

СЕЧЕНОВСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ

Федеральное государственное автономное
образовательное учреждение высшего образования
Первый Московский государственный медицинский
университет имени И. М. Сеченова
Министерства здравоохранения Российской Федерации
(Сеченовский Университет)

Под редакцией Г. В. Раменской

СБОРНИК ТЕСТОВ по фармацевтической химии

В ДВУХ ТОМАХ

том 2





Федеральное государственное автономное
образовательное учреждение высшего образования
Первый Московский государственный медицинский
университет имени И. М. Сеченова
Министерства здравоохранения Российской Федерации
(Сеченовский Университет)

Под редакцией Г. В. Раменской

СБОРНИК ТЕСТОВ

по фармацевтической

ХИМИИ

В ДВУХ ТОМАХ

том 2

Электронное издание

Рекомендовано Координационным советом по области образования «Здравоохранение и медицинские науки» в качестве учебного пособия для использования в образовательных учреждениях, реализующих основные профессиональные образовательные программы высшего образования по программам специалитета направления подготовки 33.05.01 «Фармация»



Москва
Лаборатория знаний
2019

УДК 615.1/4 (076)
ББК 52.8я73
С23

Сборник тестов по фармацевтической химии [Электронный ресурс] : в 2 т. Т. 2 / под ред. Г. В. Раменской. — Эл. изд. — Электрон. текстовые дан. (1 файл pdf : 428 с.). — М. : Лаборатория знаний, 2019. — Систем. требования: Adobe Reader XI ; экран 10".

ISBN 978-5-00101-615-1 (Т. 2)

ISBN 978-5-00101-613-7

Учебное пособие подготовлено сотрудниками кафедры фармацевтической и токсикологической химии им. А. П. Арзамасцева Института фармации ФГАОУ ВО Первого Московского государственного медицинского университета им. И. М. Сеченова под редакцией д-ра фарм. наук, проф. Г. В. Раменской.

Пособие выполнено в рамках квалификационной характеристики по специальности 33.05.01 «Фармация». Оно предназначено для проверки уровня подготовки студентов, а также для формирования умений и навыков, необходимых в практической деятельности провизора в области стандартизации и контроля качества лекарственных средств.

УДК 615.1/4 (076)
ББК 52.8я73

Деривативное электронное издание на основе печатного аналога: Сборник тестов по фармацевтической химии : в 2 т. Т. 2 / под ред. Г. В. Раменской. — М. : Лаборатория знаний, 2019. — 425 с. : ил. — ISBN 978-5-00101-168-2 (Т. 2); ISBN 978-5-00101-166-8.

ISBN 978-5-00101-615-1 (Т. 2)
ISBN 978-5-00101-613-7

© ФГАОУ ВО Первый МГМУ
им. И. М. Сеченова Минздрава
России (Сеченовский университет),
2018
© Лаборатория знаний, 2019

Авторы-составители

Сотрудники кафедры фармацевтической и токсикологической химии
им. А.П. Арзамасцева:

<i>Андреанова Ольга Павловна</i>	— канд. фарм. наук, доцент;
<i>Антонов Сергей Александрович;</i>	
<i>Балыклова Ксения Сергеевна</i>	— канд. фарм. наук;
<i>Власов Александр Михайлович</i>	— канд. фарм. наук, доцент;
<i>Горпинченко Наталия Васильевна</i>	— канд. фарм. наук;
<i>Дементьев Сергей Петрович</i>	— канд. фарм. наук;
<i>Карташов Владислав Сергеевич</i>	— доктор фарм. наук, профессор;
<i>Касумова Калерия Викторовна;</i>	
<i>Кокорекин Владимир Алексеевич</i>	— канд. фарм. наук;
<i>Кузина Вера Николаевна</i>	— канд. фарм. наук, доцент;
<i>Печенников Валерий Михайлович</i>	— канд. фарм. наук, доцент;
<i>Прокофьева Вера Ивановна</i>	— доктор фарм. наук, профессор;
<i>Раменская Галина Владиславовна</i>	— доктор фарм. наук, профессор;
<i>Родионова Галина Михайловна</i>	— канд. фарм. наук, доцент;
<i>Рыженкова Александра Петровна</i>	— канд. фарм. наук, доцент;
<i>Садчикова Наталья Петровна</i>	— доктор фарм. наук, профессор;
<i>Смирнов Валерий Валерьевич</i>	— канд. фарм. наук, доцент;
<i>Филатова Ирина Сергеевна;</i>	
<i>Чернова Светлана Викторовна</i>	— канд. фарм. наук, доцент;
<i>Чугаев Дмитрий Владиславович</i>	— канд. фарм. наук;
<i>Чумакова Зинаида Васильевна</i>	— канд. фарм. наук, доцент;
<i>Щепочкина Ольга Юрьевна</i>	— канд. фарм. наук, доцент.

Оглавление

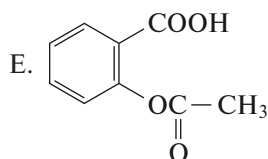
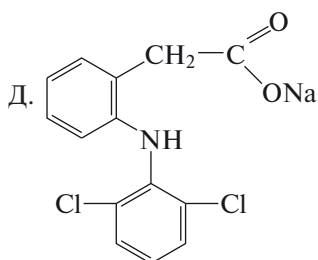
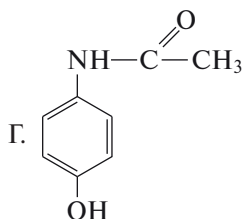
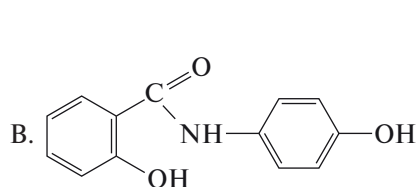
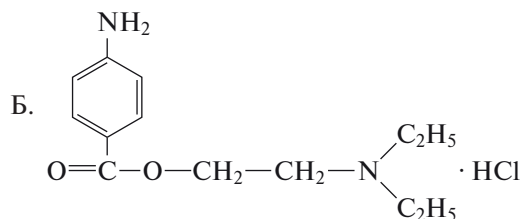
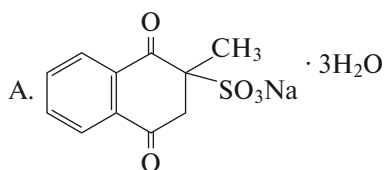
Авторы-составители.....	3
I. Анализ лекарственных средств	5
Тема 9.2. Производные ароматических кислот, фенолокислот, ароматических аминокислот	5
Тема 10. Группа арилалкиламинов	35
Тема 11. Бензолсульфониламиды и их производные	78
Тема 12. Производные фурана, бензопирана, пиррола, пиразола, имидазола и индола	110
Тема 13. Производные пиридина и тропана	176
Тема 14. Производные хинолина и изохинолина.....	192
Тема 15. Производные пиридина	211
Тема 16. Группа пурина.....	231
Тема 17. Производные пиримидинотиазола, птеридина, изоаллоксазина, фенотиазина и бензодиазепина	250
Модуль 3. Ароматические соединения	259
Модуль 4. Гетероциклические лекарственные средства	290
II. Сертификация и стандартизация лекарственных средств	345
Тема 1. Кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства лекарственных средств	345
Тема 2. Сертификация	375
Тема 3. Сравнение методов контроля готовых лекарственных средств и их субстанций	384
Тема 4. Стандартизация лекарственных средств в соответствии с унифицированными требованиями и методами испытаний субстанций лекарственных средств.....	414
Тема 5. Стандартизация лекарственных средств в соответствии с унифицированными требованиями и методами испытаний таблетированных лекарственных форм	419
Тема 6. Стандартизация лекарственных средств в соответствии с унифицированными требованиями и методами испытаний инъекционных лекарственных форм	422

І. АНАЛИЗ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ

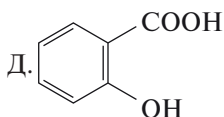
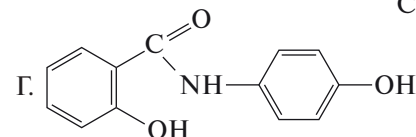
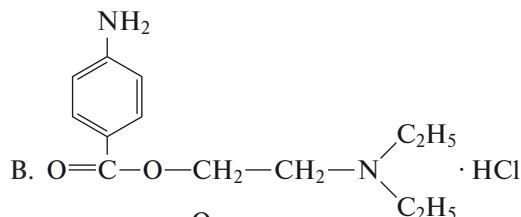
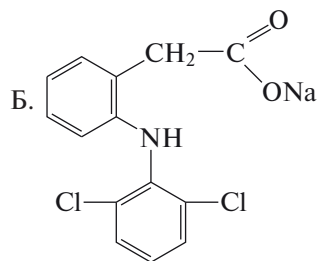
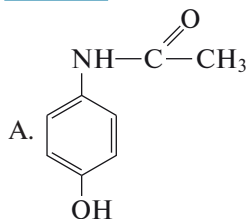
ТЕМА 9.2

Производные ароматических кислот, фенолокислот, ароматических аминокислот

9.2-001. Соответствующую химическую формулу имеет лекарственное средство:



1. Оксафенамид (Осальмид).
2. Викасол (Менодиона натрия бисульфит).
3. Парацетамол.
4. Ацетилсалициловая кислота.
5. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
6. Натрия диклофенак.

9.2-002. Лекарственное вещество используется как:

1. Антисептическое, кератолитическое средство.
2. Анальгезирующее, жаропонижающее ненаркотическое лекарственное средство.
3. Желчегонное средство.
4. Нестероидное противовоспалительное средство.
5. Местное анестезирующее средство.

9.2-003. Лекарственное средство используется как:

- А. Натрия диклофенак.
- Б. Натрия бензоат.
- В. Салициловая кислота.
- Г. Тримекаина гидрохлорид.
- Д. Оксафенамид (Осальмид).
- Е. Натрия *para*-аминосалицилат.

1. Отхаркивающее средство.
2. Желчегонное средство.
3. Нестероидное противовоспалительное средство.
4. Кератолитическое средство.
5. Противотуберкулезное средство.
6. Анестетик.

9.2-004. Лекарственное средство используется как:

- А. Дикаин (Тетракаин).
- Б. Парацетамол.
- В. Доксициклин.
- Г. Натрия диклофенак (Диклофенак).

1. Нестероидное противовоспалительное средство.
2. Жаропонижающее, болеутоляющее средство.
3. Антибиотик.
4. Анестетик.

9.2-005. Лекарственное средство является производным:

- А. Парацетамол.
- Б. Тримекаина гидрохлорид.

1. Аминофенола.
2. Салициловой кислоты.

- | | |
|--|---|
| В. Оксафенамид (Осальмид). | 3. <i>para</i> -Аминосалициловой кислоты. |
| Г. Дикаин (Тетракаин). | 4. <i>para</i> -Бутиламинобензойной |
| Д. Натрия <i>para</i> -аминосалицилат. | кислоты. |
| | 5. Диэтиламиноацетанилида. |

9.2-006. Лекарственное средство применяется в качестве:

- | | |
|--|--|
| А. Натрия бензоат. | 1. Антибиотика. |
| Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин). | 2. Противоревматического, противовоспалительного, болеутоляющего средства. |
| В. Викасол (Менадиона натрия бисульфит). | 3. Местного анестетика. |
| Г. Доксциклин. | 4. Секретолитика. |
| Д. Натрия салицилат. | 5. Антигеморрагического средства или коагулянта. |

9.2-007. К группе нестероидных противовоспалительных лекарственных средств не относятся:

- А. Оксафенамид (Осальмид).
- Б. Натрия салицилат.
- В. Натрия *para*-аминосалицилат.
- Г. Натрия диклофенак.
- Д. Парацетамол.

9.2-008. К желчегонным средствам относится:

- А. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Б. Дикаин (Тетракаин).
- В. Оксафенамид (Осальмид).
- Г. Натрия диклофенак.
- Д. Доксциклин.

9.2-009. Как секретолитик применяется лекарственное средство:

- А. Натрия салицилат.
- Б. Натрия бензоат.
- В. Натрия диклофенак.
- Г. Натрия *para*-аминосалицилат.
- Д. Дикаин (Тетракаин).

9.2-010. Как анестетики применяются лекарственные средства:

- А. Доксциклин.
- Б. Дикаин (Тетракаин).
- В. Натрия диклофенак.
- Г. Тримекаина гидрохлорид.
- Д. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).

9.2-011. Как анестетики не применяются лекарственные средства:

- А. Доксциклин.
- Б. Дикаин (Тетракаин).
- В. Натрия диклофенак.
- Г. Тримекаина гидрохлорид.
- Д. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).

9.2-012. Производными *пара*-аминобензойной кислоты являются:

- А. Диклофенак.
- Б. Дикаин (Тетракаин).
- В. Парацетамол.
- Г. Диэтилстильбэстрол.
- Д. Анестезин (Бензокаин).

9.2-013. Химическое (рациональное) название *пара*-оксифенилсалициламид соответствует лекарственному средству:

- А. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Б. Оксафенамид (Осальмид).
- В. Натрия диклофенак (Диклофенак).
- Г. Дикаин (Тетракаин).
- Д. Диэтилстильбэстрол.

9.2-014. Химическое (рациональное) название натриевая соль *о*-((2,6-дихлорфенил)амино)-фенилуксусной кислоты соответствует лекарственному средству:

- А. Оксафенамид (Осальмид).
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Натрия диклофенак (Диклофенак).
- Г. Синэстрол (Гексэстрол).
- Д. Доксциклин.

9.2-015. Лекарственному средству соответствует химическое (рациональное) название:

- | | |
|--|--|
| А. Натрия диклофенак. | 1. [2-(Диэтиламино)этил]-4-аминобензоата гидрохлорид. |
| Б. Новокаина гидрохлорид. | 2. <i>пара</i> -Оксифенилсалициламид. |
| В. Тримекаина гидрохлорид. | 3. 2,3-Дигидро-2-метил-1,4-нафтохинон-2-сульфонат натрия. |
| Г. Оксафенамид (Осальмид). | 4. Натриевая соль <i>орто</i> -((2,6-дихлорфенил)амино)-фенилуксусной кислоты. |
| Д. Викасол (Менадиона натрия бисульфит). | 5. N-(2,4,6-триметилфенил)-2-(диэтиламино)ацетамида гидрохлорид моногидрат. |

9.2-016. Карбамидные группы имеются в структуре лекарственных средств:

- А. Тримекаина гидрохлорид.
- Б. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- В. Оксафенамид (Осальмид).
- Г. Натрия диклофенак (Диклофенак).
- Д. Дикаин (Тетракаин).

9.2-017. Незаблокированная карбоксильная группа имеется в структуре лекарственного средства:

- А. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Б. Оксафенамид (Осальмид).

- В. Анестезин (Бензокаин).
- Г. Ацетилсалициловая кислота.
- Д. Парацетамол.

9.2-018. В своей химической структуре имеет незамещенный фенольный гидроксил:

- А. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Б. Парацетамол.
- В. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Г. Натрия диклофенак.
- Д. Ацетилсалициловая кислота.

9.2-019. Сложноэфирная группа имеется в структуре лекарственного средства:

- А. Дикаин (Тетракаин).
- Б. Тетрациклин.
- В. Тримекаин.
- Г. Новокаиномид.
- Д. Парацетамол.
- Е. Оксафенамид (Осальмид).

9.2-020. Сложными эфирами не являются лекарственные средства:

- А. Тримекаина гидрохлорид.
- Б. Натрия диклофенак.
- В. Дикаин (Тетракаин).
- Г. Анестезин (Бензокаин).
- Д. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Е. Ацетилсалициловая кислота.

9.2-021. Амидные группы имеются в химических структурах:

- А. Викасола (Менадиона натрия бисульфит).
- Б. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).
- В. Натрия диклофенака.
- Г. Тримекаина гидрохлорида.
- Д. Тетрациклина.

9.2-022. Производным ароматических аминов не является:

- А. Анестезин (Бензокаин).
- Б. Дикаин (Тетракаин).
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Д. Оксафенамид (Осальмид).

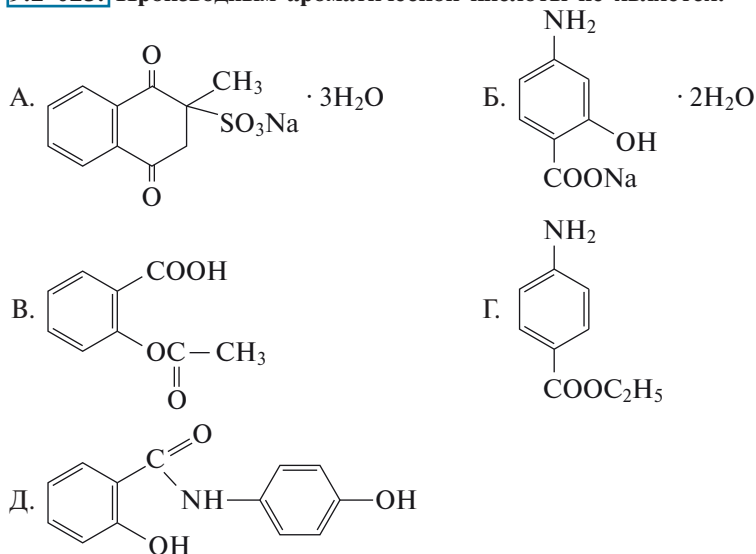
9.2-023. Производными ароматических аминов не являются:

- А. Ацетилсалициловая кислота.
- Б. Дикаин (Тетракаин).
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Тимол (Тимолол).
- Д. Оксафенамид (Осальмид).

9.2-024. Производным ароматической кислоты не является:

- А. Дикаин (Тетракаин).
- Б. Оксафенамид (Осальмид).
- В. Натрия *para*-аминосалицилат.
- Г. Анестезин (Бензокаин).
- Д. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Е. Ацетилсалициловая кислота.

9.2-025. Производным ароматической кислоты не является:



9.2-026. Производным ароматической кислоты не является:

- А. Синэстрол (Гексэстрол).
- Б. Натрия *para*-аминосалицилат.
- В. Тримекаина гидрохлорид.
- Г. Анестезин (Бензокаин).
- Д. Дикаин (Тетракаин).
- Е. Оксафенамид (Осальмид).

9.2-027. Производным ароматического амина является:

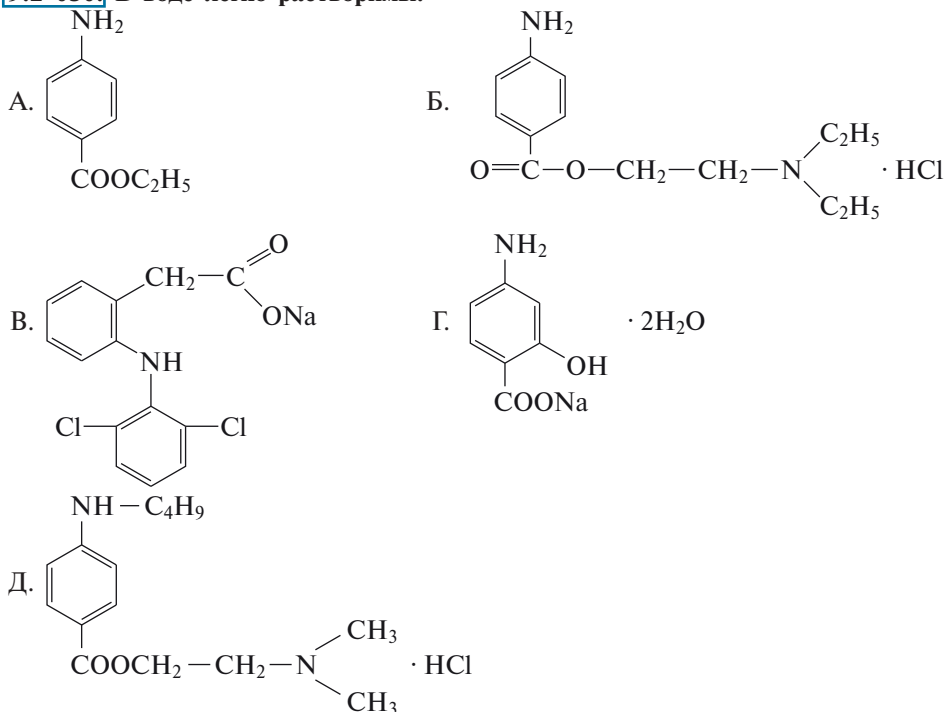
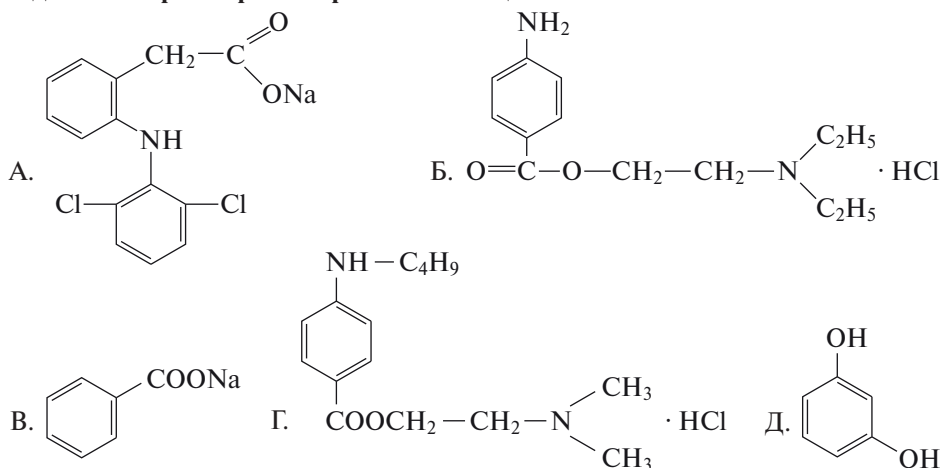
- А. Салициловая кислота.
- Б. Тримекаина гидрохлорид.
- В. Салициламид.
- Г. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Д. Бензойная кислота.

9.2-028. Производными ароматического амина являются:

- А. Натрия диклофенак.
- Б. Тримекаина гидрохлорид.
- В. Салициламид.
- Г. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Д. Доксциклин.

9.2-029. В воде легко растворимы:

- А. Дикаин (Тетрокаин).
 Б. Натрия *пара*-аминосалицилат.
 В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
 Г. Анестезин (Бензокаин).
 Д. Натрия диклофенак.

9.2-030. В воде легко растворимы:**9.2-031. Осадок не образуется при действии хлористоводородной кислоты разведенной на растворы лекарственных веществ:**

9.2-032. Осадок не образуется при действии хлористоводородной кислоты разведенной на растворы лекарственных средств:

- А. Резорцин.
- Б. Натрия диклофенак.
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Дикаин (Тетракаин).
- Д. Натрия бензоат.

9.2-033. Осадок не образуется при действии хлористоводородной кислоты разведенной на растворы лекарственных средств:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Фенол.
- В. Натрия салицилат.
- Г. Тримекаина гидрохлорид.
- Д. Тетрациклина гидрохлорид.

9.2-034. Осадок образуется при действии хлористоводородной кислоты разведенной на растворы лекарственных средств:

- А. Натрия диклофенак.
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Натрия бензоат.
- Г. Дикаин (Тетракаин).
- Д. Резорцин.

9.2-035. Осадок образуется при действии хлористоводородной кислоты разведенной на растворы лекарственных средств:

- А. Тетрациклина гидрохлорид.
- Б. Фенол.
- В. Натрия салицилат.
- Г. Тримекаина гидрохлорид.
- Д. Натрия *para*-аминосалицилат.

9.2-036. При действии хлористоводородной кислоты разведенной на водный раствор натрия салицилата образуется:

- А. Белый осадок.
- Б. Желтый осадок.
- В. Газ.
- Г. Окрашенный раствор.
- Д. Газ и белый осадок.

9.2-037. При действии хлористоводородной кислоты разведенной на водный раствор натрия бензоата образуется:

- А. Газ.
- Б. Желтый осадок.
- В. Белый осадок.
- Г. Окрашенный раствор.
- Д. Газ и белый осадок.

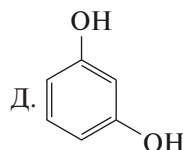
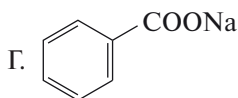
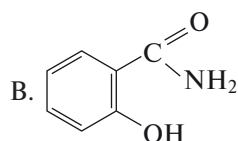
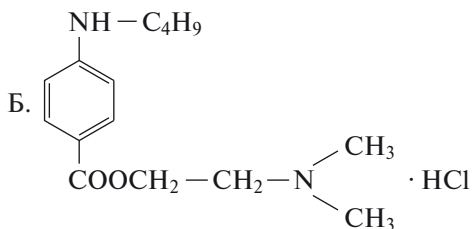
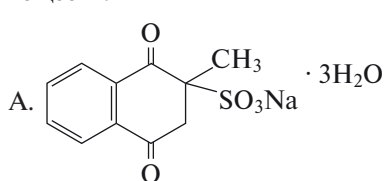
9.2-038. При действии щелочи на водный раствор новокаина гидрохлорида (Прокаин) образуется:

- А. Окрашенный раствор.
- Б. Желтый осадок.
- В. Газ.
- Г. Бесцветный маслянистый осадок.
- Д. Газ и белый кристаллический осадок.

9.2-039. При действии щелочи на водный раствор тримекаина гидрохлорида образуется:

- А. Окрашенный раствор.
- Б. Желтый осадок.
- В. Газ.
- Г. Белый осадок.
- Д. Газ и белый кристаллический осадок.

9.2-040. Осадок образуется при действии щелочи на растворы лекарственных веществ:



9.2-041. Осадок образуется при действии щелочи на растворы лекарственных средств:

- А. Натрия бензоат.
- Б. Резорцин.
- В. Дикаин (Тетракаин).
- Г. Салициламид.
- Д. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).

9.2-042. Осадок не образуется при действии щелочи на растворы лекарственных веществ:

- А. Новокаиnamид.
- Б. Натрия салицилат.
- В. Натрия бензоат.
- Г. Тримекаина гидрохлорид.
- Д. Резорцин.

9.2-043. Образование маслянистого осадка при действии раствора щелочи характерно для:

- А. Натрия салицилата.
- Б. Натрия диклофенака.
- В. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).
- Г. Натрия *para*-аминосалицилата.
- Д. Натрия бензоата.

9.2-044. Реакцию гидролитического расщепления можно использовать для определения подлинности:

- А. Натрия бензоата.
- Б. Оксафенамида (Осальмид).
- В. Дикаина (Тетракаин).
- Г. Ацетилсалициловой кислоты.
- Д. Натрия диклофенака.

9.2-045. Продукт гидролитического расщепления анестезина — этиловый спирт — можно идентифицировать одной из реакций:

- А. Образование азокрасителя.
- Б. Индофеноловая проба.
- В. Йодоформная проба.
- Г. С солями тяжелых металлов.
- Д. Обесцвечивание бромной воды.

9.2-046. Общими реакциями на анестезин (Бензокаин) и ацетилсалициловую кислоту являются:

- А. Образование азокрасителя в определенных условиях.
- Б. Комплексообразование с железа(III) хлоридом.
- В. Солеобразование с раствором щелочи.
- Г. Образование сложных эфиров.
- Д. Гидроксатовая проба.

9.2-047. Анестезин (Бензокаин) и ацетилсалициловую кислоту можно различить по:

- А. Растворимости в воде.
- Б. Йодоформной пробе.
- В. Реакции с железа(III) хлоридом.
- Г. Растворимости в растворе щелочи.
- Д. Гидроксатовой пробе.

9.2-048. Способность к гидролитическому расщеплению при нагревании проявляют:

- А. Натрия *para*-аминосалицилат.
- Б. Натрия диклофенак.
- В. Анестезин (Бензокаин).
- Г. Натрия салицилат.
- Д. Тримекаина гидрохлорид.

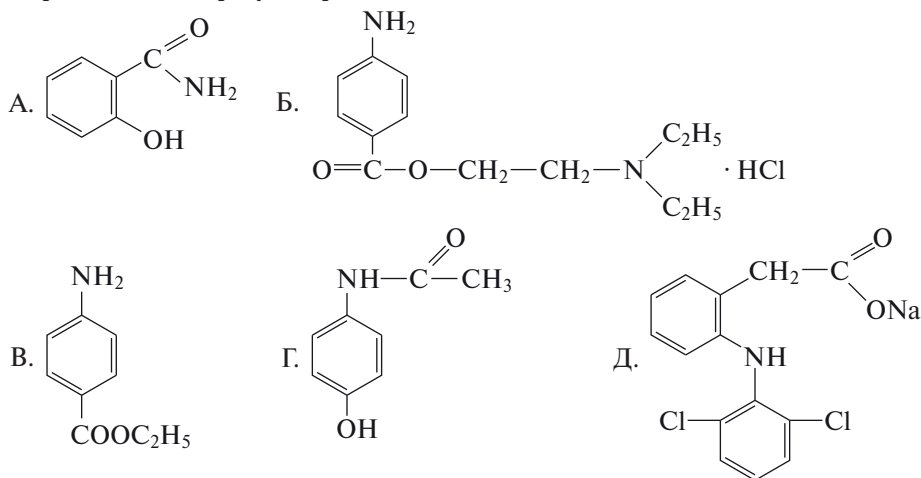
9.2-049. Способность к гидролитическому расщеплению при нагревании проявляют:

- А. Салициламид.
- Б. Натрия диклофенак.
- В. Оксафенамид (Осальмид).
- Г. Натрия *пара*-аминосалицилат.
- Д. Дикаин (Тетракаин).

9.2-050. Способность к гидролитическому расщеплению не проявляет:

- А. Салициламид.
- Б. Натрия диклофенак.
- В. Оксафенамид (Осальмид).
- Г. Тетрациклин.
- Д. Дикаин (Тетракаин).

9.2-051. Дополнительная идентификация продукта щелочного гидролитического расщепления предусмотрена ФС в испытаниях на подлинность:



9.2-052. Общими реакциями на натрия салицилат и натрия диклофенак (Диклофенак) являются:

- А. Взаимодействие с растворами кислот.
- Б. Взаимодействие с растворами щелочей.
- В. Образование азокрасителя.
- Г. Комплексообразование с солями тяжелых металлов.
- Д. Гидроксатовая проба.

9.2-053. Натрия салицилат и натрия диклофенак (Диклофенак) можно различить по:

- А. Взаимодействию с растворами щелочей.
- Б. Образованию азокрасителя.
- В. Растворимости в воде.
- Г. Йодоформной пробе.
- Д. Гидроксатовой пробе.

9.2-054. Новокаина гидрохлорид (Прокаин) и натрия бензоат можно различить по:

- А. Растворимости в воде.
- Б. Образованию азокрасителя.
- В. Йодоформной пробе.
- Г. Комплексообразованию с солями тяжелых металлов.
- Д. Взаимодействию с натрия оксалатом.

9.2-055. Общей реакцией на новокаина гидрохлорид (Прокаин) и натрия салицилат является:

- А. Взаимодействие с кислотой.
- Б. Образование азокрасителя.
- В. Взаимодействие со щелочью.
- Г. Комплексообразование с солями тяжелых металлов.
- Д. Взаимодействие с натрия оксалатом.

9.2-056. Новокаина гидрохлорид (Прокаин) и натрия салицилат можно различить по:

- А. Взаимодействию с кислотой.
- Б. Образованию азокрасителя (в определенных условиях).
- В. Взаимодействию со щелочью.
- Г. Комплексообразованию с солями тяжелых металлов.
- Д. Взаимодействию с натрия оксалатом.

9.2-057. Натрия салицилат и натрия бензоат можно различить по:

- А. Растворимости в воде.
- Б. Образованию азокрасителя.
- В. Йодоформной пробе.
- Г. Комплексообразованию с железа(III) хлоридом.
- Д. Взаимодействию с реактивом Марки.

9.2-058. Анестезин (Бензокаин) и оксафенамид (Осальмид) можно различить по:

- А. Растворимости в воде.
- Б. Реакции образования азокрасителя (в определенных условиях).
- В. Реакции с железа(III) хлоридом.
- Г. Растворимости в растворе щелочи.
- Д. Гидроксамовой пробе.

9.2-059. Общими реакциями на анестезин (Бензокаин) и ацетилсалициловую кислоту являются:

- А. Реакция гидролитического расщепления.
- Б. Реакция образования азокрасителя (в определенных условиях).
- В. Реакция с железа(III) хлоридом.
- Г. Растворимость в щелочи.
- Д. Гидроксамовая проба.

9.2-060. Новокаина гидрохлорид (Прокаин) и анестезин (Бензокаин) можно различить по:

- А. Растворимости в воде.

- Б. Реакции с железа(III) хлоридом.
- В. Реакции образования азокрасителя.
- Г. Йодоформной пробе.
- Д. Реакции с общеалкалоидными осадительными реактивами.

9.2-061. Анестезин (Бензокаин) от бензойной кислоты можно отличить по:

- А. Растворимости в щелочи.
- Б. Растворимости в кислоте.
- В. Йодоформной пробе.
- Г. Реакции с натрия хлоридом.
- Д. Реакции с реактивом Фелинга.

9.2-062. Бензойную кислоту от салициловой кислоты можно отличить по:

- А. Реакции с бромной водой.
- Б. Растворимости в кислотах.
- В. Растворимости в щелочи.
- Г. Реакции с железа(III) хлоридом.
- Д. Реакции с общеалкалоидными осадительными реактивами.

9.2-063. Натрия салицилат вступает в реакцию электрофильного замещения с:

- А. Железа(III) хлоридом.
- Б. Гидроксиламино.
- В. Бромной водой.
- Г. Солью диазония.
- Д. Виннокаменной кислотой.

9.2-064. Образование хинонимина происходит при действии на продукт гидролиза оксафенамида (Осальмид):

- А. Калия дихроматом.
- Б. Формальдегидом.
- В. Солью диазония.
- Г. Натрия хлоридом.
- Д. Хлористоводородной кислотой.

9.2-065. Образование арилметанового красителя возможно для:

- А. Натрия бензоата.
- Б. Анестезина (Бензокаин).
- В. Тримекаина гидрохлорида.
- Г. Оксафенамида (Осальмид).
- Д. Ацетилсалициловой кислоты.

9.2-066. Реакция образования азометинового красителя связана с наличием в молекуле анестезина (Бензокаин):

- А. Третичной аминогруппы.
- Б. Алкильного радикала.
- В. Сложноэфирной группы.
- Г. Первичной ароматической аминогруппы.
- Д. Фенильного радикала.

9.2-067. Реакция образования азометинового красителя (в определенных условиях) возможна для лекарственных средств:

- А. Натрия салицилат.
- Б. Ацетилсалициловая кислота.
- В. Анестезин (Бензокаин).
- Г. Натрия диклофенак.
- Д. Новокаионамид (Прокаионамид).

9.2-068. 10 мг субстанции помещают на часовое или предметное стекло и добавляют 3 капли реактива Марки. При стоянии появляется красное окрашивание. Реакция характерна для:

- А. Натрия бензоата.
- Б. Анестезина (Бензокаин).
- В. Тримекаина гидрохлорида.
- Г. Оксафенамида (Осальмид).
- Д. Ацетилсалициловой кислоты.

9.2-069. 50 мг субстанции нагревают с 5 мл раствора натрия гидроксида и приливают 0,1 М раствор йода до исчезающего желтого окрашивания. Появляется характерный запах. В реакцию вступает:

- А. Натрия бензоат.
- Б. Анестезин (Бензокаин).
- В. Оксафенамид (Осальмид).
- Г. Резорцин.
- Д. Ацетилсалициловая кислота.

9.2-070. 0,2 г субстанции растворяют в 10 мл воды и прибавляют 10 мл 1% раствора пикриновой кислоты. Полученный осадок (пикрат) промывают водой, сушат и определяют его температуру плавления. В реакцию вступает:

- А. Натрия салицилат.
- Б. Ацетилсалициловая кислота.
- В. Тримекаина гидрохлорид.
- Г. Оксафенамид (Осальмид).
- Д. Парацетамол.

9.2-071. В определенных условиях салициловая кислота может образовывать красители:

- А. Арилметановый.
- Б. Азометиновый.
- В. Азокраситель.
- Г. Нингидриновый.
- Д. Индофеноловый.

9.2-072. В определенных условиях новокаина гидрохлорид (Прокаин) может образовывать красители:

- А. Арилметановый.
- Б. Азометиновый.
- В. Азокраситель.

- Г. Нингидриновый.
- Д. Индофеноловый.

9.2-073. Натрия *пара*-аминосалицилат в присутствии серной кислоты концентрированной образует окрашенное соединение с:

- А. Резорцином.
- Б. Бензойной кислотой.
- В. Натрия диклофенаком (Диклофенак).
- Г. Гексаметилентетрамином (Метенамин).
- Д. Аскорбиновой кислотой.

9.2-074. Реакция образования азокрасителя для новокаина гидрохлорида (Прокаин) обусловлена наличием в его химической структуре:

- А. Третичной аминогруппы.
- Б. Алкильного радикала.
- В. Сложноэфирной группы.
- Г. Первичной ароматической аминогруппы.
- Д. Фенильного радикала.

9.2-075. Азокраситель образуется (в определенных условиях) при действии соли диазония на лекарственные средства:

- А. Натрия бензоат.
- Б. Парацетамол.
- В. Ацетилсалициловая кислота.
- Г. Ментол.
- Д. Дикаин (Тетракаин).

9.2-076. С общеалкалоидными осадительными реактивами не взаимодействуют два лекарственных средства:

- А. Тимол.
- Б. Тримекаина гидрохлорид.
- В. Парацетамол.
- Г. Дикаин (Тетракаин).
- Д. Новокаиnamид (Прокаиnamид).

9.2-077. Азокраситель образуется (в определенных условиях) при действии соли диазония на перечисленные лекарственные средства, кроме двух:

- А. Натрия бензоата.
- Б. Парацетамола.
- В. Ацетилсалициловой кислоты.
- Г. Натрия диклофенака.
- Д. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).

9.2-078. Для обнаружения первичной ароматической аминогруппы в структуре новокаина гидрохлорида (Прокаин) можно использовать реакции:

- А. Образование азокрасителя.
- Б. Образование индофенолового красителя.
- В. Гидроксамовая проба.
- Г. Взаимодействие со щелочью.
- Д. Образование азометинового красителя.

9.2-079. Для обнаружения сложнэфирной группы в новокаина гидрохлориде (Прокаин) используют реакции:

- А. Образование индофенолового красителя.
- Б. Комплексообразование с железа(III) хлоридом.
- В. Щелочной гидролиз.
- Г. Образование азометинового красителя.
- Д. Образование железа гидроксамата.

9.2-080. Для ароматических первичных аминов характерны общие реакции:

- А. Взаимодействие с растворами щелочей.
- Б. Взаимодействие с растворами кислот.
- В. Реакции электрофильного замещения.
- Г. Реакции этерификации.
- Д. Реакции конденсации с альдегидами.

9.2-081. Образование азокрасителя без предварительного гидролиза возможно для:

- А. Викасола (Менадиона натрия бисульфит).
- Б. Парацетамола.
- В. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).
- Г. Тримекаина гидрохлорида.
- Д. Бензойной кислоты.

9.2-082. В реакции получения азокрасителя для новокаина гидрохлорида (Прокаин) используют реагенты:

- А. Раствор калия перманганата.
- Б. Натрия ацетат.
- В. Раствор β -нафтола в щелочной среде.
- Г. Стрептоцид.
- Д. Раствор натрия нитрита.

9.2-083. Для подтверждения сложнэфирной группы в новокаина гидрохлориде (Прокаин) используют реакцию с:

- А. Бромной водой.
- Б. Железа(III) хлоридом.
- В. Альдегидом.
- Г. Гидроксиламином в щелочной среде с последующим добавлением железа(III) хлорида.
- Д. Натрия нитритом.

9.2-084. Для подтверждения амидной группы в новокаинамиде (Прокаинамид) используют реакцию с:

- А. Бромной водой.
- Б. Железа(III) хлоридом.
- В. Альдегидом.
- Г. Гидроксиламином в щелочной среде с последующим добавлением железа(III) хлорида.
- Д. Натрия нитритом.

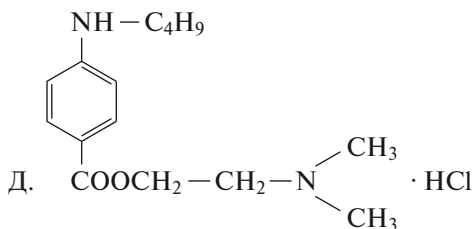
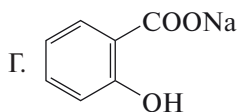
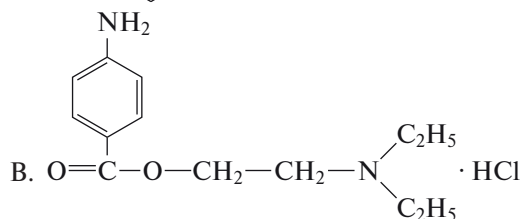
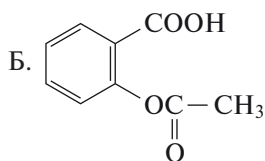
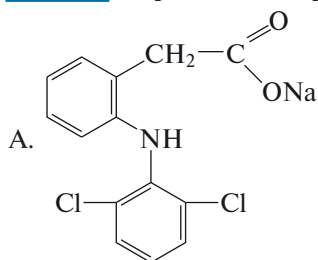
9.2-085. Оценка качества лекарственных средств, производных аминобензойной кислоты, не предусматривает определение показателей:

- А. Кислотность и щелочность.
- Б. Посторонние примеси.
- В. Температура плавления.
- Г. Угол вращения.
- Д. Прозрачность и цветность.

9.2-086. Для карбоновых кислот характерны общие реакции:

- А. Взаимодействие с растворами щелочей.
- Б. Взаимодействие с растворами кислот.
- В. Электрофильного замещения.
- Г. Комплексообразования с солями тяжелых металлов (при определенных условиях).
- Д. Образования сложных эфиров.

9.2-087. Гидроксамовая проба возможна для:



9.2-088. Гидроксамовую пробу можно использовать для определения подлинности лекарственных средств:

- А. Оксафенамид (Осальмид).
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Натрия бензоат.
- Г. Натрия диклофенак.
- Д. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).

9.2-089. Гидроксамовую пробу можно использовать для определения подлинности:

- А. Диэтилстильбэстрола.
- Б. Ацетилсалициловой кислоты.
- В. Дикаина (Тетракаин).
- Г. Натрия *para*-аминосалицилата.
- Д. Натрия салицилата.

9.2-090. Реакция образования железа гидроксамата обусловлена наличием в молекуле вещества структурного фрагмента:

- А. Фенольный гидроксил.
- Б. Карбоксильная группа.
- В. Сложноэфирная группа.
- Г. Амидная группа.
- Д. Ароматическая аминогруппа.

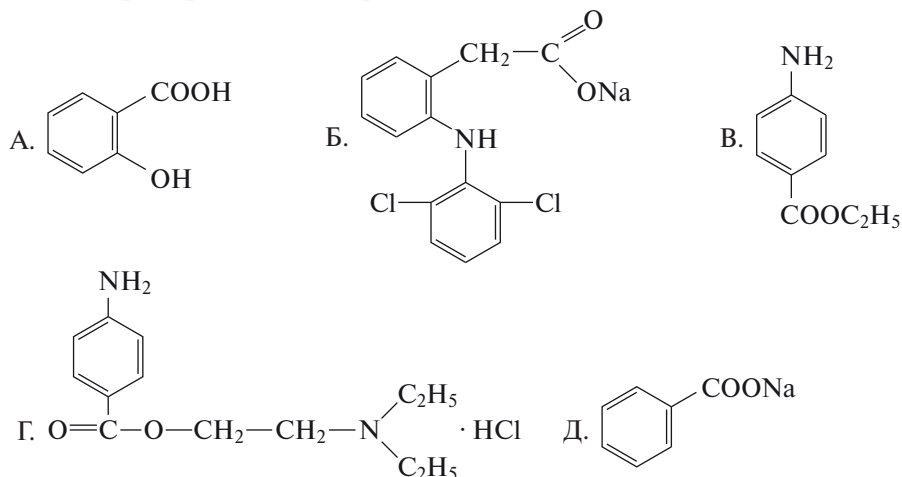
9.2-091. Йодоформную пробу можно использовать для определения подлинности:

- А. Натрия салицилата.
- Б. Натрия диклофенака.
- В. Анестезина (Бензокаин).
- Г. Доксидиклина.
- Д. Натрия *para*-аминосалицилата.

9.2-092. В реакцию комплексообразования с солями тяжелых металлов вступают (без предварительного гидролиза):

- А. Анестезин (Бензокаин).
- Б. Натрия бензоат.
- В. Салициловая кислота.
- Г. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Д. Натрия диклофенак.

9.2-093. В реакцию комплексообразования с солями тяжелых металлов вступают (без предварительного гидролиза):



9.2-094. Продукты кислотного гидролитического расщепления ацетилсалициловой кислоты можно идентифицировать:

- А. Йодоформной пробой.
- Б. Комплексообразованием с железа(III) хлоридом.
- В. Гидроксамовой пробой.
- Г. По характерному запаху.
- Д. Взаимодействием с кислотой.

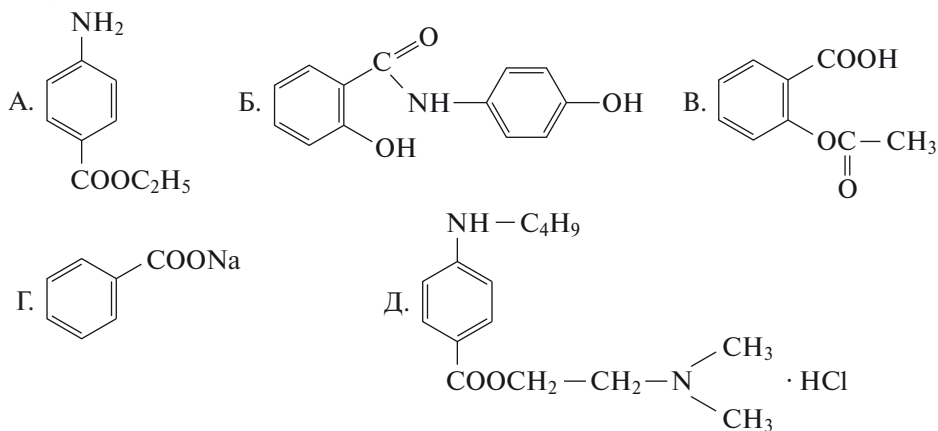
9.2-095. Для идентификации бензойной кислоты необходимо с солями железа использовать:

- А. Спирт.
- Б. Хлороформ.
- В. 0,1 М раствор натрия гидроксида.
- Г. 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты.
- Д. Воду.

9.2-096. При выполнении реакции натрия *para*-аминосалицилата с железа(III) хлоридом окрашенный раствор комплекса оставляют на 3 ч. Не должно наблюдаться выпадения осадка. Так определяется примесь:

- А. Салициловая кислота.
- Б. *m*-Аминофенол.
- В. 4-Хлорацетанилид.
- Г. 2,6-Диметиланилин.
- Д. Гидроксibenзол.

9.2-097. Образование основания Шиффа можно использовать для идентификации:



9.2-098. При взаимодействии с салициловой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной окрашенный продукт реакции образует:

- А. Гексаметилентетрамин.
- Б. Резорцин.
- В. Магния сульфат.
- Г. Бария сульфат.
- Д. Тимол (Тимолол).

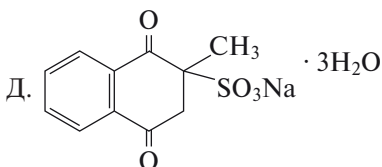
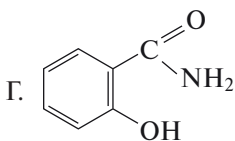
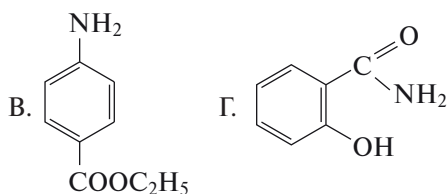
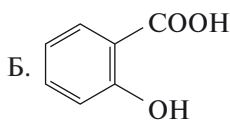
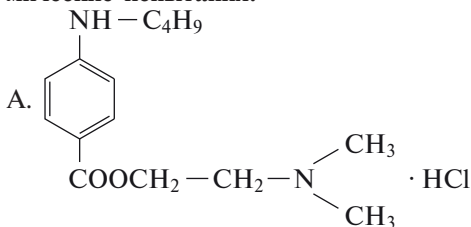
9.2-099. При действии калия перманганата на водный раствор новокаина гидрохлорида (Прокаина) в кислой среде наблюдается:

- А. Обесцвечивание реактива.
- Б. Выпадение зеленого осадка.
- В. Выделение газа.
- Г. Появление синего окрашивания.
- Д. Выделение газа и зеленое окрашивание.

9.2-100. В анализе лекарственных средств используются соответствующие химические испытания:

- А. Салициловая кислота.
 - Б. Анестезин (Бензокаин).
 - В. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
 - Г. Салициламид.
 - Д. Дикаин (Тетракаин).
1. Йод в щелочной среде с образованием желтого осадка с неприятным характерным запахом.
 2. Азотная кислота с последующим добавлением спиртового раствора щелочи.
 3. Железа(III) хлорид (без добавления щелочи) фиолетовое окрашивание.
 4. Щелочь с выделением желтого осадка.
 5. Щелочь с выделением газообразного продукта при нагревании.

9.2-101. В анализе лекарственных веществ используются соответствующие химические испытания:



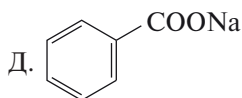
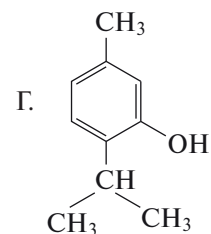
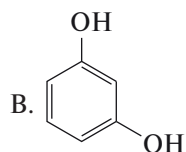
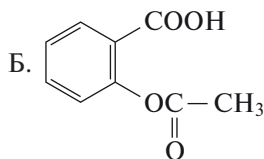
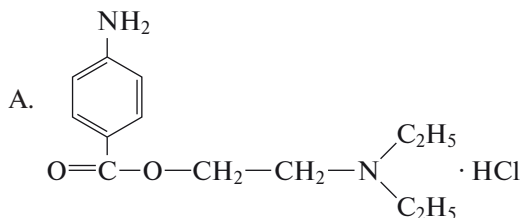
1. Йод в щелочной среде с образованием желтого осадка с неприятным характерным запахом.
2. Азотная кислота с последующим добавлением спиртового раствора щелочи.
3. Железа(III) хлорид (без добавления щелочи) фиолетовое окрашивание.
4. Щелочь с выделением желтого осадка.
5. Щелочь с выделением газообразного продукта с характерным запахом при нагревании.

9.2-102. Для идентификации лекарственных средств используется соответствующая реакция:

- А. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
 Б. Тимол (Тимолол).
 В. Резорцин (Резорцинол).
 Г. Ацетилсалициловая кислота.
 Д. Натрия бензоат.

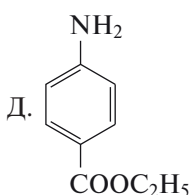
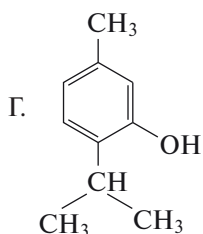
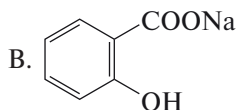
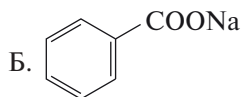
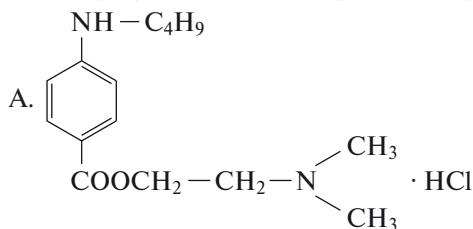
1. Щелочь и хлороформ с появлением красно-фиолетового окрашивания при нагревании.
2. Щелочь с выделением бесцветного маслянистого осадка.
3. Железа(III) хлорид с образованием осадка розово-желтого цвета.
4. Сплавление препарата с фталевым ангидридом и растворением плава в растворе натрия гидроксида, появление зеленой флуоресценции.
5. Серная кислота концентрированная, появление запаха уксусной кислоты.

9.2-103. Для идентификации лекарственных веществ используется соответствующая реакция:



1. Сплавление препарата с фталевым ангидридом и растворением плава в растворе натрия гидроксида, появление зеленой флуоресценции.
2. Щелочь с выделением бесцветного маслянистого осадка.
3. Железа(III) хлорид с образованием осадка розово-желтого цвета.
4. Щелочь и хлороформ с появлением красно-фиолетового окрашивания при нагревании.
5. Серная кислота концентрированная, появление запаха уксусной кислоты.

9.2-104. Лекарственное вещество взаимодействует с соответствующим реактивом, образуя осадок или окрашенный раствор:



1. С железа(III) хлоридом, образование продукта реакции сине-фиолетового цвета.
2. С йодом в щелочной среде, образование желтого пахучего осадка.
3. Со щелочью и хлороформом, образование красно-фиолетового окрашивания при нагревании.
4. С железа(III) хлоридом, образование осадка розово-желтого цвета.
5. С азотной кислотой с последующим добавлением спиртового раствора щелочи.

9.2-105. Лекарственное средство взаимодействует с соответствующим реактивом, образуя осадок или окрашенный раствор:

- A. Анестезин (Бензокаин).
 Б. Натрия бензоат.
 В. Натрия салицилат.
 Г. Тимол.
 Д. Дикаин (Тетракаин).

1. С железа(III) хлоридом, образование продукта реакции сине-фиолетового цвета.
2. С йодом в щелочной среде, образование желтого пахучего осадка.
3. Со щелочью и хлороформом, образование красно-фиолетового окрашивания при нагревании.
4. С железа(III) хлоридом, образование осадка розово-желтого цвета.
5. С азотной кислотой с последующим добавлением спиртового раствора щелочи.

9.2-106. С общеалкалоидными осадительными реактивами взаимодействуют:

- A. Резорцин.
 Б. Дикаин (Тетракаин).
 В. Ацетилсалициловая кислота.
 Г. Тримекаина гидрохлорид.
 Д. Оксафенамид (Осальмид).

9.2-107. С общеалкалоидными осадительными реактивами взаимодействуют:

- А. Новокаинамид (Прокаинамид).
- Б. Ментол.
- В. Ацетилсалициловая кислота.
- Г. Дикаин (Тетракаин).
- Д. Натрия салицилат.

9.2-108. При действии водорода пероксида в присутствии солей железа(III) на анестезин (Бензокаин) наблюдается:

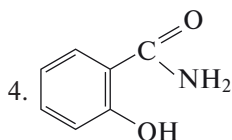
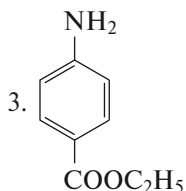
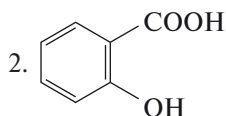
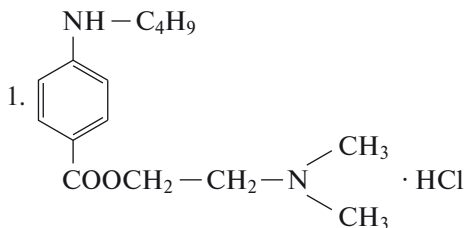
- А. Выпадение осадка.
- Б. Выделение газа.
- В. Появление окраски.
- Г. Появление флюоресценции.
- Д. Одновременное выпадение осадка и выделение газа.

9.2-109. Химические испытания характерны для соответствующих лекарственных средств:

- | | |
|--|---|
| <ul style="list-style-type: none"> А. С йодом в щелочной среде с образованием желтого пахучего осадка. Б. С азотной кислотой с последующим добавлением спиртового раствора щелочи. В. С железа(III) хлоридом (без добавления щелочи). Г. Со щелочью с выделением газообразного продукта. | <ul style="list-style-type: none"> 1. Дикаин (Тетракаин). 2. Салициловая кислота. 3. Анестезин (Бензокаин). 4. Салициламид. |
|--|---|

9.2-110. Химические испытания характерны для соответствующих лекарственных средств:

- А. С йодом в щелочной среде с образованием желтого пахучего осадка.
- Б. С азотной кислотой с последующим добавлением спиртового раствора щелочи.
- В. С железа(III) хлоридом (без добавления щелочи).
- Г. Со щелочью с выделением газообразного продукта.



9.2-111. Образование аммиака при нагревании с раствором щелочи характерно для лекарственного средства:

- А. Натрия диклофенак.
- Б. Новокаионамид (Прокаионамид).
- В. Салициламид.
- Г. Оксафенамид (Осальмид).
- Д. Натрия *para*-аминосалицилат.

9.2-112. В лекарственном средстве определяют соответствующую примесь:

- | | |
|---|--|
| А. Оксафенамид (Осальмид). | 1. Индолинон. |
| Б. Натрия диклофенак. | 2. <i>para</i> -Аминофенол. |
| В. Салициловая кислота (ГФ ХШ). | 3. 4-Гидроксibenзол-1,3дикарбоновая кислота. |
| Г. Новокаина гидрохлорид (Прокаин) (ГФ ХП). | 4. Фталевая кислота. |
| Д. Бензойная кислота. | 5. 4-Аминобензойная кислота. |

9.2-113. В лекарственном средстве определяют соответствующую примесь:

- | | |
|--|--------------------------|
| А. Парацетамол. | 1. Салициловая кислота. |
| Б. Ацетилсалициловая кислота. | 2. <i>m</i> -Аминофенол. |
| В. Натрия <i>para</i> -аминосалицилат. | 3. 4-Хлорацетанилид. |
| Г. Тримекаина гидрохлорид. | 4. Натрия бисульфит. |
| Д. Викасол (Менадиона натрия бисульфит). | 5. 2,6-Диметиланилин. |

9.2-114. Для определения примесей в лекарственном средстве используют соответствующее испытание:

- | | |
|---|---|
| А. Фталевая кислота в бензойной кислоте. | 1. По цвету сухого остатка. |
| Б. 4-Аминофенол в парацетамоле (ГФ ХП). | 2. По степени мутности. |
| В. Салициловая кислота в ацетилсалициловой кислоте (ГФ ХШ). | 3. По окраске образовавшегося индофенола. |
| Г. 4-Аминофенол в оксафенамиде (Осальмид). | 4. По окраске полученного азокрасителя. |
| Д. <i>meta</i> -Аминофенол в натрия <i>para</i> -аминосалицилате. | 5. ВЭЖХ. |

9.2-115. Примесь салициловой кислоты в ацетилсалициловой кислоте по ГФ ХШ определяется методом:

- А. Спектрофотометрии в видимой области.
- Б. ВЭЖХ.
- В. Газовой хроматографией.
- Г. ЯМР.
- Д. Флуориметрии.

9.2-116. Примесь 5-аминосалициловой кислоты в натрия *para*-аминосалицилате определяется реакцией с железа(III) хлоридом по:

- А. Красно-фиолетовому окрашиванию.

- Б. Зеленому окрашиванию.
- В. Выделению газа.
- Г. Выпадению белого осадка.
- Д. Выпадению коричневого осадка после стояния комплекса лекарственного средства с железа(III) хлоридом в течение 3 ч.

9.2-117. Фиолетовое окрашивание индофенола наблюдается при наличии примеси *para*-аминофенола в лекарственном средстве:

- А. Анестезин (Бензокаин).
- Б. Оксафенамид (Осальмид).
- В. Салициловая кислота.
- Г. Натрия *para*-аминосалицилат.
- Д. Тетрациклин.

9.2-118. Количественное определение натрия салицилата может быть проведено методом нейтрализации в водной среде с добавлением:

- А. Уксусного ангидрида.
- Б. Ацетона.
- В. Диметилформамида.
- Г. Пиридина.
- Д. Бутиламина.

9.2-119. В количественном определении викасола (Менадиона натрия бисульфит) цериметрическим методом используют индикатор:

- А. Метиловый оранжевый.
- Б. Фенолфталеин.
- В. Кристаллический фиолетовый.
- Г. Ферроин.
- Д. Мурексид.

9.2-120. Для количественного определения натрия диклофенака методом кислотно-основного титрования в неводной среде следует использовать:

- А. Пиридин.
- Б. Бутиламин.
- В. Уксусную кислоту.
- Г. Ацетон.
- Д. Диметилформамид.

9.2-121. Для количественного определения салициловой кислоты (по НД) применяют метод:

- А. Комплексонометрии.
- Б. Аргентометрии.
- В. Нейтрализации.
- Г. Нитритометрии.
- Д. Цериметрии.

9.2-122. Для количественного определения бензойной кислоты (по НД) применяют метод:

- А. Нейтрализации.

- Б. Броматометрии.
- В. Нитритометрии.
- Г. Аргентометрии.
- Д. Комплексонометрии.

9.2-123. Метод Кьельдаля можно применить для количественного определения:

- А. Ацетилсалициловой кислоты.
- Б. Бензойной кислоты.
- В. Оксафенамида (Осальмид).
- Г. Синэстрола.
- Д. Натрия диклофенака.

9.2-124. Количественное определение дикаина (Тетракаин) нитритометрическим методом основано на его способности к:

- А. Комплексообразованию.
- Б. Нитрозированию вторичной аминогруппы.
- В. Образованию соли диазония.
- Г. Солеобразованию.
- Д. Реакции присоединения.

9.2-125. Метод цериметрии (по НД) применяется для количественного определения:

- А. Салициламида.
- Б. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).
- В. Дикаина (Тетракаин).
- Г. Викасола (Менадиона натрия бисульфит).
- Д. Тимола (Тимолол).

9.2-126. Нитритометрия (по НД) применяется для количественного определения:

- А. Салициламида.
- Б. Ацетилсалициловой кислоты.
- В. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).
- Г. Тимола (Тимолол).
- Д. Дикаина (Тетракаин).

9.2-127. Нитритометрия (по НД) применяется для количественного определения:

- А. Новокаинамида (Прокаинамид).
- Б. Анестезина (Бензокаин).
- В. Викасола (Менадиона натрия бисульфит).
- Г. Резорцина.
- Д. Дикаина (Тетракаин).

9.2-128. Броматометрия используется для количественного определения:

- А. Бензойной кислоты.
- Б. Анестезина (Бензокаин).
- В. Тимола (Тимолол).
- Г. Викасола (Менадиона натрия бисульфит).
- Д. Натрия диклофенака.

9.2-129. Молярная масса эквивалента салициловой кислоты при ее алкалиметрическом ГФ титровании равна:

- А. $(M \cdot m)/2$.
- Б. $(M \cdot m)/1$.
- В. $(M \cdot m)/4$.
- Г. $(M \cdot m)/6$.
- Д. $(M \cdot m)/5$.

9.2-130. Молекулярная масса эквивалента новокаина гидрохлорида (Прокаин) при нитритометрическом титровании равна:

- А. $M \cdot m$.
- Б. $(M \cdot m)/2$.
- В. $(M \cdot m)/3$.
- Г. $(M \cdot m)/4$.
- Д. $(M \cdot m)/5$.

9.2-131. Молекулярная масса эквивалента натрия диклофенака при кислотно-основном титровании в неводной среде равна:

- А. $M \cdot m$.
- Б. $(M \cdot m)/2$.
- В. $(M \cdot m)/3$.
- Г. $(M \cdot m)/4$.
- Д. $(M \cdot m)/5$.

9.2-132. Для количественного определения новокаина гидрохлорида применимы объемные методы:

- А. Нейтрализация.
- Б. Аргентометрия.
- В. Комплексонометрия.
- Г. Нитритометрия.
- Д. Цериметрия.

9.2-133. При алкалиметрическом количественном определении бензойной кислоты используются реагенты:

- А. Уксусная кислота.
- Б. Спирт.
- В. 0,1 М раствор натрия гидроксида.
- Г. 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты.
- Д. 0,1 М раствор йода.

9.2-134. Метод кислотно-основного титрования в среде протогенного растворителя применяется для количественного определения:

- А. Бензойной кислоты.
- Б. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).
- В. Ацетилсалициловой кислоты.
- Г. Натрия диклофенака.
- Д. Салициловой кислоты.

9.2-135. Для стабилизации инъекционного раствора новокаина гидрохлорида (Прокаин) используется реагент:

- А. Натрия гидроксид.
- Б. Натрия тиосульфат.
- В. Трилон Б.
- Г. Хлористоводородная кислота.
- Д. Натрия метабисульфит.

9.2-136. Лекарственное средство выпускается в соответствующей форме:

- | | |
|---|--|
| <ul style="list-style-type: none"> А. Натрия бензоат. Б. Оксафенамид (Осальмид). В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин). Г. Натрия <i>para</i>-аминосалицилат. Д. Натрия диклофенак. | <ul style="list-style-type: none"> 1. Раствор для инъекций. 2. Таблетки. 3. Порошок, микстура. 4. Порошок, таблетки, лиофилизат во флаконах. 5. Эмульгель, таблетки, растворы для инъекций. |
|---|--|

9.2-137. Лекарственное средство выпускается в соответствующей форме:

- | | |
|--|---|
| <p>А. </p> <p>В. </p> <p>Д. </p> | <p>Б. </p> <p>Г. </p> |
|--|---|

- 1. Порошок, таблетки.
- 2. Порошок, таблетки, суспензия для приема внутрь.
- 3. Раствор для инъекций, порошок.
- 4. Порошок, эмульгель, таблетки, раствор для инъекций.
- 5. Порошок, микстура.

9.2-138. Под действием влаги воздуха гидролизуются:

- А. Анестезин (Бензокаин).
- Б. Парацетамол.
- В. Тримекаина гидрохлорид.
- Г. Тимол (Тимолол).
- Д. Салициловая кислота.

9.2-139. Под действием влаги воздуха гидролизуются:

- А. Салициловая кислота.
 Б. Оксафенамид (Осальмид).
 В. Салициламид.
 Г. Тимол.
 Д. Дикаин (Тетрокаин).

Ответы

9.2-001	А-2, Б-5, В-1, Г-3, Д-6, Е-4	9.2-029	А, Б, В	9.2-063	В, Г
9.2-002	А-2, Б-4, В-5, Г-3, Д-1	9.2-030	Б, Г, Д	9.2-064	А
9.2-003	А-3, Б-1, В-4, Г-6, Д-2, Е-5	9.2-031	Б, Г, Д	9.2-065	Г, Д
9.2-004	А-4, Б-2, В-3, Г-1	9.2-032	А, В, Г	9.2-066	Г
9.2-005	А-1, Б-5, В-2, Г-4, Д-3	9.2-033	А, Б, Г, Д	9.2-067	В, Д
9.2-006	А-4, Б-3, В-5, Г-1, Д-2	9.2-034	А, В	9.2-068	Г, Д
9.2-007	А, В	9.2-035	В	9.2-069	Б
9.2-008	В	9.2-036	А	9.2-070	В
9.2-009	Б	9.2-037	В	9.2-071	А, В, Д
9.2-010	Б, Г, Д	9.2-038	Г	9.2-072	Б, В, Д
9.2-011	А, В	9.2-039	Г	9.2-073	Г
9.2-012	Б, Д	9.2-040	А, Б	9.2-074	Г
9.2-013	Б	9.2-041	В, Д	9.2-075	Б, В
9.2-014	В	9.2-042	Б, В, Д	9.2-076	А, В
9.2-015	А-4, Б-1, В-5, Г-2, Д-3	9.2-043	В	9.2-077	А, Г
9.2-016	А, В	9.2-044	Б, В, Г	9.2-078	А, Б, Д
9.2-017	Г	9.2-045	В	9.2-079	В, Д
9.2-018	Б	9.2-046	А, Д	9.2-080	Б, В, Д
9.2-019	А	9.2-047	Б, В, Г	9.2-081	Б, В
9.2-020	А, Б	9.2-048	В, Д	9.2-082	Б, В, Д
9.2-021	Г, Д	9.2-049	А, В, Д	9.2-083	Г
9.2-022	Г	9.2-050	Б	9.2-084	Г
9.2-023	А, Г	9.2-051	А, В, Г	9.2-085	Г
9.2-024	Д	9.2-052	А, Г	9.2-086	А, Г, Д
9.2-025	А	9.2-053	Б, В	9.2-087	Б, В, Д
9.2-026	А, В	9.2-054	Б, Г	9.2-088	А, Б
9.2-027	Б	9.2-055	Б	9.2-089	Б, В
9.2-028	А, Б, Д	9.2-056	А, В, Г	9.2-090	В, Г
		9.2-057	Б, Г, Д	9.2-091	В
		9.2-058	В, Г	9.2-092	Б, В, Д
		9.2-059	А, Б, Д	9.2-093	А, Б, Д
		9.2-060	А, Г, Д	9.2-094	Б, Г
		9.2-061	А, Б, В	9.2-095	В
		9.2-062	А, Г	9.2-096	Б

9.2-097	A	9.2-109	A-3; Б-1; В-2, 4; Г-4	9.2-123	В, Д
9.2-098	A	9.2-110	A-3; Б-1; В-2, 4; Г-4	9.2-124	Б
9.2-099	A	9.2-111	В	9.2-125	Г
9.2-100	A-3; Б-1; В-4; Г-3, 5; Д-2	9.2-112	A-2, Б-1, В-3, Г-5, Д-4	9.2-126	В, Д
9.2-101	A-2; Б-3; В-1; Г-3, 5; Д-4	9.2-113	A-3, Б-1, В-2, Г-5, Д-4	9.2-127	А, Б, Д
9.2-102	A-2, Б-1, В-4, Г-5, Д-3	9.2-114	A-2, Б-5, В-5, Г-3, Д-4	9.2-128	Б, В
9.2-103	A-2, Б-5, В-1, Г-4, Д-3	9.2-115	Б	9.2-129	Б
9.2-104	A-5, Б-4, В-1, Г-4, Д-2	9.2-116	Д	9.2-130	А
9.2-105	A-2, Б-4, В-1, Г-3, Д-5	9.2-117	Б	9.2-131	А
9.2-106	Б, Г	9.2-118	Б	9.2-132	А, Б, Г
9.2-107	А, Г	9.2-119	Г	9.2-133	Б, В
9.2-108	В	9.2-120	В	9.2-134	Б, Г
		9.2-121	В	9.2-135	Г
		9.2-122	А	9.2-136	A-3, Б-2, В-1, Г-4, Д-5
				9.2-137	A-2, Б-3, В-1, Г-5, Д-4
				9.2-138	А, Б, В
				9.2-139	Б, В, Д

ТЕМА 10

Группа арилалкиламинов

10-001. К производным нитрофенилалкиламинов относится:

- А. Трийодтиронин.
- Б. Мезатон.
- В. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Г. Левомецетин (Хлорамфеникол).
- Д. Анаприлин (Пропранолол).

10-002. Практически нерастворим в воде:

- А. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Изадрин.
- Г. Левомецетина сукцинат (Хлорамфеникол).
- Д. Левомецетина стеарат (Хлорамфеникол).

10-003. Органическое основание, растворимое в избытке реактива, выделяется при действии натрия гидроксида на водный раствор лекарственного средства:

- А. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Б. Левомецетин.
- В. Новокаин.
- Г. Анаприлин (Пропранолол).
- Д. Леводопа.

10-004. К солям органического основания и сильной минеральной кислоты не относится:

- А. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Изадрин (Изопреналин).
- Г. Левомецетина сукцинат (Хлорамфеникол).
- Д. Атенолол.

10-005. Основные свойства наиболее выражены у лекарственного средства:

- А. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Норэпинефрина гидротартрат (Норэпинефрин).

- Г. Изадрин (Изопреналин).
 Д. Левомецетин (Хлорамфеникол).

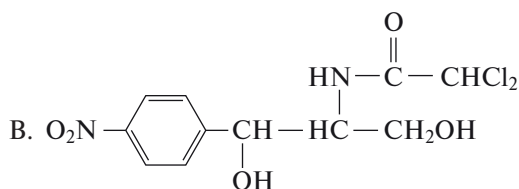
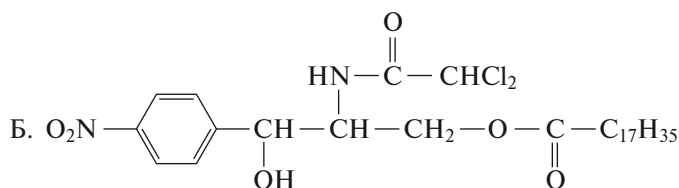
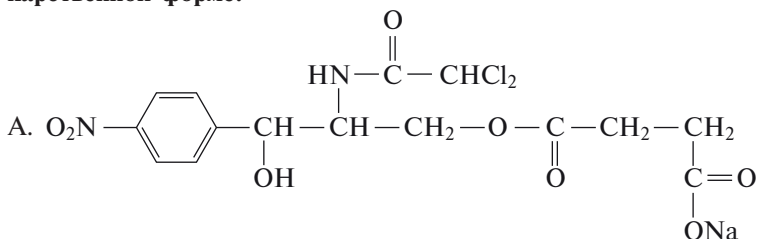
10-006. Для доказательства принадлежности лекарственного средства к группе солей азотистых оснований используют реакцию:

- А. С общеалкалоидными осадительными реактивами.
 Б. Диазотирования и азосочетания.
 В. С реактивом Фелинга.
 Г. С реактивом Марки.
 Д. С солями железа(III).

10-007. Для выделения основания адреналина (Эпинефрин) из его соли используют раствор:

- А. Натрия гидроксида.
 Б. Аммиака.
 В. Натрия ацетата.
 Г. Натрия гидрокарбоната.
 Д. Серной кислоты.

10-008. Структурная формула лекарственного средства соответствует его лекарственной форме:



1. Порошок, глазные капли, линимент.
2. Таблетки.
3. Порошок во флаконах для приготовления раствора для инъекций.

10-009. Являясь азотистыми основаниями, лекарственные средства группы арилалкиламинов взаимодействуют с:

- А. Солями меди(II).
 Б. Солями железа(III).
 В. Натрия нитритом.
 Г. Общеалкалоидными осадительными реактивами.
 Д. β-Нафтолом.

10-010. Левомецитина стеарат не содержит в своей структуре:

- А. Сложноэфирную группу.
- Б. Амидную группу.
- В. Ароматическую нитрогруппу.
- Г. Ароматическую аминогруппу.
- Д. Остаток дихлоруксусной кислоты.

10-011. Левомецитина сукцинат содержит в своей структуре:

- А. Сложноэфирную группу.
- Б. Амидную группу.
- В. Ароматическую нитрогруппу.
- Г. Фенольный гидроксил.

10-012. Сложноэфирную группу в структуре имеет лекарственное средство:

- А. Левомецитина стеарат.
- Б. Леводопа.
- В. Лиотиронин.
- Г. Атенолол.
- Д. Анаприлин (Пропранолол).

10-013. Ароматическую нитрогруппу в структуре имеет:

- А. Норэпинефрин (Норэпинефрин).
- Б. Эфедрин.
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Изадрин (Изопреналин).
- Д. Левомецитин (Хлорамфеникол).

10-014. Количественное определение таблеток левомецитина по ГФ проводят методом:

- А. Спектрофотометрии.
- Б. Нитритометрии.
- В. Броматометрии.
- Г. Куприметрии.
- Д. Аргентометрии.

10-015. Количественное определение субстанции адреналина гидротартрата по ГФ следует проводить методом:

- А. Кислотно-основного титрования в неводной среде.
- Б. Кислотно-основного титрования в водной среде.
- В. Нитритометрии.
- Г. Йодометрии.
- Д. Аргентометрии.

10-016. При действии на водный раствор лекарственного средства раствором натрия гидроксида осадка не образует:

- А. Эфедрин гидрохлорид.
- Б. Новокаин.
- В. Викасол.
- Г. Анаприлин (Пропранолол).
- Д. Атенолол.

10-017. Примесь норадреналина в адреналине определяют методом:

- А. Спектрофотометрии.
- Б. ГЖХ.
- В. Поляриметрии.
- Г. ТСХ.
- Д. Гравиметрии.

10-018. Норадреналин (Норэпинефрин) в отличие от адреналина (Эпинефрин) окисляется раствором йода в среде:

- А. Гидротартратного буфера, pH 3,56.
- Б. Гидротартратного буфера, pH 6,5.
- В. Фосфатного буфера, pH 10,0.
- Г. Фосфатного буфера, pH 7,5.
- Д. Хлористоводородной кислоты, pH 1-2.

10-019. Окраску изумрудно-зеленого цвета с железа(III) хлоридом дает:

- А. Анаприлин (Пропранолол).
- Б. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- В. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Г. Эфедрин гидрохлорид.
- Д. Атенолол.

10-020. При прибавлении капли железа(III) хлорида раствор препарата окрашивается в изумрудно-зеленый цвет, который от прибавления капли раствора аммиака переходит в вишнево-красный. Это характерно для:

- А. Норадреналина гидротартрата (Норэпинефрин).
- Б. Левомецитина (Хлорамфеникол).
- В. Атенолола.
- Г. Анаприлина (Пропранолол).
- Д. Эфедрин гидрохлорида.

10-021. Не стерилизуют термическим путем лекарственное средство:

- А. Норадреналина гидротартрат (Норэпинефрин).
- Б. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- В. Анаприлин (Пропранолол).
- Г. Левомецитин сукцинат.
- Д. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).

10-022. Отличить адреналина гидротартрат (Эпинефрин) от норадреналина гидротартрата (Норэпинефрин) можно по реакции:

- А. Образования ауринового красителя.
- Б. Окисления йодом при различных значениях pH.
- В. С общеалкалоидными осадительными реактивами.
- Г. С железа(III) хлоридом.
- Д. Образования азокрасителя.

10-023. Как лекарственное средство эфедрин гидрохлорид применяется в виде:

- А. D—*трео*-формы.
- Б. D—*эритро*-формы.

- В. L—*трео*-формы.
- Г. L—*эритро*-формы.

10-024. Для определения удельного вращения адреналина гидротартрата (Эпинефрин) основание адреналина выделяют раствором:

- А. Натрия гидроксида.
- Б. Аммиака.
- В. Натрия ацетата.
- Г. Натрия гидрокарбоната.
- Д. Серной кислоты.

10-025. Доказать йод в виде йодида после минерализации в лекарственном средстве Тиреоидин можно реакциями с:

- А. Железа(III) хлоридом.
- Б. Железа(II) хлоридом.
- В. Серебра нитратом.
- Г. Серной кислотой концентрированной.

10-026. Описание «Порошок серо-желтого цвета со слабым запахом, нерастворим в воде, спирте и других растворителях» соответствует лекарственному средству:

- А. Эфедрина гидрохлорид.
- Б. Изадрин (Изопреналин).
- В. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Г. Тиреоидин.
- Д. Анаприлин (Пропранолол).

10-027. Описание «Белый или белый со слабым желтовато-зеленоватым оттенком кристаллический порошок без запаха, мало растворим в воде» соответствует лекарственному средству:

- А. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Б. Левомецетин (Хлорамфеникол).
- В. Эфедрина гидрохлорид.
- Г. Анаприлин (Пропранолол).
- Д. Трийодтиронин (Лиотиронин).

10-028. При оценке качества субстанции адреналина гидротартрата (Эпинефрин) определяют:

- А. Температуру плавления.
- Б. Удельное вращение.
- В. Удельный показатель поглощения.
- Г. Щелочность раствора.

10-029. При оценке качества субстанции норадреналина гидротартрата определяют:

- А. Температуру плавления.
- Б. Удельное вращение.
- В. Удельный показатель поглощения.
- Г. Щелочность раствора.

10-030. Определите соответствие лекарственного средства его фармакологическому действию:

- | | |
|-----------------|---|
| А. Левомецитин. | 1. Противопаркинсоническое средство. |
| Б. Атенолол. | 2. Муколитическое средство. |
| В. Леводопа. | 3. Селективный β -адреноблокатор. |
| Г. Бромгексин. | 4. Антибиотик. |
| Д. Адреналин. | 5. Адреномиметик. |

10-031. В виде сложного эфира выпускают лекарственное средство:

- А. Эфедрина гидрохлорид.
 Б. Изадрин (Изопреналин).
 В. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
 Г. Анаприлин (Пропранолол).
 Д. Левомецитин (Хлорамфеникол).

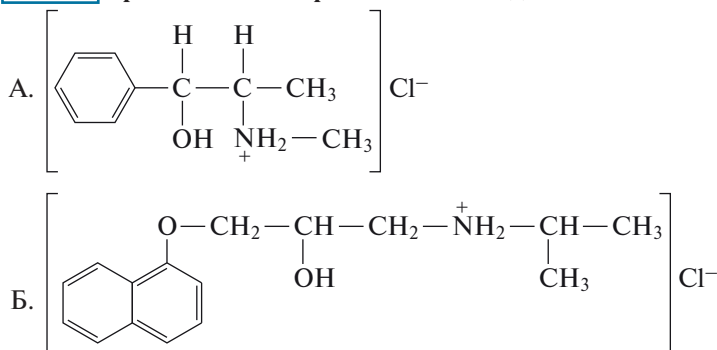
10-032. Лекарственному средству соответствует рациональное название:

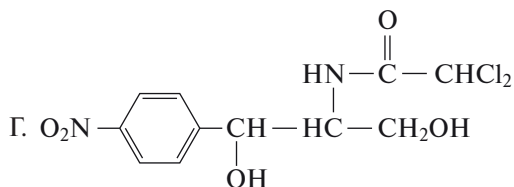
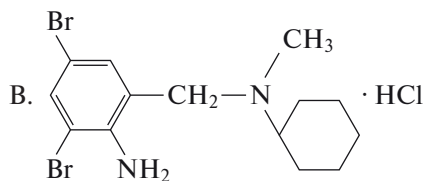
- | | |
|--|---|
| А. Левомецитин
(Хлорамфеникол). | 1. L-эритро-2-метиламино-1-фенил-пропанола-1 гидрохлорид. |
| Б. Эфедрин. | 2. (\pm)-Изопропиламино-3-(1-нафтокси)-2-пропанола гидрохлорид. |
| В. Анаприлин (Пропранолол). | 3. D-(-)-трео-1-пара-нитрофенил-2-дихлорацетиламинопропандиол-1,3. |
| Г. Метилдофа. | 4. L-1-(3,4-дигидроксифенил)-2-метиламиноэтанола гидротартрат. |
| Д. Адреналина гидротартрат
(Эпинефрин). | 5. L-3-(3,4-дигидроксифенил)-2-метил-2-аминопропионовая кислота. |

10-033. Азокраситель НЕ образует лекарственное средство:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
 Б. Эфедрина гидрохлорид.
 В. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
 Г. Резорцин.
 Д. Леводопа.

10-034. Арилметановый краситель может давать:





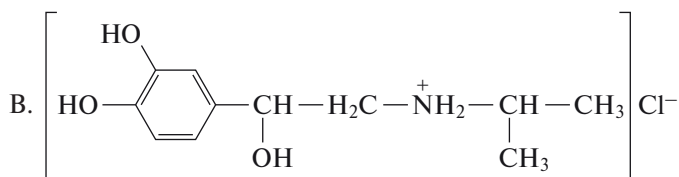
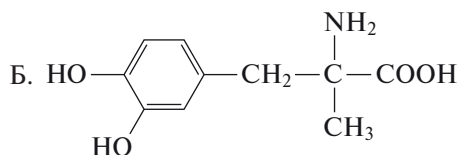
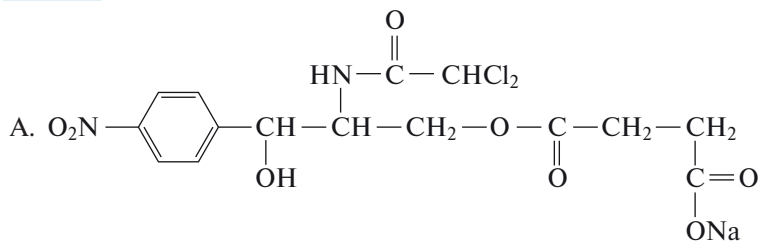
10-035. НЕ выпускается в виде соли лекарственное средство:

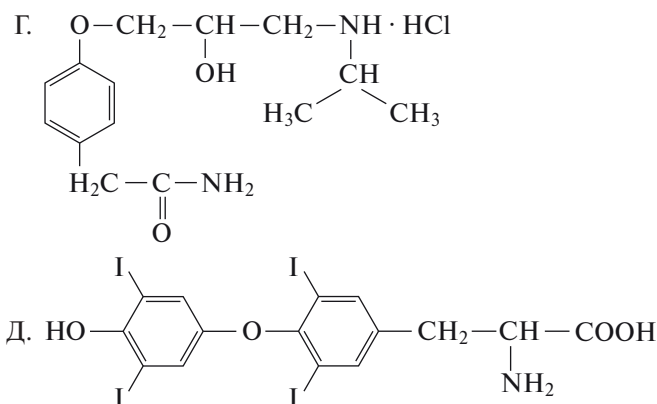
- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Эфедрин.
- В. Анаприлин (Пропранолол).
- Г. Адреналин (Эпинефрин).
- Д. Изадрин (Изопреналин).

10-036. Метод неводного титрования в среде протонного растворителя применим для:

- А. Адреналина гидрохлорида (Эпинефрин).
- Б. Эфедрина гидрохлорида.
- В. Левомецитина (Хлорамфеникол).
- Г. Анаприлина (Пропранолол).

10-037. Гидроксамовую пробу по двум функциональным группам дает:





10-038. В реакцию образования азокрасителя вступают:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Эфедрин гидрохлорид.
- В. Леводопа.
- Г. Триодтиронин (Литионин).

10-039. Общими реакциями для лекарственных средств, производных оксифенилалкиламинов и оксифенилалкифатических аминокислот, является образование:

- А. Индофенола.
- Б. Азокрасителя.
- В. Арилметанового красителя.
- Г. Мурексидной пробы.

10-040. Левомецитин (Хлорамфеникол) в определенных условиях дает все реакции, кроме:

- А. Образования азокрасителя.
- Б. Гидроксамовой пробы.
- В. Мурексидной пробы.
- Г. Образования комплекса с солями меди.
- Д. Реакции на хлориды.

10-041. К синтетическим адреномиметикам относится:

- А. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Б. Норэдреналина гидротартрат (Норэпинефрин).
- В. Изадрин (Изопреналин).
- Г. Эфедрин гидрохлорид.
- Д. Дофамин (Допамин).

10-042. Примесь адренолона в адреналина гидротартрате (Эпинефрин) определяют методом:

- А. УФ-спектрофотометрии.
- Б. ТСХ.
- В. ФЭК.
- Г. Гравиметрии.
- Д. ВЭЖХ.

10-043. Синтомицин — смесь D-(–)-трео- и L-(+)-трео-изомеров левомицетина — применяется как лекарственное средство:

- А. Для наружного применения в виде мазей.
- Б. В виде инъекционных растворов.
- В. В виде таблеток *per os*.
- Г. Как рентгеноконтрастное вещество.
- Д. Как глазные капли.

10-044. Левомицетин (Хлорамфеникол) — это первое из нитросоединений, найденных в природе, и первый из антибиотиков, полученный:

- А. Химическим синтезом.
- Б. Микробиологическим синтезом.
- В. Из лекарственных растений.
- Г. Биологическим синтезом.

10-045. Для подтверждения подлинности эфедрина гидрохлорида с одновременным гидраминным расщеплением используют реактив:

- А. Железа(II) хлорид.
- Б. Калия гексацианоферрат(III).
- В. Калия перманганат.
- Г. Йод кристаллический.
- Д. Натрия тиосульфат.

10-046. Гидроксамовую пробу дает лекарственное средство:

- А. Левомицетин (Хлорамфеникол).
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Анаприлин (Пропранолол).
- Г. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Д. Изадрин (Изопреналин).

10-047. Нингидриновую пробу как аминокислота дает лекарственное средство:

- А. Резорцин.
- Б. Левомицетин.
- В. Тимол.
- Г. Леводопа.
- Д. Анестезин.

10-048. При нагревании с раствором натрия гидроксида образует желто-оранжевый осадок:

- А. Эфедрин.
- Б. Левомицетин (Хлорамфеникол).
- В. Метилдофа.
- Г. Адреналин (Эпинефрин).
- Д. Норадреналин.

10-049. Количественно определить методом нитритометрии можно:

- А. Ацетилсалициловую кислоту.
- Б. Эфедрин.
- В. Адреналин (Эпинефрин).

Г. Левомецетин (Хлорамфеникол).
Д. Леводопу.

10-050. Для количественного определения методом нитритометрии левомецетин предварительно:

- А. Окисляют.
- Б. Восстанавливают.
- В. Гидролизуют.
- Г. Этерифицируют.
- Д. Проводят деструкцию.

10-051. Для доказательства подлинности необходимо минерализовать лекарственное средство:

- А. Трийодтиронин (Лиотиронин).
- Б. Леводопу.
- В. Норэдреналин (Норэпинефрин).
- Г. Адреналин (Эпинефрин).
- Д. Эфедрин.

10-052. В результате минерализации образует йодиды лекарственное средство:

- А. Левомецетин (Хлорамфеникол).
- Б. Леводопа.
- В. Лиотиронин.
- Г. Эфедрин.
- Д. Фенотерол.

10-053. Количественное определение методом йодометрии возможно для лекарственного средства:

- А. Трийодтиронин (Лиотиронин).
- Б. Левомецетин (Хлорамфеникол).
- В. Леводопа.
- Г. Эфедрин.
- Д. Метилдофа.

10-054. Кислотно-основное титрование в неводной среде не применяют для лекарственного средства:

- А. Левомецетин (Хлорамфеникол).
- Б. Леводопа.
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Эфедрин.
- Д. Атенолол.

10-055. Примесь норэдреналина определяют у лекарственного средства:

- А. Эфедрин.
- Б. Левомецетин (Хлорамфеникол).
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Атенолол.
- Д. Верапамил.

10-056. Кислотный гидролиз для доказательства подлинности применяют для лекарственного средства:

- А. Левомецитина сукцинат растворимый.
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Леводопа.
- Г. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Д. Изадрин (Изопреналин).

10-057. Доказательство стеариновой кислоты у левомецитина стеарата по ГФ проводят после:

- А. Окисления.
- Б. Восстановления.
- В. Гидролиза в кислоте хлористоводородной концентрированной.
- Г. Щелочного гидролиза.
- Д. Солеобразования.

10-058. Идентификацию янтарной кислоты у левомецитина сукцината проводят после:

- А. Кислотного гидролиза.
- Б. Щелочного гидролиза.
- В. Окисления.
- Г. Восстановления.
- Д. Деструкции.

10-059. Остаток янтарной кислоты в левомецитина сукцинате идентифицируют после конденсации с резорцином по образованию:

- А. Флюоресцирующего в УФ-свете желтого раствора.
- Б. Мурексидной пробы.
- В. Окрашенного комплекса с солями меди(II).
- Г. Окрашенного комплекса с солями железа(III).
- Д. Азокрасителя.

10-060. При нагревании с резорцином в присутствии серной кислоты концентрированной образуется флюоресцирующий в УФ-свете желтый раствор, что характерно для:

- А. Левомецитина (Хлорамфеникол).
- Б. Левомецитина стеарата.
- В. Левомецитина сукцината.
- Г. Адреналина (Эпинефрин).
- Д. Норэдреналина (Норэпинефрин).

10-061. При кислотном гидролизе образуются масляные капли, застывающие при охлаждении, что подтверждает подлинность:

- А. Левомецитина (Хлорамфеникол).
- Б. Левомецитина стеарата.
- В. Левомецитина сукцината.
- Г. Адреналина гидротартрата (Эпинефрин).
- Д. Норэдреналина гидротартрата (Норэпинефрин).

10-062. Остаток виннокаменной кислоты необходимо подтверждать у:

- А. Трийодтирони́на (Лиотиронин).
- Б. Леводо́пы.
- В. Норадрена́лина (Норэпинефрин).
- Г. Левомисце́тина (Хлорамфени́кол).
- Д. Эфе́дрина.

10-063. Остаток виннокаменной кислоты необходимо подтверждать у:

- А. Трийодтирони́на (Лиотиронин).
- Б. Адрена́лина (Эпинефрин).
- В. Леводо́пы.
- Г. Левомисце́тина (Хлорамфени́кол).
- Д. Эфе́дрина.

10-064. После добавления к лекарственному средству калия хлорида и спирта при потирании палочкой образуется белый осадок, растворимый в растворах минеральных кислот и щелочей, что подтверждает подлинность по остатку кислоты:

- А. Атеноло́ла.
- Б. Сальбу́тамо́ла.
- В. Норадрена́лина гидротартрат (Норэпинефрин).
- Г. Левомисце́тина сукцинат (Хлорамфени́кол).
- Д. Эфе́дрина гидрохлорид.

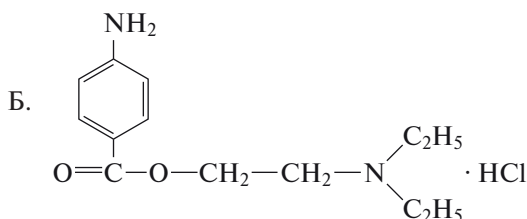
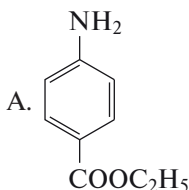
10-065. После добавления калия хлорида и спирта при потирании палочкой образуется белый осадок, растворимый в минеральных кислотах и щелочах, что подтверждает подлинность по остатку кислоты лекарственного средства:

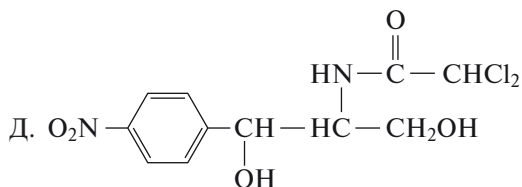
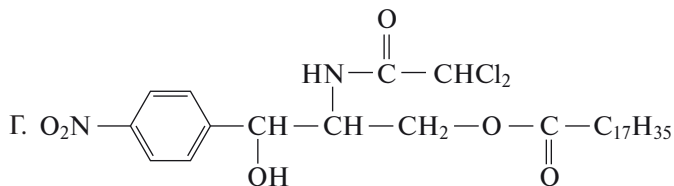
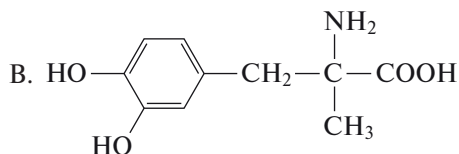
- А. Атеноло́ла.
- Б. Сальбу́тамо́ла.
- В. Адрена́лина гидротартрата (Эпинефрин).
- Г. Левомисце́тина сукцината (Хлорамфени́кол).
- Д. Эфе́дрина гидрохлори́да.

10-066. При нагревании с раствором щелочи образует хлориды:

- А. Левомисце́тин (Хлорамфени́кол).
- Б. Адрена́лина гидротартрат (Эпинефрин).
- В. Метилдо́фа.
- Г. Леводо́па.
- Д. Трийодтирони́н (Лиотиронин).

10-067. Гидроксамовую пробу НЕ дает лекарственное средство:





10-068. При нагревании с раствором щелочи выделяет аммиак:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Эфедрин.
- В. Адреналин.
- Г. Анаприлин (Пропранолол).
- Д. Верапамил.

10-069. После минерализации методом аргентометрии можно количественно определить:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Леводопу.
- В. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Г. Метилдофу.
- Д. Трийодтиронин (Лиотиронин).

10-070. При действии натрия гидроксида на водный раствор препарата выделяется органическое основание, растворимое в воде. Это характерно для:

- А. Эфедрина гидрохлорида.
- Б. Левомецитина.
- В. Новокаина.
- Г. Анаприлина (Пропранолол).
- Д. Леводопы.

10-071. При кислотно-основном титровании адреналина гидротартрата в среде протонного растворителя используют титрованный раствор:

- А. Хлористоводородной кислоты.
- Б. Хлорной кислоты.
- В. Натрия гидроксида.
- Г. Серной кислоты.
- Д. Хлорноватистой кислоты.

10-072. В количественном определении адреналина гидротартрата (Эпинефрин) в среде протогенного растворителя индикатором служит:

- А. Мурексид.
- Б. Фенолфталеин.
- В. Метилловый фиолетовый или кристаллический фиолетовый.
- Г. Тропеолин 00.
- Д. Ксиленоловый оранжевый.

10-073. В количественном определении норадrenalина гидротартрата в среде протогенного растворителя индикатором служит:

- А. Метилловый фиолетовый или кристаллический фиолетовый.
- Б. Фенолфталеин.
- В. Мурексид.
- Г. Тропеолин 00.
- Д. Пирокатехиновый фиолетовый.

10-074. В количественном определении левомицетина методом куприметрии титрованным раствором является:

- А. Раствор йода.
- Б. Натрия тиосульфат.
- В. Меди сульфат.
- Г. Натрия гидроксид.
- Д. Хлористоводородная кислота.

10-075. В количественном определении левомицетина (Хлорамфеникол) методом аргентометрии титрантом является раствор:

- А. Йода.
- Б. Натрия тиосульфата.
- В. Серебра нитрата.
- Г. Хлористоводородной кислоты.
- Д. Натрия эдетата.

10-076. По остатку хлористоводородной кислоты невозможно количественно определить:

- А. Левомицетин (Хлорамфеникол).
- Б. Анаприлин (Пропранолол).
- В. Атенолол.
- Г. Эфедрина гидрохлорид.
- Д. Изадрин (Изопреналин).

10-077. Кислотные свойства адреналина (Эпинефрин) связаны с функциональными группами:

- А. Фенольными гидроксилами.
- Б. Сложноэфирной.
- В. Амидной.
- Г. Карбоксильной.
- Д. Вторичной алифатической аминогруппой.

10-078. Кислотные свойства норадреналина (Норэпинефрин) связаны с функциональными группами:

- А. Аминогруппой.
- Б. Сложноэфирной.
- В. Амидной.
- Г. Карбоксильной.
- Д. Фенольными гидроксилами.

10-079. Реактив 4-нитробензоилхлорид используют для доказательства подлинности:

- А. Леводопы.
- Б. Левомецитина (Хлорамфеникол).
- В. Анаприлина (Пропранолол).
- Г. Тимолола.
- Д. Стрептоцида.

10-080. Реактив 4-нитробензоилхлорид используют для доказательства подлинности:

- А. Фенола.
- Б. Метилдофы.
- В. Левомецитина (Хлорамфеникол).
- Г. Анаприлина (Пропранолол).
- Д. Тимолола.

10-081. Для усиления основных свойств анаприлина (Пропранолол) в количественном определении его растворяют в:

- А. Уксусной кислоте ледяной с добавлением уксусного ангидрида.
- Б. Хлористоводородной кислоте.
- В. Диметилформамиде.
- Г. Пиридине.
- Д. Натрия гидроксиде.

10-082. Количественное определение субстанции адреналина гидротартрата проводят в среде:

- А. Уксусной кислоты ледяной.
- Б. Хлористоводородной кислоты.
- В. Хлорной кислоты.
- Г. Диметилформамида.
- Д. Пиридина.

10-083. Метабисульфит натрия добавляют к инъекционному раствору:

- А. Эфедрина гидрохлорида.
- Б. Левомецитина сукцината растворимого.
- В. Адреналина гидротартрата (Эпинефрин).
- Г. Анаприлина (Пропранолол).
- Д. Верапамила.

10-084. Метабисульфит натрия добавляют к инъекционному раствору:

- А. Норадреналина гидротартрата (Норэпинефрин).
- Б. Анаприлина (Пропранолол).

- В. Верапамила.
- Г. Эфедрина гидрохлорида.
- Д. Левомецитина сукцинат растворимого.

10-085. Метабисульфит натрия и хлорбутанола гидрат входят в состав инъекционного раствора лекарственного средства:

- А. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Б. Норадреналина гидротартрат (Норэпинефрин).
- В. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Г. Левомецитина сукцинат (Хлорамфеникол).
- Д. Анаприлин (Пропранолол).

10-086. Неустойчивость при хранении раствора адреналина (Эпинефрин) для инъекций обусловлена наличием в структуре:

- А. Фенольных гидроксидов.
- Б. Алифатической аминогруппы.
- В. Карбоксильной группы.
- Г. Сложноэфирной группы.
- Д. Ароматической аминогруппы.

10-087. Неустойчивость при хранении раствора норадреналина (Норэпинефрин) для инъекций обусловлена наличием в структуре:

- А. Фенольных гидроксидов.
- Б. Алифатической аминогруппы.
- В. Карбоксильной группы.
- Г. Сложноэфирной группы.
- Д. Ароматической аминогруппы.

10-088. Амфолитом не является лекарственное средство:

- А. Адреналин (Эпинефрин).
- Б. Норадреналин (Норэпинефрин).
- В. Леводопа.
- Г. Метилдофа.
- Д. Левомецитин (Хлорамфеникол).

10-089. Фенольный гидроксил отсутствует в структуре лекарственного средства:

- А. Адреналин (Эпинефрин).
- Б. Норадреналин (Норэпинефрин).
- В. Изадрин (Изопреналин).
- Г. Леводопа.
- Д. Эфедрин.

10-090. Карбоксильную группу имеет в структуре лекарственное средство:

- А. Адреналин (Эпинефрин).
- Б. Норадреналин (Норэпинефрин).
- В. Изадрин (Изопреналин).
- Г. Леводопа.
- Д. Эфедрин.

10-091. Оксоадренохром при окислении образует лекарственное средство:

- А. Адреналин (Эпинефрин).
- Б. Эфедрин.
- В. Леводопа.
- Г. Изадрин (Изопреналин).
- Д. Левомецитин (Хлорамфеникол).

10-092. Ортодифенолом по структуре является лекарственное средство:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Эфедрин.
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Анаприлин (Пропранолол).
- Д. Фенотерол.

10-093. Ортодифенолом по структуре является лекарственное средство:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Эфедрин.
- В. Норэдреналин (Норэпинефрин).
- Г. Анаприлин (Пропранолол).
- Д. Фенотерол.

10-094. Комплекс зеленого цвета с железа(III) хлоридом за счет структурного фрагмента ортодифенола дает:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Эфедрин.
- В. Изадрин (Изопреналин).
- Г. Анаприлин (Пропранолол).
- Д. Фенотерол.

10-095. В виде солей-гидрохлоридов не выпускается лекарственное средство:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Анаприлин (Пропранолол).
- В. Атенолол.
- Г. Адреналин (Эпинефрин).
- Д. Изадрин (Изопреналин).

10-096. Для подтверждения подлинности не выделяют основания у лекарственного средства:

- А. Леводопа.
- Б. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- В. Норэдреналина гидротартрат (Норэпинефрин).
- Г. Анаприлин (Пропранолол).
- Д. Изадрин (Изопреналин).

10-097. Для количественного определения лекарственного средства используют соответствующую расчетную формулу:

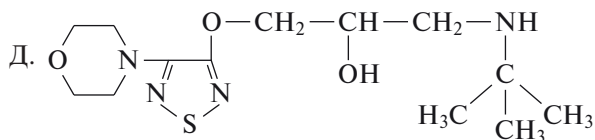
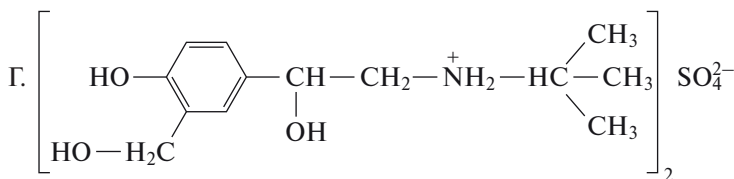
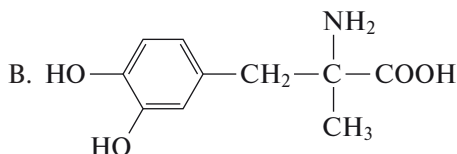
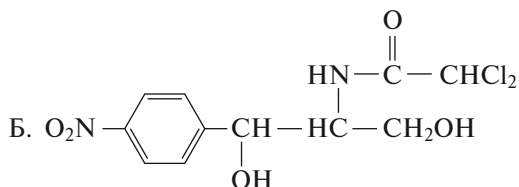
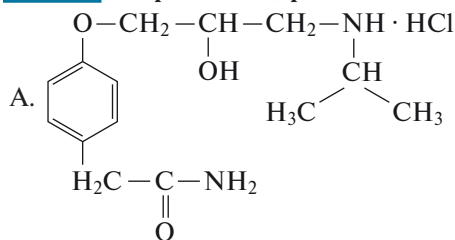
- А. Эфедрина гидрохлорид.
 - Б. Леводопа.
 - В. Трийодтиронин.
1. $X = A \cdot 6 / E_{1\text{ см}}^{1\%} \cdot a$.
 2. $X = V(\text{NaNO}_2) \cdot K \cdot T/a$.
 3. $X = V(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3) \cdot K \cdot T/a$.

Г. Левомецитин.
Д. Левомецитин таблетки.

4. $X = V(\text{HClO}_4) \cdot K \cdot T/a$ (с добавлением уксусного ангидрида).

5. $X = V(\text{HClO}_4) \cdot K \cdot T/a$.

10-098. Спиртового гидроксила нет в структуре лекарственного средства:



10-099. По наличию фтора можно подтвердить подлинность лекарственного средства:

А. Флуоксетин.
Б. Левомецитин.
В. Адреналин.
Г. Норадреналин.
Д. Эфедрин.

10-100. В среде уксусной кислоты ледяной без добавления ртути ацетата (уксусного ангидрида) проводят количественное определение лекарственного средства:

- А. Леводопа.
- Б. Анаприлин (Пропранолол).
- В. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Г. Эфедрина гидрохлорид.
- Д. Изадрин (Изопреналин).

10-101. В среде уксусной кислоты ледяной без добавления ртути ацетата (уксусного ангидрида) проводят количественное определение лекарственного средства:

- А. Метилдофа.
- Б. Анаприлин (Пропранолол).
- В. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Г. Эфедрина гидрохлорид.
- Д. Изадрин (Изопреналин).

10-102. Для подтверждения подлинности левомецетина используют:

- А. Гидроксамовую пробу.
- Б. Мурексидную пробу.
- В. Арилметановый краситель.
- Г. Таллейохинную пробу.
- Д. Реакцию Витали—Морена.

10-103. Для доказательства подлинности левомецетина используют:

- А. Реакцию образования азокрасителя.
- Б. Мурексидную пробу.
- В. Арилметановый краситель.
- Г. Таллейохинную пробу.
- Д. Реакцию Витали—Морена.

10-104. Раствор для инъекций неустойчив при хранении, его стабилизируют хлорбутанолгидратом, не стерилизуют при нагревании, готовят в асептических условиях. Это характерно для:

- А. Левомецетина сукцината.
- Б. Анаприлина (Пропранолол).
- В. Адреналина гидрохлорида (Эпинефрин).
- Г. Эфедрина гидрохлорида.
- Д. Верапамила.

10-105. Лекарственная форма «таблетка» не существует у:

- А. Левомецетина (Хлорамфеникол).
- Б. Анаприлина (Пропранолол).
- В. Адреналина гидрохлорида.
- Г. Эфедрина гидрохлорида.
- Д. Атенолола.

10-106. Адреналин (Эпинефрин) не выпускается в виде таблеток, так как он:

- А. Легко окисляется.
- Б. Легко восстанавливается.
- В. Поглощает влагу.
- Г. Является токсичным.
- Д. Легко гидролизуется.

10-107. Норадреналин (Норэпинефрин) не выпускается в виде таблеток, так как он:

- А. Легко окисляется.
- Б. Легко восстанавливается.
- В. Поглощает влагу.
- Г. Является токсичным.
- Д. Легко гидролизуется.

10-108. Для идентификации левомицетина используют показатели:

- А. Температура плавления.
- Б. Удельный показатель поглощения.
- В. Удельное вращение.
- Г. Прозрачность.

10-109. Выделившийся йод из трийодтиронина после минерализации титруют раствором:

- А. Серебра нитрата.
- Б. Натрия тиосульфата.
- В. Аммония тиоционата.
- Г. Калия бромата.
- Д. Церия сульфата.

10-110. При неправильном хранении происходит деструкция с образованием нитробензальдегида у лекарственного средства:

- А. Левомицетин (Хлорамфеникол).
- Б. Эфедрин.
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Норадреналин (Норэпинефрин).
- Д. Анаприлин (Пропранолол).

10-111. В количественном определении левомицетина методом нитритометрии необходимо использовать:

- А. Хлористоводородную кислоту концентрированную и цинковую пыль.
- Б. Йодкрахмальную бумагу.
- В. Калия гидроксид.
- Г. Натрия нитрит.

10-112. Левомицетин (Хлорамфеникол) количественно определить методом нитритометрии без восстановления нитрогруппы:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

10-113. Азосоединение при гидролитическом диспропорционировании образует:

- А. Левомицетин (Хлорамфеникол).
- Б. Анаприлин (Пропранолол).
- В. Леводопа.
- Г. Адреналин (Эпинефрин).
- Д. Норадреналин (Норэпинефрин).

10-114. К арилалкиламинам не относится:

- А. Анаприлин (Пропранолол).
- Б. Атенолол.
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Норэпинефрин (Норэпинефрин).
- Д. Стрептоцид.

10-115. Реакцию гидролитического диспропорционирования при нагревании в среде натрия гидроксида с получением красного осадка, аммиака, хлорида дает:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Эфедрин.
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Изадрин (Изопреналин).
- Д. Анаприлин (Пропранолол).

10-116. При гидролизе и окислении периодатом (NaIO_4) нитробензальдегид образует:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Изадрин (Изопреналин).
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Норэпинефрин (Норэпинефрин).
- Д. Анаприлин (Пропранолол).

10-117. Для количественного определения лекарственного средства используется метод:

- | | |
|---|---|
| А. Адреналина гидротартрат субстанция. | 1. Спектрофотометрия. |
| Б. Раствор адреналина гидротартрата для инъекций. | 2. Неводное титрование в среде протогенного растворителя. |
| В. Левомецитина стеарат таблетки. | 3. Нитритометрия. |
| Г. Левомецитин субстанция. | 4. Комплексонометрия. |
| Д. Трийодтиронин. | 5. Йодометрия. |

10-118. Для количественного определения анаприлина (Пропранолол) применяют:

- А. Кислотно-основное титрование в среде протогенного растворителя с добавлением ртути ацетата (уксусного ангидрида).
- Б. Кислотно-основное титрование в среде протогенного растворителя.
- В. Кислотно-основное титрование в среде протофильного растворителя.
- Г. Йодометрию.
- Д. Перманганатометрию.

10-119. Количественное содержание левомецитина в таблетках по ГФ проводят методом:

- А. ВЭЖХ.
- Б. Спектрофотометрии.
- В. Поляриметрии.
- Г. Нитритометрии.
- Д. Гравиметрии.

10-120. При окислении вторичного спиртового гидроксила у эфедрина образуется кетон, который можно обнаружить по реакции:

- А. Конденсации с гидроксиламином (фенилгидразином).
- Б. С железа(III) хлоридом.
- В. Нингидриновой пробы.
- Г. Образования азокрасителя.
- Д. С меди(II) сульфатом.

10-121. Желтовато-зеленоватая окраска левомицетина обусловлена присутствием в структуре:

- А. Амидной группы.
- Б. Нитрогруппы.
- В. Сложноэфирной группы.
- Г. Вторичного спиртового гидроксила.
- Д. Остатка уксусной кислоты.

10-122. При количественном определении лекарственного средства используют соответствующий титрованный раствор:

- | | |
|-----------------------------|--------------------------------------|
| А. Адреналина гидротартрат. | 1. NaNO_2 |
| Б. Левомицетин. | 2. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ |
| В. Эфедрина гидрохлорид. | 3. HClO_4 |
| Г. Леводопа. | 4. HClO_4 или NaOH |
| Д. Трийодтиронин. | 5. HCl |

10-123. Для доказательства подлинности леводопы и метилдофы используют:

- А. Таллейохинную пробу.
- Б. Реакцию Витали–Морена.
- В. Каролиновую пробу.
- Г. Нингидриновую пробу.
- Д. Мурексидную пробу.

10-124. Калия гексацианоферрат(III) используют для подтверждения подлинности:

- А. Леводопы.
- Б. Метилдофы.
- В. Трийодтиронина (Лиотиронин).
- Г. Анаприлина (Пропранолол).
- Д. Эфедрина.

10-125. Изопропиладренохром образуется при окислении:

- А. Адреналина гидротартрата (Эпинефрин).
- Б. Норэпинефрина гидротартрата (Норэпинефрин).
- В. Эфедрина гидрохлорида.
- Г. Изадрина (Изопреналин).
- Д. Анаприлина (Пропранолол).

10-126. Остаток дихлоруксусной кислоты присутствует в структуре:

- А. Левомицетина (Хлорамфеникол).

- Б. Эфедрина гидрохлорида.
 В. Анаприлина (Пропранолол).
 Г. Атенолола.
 Д. Изадрина (Изопреналин).

10-127. В структуре лекарственного средства присутствует ковалентно связанный галоген или гетероциклический атом серы:

- | | |
|-------------------|----------|
| А. Флуоксетин. | 1. Сера. |
| Б. Левомецетин. | 2. Йод. |
| В. Трийодтиронин. | 3. Хлор. |
| Г. Амброксол. | 4. Бром. |
| Д. Тимолол. | 5. Фтор. |

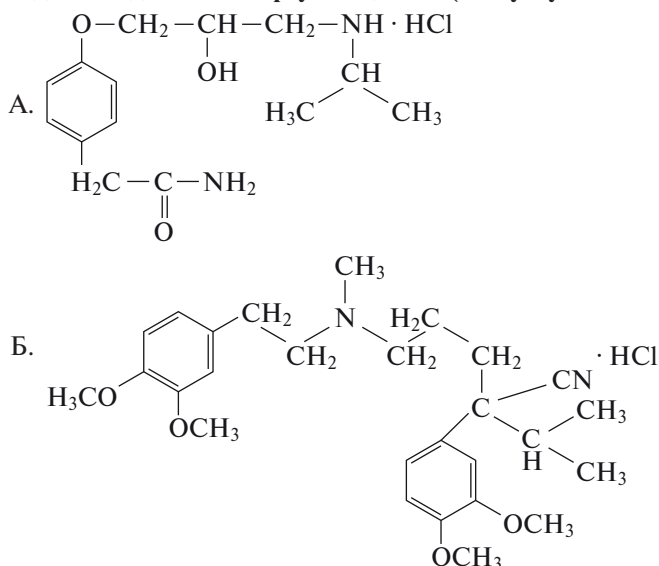
10-128. В структуре лекарственного средства присутствует ковалентно связанный галоген или гетероциклический атом серы:

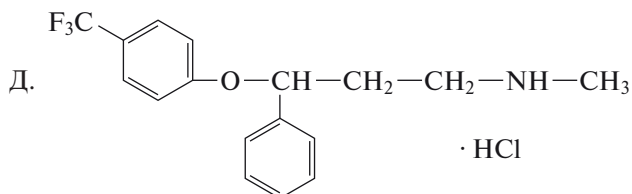
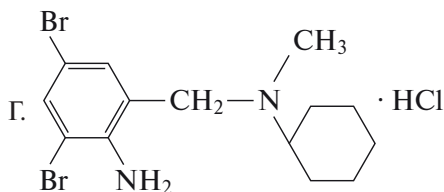
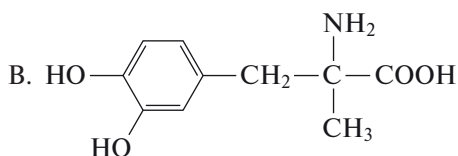
- | | |
|---------------------------|----------|
| А. Левомецетина сукцинат. | 1. Йод. |
| Б. Трийодтиронин. | 2. Хлор. |
| В. Флуоксетин. | 3. Фтор. |
| Г. Амброксол. | 4. Сера. |
| Д. Тимолол. | 5. Бром. |

10-129. При гидролитическом разложении бензальдегид образует:

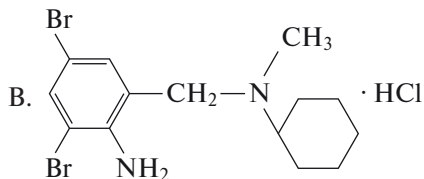
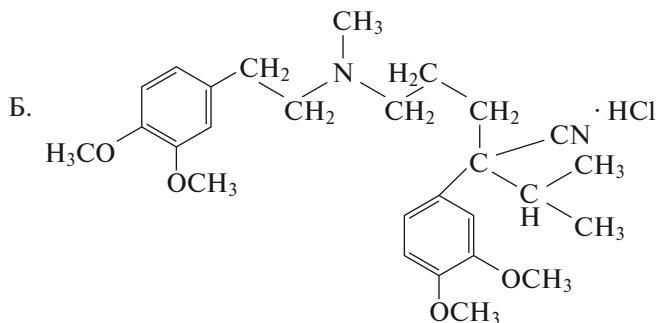
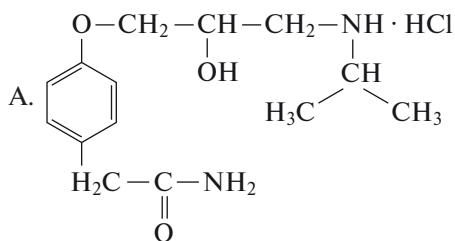
- А. Эфедрин.
 Б. Леводофу.
 В. Метилдофу.
 Г. Левомецетин (Хлорамфеникол).
 Д. Анаприлин (Пропранолол).

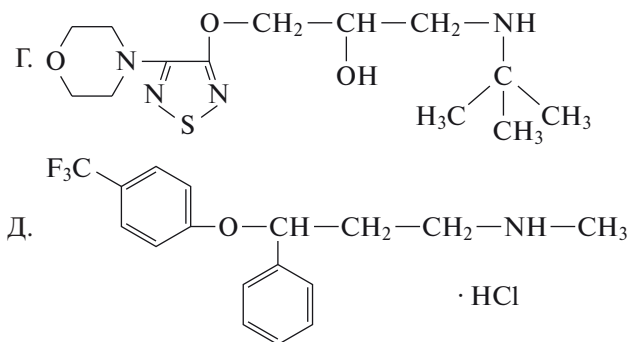
10-130. Метод неводного титрования в среде протогенного растворителя проводят без добавления ртути ацетата (или уксусного ангидрида) у:





10-131. Метод неводного титрования в среде протогенного растворителя проводят без добавления ртути ацетата (или уксусного ангидрида) у:





10-132. Методами Кьельдаля, формольного титрования или неводного титрования можно количественно определить лекарственное средство:

- А. Леводопа.
- Б. Эфедрин.
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Норадреналин (Норэпинефрин).
- Д. Атенолол.

10-133. Методами Кьельдаля, формольного титрования или неводного титрования можно количественно определить лекарственное средство:

- А. Метилдофа.
- Б. Эфедрин.
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Норадреналин (Норэпинефрин).
- Д. Атенолол.

10-134. Метод УФ-спектрофотометрии ГФ рекомендует для количественного определения лекарственного средства:

- А. Раствор адреналина гидротартрата (Эпинефрин) для инъекций.
- Б. Атенолол.
- В. Анаприлин (Пропранолол).
- Г. Левомецетин (Хлорамфеникол).
- Д. Эфедрина гидрохлорид.

10-135. Количественное определение методом УФ-спектрофотометрии ГФ рекомендует для лекарственного средства:

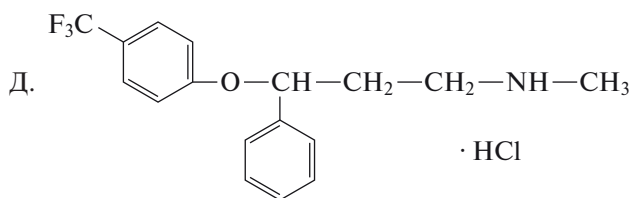
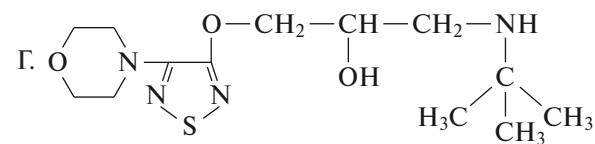
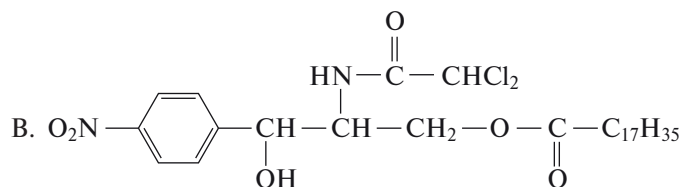
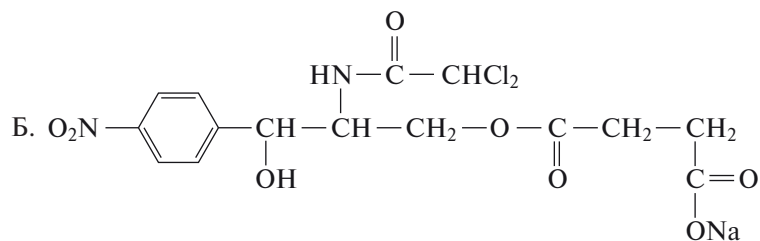
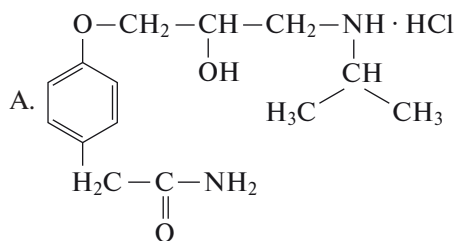
- А. Адреналин (Эпинефрин) субстанция.
- Б. Норадреналин (Норэпинефрин) субстанция.
- В. Анаприлин (Пропранолол).
- Г. Левомецетина стеарат.
- Д. Эфедрина гидрохлорид.

10-136. Количественное определение биологическим методом ГФ рекомендует для:

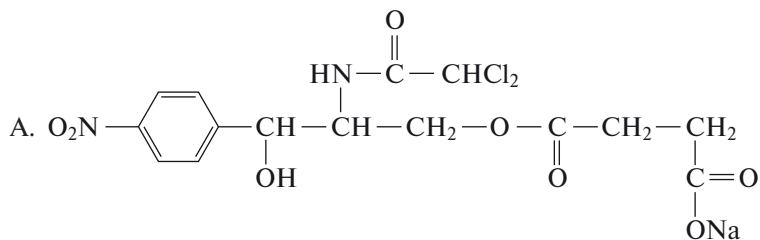
- А. Адреналина гидрохлорида (Эпинефрин).
- Б. Верапамила.
- В. Норадреналина гидротартрата (Норэпинефрин).

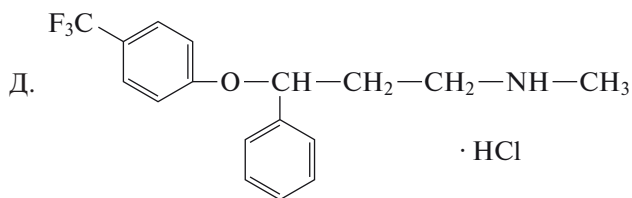
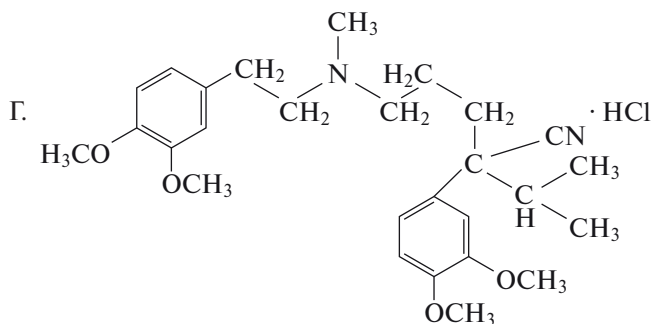
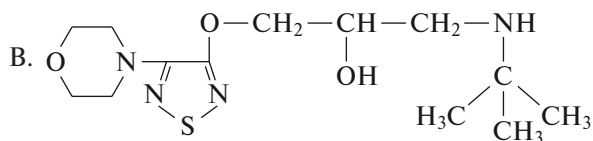
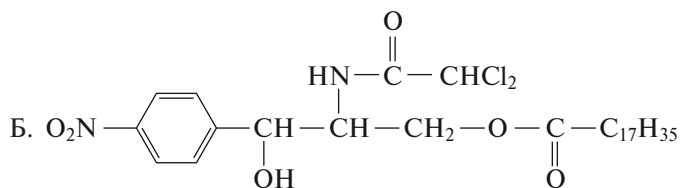
Г. Левомецитина сукцината.
 Д. Эфедрина гидрохлорида.

10-137. Остаток янтарной кислоты в структуре содержит:



10-138. Остаток стеариновой кислоты в структуре содержит:





10-139. Первый антибиотик, полученный химическим синтезом:

- А. Левомецетин (Хлорамфеникол).
- Б. Стрептомицин.
- В. Пенициллин.
- Г. Тетрациклин.
- Д. Феноксиметилпенициллин.

10-140. Адреналин (Эпинефрин), норадреналин (Норэпинефрин), эфедрин, леводопа:

- А. Левовращающие изомеры.
- Б. Правовращающие изомеры.
- В. Не обладают оптической активностью.
- Г. Имеют неизученные свойства.

10-141. Левомецетин (Хлорамфеникол), эфедрин, леводопа:

- А. Левовращающие изомеры.
- Б. Правовращающие изомеры.
- В. Не обладают оптической активностью.
- Г. Имеют неизученные свойства.

10-142. Кислотно-основным титрованием в среде протонного растворителя не определяют лекарственное средство:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Анаприлин (Пропранолол).
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Норэдреналин (Норэпинефрин).
- Д. Эфедрин.

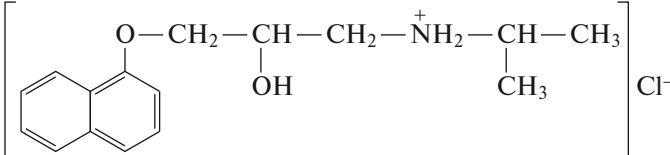
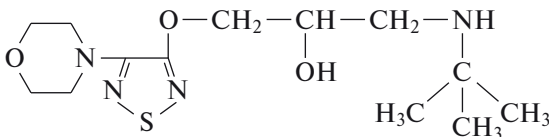
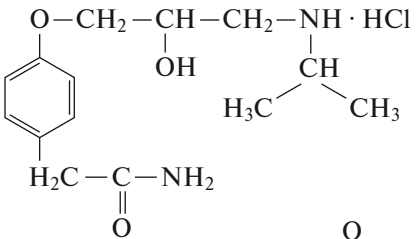
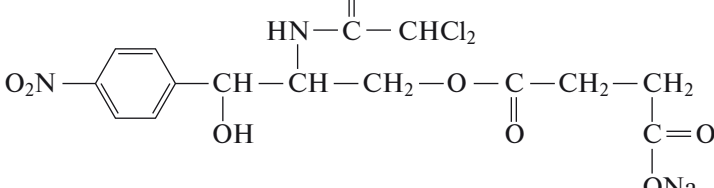
10-143. К адреномиметикам не относится лекарственное средство:

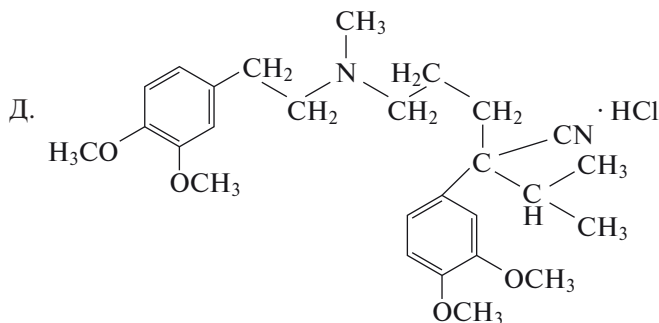
- А. Эфедрин.
- Б. Адреналин (Эпинефрин).
- В. Изадрин (Изопреналин).
- Г. Фенотерол.
- Д. Левомецитин (Хлорамфеникол).

10-144. К адреномиметикам не относится лекарственное средство:

- А. Эфедрин гидрохлорид.
- Б. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- В. Изадрин (Изопреналин).
- Г. Трийодтиронин (Лиотиронин).
- Д. Норэдреналин (Норэпинефрин).

10-145. Сложноэфирную группу в структуре имеет:

- А. 
- Б. 
- В. 
- Г. 



10-146. Ароматическая нитрогруппа у левомицетина (Хлорамфеникол) усиливает свойства:

- А. Кислотные.
- Б. Основные.
- В. Окислительные.
- Г. Восстановительные.
- Д. Гидролитические.

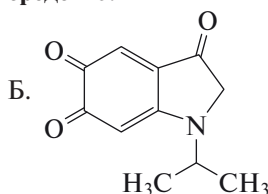
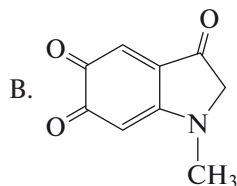
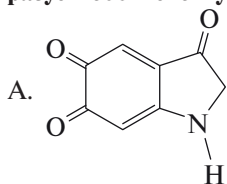
10-147. Окраску имеет лекарственное средство:

- А. Эфедрин.
- Б. Адреналин (Эпинефрин).
- В. Левомицетин (Хлорамфеникол).
- Г. Флуоксетин.
- Д. Тимолол.

10-148. Окраску имеет лекарственное средство:

- А. Эфедрин.
- Б. Адреналин (Эпинефрин).
- В. Тиреоидин.
- Г. Флуоксетин.
- Д. Тимолол.

10-149. При окислении йодом окрашенный продукт хиноидной структуры образует соответствующее лекарственное средство:



1. Норадреналин (Норэпинефрин).
2. Адреналин (Эпинефрин).
3. Изадрин (Изопrenalин).

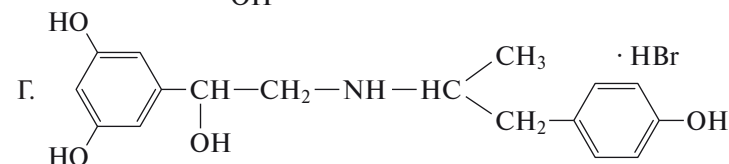
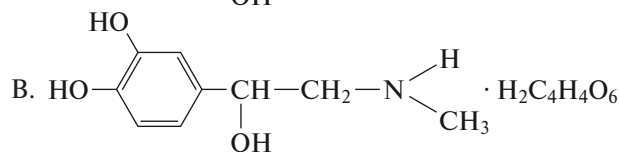
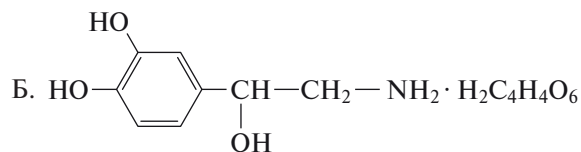
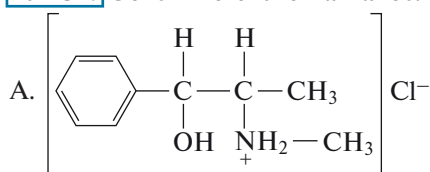
10-150. В виде соли с виннокаменной кислотой выпускается лекарственное средство:

- А. Эфедрин.
- Б. Адреналин (Эпинефрин).
- В. Анаприлин (Пропранолол).
- Г. Атенолол.
- Д. Фенотерол.

10-151. В виде соли с виннокаменной кислотой выпускается лекарственное средство:

- А. Эфедрин.
- Б. Норэпинефрин (Норадреналин).
- В. Фенотерол.
- Г. Атенолол.
- Д. Анаприлин (Пропранолол).

10-152. Основные свойства наиболее выражены у лекарственного средства:



10-153. Производным β-этанолamina и пирокатехина является:

- А. Эфедрина гидрохлорид.
- Б. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- В. Леводопа.
- Г. Метилдофа.
- Д. Левометицин (Хлорамфеникол).

10-154. Производным β-этанолamina и пирокатехина является:

- А. Эфедрин.
- Б. Норэпинефрин (Норадреналин).
- В. Леводопа.

- Г. Метилдофа.
Д. Левомецетин (Хлорамфеникол).

10-155. Ковалентно связанный йод определяют у лекарственного средства:

- А. Левомецетин (Хлорамфеникол).
Б. Фенотерол.
В. Лиотиронин.
Г. Амброксол.
Д. Бромгексин.

10-156. Ковалентно связанный хлор содержит лекарственное средство:

- А. Левомецетин (Хлорамфеникол).
Б. Фенотерол.
В. Лиотиронин.
Г. Амброксол.
Д. Бромгексин.

10-157. Ковалентно связанный бром определяют у лекарственного средства:

- А. Левомецетин (Хлорамфеникол).
Б. Фенотерол.
В. Лиотиронин.
Г. Леводопа.
Д. Бромгексин.

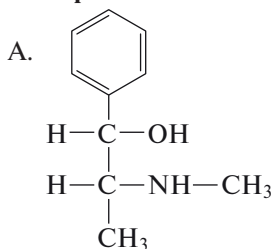
10-158. Подтверждение подлинности по катиону натрия проводят у лекарственного средства:

- А. Левомецетин (Хлорамфеникол).
Б. Фенотерол.
В. Лиотиронин.
Г. Леводопа.
Д. Левомецетина сукцинат растворимый.

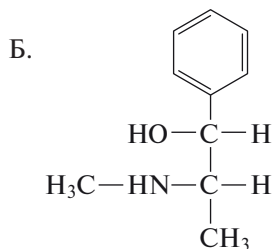
10-159. К β -адреноблокаторам относится:

- А. Метилдофа.
Б. Трийодтиронин (Лиотиронин).
В. Анаприлин (Пропранолол).
Г. Левомецетин (Хлорамфеникол).
Д. Леводопа.

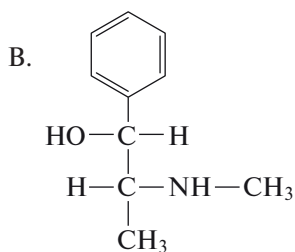
10-160. Как лекарственное средство эфедрина гидрохлорид применяется в виде изомера:



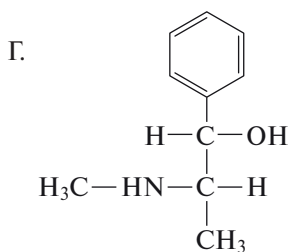
D-Эфедрин (эритро-форма).



L-Эфедрин (эритро-форма).

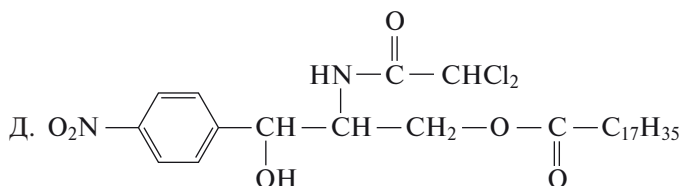
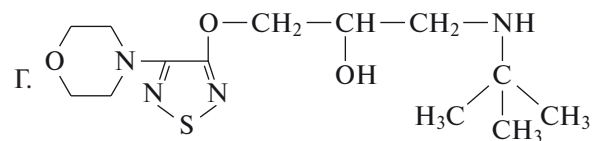
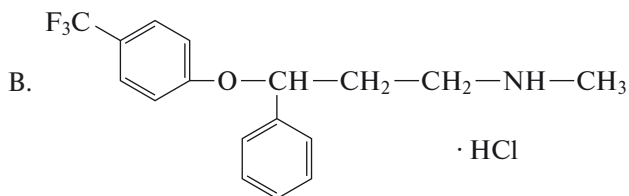
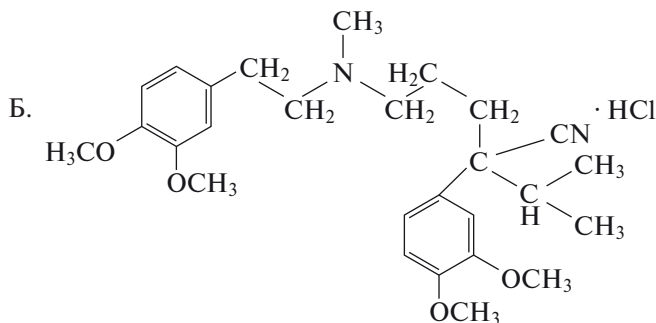
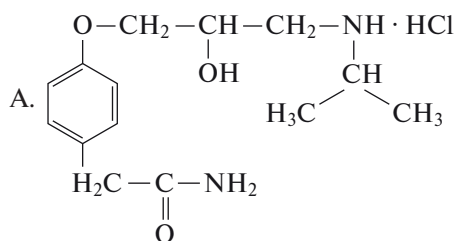


D-Псевдоэфедрин (*трео*-форма).

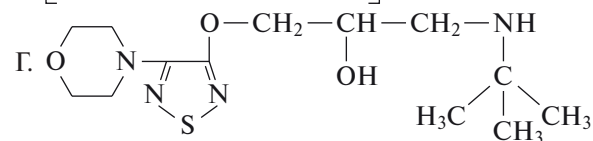
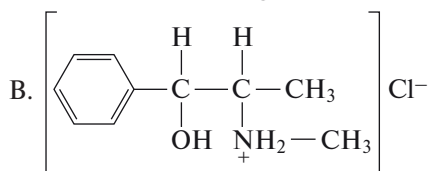
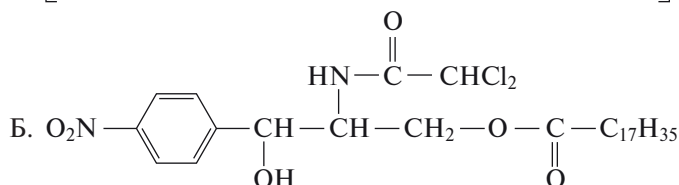
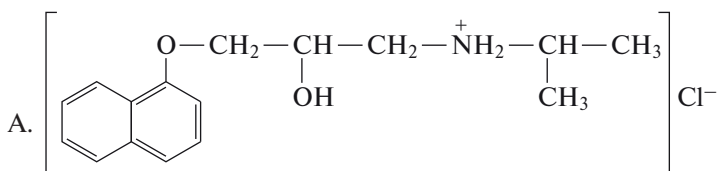


L-Псевдоэфедрин (*трео*-форма).

10-161. Метоксидные группы содержит лекарственное средство:



10-162. Арилметановый краситель образует лекарственное средство:



10-163. *L-эритро-2-метиламино-1-фенилпропанола-1* гидрохлорид — это рациональное название лекарственного средства:

- A. Адреналин.
- Б. Норэпинефрин.
- В. Левометилен.
- Г. Амброксол.
- Д. Эфедрин.

10-164. В виде солей-гидрохлоридов не выпускаются лекарственные средства:

- A. Левометилен.
- Б. Анаприлин.
- В. Метилдопа.
- Г. Норэпинефрин (Норэпинефрин).
- Д. Леводопа.

10-165. К производным β-аминоспиртов относятся:

- A. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Б. Леводопа.
- В. Норэпинефрина гидротартрат (Норэпинефрин).
- Г. Трийодтиронин (Лиотиронин).
- Д. Метилдофа.

10-166. В реакцию нингидриновой пробы как α-аминокислоты вступают лекарственные средства:

- A. Эфедрина гидрохлорид.

- Б. Леводопа.
- В. Левомецетин (Хлорамфеникол).
- Г. Метилдофа.
- Д. Анаприлин (Пропранолол).

10-167. При количественном определении в среде уксусной кислоты ледяной необходимо добавление уксусного ангидрида (или ртути ацетата) для лекарственных средств:

- А. Эфедрина гидрохлорид.
- Б. Леводопа.
- В. Норэпинефрина гидротартрат (Норэпинефрин).
- Г. Изадрин (Изопреналин).
- Д. Анаприлин (Пропранолол).

10-168. Количественное определение левомецетина можно проводить, используя методы:

- А. Нитритометрия.
- Б. Перманганатометрия.
- В. Цериметрия.
- Г. Аргентометрия.
- Д. Куприметрия.

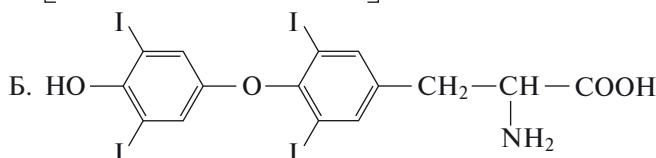
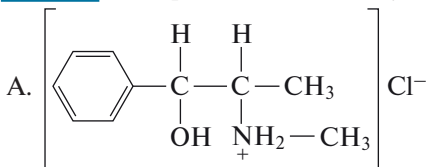
10-169. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин) окисляется раствором йода в среде:

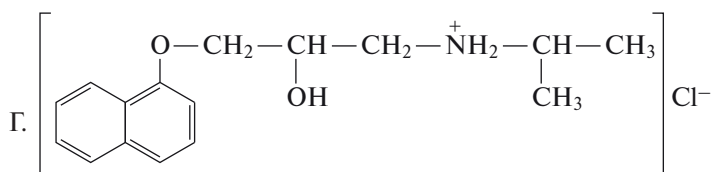
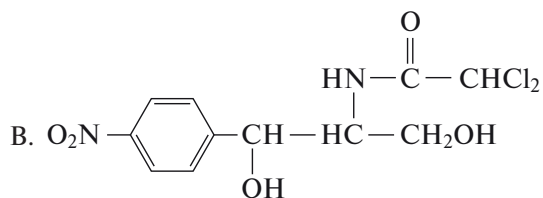
- А. Гидротартратного буфера, pH 3,56.
- Б. Гидротартратного буфера, pH 6,5.
- В. Фосфатного буфера, pH 10,0.
- Г. Фосфатного буфера, pH 7,5.
- Д. Хлористоводородной кислоты, pH 1-2.

10-170. Производными α -аминокислот являются:

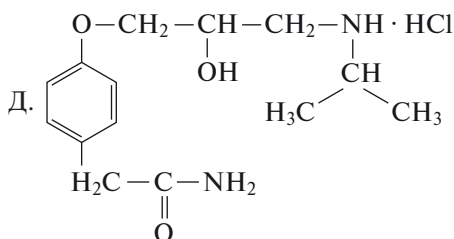
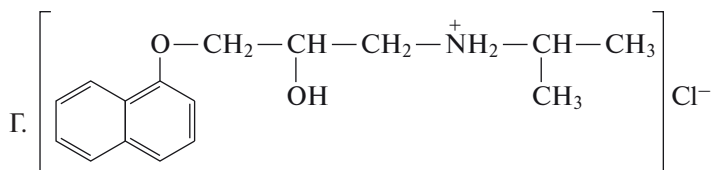
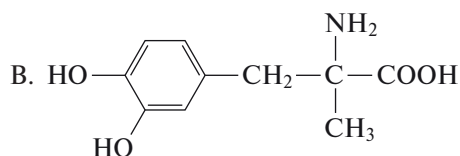
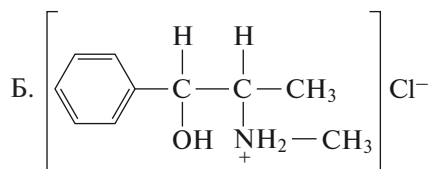
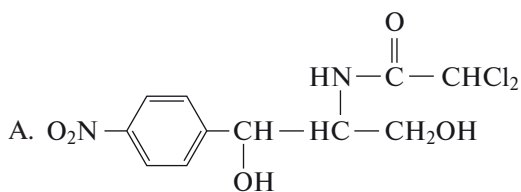
- А. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Б. Леводопа.
- В. Изадрин (Изопреналин).
- Г. Эфедрина гидрохлорид.
- Д. Метилдофа.

10-171. Минерализация используется в анализе лекарственных средств:

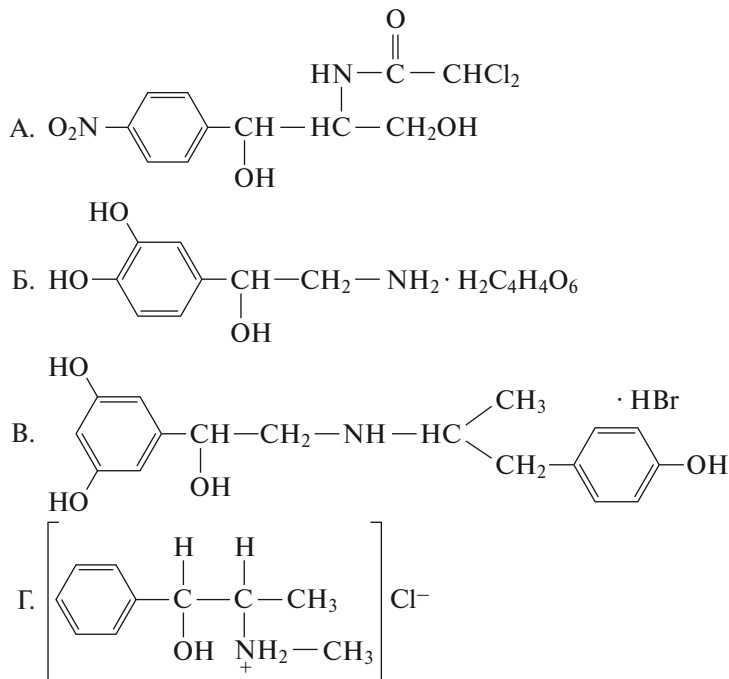




10-172. Амидную группу в своей структуре содержат:



10-173. Арилметановый краситель дают лекарственные средства:



10-174. Неустойчивость при хранении адреналина (Эпинефрин) обусловлена наличием в его структуре:

- A. Фенольных гидроксидов.
- Б. Спиртового гидроксидов.
- В. Алифатической аминогруппы.
- Г. Карбоксильной группы.
- Д. Ароматической аминогруппы.

10-175. Неустойчивость при хранении раствора норадреналина (Норэпинефрин) для инъекций обусловлена наличием в структуре:

- A. Фенольных гидроксидов.
- Б. Алифатической аминогруппы.
- В. Карбоксильной группы.
- Г. Спиртового гидроксидов.
- Д. Ароматической аминогруппы.

10-176. Содержат в своей структуре фтор лекарственные средства:

- A. Флуоксетин.
- Б. Фторотан.
- В. Адреналин.
- Г. Норадреналин.
- Д. Эфедрин.

10-177. В количественном определении анаприлина (Пропранолол) методом кислотно-основного титрования в неводной среде используют титрованный раствор и индикатор:

- А. Хлористоводородная кислота.
- Б. Хлорная кислота.
- В. Кристаллический фиолетовый.
- Г. Раствор натрия гидроксида.
- Д. Фенолфталеин.

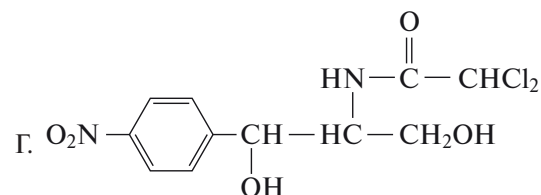
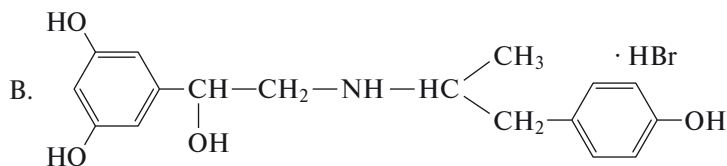
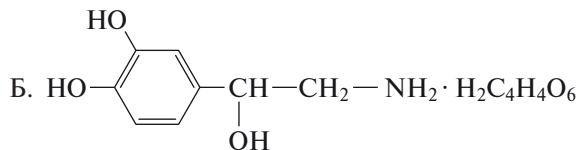
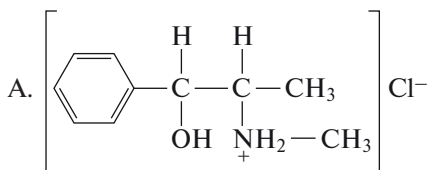
10-178. При минерализации тиреоидина образуется йодид, который можно доказать, используя:

- А. Серную кислоту концентрированную.
- Б. Раствор железа(III) хлорида.
- В. Раствор натрия нитрита.
- Г. Раствор калия бромид.
- Д. Дифениламин.

10-179. Способы минерализации, которые можно использовать для подтверждения подлинности йодированных производных арилалкилатических аминокислот:

- А. Сжигание в колбе с кислородом.
- Б. Окислительная минерализация с калия перманганатом.
- В. Восстановительная минерализация в среде натрия гидроксида с цинком.
- Г. Растворение в натрия тиосульфате.
- Д. Растворение в этаноле.

10-180. Образование азокрасителя возможно для лекарственных средств:



10-181. При количественном определении левомецитина методом нитритометрии реактивы используются в следующем порядке:

- А. N-(1-нафтил)-этилендиамин дихлорид.
- Б. Щелочной раствор β -нафтола.
- В. 0,1 М раствор натрия нитрита, калия бромид.
- Г. Йодкрахмальная бумага.
- Д. Хлористоводородная кислота концентрированная, цинковая пыль.

10-182. Не выпускаются в виде таблеток:

- А. Эфедрина гидрохлорид.
- Б. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- В. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Г. Норэпинефрина гидротартрат (Норэпинефрин).
- Д. Анаприлин (Пропранолол).

10-183. Первичную алифатическую аминогруппу в своей структуре имеют:

- А. Леводопа.
- Б. Метилдофа.
- В. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Г. Эфедрин.
- Д. Трийодтиронин (Лиотиронин).

10-184. Вторичную алифатическую аминогруппу в своей структуре имеют:

- А. Адреналин (Эпинефрин).
- Б. Леводопа.
- В. Метилдофа.
- Г. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Д. Эфедрин.

10-185. Биуретовую и нингидриновую пробу дают производные α -аминокислот:

- А. Леводопа.
- Б. Метилдофа.
- В. Адреналин (Эпинефрин).
- Г. Анаприлин (Пропранолол).
- Д. Бромгексин.

10-186. Леводопа и метилдофа как производные пирокатехина способны вступать в реакции образования:

- А. Индофенола.
- Б. Мурексида.
- В. Азокрасителя.
- Г. Арилметанового красителя.
- Д. Таллейохинной пробы.

10-187. Возможные методы количественного определения леводопы:

- А. Кислотно-основное титрование в среде протогенного растворителя.
- Б. Метод Кьельдаля.
- В. Формольное титрование.
- Г. Аргентометрия.
- Д. Комплексонометрия.

10-188. Возможные методы количественного определения метилдофы:

- А. Кислотно-основное титрование в среде протогенного растворителя.
- Б. Метод Кьельдаля.
- В. Формольное титрование.
- Г. Аргентометрия.
- Д. Комплексонометрия.

10-189. Для окисления адреналина (Эпинефрин) возможно использовать реактивы:

- А. Раствор йода.
- Б. Калия йодид.
- В. Реактив Фелинга.
- Г. Реактив Толленса.
- Д. Натрия тиосульфат.

10-190. Для окисления норадреналина (Норэпинефрин) возможно использовать реактивы:

- А. Раствор йода.
- Б. Калия бромид.
- В. Реактив Фелинга.
- Г. Реактив Толленса.
- Д. Натрия тиосульфат.

10-191. Метод УФ-спектрофотометрии ГФ рекомендует для количественного определения лекарственных средств:

- А. Раствор адреналина гидротартрата для инъекций.
- Б. Раствор норадреналина гидротартрата для инъекций.
- В. Анаприлин (Пропранолол).
- Г. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Д. Эфедрин гидроклорид.

10-192. Методом спектрофотометрии ГФ рекомендует для количественного определения лекарственных средств:

- А. Раствор адреналина гидротартрата для инъекций.
- Б. Норадреналин (Норэпинефрин) субстанция.
- В. Анаприлин (Пропранолол).
- Г. Левомецитина стеарат.
- Д. Эфедрин.

10-193. Для доказательства подлинности адреналина и норадреналина ГФ рекомендует:

- А. Реакцию с железа(III) хлоридом с добавлением раствора аммиака.
- Б. Реакцию с раствором йода и последующим добавлением раствора натрия тиосульфата.
- В. Реакцию Витали—Морена.
- Г. Нингидриновую пробу.
- Д. Мурексидную пробу.

10-194. Ковалентно связанный бром необходимо подтверждать у лекарственных средств:

- А. Трийодтиронин (Лиотиронин).
- Б. Леводопа.
- В. Амброксол.
- Г. Бромгексин.
- Д. Эфедрин.

10-195. Практически нерастворимы в воде:

- А. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Тиреоидин.
- Г. Левомецитина сукцинат (Хлорамфеникол).
- Д. Левомецитина стеарат (Хлорамфеникол).

10-196. При количественном определении в среде уксусной кислоты ледяной НЕ добавляют уксусный ангидрид (или ртути ацетат) для лекарственных средств:

- А. $\left[\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ | \quad | \\ \text{C} - \text{C} - \text{CH}_3 \\ | \quad | \\ \text{OH} \quad \text{NH}_2^+ - \text{CH}_3 \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array} \right] \text{Cl}^-$
- Б. $\left[\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{HO} - \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{NH}_2^+ - \text{HC} - \text{CH}_3 \\ | \quad | \\ \text{OH} \quad \text{CH}_3 \\ \text{HO} - \text{H}_2\text{C} \end{array} \right] \text{SO}_4^{2-} \quad 2$
- В. $\left[\begin{array}{c} \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{NH}_2^+ - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ | \quad | \\ \text{OH} \quad \text{CH}_3 \\ \text{C}_{10}\text{H}_7 \end{array} \right] \text{Cl}^-$
- Г. $\begin{array}{c} \text{HO} \\ | \\ \text{HO} - \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{NH}_2 \cdot \text{H}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6 \\ | \\ \text{OH} \end{array}$
- Д. $\begin{array}{c} \text{HO} \\ | \\ \text{HO} - \text{C}_6\text{H}_3(\text{OH}) - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{HC} \begin{array}{l} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_2 - \text{C}_6\text{H}_4 - \text{OH} \end{array} \cdot \text{HBr} \\ | \\ \text{OH} \end{array}$

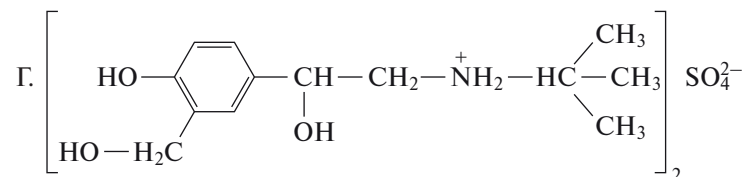
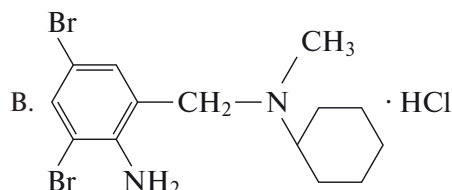
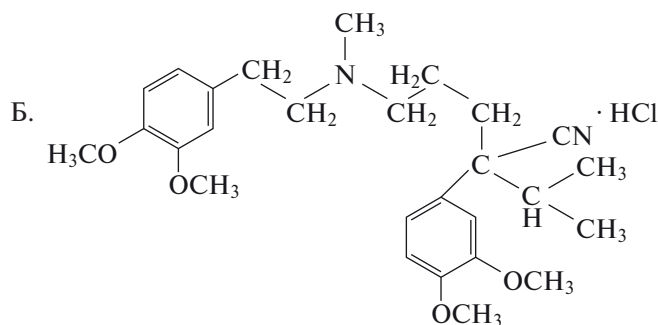
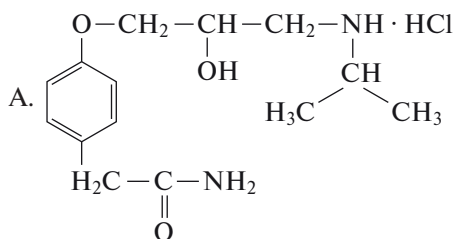
10-197. Методом аргентометрии по остатку хлористоводородной кислоты невозможно количественно определить:

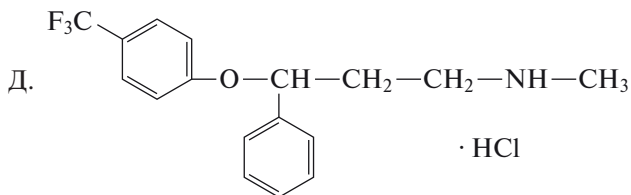
- А. Атенолол.
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Анаприлин (Пропранолол).
- Г. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Д. Леводопу.

10-198. К адреномиметикам не относятся лекарственные средства:

- А. Эфедрина гидрохлорид.
- Б. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- В. Изадрин (Изопреналин).
- Г. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Д. Леводопа.

10-199. При количественном определении методом неводного титрования необходимо добавлять ртути ацетат (или уксусный ангидрид) для лекарственных средств:





10-200. Сложноэфирную группу в структуре имеют лекарственные средства:

- А. Левомецитин стеарат.
 Б. Леводопа.
 В. Левомецитин сукцинат.
 Г. Атенолол.
 Д. Анаприлин (Пропранолол).

Ответы

10-001	Г	10-029	А, Б, В	10-055	В
10-002	Д	10-030	А-4, Б-3, В-1, Г-2, Д-5	10-056	А
10-003	А	10-031	Д	10-057	В
10-004	Г	10-032	А-3, Б-1, В-2, Г-5, Д-4	10-058	А
10-005	Б	10-033	Б	10-059	А
10-006	А	10-034	Б	10-060	В
10-007	Б	10-035	А	10-061	Б
10-008	А-3, Б-2, В-1	10-036	А, Б, Г	10-062	В
10-009	Г	10-037	А	10-063	Б
10-010	Г	10-038	А, Б, Г	10-064	В
10-011	А, Б, В	10-039	А, Б, В	10-065	В
10-012	А	10-040	В	10-066	А
10-013	Д	10-041	В	10-067	В
10-014	А	10-042	А	10-068	А
10-015	А	10-043	А	10-069	А
10-016	А	10-044	А	10-070	А
10-017	Г	10-045	Б	10-071	Б
10-018	Б	10-046	А	10-072	В
10-019	В	10-047	Г	10-073	А
10-020	А	10-048	Б	10-074	Б
10-021	Б	10-049	Г	10-075	В
10-022	Б	10-050	Б	10-076	А
10-023	Г	10-051	А	10-077	А
10-024	Б	10-052	В	10-078	Д
10-025	А, Б, Г	10-053	А	10-079	А
10-026	Г	10-054	А	10-080	Б
10-027	Б			10-081	А
10-028	А, Б, В			10-082	А

10-083	В	10-122	А-3, Б-1, В-4, Г-3, Д-2	10-161	Б
10-084	А	10-123	Г	10-162	А
10-085	А	10-124	Д	10-163	Д
10-086	А	10-125	Г	10-164	А, В, Д
10-087	А	10-126	А	10-165	А, В
10-088	Д	10-127	А-5, Б-3, В-2, Г-4, Д-1	10-166	Б, Г
10-089	Д	10-128	А-2, Б-1, В-3, Г-5, Д-4	10-167	А, Г, Д
10-090	Г	10-129	А	10-168	А, Г, Д
10-091	А	10-130	В	10-169	А, Б
10-092	В	10-131	Г	10-170	Б, Д
10-093	В	10-132	А	10-171	Б, В
10-094	В	10-133	А	10-172	А, Д
10-095	А	10-134	А	10-173	Б, В
10-096	А	10-135	Г	10-174	А, Б
10-097	А-4, Б-5, В-3, Г-2, Д-1	10-136	А	10-175	А, Г
10-098	В	10-137	Б	10-176	А, Б
10-099	А	10-138	Б	10-177	Б, В
10-100	А	10-139	А	10-178	А, Б, В
10-101	А	10-140	А	10-179	А, Б, В
10-102	А	10-141	А	10-180	Б, В, Г
10-103	А	10-142	А	10-181	Д, В, Г
10-104	В	10-143	Д	10-182	Б, В, Г
10-105	В	10-144	Г	10-183	А, Б, Д
10-106	А	10-145	Г	10-184	А, Д
10-107	А	10-146	А	10-185	А, Б
10-108	А, Б, В	10-147	В	10-186	А, В, Г
10-109	Б	10-148	В	10-187	А, Б, В
10-110	А	10-149	А-1, Б-3, В-2	10-188	А, Б, В
10-111	А, Б, Г	10-150	Б	10-189	А, В, Г
10-112	Б	10-151	Б	10-190	А, В, Г
10-113	А	10-152	А	10-191	А, Б
10-114	Д	10-153	Б	10-192	А, Г
10-115	А	10-154	Б	10-193	А, Б
10-116	А	10-155	В	10-194	В, Г
10-117	А-2, Б-1, В-1, Г-3, Д-5	10-156	А	10-195	В, Д
10-118	А	10-157	Д	10-196	Б, Г
10-119	Б	10-158	Д	10-197	Г, Д
10-120	А	10-159	В	10-198	Г, Д
10-121	Б	10-160	Б	10-199	А, Б, В, Д
				10-200	А, В

ТЕМА 11

Бензолсульфониламиды и их производные

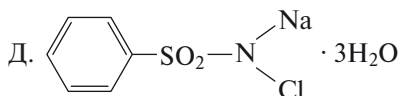
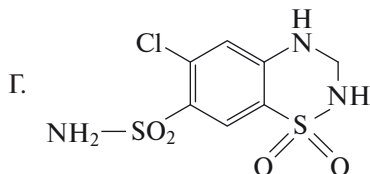
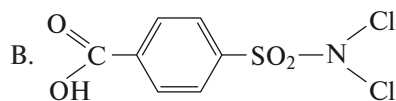
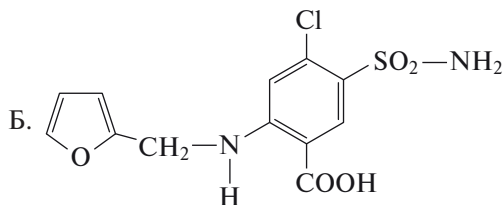
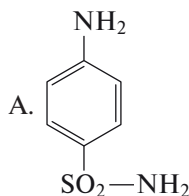
11-001. Лекарственное средство используется как:

- | | |
|----------------------|------------------------------------|
| А. Салазопиридазин. | 1. Антибактериальное средство. |
| Б. Гликлазид. | 2. Диуретическое средство. |
| В. Фуросемид. | 3. Противовоспалительное средство. |
| Г. Пантоцид. | 4. Гипогликемическое средство. |
| Д. Сульфадиметоксин. | 5. Антисептическое средство. |

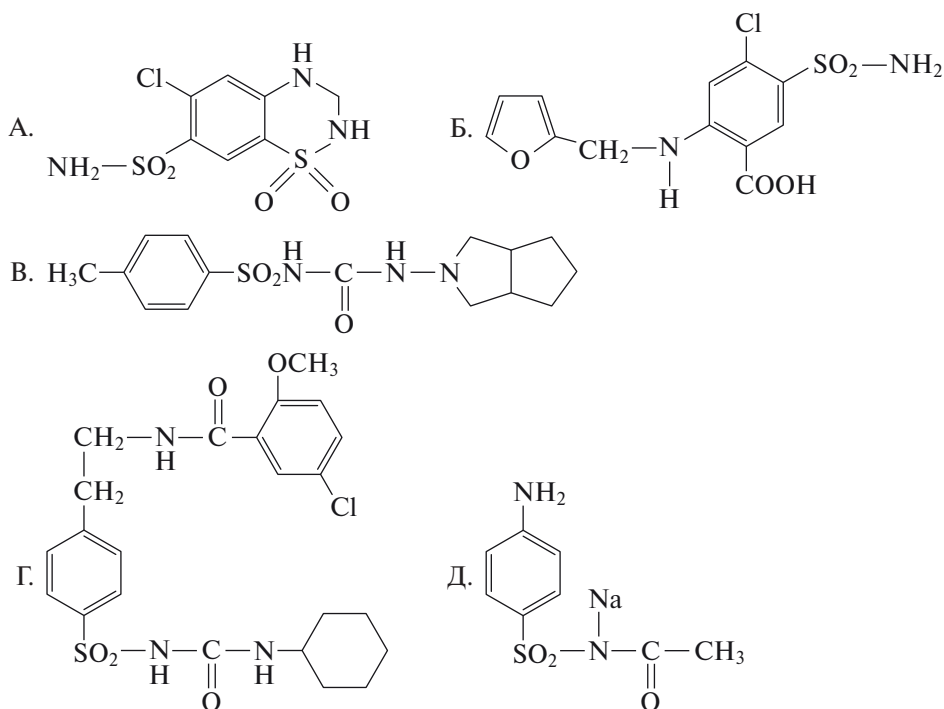
11-002. К производным амида сульфаниловой кислоты не относится:

- А. Сульфацил-натрий (Сульфацетамид).
Б. Сульфален.
В. Индапамид.
Г. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
Д. Салазопиридазин.

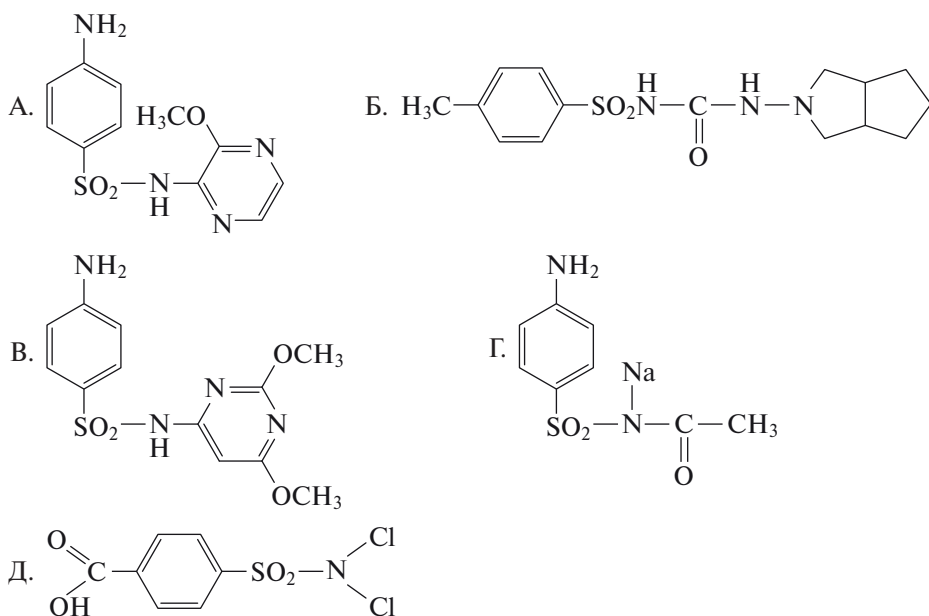
11-003. Производными амида хлорбензолсульфоновой кислоты являются:



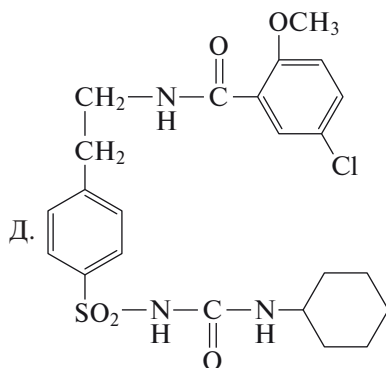
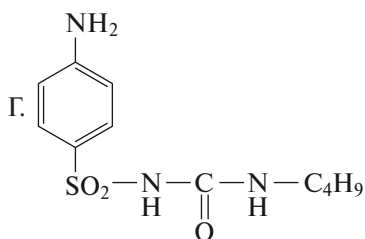
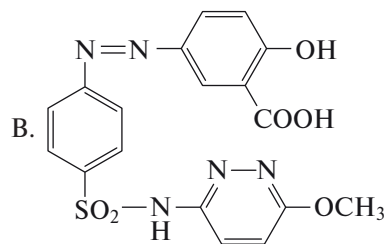
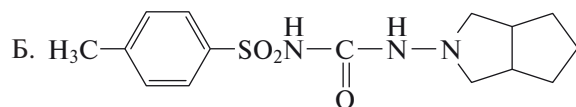
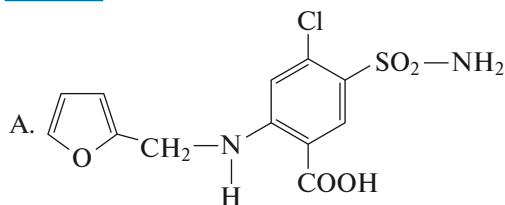
11-004. Производными бензолсульфонилмочевины являются:



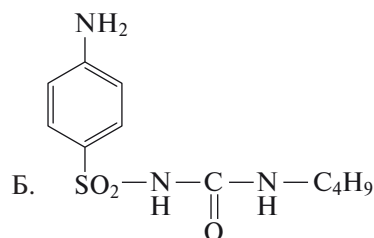
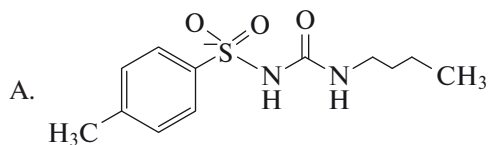
11-005. Производным бензолсульфонилмочевины является лекарственное средство:

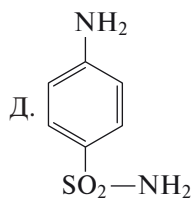
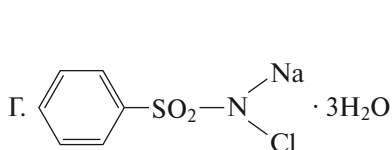
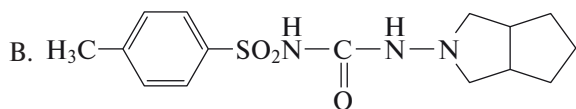


11-006. Производными бензолсульфонилмочевины не являются:

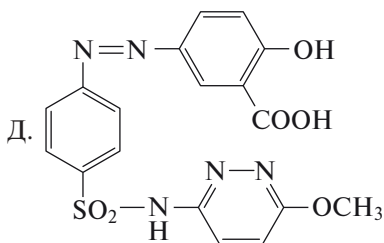
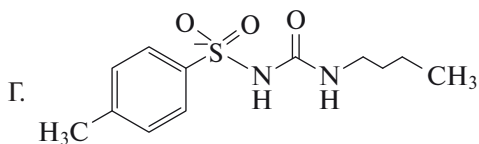
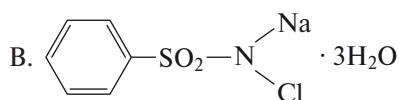
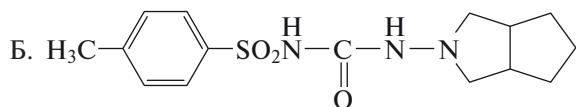
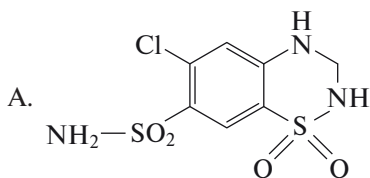


11-007. К производным бензолсульфонилмочевины не относятся:

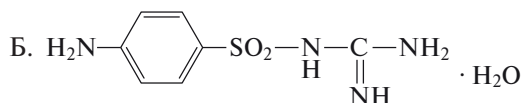
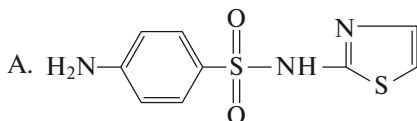


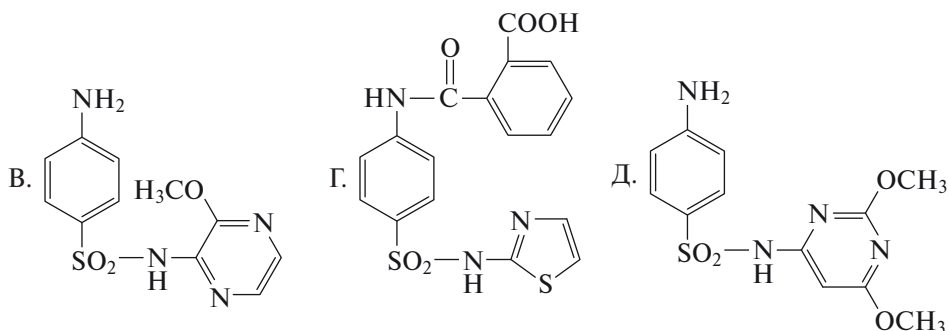


11-008. Производными бензолсульфонилмочевины являются:

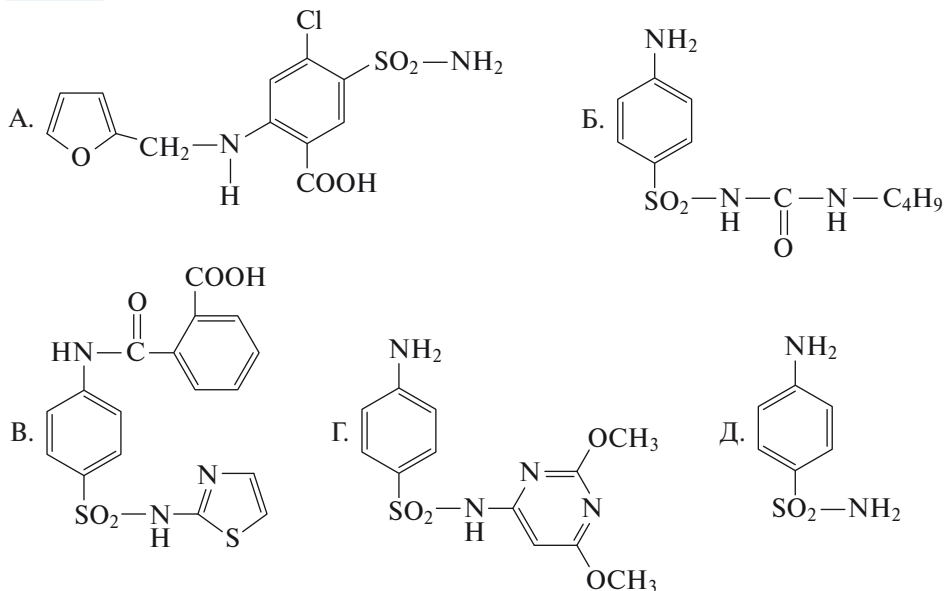


11-009. В разведенных кислотах и щелочах растворяются:





11-010. В разведенных кислотах и щелочах растворяются:



11-011. Растворимость салазопиридазина в растворах щелочей обусловлена:

- А. Карбоксильной группой.
- Б. Имидной группой.
- В. Амидной группой.
- Г. Фенольным гидроксилом.
- Д. Аминогруппой.

11-012. При длительном стоянии водного раствора сульфацил-натрия наблюдаются изменения, обусловленные реакциями:

- А. Гидролиза.
- Б. Полимеризации.
- В. Окисления.
- Г. Восстановления.
- Д. Фотоизомеризации.

11-013. Для дифференциации сульфаниламидов применяется реакция:

- А. Окисления пероксидом водорода и железа(III) хлоридом.
- Б. Диазотирования и азосочетания.
- В. С меди сульфатом.
- Г. Образования индофенолового красителя.
- Д. Пиролиза.

11-014. Укажите последовательность операций и использования реактивов при проведении реакции диазотирования и азосочетания:

- А. Растворение вещества в хлористоводородной кислоте разведенной.
- Б. Прибавление раствора натрия нитрита для получения раствора А.
- В. Прибавление к раствору А реактива Б — щелочного раствора бета-нафтола.
- Г. Прибавление раствора А к реактиву Б.
- Д. Прибавление раствора А к реактиву Б, содержащему натрия ацетат.

11-015. Растворимость сульфадиметоксина в кислотах обусловлена:

- А. Первичной алифатической аминогруппой.
- Б. Первичной ароматической аминогруппой.
- В. Иминогруппой.
- Г. Вторичной ароматической аминогруппой.
- Д. Сульфамидной группой.

11-016. Растворимость сульфадиметоксина в растворах щелочей обусловлена:

- А. Карбоксильной группой.
- Б. Имидной группой.
- В. Сульфамидной группой.
- Г. Фенольным гидроксилом.
- Д. Аминогруппой.

11-017. Растворимость сульфалена в растворах кислот обусловлена:

- А. Иминогруппой.
- Б. Имидной группой.
- В. Амидной группой.
- Г. Первичной ароматической аминогруппой.
- Д. Алифатической аминогруппой.

11-018. Растворимость букарбана в растворах щелочей обусловлена:

- А. Карбоксильной группой.
- Б. Имидной группой.
- В. Амидной группой.
- Г. Фенольным гидроксилом.
- Д. Аминогруппой.

11-019. Продукт гидролитического разложения бутамида (Толбутаид) при нагревании с раствором щелочи можно идентифицировать:

- А. По характерным внешним признакам.
- Б. По реакции диазотирования и азосочетания.
- В. С помощью лакмуса.

- Г. По реакции образования триазена.
- Д. По реакции образования ауринового красителя.

11-020. Для количественного определения лекарственных средств, производных сульфаниламида, наиболее рационален объемный метод:

- А. Нейтрализации.
- Б. Йодиметрии.
- В. Нитритометрии.
- Г. Аргентометрии.
- Д. Броматометрии.

11-021. Наличие азотсодержащих гетероциклических систем характерно для строения:

- А. Букарбана (Карбутамид).
- Б. Бутамида (Толбутамид).
- В. Сульфалена.
- Г. Глибенкламида.
- Д. Сульфадиметоксина.

11-022. Наличие азотсодержащих гетероциклических систем характерно для строения:

- А. Фталазола (Фталилсульфатиазол).
- Б. Стрептоцида (Сульфаниламид).
- В. Хлорамина Б.
- Г. Пантоцида.
- Д. Сульфацил-натрия (Сульфацетамид).

11-023. Азотсодержащие гетероциклические системы присутствуют в структуре лекарственных средств:

- А. Индапамид.
- Б. Норсульфазол.
- В. Фуросемид.
- Г. Стрептоцид растворимый.
- Д. Хлорамин Б.

11-024. Наличие азотсодержащих гетероциклических систем характерно для строения:

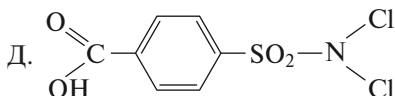
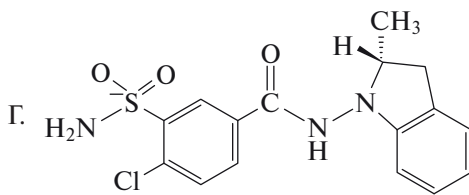
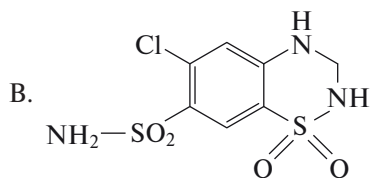
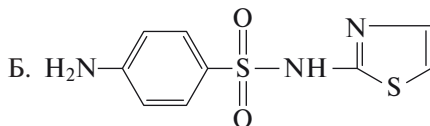
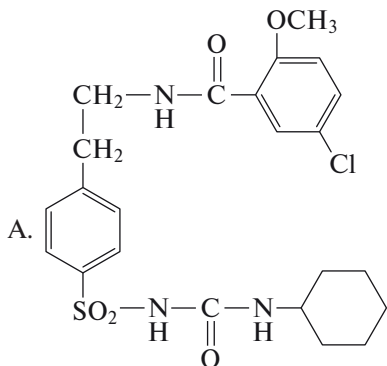
- А. Сульфаниламида.
- Б. Глибенкламида.
- В. Пантоцида.
- Г. Сульгина (Сульфагуанидин).
- Д. Салазопиридазина.

11-025. Продукт гидролитического разложения букарбана при нагревании с раствором щелочи можно идентифицировать:

- А. По характерным внешним признакам.
- Б. По реакции диазотирования и азосочетания.
- В. С помощью лакмуса.

- Г. По реакции образования триазена.
 Д. По реакции образования ауринового красителя.

11-026. Образование окрашенного продукта с салициловой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для:



11-027. Общим методом количественного определения большинства производных сульфаниламида является:

- А. Метод нейтрализации.
 Б. Йодиметрия.
 В. Нитритометрия.
 Г. Аргентометрия.
 Д. Броматометрия.

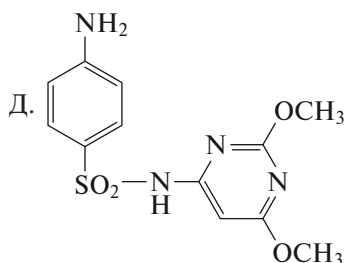
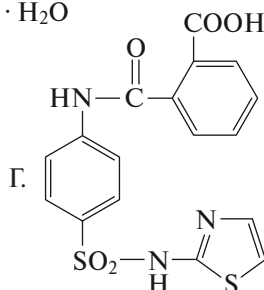
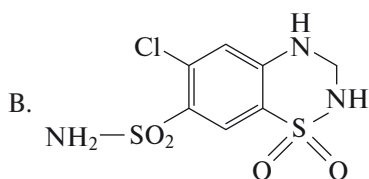
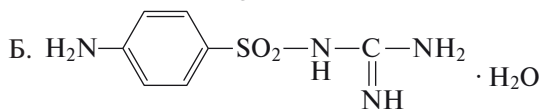
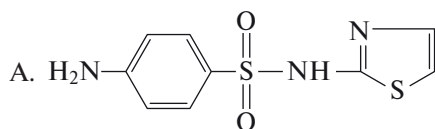
11-028. Количественное определение фталазола (Фталилсульфатазол) проводится методом нейтрализации в среде:

- А. Уксусной кислоты ледяной.
 Б. Уксусного ангидрида.
 В. Пиридина.
 Г. Диметилформамида.
 Д. Бутиламина.

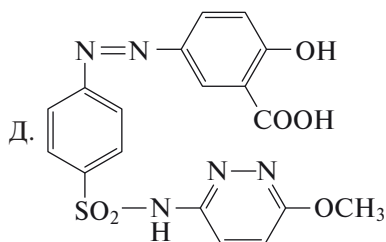
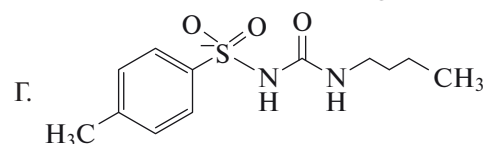
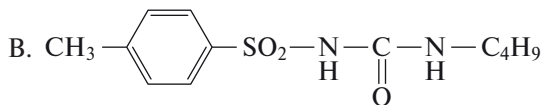
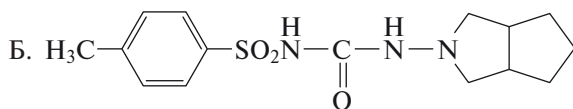
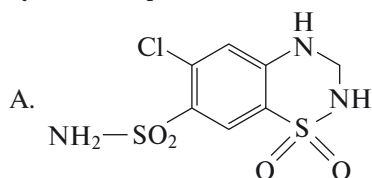
11-029. Проводить количественное определение фталазола (Фталилсульфатазол) методом нитритометрии:

- А. Целесообразно.
 Б. Нецелесообразно.

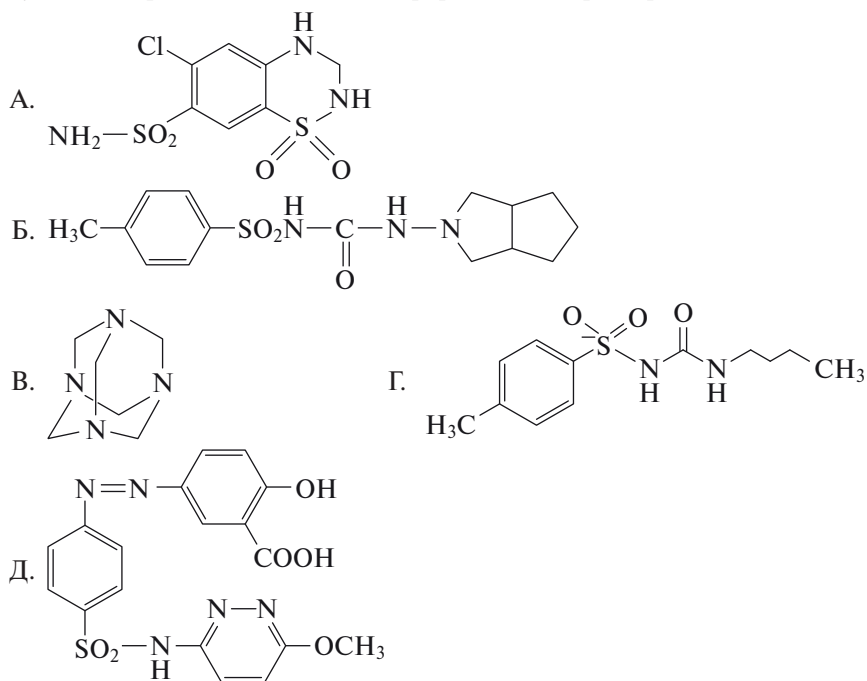
11-030. Образование окрашенного продукта с хромотроповой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для:



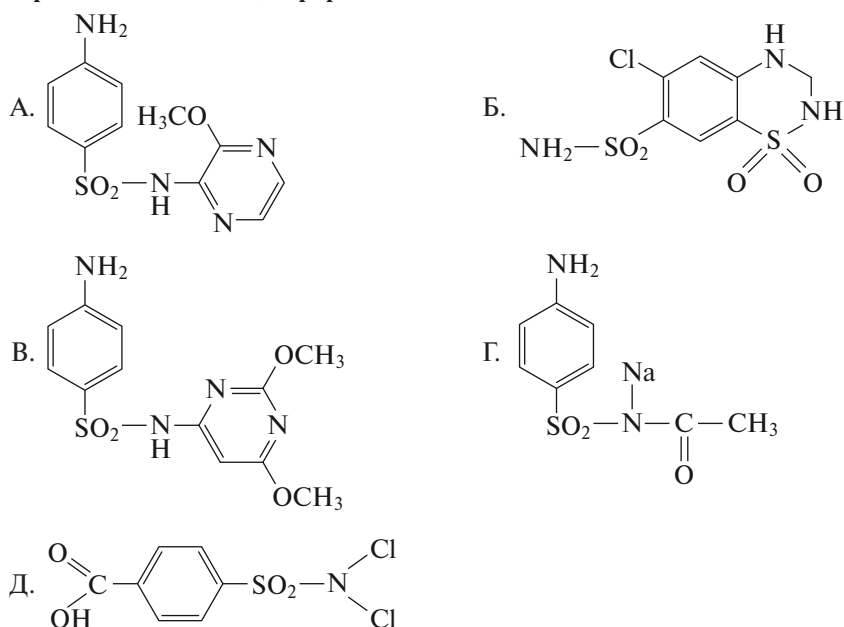
11-031. Образование окрашенного продукта с хромотроповой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для:



11-032. Образование окрашенного продукта с хромотроповой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для:



11-033. Окрашенный продукт с салициловой кислотой образуется при действии серной кислоты концентрированной на:



11-034. Образование окрашенного продукта с хромотроповой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для:

- А. Гликлазида.
- Б. Глибенкламида.
- В. Дихлотиазид.
- Г. Букарбана (Карбутамид).
- Д. Фуросемида.

11-035. Окрашенный продукт с салициловой кислотой образуется при действии серной кислоты концентрированной на:

- А. Сульфацил-натрий (Сульфациетамид).
- Б. Пантоцид.
- В. Хлорамин Б.
- Г. Дихлотиазид.
- Д. Глибенкламид.

11-036. Реакция образования ауринового красителя характерна для:

- А. Бутамида (Толбутамид).
- Б. Дихлотиазид.
- В. Фталазола (Фталилсульфатиазол).
- Г. Букарбана (Карбутамид).
- Д. Фуросемида.

11-037. Окрашенный продукт с салициловой кислотой образуется при действии серной кислоты концентрированной на:

- А. Дихлотиазид.
- Б. Стрептоцид (Сульфаниламид).
- В. Гексаметилентетрамин.
- Г. Сульфацил-натрий (Сульфациетамид).
- Д. Норсульфазол.

11-038. Образование сероводорода при пиролизе характерно для:

- А. Салазопиридазина.
- Б. Сульфадиметоксина.
- В. Фталазола (Фталилсульфатиазол).
- Г. Сульфалена.
- Д. Стрептоцида (Сульфаниламид).

11-039. Сероводород образуется при пиролизе лекарственных средств:

- А. Букарбан (Карбутамид).
- Б. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- В. Бутамид (Толбутамид).
- Г. Фуросемид.
- Д. Норсульфазол.

11-040. Образование сероводорода при пиролизе характерно для:

- А. Этазола.
- Б. Дихлотиазид.
- В. Стрептоцида (Сульфаниламид) растворимого.

- Г. Норсульфазол.
- Д. Сульфацил-натрия (Сульфацетамид).

11-041. Сероводород образуется при пиролизе лекарственных средств:

- А. Этазол.
- Б. Гликлазид.
- В. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- Г. Глибенкламид.
- Д. Салазопиридазин.

11-042. Образование сероводорода при пиролизе характерно для:

- А. Глипизида.
- Б. Этазола.
- В. Стрептоцида растворимого.
- Г. Норсульфазол.
- Д. Сульгина (Сульфагуанидин).

11-043. Сероводород образуется при пиролизе лекарственного средства:

- А. Этазол.
- Б. Триметоприм.
- В. Сульфаметоксазол.
- Г. Глибенкламид.
- Д. Фуросемид.

11-044. Образование арилметанового красителя характерно для:

- А. Глипизида.
- Б. Букарбана (Карбутамид).
- В. Пантацида.
- Г. Сульфалена.
- Д. Дихлотиазид.

11-045. Количественное определение букарбана (Карбутамид) в среде протогенного растворителя:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

11-046. Количественное определение фталазола (Фталилсульфатиазол) в среде протогенного растворителя:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

11-047. Добавление калия бромида в реакционную смесь при нитритометрическом титровании:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

11-048. Образование окрашенного продукта с хромотроповой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для:

- А. Фуросемида.
- Б. Сульфадиметоксина.
- В. Дихлотиазид.

Г. Хлорамина Б.
Д. Стрептоцида (Сульфаниламид).

11-049. Количественное определение стрептоцида (Сульфаниламид) может быть проведено методом нейтрализации в среде:

- А. Ацетона.
- Б. Уксусного ангидрида.
- В. Пиридина.
- Г. Диметилформамида.
- Д. Бутиламина.

11-050. В разведенных щелочах не растворяется:

- А. Стрептоцид (Сульфаниламид).
- Б. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- В. Сульгин (Сульфатуанидин).
- Г. Сульфадиметоксин.
- Д. Салазопиридазин.

11-051. При количественном определении стрептоцида (Сульфаниламид) методом кислотно-основного титрования как растворитель используется:

- А. Вода.
- Б. Ацетон.
- В. Бутиламин.
- Г. Этанол.
- Д. Диметилформамид.

11-052. Установите соответствие лекарственного средства и его формы выпуска:

- | | |
|---|-------------------|
| А. Сульфацил-натрий
(Сульфацетамид). | 1. Таблетки. |
| Б. Сульфален. | 2. Суспензии. |
| В. Гипотиазид (Дихлотиазид). | 3. Мази. |
| Г. Хлорамин Б. | 4. Порошок. |
| Д. Бисептол (Ко-тримоксазол). | 5. Глазные капли. |

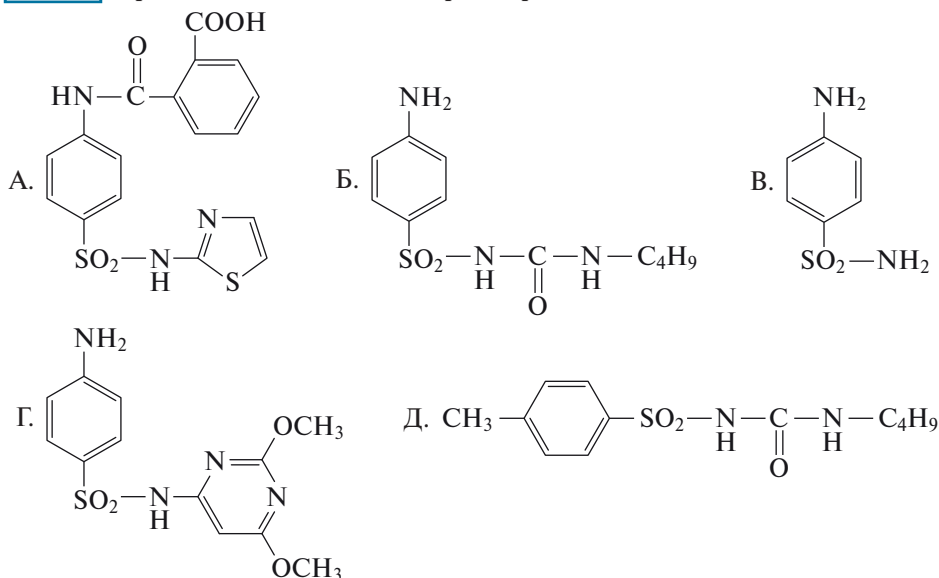
11-053. Лекарственное средство используется как:

- | | |
|------------------------------|------------------------------------|
| А. Сульфален. | 1. Антибактериальное средство. |
| Б. Антидиаб (Глипизид). | 2. Диуретическое средство. |
| В. Гипотиазид (Дихлотиазид). | 3. Противовоспалительное средство. |
| Г. Пантоцид. | 4. Гипогликемическое средство. |
| Д. Арифон (Индапамид). | 5. Антисептическое средство. |

11-054. Наличие азотсодержащих гетероциклических систем характерно для строения:

- А. Дихлотиазида.
- Б. Сульфалена.
- В. Букарбана (Карбутамид).
- Г. Стрептоцида (Сульфаниламид).
- Д. Сульфацил-натрия (Сульфацетамид).

11-055. В разведенных кислотах не растворяются:



11-056. Производными бензолсульфохлорамида являются:

- А. Уросульфан.
- Б. Фуросемид.
- В. Пантоцид.
- Г. Гликлазид.
- Д. Хлорамин Б.

11-057. Растворимость глибенкламида в растворах щелочей обусловлена:

- А. Карбоксильной группой.
- Б. Имидной группой.
- В. Амидной группой.
- Г. Фенольным гидроксилом.
- Д. Аминогруппой.

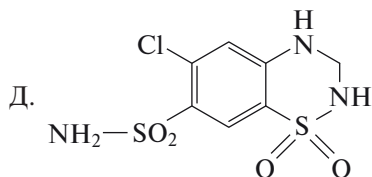
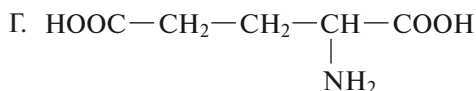
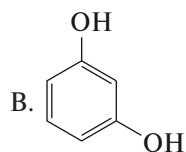
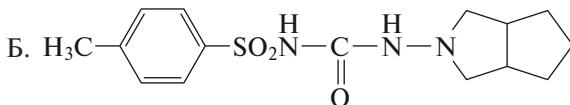
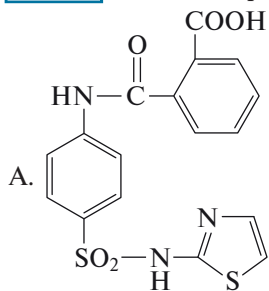
11-058. Не относятся к группе производных бензолсульфохлорамида:

- А. Уросульфан.
- Б. Фуросемид.
- В. Пантоцид.
- Г. Гликлазид.
- Д. Хлорамин Б.

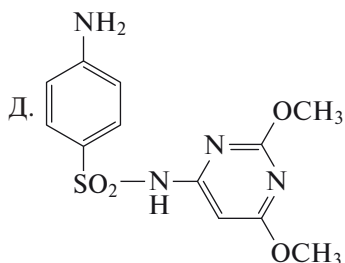
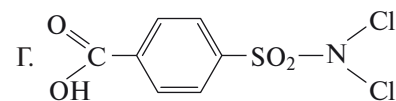
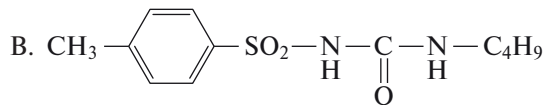
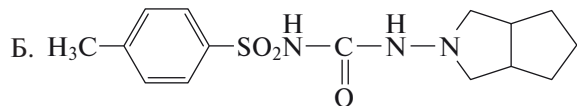
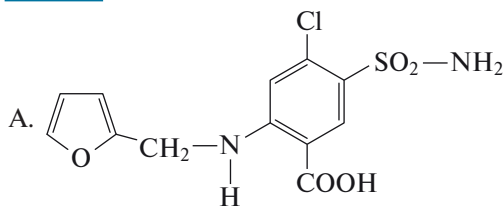
11-059. Аммиак и анилин образуются при пиролизе лекарственного средства:

- А. Дихлотиазид.
- Б. Бутамид (Толбутамид).
- В. Стрептоцид (Сульфаниламид).
- Г. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- Д. Сульфадиметоксин.

11-060. Реакцию образования азокрасителя при определенных условиях дают:



11-061. В качестве гипогликемических средств применяются:



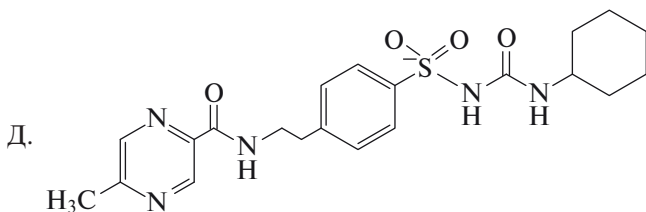
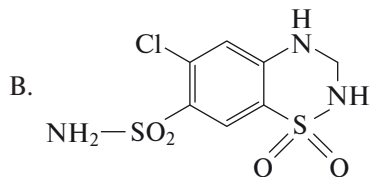
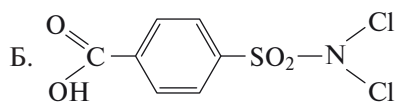
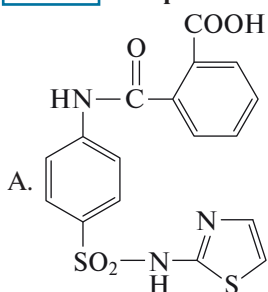
11-062. Для подтверждения принадлежности сульфаниамидов к производным анилина применяется реакция:

- А. Образования индофенола.
- Б. Образования ауринового красителя.
- В. Диазотирования и азосочетания.
- Г. Гидролитического разложения.
- Д. Комплексообразования с меди сульфатом.

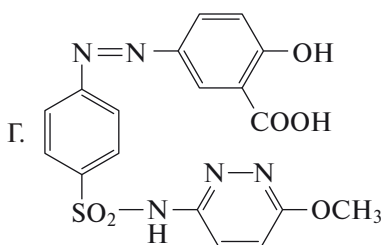
11-063. При действии калия перманганата на водный раствор сульфацил-натрия (Сульфациламид), подкисленный серной кислотой разведенной, обесцвечивание реактива:

- А. Наблюдается.
- Б. Не наблюдается.

11-064. Лекарственное вещество является производным:



- 1. Производное бензолсульфонил-мочевины.
- 2. Производное бензолсульфохлорамида.
- 3. Производное сульфаниамида.
- 4. Производное амида хлорбензол-сульфоновой кислоты.



11-065. Установите соответствие лекарственного средства и его формы выпуска:

- А. Ко-тримоксазол.
- Б. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- В. Глибенкламид.
- Г. Индапамид.
- Д. Норсульфазол-натрий.

- 1. Таблетки.
- 2. Мазь.
- 3. Суппозитории.
- 4. Раствор для инфузий.
- 5. Глазные капли.

11-066. Не дают окрашенных продуктов при пиролизе:

- А. Фуросемид.
- Б. Сульгин (Сульфагуанидин).
- В. Стрептоцид (Сульфаниламид).
- Г. Уросульфан.
- Д. Сульфацил-натрий (Сульфацетамид).

11-067. Фталазол (Фталилсульфатиазол) и норсульфазол можно различить по:

- А. Растворимости в кислотах.
- Б. Реакции образования азокрасителя.
- В. Реакции с меди сульфатом.
- Г. Продуктам гидролитического разложения.
- Д. Растворимости в щелочах.

11-068. К сульфаниламидам пролонгированного действия относятся:

- А. Сульфален.
- Б. Сульфаметоксазол.
- В. Сульфадиметоксин.
- Г. Салазодиметоксин.
- Д. Фталазол (Фталилсульфатиазол).

11-069. Для стабилизации глазных капель сульфацил-натрия (Сульфацетамид) не используется:

- А. Хлористоводородная кислота.
- Б. Натрия гидроксид.
- В. Натрия тиосульфат.
- Г. Трилон Б.
- Д. Натрия метабисульфит.

11-070. В реакцию образования ауринового красителя вступает лекарственное средство:

- А. Бутамид (Толбутамид).
- Б. Стрептоцид (Сульфаниламид).
- В. Дихлотиазид.
- Г. Триметоприм.
- Д. Сульфадиметоксин.

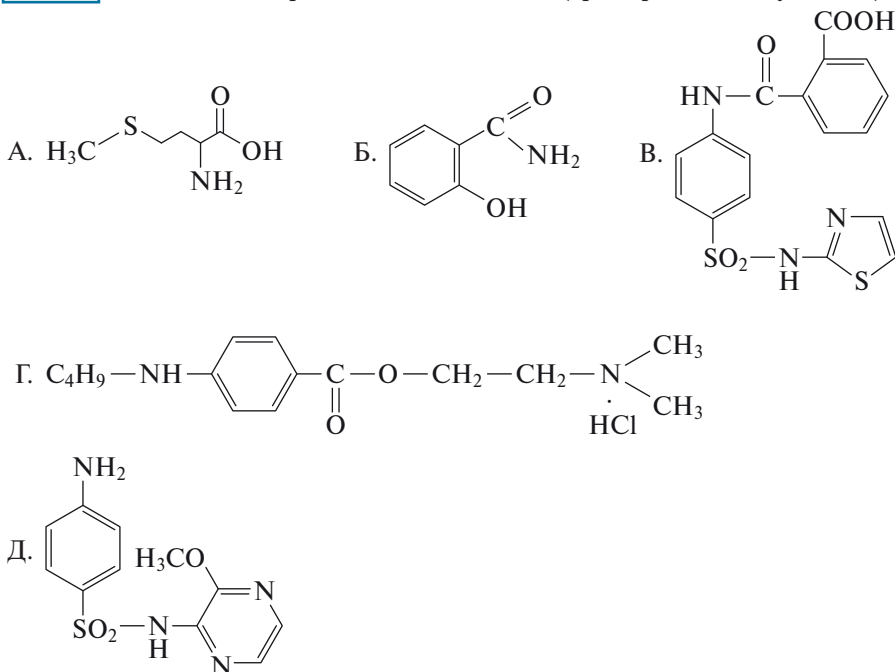
11-071. Изменение внешнего вида при хранении лекарственных средств, производных сульфаниламида, наиболее вероятно связано с:

- А. Гидролизом.
- Б. Окислением.
- В. Дегидратацией.
- Г. Восстановлением.
- Д. Фотоизомеризацией.

11-072. Для стандартизации фталазола (Фталилсульфатиазол) метод алкалометрии применять:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

11-073. Реакцию диазотирования и азосочетания (при определенных условиях) дают:



11-074. Лекарственное средство является производным соответствующей гетероциклической системы:

- | | |
|-----------------------------------|---------------------|
| А. Фталазол (Фталилсульфатиазол). | 1. Тиазол. |
| Б. Фуросемид. | 2. Пиримидин. |
| В. Сульфадиметоксин. | 3. Фуран. |
| Г. Сульфален. | 4. Пиразин. |
| Д. Дихлотиазид. | 5. 1,2,4-Тиadiaзин. |

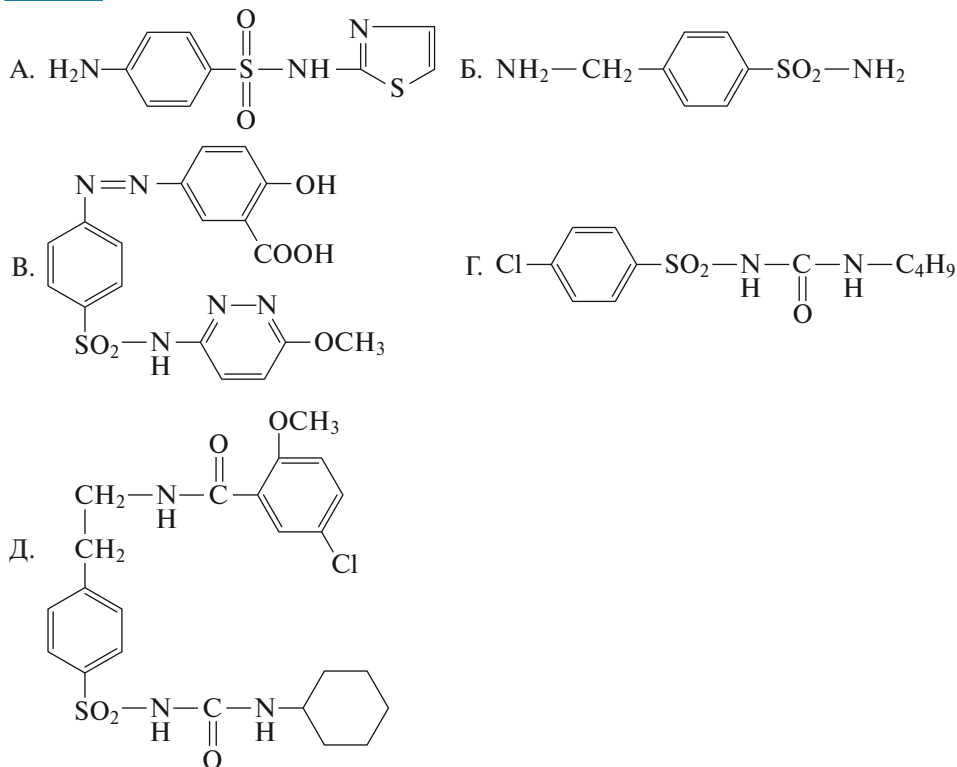
11-075. По химическому строению азокрасителем является:

- А. Глибенкламид.
 Б. Пантоцид.
 В. Дихлотиазид.
 Г. Салазодиметоксин.
 Д. Гликлазид.

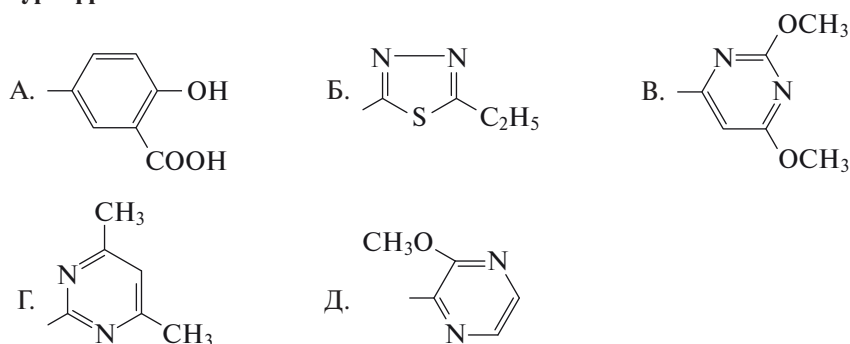
11-076. В своей химической структуре первичную ароматическую аминогруппу содержит:

- А. Фуросемид.
 Б. Сульфален.
 В. Букарбан (Карбутаамид).
 Г. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
 Д. Хлорамин Б.

11-077. К производным сульфаниламида относятся:



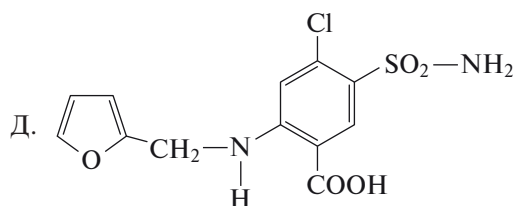
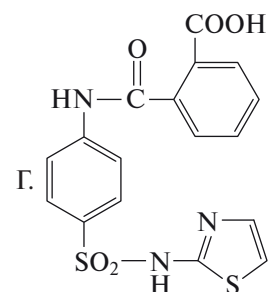
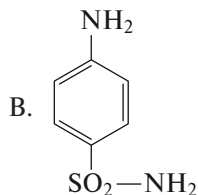
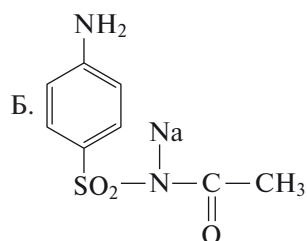
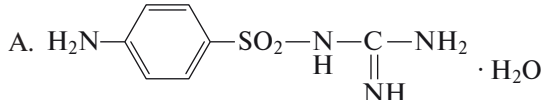
11-078. Сульфаниламиды пролонгированного действия содержат в своей структуре фрагмент:



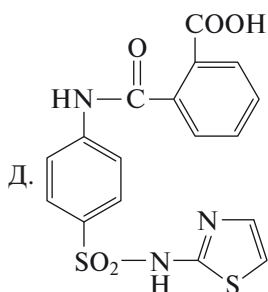
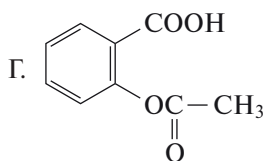
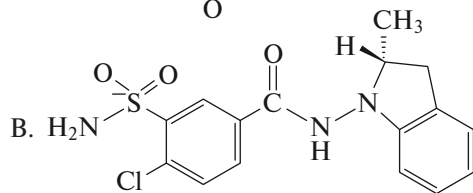
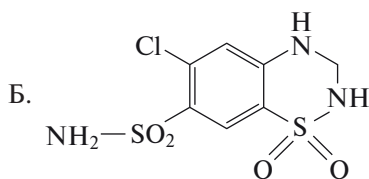
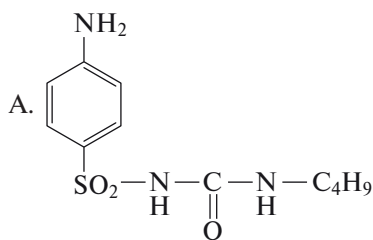
11-079. Растворимость гликлазида в растворах щелочей обусловлена:

- А. Карбоксильной группой.
- Б. Имидной группой.
- В. Фенольным гидроксилом.
- Г. Амидной группой.
- Д. Аминогруппой.

11-080. При пиролизе окрашенный плав и аммиак образуют:



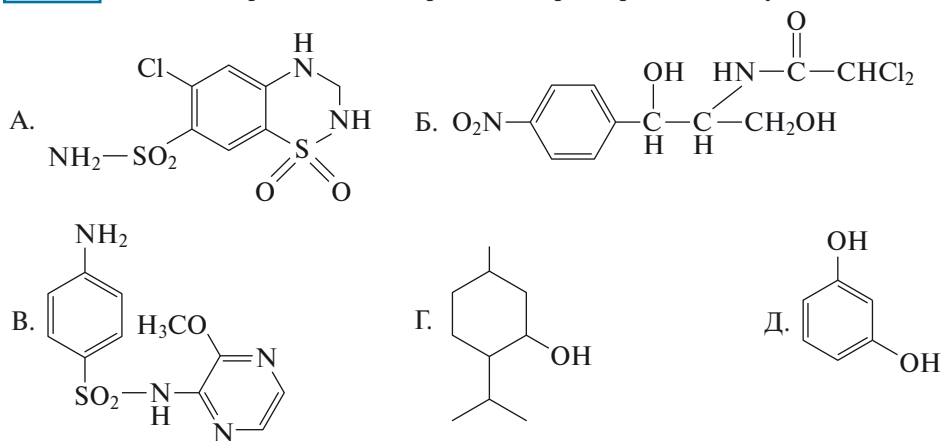
11-081. Реакцию образования ауринового красителя при определенных условиях дают:



11-082. При нитритометрическом определении лекарственных средств необходимо:

- А. Регламентирование скорости титрования.
- Б. Использование обратного способа титрования.
- В. Предварительное гидролитическое разложение лекарственного средства.
- Г. Использование кислотно-основного индикатора.
- Д. Соблюдение температурного режима.

11-083. Реакцию образования азокрасителя при определенных условиях дают:



11-084. Метод цериметрии может быть использован для количественного определения:

- А. Гликлазила.
- Б. Салазопиридазина.
- В. Дихлотиазида.
- Г. Сульфадиметоксина.
- Д. Сульфацил-натрия (Сульфацетамид).

11-085. Количественное определение лекарственных средств нитритометрическим методом требует соблюдения условий:

- А. Кислая среда.
- Б. Щелочная среда.
- В. Ограничение скорости титрования.
- Г. Пониженная температура реакционной смеси.
- Д. Добавление калия бромида.

11-086. Установите соответствие лекарственного средства и его формы выпуска:

- | | |
|--------------------------------------|-------------------------|
| А. Сульфацил-натрий (Сульфацетамид). | 1. Раствор для инфузий. |
| Б. Сульгин (Сульфагуанидин). | 2. Таблетки. |
| В. Ко-тримоксазол. | 3. Микстура. |
| Г. Глибенкламид. | 4. Глазные капли. |
| Д. Индапамид. | 5. Мази. |

11-087. В качестве диуретического применяется лекарственное средство, химическое название которого:

- А. 2-(*n*-Аминобензолсульфамидо)-3-метоксипиразин.
- Б. 2-(*n*-Фталиламинобензолсульфамидо)-тиазол.
- В. 4-хлор-N-(2-фурилметил)-5-сульфамоилантраниловая кислота.
- Г. N-(*n*-метилбензолсульфонил)-N'-бутилмочевина.
- Д. 2-[3-(4-Толилсульфонил)уреидо]октагидроциклопента[с]пиррол.

11-088. В качестве гипогликемического применяется лекарственное средство, химическое название которого:

- А. 4-[(Дихлорамино)-сульфонил]бензойная кислота.
- Б. 4-Амино-N-(2,6-диметоксипиримидин-4-ил)бензолсульфонамид.
- В. 2-(4-Аминобензолсульфамидо)-5-этил-1,3,4-тиадиазол.
- Г. 2-[3-(4-Толилсульфонил)уреидо]октагидроциклопента[с]пиррол.
- Д. 3-(Аминосульфонил)-4-хлор-N-(2,3-дигидро-2-метил-1Н-индол-1-ил)бензамид.

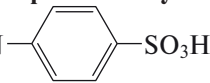
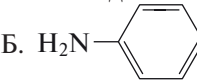
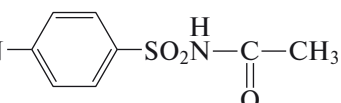
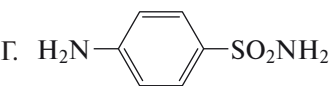
11-089. В качестве диуретического применяется лекарственное средство, химическое название которого:

- А. N-(*n*-метилбензолсульфонил)-N'-бутилмочевина.
- Б. 4-Амино-N-(аминоиминометил)бензолсульфонамид.
- В. 2-(*n*-Аминобензолсульфамидо)-4,6-диметилпиримидин.
- Г. 6-Хлор-7-сульфамоил-3,4-дигидро-2Н-1,2,4-бензотиадиазин-1,1-диоксид.
- Д. 5-(3,4,5-Триметоксибензил)пиримидин-2,4-диамин.

11-090. В качестве антибактериального применяют лекарственное средство, химическое название которого:

- А. N-(*n*-Аминобензолсульфонил)-N-бутилмочевина.
- Б. 1-(3-Азабицикло[3,3,0]октил-3)-3-(*n*-толилсульфонил) мочевины.
- В. 2-(*n*-Аминобензолсульфамидо)-3-метоксипиразин.
- Г. N-(*n*-Метилбензолсульфонил)-N-*n*-бутилмочевина.
- Д. 4-хлор-N-(2-фурилметил)-5-сульфамоилантраниловая кислота.

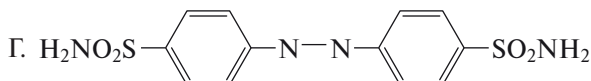
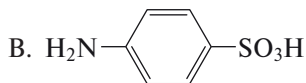
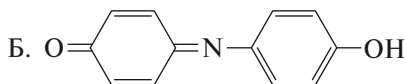
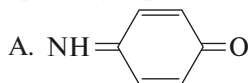
11-091. Помутнение растворов сульфацил-натрия (Сульфацетамид) при длительном хранении обусловлено образованием соединения:

- А. 
- Б. 
- В. 
- Г. 
- Д. CH₃COOH

11-092. Лекарственные средства группы бензолсульфониламидов стандартизуются по показателям:

- А. Растворимость.
- Б. Прозрачность раствора.
- В. Сульфатная зола и тяжелые металлы.
- Г. Посторонние примеси.
- Д. Показатель преломления.

11-093. Появление окраски при длительном хранении растворов сульфацил-натрия (Сульфациламид) обусловлено образованием соединения:



11-094. Для анализа производных сульфаниламида не предусмотрен ФС показатель:

- А. Кислотность.
- Б. Щелочность.
- В. Угол вращения.
- Г. Температура плавления.
- Д. Сульфатная зола и тяжелые металлы.

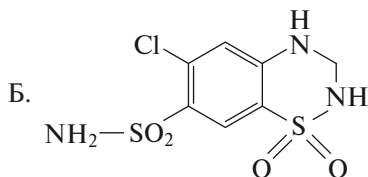
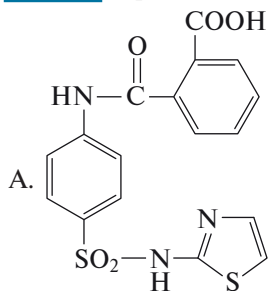
11-095. По показателю «угол вращения» стандартизуется лекарственное средство:

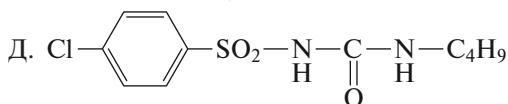
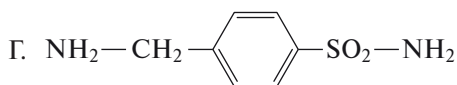
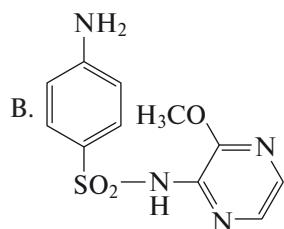
- А. Стрептоцид (Сульфаниламид).
- Б. Глибенкламид.
- В. Индапамид.
- Г. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- Д. Триметоприм.

11-096. Для установления точки эквивалентности при нитритометрическом определении лекарственных средств ГФ XIII рекомендует использовать:

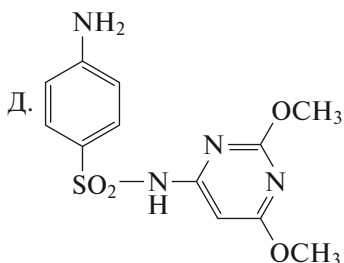
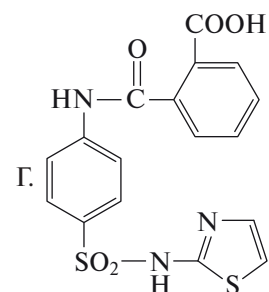
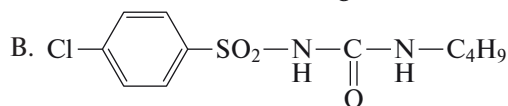
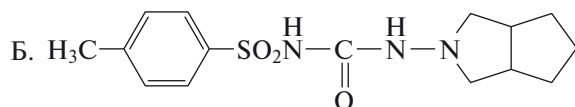
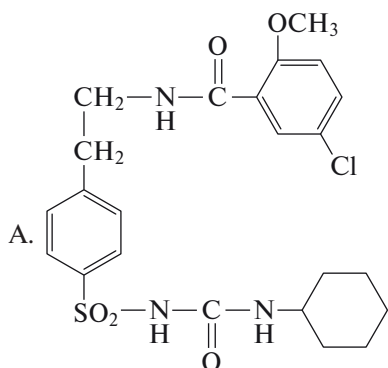
- А. Фенолфталеин.
- Б. Бромкрезоловый зеленый.
- В. Тропеолин 00.
- Г. Нейтральный красный.
- Д. Потенциометрический способ.

11-097. В реакцию диазотирования и азосочетания не вступают:





11-098. Метод неводного титрования в среде протогенного растворителя применяется для количественного определения лекарственного средства:



11-099. По строению азокрасителем является лекарственное средство:

- А. Глипизид.
- Б. Сульфален.
- В. Глибенкламид.

- Г. Салазодиметоксин.
Д. Стрептоцид (Сульфаниламид).

11-100. Появление окраски и осадка при длительном хранении глазных капель сульфацил-натрия (Сульфацетамид) обусловлено образованием соединений:

- А. *n*-Аминофенол.
Б. Сульфацетамид.
В. Сульфаниламид.
Г. N-гидроксисульфаниламид.
Д. Азобензол-4,4'-дисульфонамид.

11-101. В своей химической структуре не содержит гетероциклическую систему:

- А. Сульфален.
Б. Салазопиридазин.
В. Глибенкламид.
Г. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
Д. Гликлазид.

11-102. В своей структуре содержит гетероциклическую систему:

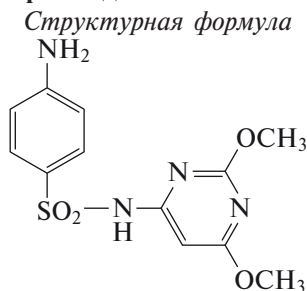
- А. Стрептоцид (Сульфаниламид).
Б. Салазодиметоксин.
В. Сульфацил-натрий (Сульфацетамид).
Г. Глибенкламид.
Д. Бутамид (Толбутамид).

11-103. Для количественного определения лекарственных средств методом нитритометрии ГФ XIII требует соблюдения соответствующих условий:

- А. Регламентирование скорости титрования.
Б. Кислая среда.
В. Наличие не смешивающегося с водой растворителя.
Г. Охлаждение реакционной смеси.
Д. Титрование без доступа углекислоты воздуха.

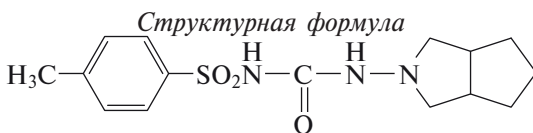
11-104. Лекарственное средство, структура которого соответствует формуле, по химической классификации относится к производным:

- А. Бензолсульфохлорамида.
Б. Амида хлорбензолсульфоновой кислоты.
В. Сульфаниламида.
Г. Бензолсульфонилмочевины.



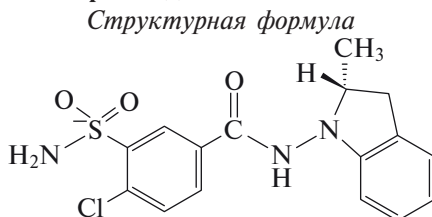
11-105. Лекарственное средство, структура которого соответствует формуле, по химической классификации относится к производным:

- А. Сульфаниламида.
- Б. Амида хлорбензолсульфоновой кислоты.
- В. Бензолсульфонилмочевины.
- Г. Бензолсульфохлорамида.



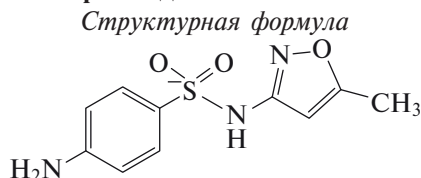
11-106. Лекарственное средство, структура которого соответствует формуле, по химической классификации относится к производным:

- А. Сульфаниламида.
- Б. Бензолсульфохлорамида.
- В. Амида хлорбензолсульфоновой кислоты.
- Г. Бензолсульфонилмочевины.



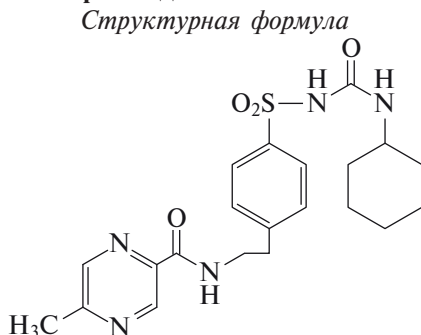
11-107. Лекарственное средство, структура которого соответствует формуле, по химической классификации относится к производным:

- А. Бензолсульфонилмочевины.
- Б. Сульфаниламида.
- В. Бензолсульфохлорамида.
- Г. Амида хлорбензолсульфоновой кислоты.



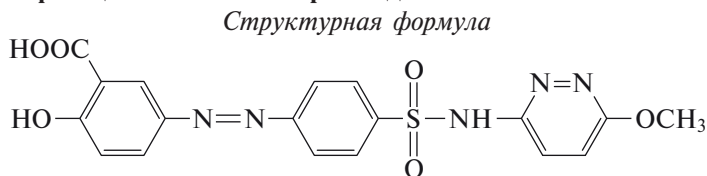
11-108. Лекарственное средство, структура которого соответствует формуле, по химической классификации относится к производным:

- А. Бензолсульфонилмочевины.
- Б. Сульфаниламида.
- В. Амида хлорбензолсульфоновой кислоты.
- Г. Бензолсульфохлорамида.



11-109. Лекарственное средство, структура которого описывается формулой, по химической классификации относится к производным:

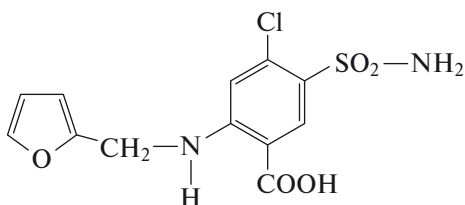
- А. Бензолсульфохлорамида.
- Б. Бензолсульфонилмочевины.
- В. Сульфаниламида.
- Г. Амида хлорбензолсульфоновой кислоты.



11-110. Лекарственное средство, структура которого соответствует формуле, по химической классификации относится к производным:

- А. Бензолсульфохлорамида.
- Б. Бензолсульфонилмочевины.
- В. Амида хлорбензолсульфоновой кислоты.
- Г. Сульфаниламида.

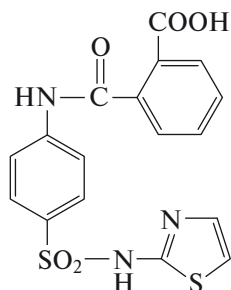
Структурная формула



11-111. Лекарственное средство, структура которого соответствует формуле, по химической классификации относится к производным:

- А. Сульфаниламида.
- Б. Бензолсульфохлорамида.
- В. Бензолсульфонилмочевины.
- Г. Амида хлорбензолсульфоновой кислоты.

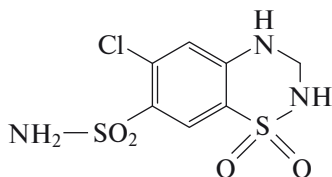
Структурная формула



11-112. Лекарственное средство, структура которого соответствует формуле, по химической классификации относится к производным:

- А. Сульфаниламида.
- Б. Бензолсульфохлорамида.
- В. Амида хлорбензолсульфоновой кислоты.
- Г. Бензолсульфонилмочевины.

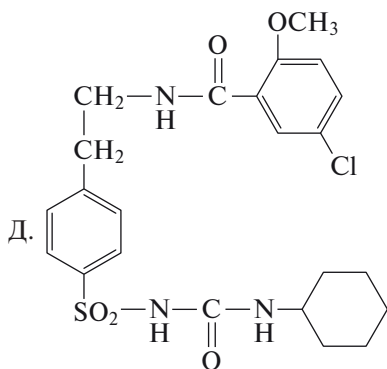
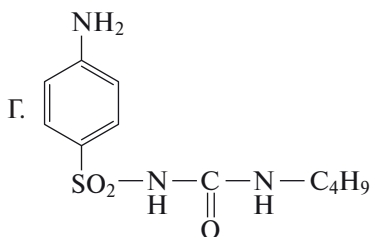
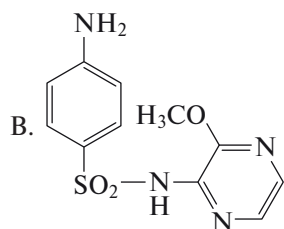
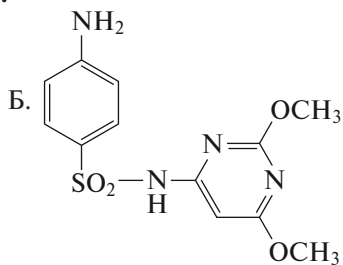
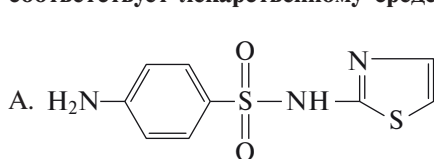
Структурная формула



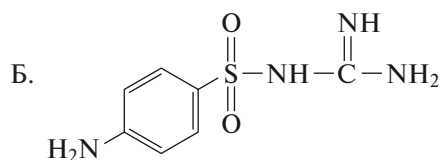
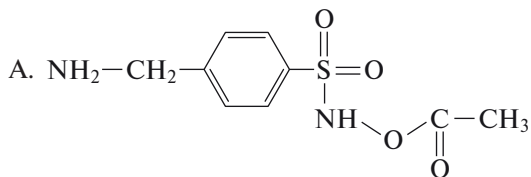
11-113. Химическое название 5-сульфамоил-2-фурфуриламино-4-хлорбензойная кислота соответствует лекарственному средству:

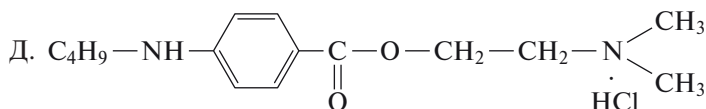
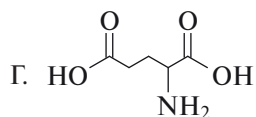
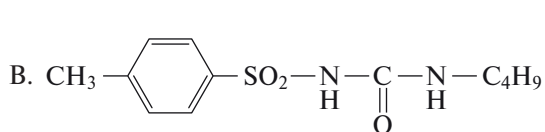
- А. Сазалопиридазин.
- Б. Дихлотиазид.
- В. Сульфален.
- Г. Фуросемид.
- Д. Глибенкламид.

11-114. Химическое название 2-(*п*-аминобензолсульфамидо)-3-метоксипиразин соответствует лекарственному средству:

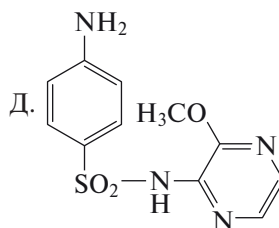
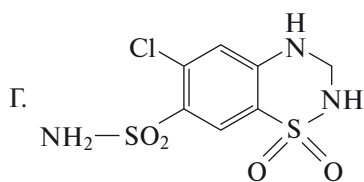
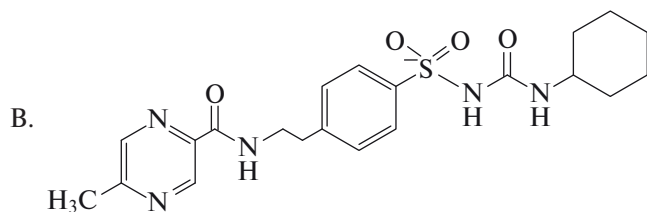
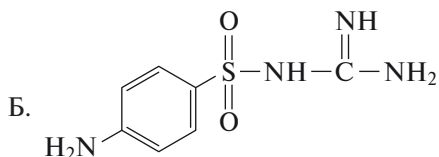
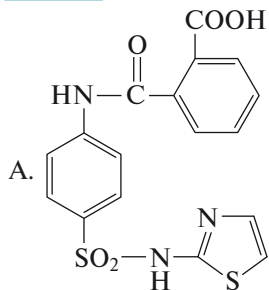


11-115. Метод нитритометрии может быть использован для количественного определения лекарственных средств:

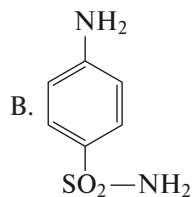
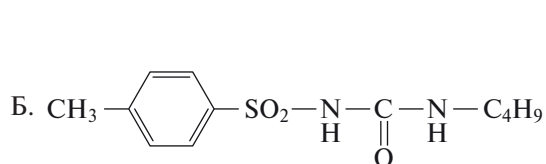
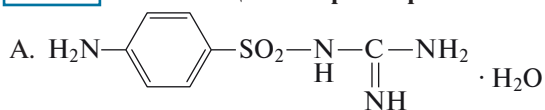


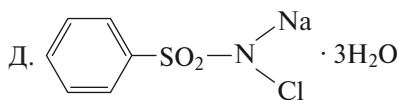
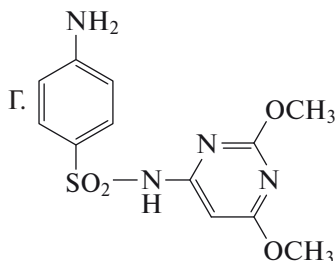


11-116. Только в кислотах растворяется лекарственное средство:



11-117. Только в щелочах растворяется лекарственное средство:





11-118. Оценка качества лекарственных средств, производных бензолсульфонилмочевины, НЕ предусматривает определение показателя:

- А. Кислотность, щелочность.
- Б. Посторонние примеси.
- В. Прозрачность, цветность раствора.
- Г. Угол вращения.
- Д. Растворимость в воде.

11-119. Растворимость глипизид в щелочах обусловлена наличием в его структуре:

- А. Карбоксильной группы.
- Б. Фенольного гидроксила.
- В. Имидной группы.
- Г. Амидной группы.
- Д. Лактамной группы.

11-120. Количественное определение гликлазида методом нейтрализации в протонном растворителе:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

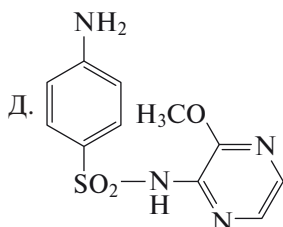
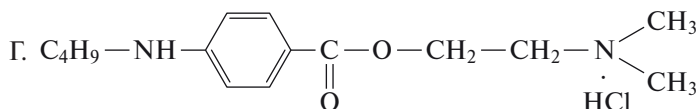
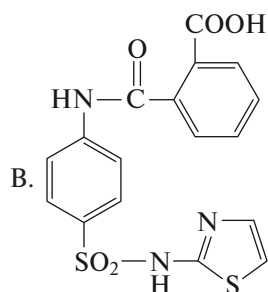
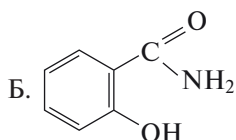
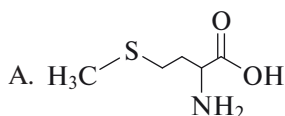
11-121. Лекарственное средство, которое при гидролитическом расщеплении в щелочной среде при нагревании образует продукт, дающий после подкисления реакцию образования триазена:

- А. Сульфацил-натрий (Сульфацетамид).
- Б. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- В. Глибенкламид.
- Г. Бутамид (Толбутамид).
- Д. Индапамид.

11-122. Сульфаметоксазол входит в состав лекарственного средства:

- А. Стрептоцид растворимый.
- Б. Глипизид.
- В. Валидол.
- Г. Пантоцид.
- Д. Ко-тримоксазол.

11-123. Реакцию диазотирования и азосочетания (при определенных условиях) дают лекарственные средства:



Ответы

11-001	А-1, Б-4, В-2, Г-5, Д-1	11-016	В	11-032	А, В
11-002	В	11-017	Г	11-033	Б
11-003	Б, Г	11-018	Б	11-034	В
11-004	В, Г	11-019	А, Г	11-035	Г
11-005	Б	11-020	В	11-036	Б
11-006	А, В	11-021	В, Д	11-037	А, В
11-007	Г, Д	11-022	А	11-038	В
11-008	Б, Г	11-023	А, Б	11-039	Б, Д
11-009	А, В, Д	11-024	Д	11-040	А, Г
11-010	Б, Г, Д	11-025	А, Г	11-041	А, В
11-011	А, В, Г	11-026	В	11-042	Б, Г
11-012	А, В	11-027	В	11-043	А
11-013	В	11-028	Г	11-044	Д
11-014	А, Б, Д	11-029	Б	11-045	А
11-015	Б	11-030	В	11-046	Б
		11-031	А	11-047	А

11-048	В	11-072	А	11-098	Б
11-049	Д	11-073	Б, В, Д	11-099	Г
11-050	В	11-074	А-1, Б-3, В-2, Г-4, Д-5	11-100	В, Д
11-051	В	11-075	Г	11-101	В
11-052	А-5, Б-1, В-1, Г-4, Д-1, 2	11-076	Б, В	11-102	Б
11-053	А-1, Б-4, В-2, Г-5, Д-2	11-077	А, В	11-103	А, Б, Г
11-054	А, Б	11-078	В, Д	11-104	В
11-055	А, Д	11-079	Б	11-105	В
11-056	В, Д	11-080	А, В	11-106	В
11-057	Б	11-081	Б, Г	11-107	Б
11-058	А, Б, Г	11-082	А, Д	11-108	А
11-059	В	11-083	А, Б, В, Д	11-109	В
11-060	А, В, Д	11-084	В	11-110	В
11-061	Б, В	11-085	А, В, Г, Д	11-111	А
11-062	В	11-086	А-4, Б-2, В-2, Г-2, Д-2	11-112	В
11-063	А	11-087	В	11-113	Г
11-064	А-3, Б-2, В-4, Г-3, Д-1	11-088	Г	11-114	В
11-065	А-1, Б-1, В-1, Г-1, Д-5	11-089	Г	11-115	Б, Д
11-066	А, Д	11-090	В	11-116	Б
11-067	А, В, Г	11-091	Г	11-117	Б
11-068	А, В	11-092	А, Б, В, Г	11-118	Г
11-069	Г	11-093	Г	11-119	В
11-070	В	11-094	В	11-120	А
11-071	Б	11-095	В	11-121	Г
		11-096	В, Д	11-122	Д
		11-097	Г, Д	11-123	Б, В, Д

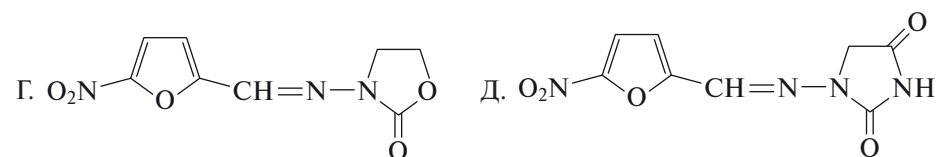
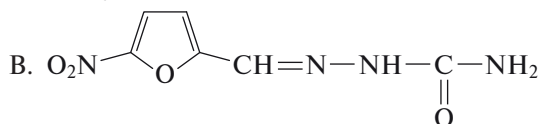
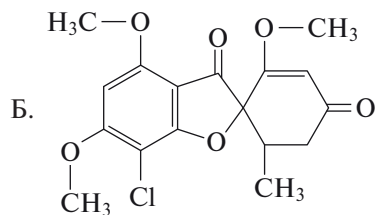
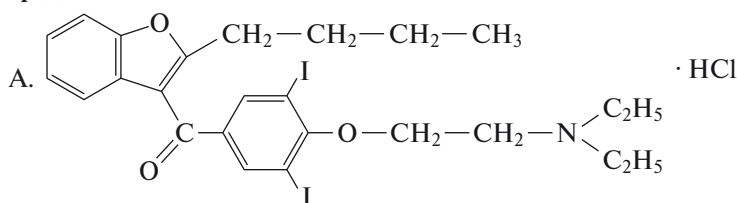
ТЕМА 12

Производные фурана, бензопирана, пиррола, пиразола, имидазола и индола

12-001. Лекарственное средство, обладающее противогрибковым действием:

- А. Амидарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фуразолидон.
- Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

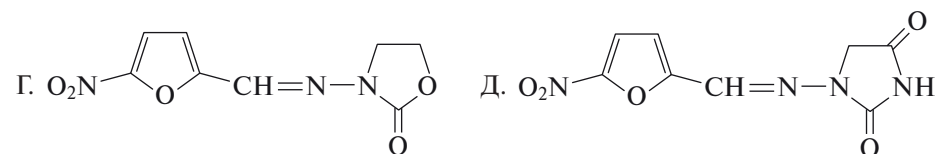
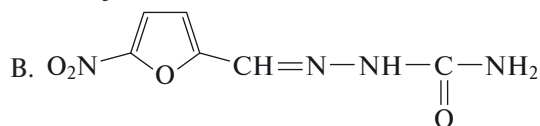
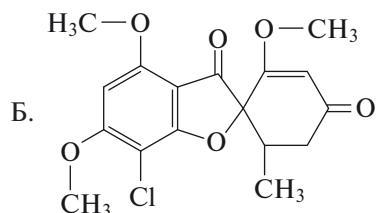
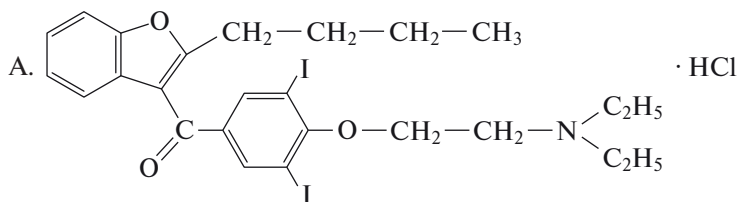
12-002. Лекарственное вещество, которое используется как противогрибковое средство:



12-003. Лекарственное средство, обладающее антиаритмическим и антиангинальным действием:

- А. Амiodарон.
- Б. Грizeофульвин.
- В. Нитрофура л (Фурацилин).
- Г. Фуразолидон.
- Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

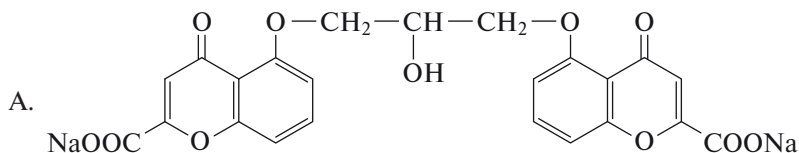
12-004. Лекарственное вещество, которое используется как антиаритмическое средство:

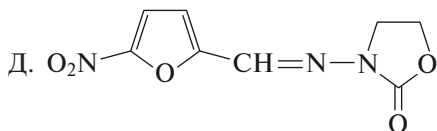
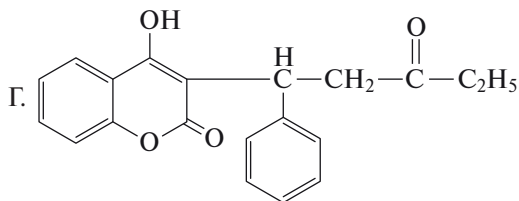
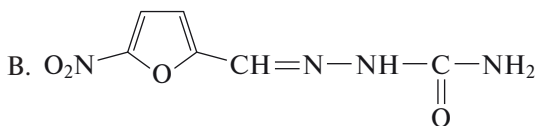
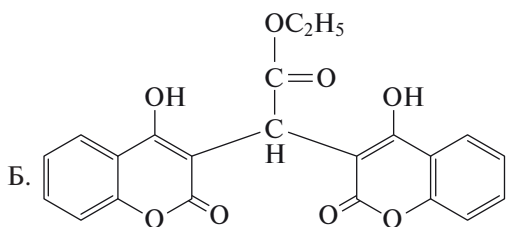


12-005. Лекарственное средство, обладающее противомикробным действием:

- А. Натрия кромогликат (Интал).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Нитрофура л (Фурацилин).
- Г. Фепромарон.
- Д. Фуразолидон.

12-006. Лекарственное вещество, которое используется как противомикробное средство:

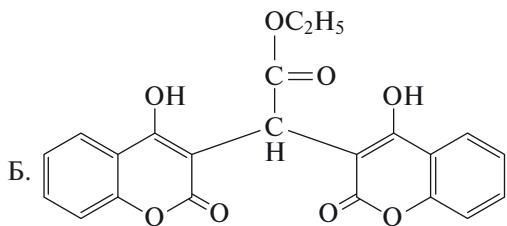
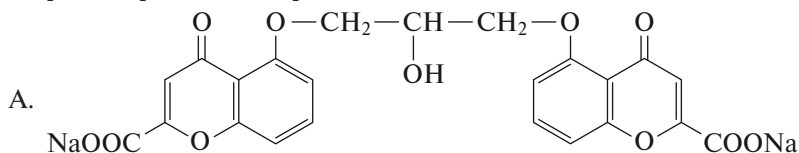


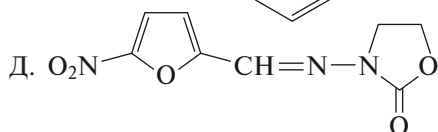
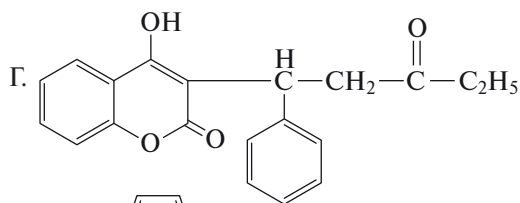
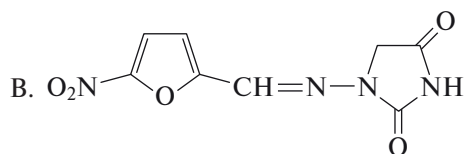


12-007. Лекарственное средство, обладающее противомикробным и противопротозойным действием:

- А. Натрия кромогликат (Интал).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Нитрофурантоин (Фурадонин).
- Г. Фепромарон.
- Д. Фуразолидон.

12-008. Лекарственное вещество, которое используется как противомикробное и противопротозойное средство:

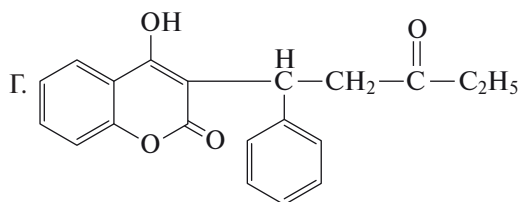
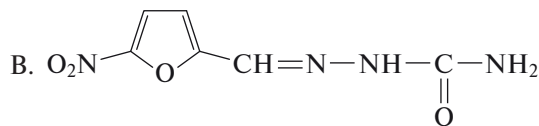
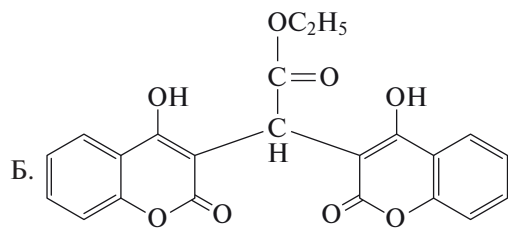
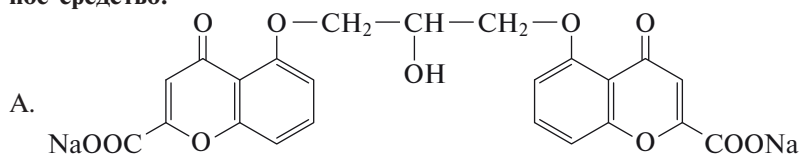


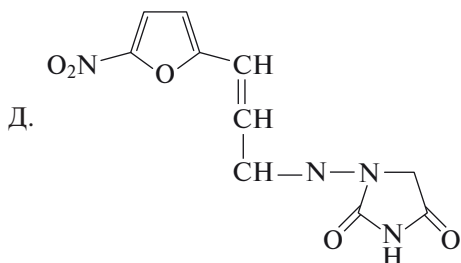


12-009. Лекарственное средство, обладающее противомикробным действием:

- А. Натрия кромогликат (Интал).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фепромарон.
- Д. Фуразидин (Фурагин).

12-010. Лекарственные вещества, которые используются как противомикробное средство:

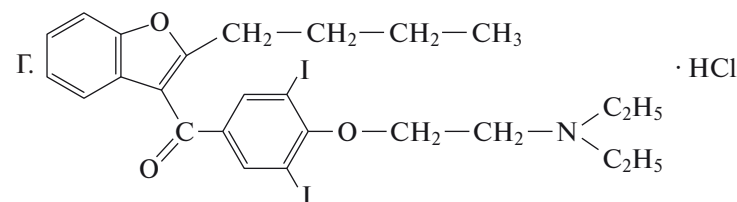
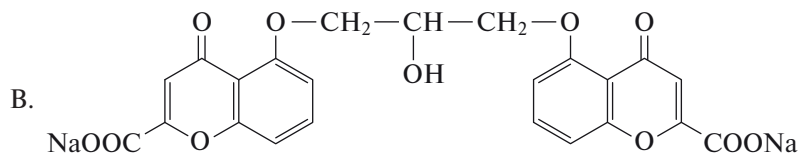
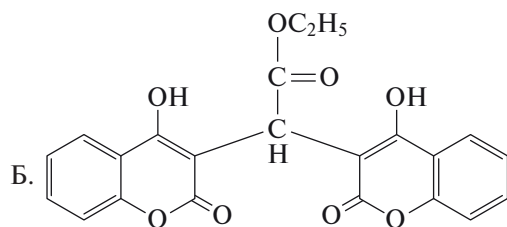
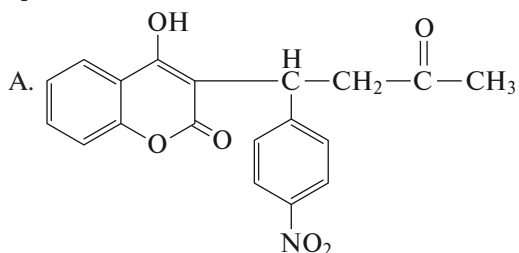


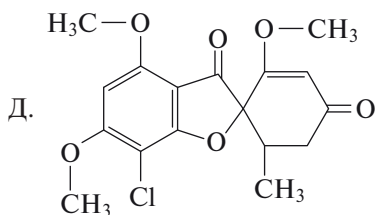


12-011. Лекарственное средство, обладающее антикоагулянтным действием:

- А. Аценокумарол (Синкумар).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Натрия кромогликат (Интал).
- Г. Амиодарон.
- Д. Гризеофульвин.

12-012. Лекарственное вещество, которое используется как антикоагулянтное средство:

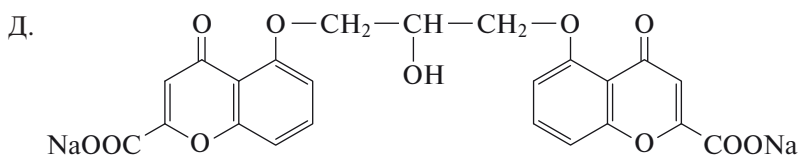
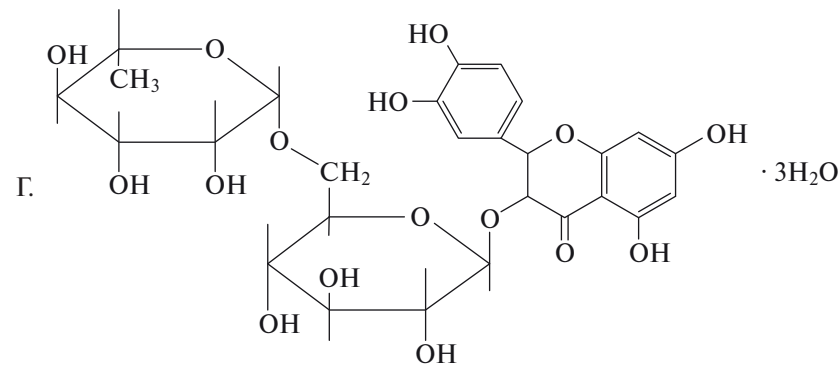
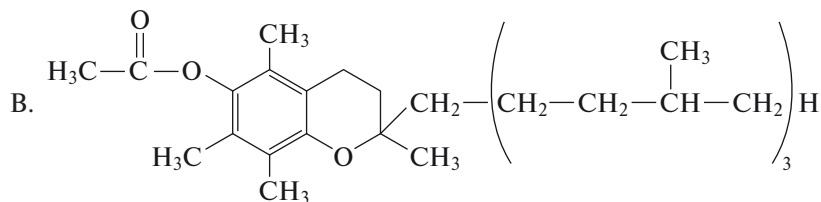
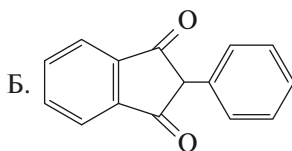
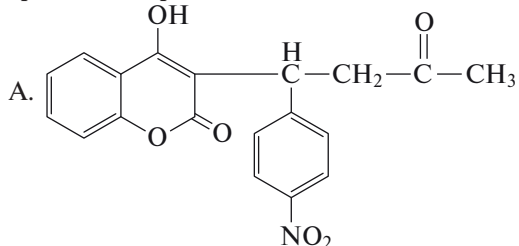




12-013. Антикоагулянтным средством непрямого действия является:

- А. Аценокумарол (Синкумар).
- Б. Фениндион (Фенилин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Рутозид (Рутин).
- Д. Натрия кромогликат (Интал).

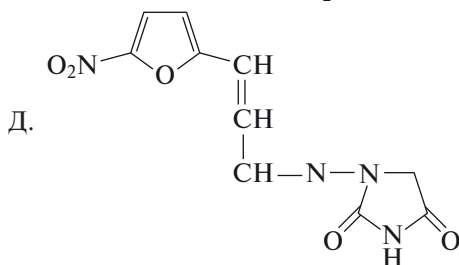
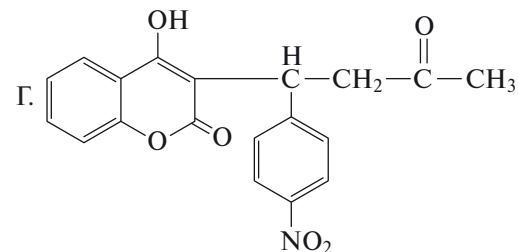
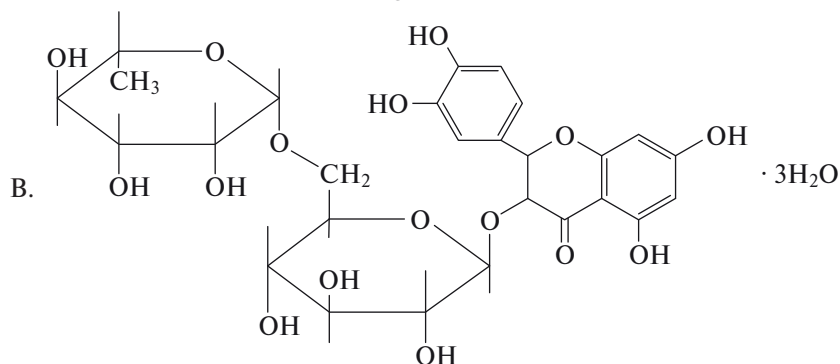
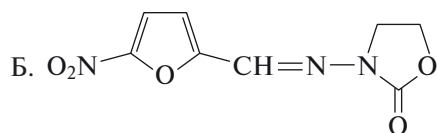
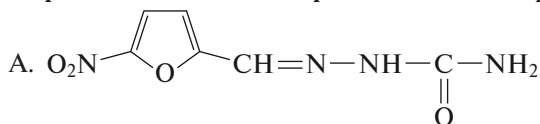
12-014. Лекарственное вещество, которое используется как антикоагулянтное средство непрямого действия:



12-015. Лекарственное средство, представляющее собой белый или белый с кремоватым оттенком кристаллический порошок:

- А. Нитрофурал (Фурацилин).
- Б. Фуразолидон.
- В. Рутозид (Рутин).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Фуразидин (Фурагин).

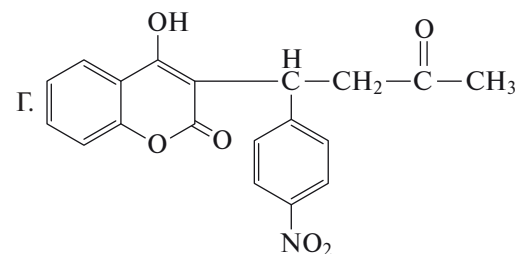
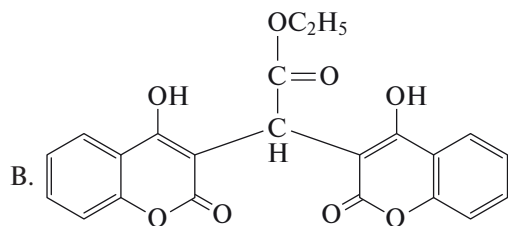
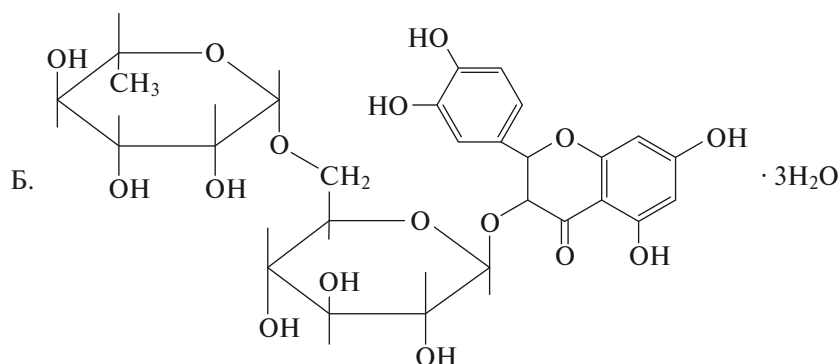
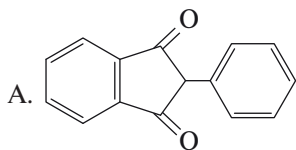
12-016. Лекарственное средство, которое представляет собой белый или белый с кремоватым оттенком кристаллический порошок:

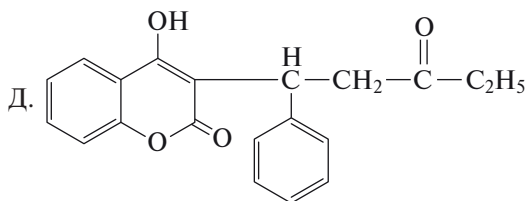


12-017. Лекарственное средство, представляющее собой зеленовато-желтый мелкокристаллический порошок:

- А. Фениндион (Фенилин).
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Фепромарон.

12-018. Лекарственное средство, которое представляет собой зеленовато-желтый мелкокристаллический порошок:

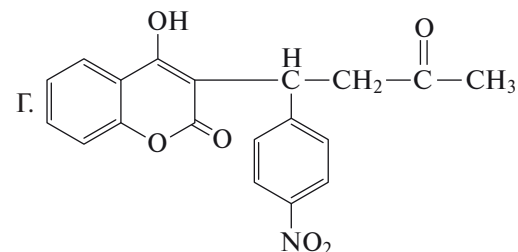
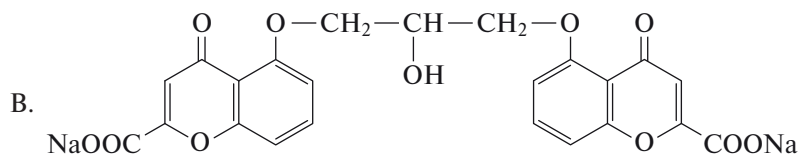
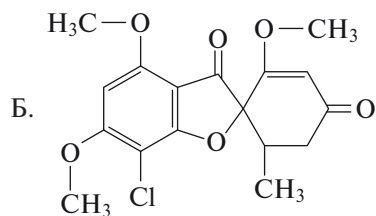
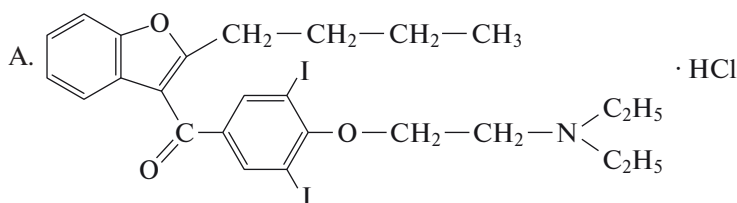


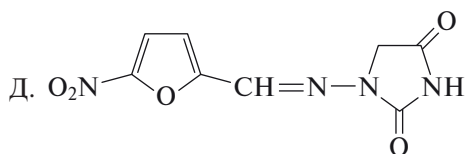


12-019. Лекарственное средство, представляющее собой желтый или оранжево-желтый мелкокристаллический порошок:

- А. Амиодарон.
 Б. Гризеофульвин.
 В. Натрия кромогликат (Интал).
 Г. Аценокумарол.
 Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-020. Лекарственное средство, представляющее собой желтый или оранжево-желтый мелкокристаллический порошок:

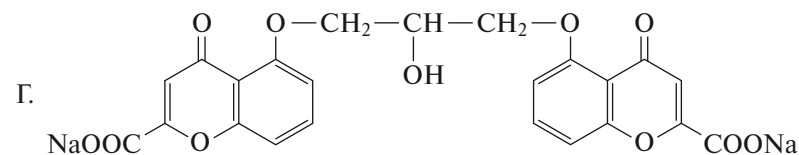
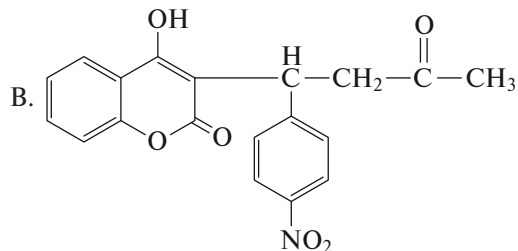
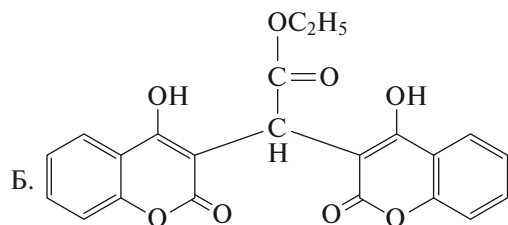
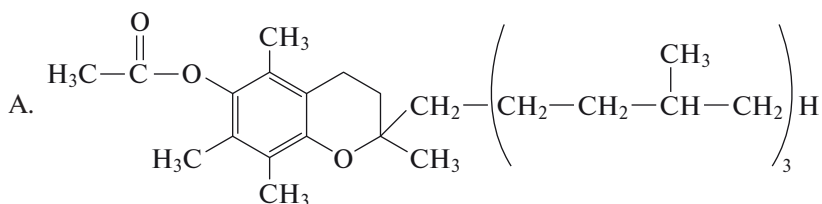


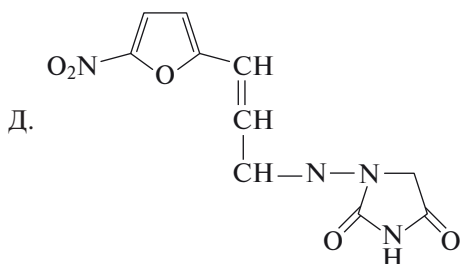


12-021. Лекарственное средство, представляющее собой желтый или оранжево-желтый мелкокристаллический порошок:

- А. Токоферола ацетат (Витамин Е).
 Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
 В. Аценокумарол.
 Г. Натрия кромогликат (Интал).
 Д. Фуразидин (Фурагин).

12-022. Лекарственное средство, представляющее собой желтый или оранжево-желтый мелкокристаллический порошок:

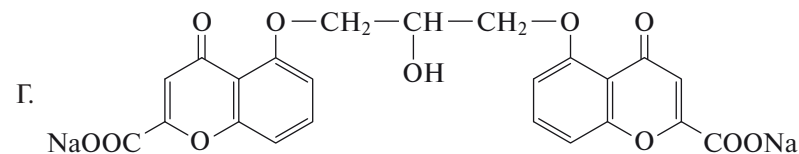
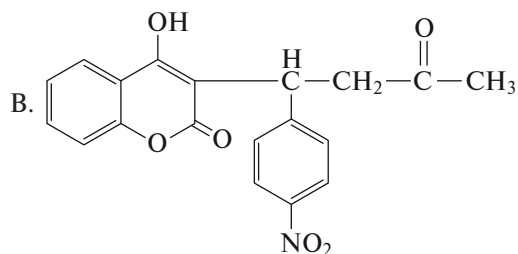
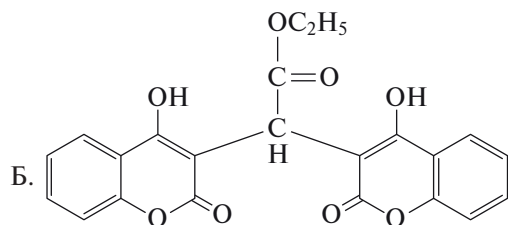
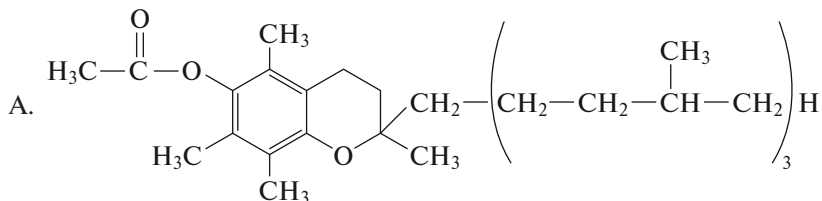


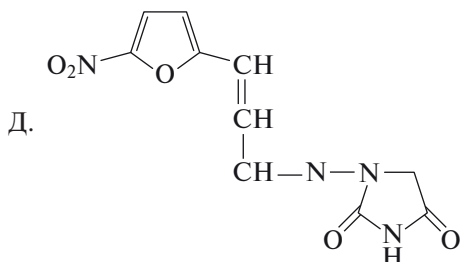


12-023. Используется в виде масляного раствора для приема внутрь:

- А. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Аценокумарол.
- Г. Натрия кромогликат (Интал).
- Д. Фуразидин (Фурагин).

12-024. Используется в виде масляного раствора для приема внутрь:

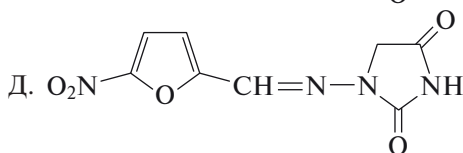
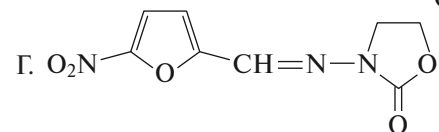
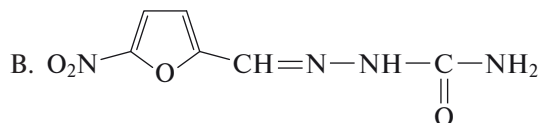
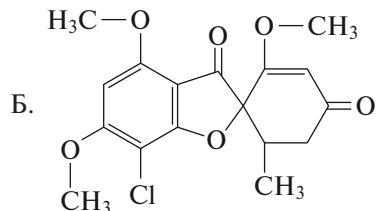
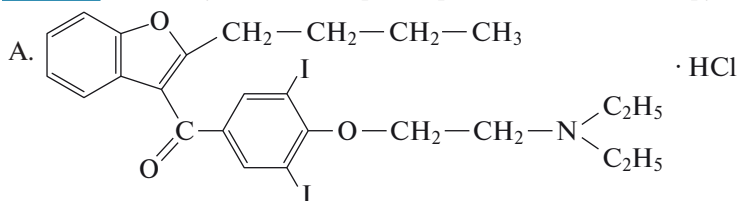




12-025. Используется в виде раствора для местного и наружного применения:

- А. Амидарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фуразолидон.
- Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-026. Используется в виде раствора для местного и наружного применения:



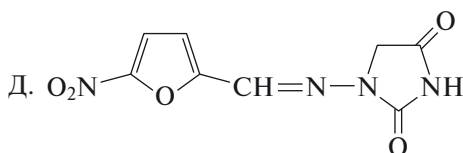
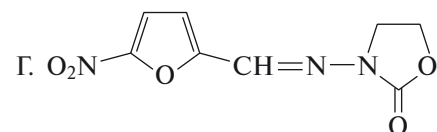
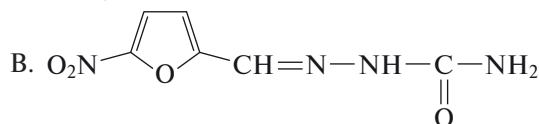
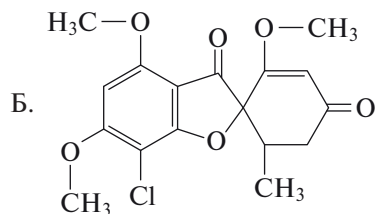
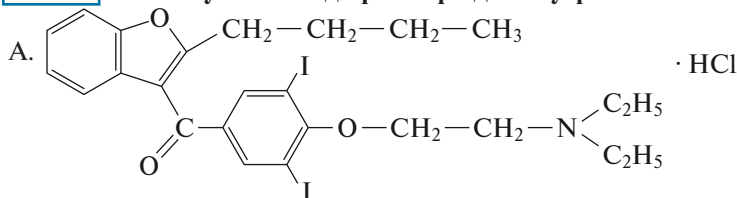
12-027. Используется в виде раствора для внутривенного введения:

- А. Амидарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Нитрофурал (Фурацилин).

Г. Фуразолидон.

Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-028. Используется в виде раствора для внутривенного введения:



12-029. Используется в виде таблеток для приготовления раствора для местного и наружного применения:

А. Амидарон.

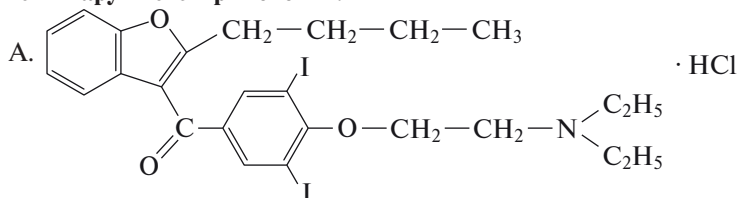
Б. Гризеофульвин.

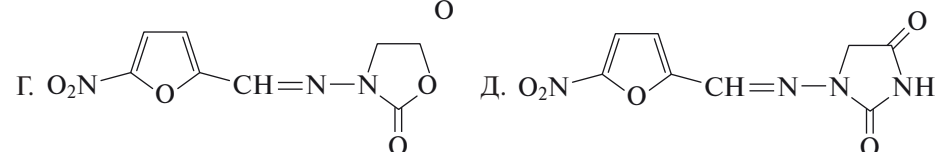
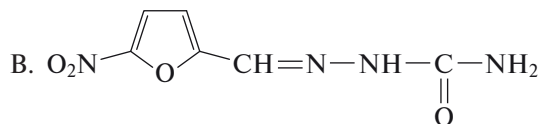
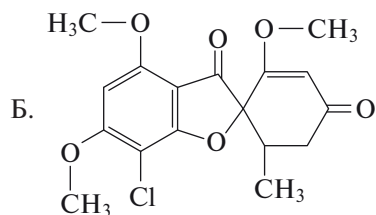
В. Нитрофурал (Фурацилин).

Г. Фуразолидон.

Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-030. Используется в виде таблеток для приготовления раствора для местного и наружного применения:

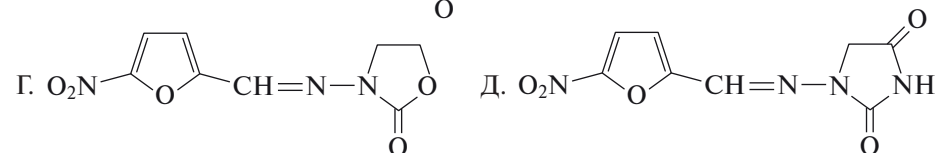
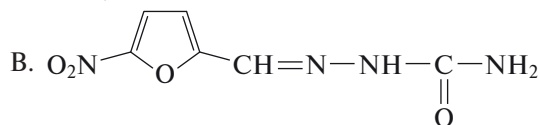
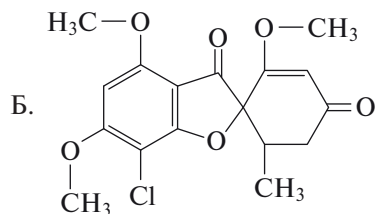
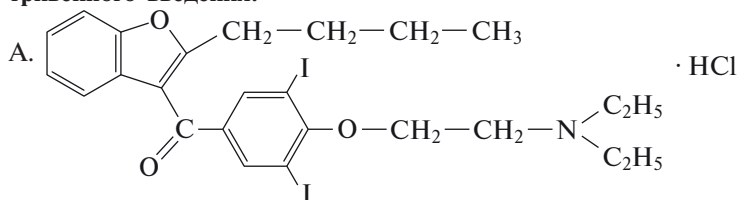




12-031. Используется в виде концентрата для приготовления раствора для внутривенного введения:

- А. Амидарон.
 Б. Гризеофульвин.
 В. Нитрофурал (Фурацилин).
 Г. Фуразолидон.
 Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-032. Используется в виде концентрата для приготовления раствора для внутривенного введения:



12-033. По строению производным фурана является:

- А. Гризеофульвин.
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Фениндион (Фенилин).
- Д. Аценокумарол (Синкумар).

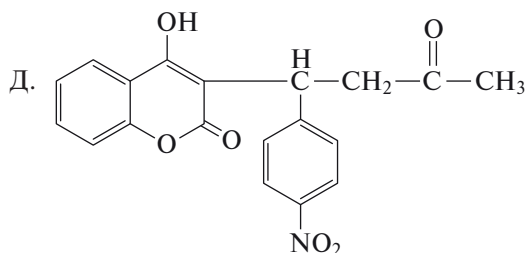
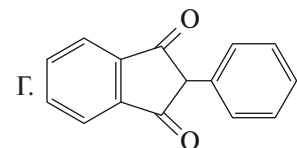
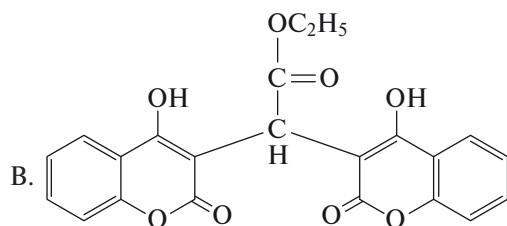
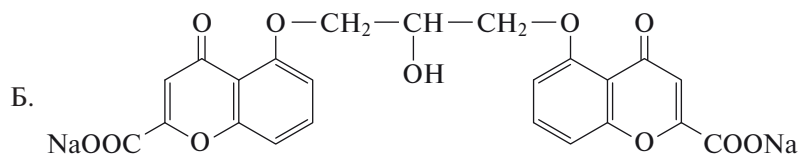
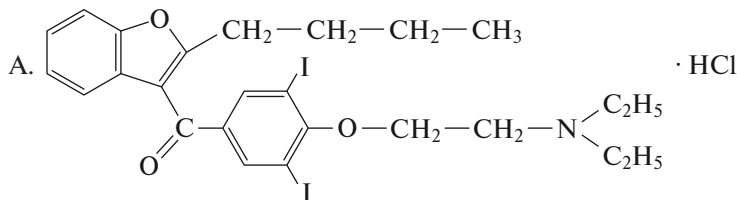
12-034. По строению производным фурана является:

- А.
- Б.
- В.
- Г.
- Д.

12-035. По строению производным фурана является:

- А. Амидарон.
- Б. Натрия кромогликат (Интал).
- В. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- Г. Фениндион (Фенилин).
- Д. Аценокумарол (Синкумар).

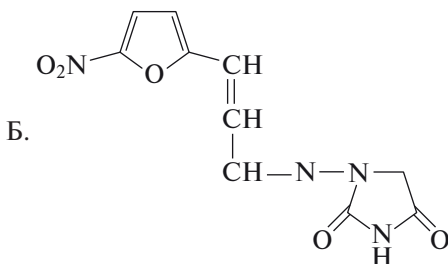
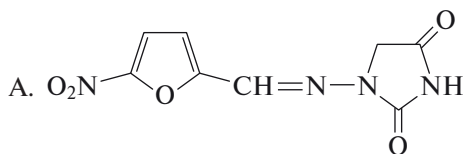
12-036. По строению производным фурана является:

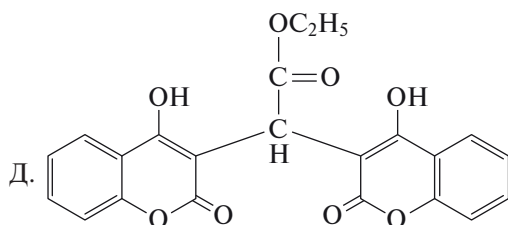
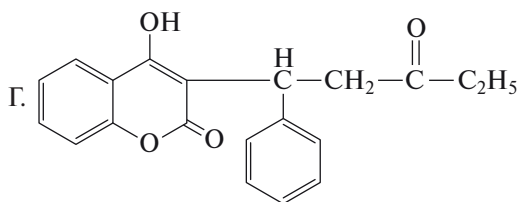
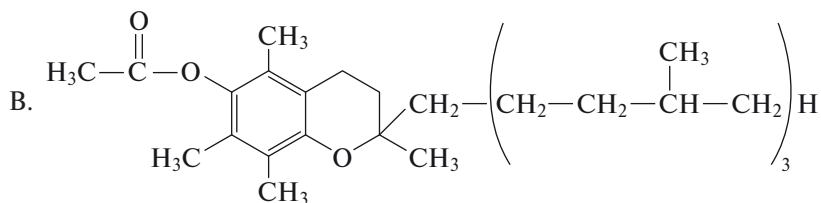


12-037. По строению производными фурана являются:

- А. Нитрофурантоин (Фурадонин).
- Б. Фуразидин (Фурагин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Фепромарон.
- Д. Этилбискумацетат (Неодикумарин).

12-038. По строению производным фурана является:

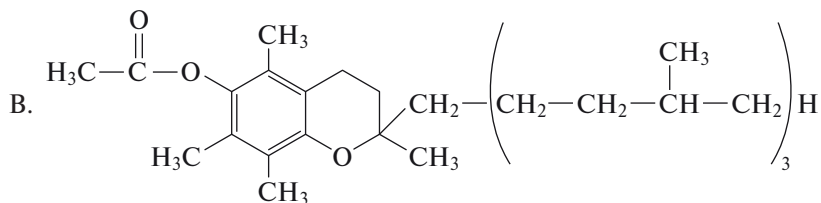
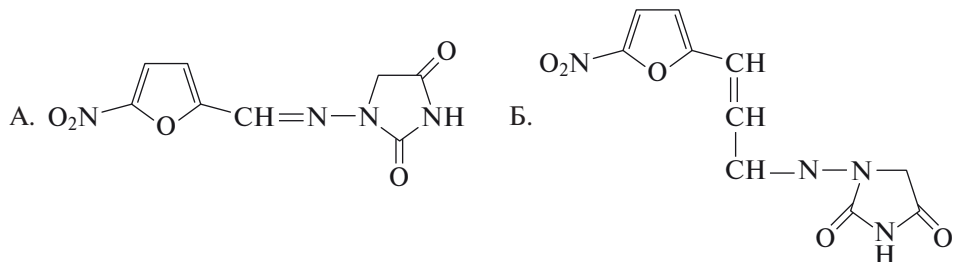


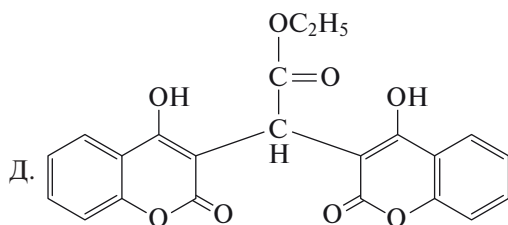
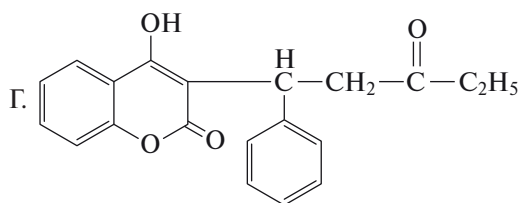


12-039. По строению производным кумарина (бензо- α -пирона) является:

- А. Нитрофурантоин (Фурадонин).
- Б. Фуразидин (Фурагин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Фепромарон.
- Д. Этилбискумацетат (Неодикумарин).

12-040. По строению производными кумарина (бензо- α -пирона) являются:

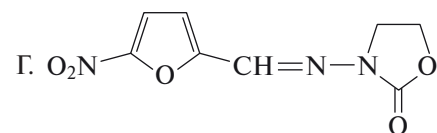
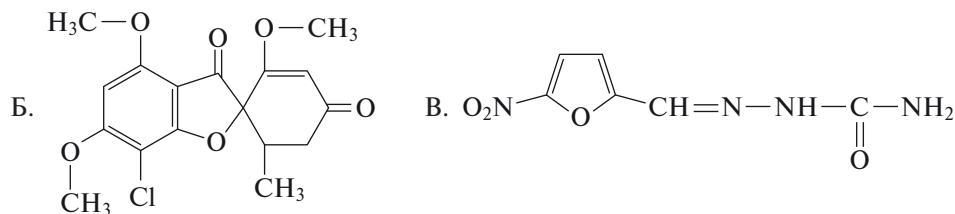
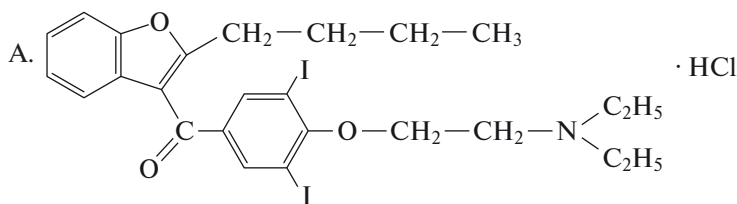


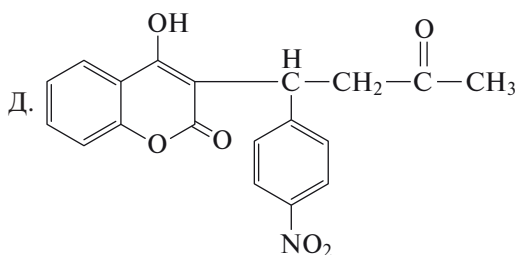


12-041. По строению производным кумарина (бензо- α -пирона) является:

- А. Амиодарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фуразолидон.
- Д. Аценокумарол (Синкумар).

12-042. По строению производным кумарина (бензо- α -пирона) является:

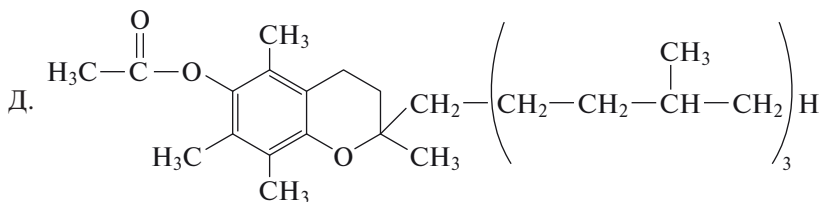
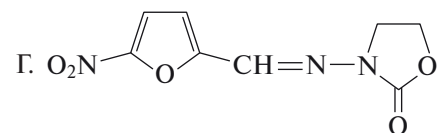
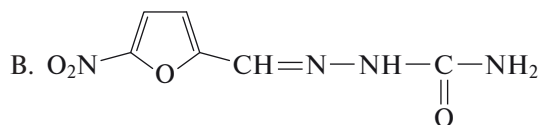
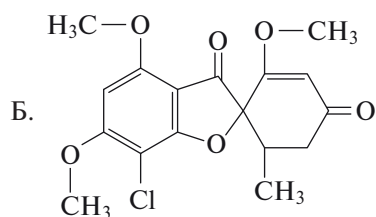
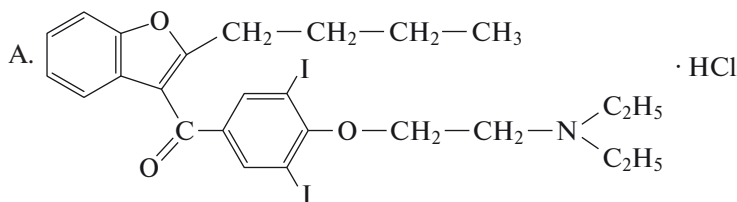




12-043. По строению производным хромана (бензо-γ-дигидропирана) является:

- А. Амиодарон.
 Б. Гризеофульвин.
 В. Нитрофурал (Фурацилин).
 Г. Фуразолидон.
 Д. Токоферола ацетат (Витамин Е).

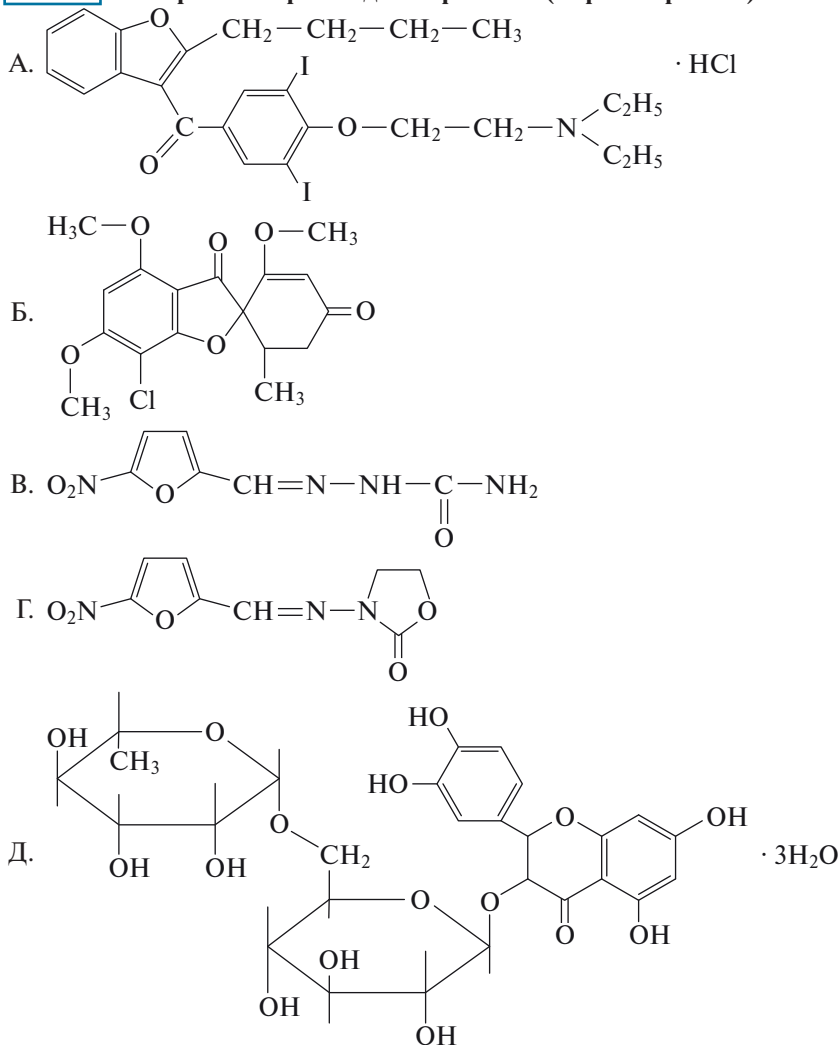
12-044. По строению производным хромана (бензо-γ-дигидропирана) является:



12-045. По строению производным флавана (2-фенилхромана) является:

- А. Амиодарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фуразолидон.
- Д. Рутозид (Рутин).

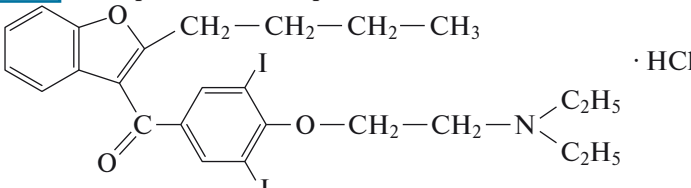
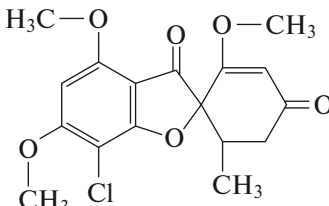
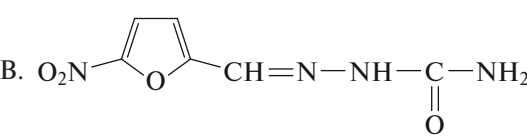
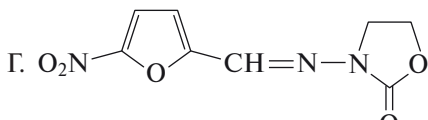
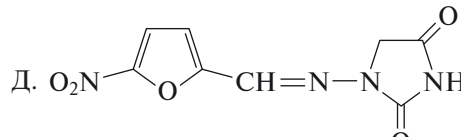
12-046. По строению производным флавана (2-фенилхромана) является:



12-047. По строению семикарбазоном является:

- А. Амиодарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фуразолидон.
- Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-048. По строению семикарбазоном является:

- А.  · HCl
- Б. 
- В. 
- Г. 
- Д. 

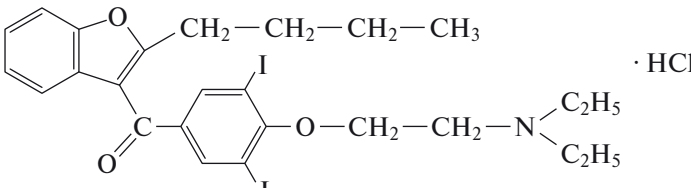
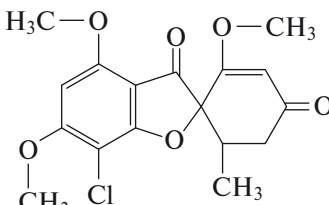
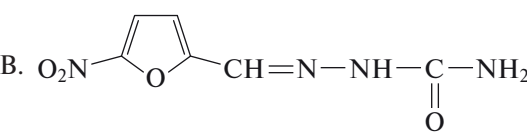
12-049. Сахарный компонент рутозида (Рутин) включает в себя сахара:

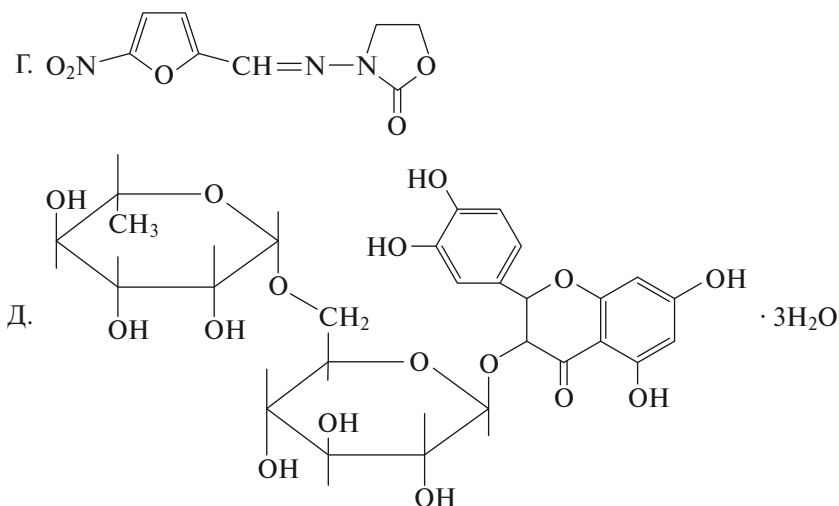
- А. D-рибозу.
Б. D-глюкозу.
В. D-маннозу.
Г. L-рамнозу.
Д. D-сорбозу.

12-050. По строению гликозидом является:

- А. Амидарон.
Б. Гризеофульвин.
В. Нитрофурал (Фурацилин).
Г. Фуразолидон.
Д. Рутозид (Рутин).

12-051. По строению гликозидом является:

- А.  · HCl
- Б. 
- В. 



12-052. Лактонный цикл в своей структуре содержит:

- А. Амиодарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фуразолидон.
- Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-053. Лактонный цикл в своей структуре содержит:

- А. Аценокумарол (Синкумар).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Натрия кромогликат (Интал).
- Г. Амиодарон.
- Д. Гризеофульвин.

12-054. Лактонный цикл в своей структуре содержит:

- А. Нитрофурал (Фурацилин).
- Б. Фуразолидон.
- В. Рутозид (Рутин).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Фуразидин (Фурагин).

12-055. Лактонный цикл в своей структуре содержит:

- А. Аценокумарол (Синкумар).
- Б. Фениндион (Фенилин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Рутозид (Рутин).
- Д. Натрия кромогликат (Интал).

12-056. Лактонный цикл в своей структуре содержит:

- А. Фениндион (Фенилин).
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Этилбискумацетат (Неодикумарин).

- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Амiodарон.

12-057. Лактонный цикл в своей структуре содержит:

- А. Гризеофульвин.
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Фениндион (Фенилин).
- Д. Фепромарон.

12-058. Лактонный цикл в своей структуре содержит:

- А. Фуразолидон.
- Б. Кверцетин.
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Дигидрокверцетин.
- Д. Фепромарон.

12-059. Лактамный цикл в своей структуре содержит:

- А. Амiodарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фуразолидон.
- Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-060. Лактамный цикл в своей структуре содержит:

- А. Натрия кромогликат (Интал).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фепромарон.
- Д. Фуразолидон.

12-061. Лактамный цикл в своей структуре содержат:

- А. Нитрофурал (Фурацилин).
- Б. Фуразолидон.
- В. Рутозид (Рутин).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Фуразидин (Фурагин).

12-062. Лактамный цикл в своей структуре содержит:

- А. Фуразолидон.
- Б. Кверцетин.
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Дигидрокверцетин.
- Д. Фепромарон.

12-063. Лактамный цикл в своей структуре содержит:

- А. Натрия кромогликат (Интал).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Фепромарон.

- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Фуразидин (Фурагин).

12-064. Енольный гидроксил в своей структуре содержат:

- А. Аценокумарол (Синкумар).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Натрия кромогликат (Интал).
- Г. Амидарон.
- Д. Гризеофульвин.

12-065. Енольный гидроксил в своей структуре содержит:

- А. Нитрофурал (Фурацилин).
- Б. Фуразолидон.
- В. Рутозид (Рутин).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Фуразидин (Фурагин).

12-066. Енольный гидроксил в своей структуре содержит:

- А. Аценокумарол (Синкумар).
- Б. Фениндион (Фенилин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Рутозид (Рутин).
- Д. Натрия кромогликат (Интал).

12-067. Енольный гидроксил в своей структуре содержат:

- А. Фениндион (Фенилин).
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Амидарон.

12-068. Енольный гидроксил в своей структуре содержит:

- А. Гризеофульвин.
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Фениндион (Фенилин).
- Д. Фепромарон.

12-069. Енольный гидроксил в своей структуре содержит:

- А. Фуразолидон.
- Б. Кверцетин.
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Дигидрокверцетин.
- Д. Фепромарон.

12-070. Енольный гидроксил в своей структуре содержит:

- А. Гризеофульвин.
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).

- Г. Фениндион (Фенилин).
- Д. Фепромарон.

12-071. Фенольный гидроксил в своей структуре содержит:

- А. Аценокумарол (Синкумар).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Натрия кромогликат (Интал).
- Г. Рутозид (Рутин).
- Д. Гризеофульвин.

12-072. Фенольный гидроксил в своей структуре содержит:

- А. Нитрофурал (Фурацилин).
- Б. Фуразолидон.
- В. Рутозид (Рутин).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Фуразидин (Фурагин).

12-073. Фенольный гидроксил в своей структуре содержит:

- А. Аценокумарол (Синкумар).
- Б. Фениндион (Фенилин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Рутозид (Рутин).
- Д. Натрия кромогликат (Интал).

12-074. Фенольный гидроксил в своей структуре содержит:

- А. Фениндион (Фенилин).
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Амидарон.

12-075. Фенольный гидроксил в своей структуре содержит:

- А. Гризеофульвин.
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Фениндион (Фенилин).
- Д. Фепромарон.

12-076. Фенольный гидроксил в своей структуре содержит:

- А. Фуразолидон.
- Б. Кверцетин.
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Дигидрокверцетин.
- Д. Фепромарон.

12-077. Нитрогруппу в своей структуре содержит:

- А. Амидарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Натрия кромогликат (Интал).

- Г. Фуразолидон.
- Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-078. Нитрогруппу в своей структуре содержит:

- А. Аценокумарол (Синкумар).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Фепромарон.
- Г. Амидарон.
- Д. Гризеофульвин.

12-079. Нитрогруппу в своей структуре содержат:

- А. Гризеофульвин.
- Б. Фуразолидон.
- В. Рутозид (Рутин).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Токоферола ацетат (Витамин Е).

12-080. Нитрогруппу в своей структуре содержит:

- А. Аценокумарол (Синкумар).
- Б. Фениндион (Фенилин).
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Рутозид (Рутин).
- Д. Натрия кромогликат (Интал).

12-081. Нитрогруппу в своей структуре содержит:

- А. Фениндион (Фенилин).
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Амидарон.

12-082. Нитрогруппу в своей структуре содержит:

- А. Гризеофульвин.
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Нитрофурантоин (Фрадонин).
- Г. Фениндион (Фенилин).
- Д. Фепромарон.

12-083. Нитрогруппу в своей структуре содержит:

- А. Фуразолидон.
- Б. Кверцетин.
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Дигидрокверцетин.
- Д. Фепромарон.

12-084. Нитрогруппу в своей структуре содержит:

- А. Амидарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Нитрофурал (Фурацилин).

- Г. Фуразолидон.
- Д. Дигидрокверцетин.

12-085. Нитрогруппу в своей структуре содержат:

- А. Натрия кромогликат (Интал).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фепромарон.
- Д. Фуразолидон.

12-086. Нитрогруппу в своей структуре содержит:

- А. Нитрофурал (Фурацилин).
- Б. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- В. Рутозид (Рутин).
- Г. Натрия кромогликат (Интал).
- Д. Фуразидин (Фурагин).

12-087. Нитрогруппу в своей структуре содержит:

- А. Фуразолидон.
- Б. Кверцетин.
- В. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Г. Дигидрокверцетин.
- Д. Фепромарон.

12-088. Нитрогруппу в своей структуре содержат:

- А. Натрия кромогликат (Интал).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Фепромарон.
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Фуразидин (Фурагин).

12-089. Основные свойства амиодарона обусловлены наличием в структуре:

- А. Третичного атома азота.
- Б. Ароматической аминогруппы.
- В. Азометиновой группы.
- Г. Амидной группы.
- Д. Нитрогруппы.

12-090. Кислотные свойства этилбискумацетата (Неодикумарин) обусловлены наличием в структуре:

- А. Енольного гидроксила.
- Б. Ароматической аминогруппы.
- В. Азометиновой группы.
- Г. Амидной группы.
- Д. Нитрогруппы.

12-091. Кислотные свойства фепромарона обусловлены наличием в структуре:

- А. Енольного гидроксила.
- Б. Ароматической аминогруппы.

- В. Азотиновой группы.
- Г. Амидной группы.
- Д. Нитрогруппы.

12-092. Кислотные свойства аценокумарола (Синкумар) обусловлены наличием в структуре:

- А. Енольного гидроксила.
- Б. Ароматической аминогруппы.
- В. Азотиновой группы.
- Г. Амидной группы.
- Д. Азогруппы.

12-093. Проведение гидроксамовой пробы возможно на лекарственное средство:

- А. Амидарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Натрия кромогликат (Интал).
- Г. Фениндион (Фенилин).
- Д. Этилбискумацетат (Неодикумарин).

12-094. Проведение гидроксамовой пробы возможно на лекарственное средство:

- А. Натрия кромогликат (Интал).
- Б. Амидарон.
- В. Гризеофульвин.
- Г. Рутозид (Рутин).
- Д. Фепромарон.

12-095. Проведение гидроксамовой пробы возможно на лекарственное средство:

- А. Гризеофульвин.
- Б. Амидарон.
- В. Фениндион (Фенилин).
- Г. Натрия кромогликат (Интал).
- Д. Аценокумарол (Синкумар).

12-096. Проведение гидроксамовой пробы возможно на лекарственное средство:

- А. Гризеофульвин.
- Б. Фепромарон.
- В. Фениндион (Фенилин).
- Г. Натрия кромогликат (Интал).
- Д. Аценокумарол (Синкумар).

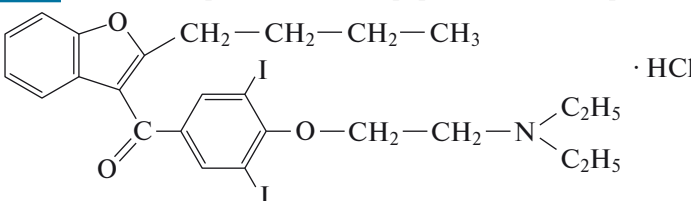
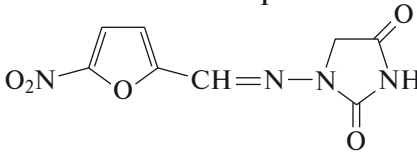
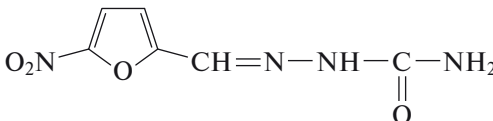
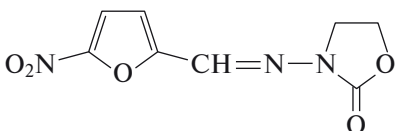
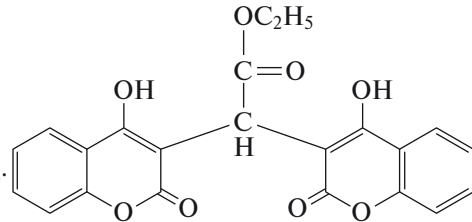
12-097. Проведение гидроксамовой пробы возможно на лекарственные средства:

- А. Амидарон.
- Б. Гризеофульвин.
- В. Натрия кромогликат (Интал).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Этилбискумацетат (Неодикумарин).

12-098. Реакцию образования йодоформа возможно провести на:

- А. Амидарон.
- Б. Нитрофурантоин (Фурадонин).
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фуразолидон.
- Д. Этилбискумацетат (Неодикумарин).

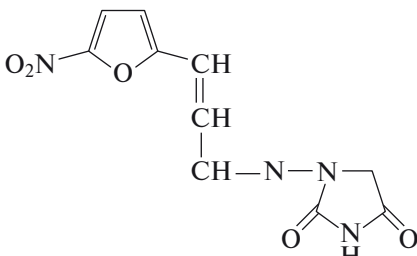
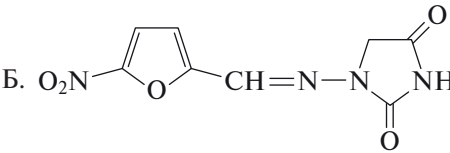
12-099. Реакцию образования йодоформа возможно провести на:

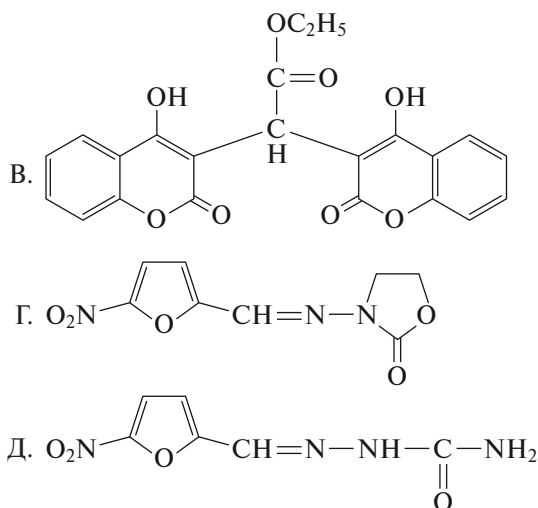
- А.  · HCl
- Б. 
- В. 
- Г.  Д. 

12-100. Реакцию образования йодоформа возможно провести на:

- А. Фуразидин (Фурагин).
- Б. Нитрофурантоин (Фурадонин).
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Фуразолидон.
- Д. Этилбискумацетат (Неодикумарин).

12-101. Реакцию образования йодоформа возможно провести на:

- А. 
- Б. 



12-102. Реагент, позволяющий дифференцировать производные 5-нитрофурана:

- А. Азотная кислота концентрированная.
- Б. Серная кислота концентрированная.
- В. Железа(III) хлорид.
- Г. Серебра нитрат.
- Д. Спиртовой раствор калия гидроксида в диметилформамиде.

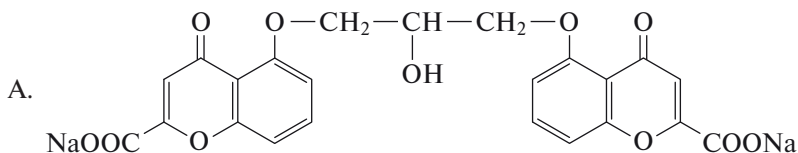
12-103. Реагент, позволяющий дифференцировать производные 5-нитрофурана:

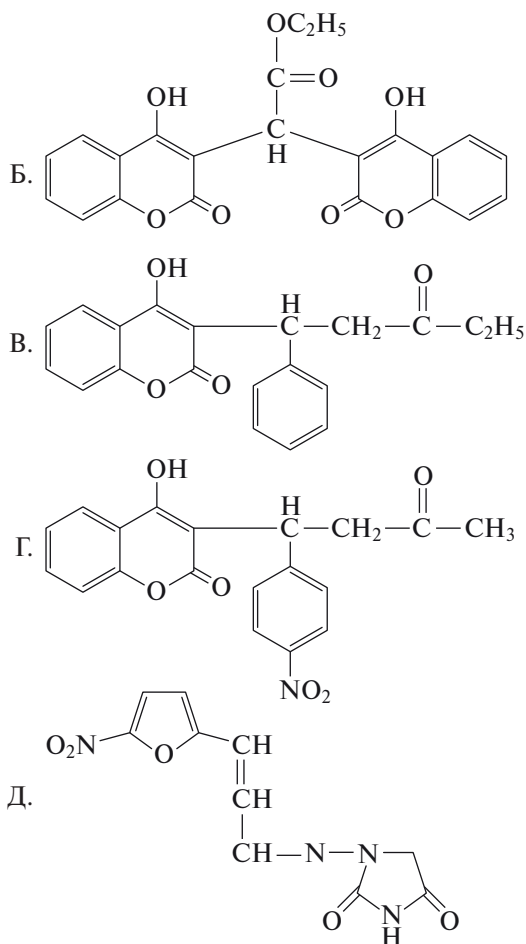
- А. Азотная кислота концентрированная.
- Б. Серная кислота концентрированная.
- В. Железа(III) хлорид.
- Г. Серебра нитрат.
- Д. Спиртовой раствор калия гидроксида в ацетоне.

12-104. Образование окрашенного аниона при растворении в протофильном растворителе характерно для лекарственного средства:

- А. Натрия кромогликат (Интал).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Фепромарон.
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Фуразидин (Фурагин).

12-105. Образование окрашенного аниона при растворении в протофильном растворителе характерно для:

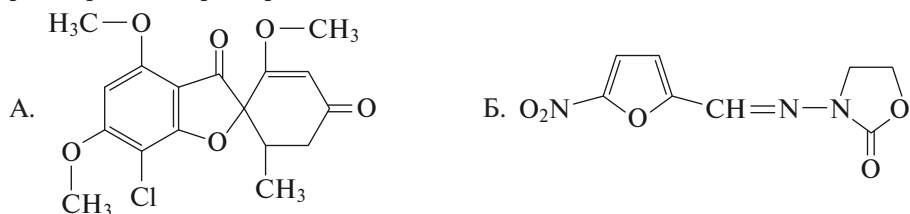


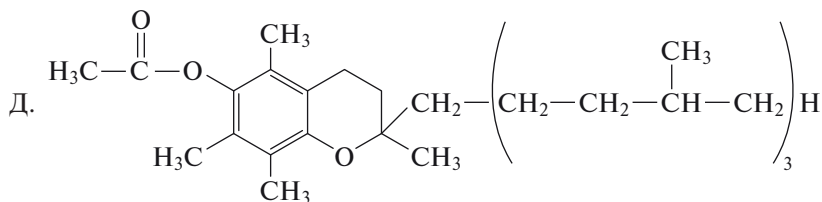
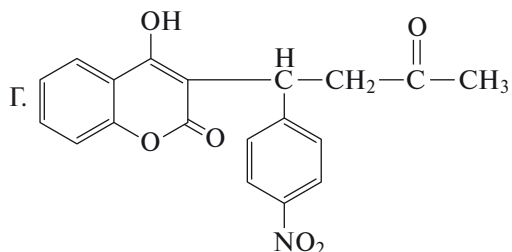
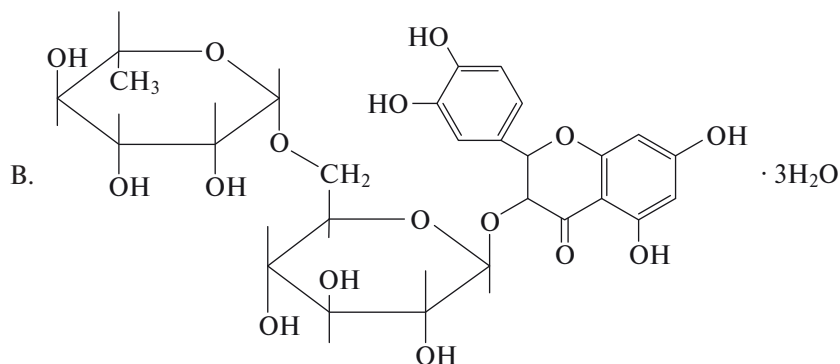


12-106. Образование окрашенного аниона при растворении в протофильном растворителе характерно для лекарственного средства:

- А. Гризеофульвин.
- Б. Фуразолидон.
- В. Рутозид (Рутин).
- Г. Аценокумарол (Синкумар).
- Д. Токоферола ацетат (Витамин Е).

12-107. Образование окрашенного аниона при растворении в протофильном растворителе характерно для:

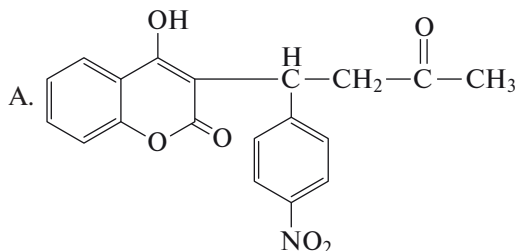


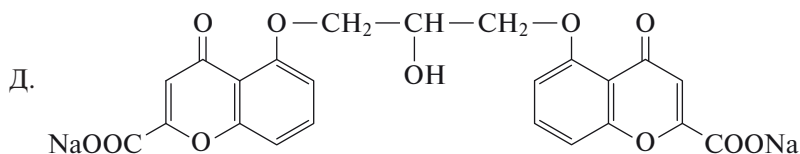
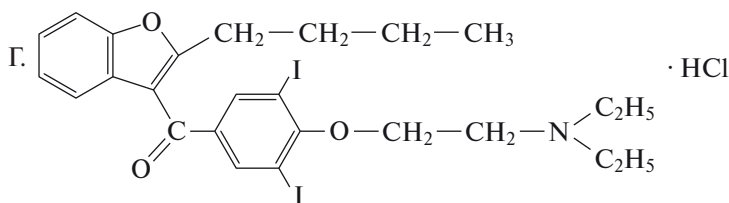
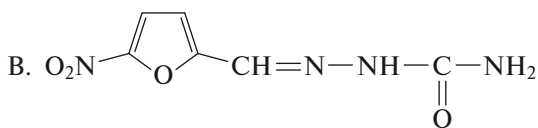
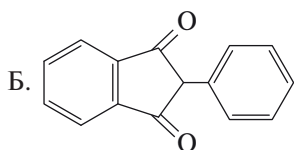


12-108. Образование окрашенного аниона при растворении в протофильном растворителе характерно для лекарственного средства:

- А. Аценокумарол (Синкумар).
- Б. Фениндион (Фенилин).
- В. Нитрофурал (Фурацилин).
- Г. Амйодарон.
- Д. Натрия кромогликат (Интал).

12-109. Образование окрашенного аниона при растворении в протофильном растворителе характерно для:

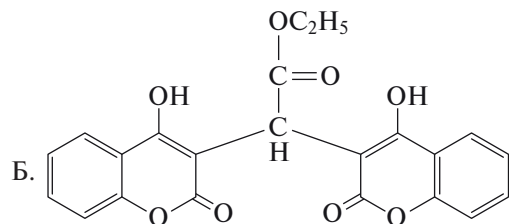
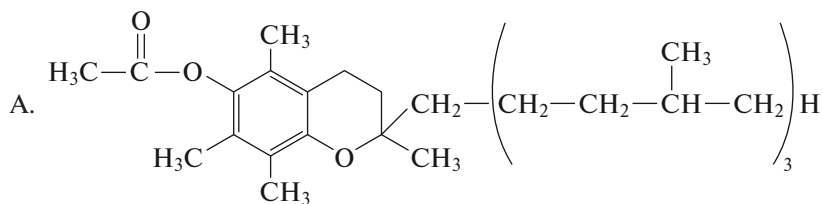


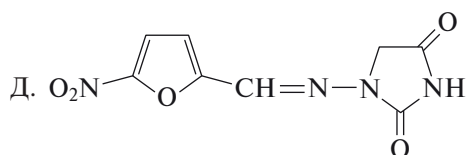
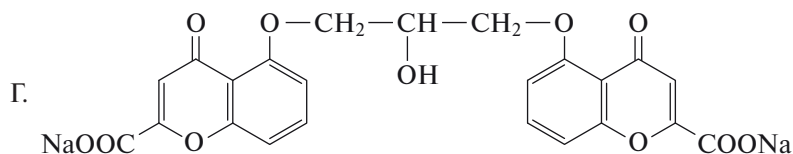
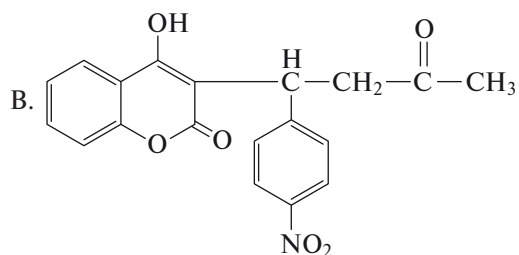


12-110. Образование окрашенного аниона при растворении в протофильном растворителе характерно для лекарственного средства:

- А. Токоферола ацетат (Витамин Е).
- Б. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- В. Аценокумарол.
- Г. Натрия кромогликат (Интал).
- Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-111. Образование окрашенного аниона при растворении в протофильном растворителе характерно для:

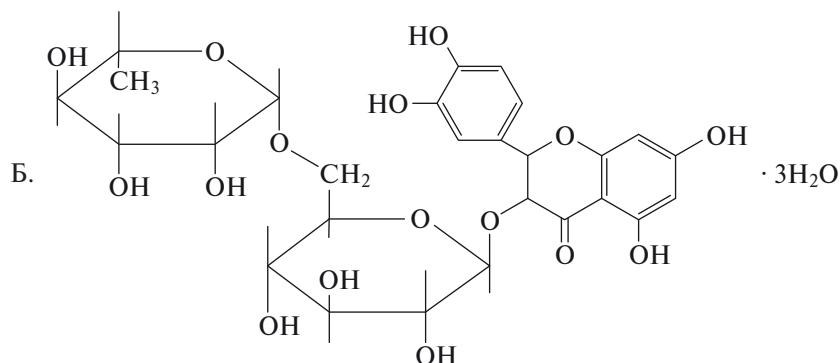
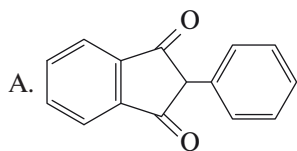


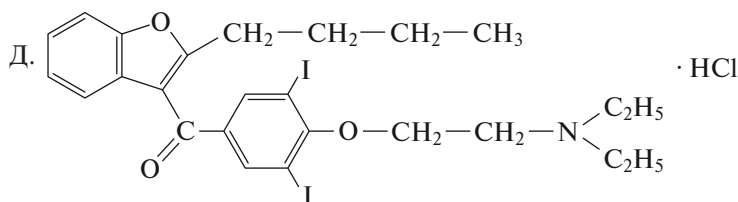
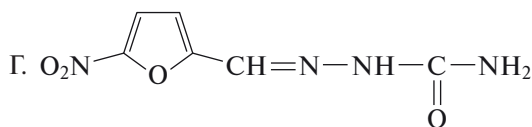
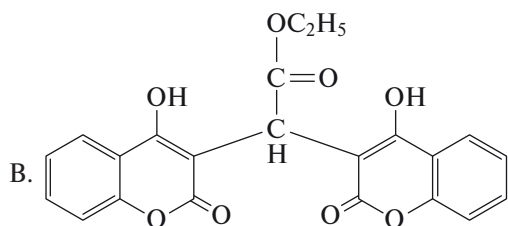


12-112. Аммиак выделяется при нагревании с раствором гидроксида натрия лекарственного средства:

- А. Фениндион (Фенилин).
- Б. Рутозид (Рутин).
- В. Этилбискумацетат (Неодикумарин).
- Г. Нитрофурал (Фурацилин).
- Д. Амидарон.

12-113. Аммиак выделяется при нагревании с раствором гидроксида натрия:





12-114. Гидроксамовая проба положительна для этилбискумацетата (Неодикумарин) за счет наличия в его структуре:

- А. Амидной группы.
- Б. Имидной группы.
- В. Сложноэфирной группы.
- Г. Лактонного цикла.
- Д. Лактамного цикла.

12-115. Гидроксамовая проба положительна для фепромарона за счет наличия в его структуре:

- А. Амидной группы.
- Б. Имидной группы.
- В. Азометиновой группы.
- Г. Лактонного цикла.
- Д. Лактамного цикла.

12-116. Гидроксамовая проба положительна для аценокумарола (Синкумар) за счет наличия в его структуре:

- А. Амидной группы.
- Б. Имидной группы.
- В. Азометиновой группы.
- Г. Лактонного цикла.
- Д. Лактамного цикла.

12-117. Реакцию образования азокрасителя на рутозид (Рутин) возможно провести с использованием реактива:

- А. Раствор натрия нитрата.
- Б. Азотная кислота концентрированная.
- В. Соль диазония в кислой среде.

- Г. Раствор железа(III) хлорида.
 Д. Раствор серебра нитрата.

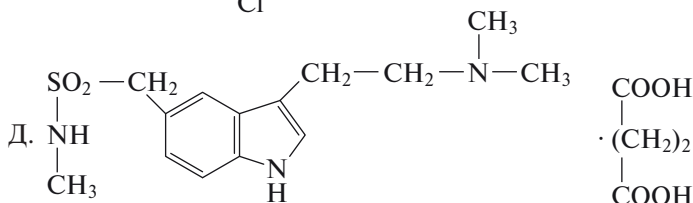
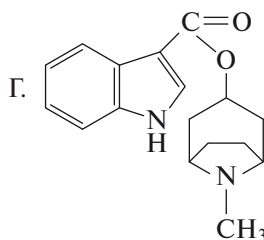
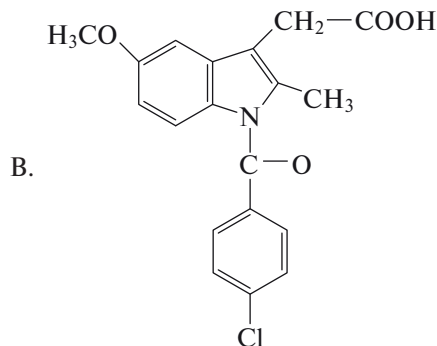
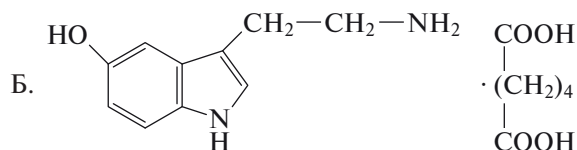
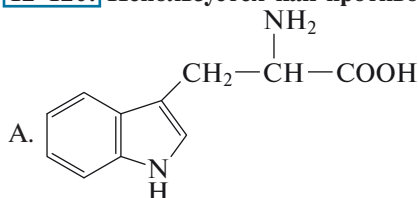
12-118. Количественное определение этилбискумацетата (Неодикумарин) можно провести с помощью методов:

- А. Ацидиметрия.
 Б. Алкалиметрия.
 В. Йодометрия.
 Г. Броматометрия.
 Д. Кислотно-основное титрование в протофильном растворителе.

12-119. Лекарственное средство, обладающее противомигренозным действием:

- А. Триптофан.
 Б. Серотонина адипинат.
 В. Индометацин.
 Г. Трописетрон (Навобан).
 Д. Суматриптан (Имигран).

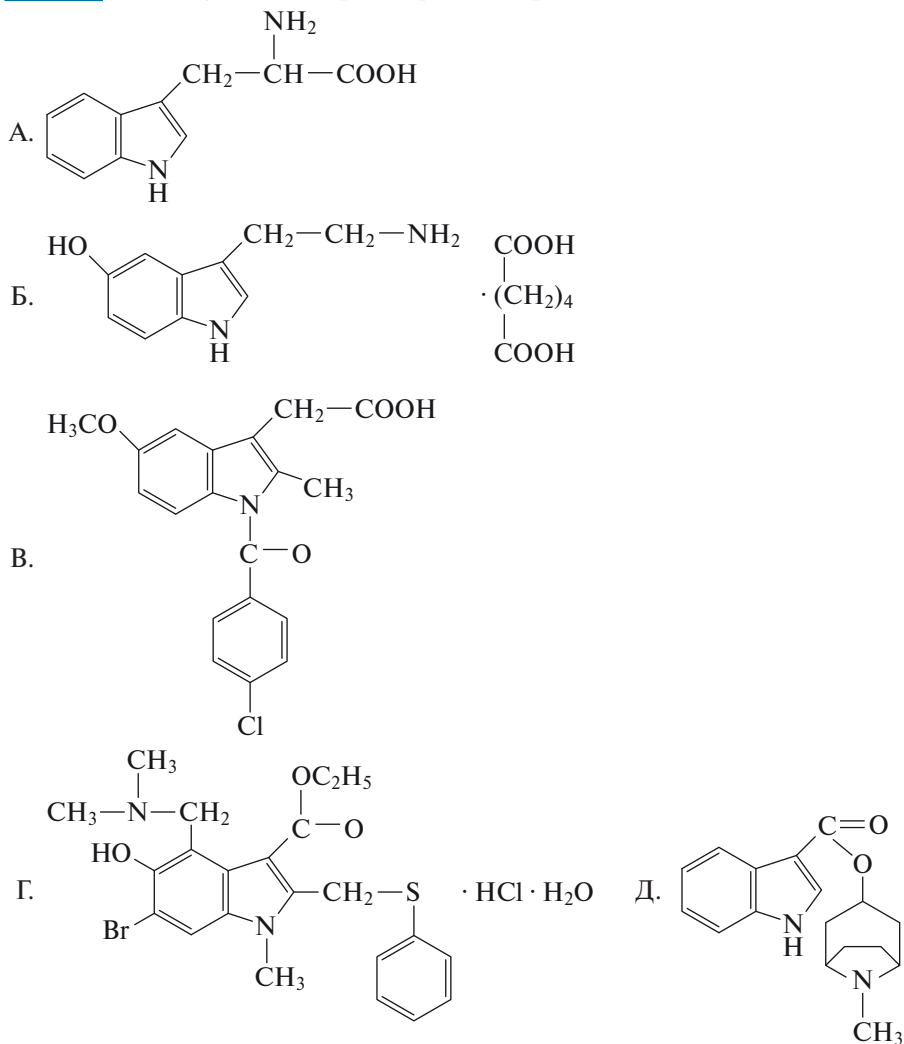
12-120. Используется как противомигренозное средство:



12-121. Лекарственное средство, обладающее противорвотным действием:

- А. Триптофан.
- Б. Серотонина адипинат.
- В. Индометацин.
- Г. Умифеновир (Арбидол).
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-122. Используется как противорвотное средство:

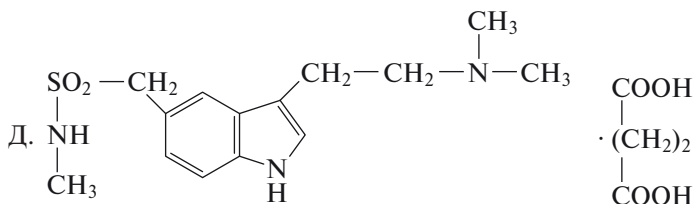
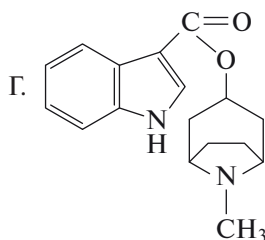
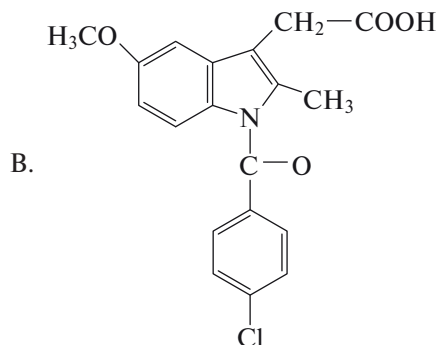
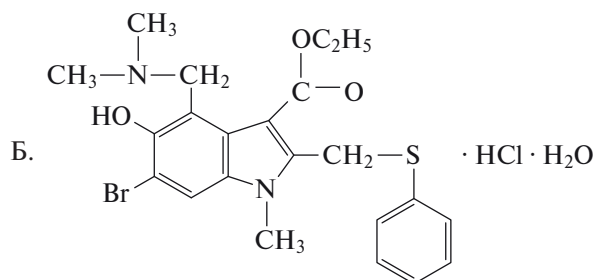
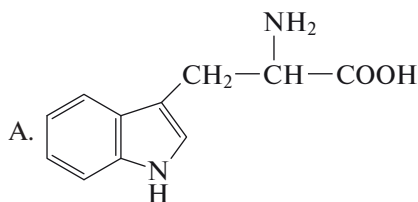


12-123. Лекарственное средство, обладающее противовирусным и иммуномодулирующим действием:

- А. Триптофан.
- Б. Умифеновир (Арбидол).
- В. Индометацин.

Г. Трописетрон (Навобан).
 Д. Суматриптан (Имигран).

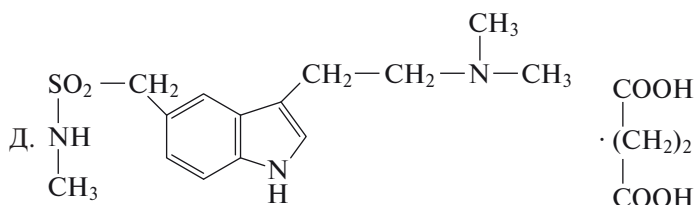
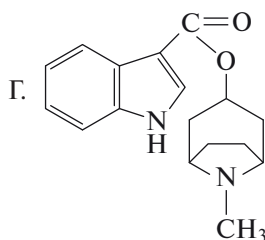
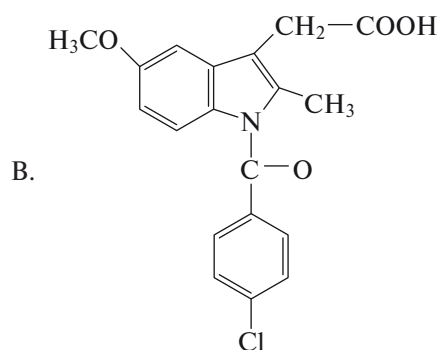
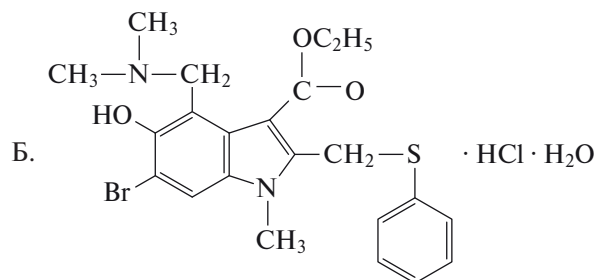
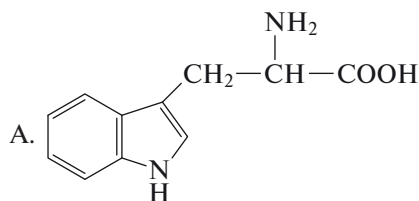
12-124. Используется как противовирусное и иммуномодулирующее средство:



12-125. Лекарственное средство, обладающее противовоспалительным и анальгезирующим действием:

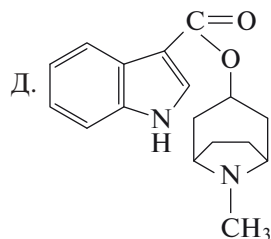
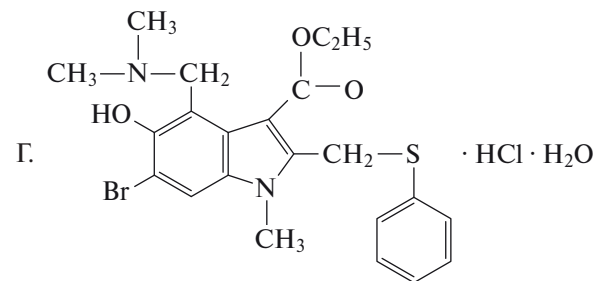
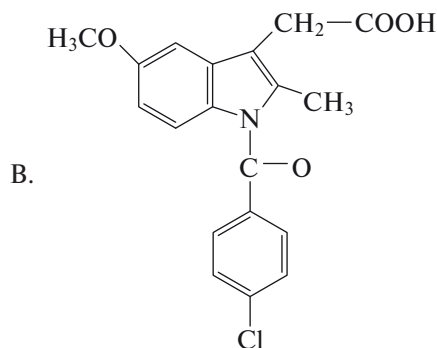
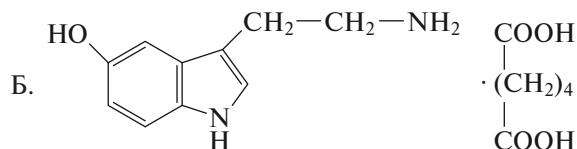
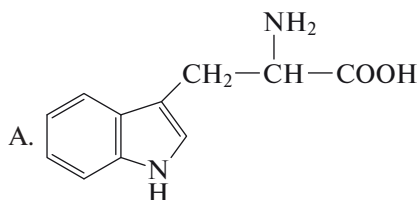
А. Триптофан.
 Б. Умифеновир (Арбидол).
 В. Индометацин.
 Г. Трописетрон (Навобан).
 Д. Суматриптан (Имигран).

12-126. Используется как нестероидное противовоспалительное средство:



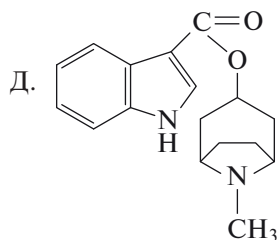
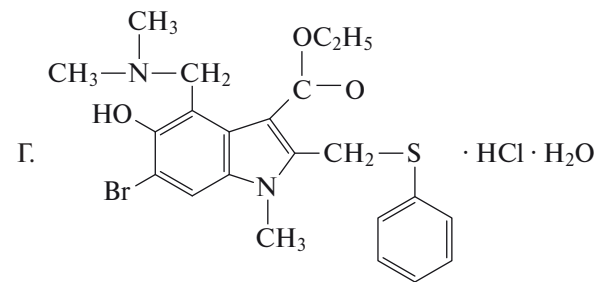
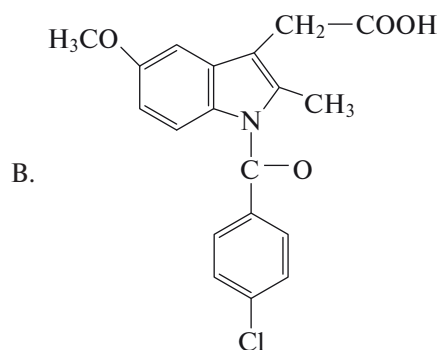
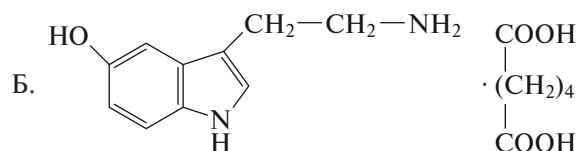
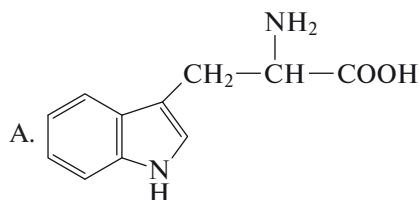
12-127. Лекарственное средство, обладающее гемостатическим действием:

- А. Триптофан.
- Б. Серотонина адипинат.
- В. Индометацин.
- Г. Умифеновир (Арбидол).
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-128. Используется как гемостатическое средство:**12-129.** Лекарственное средство, используемое в составе аминокислотных смесей для парентерального питания:

- А. Триптофан.
 Б. Серотонина адипинат.
 В. Индометацин.
 Г. Умифеновир (Арбидол).
 Д. Трописетрон (Навобан).

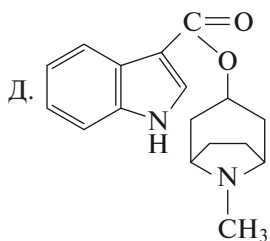
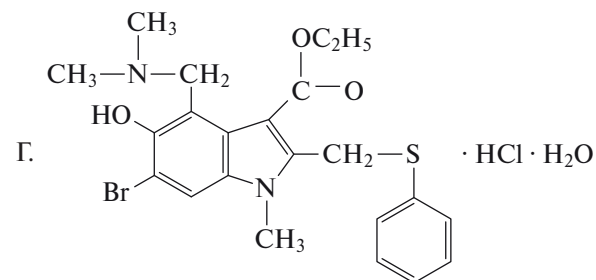
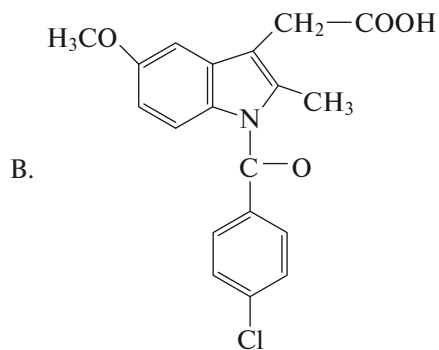
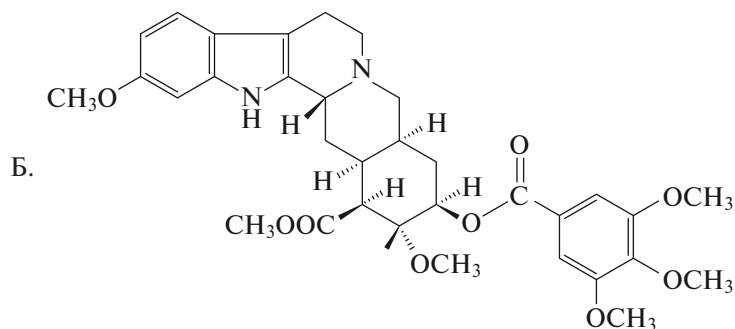
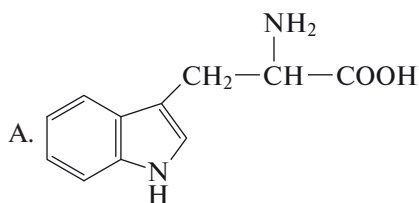
12-130. Используется в составе аминокислотных смесей для парентерального питания:



12-131. Лекарственное средство, обладающее седативным и гипотензивным действием:

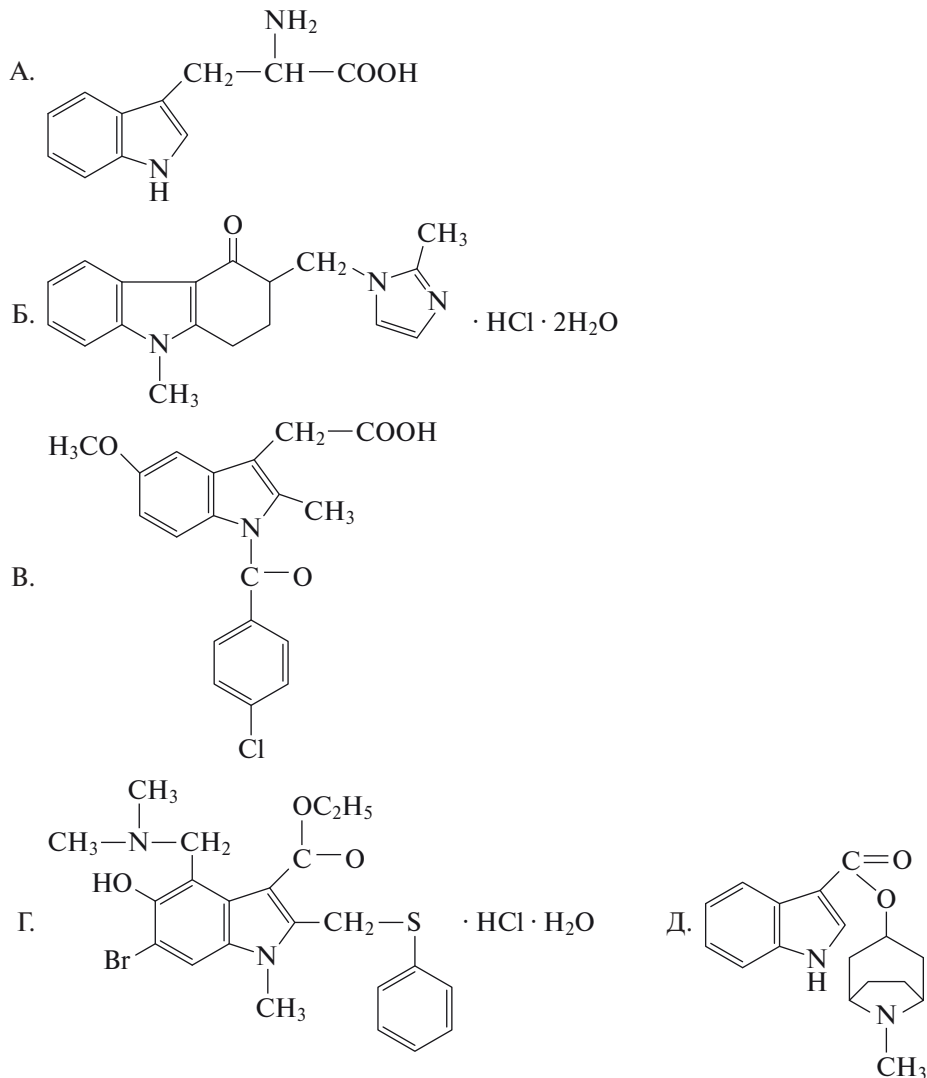
- A. Триптофан.
- Б. Резерпин.
- В. Индометацин.
- Г. Умифеновир (Арбидол).
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-132. Используется как седативное и гипотензивное средство:



12-133. Лекарственные средства, обладающие противорвотным действием:

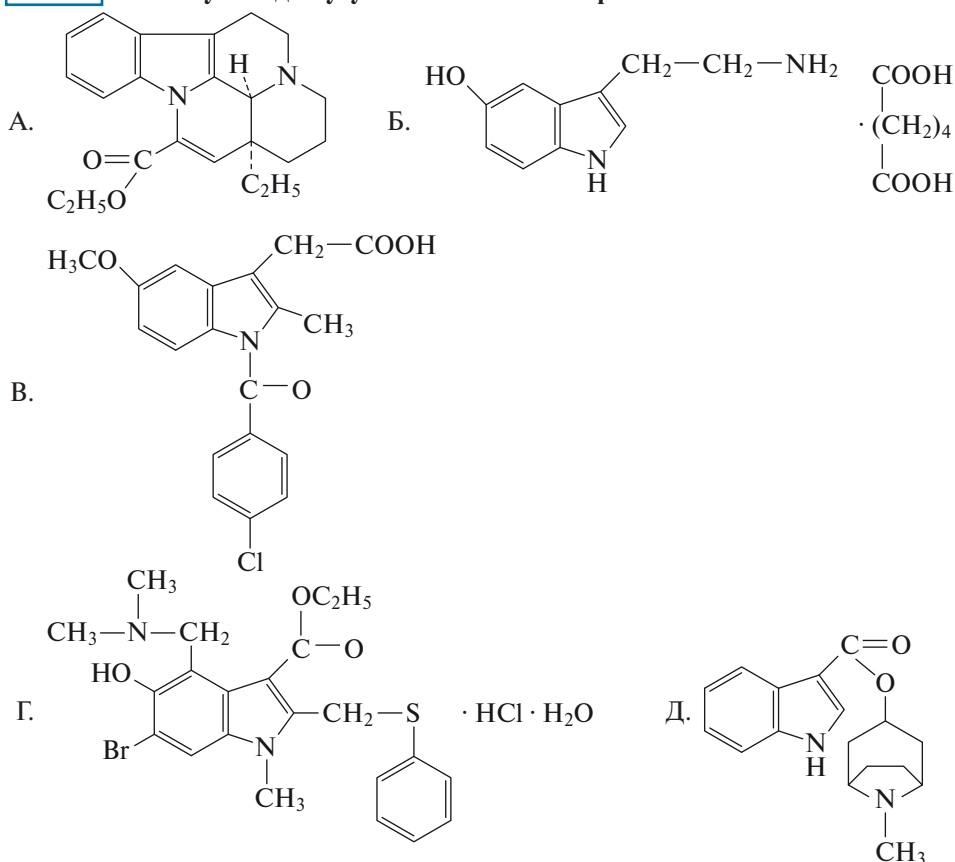
- А. Триптофан.
 Б. Ондансетрон (Зофран).
 В. Индометацин.
 Г. Умифеновир (Арбидол).
 Д. Трописетрон (Навобан).

12-134. Используется как противорвотное средство:**12-135. Лекарственное средство, используемое для улучшения мозгового кровотока:**

- А. Винпоцетин (Кавинтон).
 Б. Серотонина адипонат.
 В. Индометацин.

- Г. Умифеновир (Арбидол).
Д. Трописетрон (Навобан).

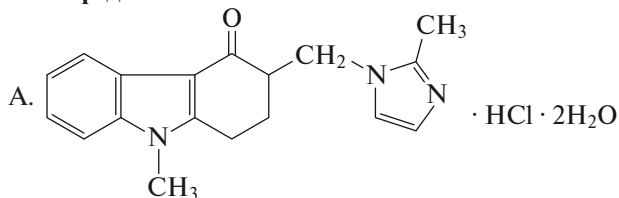
12-136. Используется для улучшения мозгового кровотока:

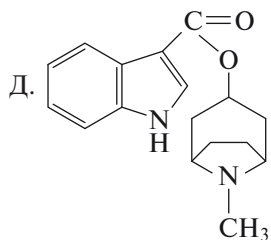
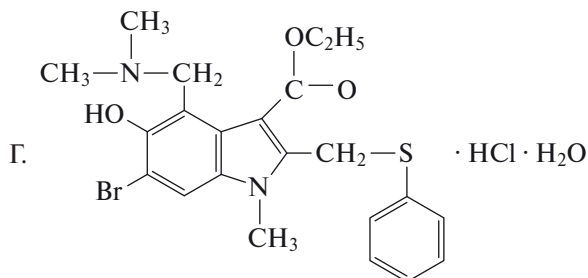
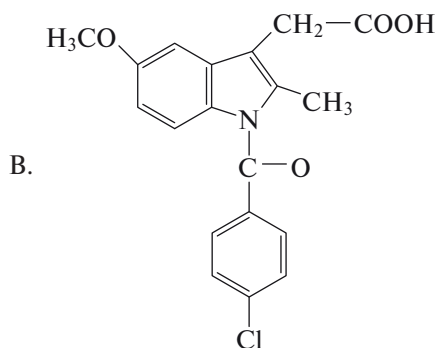
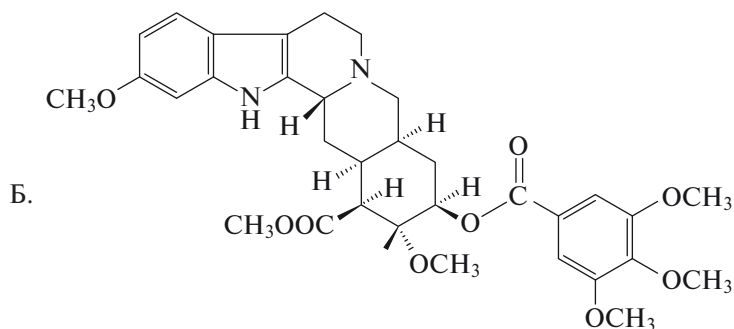


12-137. В фармации применяется только левовращающий изомер лекарственного средства:

- А. Ондансетрон (Зофран).
Б. Резерпин.
В. Индометацин.
Г. Умифеновир (Арбидол).
Д. Трописетрон (Навобан).

12-138. В фармации применяется только левовращающий изомер лекарственного средства:

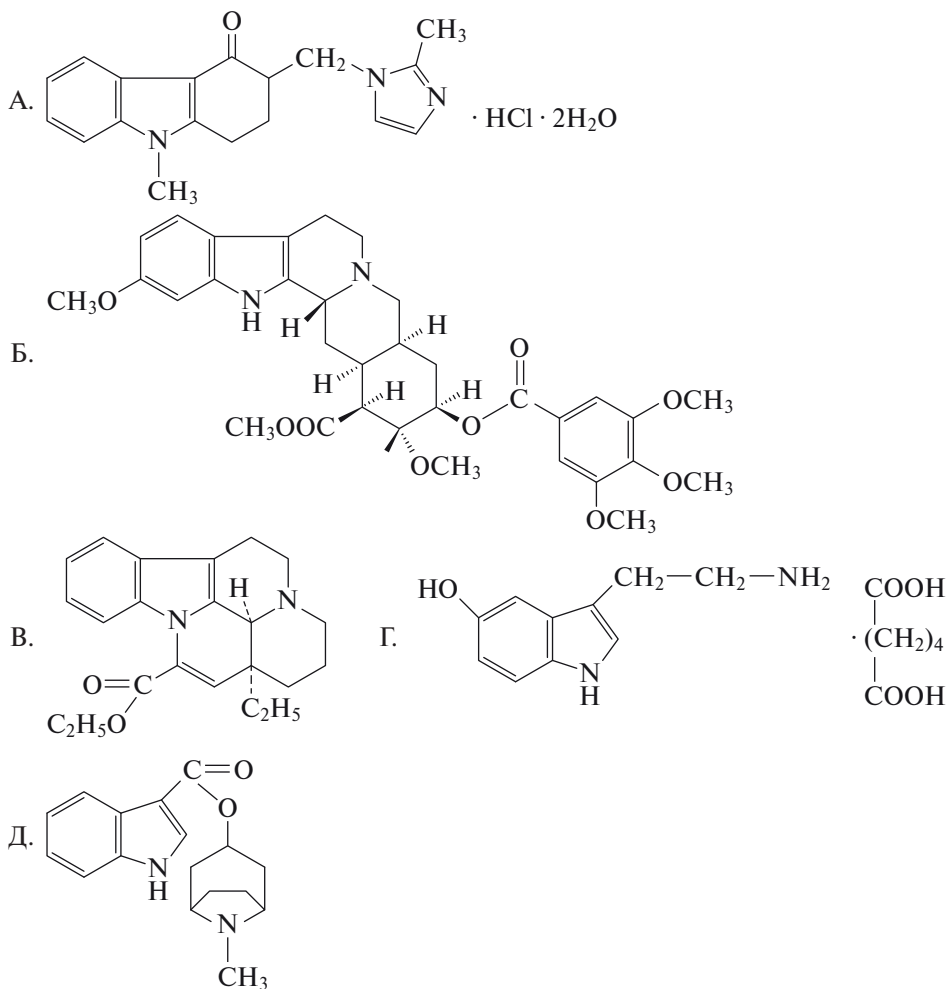




12-139. Азокраситель (при определенных условиях) можно получить на лекарственное средство:

- А. Ондансетрон (Зофран).
- Б. Резерпин.
- В. Винпоцетин (Кавинтон).
- Г. Серотонина адипинат.
- Д. Трописетрон (Навобан).

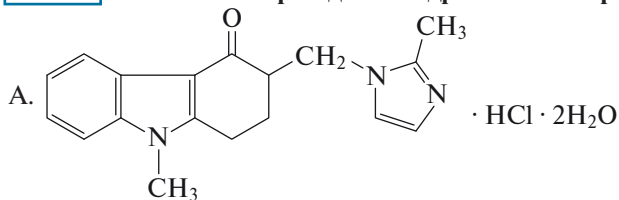
12-140. Реакцию образования азокрасителя можно провести на:

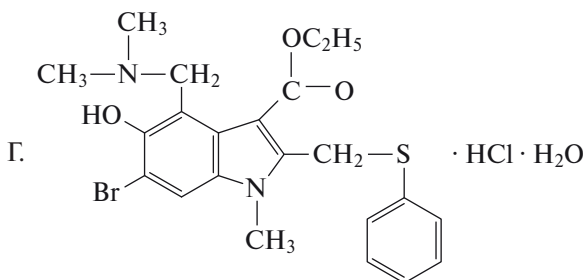
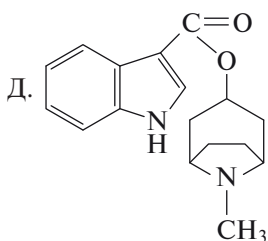
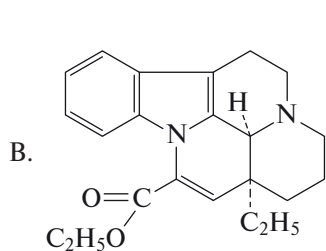
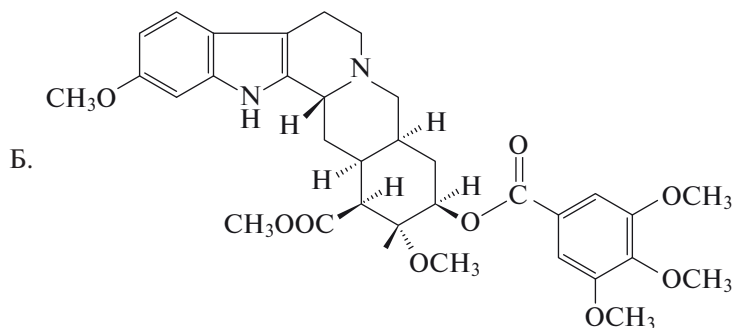


12-141. Проведение гидроксисоединения невозможно на лекарственное средство:

- А. Ондансетрон (Зофран).
- Б. Резерпин.
- В. Винпоцетин (Кавинтон).
- Г. Умифеновир (Арбидол).
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-142. Невозможно проведение гидроксисоединения на:





12-143. Положительную реакцию на хлорид-ионы дает лекарственное средство:

- А. Ондансетрон (Зофран).
- Б. Резерпин.
- В. Винпоцетин (Кавинтон).
- Г. Суматриптан (Имигран).
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-144. Положительную реакцию на хлорид-ионы дает лекарственное средство:

- А. Серотонина адипинат.
- Б. Резерпин.
- В. Винпоцетин (Кавинтон).
- Г. Суматриптан (Имигран).
- Д. Умифеновир (Арбидол).

12-145. Положительную реакцию на хлорид-ионы дает лекарственное средство:

- А. Серотонина адипинат.
- Б. Резерпин.
- В. Винпоцетин (Кавинтон).
- Г. Триптофан.
- Д. Индометацин.

12-146. Положительную реакцию на бромид-ионы дает лекарственное средство:

- А. Ондансетрон (Зофран).
- Б. Резерпин.
- В. Винпоцетин (Кавинтон).
- Г. Суматриптан (Имигран).
- Д. Умифеновир (Арбидол).

12-147. Положительную реакцию на бромид-ионы дает лекарственное средство:

- А. Серотонина адипинат.
- Б. Резерпин.
- В. Винпоцетин (Кавинтон).
- Г. Суматриптан (Имигран).
- Д. Умифеновир (Арбидол).

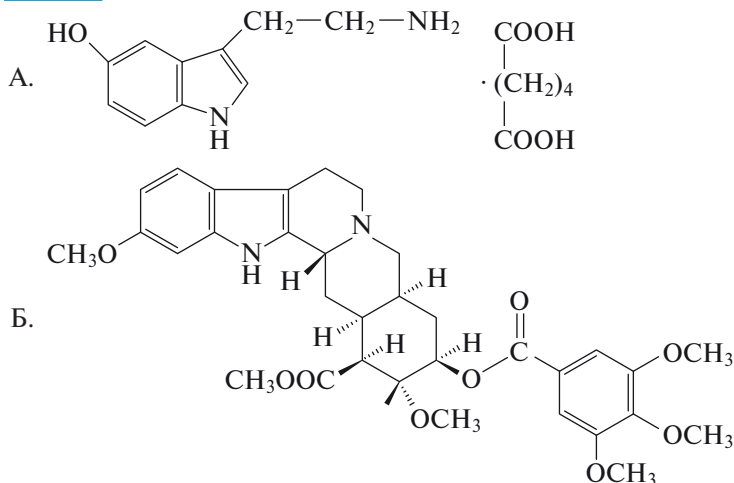
12-148. Положительную реакцию на бромид-ионы дает лекарственное средство:

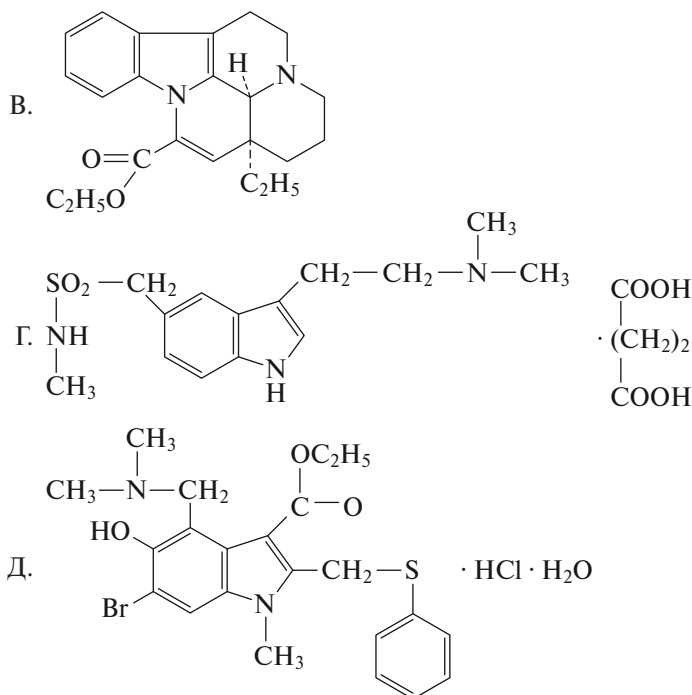
- А. Умифеновир (Арбидол).
- Б. Резерпин.
- В. Винпоцетин (Кавинтон).
- Г. Триптофан.
- Д. Индометацин.

12-149. Образование метанола в процессе гидролитического разложения характерно для лекарственного средства:

- А. Серотонина адипинат.
- Б. Резерпин.
- В. Винпоцетин (Кавинтон).
- Г. Суматриптан (Имигран).
- Д. Умифеновир (Арбидол).

12-150. В процессе гидролитического разложения выделяет метанол:

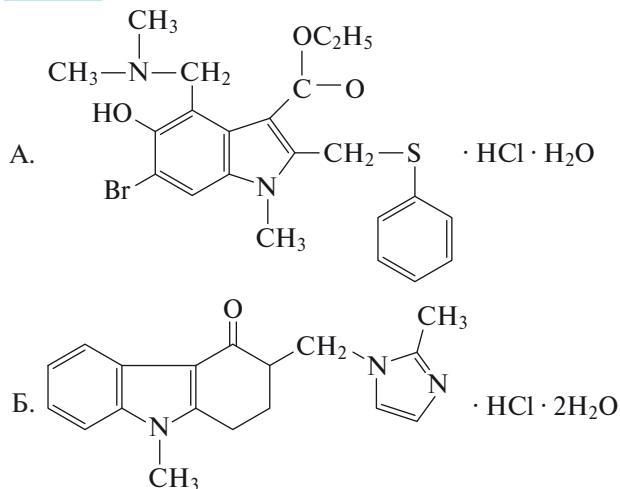


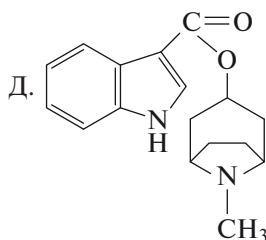
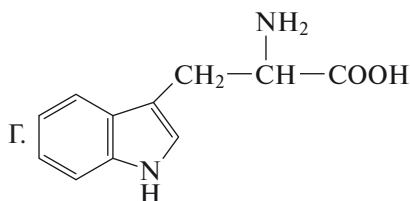
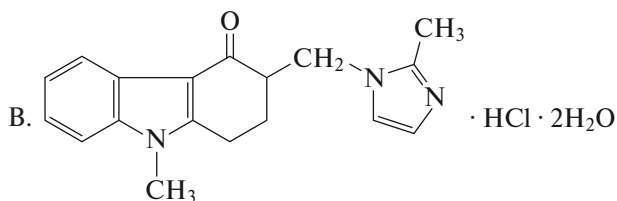


12-151. Образование метанола в процессе гидролитического разложения характерно для лекарственного средства:

- А. Умифеновир (Арбидол).
- Б. Резерпин.
- В. Ондансетрон (Зофран).
- Г. Триптофан.
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-152. В процессе гидролитического разложения выделяет метанол:

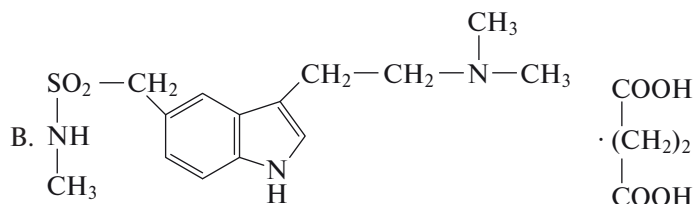
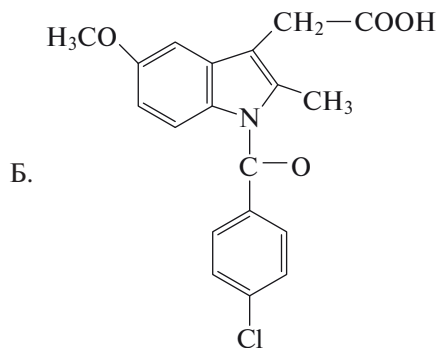
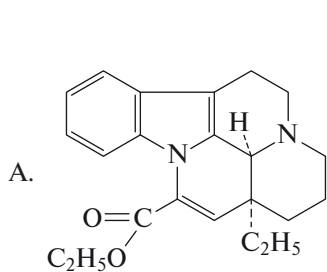


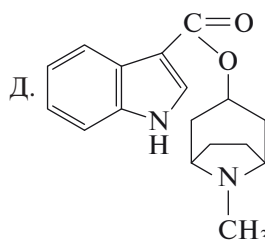
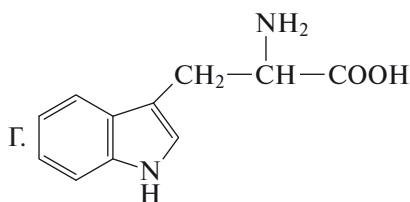


12-155. Образование этанола в процессе гидролитического разложения характерно для лекарственного средства:

- А. Винпоцетин (Кавинтон).
- Б. Индометацин.
- В. Суматриптан (Имигран).
- Г. Серотонина адипинат.
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-156. В процессе гидролитического разложения выделяет этанол:

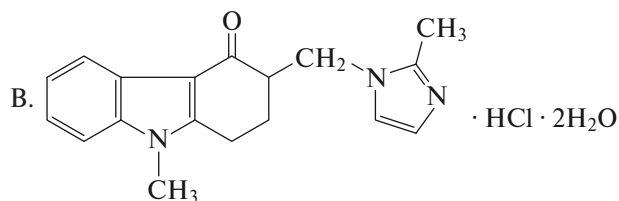
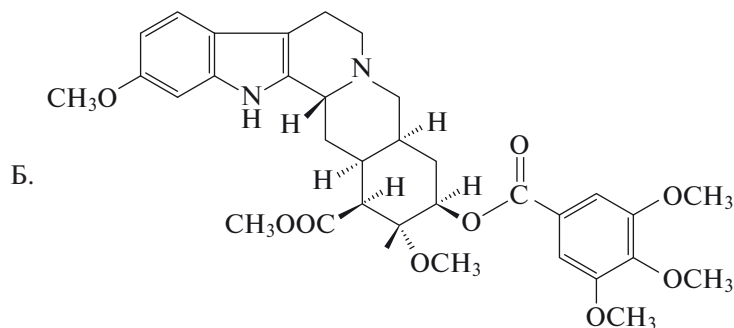
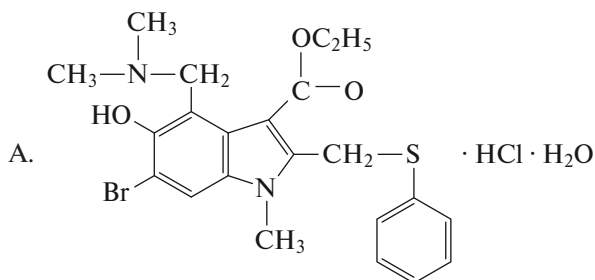


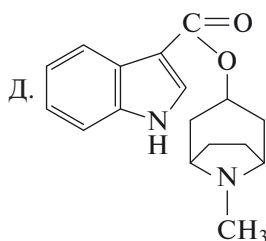
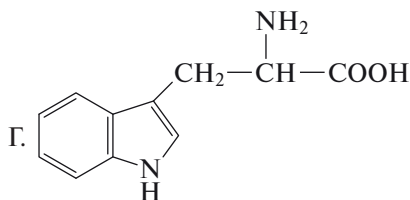


12-157. Образование триметоксибензойной кислоты в процессе гидролитического разложения характерно для лекарственного средства:

- А. Умифеновир (Арбидол).
- Б. Резерпин.
- В. Ондансетрон (Зофран).
- Г. Триптофан.
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-158. В процессе гидролитического разложения выделяет триметоксибензойную кислоту:

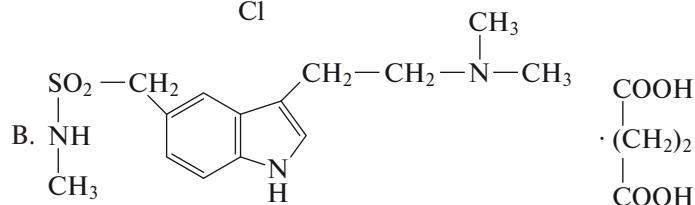
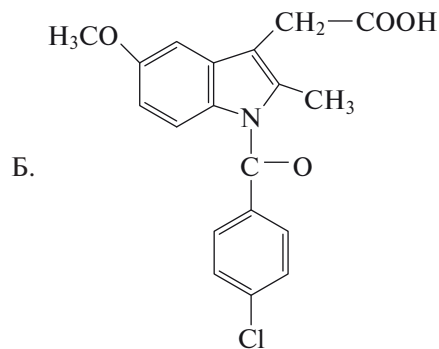
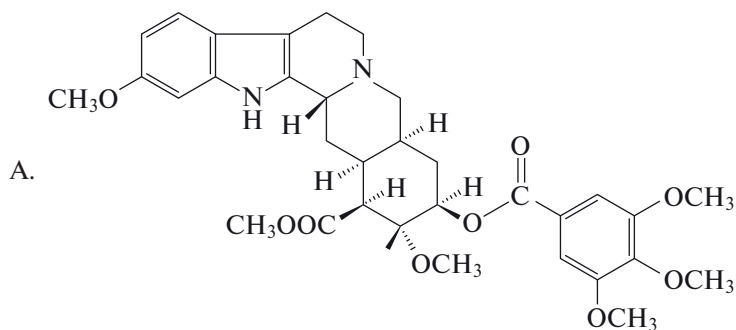


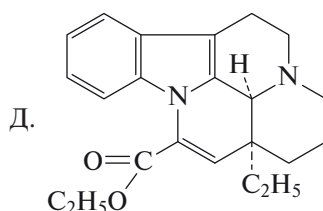
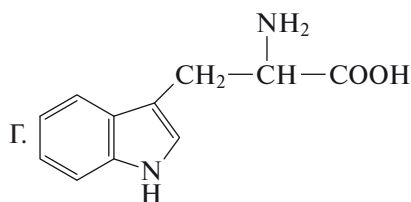


12-159. Образование триметоксибензойной кислоты в процессе гидролитического разложения характерно для лекарственного средства:

- А. Резерпин.
- Б. Индометацин.
- В. Суматриптан (Имигран).
- Г. Серотонина адипинат.
- Д. Винпоцетин (Кавинтон).

12-160. В процессе гидролитического разложения выделяет триметоксибензойную кислоту:

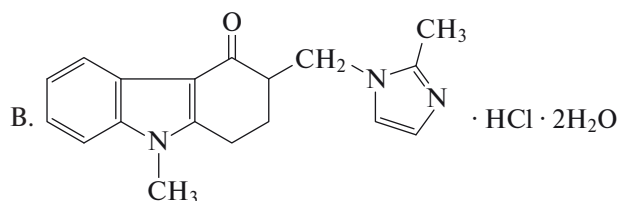
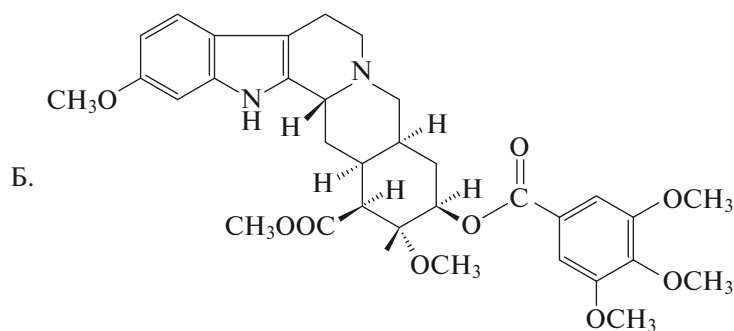
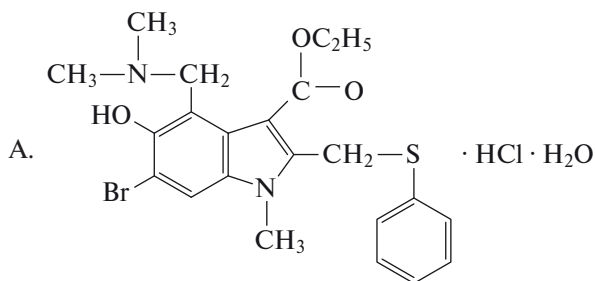


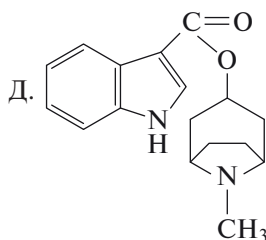
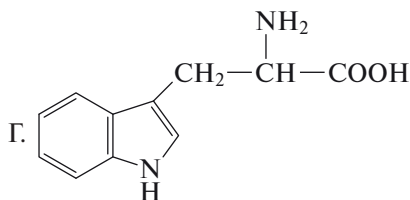


12-161. Образование спирта тропина в процессе гидролитического разложения характерно для лекарственного средства:

- А. Умифеновир (Арбидол).
- Б. Резерпин.
- В. Ондансетрон (Зофран).
- Г. Триптофан.
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-162. В процессе гидролитического разложения выделяет спирт тропин:

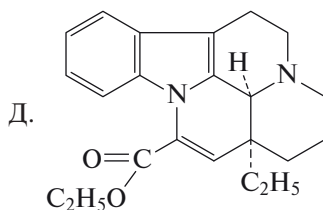
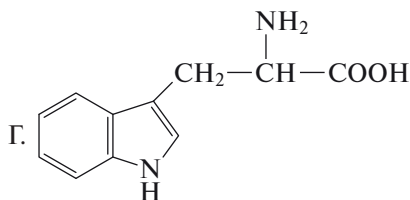
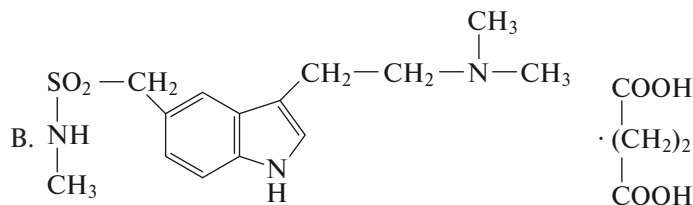
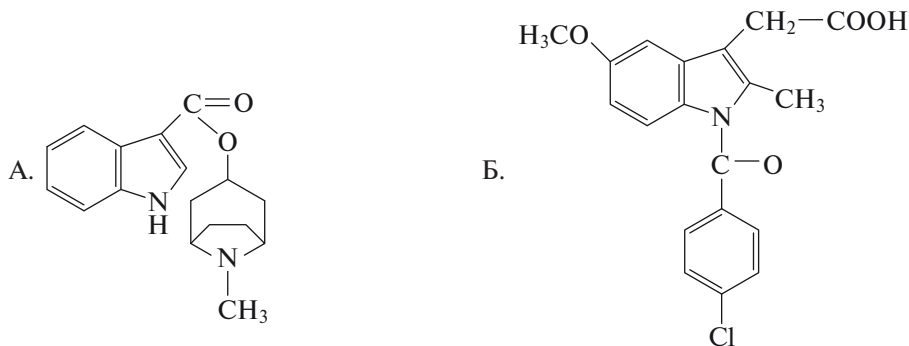




12-163. Образование спирта тропина в процессе гидролитического разложения характерно для лекарственного средства:

- А. Трописетрон (Навобан).
- Б. Индометацин.
- В. Суматриптан (Имигран).
- Г. Серотонина адипинат.
- Д. Винпоцетин (Кавинтон).

12-164. В процессе гидролитического разложения выделяет спирт тропин:



12-165. Лекарственное средство, содержащее в своей структуре гетероцикл имидазола:

- А. Ондансетрон (Зофран).
- Б. Индометацин.
- В. Суматриптан (Имигран).
- Г. Серотонина адипинат.
- Д. Винпоцетин (Кавинтон).

12-166. Лекарственное средство, содержащее в своей структуре гетероцикл имидазола:

- А. Умифеновир (Арбидол).
- Б. Резерпин.
- В. Ондансетрон (Зофран).
- Г. Триптофан.
- Д. Трописетрон (Навобан).

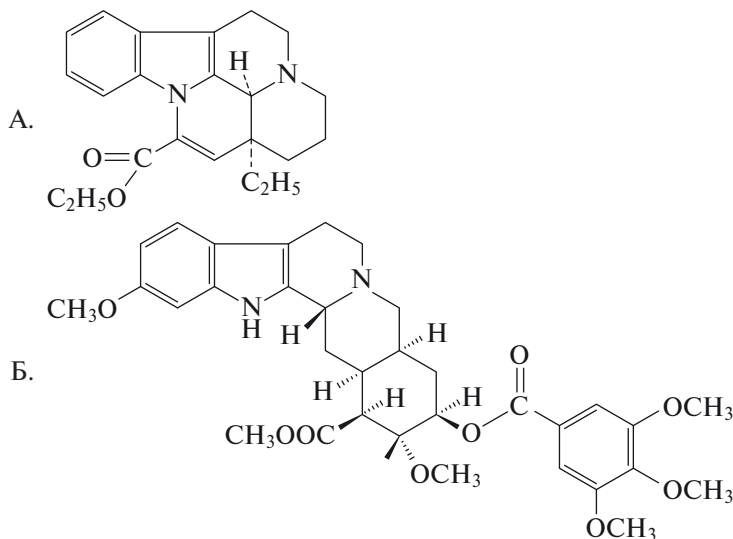
12-167. Лекарственное средство, содержащее в своей структуре гетероцикл имидазола:

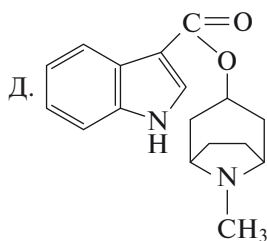
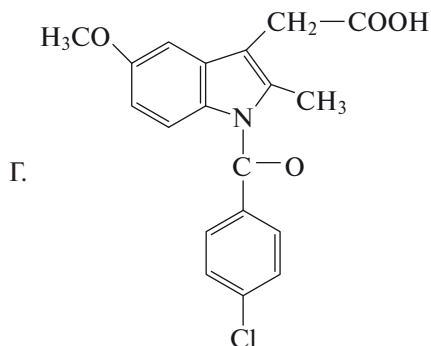
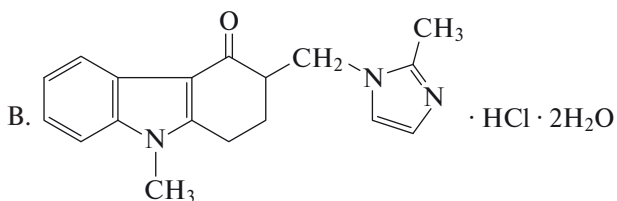
- А. Серотонина адипинат.
- Б. Резерпин.
- В. Ондансетрон (Зофран).
- Г. Индометацин.
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-168. Лекарственное средство, растворимое в аммиаке и натрия гидроксиде:

- А. Винпоцетин (Кавинтон).
- Б. Резерпин.
- В. Ондансетрон (Зофран).
- Г. Индометацин.
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-169. Растворяется в аммиаке и натрия гидроксиде:

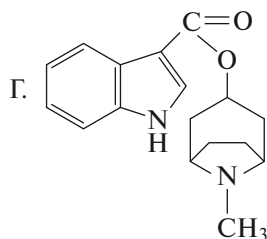
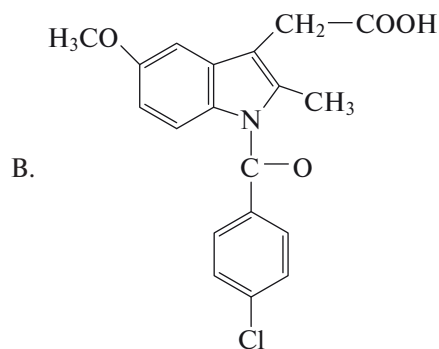
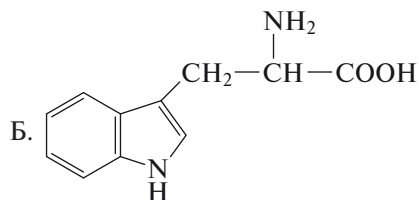
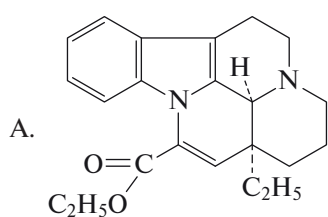


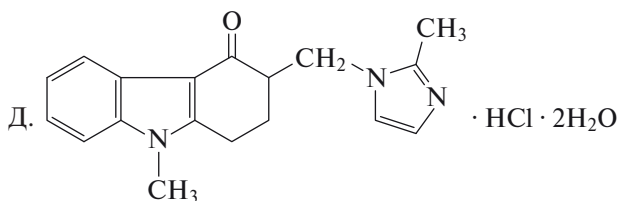


12-170. Лекарственное средство, растворимое в натрия гидроксиде:

- А. Винпоцетин (Кавинтон).
- Б. Триптофан.
- В. Ондансетрон (Зофран).
- Г. Индометацин.
- Д. Трописетрон (Навобан).

12-171. Растворяется в натрия гидроксиде:

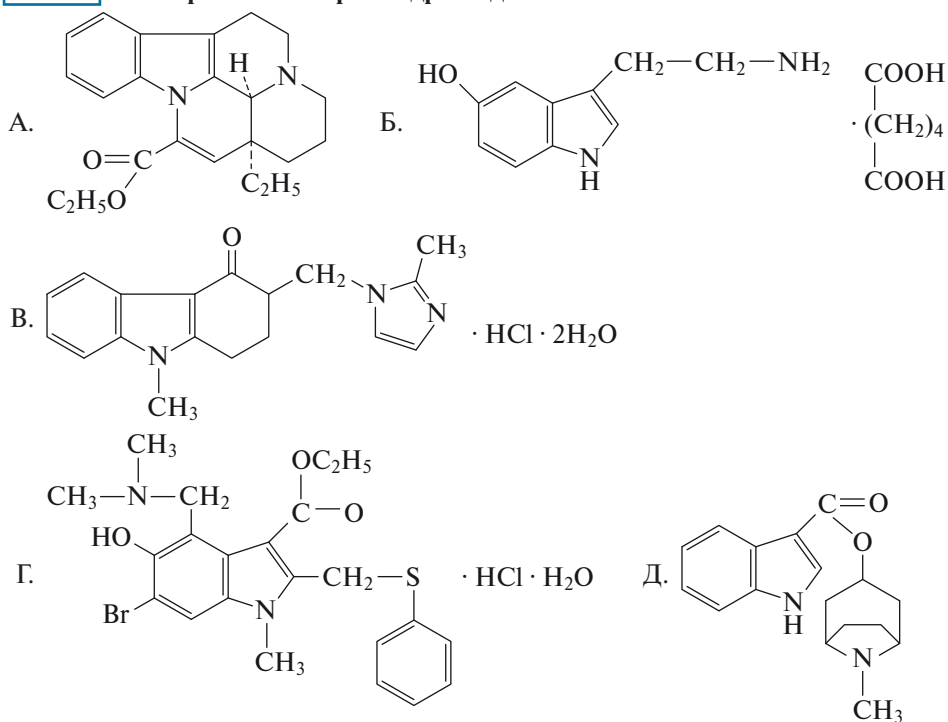




12-172. Лекарственные средства, растворимые в натрия гидроксиде:

- А. Винпоцетин (Кавинтон).
 Б. Серотонина адипинат.
 В. Ондансетрон (Зофран).
 Г. Умифеновир (Арбидол).
 Д. Трописетрон (Навобан).

12-173. Растворяется в натрия гидроксиде:



12-174. В реакцию Ван-Урка вступают лекарственные средства, производные:

- А. Фурана.
 Б. Бензопирана.
 В. Пиррола.
 Г. Индола.
 Д. Имидазола.

12-175. Количественное определение трописетрона (Навобан) возможно провести методом:

- А. Кисотно-основного титрования в протогенном растворителе.

- Б. Кислотно-основного титрования в протофильном растворителе.
- В. Нитритометрии.
- Г. Аргентометрии.
- Д. Перманганатометрии.

12-176. Количественное определение винпоцетина (Кавинтон) возможно провести методом:

- А. Кислотно-основного титрования в протогенном растворителе.
- Б. Кислотно-основного титрования в протофильном растворителе.
- В. Нитритометрии.
- Г. Аргентометрии.
- Д. Перманганатометрии.

12-177. Количественное определение ондансетрона (Зофран) возможно провести методом:

- А. Кислотно-основного титрования в протогенном растворителе.
- Б. Кислотно-основного титрования в протофильном растворителе.
- В. Нитритометрии.
- Г. Цериметрии.
- Д. Перманганатометрии.

12-178. Лекарственные средства, содержащие в своей структуре фенольный гидроксил:

- А. Умифеновир (Арбидол).
- Б. Винпоцетин (Кавинтон).
- В. Ондансетрон (Зофран).
- Г. Трописетрон (Навобан).
- Д. Серотонина адипинат.

12-179. Лекарственное средство, молекула которого содержит остаток натрия сульфита:

- А. Метамизол натрия (Анальгин).
- Б. Пропифеназон.
- В. Фенилбутазон (Зофран).
- Г. Трописетрон (Навобан).
- Д. Серотонина адипинат.

12-180. Рациональное название 1-фенил-2,3-диметил-4-метиламино-пиразолон-5-N-метансульфонат натрия соответствует лекарственному средству:

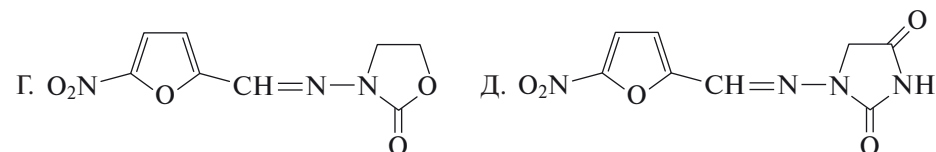
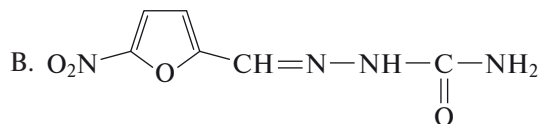
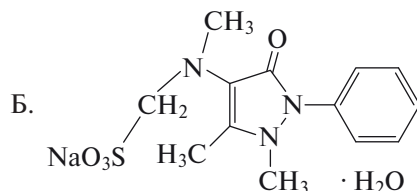
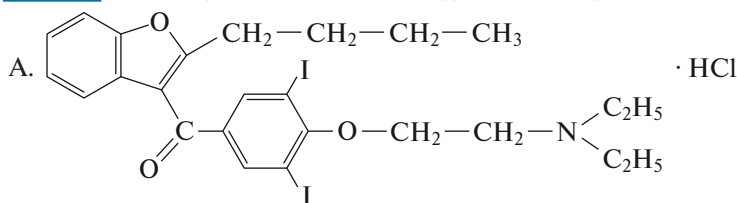
- А. Метамизол натрия (Анальгин).
- Б. Пропифеназон.
- В. Фенилбутазон (Бутадион).
- Г. Трописетрон (Навобан).
- Д. Серотонина адипинат.

12-181. Лекарственное средство, обладающее анальгезирующим ненаркотическим действием:

- А. Амидарон.
- Б. Метамизол натрия (Анальгин).
- В. Нитрофурал (Фурацилин).

- Г. Фуразолидон.
 Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-182. Используется как анальгезирующее ненаркотическое средство:



12-183. Метод количественного определения субстанции метамизола натрия (Анальгин), регламентируемый фармакопеей:

- А. Аргентометрия.
 Б. Йодометрия (прямая).
 В. Броматометрия.
 Г. Алкалиметрия.
 Д. Цериметрия.

12-184. Рациональное название 1,2-дифенил-4-бутилпиразолидиндион-3,5 соответствует лекарственному средству:

- А. Метамизол натрия (Анальгин).
 Б. Пропифеназон.
 В. Фенилбутазон (Бутадион).
 Г. Феназон (Антипирин).
 Д. Серотонина адипинат.

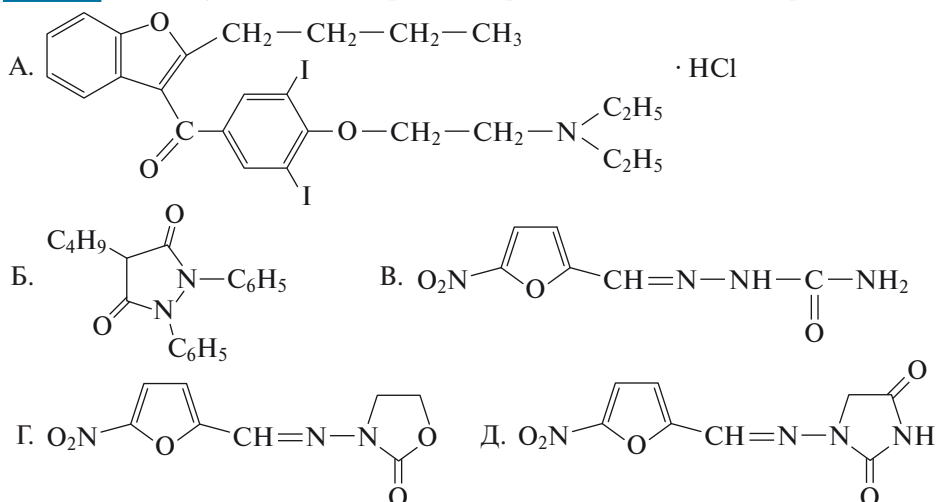
12-185. Лекарственное средство, обладающее нестероидным противовоспалительным действием:

- А. Амидарон.
 Б. Фенилбутазон (Бутадион).
 В. Нитрофурал (Фурацилин).

Г. Фуразолидон.

Д. Нитрофурантоин (Фурадонин).

12-186. Используется как нестероидное противовоспалительное средство:



12-187. Субстанция фенилбутазона (Бутадион) легко растворяется в:

А. Спирте.

Б. Растворе натрия гидроксида.

В. Ацетоне.

Г. Воде.

Д. Хлористоводородной кислоте разведенной.

12-188. Как нестероидное противовоспалительное средство фенилбутазон (Бутадион) выпускается в лекарственных формах:

А. Раствор для инъекций.

Б. Мазь для наружного применения.

В. Таблетки.

Г. Суппозитории.

Д. Суспензия в масле.

12-189. Удельное вращение нормируется у лекарственного средства:

А. Метамизол натрия (Анальгин).

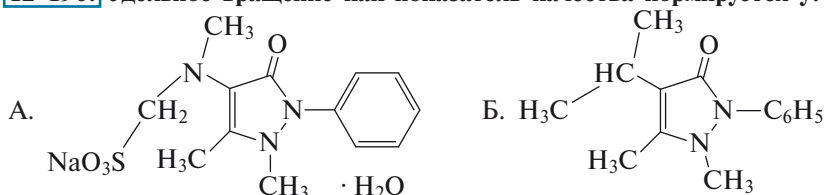
Б. Пропифеназон.

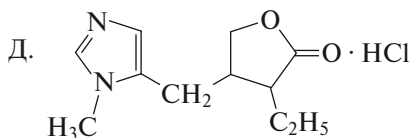
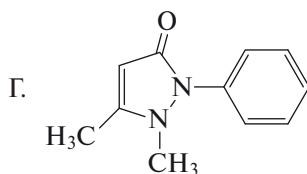
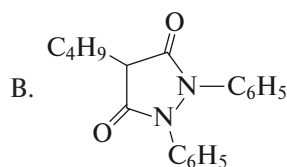
В. Фенилбутазон (Бутадион).

Г. Феназон (Антипирин).

Д. Пилокарпина гидрохлорид.

12-190. Удельное вращение как показатель качества нормируется у:





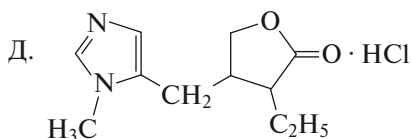
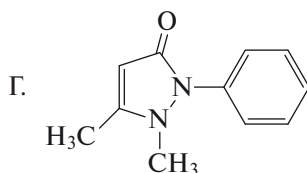
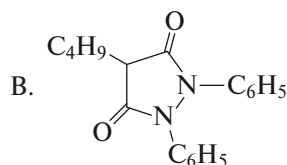
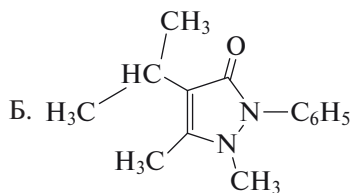
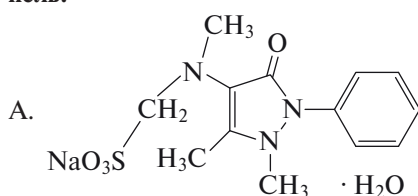
12-191. Проведение гидроксамовой пробы возможно на лекарственное средство:

- А. Метамизол натрия (Анальгин).
- Б. Пропифеназон.
- В. Фенилбутазон (Бутадион).
- Г. Феназон (Антипирин).
- Д. Пилокарпина гидрохлорид.

12-192. Используется как миотическое средство:

- А. Метамизол натрия (Анальгин).
- Б. Пропифеназон.
- В. Фенилбутазон (Бутадион).
- Г. Феназон (Антипирин).
- Д. Пилокарпина гидрохлорид.

12-193. Назначается для лечения глаукомы и выпускается в форме глазных капель:

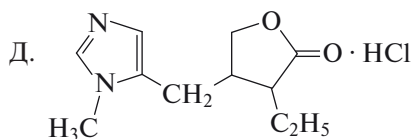
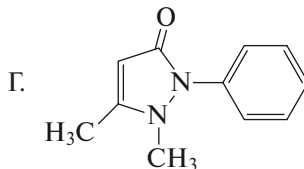
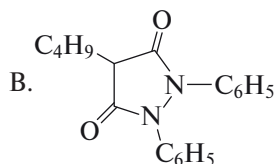
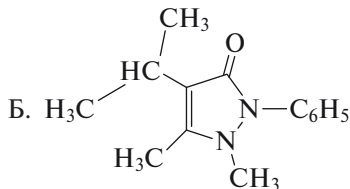
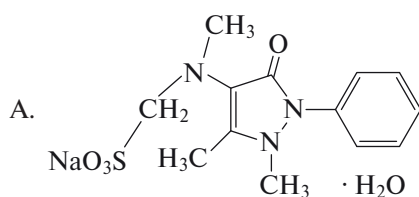


12-194. Проба Хелча возможна на лекарственное средство:

- А. Метамизол натрия (Анальгин).
- Б. Пропифеназон.

- В. Фенилбутазон (Бутадион).
 Г. Феназон (Антипирин).
 Д. Пилокарпина гидрохлорид.

12-195. Лекарственное средство, на которое возможно проведение пробы Хелча:



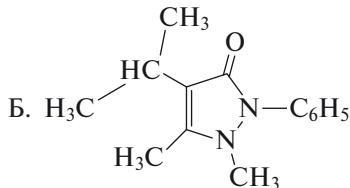
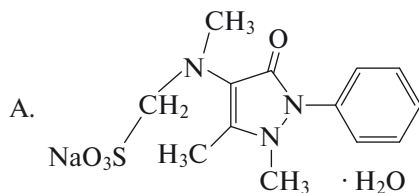
12-196. Лекарственное средство — производное бензимидазола:

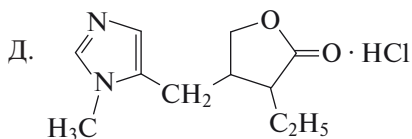
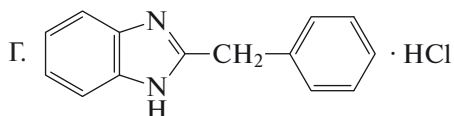
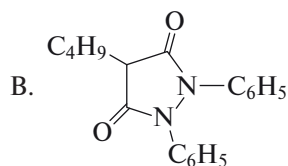
- А. Метамизол натрия (Анальгин).
 Б. Пропифеназон.
 В. Фенилбутазон (Бутадион).
 Г. Бендазола гидрохлорид (Дибазол).
 Д. Пилокарпина гидрохлорид.

12-197. Используется как вазодилатирующее средство:

- А. Метамизол натрия (Анальгин).
 Б. Пропифеназон.
 В. Фенилбутазон (Бутадион).
 Г. Бендазола гидрохлорид (Дибазол).
 Д. Пилокарпина гидрохлорид.

12-198. Как вазодилатирующее средство используется:

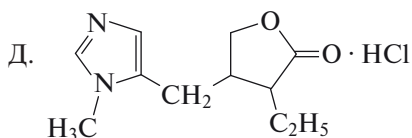
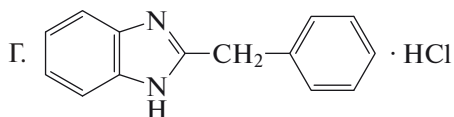
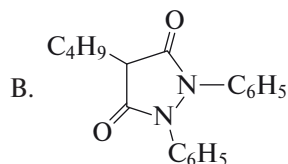
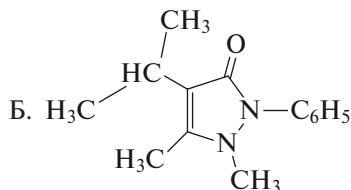
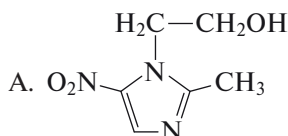




12-199. Реакцией с подкисленным раствором йода подтверждается (по ГФ) подлинность лекарственного средства:

- А. Метронидазол.
- Б. Пропифеназон.
- В. Фенилбутазон (Бутадион).
- Г. Бендазола гидрохлорид (Дибазол).
- Д. Пилокарпина гидрохлорид.

12-200. Реакцией с подкисленным раствором йода подтверждается (по ГФ) подлинность:



Ответы

12-001	Б	12-042	Д	12-083	А
12-002	Б	12-043	Д	12-084	В, Г
12-003	А	12-044	Д	12-085	В, Д
12-004	А	12-045	Д	12-086	А, Д
12-005	В, Д	12-046	Д	12-087	А
12-006	В, Д	12-047	В	12-088	Г, Д
12-007	Д	12-048	В	12-089	А
12-008	Д	12-049	Б, Г	12-090	А
12-009	В, Д	12-050	Д	12-091	А
12-010	В, Д	12-051	Д	12-092	А
12-011	А, Б	12-052	В	12-093	Д
12-012	А, Б	12-053	А, Б	12-094	Д
12-013	А, Б	12-054	Б, Г	12-095	Д
12-014	А, Б	12-055	А	12-096	Б, Д
12-015	Г	12-056	В, Г	12-097	Г, Д
12-016	Г	12-057	Д	12-098	Д
12-017	Б	12-058	А, Д	12-099	Д
12-018	Б	12-059	Г, Д	12-100	Д
12-019	Д	12-060	Д	12-101	В
12-020	Д	12-061	Б, Д	12-102	Д
12-021	Д	12-062	А	12-103	Д
12-022	Д	12-063	Д	12-104	Д
12-023	А	12-064	А, Б	12-105	Д
12-024	А	12-065	Г	12-106	Б
12-025	В	12-066	А	12-107	Б
12-026	В	12-067	В, Г	12-108	В
12-027	А	12-068	Д	12-109	В
12-028	А	12-069	Д	12-110	Д
12-029	В	12-070	Б	12-111	Д
12-030	В	12-071	Г	12-112	Г
12-031	А	12-072	В	12-113	Г
12-032	А	12-073	Г	12-114	В, Г
12-033	А	12-074	Б	12-115	Г
12-034	А	12-075	Б	12-116	Г
12-035	А	12-076	Б	12-117	В
12-036	А	12-077	Г, Д	12-118	Б, Д
12-037	А, Б	12-078	А	12-119	Д
12-038	А, Б	12-079	Б, Г	12-120	Д
12-039	Г, Д	12-080	А	12-121	Д
12-040	Г, Д	12-081	Г	12-122	Д
12-041	Д	12-082	В	12-123	Б

12-124	Б	12-150	Б	12-176	А
12-125	В	12-151	Б	12-177	А
12-126	В	12-152	В	12-178	А, Д
12-127	Б	12-153	А	12-179	А
12-128	Б	12-154	А	12-180	А
12-129	А	12-155	А	12-181	Б
12-130	А	12-156	А	12-182	Б
12-131	Б	12-157	Б	12-183	Б
12-132	Б	12-158	Б	12-184	В
12-133	Б, Д	12-159	А	12-185	Б
12-134	Б	12-160	А	12-186	Б
12-135	А	12-161	Д	12-187	Б, В
12-136	А	12-162	Д	12-188	Б, В
12-137	Б	12-163	А	12-189	Д
12-138	Б	12-164	А	12-190	Д
12-139	Г	12-165	А	12-191	Д
12-140	Г	12-166	В	12-192	Д
12-141	А	12-167	В	12-193	Д
12-142	А	12-168	Г	12-194	Д
12-143	А, Д	12-169	Г	12-195	Д
12-144	Д	12-170	Б, Г	12-196	Г
12-145	Д	12-171	Б, В	12-197	Г
12-146	Д	12-172	Б, Г	12-198	Г
12-147	Д	12-173	Б, Г	12-199	Г
12-148	А	12-174	Г	12-200	Г
12-149	Б	12-175	А		

ТЕМА 13

Производные пиридина и тропана

13-001. Рациональное название бис-N-метилкарбаминовый эфир 2,6-бисоксиметилпиридина соответствует лекарственному средству:

- А. Эмоксипин.
- Б. Никотинамид.
- В. Нифедипин.
- Г. Этионамид.
- Д. Пармидин.

13-002. Левовращающим изомером является лекарственное средство:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Изониазид.
- В. Скополамина гидробромид.
- Г. Никотинамид.
- В. Фтивазид.

13-003. Легко растворяется в воде лекарственное средство:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Фтивазид.
- В. Пармидин.
- Г. Пиридоксальфосфат.
- Д. Нифедипин.

13-004. Бесцветной или желтоватой жидкостью со своеобразным запахом является:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Этионамид.
- В. Гоматропина гидробромид.
- Г. Диэтиламид никотиновой кислоты (Никетамид).
- Д. Изониазид.

13-005. Желтый кристаллический порошок, нерастворимый в воде, представляет собой лекарственное средство:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Никотиновая кислота.

- В. Гоматропина гидробромид.
- Г. Никотинамид.
- Д. Нифедипин.

13-006. К лекарственным средствам, имеющим окраску, относятся:

- А. Ипратропия бромид.
- Б. Нифедипин.
- В. Пиридоксальфосфат.
- Г. Фурацилин.

13-007. По химическому строению к уретанам относится:

- А. Ниаламид.
- Б. Пармидин.
- В. Пикамилон.
- Г. Изониазид.
- Д. Атропина сульфат.

13-008. Фтивазид по химической структуре является:

- А. Сложным эфиром.
- Б. Уретаном.
- В. Гидразоном.
- Г. Лактоном.
- Д. Азокрасителем.

13-009. НЕ имеют в структуре сложные эфирные группы лекарственные средства:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Кокаина гидрохлорид.
- В. Нифедипин.
- Г. Фтивазид.
- Д. Дротаверина гидрохлорид.

13-010. Две сложные эфирные группы имеются в молекулах:

- А. Пиридоксина гидрохлорида.
- Б. Кокаина гидрохлорида.
- В. Нифедипина.
- Г. Этионамида.
- Д. Тропафена.

13-011. Солью четвертично-аммониевого основания является лекарственное средство:

- А. Ипратропия бромид.
- Б. Этионамид.
- В. Амлодипина безилат.
- Г. Атропина сульфат.
- Д. Пиридоксина гидрохлорид.

13-012. Амфолитами являются лекарственные средства:

- А. Амлодипин.

- Б. Изониазид.
- В. Пиридоксина гидрохлорид.
- Г. Гомотропина сульфат.
- Д. Фтивазид.

13-013. Реакцию Цинке на цикл пиридина дают лекарственные средства:

- А. Никотиновая кислота.
- Б. Изониазид.
- В. Пармидин.
- Г. Фтивазид.
- Д. Пиридоксина гидрохлорид.

13-014. В реакцию Цинке вступают лекарственные средства:

- А. Эмоксипин.
- Б. Фтивазид.
- В. Пармидин.
- Г. Никотинамид.
- Д. Скополамина гидробромид.

13-015. Общегрупповая реакция на препараты группы пиридина:

- А. Нингидриновая проба.
- Б. Реакция Фриделя—Крафтса.
- В. Гидроксамовая проба.
- Г. Реакция Цинке.
- Д. Реакция Витали—Морена.

13-016. Общегрупповая реакция на препараты группы тропана:

- А. Реакция Цинке.
- Б. Реакция Байера—Виллигера.
- В. Реакция Виттига.
- Г. Реакция Витали—Морена.
- Д. Общей реакции для производных тропана нет.

13-017. Способность давать углубление окраски при взаимодействии и с кислотой, и со щелочью проявляет:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Фтивазид.
- В. Эмоксипин.
- Г. Изониазид.
- Д. Никотинамид.

13-018. При добавлении аммиака к водному раствору препарата выпадает осадок, растворимый в избытке щелочи. В реакции вступают:

- А. Эмоксипин.
- Б. Изониазид.
- В. Пиридоксина гидрохлорид.
- Г. Атропина сульфат.
- Д. Пикамилон.

13-019. 0,05 г препарата нагревают с 10 мл хлористоводородной кислоты разведенной, появляется сильный запах ванилина. В реакцию вступает:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Амлодипина безилат.
- В. Этионамид.
- Г. Фтивазид.
- Д. Гоматропина гидробромид.

13-020. 0,1 г препарата кипятят в 1 мл раствора натрия гидроксида, появляется характерный запах аммиака. В реакцию вступает:

- А. Ипратропия бромид.
- Б. Атропина сульфат.
- В. Никотиновая кислота.
- Г. Никотинамид.
- Д. Пиридоксина гидрохлорид.

13-021. К нескольким кристаллам субстанции прибавляют 0,05 г 2,4-динитрохлорбензола, 3 мл спирта 96% и кипятят 1,5 мин. После охлаждения прибавляют 2 капли раствора натрия гидроксида; появляется буро-красное окрашивание, быстро переходящее в красновато-коричневое. В реакцию вступают:

- А. Никотиновая кислота.
- Б. Атропина сульфат.
- В. Изониазид.
- Г. Никотинамид.
- Д. Пармидин.

13-022. К нескольким кристаллам субстанции прибавляют 0,05 г 2,4-динитрохлорбензола, 3 мл спирта 96% и кипятят 1,5 мин. После охлаждения прибавляют 2 капли раствора натрия гидроксида; появляется буро-красное окрашивание, быстро переходящее в красновато-коричневое. В реакцию вступают:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Гоматропина гидробромид.
- В. Фтивазид.
- Г. Нифедипин.
- Д. Пармидин.

13-023. Реакция подлинности фтивазида с 2,4-динитрохлорбензолом (кипячение в спирте с последующим добавлением щелочи), приводящая к появлению желтовато-бурого окрашивания, характеризует наличие в его молекуле:

- А. Фрагмента ванилина.
- Б. Цикла пиридина.
- В. Остатка гидразина.
- Г. Азометиновой связи.
- Д. Амидной группы.

13-024. Реакцию с реактивом Марки можно использовать для определения подлинности:

- А. Нифедипина.
- Б. Эмоксипина.

- В. Пиридоксина гидрохлорида.
- Г. Тропацина.
- Д. Никотиновой кислоты.

13-025. В избытке раствора щелочи растворяются:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Пикамилон.
- В. Фтивазид.
- Г. Эмоксипин.
- Д. Нифедипин.

13-026. Реакция гидролитического разложения раствором щелочи при нагревании используется для определения подлинности:

- А. Пиридоксина гидрохлорида.
- Б. Эмоксипина.
- В. Фтивазида.
- Г. Никотиновой кислоты.
- Д. Пармидина.

13-027. Углубление окраски при взаимодействии со спиртовым раствором калия гидроксида в среде диметилформамида характерно для лекарственных средств:

- А. Изониазид.
- Б. Фурадонин.
- В. Гоматропина гидробромид.
- Г. Нифедипин.
- Д. Никотинамид.

13-028. Образование индофенолового красителя возможно для лекарственных средств:

- А. Эмоксипин.
- Б. Пиридоксина гидрохлорид.
- В. Никотинамид.
- Г. Атропина сульфат.
- Д. Изониазид.

13-029. Реакция образования основания Шиффа характерна для:

- А. Скополамина гидрохлорид.
- Б. Пиридоксальфосфат.
- В. Пармидин.
- Г. Никотиновая кислота.
- Д. Диэтиламид никотиновой кислоты.

13-030. Взаимодействие препарата с фенилгидразином, приводящее к образованию желтого хлопьевидного осадка, связано с наличием в молекуле:

- А. Альдегидной группы.
- Б. Цикла пиридина.
- В. Остатка фосфорной кислоты.
- Г. Фенольного гидроксила.
- Д. Сложноэфирной группы.

13-031. 0,1 г субстанции растворяют при нагревании на водяной бане в 10 мл воды. К 3 мл полученного раствора прибавляют 1 мл раствора меди ацетата, выпадает осадок синего цвета. В реакцию вступает:

- А. Амлодипина безилат.
- Б. Никотиновая кислота.
- В. Скополамина гидробромид.
- Г. Тропацин.
- Д. Этионамид.

13-032. С реактивом Фелинга (при определенных условиях) взаимодействуют:

- А. Глюкоза.
- Б. Хинина гидрохлорид.
- В. Изониазид.
- Г. Никотиновая кислота.
- Д. Фтивазид.

13-033. В реакцию гидроксатовой пробы (в определенных условиях) вступают:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Эмоксипин.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Нифедипин.
- Д. Неодикумарин.

13-034. При добавлении к водному раствору лекарственного средства разведенного раствора натрия гидроксида наблюдается:

- | | |
|-----------------------------|--|
| А. Пиридоксина гидрохлорид. | 1. Выпадение осадка. |
| Б. Фтивазид. | 2. Углубление окрашивания. |
| В. Атропина сульфат. | 3. Выпадение осадка, растворяющегося в избытке реактива. |
| Г. Пармидин. | 4. Выделение газа при нагревании. |
| Д. Никотиновая кислота. | 5. Отсутствие внешних изменений. |

13-035. При добавлении к водному раствору лекарственного средства раствора серебра нитрата наблюдается:

- | | |
|-----------------------------|--|
| А. Гоматропина гидробромид. | 1. Выпадение белого осадка в присутствии азотной кислоты. |
| Б. Пиридоксина гидрохлорид. | 2. Выпадение черного осадка и образование серебряного зеркала при нагревании (аммиачный раствор реактива). |
| В. Изониазид. | 3. Выпадение желтого осадка в присутствии азотной кислоты. |
| Г. Атропина сульфат. | 4. Выпадение темно-коричневого осадка (раствор препарата в метаноле; водный раствор реактива). |
| Д. Этионамид. | 5. Выпадение белого осадка. |

13-036. При добавлении к водному раствору лекарственного средства раствора меди(II) сульфата наблюдается:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
 - Б. Скополамина гидробромид.
 - В. Атропина сульфат.
 - Г. Изониазид.
 - Д. Никотиновая кислота.
- 1. Выпадение осадка синего цвета.
 - 2. Углубление окрашивания.
 - 3. Выпадение осадка синего цвета с последующим изменением цвета до зеленого и выделением газа при нагревании.
 - 4. Появление фиолетового окрашивания.
 - 5. Отсутствие внешних изменений.

13-037. К 5 мл 10% раствора препарата прибавляют 5 мл раствора меди сульфата; появляется синее окрашивание; после добавления 3 мл раствора аммония роданида образуется ярко-зеленый осадок. В реакцию вступает:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Диэтиламид никотиновой кислоты.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Эмоксипин.
- Д. Ипратропия бромид.

13-038. К 5 мл 10% раствора препарата прибавляют 5 мл раствора меди сульфата; появляется синее окрашивание; после добавления 3 мл раствора аммония роданида образуется ярко-зеленый осадок. В реакцию вступают:

- А. Никотиновая кислота.
- Б. Диэтиламид никотиновой кислоты.
- В. Ипратропия бромид.
- Г. Никотинамид.
- Д. Пиридоксина гидрохлорид.

13-039. При добавлении к раствору препарата 2 капль раствора железа(III) хлорида появляется красное окрашивание, исчезающее при добавлении серной кислоты разведенной. В реакцию вступает:

- А. Атровент.
- Б. Пармидин.
- В. Скополамина гидробромид.
- Г. Пиридоксина гидрохлорид.

13-040. 0,01 г субстанции растворяют в 5 мл воды и прибавляют 1 мл 5% аммиачного раствора серебра нитрата; появляется темный осадок. При нагревании на водяной бане на стенках пробирки образуется серебряное зеркало. Это реакция подлинности:

- А. Пармидина.
- Б. Тривентола.
- В. Изониазида.
- Г. Никотиновой кислоты.
- Д. Амлодипина.

13-041. Реакция образования азокрасителя возможна для идентификации лекарственных средств:

- А. Нифедипин.
- Б. Эмоксипин.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Диэтиламид никотиновой кислоты.
- Д. Пиридоксина гидрохлорид.

13-042. Реакция образования азокрасителя возможна для идентификации лекарственных средств:

- А. Левомецитин.
- Б. Антипирин.
- В. Кокаина гидрохлорид.
- Г. Изониазид.
- Д. Пиридитол.

13-043. 0,01 г препарата помещают на часовое стекло, растворяют в 1 капле воды, прибавляют 1–2 капли 1% раствора калия перманганата; образуется кристаллический фиолетовый осадок. В реакцию вступает:

- А. Тропамина гидрохлорид.
- Б. Фтивазид.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Эмоксипин.
- Д. Кокаина гидрохлорид.

13-044. При добавлении к раствору препарата (1:50) 1–2 капель раствора калия дихромата образуется желтый осадок, исчезающий при встряхивании и появляющийся вновь при добавлении 1 капли раствора хлористоводородной кислоты. В реакцию вступает:

- А. Эмоксипин.
- Б. Кокаина гидрохлорид.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Пиридоксина гидрохлорид.
- Д. Никотиновая кислота.

13-045. При добавлении к нескольким кристаллам препарата 2–3 капель азотной кислоты концентрированной, выпаривании досуха и последующем добавлении нескольких капель 0,5 М спиртового раствора калия гидроксида и ацетона возникает фиолетовое окрашивание, исчезающее при стоянии. В реакцию вступают:

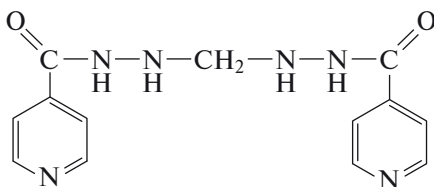
- А. Амлодипина безилат.
- Б. Атропина сульфат.
- В. Скополамина гидрохлорид.
- Г. Ипратропия бромид.
- Д. Кокаина гидрохлорид.

13-046. Реакция противотуберкулезного препарата Метазид с хромотроповой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной, приводя-

шая к получению фиолетового окрашивания, характеризует наличие в его молекуле:

- А. Циклов пиридина.
- Б. Остатков гидразина.
- В. Амидных групп.
- Г. Метиленовой группы.
- Д. Карбонильных групп.

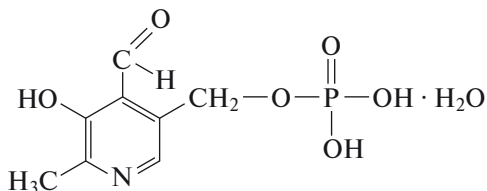
Структурная формула метазид



13-047. Взаимодействие пиридоксальфосфата (Витамин группы В₆) с фенилгидразином приводит к образованию желтого хлопьевидного осадка, что связано с наличием в его молекуле:

- А. Альдегидной группы.
- Б. Цикла пиридина.
- В. Остатка фосфорной кислоты.
- Г. Фенольного гидроксила.
- Д. Сложноэфирной группы.

Структурная формула пиридоксальфосфата



13-048. Для доказательства атома фтора, ковалентно связанного с атомом углерода в фторидоне (Риодипин), можно использовать реакции:

- А. С цирконий-ализариновым реактивом после минерализации.
- Б. Нагревание препарата в растворе калия хромата в серной кислоте концентрированной с целью получения фтороводорода, разъедающего стекло.
- В. Обесцвечивание раствора железа(III) тиоцианата после минерализации.
- Г. Взаимодействие с раствором серебра нитрата после минерализации.
- Д. Ковалентно связанный с углеродом фтор не подвергается минерализации ни при каких условиях.

13-049. 0,01 г препарата растворяют в 10 мл воды. К 1 мл полученного раствора прибавляют 1 мл воды, 2 мл аммиачного буферного раствора, 1 мл раствора 2,6-дихлорхинонхлоримида, 2 мл бутилового спирта и встряхивают в течение 1 мин. В слое бутилового спирта появляется голубое окрашивание. В реакцию вступает:

- А. Нифедипин.
- Б. Этионамид.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Пармидин.
- Д. Пиридоксина гидрохлорид.

13-050. Недопустимыми специфическими примесями во фтивазиде являются:

- А. 2-Метоксibenзойная кислота.
- Б. 3-Метоксibenзойная кислота.

- В. Ванилин.
 Г. Изоникотиноилгидразид.
 Д. Фенилгидразин.

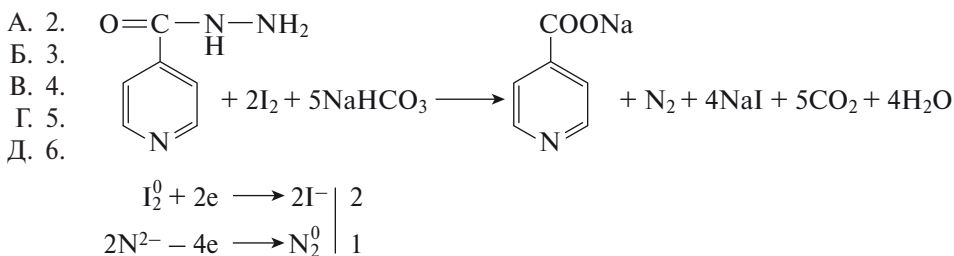
13-051. Количественное определение изониазида можно провести методами:

- А. Йодометрия.
 Б. Алкалиметрия.
 В. Броматометрия.
 Г. Кислотно-основное титрование в среде протогенного растворителя.
 Д. Кислотно-основное титрование в среде протофильного растворителя.

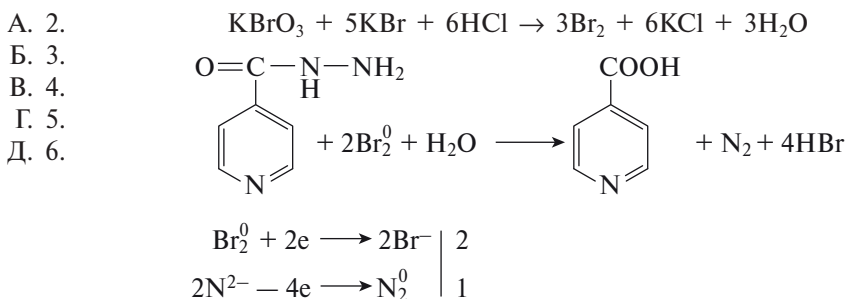
13-052. При количественном определении изониазида методом кислотно-основного титрования в неводной среде (титрант — 0,1 М раствор хлорной кислоты) кроме уксусной кислоты ледяной требуется добавить:

- А. Уксусный ангидрид.
 Б. Ртут(II) ацетат.
 В. Муравьиную кислоту.
 Г. Пропионовую кислоту.
 Д. Молочную кислоту.

13-053. При йодометрическом количественном определении изониазида молярную массу эквивалента $M(1/z)$ рассчитывают по приведенному уравнению. Значение величины z равно:



13-054. При броматометрическом количественном определении изониазида молярную массу эквивалента $M(1/z)$ рассчитывают по приведенному уравнению. Значение величины z равно:



13-055. При количественном определении этого лекарственного средства методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной

(титрант — 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты) требуется добавить ртуты(II) ацетат:

- А. Фтивазид.
- Б. Нифедипин.
- В. Пиридоксина гидрохлорид.
- Г. Пармидин.
- Д. Диэтиламид никотиновой кислоты.

13-056. При количественном определении этих лекарственных средств методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант — 0,1 М раствор хлорной кислоты) требуется добавить ртуты(II) ацетат:

- А. Скополамина гидробромид.
- Б. Никотинамид.
- В. Этионамид.
- Г. Эмоксипин.
- Д. Гоматропина гидробромид.

13-057. Для количественного определения атропина сульфата используется метод:

- А. Кислотно-основное титрование в среде уксусной кислоты ледяной.
- Б. Кислотно-основное титрование в среде пиридина.
- В. Алкалиметрия.
- Г. Ацидиметрия.

13-058. Метод броматометрии можно использовать для количественного определения:

- А. Изониазида.
- Б. Никотиновой кислоты.
- В. Атропина сульфата.
- Г. Никотинамида.
- Д. Пармидина.

13-059. Для количественного определения никотинамида используются методы:

- А. Цериметрия.
- Б. Кислотно-основное титрование в среде протогенного растворителя.
- В. Кислотно-основное титрование в среде протофильного растворителя.
- Г. Метод Кьельдаля без предварительной минерализации.
- Д. Броматометрия.

13-060. Для количественного определения скополамина гидробромид можно использовать методы:

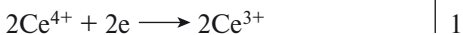
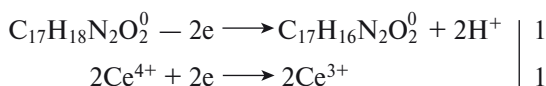
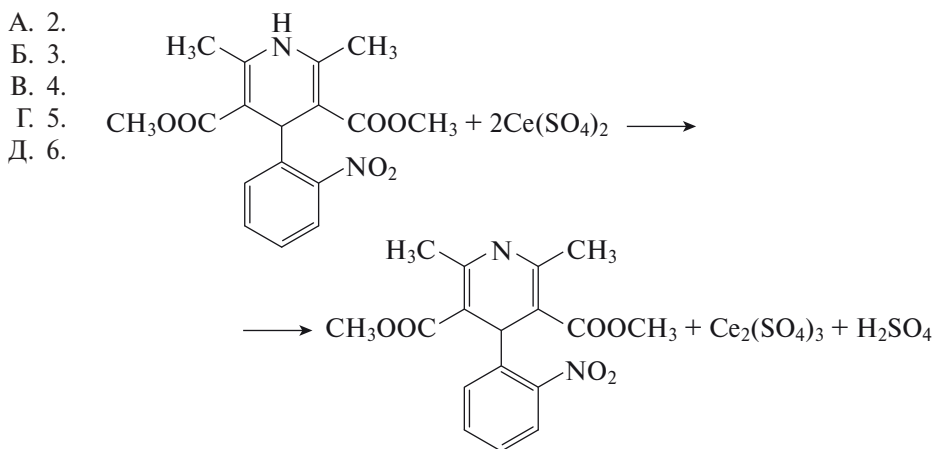
- А. Кислотно-основное титрование в среде протофильного растворителя.
- Б. Кислотно-основное титрование в среде протогенного растворителя.
- В. Аргентометрия.
- Г. Йодхлорметрия.
- Д. Алкалиметрия.

13-061. Количественное определение пиридоксина гидрохлорида можно провести методами:

- А. Комплексонометрия.

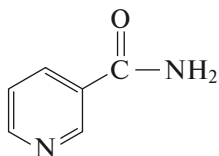
- Б. Аргентометрия.
В. Алкалиметрия.
Г. Кислотно-основное титрование в среде протогенного растворителя.
Д. Кислотно-основное титрование в среде протофильного растворителя.

13-062. При периметрическом количественном определении нифедипина молярную массу эквивалента $M(1/z)$ рассчитывают по приведенному уравнению. Значение величины z равно:



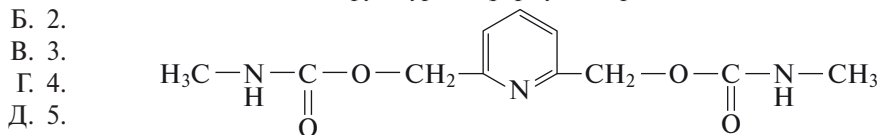
13-063. Один из возможных способов количественного определения никоти-
намида — метод Кьельдаля без предварительной минерализации. При расчете
молярной массы эквивалента $M(1/z)$ значение величины z равно:

- А. 1. Структурная формула никотинамида



13-064. Один из возможных способов количественного определения пармидина — метод Кьельдаля без предварительной минерализации. При расчете молярной массы эквивалента $M(1/z)$ значение величины z равно:

- A. 1. Структурная формула пармидина



13-065. Метод Кьельдаля без предварительной минерализации можно применить для количественного определения:

- А. Амлодипина.
- Б. Пармидина.
- В. Пиридоксина гидрохлорида.
- Г. Гоматропина гидробромида.
- Д. Нифедипина.

13-066. Метод Кьельдаля без предварительной минерализации можно применить для количественного определения:

- А. Никотинамида.
- Б. Никотиновой кислоты.
- В. Эмоксипина.
- Г. Пиридитола.
- Д. Тропацина.

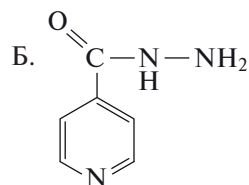
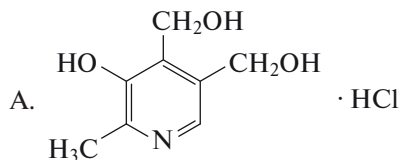
13-067. Метод цериметрии можно использовать для количественного определения:

- А. Никотиновой кислоты.
- Б. Атропина сульфата.
- В. Гоматропина гидробромида.
- Г. Диэтиламида никотиновой кислоты.
- Д. Нифедипина.

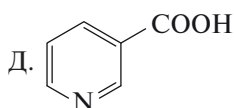
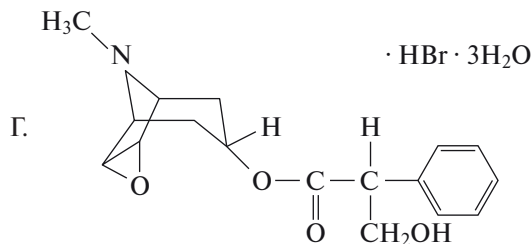
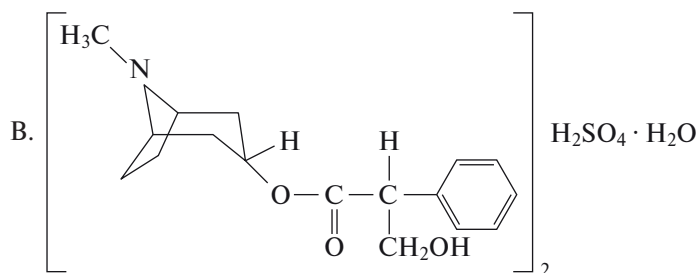
13-068. Количественное определение никотинамида можно провести методами:

- А. Цериметрия.
- Б. Кислотно-основное титрование в среде протогенного растворителя.
- В. Кислотно-основное титрование в среде протофильного растворителя.
- Г. Метод Кьельдаля без предварительной минерализации.
- Д. Броматометрия.

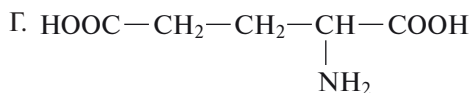
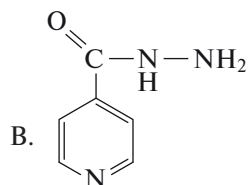
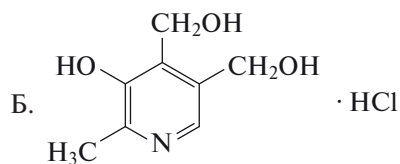
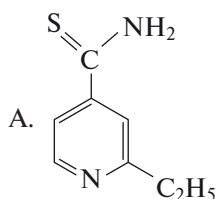
13-069. При добавлении раствора меди(II) сульфата к водному раствору лекарственного средства наблюдается:



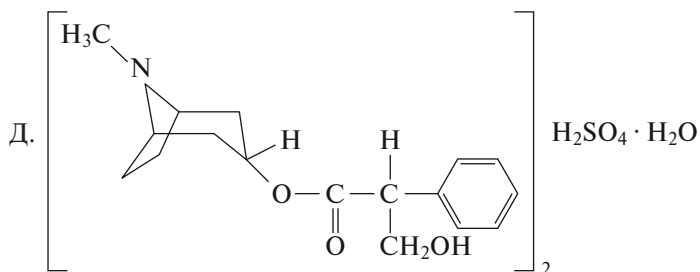
1. Выпадение осадка синего цвета.
2. Углубление окрашивания.
3. Выпадение осадка синего цвета с последующим изменением цвета до зеленого и выделением газа при нагревании.
4. Появление фиолетового окрашивания.
5. Отсутствие внешних изменений.



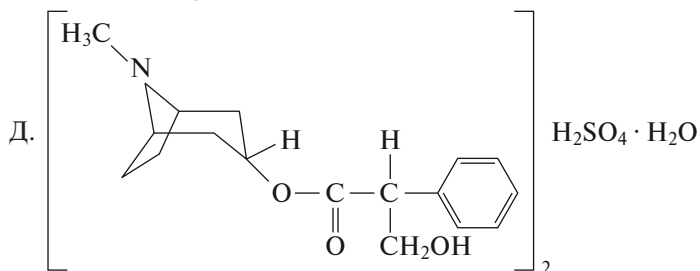
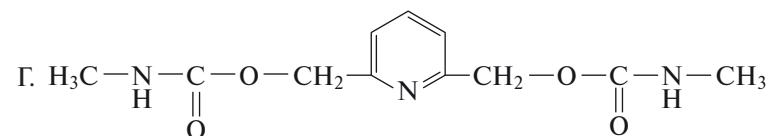
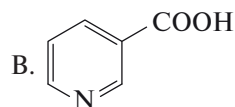
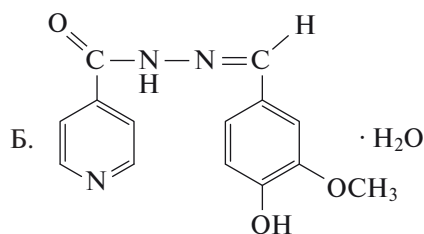
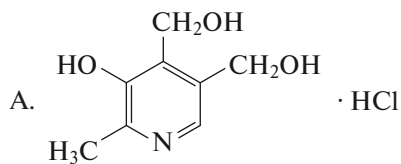
13-070. При добавлении раствора серебра нитрата к водному раствору лекарственного средства наблюдается:



1. Выпадение белого осадка в присутствии азотной кислоты.
2. Выпадение черного осадка и образование серебряного зеркала при нагревании (аммиачный раствор реактива).
3. Выпадение желтого осадка в присутствии азотной кислоты.
4. Выпадение темно-коричневого осадка (раствор препарата в метаноле; водный раствор реактива).
5. Выпадение белого осадка.



13-071. При добавлении разведенного раствора натрия гидроксида к водному раствору лекарственного средства наблюдается:



1. Выпадение осадка.
2. Углубление окрашивания.
3. Выпадение осадка, растворяющегося в избытке реактива.
4. Выделение газа при нагревании.
5. Отсутствие внешних изменений.

Ответы

13-001	Д	13-026	В, Д	13-049	Д
13-002	В	13-027	Б, Г	13-050	В, Г
13-003	А	13-028	А, Б	13-051	А, В, Г
13-004	Г	13-029	Б	13-052	А
13-005	Д	13-030	А	13-053	В
13-006	Б, В, Г	13-031	Б	13-054	В
13-007	Б	13-032	А, В, Д	13-055	В
13-008	Б	13-033	В, Г, Д	13-056	Г, Д
13-009	А, Г	13-034	А-3, Б-2, В-1, Г-4, Д-5	13-057	В
13-010	Б, В, Д	13-035	А-3, Б-1, В-2, Г-3, Д-4	13-058	А
13-011	А	13-036	А-5, Б-5, В-5, Г-3, Д-1	13-059	Б, Г
13-012	Б, В, Д	13-037	Б	13-060	Б, В, Д
13-013	А, Б, Г	13-038	А, Б, Г	13-061	Б, В, Г
13-014	Б, Г	13-039	Г	13-062	А
13-015	Г	13-040	В	13-063	А
13-016	Г	13-041	А, Б, Д	13-064	Б
13-017	Б	13-042	А, Б, Д	13-065	Б
13-018	А, В	13-043	Д	13-066	А
13-019	Г	13-044	Б	13-067	Д
13-020	Г	13-045	Б, В, Г	13-068	Б, Г
13-021	А, В, Г	13-046	Г	13-069	А-2, Б-3, В-5, Г-5, Д-1
13-022	А, В	13-047	А	13-070	А-4, Б-1, В-2, Г-3, Д-3
13-023	Б	13-048	А, Б, В	13-071	А-3, Б-2, В-5, Г-4, Д-1
13-024	Б, В				
13-025	А, Г				

ТЕМА 14

Производные хинолина и изохинолина

14-001. Бесцветной или желтоватой жидкостью со своеобразным запахом является:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Хинина гидрохлорид.
- В. Кодеина фосфат.
- Г. Диэтиламид никотиновой кислоты (Никетамид).
- Д. Изониазид.

14-002. Лекарственным средством, имеющим окраску, является:

- А. Ципрофлоксацин.
- Б. Морфина гидрохлорид.
- В. Хинина сульфат.
- Г. Папаверина гидрохлорид.
- Д. Дротаверина гидрохлорид.

14-003. К лекарственным средствам, имеющим окраску, относятся:

- А. Папаверина гидрохлорид.
- Б. Дротаверина гидрохлорид.
- В. Морфина гидрохлорид.
- Г. Фтивазид.
- Д. Нитроксилин.

14-004. К лекарственным средствам, имеющим окраску, относятся:

- А. Папаверина гидрохлорид.
- Б. Этионамид.
- В. Этилморфина гидрохлорид.
- Г. Фурацилин.
- Д. Хинозол.

14-005. Мелкокристаллический порошок желтого цвета представляют собой:

- А. Кодеин.
- Б. Хинозол.
- В. Хинина сульфат.
- Г. Никотинамид.
- Д. Фтивазид.

14-006. Желтый кристаллический порошок, нерастворимый в воде, представляет собой:

- А. Морфина гидрохлорид.
- Б. Никотиновая кислота.
- В. Хинина сульфат.
- Г. Никотинамид.
- Д. Нифедипин.

14-007. Легко растворяются в воде лекарственные средства:

- А. Морфина гидрохлорид.
- Б. Нитроксалин.
- В. Хинина сульфат.
- Г. Хинина дигидрохлорид.
- Д. Папаверина гидрохлорид.

14-008. Легко растворяется в воде:

- А. Этилморфина гидрохлорид.
- Б. Фтивазид.
- В. Пармидин.
- Г. Пиридоксальфосфат.
- Д. Нифедипин.

14-009. Левовращающим изомером является лекарственное средство:

- А. Хинина гидрохлорид.
- Б. Хинозол.
- В. Нитроксалин.
- Г. Папаверина гидрохлорид.
- Д. Хинидин.

14-010. Левовращающим изомером является лекарственное средство:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Изониазид.
- В. Скополамина гидробромид.
- Г. Папаверина гидрохлорид.
- В. Хинина гидрохлорид.

14-011. Оптическая активность характерна для лекарственных средств:

- А. Эфедрина гидрохлорид.
- Б. Скополамина гидробромид.
- В. Никотинамид.
- Г. Папаверина гидрохлорид.
- Д. Хинина гидрохлорид.

14-012. Две сложные эфирные группы имеются в молекулах лекарственных средств:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Кокаина гидрохлорид.
- В. Нифедипин.
- Г. Морфина гидрохлорид.
- Д. Дротаверина гидрохлорид.

14-013. Солью четвертично-аммониевого основания является:

- А. Ипратропия бромид.
- Б. Этилморфина гидрохлорид.
- В. Хинозол.
- Г. Атропина сульфат.
- Д. Пиридоксина гидрохлорид.

14-014. Солью четвертично-аммониевого основания является:

- А. Трентал.
- Б. Этилморфина гидрохлорид.
- В. Хинозол.
- Г. Атропина сульфат.
- Д. Пиридоксина гидрохлорид.

14-015. По химическому строению к уретанам относится:

- А. Папаверина гидрохлорид.
- Б. Пармидин.
- В. Хинина сульфат.
- Г. Изониазид.
- Д. Атропина сульфат.

14-016. Преимущественно основными свойствами обладает:

- А. Изониазид.
- Б. Фтивазид.
- В. Кодеин.
- Г. Нитроксолин.
- Д. Хинозол.

14-017. Белый кристаллический порошок, зеленеющий на воздухе при свете, — это:

- А. Хинина сульфат.
- Б. Апоморфина гидрохлорид.
- В. Ципрофлоксацин.
- Г. Кодеина фосфат.
- Д. Налидиксовая кислота.

14-018. Вспомогательным реактивом для реакций осаждения препаратов группы азотистых оснований и их солей с общеосадительными алкалоидными реактивами является:

- А. Диметилформамид.
- Б. Раствор натрия гидроксида 10%.
- В. 0,1 М раствор натрия гидроксида.
- Г. Хлористоводородная кислота 8%.
- Д. Раствор аммиака 10%.

14-019. При добавлении пикриновой кислоты к подкисленным растворам препаратов выпадают желтые осадки. Это характерно для:

- А. Стрептоцида.
- Б. Папаверина гидрохлорида.

- В. Хинина гидрохлорида.
- Г. Уросульфана.
- Д. Атропина сульфата.

14-020. При добавлении реактива Люголя к подкисленным растворам препаратов выпадают бурые осадки. Это характерно для:

- А. Глюкозы.
- Б. Сахарозы.
- В. Морфина гидрохлорида.
- Г. Эмоксипина гидрохлорида.
- Д. Скополамина гидробромида.

14-021. С реактивом Вагнера в определенных условиях взаимодействуют:

- А. Папаверина гидрохлорид.
- Б. Левомецитин.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Морфина гидрохлорид.
- Д. Кодеина фосфат.

14-022. В избытке раствора натрия карбоната растворяются:

- А. Нитроксалин.
- Б. Этилморфина гидрохлорид.
- В. Папаверина гидрохлорид.
- Г. Трамадола гидрохлорид.
- Д. Хинозол.

14-023. В растворе натрия карбоната растворяется:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Нитроксалин.
- В. Пиридоксина гидрохлорид.
- Г. Кодеин.
- Д. Хинина сульфат.

14-024. Амфолитами являются лекарственные средства:

- А. Кодеин.
- Б. Морфина гидрохлорид.
- В. Дротаверина гидрохлорид.
- Г. Нитроксалин.
- Д. Ципрофлоксацин.

14-025. Амфолитами являются лекарственные средства:

- А. Этилморфина гидрохлорид.
- Б. Изониазид.
- В. Папаверина гидрохлорид.
- Г. Нитроксалин.
- Д. Морфина гидрохлорид.

14-026. При добавлении аммиака к водному раствору препарата выпадает осадок, растворимый в избытке щелочи. В реакцию вступают:

- А. Дротаверина гидрохлорид.

- Б. Морфина гидрохлорид.
- В. Хлорохина фосфат.
- Г. Хинина дигидрохлорид.
- Д. Адреналина гидрохлорид.

14-027. При добавлении аммиака к водному раствору препарата выпадает осадок, растворимый в избытке щелочи. В реакцию вступают:

- А. Эмоксипин.
- Б. Морфина гидрохлорид.
- В. Папаверина гидрохлорид.
- Г. Кодеина фосфат.
- Д. Этилморфина гидрохлорид.

14-028. Реакция гидролитического разложения раствором щелочи при нагревании используется для определения подлинности:

- А. Папаверина гидрохлорида.
- Б. Кодеина фосфата.
- В. Пиридоксина гидрохлорида.
- Г. Никотиновой кислоты.
- Д. Пармидина.

14-029. Реакция кислотного гидролиза используется для определения подлинности:

- А. Дротаверина гидрохлорида.
- Б. Хинина сульфата.
- В. Пиридоксина гидрохлорида.
- Г. Фтивазида.
- Д. Кодеина фосфата.

14-030. В избытке щелочи растворяются лекарственные средства:

- А. Морфина гидрохлорид.
- Б. Эмоксипин.
- В. Фтивазид.
- Г. Кодеин.
- Д. Хинина сульфат.

14-031. Способность давать углубление окраски при взаимодействии и с кислотой, и со щелочью проявляет:

- А. Дротаверина гидрохлорид.
- Б. Фтивазид.
- В. Ципрофлоксацин.
- Г. Папаверина гидрохлорид.
- Д. Никотинамид.

14-032. Углубление окраски при взаимодействии со спиртовым раствором калия гидроксида в среде диметилформамида характерно для:

- А. Морфина гидрохлорида.
- Б. Хинина сульфата.
- В. Гоматропина гидробромида.

- Г. Нифедипина.
- Д. Никотинамида.

14-033. При добавлении к водному раствору лекарственного средства разведенного раствора натрия гидроксида наблюдается:

- | | |
|----------------------------|--|
| А. Морфина гидрохлорид. | 1. Выпадение осадка. |
| Б. Нитроксалин. | 2. Растворение в щелочи и углубление окрашивания. |
| В. Папаверина гидрохлорид. | 3. Выпадение осадка, растворяющегося в избытке реактива. |
| Г. Хинина гидрохлорид. | 4. Выделение газа при нагревании. |
| Д. Кодеина фосфат. | 5. Отсутствие внешних изменений. |

14-034. С реактивом Марки (при определенных условиях) взаимодействуют:

- А. Никотиновая кислота.
- Б. Бензойная кислота.
- В. Папаверина гидрохлорид.
- Г. Морфина гидрохлорид.
- Д. Кодеина фосфат.

14-035. К 3 мл раствора формальдегида в серной кислоте прибавляют несколько кристаллов препарата; появляется сине-фиолетовое окрашивание, усиливающееся при стоянии. В реакцию вступает:

- А. Офлоксацин.
- Б. Хлорохина фосфат.
- В. Кодеин.
- Г. Нитроксалин.
- Д. Хинина сульфат.

14-036. В реакцию гидроксатовой пробы в определенных условиях вступают:

- А. Хинозол.
- Б. Изониазид.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Нифедипин.
- Д. Неодикумарин.

14-037. В реакцию гидроксатовой пробы вступают лекарственные средства:

- А. Папаверина гидрохлорид.
- Б. Нифедипин.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Кодеин.
- Д. Кокаина гидрохлорид.

14-038. 0,01 г препарата растворяют в 5 мл 0,1 М раствора хлористоводородной кислоты, прибавляют 1 мл раствора железа(III) хлорида, появляется черно-зеленое окрашивание. В реакцию вступает:

- А. Хинина сульфат.
- Б. Нифедипин.
- В. Хинозол.

- Г. Морфина хлорид.
- Д. Этионамид.

14-039. С раствором железа(III) хлорида в среде хлористоводородной кислоты окрашенные продукты дают:

- А. Кодеина фосфат.
- Б. Хинозол.
- В. Ципрофлоксацин.
- Г. Нитроксолин.
- Д. Ацетилсалициловая кислота.

14-040. С раствором железа(III) хлорида окрашенные комплексы, неустойчивые в растворах аммиака и минеральных кислот, дают:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Морфина гидрохлорид.
- В. Салициловая кислота.
- Г. Хинина сульфат.
- Д. Никотинамид.

14-041. В реакцию комплексообразования с железа(III) хлоридом с последующим обесцвечиванием раствора из-за окисления вступает:

- А. Морфина гидрохлорид.
- Б. Папаверина гидрохлорид.
- В. Хинина гидрохлорид.
- Г. Гидроксихлорохина сульфат.
- Д. Эфедрина гидрохлорид.

14-042. При добавлении к раствору препарата 5 мл хлористоводородной кислоты и 1 мл раствора железа(III) хлорида появляется красное окрашивание. В реакцию вступает:

- А. Ципрофлоксацин.
- Б. Дротаверина гидрохлорид.
- В. Хинина гидрохлорид.
- Г. Хинина сульфат.
- Д. Ни один из перечисленных препаратов красного окрашивания не дает.

14-043. В реакцию комплексообразования с меди сульфатом вступают:

- А. Никотиновая кислота.
- Б. Салициловая кислота.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Хинина гидрохлорид.
- Д. Диэтиламид никотиновой кислоты.

14-044. В реакцию комплексообразования с меди сульфатом с последующим разрушением комплекса из-за окисления при нагревании вступает:

- А. Никотиновая кислота.
- Б. Хинозол.
- В. Хлорохина фосфат.
- Г. Изониазид.
- Д. Ципрофлоксацин.

14-045. 0,1 г субстанции растворяют при нагревании на водяной бане в 10 мл воды. К 3 мл полученного раствора прибавляют 1 мл раствора меди ацетата; выпадает осадок синего цвета. В реакцию вступает:

- А. Кодеин.
- Б. Никотиновая кислота.
- В. Скополамина гидробромид.
- Г. Тропацин.
- Д. Хинина гидрохлорид.

14-046. К 5 мл 10% раствора препарата прибавляют 5 мл раствора меди сульфата; появляется синее окрашивание; после добавления 3 мл раствора аммония роданида образуется ярко-зеленый осадок. В реакцию вступает:

- А. Папаверина гидрохлорид.
- Б. Никотинамид.
- В. Хинина сульфат.
- Г. Нитроксолин.
- Д. Ипратропия бромид.

14-047. Образование азокрасителя возможно для лекарственных средств:

- А. Хинозол.
- Б. Морфина гидрохлорид.
- В. Офлоксацин.
- Г. Папаверина гидрохлорид.
- Д. Нитроксолин.

14-048. Образование азокрасителей в определенных условиях возможно для лекарственных средств:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Нитроксолин.
- В. Никотинамид.
- Г. Хинина сульфат.
- Д. Нифедипин.

14-049. При добавлении к 1 мл раствора препарата (1:1000) 1 мл раствора натрия гидрокарбоната 5% и 3 капель 0,1 М раствора йода возникает красное окрашивание. В реакцию вступает:

- А. Морфина гидрохлорид.
- Б. Пиридоксина гидрохлорид.
- В. Папаверина гидрохлорид.
- Г. Гоматропина гидробромид.
- Д. Хинина гидрохлорид.

14-050. Испытанием подлинности препаратов солей хинина является:

- А. Реакция Зелинского.
- Б. Реакция Витали–Морена.
- В. Талейохинная проба.
- Г. Гидроксамовая проба.
- Д. Реакция Каниццаро–Тищенко.

14-051. При нагревании на водяной бане нескольких кристаллов препарата в 2–3 мл смеси уксусного ангидрида и серной кислоты концентрированной (1:1) возникает желтое окрашивание с зеленой флуоресценцией. В реакцию вступает:

- А. Промедол.
- Б. Ципрофлоксацин.
- В. Гидроксихлорохина сульфат.
- Г. Хинина сульфат.
- Д. Папаверина гидрохлорид.

14-052. 0,05 г препарата помещают в фарфоровую чашку, смачивают 2 каплями азотной кислоты концентрированной; появляется желтое окрашивание, которое при нагревании на водяной бане переходит в оранжевое. В реакцию вступает:

- А. Ципрофлоксацин.
- Б. Промедол.
- В. Папаверина гидрохлорид.
- Г. Кодеин.
- Д. Хинина сульфат.

14-053. К 0,1 г препарата прибавляют 1 мл серной кислоты концентрированной и нагревают; появляется фиолетовое окрашивание. В реакцию вступает:

- А. Дротаверина гидрохлорид.
- Б. Папаверина гидрохлорид.
- В. Хлорохина фосфат.
- Г. Налидиксовая кислота.
- Д. Трамадола гидрохлорид.

14-054. К 0,1 г препарата прибавляют 1 мл серной кислоты концентрированной и нагревают; появляется фиолетовое окрашивание. В реакцию вступает:

- А. Скополамина гидробромид.
- Б. Папаверина гидрохлорид.
- В. Ципрофлоксацин.
- Г. Никотиновая кислота.
- Д. Изониазид.

14-055. К 0,05% раствору препарата приливают 1–2 капли уксусной кислоты и при перемешивании добавляют по каплям бромную воду до устойчивой желтой окраски. На каждые n капель бромной воды добавляют $n/5$ капель 10% раствора калия гексацианоферрата(III), раствор аммиака до слабощелочной реакции и 1 мл хлороформа. Появляется красная окраска, при встряхивании переходящая в хлороформный слой. В реакцию вступает:

- А. Ципрофлоксацин
- Б. Хлорохина фосфат.
- В. Хинина сульфат.
- Г. Папаверина гидрохлорид.
- Д. Морфина гидрохлорид.

14-056. В реакцию переэтерификации при нагревании с серной кислотой концентрированной вступает:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Ципрофлоксацин.
- В. Пиридоксина гидрохлорид.
- Г. Кокаина гидрохлорид.
- Д. Папаверина гидрохлорид.

14-057. Реакция образования основания Шиффа характерна для лекарственного средства:

- А. Хинина сульфат.
- Б. Пиридоксальфосфат.
- В. Морфина гидрохлорид.
- Г. Нитроксалин.
- Д. Папаверина гидрохлорид.

14-058. 0,01 г субстанции растворяют в 5 мл воды и прибавляют 1 мл 5% аммиачного раствора серебра нитрата; появляется темный осадок. При нагревании на водяной бане на стенках пробирки образуется серебряное зеркало. Приведена реакция подлинности:

- А. Пармидина.
- Б. Хинозола.
- В. Изониазида.
- Г. Никотиновой кислоты.
- Д. Хинина гидрохлорида.

14-059. 0,05 г препарата нагревают с 10 мл хлористоводородной кислоты разведенной; появляется сильный запах ванилина. В реакцию вступает:

- А. Хлорохина фосфат.
- Б. Амлодипин.
- В. Кодеина фосфат.
- Г. Фтивазид.
- Д. Гоматропина гидробромид.

14-060. 0,05 г препарата в фарфоровой чашке смачивают 2 каплями азотной кислоты концентрированной; появляется желтое окрашивание, которое при нагревании на водяной бане переходит в оранжевое. В реакцию вступает:

- А. Папаверина гидрохлорид.
- Б. Хинина гидрохлорид.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Хинозол.
- Д. Эмоксипин.

14-061. С натрия нитритом в определенных условиях взаимодействуют:

- А. Резорцин.
- Б. Никотиновая кислота.
- В. Бутадион.
- Г. Морфина гидрохлорид.
- Д. Бензойная кислота.

14-062. При добавлении разведенного раствора натрия гидроксида к водному раствору лекарственного средства наблюдается:

- | | |
|-----------------------------|--|
| А. Пиридоксина гидрохлорид. | 1. Выпадение осадка. |
| Б. Фтивазид. | 2. Углубление окрашивания. |
| В. Папаверина гидрохлорид. | 3. Выпадение осадка, растворяющегося в избытке реактива. |
| Г. Пармидин. | 4. Выделение газа при нагревании. |
| Д. Никотиновая кислота. | 5. Отсутствие внешних изменений. |

14-063. При добавлении серной кислоты концентрированной к нескольким кристаллам лекарственного средства наблюдается:

- | | |
|----------------------------|---|
| А. Никотинамид. | 1. Отсутствие внешних изменений. |
| Б. Никотиновая кислота. | 2. При нагревании ощущается приятный запах. |
| В. Кокаина гидрохлорид. | 3. При нагревании появляется фиолетовое окрашивание. |
| Г. Папаверина гидрохлорид. | 4. При нагревании выделяются фиолетовые пары. |
| Д. Фтивазид. | 5. Выделяется формальдегид, обнаруживаемый с помощью хромотроповой кислоты. |

14-064. При добавлении раствора меди(II) сульфата к водному раствору лекарственного средства наблюдается:

- | | |
|-----------------------------|--|
| А. Пиридоксина гидрохлорид. | 1. Выпадение осадка синего цвета. |
| Б. Хинина гидрохлорид. | 2. Углубление окрашивания. |
| В. Атропина сульфат. | 3. Выпадение осадка синего цвета с последующим изменением цвета до зеленого и выделение газа при нагревании. |
| Г. Изониазид. | 4. Появление фиолетового окрашивания. |
| Д. Никотиновая кислота. | 5. Отсутствие внешних изменений. |

14-065. При добавлении раствора серебра нитрата к водному раствору препарата наблюдается:

- | | |
|-------------------------|--|
| А. Хинина гидрохлорид. | 1. Выпадение белого осадка в присутствии азотной кислоты. |
| Б. Морфина гидрохлорид. | 2. Выпадение черного осадка и образование серебряного зеркала при нагревании (аммиачный раствор реактива). |
| В. Изониазид. | 3. Выпадение желтоватого осадка в присутствии азотной кислоты. |
| Г. Кодеина фосфат. | 4. Выпадение темно-коричневого осадка (раствор препарата в метаноле; водный раствор реактива). |
| Д. Атропина метанитрат. | 5. Отсутствие видимых изменений. |

14-066. Допустимой примесью в кодеине может быть:

- А. Папаверин.
- Б. Наркотин.
- В. Текодин.
- Г. Морфин.
- Д. Тебаин.

14-067. Метод периметрии можно использовать для количественного определения:

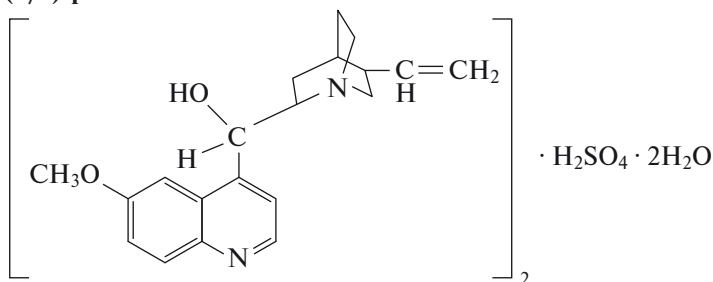
- А. Никотиновой кислоты.
- Б. Атропина сульфата.
- В. Нитроксилина.
- Г. Папаверина гидрохлорида.
- Д. Нифедипина.

14-068. Для количественного определения хинина сульфата можно применить следующие методы:

- А. Броматометрия.
- Б. Неводное титрование в среде протофильного растворителя.
- В. Неводное титрование в среде протогенного растворителя.
- Г. Алкаиметрия.
- Д. Комплексонометрия.

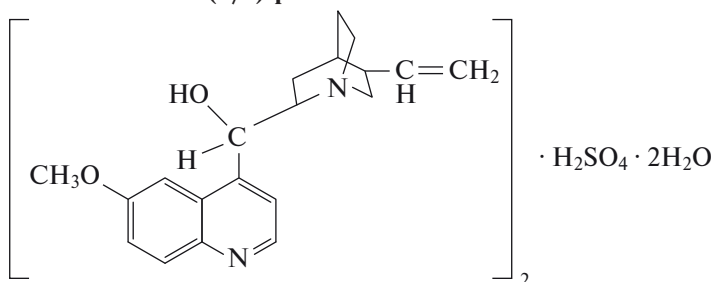
14-069. При количественном определении хинина сульфата методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант — 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты) величина z при расчете молярной массы эквивалента M ($1/z$) равна:

- А. 1.
- Б. 2.
- В. 3.
- Г. 4.
- Д. 5.



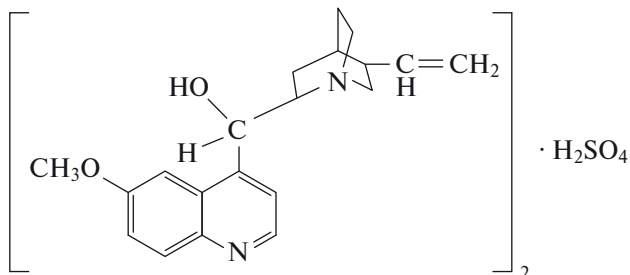
14-070. При количественном определении хинина сульфата методом алкаиметрии (титрант — 0,1 М раствор натрия гидроксида) величина z при расчете молярной массы эквивалента M ($1/z$) равна:

- А. 1.
- Б. 2.
- В. 3.
- Г. 4.
- Д. 5.



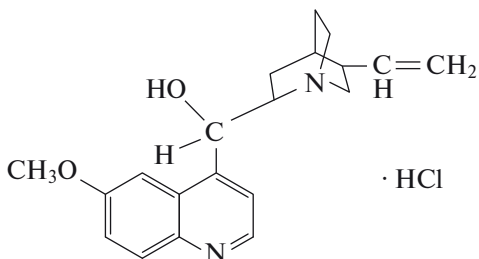
14-071. При расчете молярной массы эквивалента $M(1/z)$ в количественном определении хинина сульфата методами алкалиметрии и неводного титрования в среде протогенного растворителя величины z соответственно равны:

- А. 1 и 1.
- Б. 2 и 2.
- В. 2 и 3.
- Г. 3 и 2.
- Д. 3 и 3.



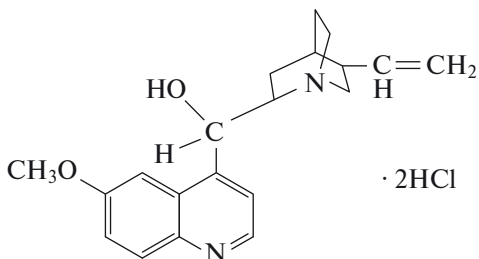
14-072. При расчете молярной массы эквивалента $M(1/z)$ в количественном определении хинина гидрохлорида методами алкалиметрии и неводного титрования в среде уксусного ангидрида величины z соответственно равны:

- А. 1 и 1.
- Б. 2 и 1.
- В. 1 и 2.
- Г. 2 и 2.
- Д. 3 и 2.



14-073. При расчете молярной массы эквивалента $M(1/z)$ в количественном определении хинина дигидрохлорида методами алкалиметрии и неводного титрования в среде уксусного ангидрида величины z соответственно равны:

- А. 1 и 1.
- Б. 2 и 1.
- В. 1 и 2.
- Г. 2 и 2.
- Д. 3 и 2.



14-074. При количественном определении этих препаратов методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант — 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты) требуется добавить ртути(II) ацетат:

- А. Нитроксалин.
- Б. Папаверина гидрохлорид.
- В. Хинина гидрохлорид.
- Г. Хлорохина фосфат.
- Д. Изониазид.

14-075. При количественном определении этого препарата методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант — 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты) требуется добавить ртути(II) ацетат:

- А. Фтивазид.
- Б. Кодеин.
- В. Хинина гидрохлорид.
- Г. Хлорохина фосфат.
- Д. Диэтиламид никотиновой кислоты.

14-076. При количественном определении этих препаратов методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант — 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты) требуется добавить ртути(II) ацетат:

- А. Скополамина гидробромид.
- Б. Кодеин.
- В. Нитроксолин.
- Г. Пиридоксина гидрохлорид.
- Д. Папаверина гидрохлорид.

14-077. При количественном определении этого препарата методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант — 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты) требуется добавить ртути(II) ацетат:

- А. Хинина гидрохлорид.
- Б. Кодеин.
- В. Гидроксихлорохина сульфат.
- Г. Хлорохина фосфат.
- Д. Кодеина фосфат.

14-078. Метод Кьельдаля без предварительной минерализации можно применить для количественного определения:

- А. Апоморфина гидрохлорида.
- Б. Пармидина.
- В. Дротаверина гидрохлорида.
- Г. Гоматропина гидробромид.
- Д. Нифедипина.

14-079. Метод Кьельдаля без предварительной минерализации можно применить для количественного определения:

- А. Ципрофлоксацина.
- Б. Никотинамида.
- В. Папаверина гидрохлорида.
- Г. Хинина сульфата.
- Д. Промедола.

14-080. Метод Кьельдаля без предварительной минерализации можно применить для количественного определения:

- А. Никотинамида.
- Б. Хинозола.
- В. Пиридоксина гидрохлорида.

- Г. Кокаина гидрохлорида.
 Д. Гоматропина гидробромида.

14-081. Методом Кьельдаля без предварительной минерализации можно количественно определить:

- А. Салициламид и никотинамид.
 Б. Бутадион и пиридоксина гидрохлорид.
 В. Хинина гидрохлорид и атропина сульфат.
 Г. Папаверина гидрохлорид и гоматропина гидробромид.
 Д. Фтивазид и ципрофлоксацин.

14-082. Количественное определение папаверина гидрохлорида можно провести с помощью методов:

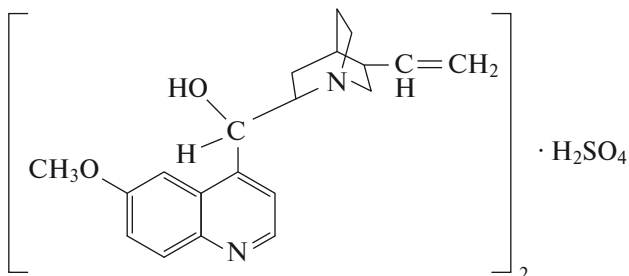
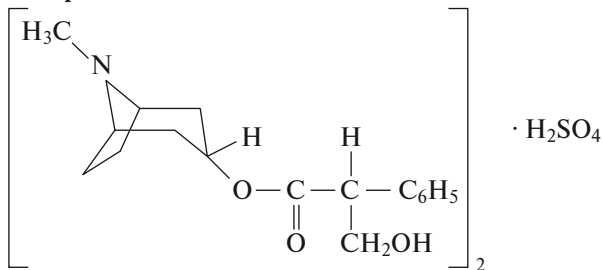
- А. Алкалиметрия.
 Б. Неводное титрование в среде протофильного растворителя.
 В. Неводное титрование в среде протогенного растворителя.
 Г. Комплексонометрия.
 Д. Аргентометрия.

14-083. Общим методом количественного определения пропифеназона и кодеина является:

- А. Неводное титрование в среде протогенного растворителя.
 Б. Неводное титрование в среде протофильного растворителя.
 В. Нитритометрия.
 Г. Аргентометрия.
 Д. Меркуриметрия.

14-084. При расчете молярной массы эквивалента $M(1/z)$ в количественном определении атропина сульфата и хинина сульфата методом алкалиметрии величины z соответственно равны:

- А. 1 и 1.
 Б. 2 и 2.
 В. 1 и 2.
 Г. 2 и 1.
 Д. 3 и 1.



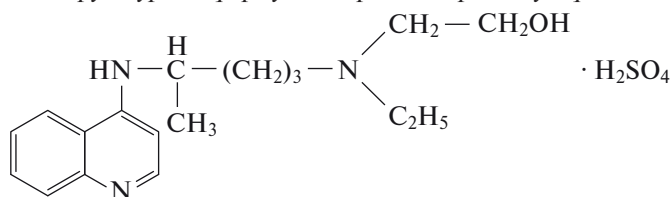
14-085. При расчете молярной массы эквивалента $M(1/z)$ в количественном определении атропина сульфата и хинина сульфата методом неводного титрования в среде уксусной кислоты ледяной величины z соответственно равны:

- А. 1 и 3.
- Б. 2 и 2.
- В. 2 и 3.
- Г. 1 и 1.
- Д. 3 и 3.

14-086. Для количественного определения гидроксихлорохина сульфата можно применить следующие методы:

- А. Алкалиметрия.
- Б. Неводное титрование в среде протогенного растворителя.
- В. Неводное титрование в среде протофильного растворителя.
- Г. Комплексонометрия.
- Д. Нитритометрия.

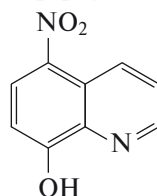
Структурная формула гидроксихлорохина сульфата



14-087. Количественное определение нитроксолина можно провести, используя методы:

- А. Нитритометрия.
- Б. Комплексонометрия.
- В. Аргентометрия.
- Г. Броматометрия.
- Д. Перманганатометрия.

Структурная формула нитроксолина



14-088. Методом неводного титрования в среде протофильного растворителя можно количественно определить:

- А. Кодеин и никотиновую кислоту.
- Б. Пропифеназон и атропина сульфат.
- В. Фталазол и нитроксолин.
- Г. Пиридоксина гидрохлорид и промедол.

14-089. Методом неводного титрования в среде протофильного растворителя можно количественно определить:

- А. Мефенамовую кислоту и нитроксолин.
- Б. Эфедрина гидрохлорид и кодеин.
- В. Новокаина гидрохлорид и никотиновую кислоту.
- Г. Гоматропина гидробромид и ацетилсалициловую кислоту.
- Д. Хинина сульфат и никотинамид.

14-090. Методом неводного титрования в среде протофильного растворителя можно количественно определять:

- А. Пропифеназон и никотиновую кислоту.
- Б. Дихлотиазид и хинозол.
- В. Адреналина гидротартрат и атропина сульфат.
- Г. Метамизол натрия и кодеин.

14-091. Методом неводного титрования в среде протогенного растворителя можно количественно определять:

- А. Фталазол и папаверина гидрохлорид.
- Б. Нитроксолин и гоматропина гидробромид.
- В. Бензойную и никотиновую кислоты.
- Г. Ацетилсалициловую кислоту и папаверина гидрохлорид.
- Д. Пропифеназон и кодеин.

14-092. Методом неводного титрования в среде протогенного растворителя можно количественно определять:

- А. Бутадион и морфина гидрохлорид.
- Б. Бутадион и гоматропина гидробромид.
- В. Мефенамовую кислоту и папаверина гидрохлорид.
- Г. Атропина сульфат и кодеин.
- Д. Ацетилсалициловую кислоту и дротаверина гидрохлорид.

14-093. Методом неводного титрования в среде протогенного растворителя можно количественно определять:

- А. Хинина сульфат и атропина сульфат.
- Б. Норсульфазол и хинозол.
- В. Фталазол и папаверина гидрохлорид.
- Г. Ацетилсалициловую кислоту и амлодипина безилат.
- Д. Бутадион и ипратропия бромид.

14-094. В качестве титранта 0,1 М раствор лития метоксида можно использовать для количественного определения:

- А. Папаверина гидрохлорида.
- Б. Нитроксолина.
- В. Диклофенака натрия.
- Г. Пропифеназона.
- Д. Метамизола натрия.

14-095. В качестве титранта 0,1 М раствор лития метоксида можно использовать для количественного определения:

- А. Кодеина.
- Б. Пропифеназона.
- В. Нитроксолина.
- Г. Анестезина.
- Д. Сульгина.

14-096. В качестве титранта 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты применяют для количественного определения:

- А. Хинина сульфата.
- Б. Атропина сульфата.
- В. Хинозола.
- Г. Нитроксолина.
- Д. Хлорохина фосфата.

14-097. В качестве титранта 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты применяют для количественного определения лекарственных средств:

- А. Резорцин.
- Б. Морфина гидрохлорид.
- В. Пиридоксина гидрохлорид.
- Г. Фталазол.
- Д. Папаверина гидрохлорид.

14-098. В качестве титранта 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты применяют для количественного определения лекарственных средств:

- А. Нитроксолин.
- Б. Хинозол.
- В. Гоматропина гидробромид.
- Г. Хинина дигидрохлорид.
- Д. Кодеин.

14-099. Общий метод количественного определения пропифеназона и кодеина:

- А. Неводное титрование в среде протогенного растворителя.
- Б. Неводное титрование в среде протофильного растворителя.
- В. Нитритометрия.
- Г. Аргентометрия.
- Д. Меркуриметрия.

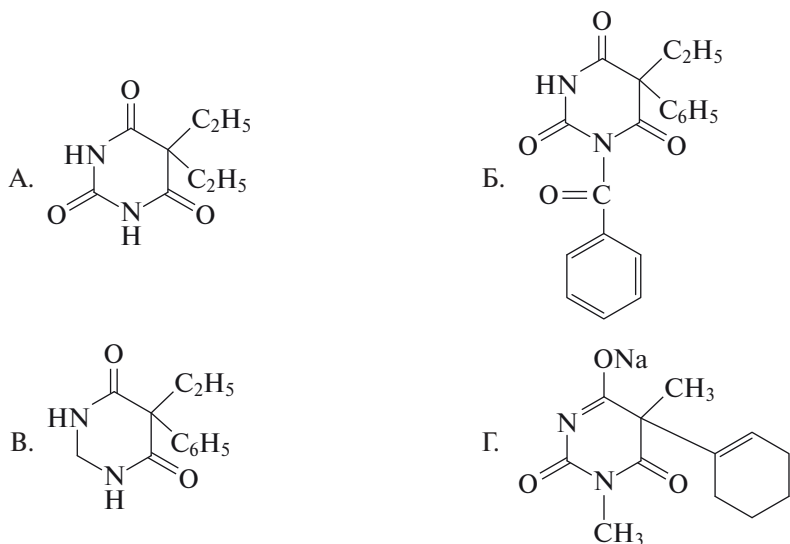
Ответы

14-001	Г	14-035	В	14-066	Г
14-002	Д	14-036	В, Г, Д	14-067	Д
14-003	Б, Г, Д	14-037	Б, В, Д	14-068	А, В, Г
14-004	Б, Г, Д	14-038	В	14-069	В
14-005	Б, Д	14-039	Б, В, Г	14-070	Б
14-006	Д	14-040	А, Б, В	14-071	В
14-007	А, Г, Д	14-041	А	14-072	В
14-008	А	14-042	А	14-073	Г
14-009	А	14-043	А, Б, Д	14-074	Б, В
14-010	Д	14-044	Г	14-075	В
14-011	А, Б, Д	14-045	Б	14-076	А, Г, Д
14-012	Б, В	14-046	Б	14-077	А
14-013	А	14-047	А, Б, Д	14-078	Б
14-014	А	14-048	А, Б, Д	14-079	Б
14-015	Б	14-049	А	14-080	А
14-016	В	14-050	В	14-081	А
14-017	Б	14-051	Д	14-082	А, В, Д
14-018	Г	14-052	В	14-083	А
14-019	Б, В, Д	14-053	Б	14-084	Б
14-020	В, Г, Д	14-054	Б	14-085	А
14-021	А, В, Г, Д	14-055	В	14-086	А, Б
14-022	А, Д	14-056	Г	14-087	А, Б, Г
14-023	Б	14-057	Б	14-088	В
14-024	Б, Г, Д	14-058	В	14-089	А
14-025	Б, Г, Д	14-059	Г	14-090	Б
14-026	Б, Д	14-060	А	14-091	Д
14-027	А, Б	14-061	А, В, Г	14-092	Г
14-028	Д	14-062	А-3, Б-2, В-1, Г-4, Д-5	14-093	А
14-029	Г	14-063	А-1, Б-1, В-2, Г-3, Д-2	14-094	Б
14-030	А, Б, В	14-064	А-5, Б-5, В-5, Г-3, Д-1	14-095	В
14-031	Б	14-065	А-1, Б-1, В-2, Г-3, Д-5	14-096	Д
14-032	Г			14-097	Б, В, Д
14-033	А-3, Б-2, В-1, Г-1, Д-1			14-098	В, Г, Д
14-034	В, Г, Д			14-099	А

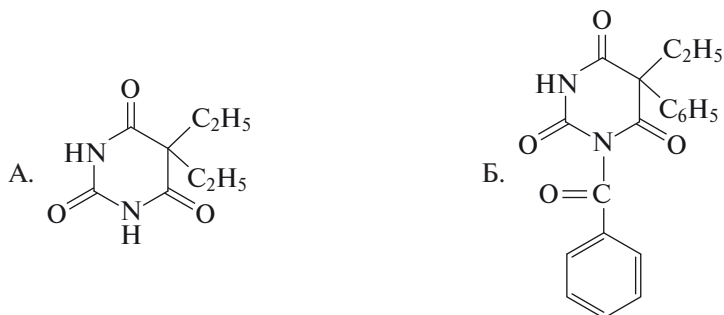
ТЕМА 15

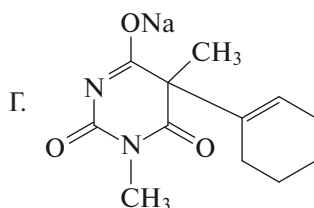
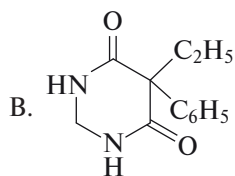
Производные пириимидина

15-001. Химическое название 1-бензоил-5-этил-5-фенил-(1H,3H,5H)-пириимидин-2,4,6-трион соответствует химической структуре:

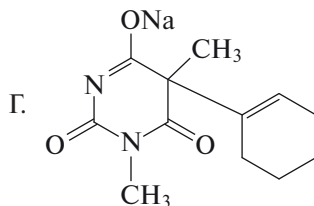
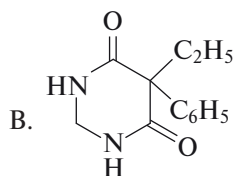
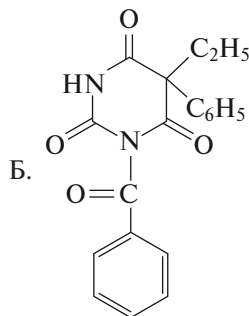
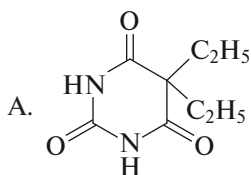


15-002. Химическое название 5,5-диэтил-(1H,3H,5H)-пириимидин-2,4,6-трион соответствует химической структуре:

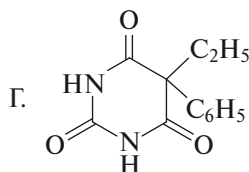
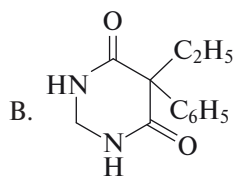
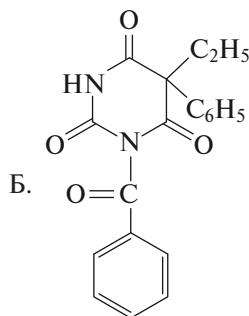
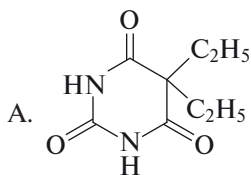




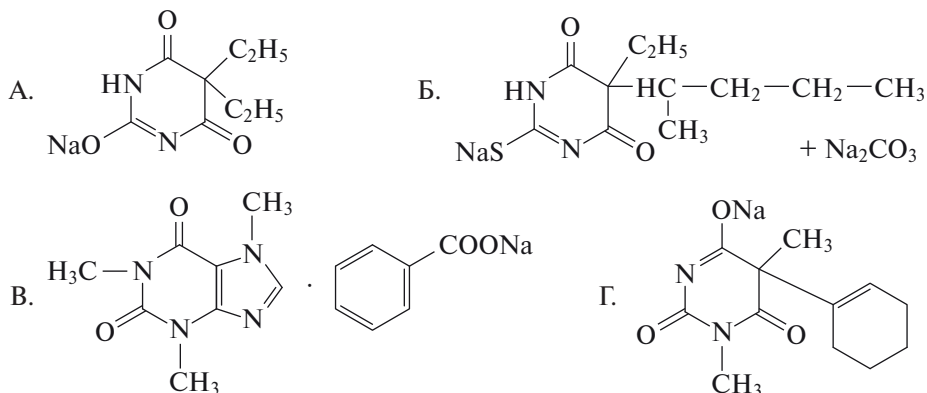
15-003. Химическое название 5-этил-5-фенил-гексагидро-пиримидин-4,6-дион соответствует химической структуре:



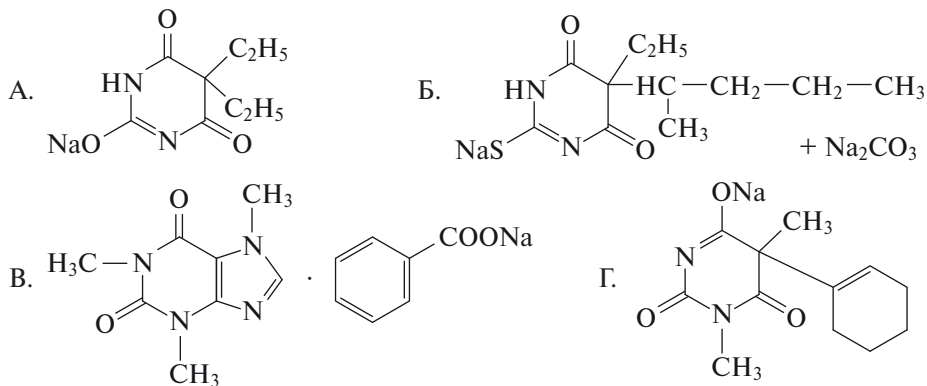
15-004. Химическое название 5-этил-5-фенил-(1Н,3Н,5Н)-пиримидин-2,4,6-трион соответствует химической структуре:



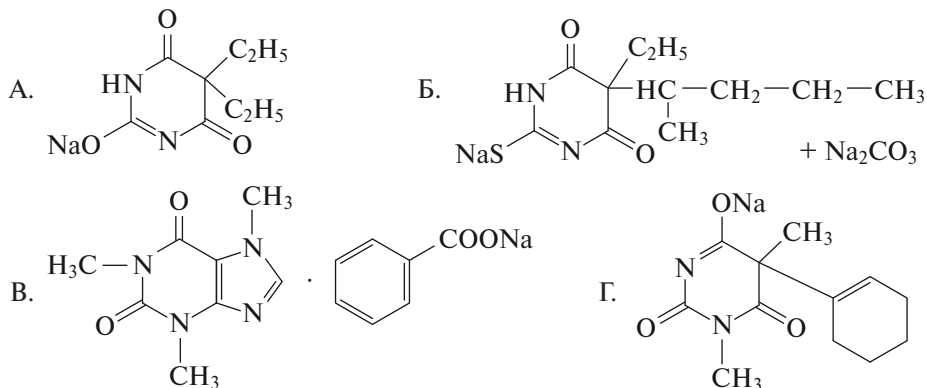
15-005. Химическое название 1,5-диметил-5-(циклогексен-1-ил)-(1H,3H,5H)-пириимидин-2,4,6-триона мононатриевая соль соответствует химической структуре:



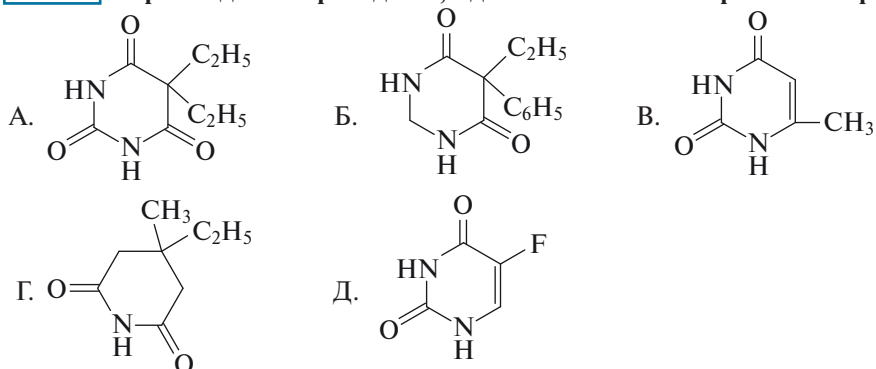
15-006. Химическое название смесь натриевой соли 5-этил-5-(1-метил-бутил)-2-тиобарбитуровой кислоты с безводным натрия карбонатом соответствует лекарственному средству:



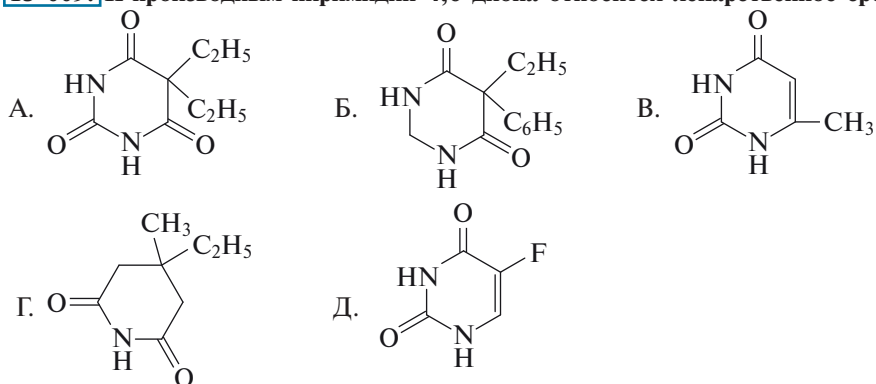
15-007. Химическое название 5,5-диэтил-(1H,3H,5H)-пириимидин-2,4,6-триона мононатриевая соль соответствует лекарственному средству:



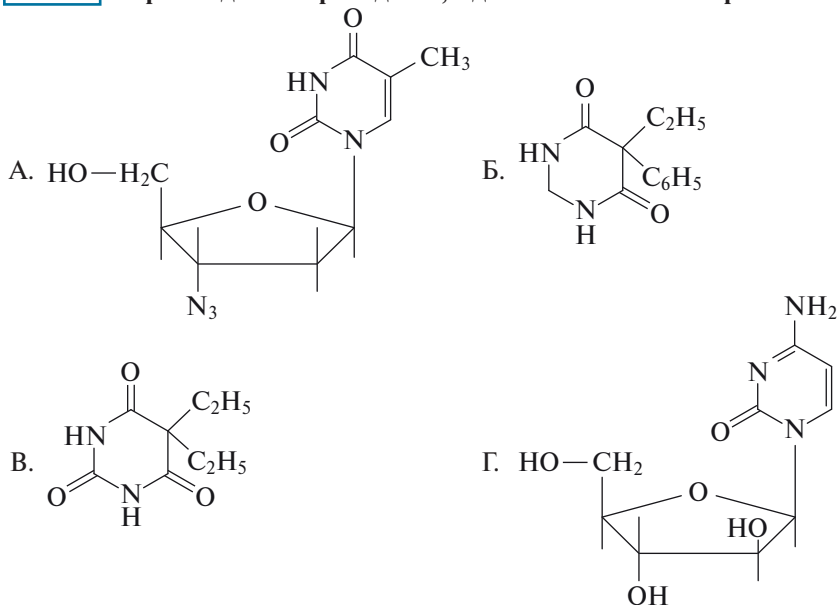
15-008. К производным пиримидин-2,4-диона относятся лекарственные средства:



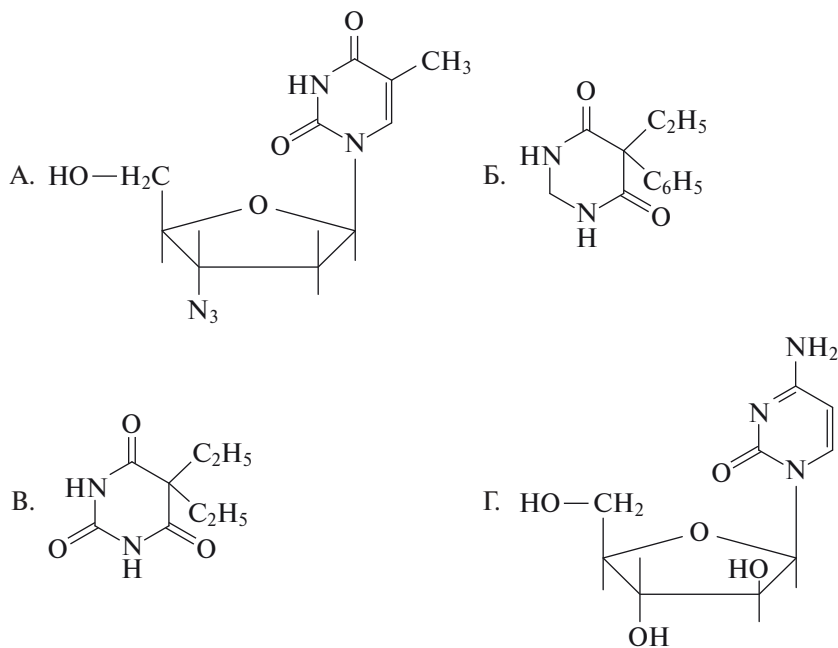
15-009. К производным пиримидин-4,6-диона относится лекарственное средство:



15-010. К производным пиримидин-2,4-диона относится лекарственное средство:



15-011. К производным 4-аминопириимидин-2-она относится лекарственное средство:



15-012. Производные (1H,3H,5H)-пириимидин-2,4,6-триона являются производными:

- А. Урацила.
- Б. Уретана.
- В. Барбитуровой кислоты.
- Г. Тимидина.

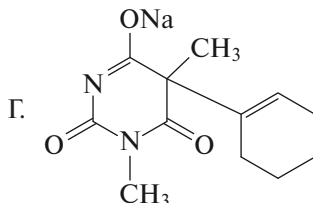
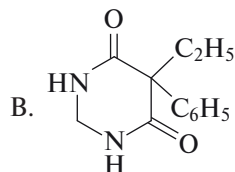
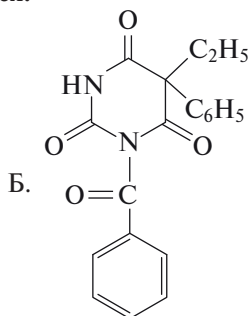
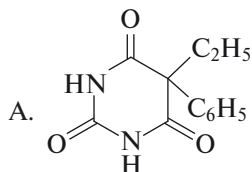
15-013. Производные пириимидин-2,4-диона являются производными:

- А. Урацила.
- Б. Уретана.
- В. Барбитуровой кислоты.
- Г. Малоновой кислоты.

15-014. Лекарственное средство относится к подгруппе:

- А. Фенобарбитал.
 - Б. Бензонал (Бензобарбитал).
 - В. Гексамидин (Примидон).
 - Г. Тиопентал натрия.
 - Д. Фторурацил.
1. Производные пириимидин-2,4,6-триона.
 2. Производные пириимидин-2,4-диона.
 3. Производные пириимидин-4,6-диона.
 4. Производные 4-аминопириимидин-2-она.

15-015. Уреидами по строению являются:



15-016. Производные пириимидин-2,4,6-триона по химическому строению являются:

- А. Уретанами.
- Б. Уреидами.
- В. Сложными эфирами.
- Г. Лактонами.

15-017. Лактамами по химическому строению являются:

- А. Фенобарбитал.
- Б. Феноксиметилпенициллин.
- В. Пирацетам.
- Г. Аскорбиновая кислота.

15-018. Производные пириимидин-2,4,6-триона обладают свойствами:

- А. Кислотными.
- Б. Основными.
- В. Окислительными.
- Г. Восстановительными.

15-019. Производные пириимидин-2,4,6-триона по химическим свойствам являются:

- А. СН-кислотами.
- Б. ОН-кислотами.
- В. NH-кислотами.
- Г. SH-кислотами.

15-020. NH-кислотные свойства проявляют:

- А. Сульфацил-натрий.
- Б. Барбитал натрия.
- В. Теобромин.
- Г. Гексамидин (Примидон).

15-021. Производные барбитуровой кислоты растворимы в растворах:

- А. Аммиака.
- Б. Натрия карбоната.
- В. Натрия гидроксида.
- Г. Натрия гидрокарбоната.

15-022. Производные пириимидин-4,6-диона растворимы в растворе:

- А. Аммиака.
- Б. Натрия карбоната.
- В. Натрия гидроксида.
- Г. Натрия гидрокарбоната.

15-023. Солевые формы производных барбитуровой кислоты существуют в виде:

- А. Лактонной формы.
- Б. Лактамной формы.
- В. Лактимной формы.

15-024. Кислотные формы производных барбитуровой кислоты существуют в виде:

- А. Лактонной формы.
- Б. Лактамной формы.
- В. Лактимной формы.

15-025. Лактимные формы производных пириимидин-2,4,6-триона растворимы в:

- А. 8% растворе хлористоводородной кислоты.
- Б. Воде.
- В. Растворе аммиака.
- Г. 10% растворе натрия гидроксида.

15-026. Описание «Белая пенообразная масса. На воздухе под влиянием углерода диоксида разлагается. Гигроскопичен» характерно для лекарственного средства:

- А. Барбитал натрия.
- Б. Бензонал (Бензобарбитал).
- В. Тиопентал натрия.
- Г. Гексенал (Гексобарбитал).

15-027. Описание «Сухая пористая масса желтоватого или желтовато-зеленого цвета со своеобразным запахом. Гигроскопичен. Водный раствор имеет щелочную реакцию» характерно для лекарственного средства:

- А. Барбитал натрия.
- Б. Бензонал (Бензобарбитал).
- В. Тиопентал натрия.
- Г. Гексенал (Гексобарбитал).

15-028. Кислотные свойства барбитуратов обусловлены таутомерией:

- А. Кето-енольной.
- Б. Лактам-лактимной.

15-029. Образование осадка наблюдается при действии на водные растворы солевых форм барбитуратов раствора:

- А. Хлористоводородной кислоты.
- Б. Натрия гидроксида.
- В. Аммония гидроксида.
- Г. Натрия карбоната.

15-030. Общегрупповыми для барбитуратов являются реакции:

- А. Соле- и комплексообразования с солями тяжелых металлов.
- Б. С растворами альдегидов в серной кислоте концентрированной.
- В. Образования азокрасителя.
- Г. Гидролитического разложения.
- Д. С общеалкалоидными осадительными реактивами.

15-031. Принадлежность барбитуратов к классу циклических уреидов можно доказать, используя:

- А. Раствор меди сульфата.
- Б. Раствор натрия гидроксида.
- В. Сплавление с кристаллической щелочью.
- Г. Раствор *n*-диметиламинобензальдегида в серной кислоте концентрированной.

15-032. Групповыми реактивами для барбитуратов являются растворы солей:

- А. Кобальта, меди, железа(III).
- Б. Меди, кобальта, серебра.
- В. Серебра, железа(III), меди.

15-033. Дифференцирующим реактивом для барбитуратов является раствор:

- А. Кобальта нитрата.
- Б. Серебра нитрата.
- В. Меди сульфата.
- Г. Железа(III) хлорида.

15-034. Раствор меди сульфата целесообразно использовать для идентификации:

- А. Барбитала.
- Б. Барбитала натрия.
- В. Фенобарбитала.
- Г. Тиопентала натрия.
- Д. Гексамидина (Примидон).

15-035. В реакциях с солями меди и кобальта предварительная ионизация кислотных форм барбитуратов:

- А. Требуется.
- Б. Не требуется.

15-036. Взаимодействие барбитуратов с солями тяжелых металлов обусловлено свойствами:

- А. Основными.
- Б. Кислотными.

- В. Восстановительными.
- Г. Окислительными.

15-037. В реакции с катионами меди для натриевых солей барбитуратов используют реактивы:

- А. Вода, раствор натрия гидроксида, раствор кальция хлорида.
- Б. Вода, карбонатный буфер, раствор кальция хлорида.
- В. Вода, карбонатный буфер.
- Г. Этиловый спирт, раствор кальция хлорида.

15-038. В реакции с катионами кобальта для кислотных форм барбитуратов используют реактивы:

- А. 10% раствор натрия гидроксида, спирт, раствор кальция хлорида.
- Б. 1% раствор натрия гидроксида, карбонатный буфер.
- В. Раствор натрия гидроксида, карбонатный буфер, спирт.
- Г. 1% раствор натрия гидроксида, раствор кальция хлорида, спирт.

15-039. В реакции с катионами кобальта для солевых форм барбитуратов используют реактивы:

- А. Вода, спирт, раствор кальция хлорида.
- Б. 1% раствор натрия гидроксида, карбонатный буфер.
- В. Раствор натрия гидроксида, карбонатный буфер, спирт.
- Г. 1% раствор натрия гидроксида, раствор кальция хлорида, спирт.

15-040. Реакции комплексообразования с катионами серебра для кислотных форм барбитуратов проводят в:

- А. Воде.
- Б. 1% растворе натрия гидроксида.
- В. Растворе натрия карбоната.
- Г. Этиловом спирте.

15-041. Производные барбитуровой кислоты можно идентифицировать с помощью реакций:

- А. Полимеризации.
- Б. Конденсации.
- В. Комплексообразования.
- Г. Нуклеофильного присоединения.

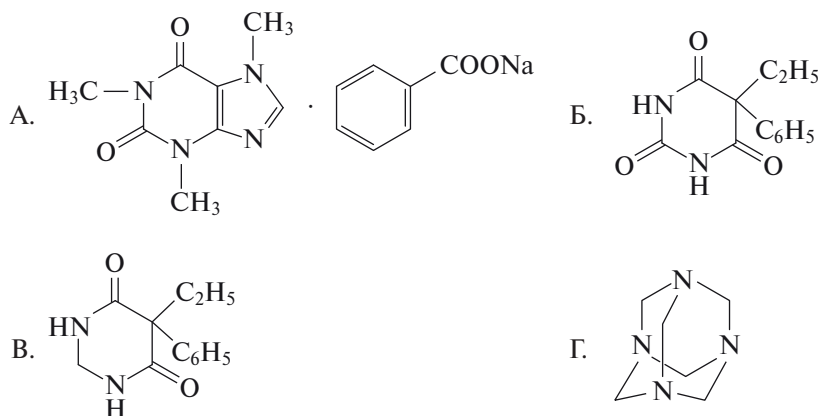
15-042. Производные урацила можно идентифицировать с помощью реакций:

- А. Полимеризации.
- Б. Конденсации.
- В. Комплексообразования.
- Г. Электрофильного замещения.

15-043. Реакции электрофильного замещения используют в контроле качества лекарственных средств:

- А. Фенобарбитал.
- Б. Метилурацил (Диоксометилтетрагидропиримидин).
- В. Фторафур (Тегафур).
- Г. Барбитал натрия.

15-044. Реакцию с хромотроповой кислотой в определенных условиях можно провести для лекарственных средств:



15-045. В результате взаимодействия гексамидина (Примидон) с хромотроповой кислотой в среде серной кислоты концентрированной образуется краситель:

- А. Арилметановый.
- Б. Индофеноловый.
- В. Азокраситель.
- Г. Азометиновый.

15-046. Обнаружить гексамидин (Примидон) по реакции с салициловой кислотой возможно при добавлении:

- А. Реактива Майера.
- Б. Серной кислоты разведенной.
- В. Серной кислоты концентрированной.
- Г. Раствора железа(III) хлорида.

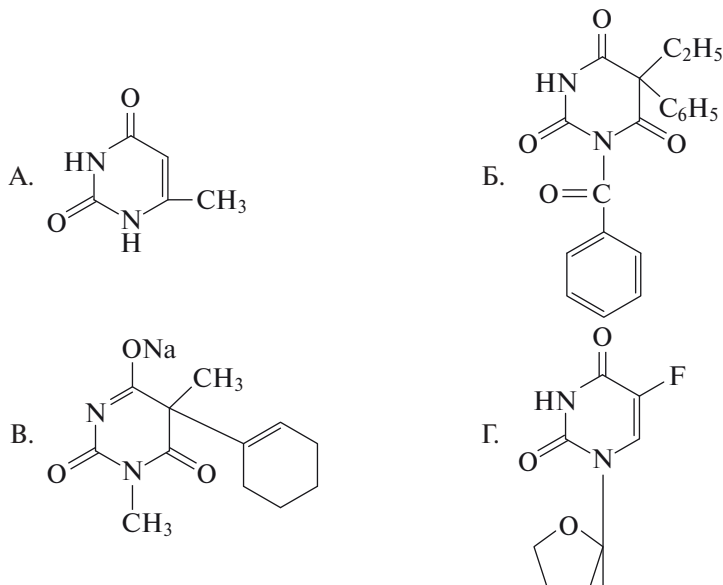
15-047. Выпадение темного осадка при добавлении раствора свинца ацетата (в определенных условиях) характерно для лекарственного средства:

- А. Гексенал (Гексобарбитал).
- Б. Бензонал (Бензобарбитал).
- В. Тиопентал натрия.
- Г. Фенобарбитал.

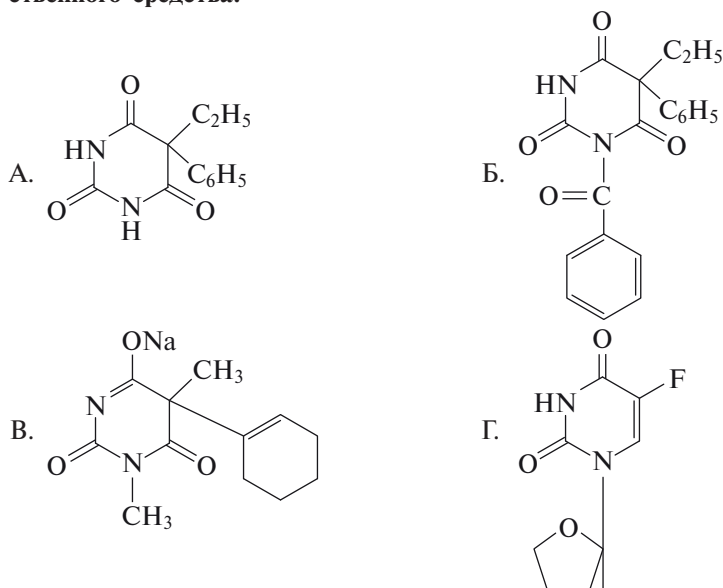
15-048. Общими реактивами для гексенала (Гексобарбитал) и метилурацила (Диоксометилтетрагидропиримидин) являются:

- А. Бромная вода.
- Б. Раствор хлористоводородной кислоты.
- В. Раствор серебра нитрата.
- Г. Раствор β -нафтола.

15-049. Взаимодействовать с бромной водой будут лекарственные средства:



15-050. Гидроксамовую пробу можно использовать для идентификации лекарственного средства:



15-051. Укажите последовательность реакций при получении азокрасителя для фенобарбитала:

- А. Диазотирование.
- Б. Восстановление.
- В. Азосочетание.
- Г. Нитрование.

15-052. При проведении реакции образования азокрасителя на метилурацил (Диоксометилтетрагидропиримидин) используют реактивы:

- А. Раствор натрия нитрита.
- Б. Раствор хлористоводородной кислоты.
- В. Раствор натрия гидроксида.
- Г. Раствор β -нафтола.
- Д. Стрептоцид.

15-053. Реакция образования азокрасителя для фенобарбитала обусловлена наличием в его структуре:

- А. Этильного радикала.
- Б. Фенильного радикала.
- В. Амидной группы.
- Г. Имидной группы.

15-054. Для получения азокрасителя фенобарбитал необходимо предварительно:

- А. Диазотировать.
- Б. Восстанавливать.
- В. Нитровать.
- Г. Окислять.

15-055. При сплавлении барбитуратов с кристаллической щелочью образуются:

- А. Аммиак, углерода диоксид, формальдегид.
- Б. Катион аммония, натрия карбонат.
- В. Аммиак, натрия карбонат, формальдегид.
- Г. Аммиак, натрия карбонат.

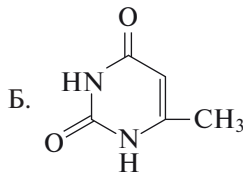
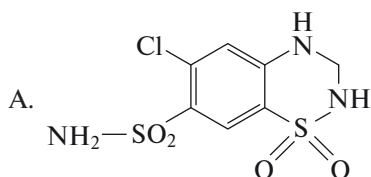
15-056. Минерализовать ковалентно связанный фтор в структурах фторурацила и фторафура (Тегафура) можно, используя методы:

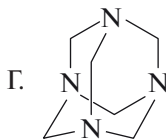
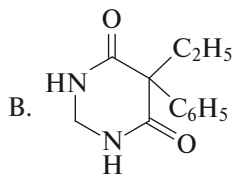
- А. Сплавление с металлическим натрием.
- Б. Сплавление с натрия карбонатом, калия нитратом и калия карбонатом.
- В. Сжигание в колбе с кислородом.
- Г. Нагревания с 30% раствором натрия гидроксида.

15-057. Доказать фторид-ионы после минерализации фторурацила можно по:

- А. Разрушению цирконий-ализаринового комплекса.
- Б. Обесцвечиванию железа(III) тиоцианата.
- В. Выпадению осадка с раствором кальция хлорида.
- Г. Выделению газа с характерным запахом.

15-058. Реакцию конденсации с фенолами в среде серной кислоты концентрированной можно использовать для идентификации лекарственных средств:





15-059. При определении свободной щелочи в солевых формах барбитуратов в качестве растворителя применяется:

- А. Вода очищенная.
- Б. Буферный раствор.
- В. Ацетон.
- Г. Спирт этиловый.

15-060. Примесь монозамещенных производных барбитуровой кислоты реакцию среды водного раствора:

- А. Сдвигает в кислую сторону.
- Б. Сдвигает в щелочную сторону.
- В. Не изменяет.

15-061. При определении содержания свободной щелочи в натриевых солях барбитуратов используется индикатор:

- А. Метиловый оранжевый.
- Б. Метиловый красный.
- В. Тимолфалеин.
- Г. Фенолфалеин.

15-062. Примесь фенилбарбитуровой кислоты в фенобарбитале:

- А. Допустима.
- Б. Недопустима.

15-063. Примесь этилбарбитуровой кислоты в барбитале можно определить:

- А. По реакции с раствором меди сульфата в определенных условиях.
- Б. С индикатором метиловым красным.
- В. Методом ВЭЖХ.
- Г. Титрованием стандартным раствором натрия гидроксида.

15-064. Содержание примесей монозамещенных производных барбитуровой кислоты:

- А. Регламентируется для кислотных форм барбитуратов.
- Б. Регламентируется для солевых форм барбитуратов.
- В. Регламентируется для кислотных и солевых форм барбитуратов.
- Г. Не учитывается.

15-065. Примесь монозамещенных производных барбитуровой кислоты можно определить с помощью индикатора:

- А. Тимолфалеина.
- Б. Метилового красного.
- В. Фенолфалеина.
- Г. Метилового оранжевого.

15-066. Раствор барбитала натрия (методика ФС) через 15 мин стал опалесцировать, и вскоре появился осадок вследствие:

- А. Окисления лекарственного средства и образования нерастворимых в воде продуктов.
- Б. Восстановления лекарственного средства и образования нерастворимых в воде продуктов.
- В. Гидролиза лекарственного средства углекислотой воздуха.
- Г. Гидролиза имидной группы.

15-067. Оптимальным методом определения метанола в субстанции тиопентала натрия по ФС является:

- А. Спектрофотометрия в УФ-области спектра.
- Б. Спектрофотометрия в видимой области спектра по реакции с динатриевой солью хромотроповой кислоты.
- В. Колориметрия по реакции комплексообразования с меди сульфатом.
- Г. Газовая хроматография.

15-068. Предварительное кипячение воды для растворения солевых форм барбитуратов при количественном определении методом ацидиметрии по ГФ:

- А. Обязательно.
- Б. Необязательно.

15-069. При количественном определении кислотных форм барбитуратов в неводной среде целесообразно использовать растворители:

- А. Протогенные.
- Б. Протофильные.
- В. Апротонные.

15-070. Для количественного определения барбитуратов метод аргентометрии использовать:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

15-071. Наиболее целесообразно для количественного определения гексамидина (Примидон) использовать:

- А. Аргентометрию.
- Б. Неводное титрование.
- В. Броматометрию.
- Г. Метод Кьельдаля.

15-072. При количественном определении кислотных форм барбитуратов методом кислотно-основного титрования в неводных средах в качестве растворителя используется:

- А. Диметилформамид.
- Б. Уксусная кислота ледяная.
- В. Уксусный ангидрид.
- Г. Ацетон.

15-073. Для количественного определения солевых форм барбитуратов используется метод:

- А. Алкалиметрия в неводной среде.
- Б. Алкалиметрия в водной среде.
- В. Ацидиметрия в неводной среде.
- Г. Ацидиметрия в водной среде.

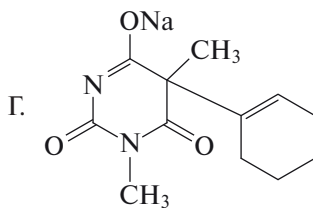
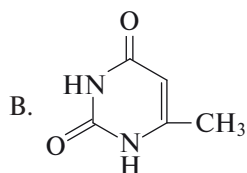
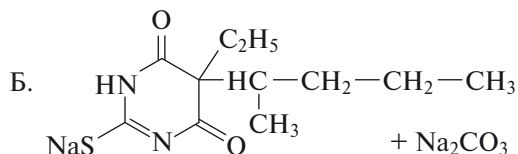
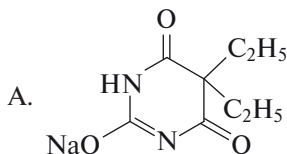
15-074. Использовать метод кислотно-основного титрования в среде диметилформамида для количественного определения гексамидина (Примидон):

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

15-075. Метод алкалиметрии в среде этилового спирта можно использовать для количественного определения:

- А. Барбитала.
- Б. Гексенала (Гексобарбитала).
- В. Гексамидина (Примидона).
- Г. Фенобарбитала.

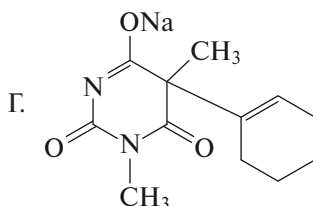
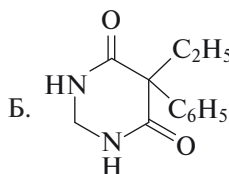
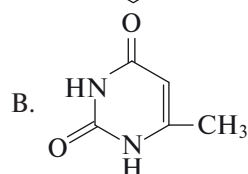
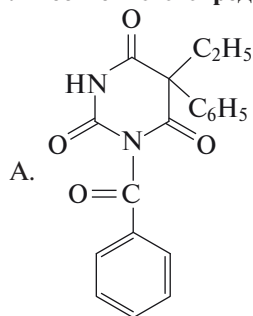
15-076. Метод ацидиметрии, согласно требованиям ГФ, используют для количественного определения лекарственных средств:



15-077. Наиболее целесообразный метод количественного определения фторурацила:

- А. Аргентометрия.
- Б. Неводное титрование.
- В. Броматометрия.
- Г. Метод Кьельдаля.

15-078. Метод алкалиметрии, согласно требованиям ГФ, используют для количественного определения лекарственных средств:



15-079. Для количественного определения метилурацила (Диоксометилтетрагидропиримидин) можно использовать:

- A. Ацидиметрию.
- Б. Алкалиметрию.
- В. Броматометрию.
- Г. Метод Кьельдаля.

15-080. В соответствии с требованиями ГФ, количественное определение тиопентала натрия следует проводить, используя:

- A. Броматометрию.
- Б. Метод Кьельдаля.
- В. Кислотно-основное титрование.
- Г. Гравиметрию.

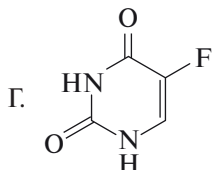
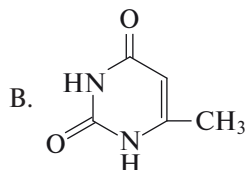
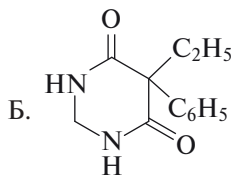
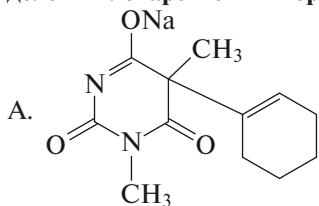
15-081. Согласно требованиям ГФ, тиопентал натрия количественно определяют методами:

- A. Ацидиметрия.
- Б. Алкалиметрия.
- В. Гравиметрия.
- Г. ВЭЖХ.
- Д. УФ-спектрофотометрия.

15-082. Для количественного определения лекарственного средства используют:

- | | |
|--|---|
| A. Фенобарбитал. | 1. Ацидиметрию. |
| Б. Бензонал (Бензобарбитал). | 2. Алкалиметрию в среде этилового спирта. |
| В. Гексамидин (Примидон). | 3. Алкалиметрию в среде диметилформамида. |
| Г. Тиопентал натрия. | 4. Метод Кьельдаля. |
| Д. Метилурацил (Диоксометилтетрагидропиримидин). | 5. Гравиметрию. |

15-083. Метод броматометрии можно использовать для количественного определения лекарственных средств:



15-084. Солевые формы барбитуратов несовместимы в одной прописи с веществами:

- А. Кислотного характера.
- Б. Основного характера.
- В. Окислителями.
- Г. Восстановителями.

15-085. Под влиянием углекислоты и влаги воздуха изменяются показатели качества натриевых солей барбитуратов:

- А. Внешний вид.
- Б. Растворимость.
- В. Реакция среды.
- Г. Прозрачность.
- Д. Цветность.

15-086. Уменьшение растворимости в воде натриевых солей барбитуратов может происходить под влиянием:

- А. Влаг и кислорода воздуха.
- Б. Влаг воздуха и щелочности стекла.
- В. Кислорода воздуха и света.
- Г. Влаг и углекислоты воздуха.

15-087. Уменьшение растворимости в воде натриевых солей барбитуратов связано с процессом:

- А. Окисления.
- Б. Восстановления.
- В. Гидролиза.
- Г. Полимеризации.

15-088. Под влиянием углекислоты и влаги воздуха реакция среды водных растворов солевых форм барбитуратов:

- А. Сдвигается в кислую сторону.
- Б. Сдвигается в щелочную сторону.
- В. Не изменяется.

15-089. Содержание примеси свободной щелочи в барбитуратах учитывается при количественном определении:

- А. Кислотных форм.
- Б. Солевых форм.
- В. Солевых и кислотных форм.

15-090. К группе противосудорожных средств относятся:

- А. Метилурацил (Диоксометилтетрагидропиримидин) и гексамидин (Примидон).
- Б. Гексамидин (Примидон) и бензонал (Бензобарбитал).
- В. Бензонал (Бензобарбитал) и барбитал.

15-091. Антиметаболитами нуклеинового обмена являются:

- А. Гексамидин (Примидон) и метилурацил (Диоксометилтетрагидропиримидин).
- Б. Бензонал (Бензобарбитал) и метилурацил (Диоксометилтетрагидропиримидин).
- В. Фторурацил и фторафур (Тегафур).

15-092. В качестве средств для наркоза применяются:

- А. Гексенал (Гексобарбитал), гексамидин (Примидон).
- Б. Гексенал (Гексобарбитал), тиопентал натрия.
- В. Барбитал натрия, фторурацил.

15-093. В виде таблеток выпускаются:

- А. Гексенал (Гексобарбитал), гексамидин (Примидон), тиопентал натрия.
- Б. Гексамидин (Примидон), бензонал (Бензобарбитал), фенobarбитал.
- В. Бензонал (Бензобарбитал), гексенал (Гексобарбитал), фторурацил.
- Г. Тиопентал натрия, фенobarбитал, гексенал (Гексобарбитал).

15-094. Лекарственному средству соответствует форма выпуска:

- | | |
|------------------------------|--------------------------|
| А. Фенobarбитал. | 1. Таблетки. |
| Б. Бензонал (Бензобарбитал). | 2. Раствор в ампулах. |
| В. Гексамидин (Примидон). | 3. Рассыпки во флаконах. |
| Г. Тиопентал натрия. | 4. Глазные капли. |
| Д. Гексенал (Гексобарбитал). | |

15-095. Форма выпуска гексенала (Гексобарбитал) обусловлена свойствами:

- А. Гигроскопичностью и окислением.
- Б. Окислением и гидролизом.
- В. Гигроскопичностью и гидролизом.
- Г. Гидролизом и восстановлением.

15-096. Лекарственное средство относится к фармакологической группе:

- | | |
|------------------------------|--|
| А. Барбитал. | 1. Противосудорожные средства. |
| Б. Бензонал (Бензобарбитал). | 2. Снотворные. |
| В. Гексенал (Гексобарбитал). | 3. Средства для ингаляционной общей анестезии. |
| Г. Гексамидин (Примидон). | |

Д. Фторурацил.

4. Стимуляторы метаболических процессов.

5. Противоопухолевые средства — антиметаболиты.

15-097. Раствор гексенала (Гексобарбитал) для парентерального введения стерилизации:

А. Подвергается.

Б. Не подвергается.

15-098. В лекарственных формах для парентерального применения выпускаются:

А. Фенобарбитал.

Б. Метилурацил (Диоксометилтетрагидропиримидин).

В. Фторафур (Тегафур).

Г. Гексамидин (Примидон).

Д. Гексенал (Гексобарбитал).

15-099. Следует хранить отдельно как сильнодействующие и ядовитые лекарственные средства:

А. Метилурацил (Диоксометилтетрагидропиримидин).

Б. Барбитал.

В. Гексамидин (Примидон).

Г. Фенобарбитал.

Д. Тиопентал натрия.

15-100. Хранение «В стеклянных флаконах по 0,5 г или 1 г. герметически закрытых резиновыми пробками, обжатыми алюминиевыми колпачками в сухом, прохладном месте» характерно для:

А. Тиопентала натрия.

Б. Фенобарбитала.

В. Фторафура (Тегафур).

Г. Метилурацила (Диоксометилтетрагидропиримидин).

Ответы

15-001	Б	15-035	А	15-070	А
15-002	А	15-036	Б	15-071	Г
15-003	В	15-037	В	15-072	А
15-004	Г	15-038	Г	15-073	Г
15-005	Г	15-039	А	15-074	Б
15-006	Б	15-040	В	15-075	Г
15-007	А	15-041	Б, В	15-076	А, Б, Г
15-008	В, Д	15-042	В, Г	15-077	Б
15-009	Б	15-043	А, Б, В	15-078	А, В
15-010	А	15-044	В, Г	15-079	Б, В, Г
15-011	Г	15-045	А	15-080	В, Г
15-012	В	15-046	В	15-081	А, В
15-013	А	15-047	В	15-082	А-2, Б-3, В-4, Г-1, 5; Д-3
15-014	А-1, Б-1, В-3, Г-1, Д-2	15-048	А, В	15-083	А, В, Г
15-015	А, Б, Г	15-049	А, В, Г	15-084	А
15-016	Б	15-050	Б	15-085	А, Б, В, Г
15-017	А, Б, В	15-051	Г-Б-А-В	15-086	Г
15-018	А	15-052	А, Б, В, Д	15-087	В
15-019	В	15-053	Б	15-088	А
15-020	А, Б, В	15-054	В	15-089	Б
15-021	Б, В	15-055	Г	15-090	Б
15-022	В	15-056	А, В	15-091	В
15-023	В	15-057	А, Б, В	15-092	Б
15-024	Б	15-058	А, В, Г	15-093	Б
15-025	Б, Г	15-059	Г	15-094	А-1, Б-1, В-1, Г-3, Д-3
15-026	Г	15-060	А	15-095	Б
15-027	В	15-061	В	15-096	А-2, Б-1, В-3, Г-1, Д-5
15-028	Б	15-062	Б	15-097	Б
15-029	А	15-063	Б, В	15-098	В, Д
15-030	А, Б, Г	15-064	А	15-099	Б, Г, Д
15-031	В	15-065	Б	15-100	А
15-032	Б	15-066	В		
15-033	В	15-067	Г		
15-034	А, Б, В, Г	15-068	А		
		15-069	Б		

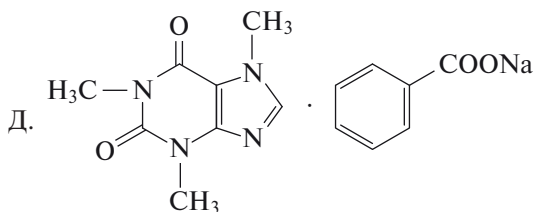
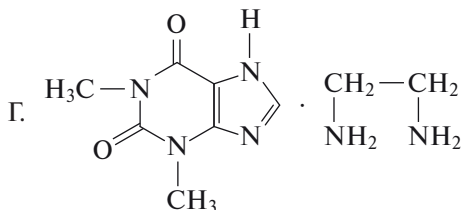
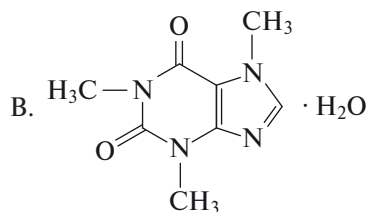
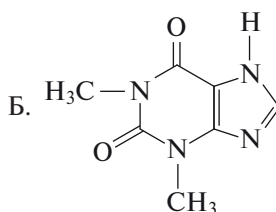
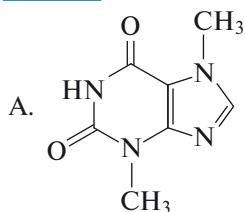
ТЕМА 16

Группа пурина

16-001. Ксантин по строению:

- А. Метилированное производное пурина.
- Б. Восстановленное производное пурина.
- В. Окисленное производное пурина.
- Г. 3,7-Диоксопурин.
- Д. 2,6-Диоксопурин.

16-002. Способность возгоняться при нагревании характерна для:



16-003. Теофиллин растворим:

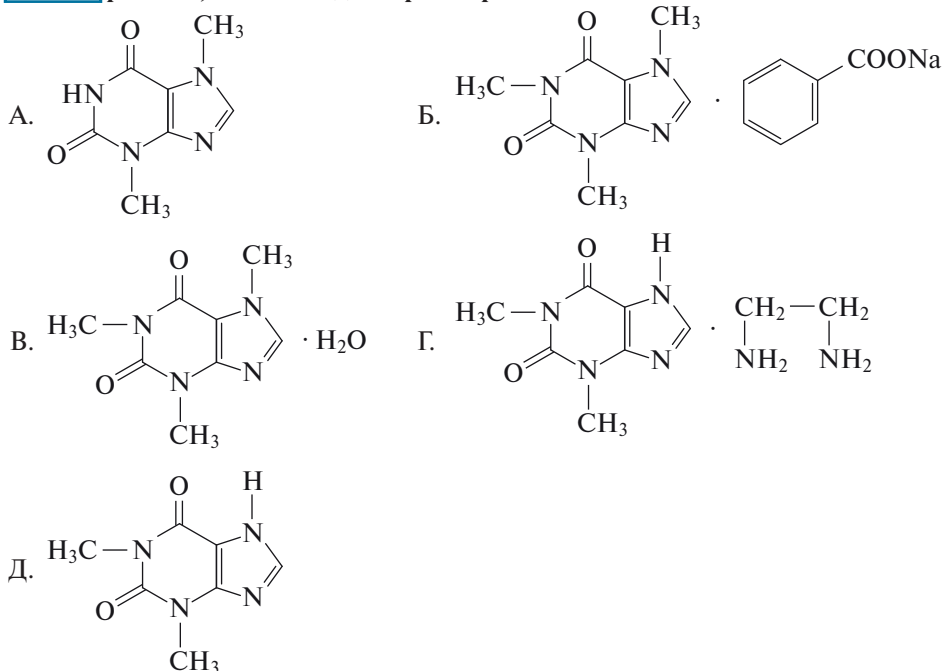
- А. Слабо.
- Б. Легко в горячей воде.

- В. Легко в хлороформе.
 Г. В разведенных кислотах.
 Д. В растворе аммиака.
 Е. В растворе натрия гидроксида.

16-004. Растворимость теобромина в растворе натрия гидроксида обусловлена:

- А. Иминогруппой.
 Б. Аминогруппой.
 В. Фенольным гидроксилом.
 Г. Енольным гидроксилом.
 Д. Имидной группой.

16-005. pH 9–9,7 имеет водный раствор:



16-006. Применение хлористоводородной кислоты в реакции образования пер-йодида кофеина:

- А. Целесообразно.
 Б. Нецелесообразно.

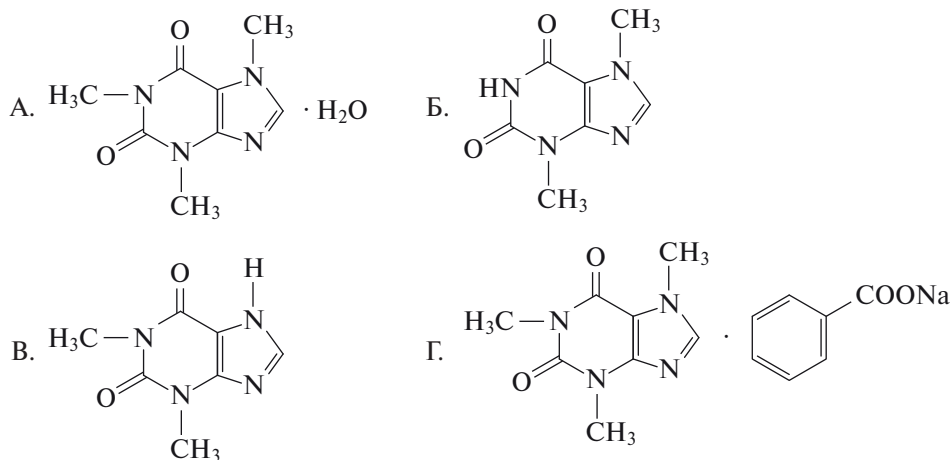
16-007. При действии на водный раствор кофеин-бензоата натрия хлористоводородной кислотой разведенной образование белого осадка:

- А. Наблюдается.
 Б. Не наблюдается.

16-008. При добавлении к водному раствору эуфиллина (Аминофиллин) раствора натрия гидроксида белый осадок:

- А. Образуется.
 Б. Не образуется.

16-009. С раствором кобальта хлорида белый с розовым оттенком осадок образуется:



16-010. Взаимодействие кофеина с раствором йода в кислой среде основано на реакции:

- А. Окисления.
- Б. Электрофильного замещения.
- В. Восстановления.
- Г. Образования комплексной соли.

16-011. Гидролитическое разложение производных пурина при действии концентрированного раствора натрия гидроксида обусловлено:

- А. Сложноэфирной группой.
- Б. Ядром имидазола.
- В. Ядром диоксопиримидина.
- Г. Лактонным циклом.

16-012. Водные растворы эуфиллина (Аминофиллин) и кофеин-бензоата натрия можно различить по:

- А. Взаимодействию с раствором меди сульфата.
- Б. Взаимодействию с раствором железа хлорида.
- В. Взаимодействию с раствором хлористоводородной кислоты.
- Г. Взаимодействию с раствором натрия гидроксида.
- Д. Реакции среды.

16-013. Различить теобромин и теофиллин можно реакциями взаимодействия с:

- А. Раствором натрия гидроксида.
- Б. Раствором аммиака.
- В. Реактивом Люголя.
- Г. Кобальта хлоридом.
- Д. Хлористоводородной кислотой.

16-014. К раствору препарата в воде добавляют раствор натрия гидроксида, хлороформ и взбалтывают; хлороформный слой фильтруют и выпаривают; остаток после высушивания имеет температуру плавления 234–237 °С. Это характерно для:

- А. Теобромина.
- Б. Эуфиллина (Аминофиллин).
- В. Теофиллина.
- Г. Кофеина.
- Д. Кофеин-бензоата натрия.

16-015. Окрашенным продуктом реакции в мурексидной пробе является:

- А. Диметилаллоксан.
- Б. 5-Аминобарбитуровая кислота.
- В. Пурпуровая кислота.
- Г. Аммонийная соль пурпуровой кислоты.

16-016. Количественное определение теобромина в среде протогенного растворителя:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

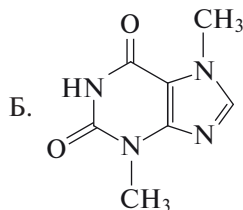
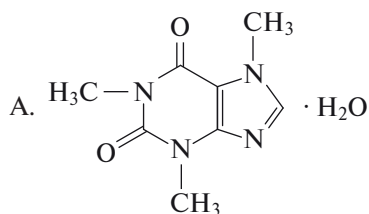
16-017. Количественное определение кофеина методом кислотно-основного титрования проводят в среде:

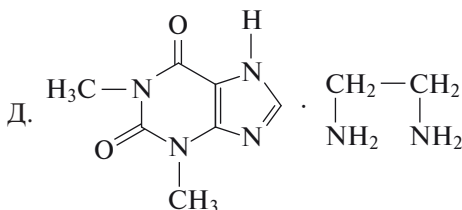
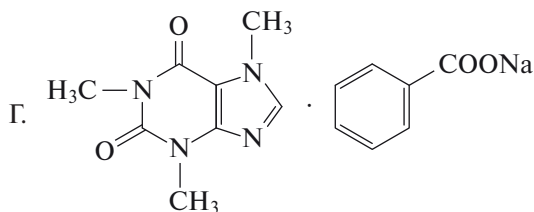
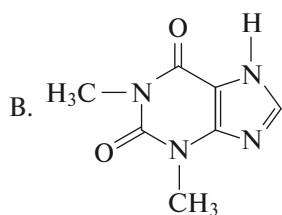
- А. Ацетона.
- Б. Уксусной кислоты безводной.
- В. Уксусного ангидрида.
- Г. Бутиламина.
- Д. ДМФА.

16-018. При количественном определении эуфиллина (Аминофиллин) по ГФ используют методы:

- А. Алкалометрия.
- Б. Ацидиметрии.
- В. Йодометрия.
- Г. Кислотно-основное титрование в неводной среде.
- Д. Косвенный метод нейтрализации.

16-019. Косвенный метод нейтрализации применяют для количественного определения:





16-020. При хранении эуфиллина (Аминофиллин) с доступом углекислоты воздуха растворимость его в воде:

- А. Не изменяется.
- Б. Уменьшается.
- В. Увеличивается.

16-021. Ядро пурина включает гетероциклы:

- А. Пиридин.
- Б. Пиразол.
- В. Имидазол.
- Г. Пиррол.
- Д. Пиримидин.

16-022. Кофеин в отличие от теобромина:

- А. Легко растворим в горячей воде.
- Б. Растворим в кислотах.
- В. Растворим в растворах щелочей.
- Г. Легко растворим в хлороформе.

16-023. Реакция среды водных растворов эуфиллина (Аминофиллин):

- А. Кислая.
- Б. Нейтральная.
- В. Щелочная.

16-024. Кофеин проявляет свойства:

- А. Сильные основные.
- Б. Слабые кислотные.
- В. Амфотерные.
- Г. Слабые основные.
- Д. Сильные кислотные.

16-025. Образование осадка перйодида кофеина в нейтральной среде:

- А. Наблюдается.
- Б. Не наблюдается.

16-026. Кофеин не образует осадка с:

- А. Реактивом Люголя.
- Б. Кремне-вольфрамовой кислотой.
- В. Реактивом Драгендорфа.
- Г. Реактивом Майера.
- Д. Фосфорно-молибденовой кислотой.

16-027. При действии на водный раствор эуфиллина (Аминофиллин) хлористоводородной кислотой разведенной образование белого осадка:

- А. Наблюдается.
- Б. Не наблюдается.

16-028. Для характеристики подлинности теофиллина использовать реакцию образования азокрасителя:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

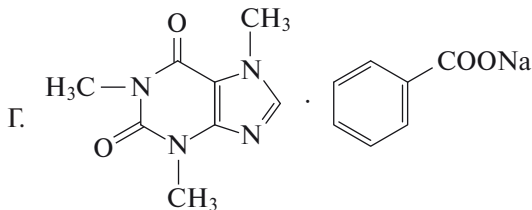
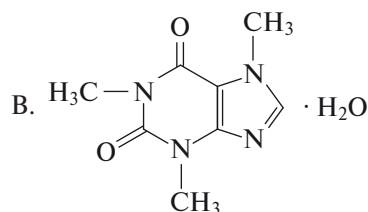
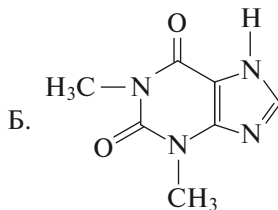
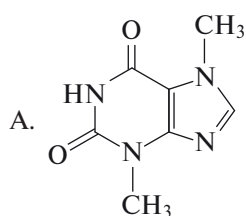
16-029. При взаимодействии эуфиллина (Аминофиллин) с раствором меди сульфата идет реакция:

- А. Солеобразования.
- Б. Окисления.
- В. Гидролиза.
- Г. Образования хелатного комплекса.

16-030. Теофиллин можно отличить от кофеина реакциями взаимодействия с:

- А. Раствором аммиака.
- Б. Раствором натрия гидроксида.
- В. Реактивом Марки.
- Г. Раствором кобальта хлорида.

16-031. Фиолетовое окрашивание с последующим образованием осадка серовато-голубого цвета дает с раствором кобальта хлорида:



16-032. В реакции получения азокрасителя на теofilлин используют реагенты:

- А. Хлористоводородную кислоту разведенную.
- Б. 30% раствор натрия гидроксида.
- В. Раствор β -нафтола.
- Г. Стрептоцид.
- Д. Раствор натрия нитрита.

16-033. Для образования осадка серебряной соли теобромина необходимы реагенты:

- А. Раствор хлористоводородной кислоты.
- Б. Раствор натрия гидроксида.
- В. Азотная кислота.
- Г. Раствор аммиака.
- Д. Раствор серебра нитрата.

16-034. Мурексидная проба как общегрупповая реакция на производные пурина основана на химических процессах:

- А. Гидролитического разложения.
- Б. Электрофильного замещения.
- В. Окисления.
- Г. Нуклеофильного присоединения.

16-035. Для количественного анализа кофеина можно использовать методы:

- А. Ацидиметрия.
- Б. Йодометрия.
- В. Алкалометрия.
- Г. Кислотно-основное титрование в среде протофильных растворителей.
- Д. Кислотно-основное титрование в среде протогенного растворителя.

16-036. Количественное определение теобромина методом кислотно-основного титрования в среде протофильных растворителей:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

16-037. Использование раствора аммиака при количественном определении теобромина косвенным методом нейтрализации:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

16-038. Применение свежeproкипяченной охлажденной воды при проведении количественного анализа эуфиллина (Аминофиллин):

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

16-039. Применение не смешивающегося с водой растворителя (эфира) при количественном определении кофеин-бензоата натрия:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

16-040. Изменение растворимости эуфиллина (Аминофиллин) в воде происходит под действием:

- А. Света.
- Б. Кислорода.
- В. Углекислоты воздуха.

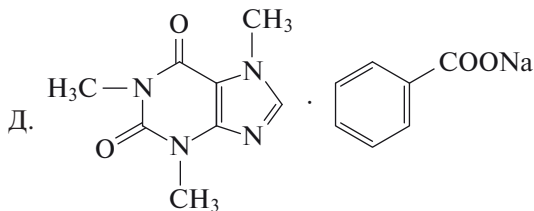
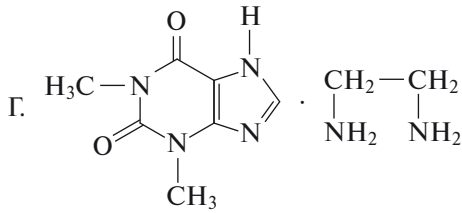
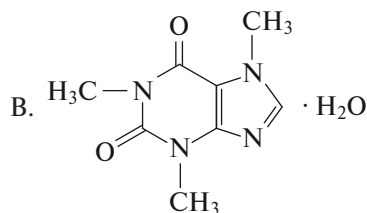
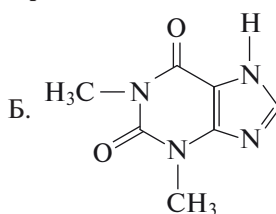
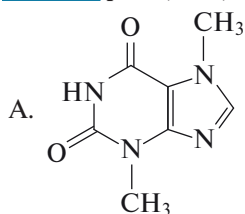
16-041. Кофеин по химическому строению:

- А. Окисленное производное пурина.
- Б. Метилированное производное пурина.
- В. Гидрированное производное ксантина.
- Г. Метилированное производное ксантина.

16-042. Теобромин растворим:

- А. Очень мало в воде.
- Б. Легко в хлороформе.
- В. В разведенных кислотах.
- Г. В растворе натрия гидроксида.
- Д. В растворе аммиака.

16-043. pH 6,8–8,5 имеет водный раствор:



16-044. Кислотные свойства теofilлина обусловлены:

- А. Енольным гидроксилом.
- Б. Амидной группой.
- В. Фенольным гидроксилом.
- Г. Иминогруппой.

16-045. Кофеин взаимодействует с:

- А. Раствором серебра нитрата.
- Б. Раствором кобальта хлорида.
- В. Раствором йода.
- Г. Реактивом Майера.
- Д. Раствором хлористоводородной кислоты.

16-046. Теобромин можно отличить от кофеина реакциями с:

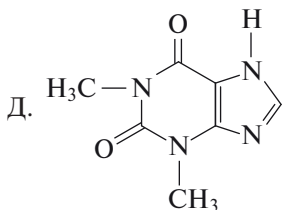
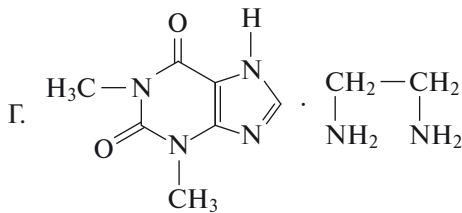
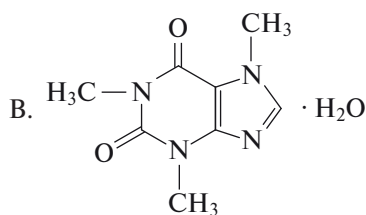
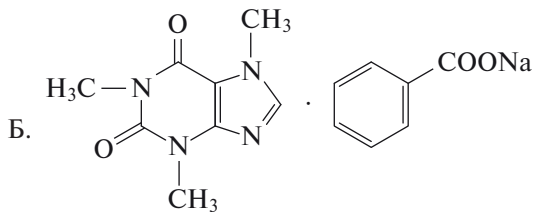
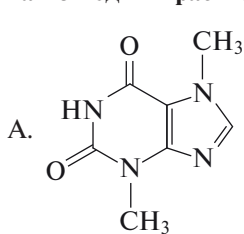
- А. Реактивом Люголя.
- Б. Солями кобальта.
- В. Раствором серебра нитрата.
- Г. Раствором натрия гидроксида.

16-047. К реагентам, позволяющим дифференцировать теобромин и теофиллин, относятся растворы:

- А. Натрия гидроксида.
- Б. Аммиака.
- В. Йода.
- Г. Кобальта хлорида.
- Д. Хлористоводородной кислоты.

16-048. Кофеин образует осадок с раствором йода в:

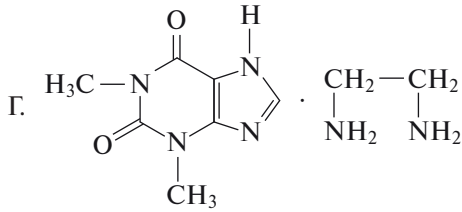
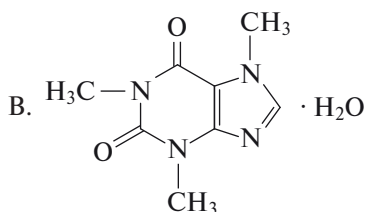
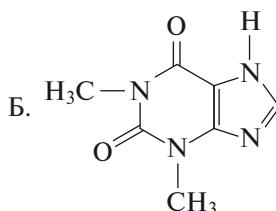
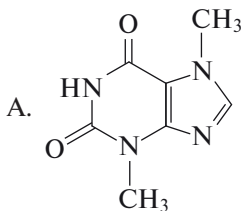
- А. Нейтральной среде.
- Б. Кислой среде.
- В. Щелочной среде.

16-049. Добавление хлористоводородной кислоты вызывает образование осадка из водных растворов:

16-050. Использование раствора аммиака в реакции получения серебряной соли теобромина:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

16-051. Фиолетовое окрашивание с раствором меди сульфата дает:



16-052. При взаимодействии теofilлина с солью диазония окрашивание:

- А. Наблюдается.
- Б. Не наблюдается.

16-053. Мурексидная проба включает химические превращения:

- А. Гидролитическое разложение.
- Б. Конденсация кетона и амина.
- В. Окисление.
- Г. Образование соли.
- Д. Кето-енольная таутомерия.

16-054. Мурексид как индикатор используют в методе количественного анализа:

- А. Аргентометрия.
- Б. Ацидиметрия.
- В. Броматометрия.
- Г. Комплексонометрия.
- Д. Цериметрия.

16-055. Для количественного определения теобромина можно использовать методы:

- А. Алкалиметрия.
- Б. Ацидиметрия.
- В. Косвенный метод нейтрализации.
- Г. Кислотно-основное титрование в неводной среде.
- Д. Аргентометрия.

16-056. Для количественного определения раствора кофеин-бензоата натрия по ГФ Х применяют методы:

- А. Алкалиметрия.
- Б. Ацидиметрия.
- В. Аргентометрия.
- Г. Кислотно-основное титрование в неводной среде.
- Д. Йодометрия.

16-057. При количественном определении теобромина косвенным методом нейтрализации используют реагенты:

- А. 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты.
- Б. 0,1 М раствор серебра нитрата.
- В. 0,1 М раствор натрия гидроксида.
- Г. Раствор аммиака.

16-058. Титрование кофеина в среде уксусной кислоты безводной:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

16-059. Предварительное высушивание эуфиллина (Аминофиллин) при количественном определении в нем теофиллина косвенным методом нейтрализации:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

16-060. Метод йодометрии в определенных условиях можно применить для количественного определения:

- А. Теофиллина.
- Б. Теобромина.
- В. Метамизола натрия.
- Г. Кофеин-бензоата натрия.

16-061. Метод кислотно-основного титрования в неводной среде используется в анализе лекарственных средств:

- А. Кофеин.
- Б. Теофиллин.
- В. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- Г. Салициловая кислота.

16-062. Реакция образования мурексида является специфической для установления подлинности производных:

- А. Ксантина.
- Б. Тропана.
- В. Хинолина.
- Г. Пиридина.

16-063. Количественное определение эуфиллина (Аминофиллин) проводят методом:

- А. Косвенной нейтрализации.
- Б. Ацидиметрии.
- В. Йодометрии.
- Г. Цериметрии.

16-064. Для лекарственного средства используют метод количественного определения:

- | | |
|-----------------------|---|
| А. Кофеин. | 1. Кислотно-основное титрование в неводной среде. |
| Б. Метамизол натрия. | 2. Йодометрия. |
| В. Барбитал. | 3. Перманганатометрия. |
| Г. Водорода пероксид. | 4. Ацидиметрия. |

16-065. При действии на раствор эуфиллина (аминофиллин) раствором меди сульфата наблюдается:

- А. Фиолетовое окрашивание.
- Б. Зеленое окрашивание.
- В. Розовый осадок.
- Г. Бурый осадок.

16-066. Для количественного определения кофеина-бензоата натрия используются методы:

- А. Алкалиметрия.
- Б. Кислотно-основное титрование в неводной среде.
- В. Ацидиметрия.
- Г. Йодометрия (обратный способ).

16-067. Для идентификации кофеина-бензоата натрия возможно применить:

- А. Мурексидную пробу.
- Б. Реакцию с железа(III) хлоридом.
- В. Реакцию с хлористоводородной кислотой.
- Г. Реакцию с кобальта хлоридом.

16-068. Препарат, растворимый в минеральных кислотах, натрия гидроксиде и аммиаке:

- А. Кофеин.
- Б. Теобромин.
- В. Эуфиллин (Аминофиллин).
- Г. Теофиллин.

16-069. Вторым титрованным раствором в методе косвенной нейтрализации теобромина является раствор:

- А. Натрия гидроксида.
- Б. Натрия тиосульфата.
- В. Серебра нитрата.
- Г. Аммония тиоцианата.

16-070. Вторым титрованным раствором в методе аргентометрии теобромина является раствор:

- А. Натрия гидроксида.
- Б. Натрия тиосульфата.
- В. Серебра нитрата.
- Г. Аммония тиоцианата.

16-071. При определении методом кислотно-основного титрования в неводной среде субстанции кофеина индикатором служит:

- А. Кристаллический фиолетовый.
- Б. Метиловый оранжевый.
- В. Тропеолин 00.
- Г. Фенолфталеин.

16-072. При расчете молярной массы эквивалента $M(1/z)$ кофеина, определенного методом кислотно-основного титрования в неводной среде, величина « z » равна:

- А. 1.
- Б. 2.
- В. 3.
- Г. 4.

16-073. Метод кислотно-основного титрования в неводной среде возможно применить для количественного определения:

- А. Кофеина.
- Б. Барбитала.
- В. Теофиллина.
- Г. Метамизола натрия.

16-074. Легко растворим в воде:

- А. Теобромин.
- Б. Теофиллин.
- В. Эуфиллин (Аминофиллин).
- Г. Бутадион (Фенилбутазон).

16-075. Щелочная реакция среды характерна для водных растворов:

- А. Эуфиллина (Аминофиллин).
- Б. Натрия хлорида.
- В. Метамизола натрия.
- Г. Антипирина (Феназон).

16-076. Общим методом количественного определения теобромину и теофиллина может быть метод:

- А. Косвенной нейтрализации.
- Б. Аргентометрии.
- В. Кислотно-основного титрования.
- Г. Йодометрии.

16-077. С раствором йода могут реагировать:

- А. Кофеин.
- Б. Теобромин.
- В. Метамизол натрия.
- Г. Антипирин (Феназон).

16-078. Серебра нитрат может применяться как титрованный раствор при количественном определении:

- А. Кофеин-бензоата натрия.

- Б. Теобромина.
- В. Теофиллина.
- Г. Эуфиллина (Аминофиллин).

16-079. Метод ацидиметрии может применяться для количественного определения:

- А. Эуфиллина (Аминофиллина).
- Б. Кофеин-бензоата натрия.
- В. Теофиллина.
- Г. Кофеина.

16-080. Возможными методами количественного определения теофиллина являются:

- А. Метод косвенной нейтрализации.
- Б. Argentометрия.
- В. Кислотно-основное титрование в неводной среде.
- Г. Ацидиметрия.

16-081. Величина « z » для теофиллина при количественном определении методом кислотно-основного титрования равна:

- А. 1.
- Б. 2.
- В. 3.
- Г. 4.

16-082. Химическое название 1,3-диметилксантин принадлежит:

- А. Кофеину.
- Б. Теобромину.
- В. Эуфиллину (Аминофиллин).
- Г. Теофиллину.

16-083. Химическое название 3,7-диметилксантин принадлежит:

- А. Кофеину.
- Б. Теобромину.
- В. Эуфиллину (Аминофиллин).
- Г. Теофиллину.

16-084. Химическое название 1,3,7-триметилксантин принадлежит:

- А. Кофеину.
- Б. Теобромину.
- В. Эуфиллину (Аминофиллин).
- Г. Теофиллину.

16-085. Образование комплексных солей с ионами кобальта и эквивалентным количеством щелочи характерно для:

- А. Кофеина.
- Б. Теобромина.
- В. Теофиллина.
- Г. Эуфиллина (Аминофиллин).

16-086. Реагентом для остатка бензойной кислоты в лекарственном средстве кофеин-бензоат натрия является:

- А. Меди сульфат.
- Б. Натрия гидроксид.
- В. Железа(III) хлорид.
- Г. Кобальта хлорид.

16-087. Метод кислотно-основного титрования в неводной среде используют в анализе:

- А. Кофеина.
- Б. Эуфиллина (Аминофиллин).
- В. Теофиллина.
- Г. Антипирина.

16-088. Лекарственное средство, содержащее в своей структуре имидную группу:

- А. Кофеин.
- Б. Теофиллин.
- В. Теобромин.
- Г. Барбитал.

16-089. Амфотерные свойства имеются у:

- А. Кофеина.
- Б. Теобромина.
- В. Эуфиллина (Аминофиллин).
- Г. Метамизола натрия.

16-090. Щелочную реакцию среды имеет раствор:

- А. Метамизола натрия.
- Б. Барбитала.
- В. Эуфиллина (Аминофиллин).
- Г. Дибазола (Бендазол).

16-091. С помощью реактива Люголя в кислой среде можно определить:

- А. Барбитал.
- Б. Кофеин.
- В. Фенобарбитал.
- Г. Фталазол (Фталилсульфатиазол).

16-092. Метод кислотно-основного титрования в среде ДМФА можно использовать для количественного определения:

- А. Фталазола (Фталилсульфатиазол).
- Б. Теофиллина.
- В. Кофеина.
- Г. Фурацилина (Нитрофурал).

16-093. Реактив Люголя (Бушарда, Вагнера) представляет собой:

- А. Формальдегид в серной кислоте концентрированной.
- Б. Йод в калия йодиде.
- В. Висмута йодид в калия йодиде.
- Г. Аммония молибдат в серной кислоте концентрированной.

16-094. Общегрупповой реакцией для подтверждения лекарственных средств, производных ксантина, является:

- А. Реакция Цинке.
- Б. Мурексидная проба.
- В. Реакция Витали–Морена.
- Г. Гидроксамовая проба.

16-095. К группе общеалкалоидных осадительных реактивов относятся:

- А. Реактив Марки.
- Б. Реактив Майера.
- В. Пикриновая кислота.
- Г. Реактив Эрдмана.

16-096. Подлинность кофеина можно подтвердить с помощью раствора:

- А. Йода в кислой среде.
- Б. Йода в щелочной среде.
- В. Железа(III) хлорида.
- Г. Кобальта нитрата.

16-097. Кофеин дает реакцию:

- А. Образование мурексида.
- Б. Таллейохинная проба.
- В. Гидроксамовая проба.
- Г. Образование тиохрома.

16-098. Мурексидную пробу используют для подтверждения подлинности:

- А. Кофеина.
- Б. Метамизола натрия.
- В. Теобромина.
- Г. Фурацилина (Нитрофурал).

16-099. Отличить друг от друга теобромин и кофеин можно с помощью растворов:

- А. Кобальта нитрата.
- Б. Натрия гидроксида.
- В. Меди сульфата.
- Г. Йода в кислой среде.

16-100. При кислотно-основном титровании в неводной среде в качестве протонного растворителя используют:

- А. ДМФА.
- Б. Уксусный ангидрид.
- В. Уксусную кислоту ледяную.
- Г. Пиридин.

16-101. При кислотно-основном титровании в неводной среде в качестве протфильного растворителя используют:

- А. ДМФА.
- Б. Пиридин.

- В. Уксусный ангидрид.
- Г. Муравьиную кислоту.

16-102. Взаимодействие кофеина с йодом в кислой среде основано на реакции:

- А. Образования комплексной соли.
- Б. Электрофильного замещения.
- В. Окисления.
- Г. Восстановления.

16-103. Кофеин не образует осадка с:

- А. Реактивом Майера.
- Б. Йодом в кислой среде.
- В. Йодом в щелочной среде.
- Г. Солями кобальта.

16-104. Принадлежность лекарственного средства к группе азотистых органических оснований доказывают с:

- А. Реактивом Марки.
- Б. Реактивом Бушарда.
- В. Реактивом Фелинга.
- Г. Реактивом Толленса.

16-105. Косвенный метод нейтрализации применяется для количественного определения:

- А. Кофеина.
- Б. Кофеин-бензоата натрия.
- В. Эуфиллина (Аминофиллин).
- Г. Метамизола натрия.

16-106. При прибавлении хлористоводородной кислоты к водному раствору препарата выделяется белый осадок. Это характерно для:

- А. Кофеин-бензоата натрия.
- Б. Теобромина.
- В. Теофиллина.
- Г. Натрия салицилата.

16-107. Окрашенным продуктом реакции в мурексидной пробе является:

- А. Аминобарбитуровая кислота.
- Б. Азокраситель.
- В. Ауриновый краситель.
- Г. Аммонийная соль производных пурпуровой кислоты.

16-108. Для идентификации теофиллина с солями кобальта препарат необходимо предварительно растворить в:

- А. Спирте.
- Б. Хлороформе.
- В. 0,1 М растворе натрия гидроксида.
- Г. 0,1 М растворе хлористоводородной кислоты.

16-109. Кислотные свойства теобромина обусловлены:

- А. Карбонильной группой.
- Б. Иминогруппой.
- В. Имидной группой.
- Г. Фенольным гидроксилом.

16-110. Титрованными растворами в кислотно-основном титровании в неводной среде являются:

- А. Уксусный ангидрид.
- Б. Хлорная кислота.
- В. Натрия метоксид.
- Г. Калия этоксид.

16-111. При титровании в неводной среде применяются протогенные растворители:

- А. Уксусный ангидрид.
- Б. Уксусная кислота ледяная.
- В. Диметилформамид.
- Г. Хлороформ.

16-112. При определении теофиллина и теобромина методом кислотно-основного титрования применяются растворители:

- А. Диметилформамид.
- Б. Спирт.
- В. Уксусный ангидрид.
- Г. Уксусную кислоту ледяную.

16-113. Солями по составу являются:

- А. Метамизол натрия.
- Б. Эуфиллин (Аминофиллин).
- В. Теобромин.
- Г. Теофиллин.

16-114. Реакцию соле/комплексообразования с солями тяжелых металлов в нейтральной среде дают препараты:

- А. Теобромин.
- Б. Кофеин.
- В. Теофиллин.
- Г. Барбитал.

16-115. В растворе аммиака и натрия гидроксида растворимо лекарственное средство:

- А. Кофеин.
- Б. Теофиллин.
- В. Кодеин.
- Г. Теобромин.

Ответы

16-001	В, Д	16-040	В	16-078	Б, В, Г
16-002	В	16-041	Г	16-079	А, Б
16-003	А, Б, Г, Д, Е	16-042	А, В, Г	16-080	А, Б, В
16-004	Д	16-043	Д	16-081	А
16-005	Г	16-044	Г	16-082	Г
16-006	А	16-045	В, Д	16-083	Б
16-007	А	16-046	Б, В, Г	16-084	А
16-008	Б	16-047	Б, Г	16-085	Б, В
16-009	В	16-048	Б	16-086	В
16-010	Г	16-049	Б, Г	16-087	А, В
16-011	В	16-050	А	16-088	ВГ
16-012	А, Б, Д	16-051	Г	16-089	Б
16-013	Б, Г	16-052	Б	16-090	В
16-014	Д	16-053	А, Б, В, Г, Д	16-091	Б
16-015	Г	16-054	Г	16-092	А, Б
16-016	А	16-055	В, Г, Д	16-093	Б
16-017	В	16-056	Б, Д	16-094	Б
16-018	Б, Д	16-057	Б, В	16-095	Б, В
16-019	Б, В, Д	16-058	Б	16-096	А
16-020	Б	16-059	А	16-097	А
16-021	В, Д	16-060	В, Г	16-098	А, В
16-022	А, Г	16-061	А, Б, В	16-099	А, Б, Г
16-023	В	16-062	А	16-100	Б, В
16-024	Г	16-063	АБ	16-101	А, Б
16-025	Б	16-064	А-1, Б-2, В-1, Г-3	16-102	А
16-026	Г	16-065	А	16-103	А, В, Г
16-027	А	16-066	В, Г	16-104	Б
16-028	А	16-067	А, Б, В	16-105	В
16-029	Г	16-068	Г	16-106	А, Г
16-030	А, Б, Г	16-069	А	16-107	Г
16-031	А	16-070	Г	16-108	В
16-032	А, Б, Г, Д	16-071	А	16-109	В
16-033	Б, Г, Д	16-072	А	16-110	Б, В, Г
16-034	А, В	16-073	А, Б, В	16-111	А, Б
16-035	Б, Д	16-074	В	16-112	А
16-036	А	16-075	А	16-113	А, Б
16-037	Б	16-076	А, Б, В	16-114	А, В, Г
16-038	А	16-077	А, В, Г	16-115	Б
16-039	А				

ТЕМА 17

Производные пиримидинотиазола, птеридина, изоаллоксазина, фенотиазина и бензодиазепина

17-001. Лекарственное средство рибофлавин по химической структуре относится к производным:

- А. Пурина.
- Б. Аллоксазина.
- В. Изоаллоксазина.
- Г. Пиримидина.

17-002. Аминазин (Хлорпромазин) по химической структуре относится к производным:

- А. Бензодиазепина.
- Б. Фенотиазина.
- В. Птеридина.
- Г. Изоаллоксазина.

17-003. Ртут(II) ацетат необходимо добавлять при кислотно-основном титровании в неводной среде уксусной кислоты ледяной для лекарственных веществ:

- А. Рибофлавин.
- Б. Хлордiazэпоксид.
- В. Аминазин (Хлорпромазин).
- Г. Тиамин хлорид (Тиамин).

17-004. Общегрупповой для препаратов тиамина является реакция:

- А. Образования мурексидов.
- Б. Образования тиохрома.
- В. Гидроксидная проба.
- Г. Реакция Витали–Морена.

17-005. При расчете молярной массы эквивалента $M(1/z)$ аминазина (Хлорпромазин), определенного методом кислотно-основного титрования в неводной среде, величина z равна:

- А. 1.
- Б. 2.
- В. 3.
- Г. 4.

17-006. Легко растворимы в воде:

- А. Метамизол натрия.
- Б. Рибофлавин.
- В. Аминазин (Хлорпромазин).
- Г. Тиамин хлорид (Тиамин).

17-007. Метод кислотно-основного титрования в неводной среде возможно применить для количественного определения препаратов:

- А. Рибофлавин.
- Б. Аминазин (Хлорпромазин).
- В. Теофиллин.
- Г. Феназепам (Бромдигидрохлорфенилбензодиазепин).

17-008. С общеалкалоидными осадительными реактивами реагируют:

- А. Рибофлавин.
- Б. Фолиевая кислота.
- В. Аминазин (Хлорпромазин).
- Г. Тиамин хлорид (Тиамин).

17-009. Флуоресцируют в УФ-свете лекарственные средства или продукты их реакций:

- А. Рибофлавин.
- Б. Аминазин (Хлорпромазин).
- В. Фолиевая кислота.
- Г. Тиамин хлорид (Тиамин).

17-010. Продукт реакции образования тioxрома представляет собой:

- А. Осадок голубого цвета.
- Б. Раствор зеленого цвета.
- В. Флуоресцирующее соединение.
- Г. Осадок желтого цвета.

17-011. Окрашенные продукты с серной кислотой концентрированной дают лекарственные средства:

- А. Тиамин хлорид (Тиамин).
- Б. Рибофлавин.
- В. Аминазин (Хлорпромазин).
- Г. Метамизол натрия.

17-012. Посторонние примеси (родственные соединения) в аминазине (Хлорпромазин) можно определить, используя:

- А. ИК-спектроскопию.
- Б. ТСХ.
- В. ВЭЖХ.
- Г. Химические реакции.

17-013. С серебра нитратом в определенных условиях реагируют:

- А. Аминазин (Хлорпромазин).
- Б. Рибофлавин.

- В. Теобромин.
- Г. Метамизол натрия.

17-014. При добавлении раствора натрия гидроксида к водному раствору препарата выпадает белый осадок. Это характерно для:

- А. Рибофлавина.
- Б. Аминазина (Хлорпромазин).
- В. Хинина гидрохлорида.
- Г. Феназепама (Бромдигидрохлорфенилбензодиазепин).

17-015. В растворах натрия гидроксида и аммиака растворимы:

- А. Аминазин (Хлорпромазин).
- Б. Рибофлавин.
- В. Фолиевая кислота.
- Г. Теофиллин.

17-016. Рибофлавин в лекарственных формах возможно определить количественно методами:

- А. Спектрофлуориметрии.
- Б. ТСХ.
- В. ВЭЖХ.
- Г. Спектрофотометрии в видимой и УФ областях спектра.

17-017. Фолиевую кислоту в лекарственных формах возможно определить количественно методами:

- А. Спектрофотометрии в УФ-области.
- Б. Спектрофотометрии в видимой области спектра.
- В. ВЭЖХ.
- Г. ТСХ.

17-018. Ковалентно связанные галогены содержат:

- А. Аминазин (Хлорпромазин).
- Б. Феназепам (Бромдигидрохлорфенилбензодиазепин).
- В. Трифлуоперазин.
- Г. Рибофлавин.

17-019. Образование комплексных солей с солями тяжелых металлов (и эквивалентным количеством щелочи) характерно для:

- А. Теофиллина.
- Б. Фолиевой кислоты.
- В. Рибофлавина.
- Г. Кофеина.

17-020. Для минерализации хлор- и бром-производных (Феназепам) используют:

- А. Сжигание в колбе с кислородом.
- Б. Нагревание с серной кислотой концентрированной.
- В. Восстановление цинковой пылью в кислой или щелочной среде при нагревании.
- Г. Нагревание с кристаллическим натрия хлоридом.

17-021. В гидроксамовую реакцию вступают лекарственные вещества, имеющие в своем составе:

- А. Сложноэфирную группу.
- Б. Первичную ароматическую аминогруппу.
- В. Амидную группу.
- Г. Альдегидную группу.

17-022. Реакция получения железа гидроксаматов обусловлена структурным фрагментом молекулы этацитина:

- А. Фенольным гидроксилом.
- Б. Уретановой группой.
- В. Амидной группой.
- Г. Сложноэфирной группой.

17-023. Легко окисляются на воздухе:

- А. Кофеин.
- Б. Аминазин (Хлорпромазин).
- В. Трифлуоперазин.
- Г. Метамизол натрия.

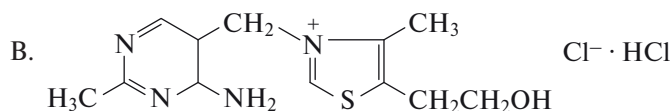
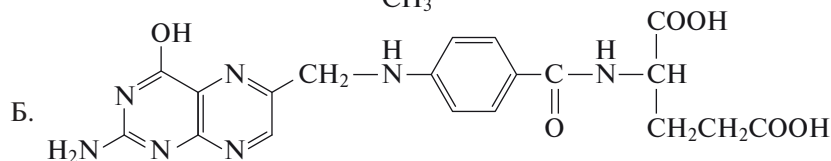
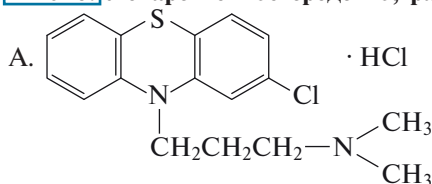
17-024. К азотсодержащим органическим основаниям относятся:

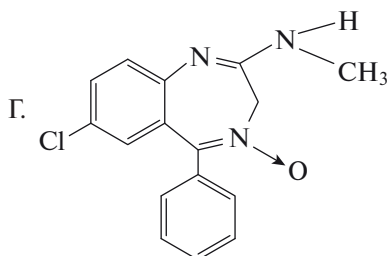
- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Ретинола ацетат.
- В. Тиамин.
- Г. Эргокальциферол.
- Д. Рутин.

17-025. Легко растворимы в воде лекарственные средства:

- А. Аминазин.
- Б. Рибофлавин.
- В. Тиамин бромид (хлорид).
- Г. Аскорбиновая кислота.

17-026. Лекарственное средство, растворимое и в щелочах, и в кислотах:

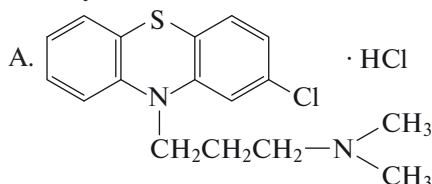




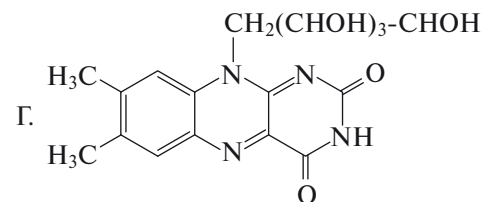
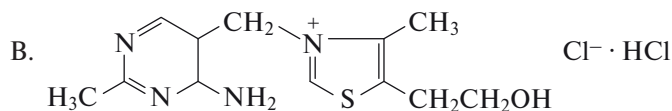
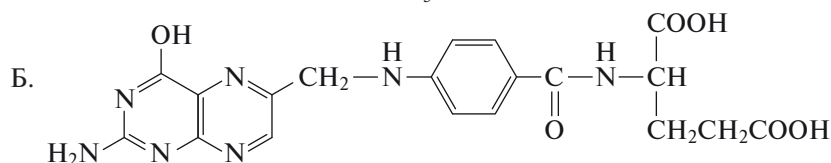
17-027. Лекарственные средства являются производными соответствующих гетероциклических систем:

- | | |
|-----------------------------|------------------------------------|
| А. Фолиевая кислота. | 1. Производные изоаллоксазина. |
| Б. Рибофлавин. | 2. Производные пиримидин-тиазола. |
| В. Аминазин. | 3. Производные 1,4-бензодиазепина. |
| Г. Тиамин (хлорид, бромид). | 4. Производные фенотиазина. |
| Д. Хлорзепид. | 5. Производные птерина. |

17-028. Лекарственное вещество взаимодействует со щелочью в реакции соответствующего типа:



1. Солеобразование.
2. Гидролиз.
3. Выделение основания.
4. Расщепление цикла.



17-029. Способность лекарственного средства растворяться в щелочах обусловлена (в основном) наличием в его молекуле соответствующих функциональных групп:

- | | |
|----------------------|--------------------------|
| А. Рибофлавин. | 1. Карбоксильная группа. |
| Б. Фолиевая кислота. | 2. Имидная группа. |
| | 3. Фенольный гидроксил. |
| | 4. Амидная группа. |

17-030. Для лекарственного средства характерно наличие в молекуле соответствующих функциональных групп:

- | | |
|----------------------|--------------------------|
| А. Рибофлавин. | 1. Амидная группа. |
| Б. Фолиевая кислота. | 2. Спиртовой гидроксил. |
| | 3. Карбоксильная группа. |
| | 4. Имидная группа. |

17-031. Лекарственные средства, представляющие собой окрашенные вещества:

- А. Рибофлавин.
- Б. Рутин.
- В. Фолиевая кислота.
- Г. Аминазин.

17-032. Реакция образования тioxрома характерна для:

- А. Феназепам.
- Б. Аминазина.
- В. Атропина сульфата.
- Г. Тиамин бромид.

17-033. Реакцию образования азокрасителя нельзя применить для:

- А. Аминазина.
- Б. Фолиевой кислоты.
- В. Рутин.
- Г. Феназепам.

17-034. Применение флуориметрического метода возможно для количественного определения всех перечисленных лекарственных средств, кроме:

- А. Тиамин хлорид.
- Б. Рибофлавин.
- В. Фолиевой кислоты.
- Г. Хинин сульфат.
- Д. Анальгин.

17-035. Фолиевая кислота по химической структуре относится к производным:

- А. Изоаллоксазин.
- Б. Пурина.
- В. Пиримидинотиазол.
- Г. Птеридин.

17-036. В виде гидрохлоридов применяются:

- А. Рибофлавин.
- Б. Аминазин.
- В. Этиазин.
- Г. Феназепам.

17-037. К производным фенотиазина относятся лекарственные средства:

- А. Аминазин.
- Б. Этиазин.
- В. Хлордиазэпоксид.
- Г. Дипразин.

17-038. Наличие уретановой группы характерно для строения:

- А. Аминазина
- Б. Кокарбоксилазы.
- В. Этацизина.
- Г. Диазепама.

17-039. Гетероциклическая система пиримидина присутствует в структуре лекарственных средств:

- А. Теофиллин.
- Б. Фолиевая кислота.
- В. Феназепам.
- Г. Аминазин.

17-040. Реакцию образования азокрасителя при определенных условиях дают:

- А. Аминазин.
- Б. Феназепам.
- В. Рибофлавин.
- Г. Фолиевая кислота.

17-041. В виде инъекционных лекарственных форм применяются:

- А. Рибофлавина мононуклеотид.
- Б. Нитразепам.
- В. Тиамин хлорид.
- Г. Фолиевая кислота.

17-042. Лекарственные средства применяются в соответствующих лекарственных формах:

- | | |
|---------------------------|--------------------------|
| А. Аминазин. | 1. Таблетки. |
| Б. Рибофлавин. | 2. Суспензии. |
| В. Кофеин-бензоат натрия. | 3. Глазные капли. |
| Г. Феназепам. | 4. Раствор для инъекций. |

17-043. К производным фенотиазина не относится:

- А. Кофеин.
- Б. Кокарбоксилаза.
- В. Аминазин.
- Г. Этмозин.

17-044. Только в виде таблеток применяются все перечисленные лекарственные средства, кроме:

- А. Кофеина.
- Б. Рибофлавина мононуклеотида.
- В. Фолиевой кислоты.
- Г. Нитразепама.

17-045. Изменение внешнего вида при хранении лекарственных средств, производных фенотиазина, наиболее вероятно связано с:

- А. Гидролизом.
- Б. Восстановлением.

- В. Окислением.
- Г. Полимеризацией.

17-046. Осадок не образуется при прибавлении щелочи к раствору лекарственного средства:

- А. Аминазин.
- Б. Тиамин хлорид.
- В. Этацизин.
- Г. Хлордиазэпоксид.

17-047. Одно из перечисленных лекарственных веществ окрашено:

- А. Тиамин хлорид.
- Б. Фолиевая кислота.
- В. Аминазин.
- Г. Теобромин.

17-048. В качестве нейролептиков в медицине используются:

- А. Кофеин.
- Б. Аминазин.
- В. Трифлуоперазин.
- Г. Феназепам.

17-049. К производным 10-алкилзамещенных фенотиазина относятся:

- А. Трифлуоперазин.
- Б. Пропазин.
- В. Этацизин.
- Г. Рибофлавин.

17-050. К 10-ацилпроизводным фенотиазина относится:

- А. Рибофлавин.
- Б. Феназепам.
- В. Этмозин.
- Г. Кокарбоксилаза.

17-051. Кислотно-основное титрование в неводной среде лекарственного средства проводят в присутствии соответствующего реагента:

- | | |
|---------------|---|
| А. Аминазин. | 1. Уксусный ангидрид. |
| Б. Теофиллин. | 2. Уксусная кислота ледяная и ртути ацетат. |
| В. Феназепам. | 3. Уксусная кислота ледяная. |
| Г. Кофеин. | 4. Диметилформамид. |

17-052. При кислотно-основном титровании в неводной среде лекарственного средства используют соответствующий титрант:

- | | |
|-------------------|---|
| А. Феназепам. | 1. Натрия метоксид. |
| Б. Теофиллин. | 2. Водный раствор натрия гидроксида. |
| В. Тиамин хлорид. | 3. Хлорная кислота. |
| Г. Этацизин. | 4. Водный раствор хлористоводородной кислоты. |

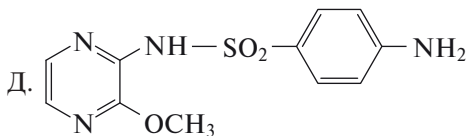
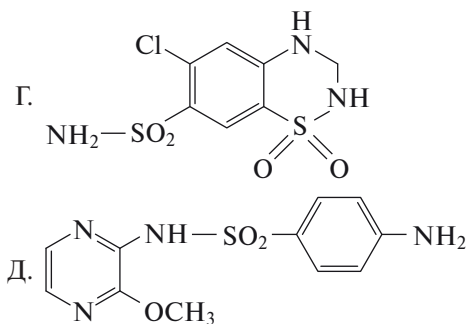
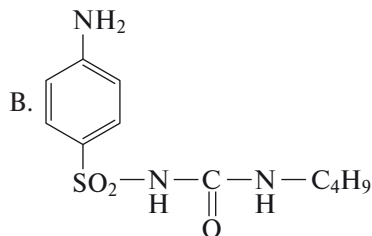
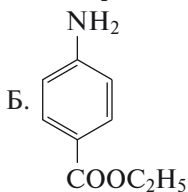
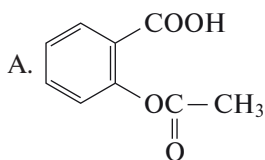
Ответы

17-001	В	17-020	А, Б, В	17-037	А, Б, Г
17-002	Б	17-021	А, В	17-038	В
17-003	В, Г	17-022	В	17-039	А, Б
17-004	Б	17-023	Б, В, Г	17-040	Б, Г
17-005	А	17-024	В	17-041	А, В
17-006	А, В, Г	17-025	А, В, Г	17-042	А-1, 4; Б-3, В-1, 4; Г-1, 4
17-007	Б, В, Г	17-026	Б	17-043	А, Б
17-008	А, В, Г	17-027	А-5, Б-1, В-4, Г-2, Д-3	17-044	Б
17-009	А, В, Г	17-028	А-3, Б-1, 2; В-1, 2, 4; Г-4	17-045	В
17-010	В	17-029	А-2, Б-1, 3, 4	17-046	Б
17-011	Б, В	17-030	А-2, 4; Б-1, 3	17-047	Б
17-012	Б, В	17-031	А, Б, В	17-048	Б, В
17-013	А, Б, В, Г	17-032	Г	17-049	А, Б
17-014	Б, В	17-033	А	17-050	В
17-015	В, Г	17-034	Д	17-051	А-2, Б-4, В-3, Г-1
17-016	А, В, Г	17-035	Г	17-052	А-3, Б-1, В-3, Г-3
17-017	А, Б, В	17-036	Б, В		
17-018	А, Б, В				
17-019	А, Б, В				

Модуль 3

Ароматические соединения

M3-001. Соответствующее лекарственное средство применяется как:



1. Гипогликемическое средство.
2. Нестероидное противовоспалительное средство.
3. Местный анестетик.
4. Диуретическое средство.
5. Противомикробное средство.

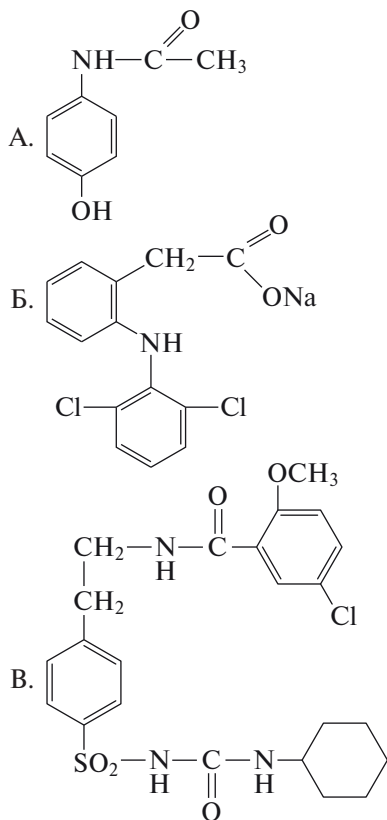
M3-002. В виде твердых дозированных лекарственных форм не применяется лекарственное средство:

- А. Доксциклина гидрохлорид.
- Б. Глибенкламид.
- В. Оксафенамид (Осалмид).
- Г. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Д. Метилдофа (Метилдопа).

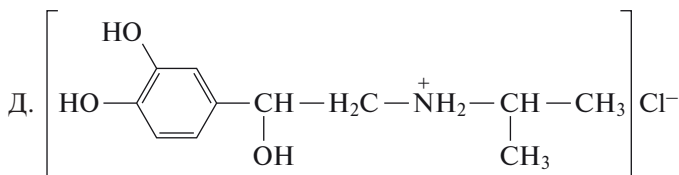
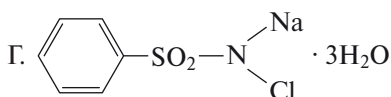
M3-003. В виде твердых дозированных лекарственных форм не применяется лекарственное средство:

- А. Анаприлин.
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Левомецитина сукцинат растворимый (Хлорамфеникол).
- Г. Сульфадиметоксин.
- Д. Индапамид.

M3-004. Соответствующее лекарственное средство применяется как:



1. Анальгезирующее ненаркотическое средство.
2. Нестероидное противовоспалительное средство.
3. Антисептическое средство.
4. Гипогликемическое средство.
5. Бронходилатирующее средство — бета-адреномиметик.



M3-005. Лекарственное средство применяется в виде соответствующих лекарственных форм:

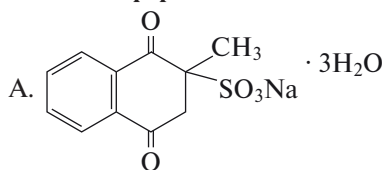
- А. Оксафенамид (Осальмид).
- Б. Новокаиnamид (Прокаиnamид).
- В. Дихлотиазид (Гидрохлоротиазид).

1. Таблетки.
2. Раствор для инъекций.
3. Раствор для приема внутрь.

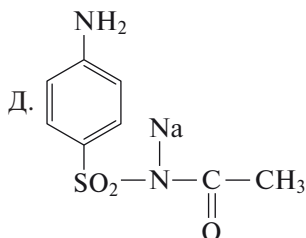
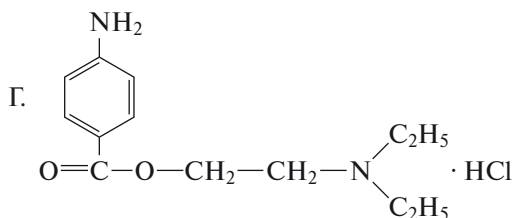
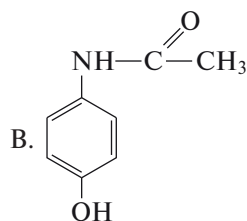
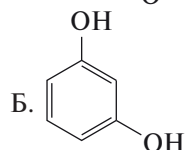
Г. Глибенкламид.
Д. Эфедрина гидрохлорид.

4. Мази.
5. Суспензии.

М3-006. Лекарственное средство применяется в виде соответствующих лекарственных форм:



1. Порошок.
2. Таблетки.
3. Раствор для инъекций.
4. Глазные капли.
5. Раствор для приема внутрь.



М3-007. Лекарственное средство применяется в виде соответствующих лекарственных форм:

А. Сульфален.
Б. Глипизид.
В. Натрия диклофенак.
Г. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
Д. Тимол (Тимолол).

1. Порошок.
2. Таблетки.
3. Раствор для инъекций.
4. Глазные капли.
5. Мази.

М3-008. Только в лекарственных формах для наружного применения используется лекарственное средство:

А. Натрия *пара*-аминосалицилат.
Б. Резорцин (Резорцинол).
В. Анаприлин.
Г. Ко-тримоксазол.
Д. Глипизид.

М3-009. В виде инъекционных лекарственных форм применяется лекарственное средство:

- А. Тетрациклина гидрохлорид.
- Б. Сульфацил-натрий (Сульфацетамид).
- В. Пантоцид (Галазон).
- Г. Анестезин (Бензокаин).
- Д. Диклофенак натрия.

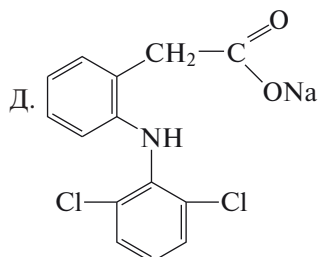
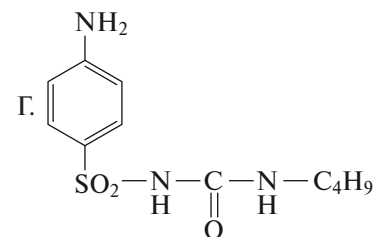
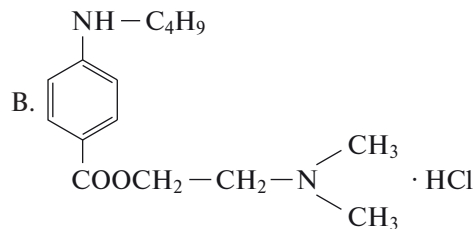
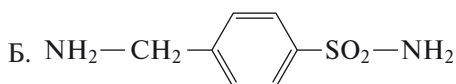
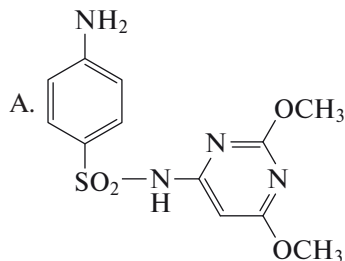
М3-010. Только в виде инъекционных лекарственных форм применяется лекарственное средство:

- А. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- Б. Левомецитина стеарат (Хлорамфеникол).
- В. Норэпинефрина гидрохлорид (Норэпинефрин).
- Г. Леводопа.
- Д. Левотироксин.

М3-011. Сложным эфиром по строению является лекарственное средство:

- А. Салазопиридазин.
- Б. Синэстрол (Гексэстрол).
- В. Эфедрина гидрохлорид.
- Г. Дихлотиазид (Гидрохлоротиазид).
- Д. Анестезин (Бензокаин).

М3-012. К производным сульфаниламида относятся лекарственные средства:



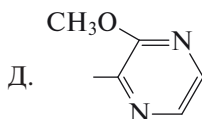
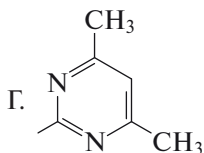
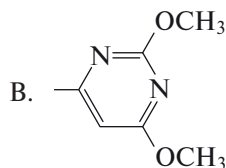
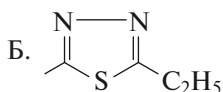
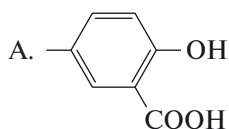
M3-013. В своей химической структуре первичную ароматическую аминогруппу содержат:

- А. Фуросемид.
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Ацетилсалициловая кислота.
- Г. Атенолол.
- Д. Сульфален.

M3-014. Наличие азотсодержащих гетероциклических систем характерно для молекул лекарственных средств:

- А. Дихлотиазид (Гидрохлоротиазид).
- Б. Сульфален.
- В. Леводопа.
- Г. Изадрин (Изопреналин).
- Д. Тетрациклина гидрохлорид.

M3-015. Сульфаниламиды пролонгированного действия содержат в своей структуре фрагменты:



M3-016. Лекарственное средство, содержащее в своей структуре фенольный, енольный и спиртовый гидроксилы:

- А. Оксафенамид (Осальмид).
- Б. Ацетилсалициловая кислота.
- В. Доксциклина гидрохлорид.
- Г. Левомецетина стеарат.
- Д. Новокаионамид (Прокаионамид).

M3-017. К группе нестероидных противовоспалительных лекарственных средств не относится:

- А. Мефенамовая кислота.
- Б. Тримекаина гидрохлорид.
- В. Натрия салицилат.
- Г. Ацетилсалициловая кислота.
- Д. Диклофенак натрия.

M3-018. В разведенных кислотах и щелочах не растворяются:

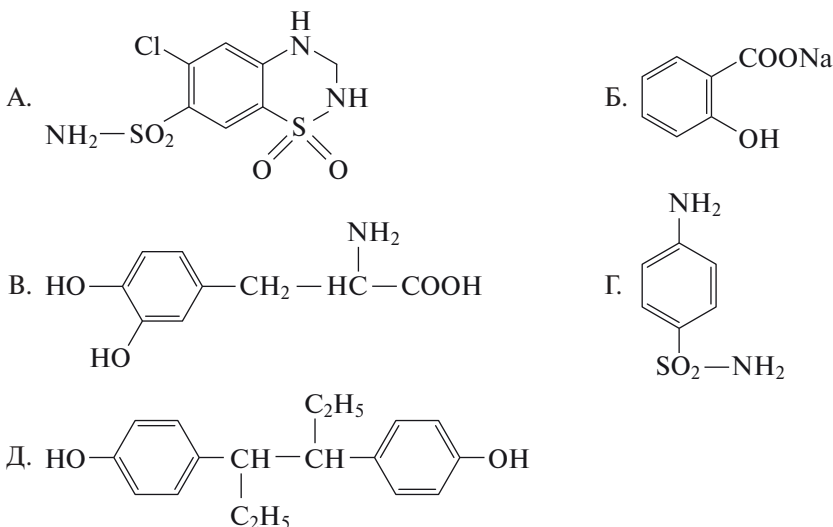
- А. Стрептоцид.
- Б. Фталазол (Фталилсульфатиазол).

- В. Сульфален.
Г. Сульфадиметоксин.
Д. Сульгин.

М3-019. Окрашенными являются лекарственные средства:

- А. Тимол (Тимолол).
Б. Доксициклина гидрохлорид.
В. Оксафенамид (Осальмид).
Г. Салазопиридазин.
Д. Изадрин (Изопреналин).

М3-020. Не растворяются в кислотах лекарственные средства:



М3-021. Описание «Мелкокристаллический порошок оранжевого цвета» соответствует лекарственному средству:

- А. Натрия *n*-аминсалицилат.
Б. Фуросемид.
В. Левомецитина стеарат (Хлорамфеникол).
Г. Эфедрина гидрохлорид.
Д. Салазопиридазин.

М3-022. Лекарственные средства группы сульфаниламидов не стандартизируются по показателю:

- А. Растворимость в воде.
Б. Прозрачность раствора.
В. Цветность раствора.
Г. Удельное вращение.
Д. Кислотность и щелочность.

М3-023. Величина удельного вращения является нормативным показателем качества лекарственных средств:

- А. Сульфацил-натрия.
- Б. Резорцин (Резорцинол).
- В. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Г. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Д. Эфедрина гидрохлорид.

M3-024. Натрия метабисульфит применяется в качестве стабилизатора инъекционного раствора лекарственного средства:

- А. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Левомецитин гемисукцинат (Хлорамфеникол).
- Г. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Д. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).

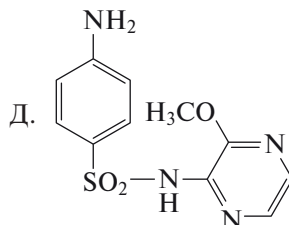
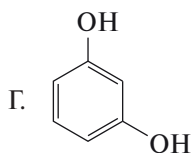
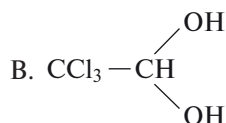
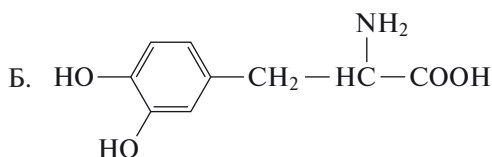
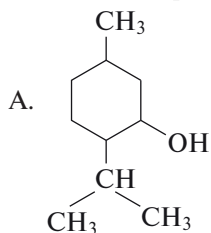
M3-025. Показатель «Удельное вращение» не определяется при стандартизации лекарственного средства:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Ацетилсалициловая кислота.
- Г. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Д. Тетрациклина гидрохлорид.

M3-026. Показатель «Удельное вращение» следует включать в нормативный документ на лекарственное средство:

- А. Способное окисляться.
- Б. Способное полимеризоваться.
- В. Способное поглощать влагу.
- Г. Обладающее оптической активностью.
- Д. Способное поглощать электромагнитное излучение.

M3-027. Удельный показатель поглощения может служить характеристикой качества лекарственных средств, имеющих строение:



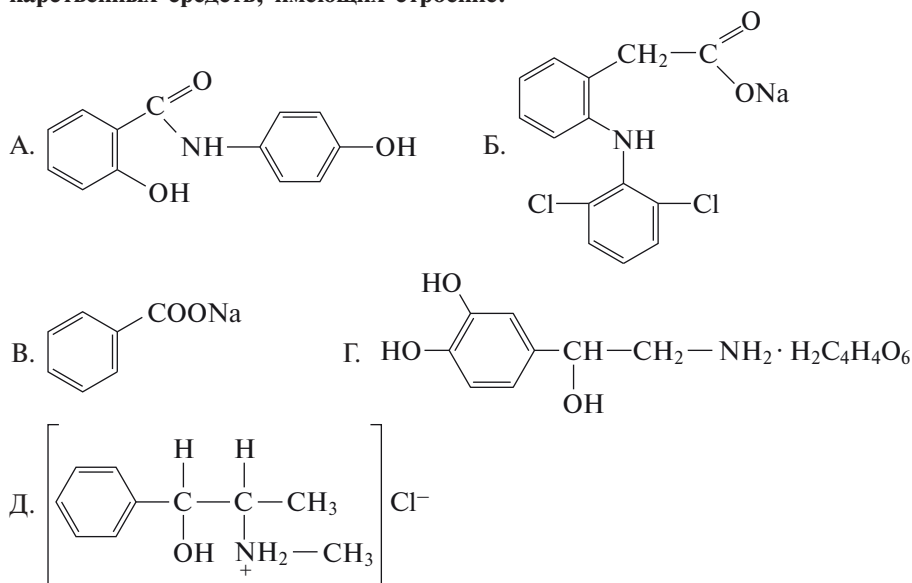
М3-028. Наименее устойчивыми при хранении с доступом влаги и воздуха являются лекарственные средства:

- А. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- Б. Доксициклина гидрохлорид.
- В. Резорцин (Резорцинол).
- Г. Дихлотиазид (Гидрохлоротизид).
- Д. Глипизид.

М3-029. Реакция кислотного гидролиза применяется в испытаниях на подлинность лекарственных средств:

- А. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- Б. Натрия салицилат.
- В. Парацетамол.
- Г. Глибенкламид.
- Д. Синэстрол (Гексэстрол).

М3-030. Изменение внешнего вида вследствие окисления характерно для лекарственных средств, имеющих строение:



М3-031. Изменение внешнего вида вследствие окисления наиболее характерно для лекарственных средств:

- А. Ацетилсалициловая кислота.
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Натрия *n*-аминосалицилат.
- Г. Ментол.
- Д. Левомецитин (Хлорамфеникол).

М3-032. При длительном стоянии водного раствора сульфацил-натрия наблюдаются изменения, обусловленные реакциями:

- А. Гидролиза.

- Б. Полимеризации.
- В. Окисления.
- Г. Восстановления.
- Д. Фотоизомеризации.

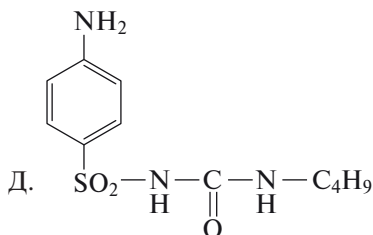
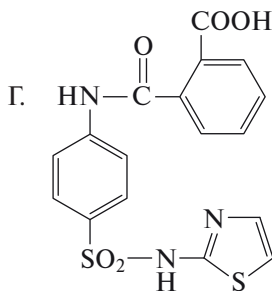
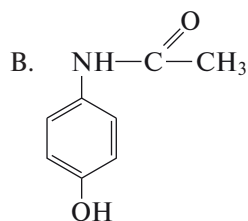
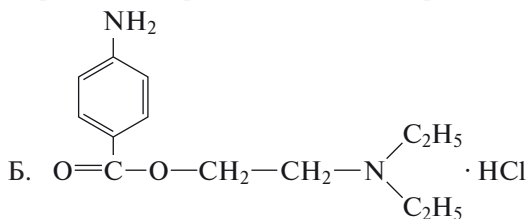
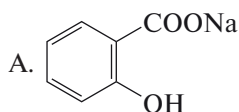
М3-033. При длительном стоянии водного раствора тетрациклина гидрохлорида выделяется осадок:

- А. Изотетрациклина.
- Б. Ангидротетрациклина.
- В. Эпитетрациклина.
- Г. Основания тетрациклина.
- Д. Эпиангидротетрациклина.

М3-034. При взаимодействии с раствором щелочи (в определенных условиях) окрашенные продукты образуют лекарственные средства:

- А. Новокаинамид (Прокаинамид).
- Б. Тетрациклин.
- В. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Г. Натрия бензоат.
- Д. Анестезин (Бензокаин).

М3-035. Реакция гидролитического разложения в кислой среде применяется в испытаниях на подлинность лекарственных средств, имеющих строение:



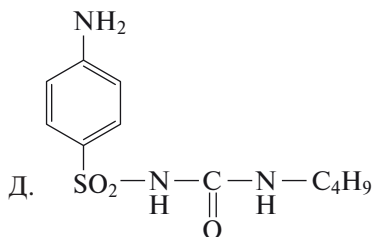
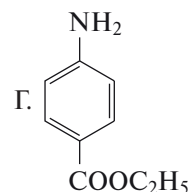
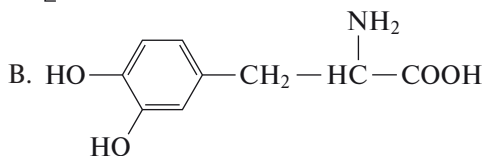
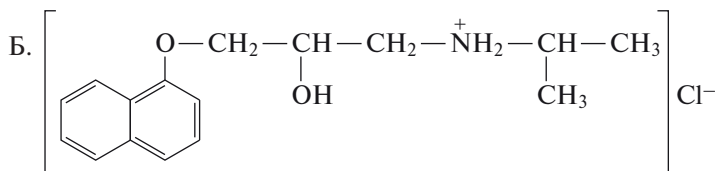
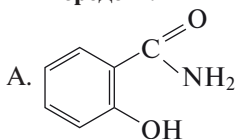
M3-036. При нагревании с раствором щелочи окрашенный раствор и аммиак образует лекарственное средство:

- А. Ацетилсалициловая кислота.
- Б. Диклофенак натрия.
- В. Сульфален.
- Г. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Д. Эфедрин гидрохлорид.

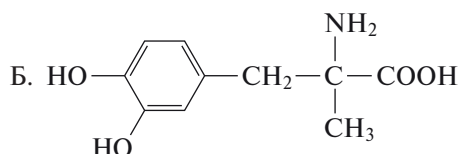
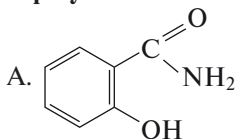
M3-037. Образование аммиака при нагревании с раствором щелочи характерно для лекарственных средств:

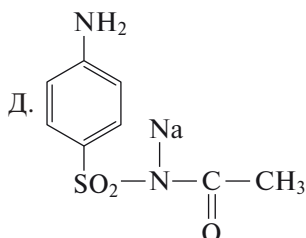
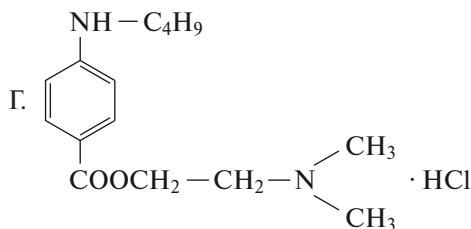
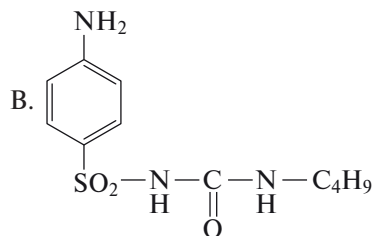
- А. Диклофенак натрия.
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Г. Изадрин (Изопреналин).
- Д. Стрептоцид (Сульфаниламид).

M3-038. Образование характерных продуктов при гидролитическом расщеплении в щелочной среде используется в испытаниях на подлинность лекарственных средств:



M3-039. При нагревании с раствором щелочи продукты основного характера образуют:





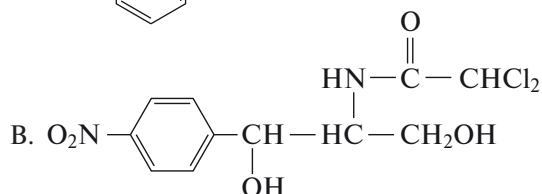
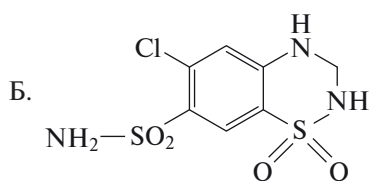
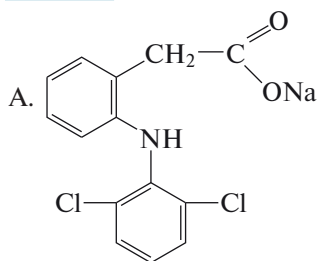
M3-040. Реакция образования железа(III) или меди(II) гидроксаматов может быть проведена с лекарственными средствами:

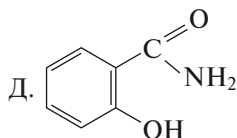
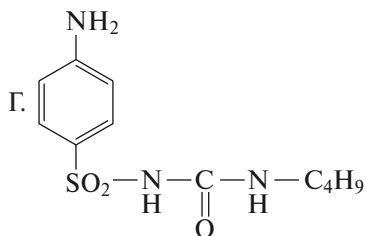
- А. Оксафенамид (Осальмид).
- Б. Сульфадиметоксин.
- В. Гликлазид.
- Г. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Д. Анаприлин.

M3-041. При действии хлористоводородной кислоты разведенной на водный раствор лекарственного средства выделяется осадок, идентифицируемый по температуре плавления. Это характерно для:

- А. Анестезина (Бензокаин).
- Б. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).
- В. Доксциклина гидрохлорида.
- Г. Натрия салицилата.
- Д. Сульфацил-натрия (Сульфациетамид).

M3-042. Гидроксамовая проба возможна для лекарственных средств:

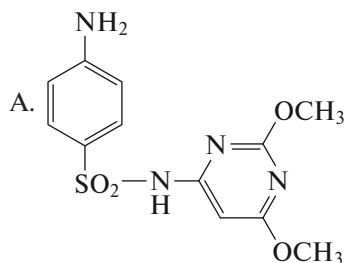




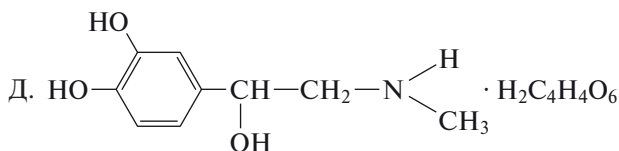
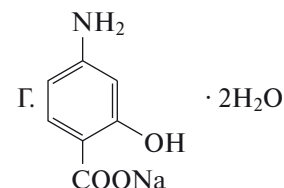
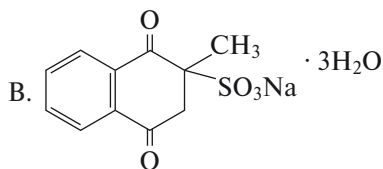
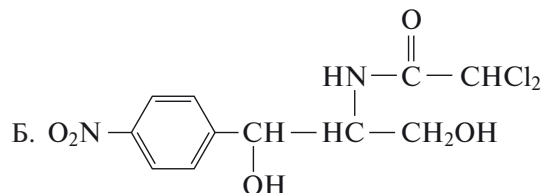
M3-043. Лекарственное средство взаимодействует с соответствующими реактивами, образуя осадки или окрашенные продукты:

- | | |
|---|------------------------|
| А. Эфедрина гидрохлорид. | 1. Раствор щелочи. |
| Б. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин). | 2. Раствор кислоты. |
| В. Левомецитин (Хлорамфеникол). | 3. Меди(II) сульфат. |
| Г. Натрия бензоат. | 4. Железа(III) хлорид. |
| Д. Кислота салициловая. | 5. Железа(II) хлорид. |

M3-044. Лекарственное средство взаимодействует при определенных условиях с соответствующими реактивами, образуя окрашенные продукты:



1. CuSO_4
2. NaOH
3. KIO_3
4. FeCl_3
5. I_2



M3-045. Образование осадка при действии щелочи на водный раствор лекарственного средства характерно для:

- А. Дикаина (Тетракаин).
- Б. Сульфацил-натрия (Сульфацетамид).
- В. Натрия бензоат.

- Г. Эфедрина гидрохлорида.
Д. Викасола (Менадиона натрия бисульфит).

M3-046. Осадок не образуется при действии щелочи на водный раствор лекарственного средства:

- А. Новокаиनाмида (Прокаинамид).
Б. Фуросемида.
В. Эфедрина гидрохлорида.
Г. Левомецитина сукцинат (Хлорамфеникол).
Д. Викасола (Менадиона натрия бисульфит).

M3-047. Согласно требованиям НД, в лекарственном средстве контролируется соответствующее примесное соединение:

- | | |
|-------------------------------|-------------------------|
| А. Бензойная кислота. | 1. Норадреналин. |
| Б. Диклофенак натрия. | 2. Фталевая кислота. |
| В. Адреналин. | 3. Салициловая кислота. |
| Г. Фталазол. | 4. Индолинон. |
| Д. Ацетилсалициловая кислота. | 5. Норсульфазол. |

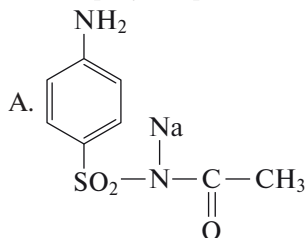
M3-048. К водному раствору лекарственного средства прибавляют раствор натрия гидроксида, образуется бесцветный маслянистый осадок. Можно предположить, что это:

- А. Дикаин (Тетракаин).
Б. Натрия бензоат.
В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
Г. Тетрациклина гидрохлорид.
Д. Диклофенак натрия.

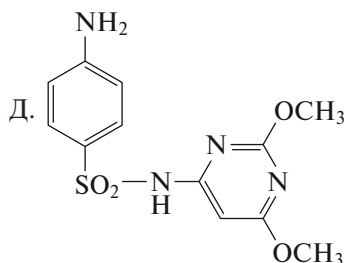
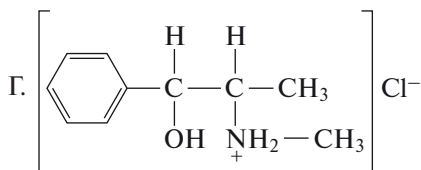
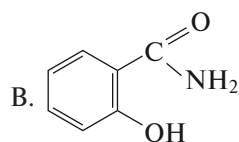
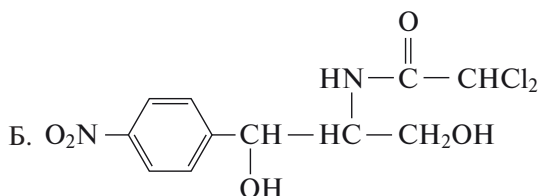
M3-049. К лекарственному средству в виде бесцветных кристаллов прибавляют серную кислоту концентрированную, перемешивают. Появляется запах уксусной кислоты. Прибавляют формалин — появляется розовое окрашивание. Можно предположить, что это:

- А. Натрия *para*-аминосалицилат.
Б. Сульфацил-натрия (Сульфациетамид).
В. Ацетилсалициловая кислота.
Г. Левомецитина стеарат (Хлорамфеникол).
Д. Тримекаина гидрохлорид.

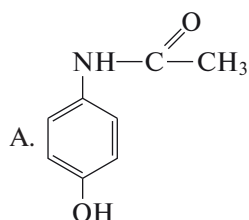
M3-050. Лекарственное вещество взаимодействует с солями тяжелых металлов, образуя окрашенные осадки:



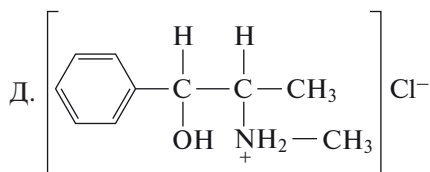
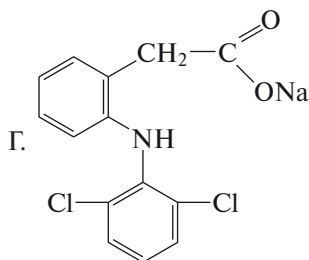
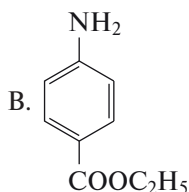
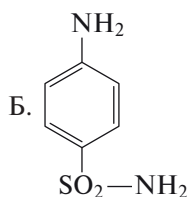
1. Меди(II) сульфат.
2. Цинка сульфат.
3. Железа(III) хлорид.
4. Серебра нитрат.
5. Свинца ацетат.



M3-051. Для подтверждения подлинности лекарственного вещества используются реакции окисления соответствующими реактивами:



1. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4$
2. Хлорамин Б.
3. $\text{NaNO}_2 + \text{конц. H}_2\text{SO}_4$
4. $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$
5. $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$



M3-052. К производным нитрофенилалкиламинов относится:

- А. Трийодтиронин.
- Б. Мезатон.
- В. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Г. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Д. Анаприлин.

M3-053. Практически не растворим в воде:

- А. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Изадрин.
- Г. Левомецитина сукцинат.
- Д. Левомецитина стеарат.

M3-054. К солям слабого органического основания и сильной минеральной кислоты не относится:

- А. Доксизиклин.
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Изадрин (Изопреналин).
- Г. Левомецитина сукцинат (Хлорамфеникол).
- Д. Атенолол.

M3-055. К производным α -аминоспиртов относятся:

- А. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Б. Леводопа.
- В. Норэдреналина гидротартрат (Норэпинефрин).
- Г. Дийодтирозин.
- Д. Метилдофа.

M3-056. Для доказательства принадлежности лекарственного средства к группе солей азотистых оснований следует использовать реакции:

- А. С общеалкогоидными осадительными реактивами.
- Б. Диазотирования и азосочетания.
- В. Выделения основания.
- Г. С реактивом Марки.
- Д. Взаимодействия с кислотами.

M3-057. Для выделения основания адреналина из адреналина гидротартрата целесообразно использовать раствор:

- А. Натрия гидроксида.
- Б. Аммиака.
- В. Натрия ацетата.
- Г. Пикриновой кислоты.
- Д. Натрия тетрабората.

M3-058. Добавление уксусного ангидрида или ртути(II) ацетата необходимо при количественном определении методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной:

- А. Эфедрина гидрохлорида.
- Б. Леводопы.
- В. Норэдреналина гидротартрата (Норэпинефрин).
- Г. Изадрина (Изопреналин).
- Д. Анаприлина.

M3-059. Для количественного определения левомецитина могут быть использованы методы:

- А. Нитритометрия.

- Б. Перманганатометрия.
- В. Цериметрия.
- Г. Аргентометрия.
- Д. Куприметрия.

M3-060. Химическому названию лекарственного средства соответствует лекарственная форма:

- | | |
|---|---|
| <ul style="list-style-type: none">А. D-(-)-<i>трео</i>-1-<i>пара</i>-нитрофенил-2-дихлорацетиламинопропандиол-1,3.Б. D-(-)-<i>трео</i>-1-<i>пара</i>-нитрофенил-2-дихлорацетиламинопропандиол-1,3;3-сукцинат натрия.В. D-(-)-<i>трео</i>-1-<i>пара</i>-нитрофенил-2-дихлорацетиламинопропандиол-1,3; 3-стеарат.Г. D,L-<i>трео</i>-1-<i>пара</i>-нитрофенил-2-дихлорацетиламино-пропандиол-1,3. | <ul style="list-style-type: none">1. Порошок во флаконах для приготовления раствора для инъекций.2. Порошок, таблетки.3. Раствор для инъекций.4. Линимент. |
|---|---|

M3-061. Количественное определение адреналина гидротартрата следует проводить методом:

- А. Кислотно-основного титрования в среде протофильного растворителя.
- Б. Кислотно-основного титрования в среде протогенного растворителя.
- В. Алкалиметрии.
- Г. Броматометрии.
- Д. Перманганатометрии.

M3-062. Осадок не образуется при действии гидроксида натрия на водный раствор лекарственного средства:

- А. Эфедрина гидрохлорид.
- Б. Дикаин (Тетракаин).
- В. Тетрациклина гидрохлорида.
- Г. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Д. Резорцин (Резорцинол).

M3-063. Согласно НД, примесь норадреналина в адреналине определяют методом:

- А. ТСХ.
- Б. ГЖХ.
- В. ВЭЖХ.
- Г. Спектрофотометрии.
- Д. Фотоколориметрии.

M3-064. Адrenoхром образуется при окислении адреналина гидротартрата раствором йода в условиях:

- А. Гидротартратный буфер pH 3,56.
- Б. Гидротартратный буфер pH 6,5.

- В. Фосфатный буфер рН 10,0.
- Г. Фосфатный буфер рН 7,5.

M3-065. Взаимодействие с железа(III) хлоридом с образованием продукта реакции изумрудно-зеленого цвета характерно для лекарственного средства:

- А. Ацетилсалициловая кислота.
- Б. Сульфадиметоксин.
- В. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Г. Фуросемид.
- Д. Салициловая кислота.

M3-066. К раствору лекарственного средства прибавляют каплю раствора железа(III) хлорида. Появляется изумрудно-зеленое окрашивание, которое от прибавления раствора аммиака переходит в вишнево-красное. Можно предположить, что это:

- А. Норадреналина гидротартрат.
- Б. Резорцин (Резорцинол).
- В. L-тироксин.
- Г. Анаприлин.
- Д. Тримекаина гидрохлорид.

M3-067. Различить адреналина гидротартрат и норадреналина гидротартрат можно по:

- А. Растворимости в воде.
- Б. Реакции окисления йодом при различных значениях рН.
- В. Реакции с общеалколоидными осадительными реактивами.
- Г. Реакции с железа(III) хлоридом.
- Д. Реакции с реактивом Фелинга.

M3-068. Не подвергают стерилизации путем нагревания инъекционный раствор лекарственного средства:

- А. Новокаионамид (Прокаионамид).
- Б. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- В. Анаприлин.
- Г. Левомецитина сукцинат (Хлорамфеникол).
- Д. Диклофенак натрия.

M3-069. Производными α -аминокислот являются:

- А. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Б. Леводопа.
- В. Дийодтирозин.
- Г. Эфедрина гидрохлорид.
- Д. Новокаионамид (Прокаионамид).

M3-070. Как лекарственное средство эфедрина гидрохлорид применяется в виде:

- А. L—эритро-формы.
- Б. D—эритро-формы.
- В. L—трео-формы.
- Г. D—трео-формы.

M3-071. Сероводород при пиролизе образуют:

- А. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
 Б. Индапамид.
 В. Фталазол (Фталилсульфатазол).
 Г. Тримекаина гидрохлорид.
 Д. Этазол.

M3-072. Контроль качества адреналина гидротартрата осуществляется по следующим показателям:

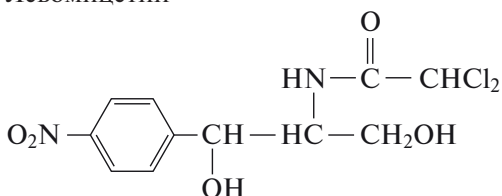
- А. Температура плавления.
 Б. Удельное вращение.
 В. Удельный показатель поглощения.
 Г. Прозрачность и цветность раствора.

M3-073. Лекарственное средство используется как:

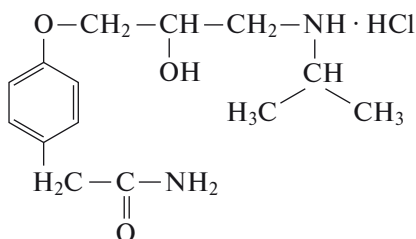
- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
 Б. Атеналол.
 В. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
 Г. Бромгексин.
 Д. Гликлазид.
1. Адреномиметик.
 2. Муколитическое средство.
 3. Антибиотик.
 4. Селективный β -адреноблокатор.
 5. Противодиабетическое средство.

M3-074. Амидная группа характерна для строения лекарственных средств:

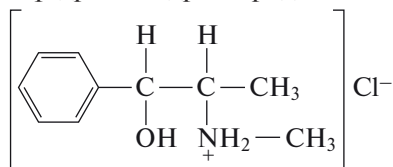
- А. Левомецитин



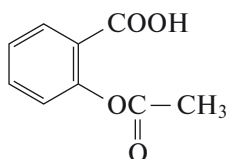
- Б. Атеналол



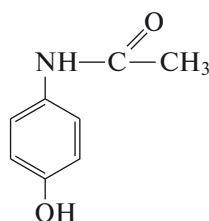
- В. Эфедрина гидрохлорид



- Г. Ацетилсалициловая кислота



- Д. Парацетамол



М3-075. В реакцию диазотирования и азосочетания не вступает лекарственное средство:

- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Дикаин (Тетракаин).
- В. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- Г. Сульфален.
- Д. Дихлотиазид (Гидрохлортиазид).

М3-076. Метод неводного титрования в среде протогенного растворителя применяется для количественного определения:

- А. Тримекаина гидрохлорида.
- Б. Эфедрина гидрохлорида.
- В. Леводопы.
- Г. Диклофенака натрия.
- Д. Натрия бензоата.

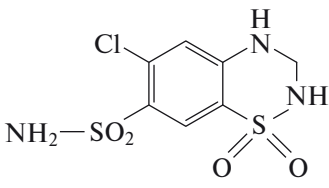
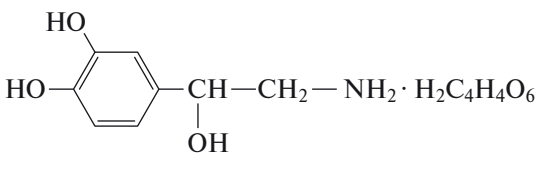
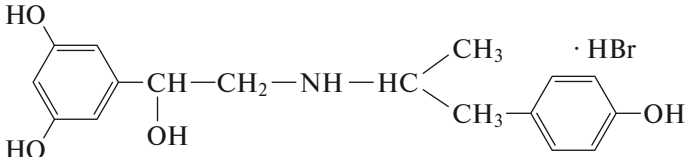
М3-077. В реакцию соле- и комплексообразования с меди(II) сульфатом вступают при определенных условиях лекарственные средства:

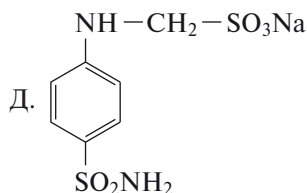
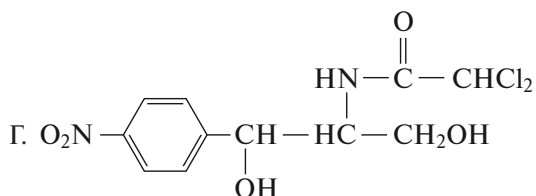
- А. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Бензойная кислота.
- Г. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- Д. Ментол.

М3-078. К синтетическим адреномиметикам относится лекарственное средство:

- А. Адреналина гидрохлорид (Эпинефрин).
- Б. Норэдреналина гидротартрат (Норэпинефрин).
- В. Изадрин (Изопрепалон).
- Г. Индапамид.
- Д. Фуросемид.

М3-079. Образование ариметанового красителя характерно для:

- А. 
- Б. 
- В. 



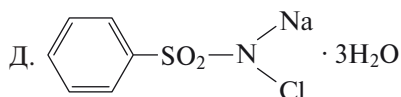
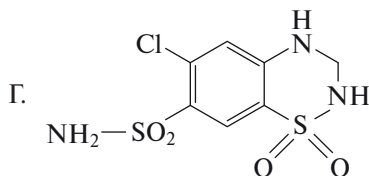
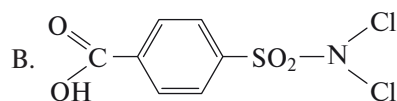
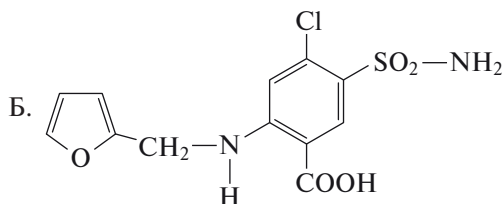
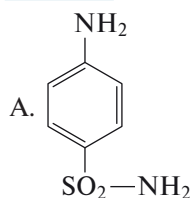
M3-080. Реакция окисления калия гексацианоферратом(III) с одновременным гидраминным расщеплением используется в испытаниях на подлинность лекарственного средства:

- А. Адреналина гидротартрат (Эпинефрин).
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Парацетамол.
- Г. Тимол (Тимолол).
- Д. Глибенкламид.

M3-081. К производным амида сульфаниловой кислоты не относится:

- А. Сульфацил-натрий (Сульфациламид).
- Б. Сульфален.
- В. Индапамид.
- Г. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- Д. Салазопиридазин.

M3-082. Производными амида хлорбензолсульфоновой кислоты являются:



M3-083. Соответствующее лекарственное средство используется как:

- А. Салазопиридазин.
- Б. Гликлазид.
- В. Фуросемид.
- Г. Пантоцид.
- Д. Сульфадиметоксин.
- 1. Антибактериальное средство.
- 2. Диуретическое средство.
- 3. Противовоспалительное средство.
- 4. Гипогликемическое средство.
- 5. Антисептическое средство.

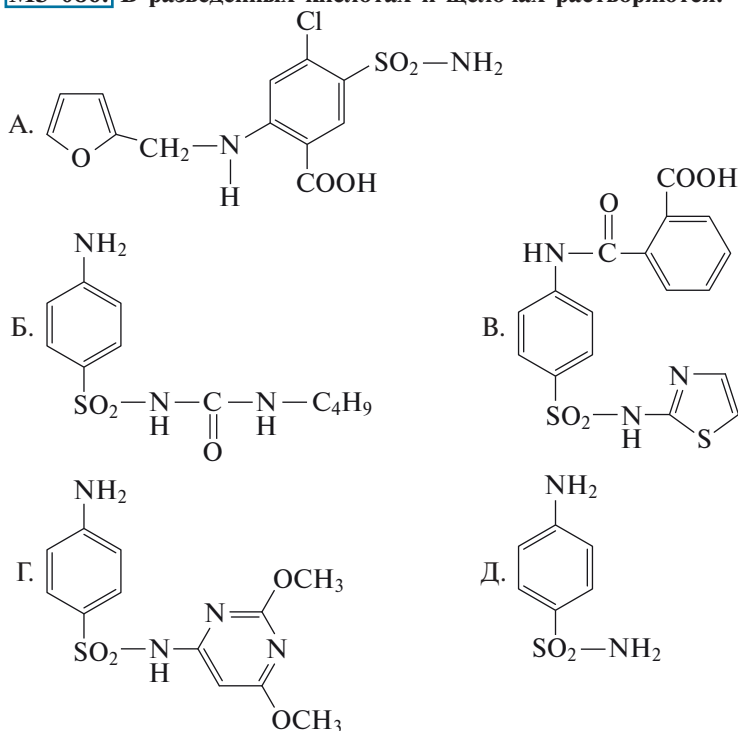
M3-084. Растворимость салазопиридазина в растворах щелочей обусловлена:

- А. Карбоксильной группой.
- Б. Имидной группой.
- В. Амидной группой.
- Г. Фенольным гидроксилом.
- Д. Аминогруппой.

M3-085. Количественное определение фталазола проводится методом нейтрализации в среде:

- А. Уксусной кислоты ледяной.
- Б. Уксусного ангидрида.
- В. Пиридина.
- Г. Диметилформамида.
- Д. Бутиламина.

M3-086. В разведенных кислотах и щелочах растворяются:



M3-087. Укажите последовательность операций и использования реактивов при проведении реакции диазотирования и азосочетания:

- А. Растворение вещества в хлористоводородной кислоте разведенной.
- Б. Прибавление раствора натрия нитрита для получения раствора А.
- В. Прибавление к раствору А реактива Б — щелочного раствора бета-нафтола.
- Г. Прибавление раствора А к реактиву Б.
- Д. Прибавление раствора А к реактиву Б, содержащему натрия ацетат.

М3-088. При фотометрическом определении сульфаниламидов по реакции образования азокрасителя наиболее целесообразно использовать азосоставляющую:

- А. Фенол.
- Б. β -нафтол.
- В. α -нафтол.
- Г. N-(1-нафтил)этилендиамин дигидрохлорид.
- Д. 4-Диметиланилин.

М3-089. Образование ариметанового красителя характерно для:

- А. Глипизид.
- Б. Сульфацил-натрия (Сульфацетамид).
- В. Стрептоцид растворимого.
- Г. Сульфалена.
- Д. Дихлотиазид (Гидрохлоротиазид).

М3-090. Количественное определение букарбана (Карбутаид) в среде протогенного растворителя:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

М3-091. Количественное определение глибенкламида в среде протогенного растворителя:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

М3-092. Добавление калия бромида в реакционную смесь при нитритометрическом титровании:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

М3-093. В состав лекарственного средства Ко-тримоксазол входят:

- А. Этазол.
- Б. Сульфадиметоксин.
- В. Триметоприм.
- Г. Сульфаметоксазол.
- Д. Норсульфазол.

М3-094. Количественное определение стрептоцида может быть проведено методом нейтрализации в среде:

- А. Ацетона.
- Б. Уксусного ангидрида.
- В. Пиридина.
- Г. Диметилформамида.
- Д. Бутиламина.

М3-095. В разведенных щелочах не растворяется:

- А. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Б. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- В. Резорцин (Резорцинол).

- Г. Ацетилсалициловая кислота.
Д. Салазопиридазин.

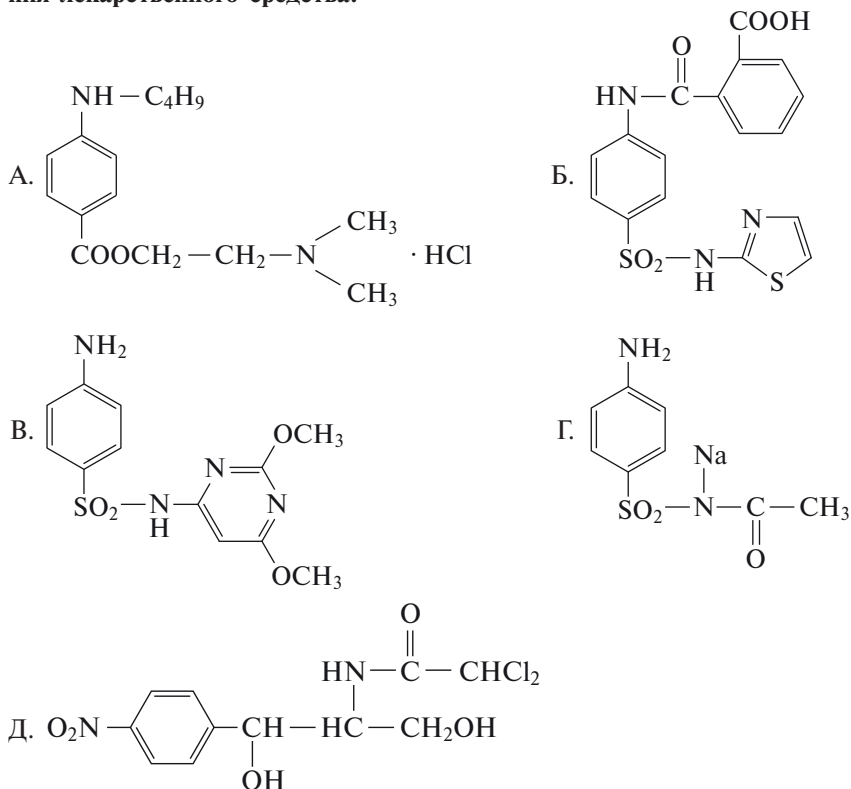
M3-096. Появление окраски и осадка при длительном хранении глазных капель сульфацил-натрия (Сульфацетамид) обусловлено образованием соединений:

- А. *para*-Аминофенол.
Б. Сульфацетамид.
В. Сульфаниламид.
Г. N-гидроксисульфаниламид.
Д. Азобензол-4,4-дисульфонамид.

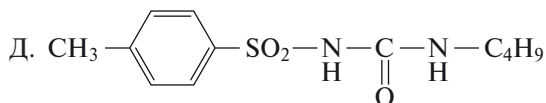
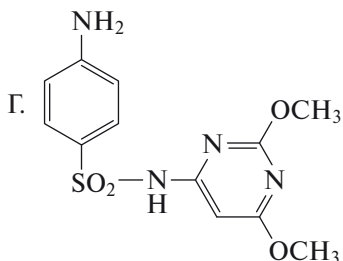
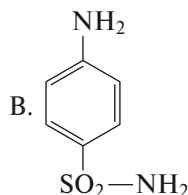
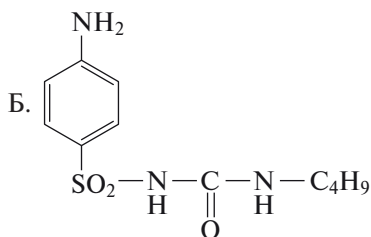
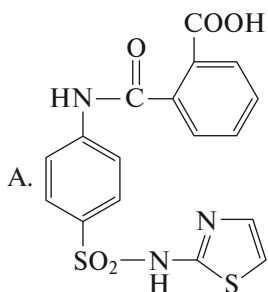
M3-097. Лекарственное средство используется в соответствующих лекарственных формах:

- | | |
|--------------------------------------|--------------------------|
| А. Сульфацил-натрий (Сульфацетамид). | 1. Таблетки. |
| Б. Фуросемид. | 2. Раствор для инъекций. |
| В. Гликлазид. | 3. Мазь. |
| Г. Сульфадиметоксин. | 4. Порошок. |
| Д. Хлорамин Б. | 5. Глазные капли. |

M3-098. Метод нитритометрии не применяется для количественного определения лекарственного средства:



M3-099. В разведенных кислотах не растворяются:



M3-100. Наличие азотсодержащих гетероциклических систем характерно для строения лекарственных средств:

- А. Дихлотиазид (Гидрохлортиазид).
- Б. Сульфален.
- В. Букарбан (Карбутаид).
- Г. Стрептоцид (Сульфаниламид).
- Д. Сульфацил-натрий (Сульфацетамид).

M3-101. Производными бензолсульфонилмочевины являются:

- А. Уросульфан.
- Б. Фуросемид.
- В. Пантоцид (Галазон).
- Г. Гликлазид.
- Д. Хлорамин Б.

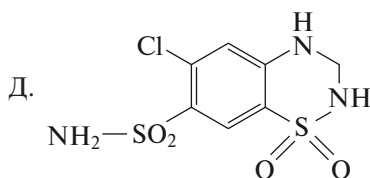
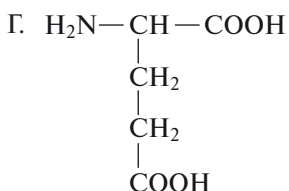
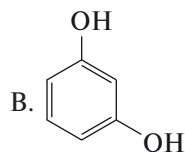
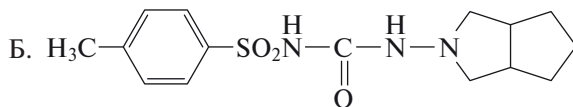
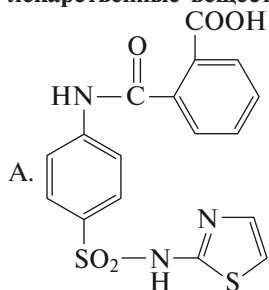
M3-102. Растворимость глибенкламида в растворах щелочей обусловлена:

- А. Карбоксильной группой.
- Б. Имидной группой.
- В. Амидной группой.
- Г. Фенольным гидроксилом.
- Д. Аминогруппой.

M3-103. Образование сероводорода при пиролизе характерно для лекарственных средств:

- А. Фуросемид.
- Б. Сульгин.
- В. Норсульфазол.
- Г. Стрептоцид (Сульфаниламид).
- Д. Этазол.

M3-104. Реакцию образования азокрасителя при определенных условиях дают лекарственные вещества, имеющие строение:



M3-105. Количественное определение гликлазида в среде протогенного растворителя:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

M3-106. При действии калия перманганата на водный раствор сульфацил-натрия, подкисленный серной кислотой разведенной, обесцвечивание реактива:

- А. Наблюдается.
- Б. Не наблюдается.

M3-107. Лекарственному средству соответствуют посторонние примеси:

- | | |
|--------------------------------------|------------------------------|
| А. Оксафенамид (Осальмид). | 1. 4-Аминобензойная кислота. |
| Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин). | 2. <i>para</i> -Аминофенол. |
| В. Резорцин (Резорцинол). | 3. Сульфаниламид. |
| Г. Сульфацил-натрий (Сульфацетамид). | 4. Пирокатехин. |
| Д. Парацетамол. | 5. Анестезин. |

M3-108. Для подтверждения принадлежности сульфаниамидов к производным анилина применяется реакция:

- А. Образования индофенола.
- Б. Образования ауринового красителя.
- В. Диазотирования и азосочетания.
- Г. Гидролитического разложения.
- Д. Комплексообразования с меди сульфатом.

M3-109. Образование окрашенного продукта с хромотроповой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для:

- А. Букарбана (Карбутамид).
- Б. Стрептоцида (Сульфаниламид).
- В. Дихлотиазида (Гидрохлоротиазид).
- Г. Пантоцида.
- Д. Сульфадиметоксина.

M3-110. Не дают окрашенных продуктов при пиролизе:

- А. Фуросемид.
- Б. Сульгин.
- В. Стрептоцид (Сульфаниламид).
- Г. Уросульфан.
- Д. Сульфацил-натрий (Сульфацетамид).

M3-111. Для стабилизации глазных капель сульфацил-натрия используются реагенты:

- А. Хлористоводородная кислота.
- Б. Натрия гидроксид.
- В. Натрия тиосульфат.
- Г. Трилон Б.
- Д. Натрия метабисульфит.

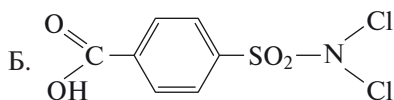
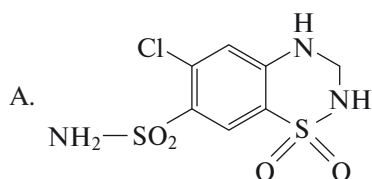
M3-112. Изменение внешнего вида при хранении сульфаниамидов наиболее вероятно связано с:

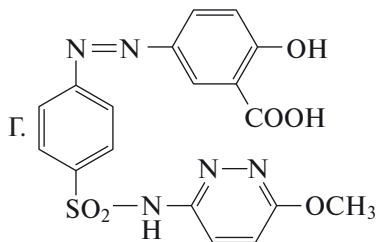
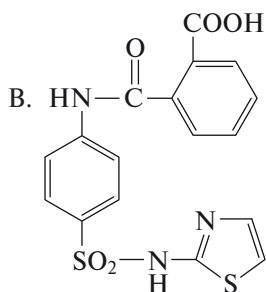
- А. Гидролизом.
- Б. Окислением.
- В. Дегидратацией.
- Г. Восстановлением.

M3-113. Количественное определение фталазола нитритометрическим методом:

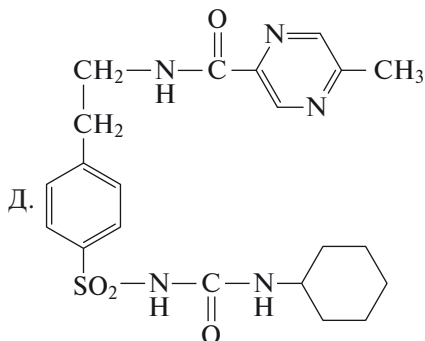
- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

M3-114. Лекарственное вещество является производным:





1. Бензолсульфонилмочевины.
2. Бензолсульфохлорамида.
3. Сульфаниламида.
4. Амид хлорбензолсульфоновой кислоты.



М3-115. Лекарственное вещество является производным соответствующей гетероциклической системы:

- | | |
|-----------------------------------|----------------------|
| А. Фталазол. | 1. Тиазола. |
| Б. Фуросемид. | 2. Пиримидина. |
| В. Сульфадиметоксин. | 3. Фурана. |
| Г. Сульфален. | 4. Пиразина. |
| Д. Дихлотиазид (Гидрохлортиазид). | 5. 1,2,4-Тиadiaзина. |

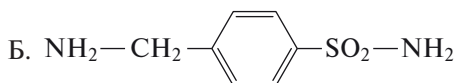
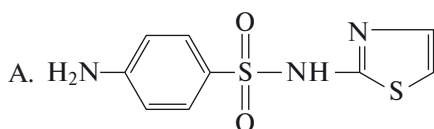
М3-116. По химическому строению азокрасителем является:

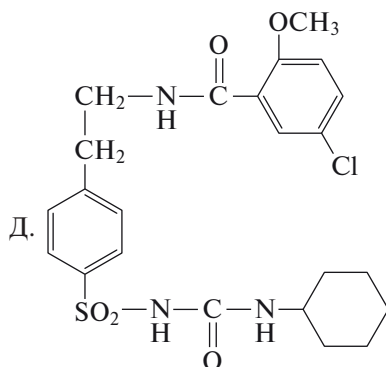
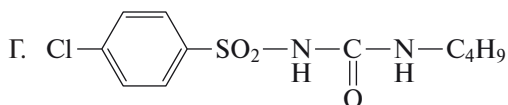
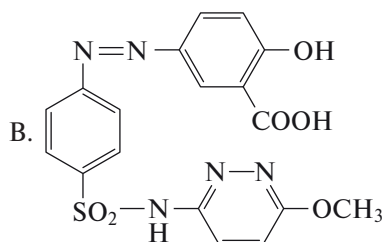
- А. Глибенкламид.
 Б. Пантоцид (Галазон).
 В. Дихлотиазид (Гидрохлортиазид).
 Г. Салазопиридазин.
 Д. Гликлазид.

М3-117. В своей химической структуре первичную ароматическую аминогруппу содержат:

- А. Фуросемид.
 Б. Сульфален.
 В. Сульгин.
 Г. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
 Д. Хлорамин Б.

М3-118. К производным сульфаниламида относятся:





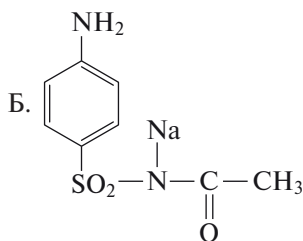
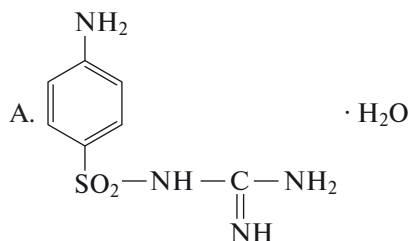
M3-119. Растворимость фталазола в растворах щелочей обусловлена:

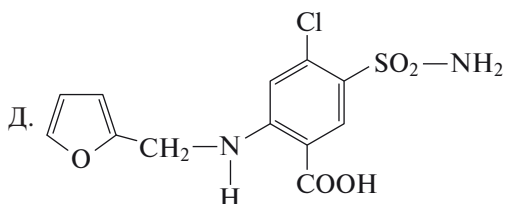
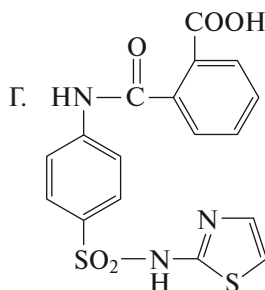
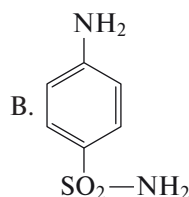
- А. Карбоксильной группой.
- Б. Имидной группой.
- В. Фенольным гидроксилом.
- Г. Амидной группой.
- Д. Аминогруппой.

M3-120. Метод цериметрии может быть использован для количественного определения лекарственного средства:

- А. Гликлазил.
- Б. Салазопиридазин.
- В. Дихлотиазид (Гидрохлоротиазид).
- Г. Сульфадиметоксин.
- Д. Сульфацил-натрий (Сульфацетамид).

M3-121. При пиролизе окрашенный плав и аммиак образуют:





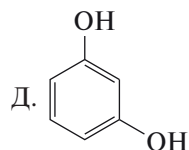
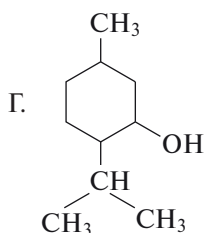
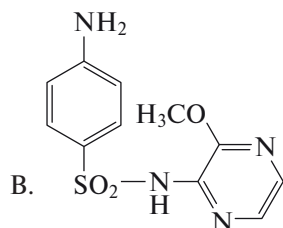
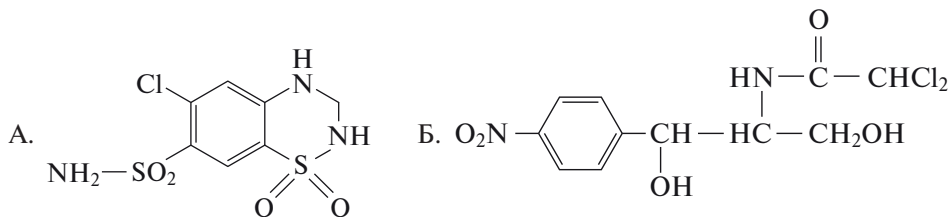
М3-122. Величина удельного вращения является нормативным показателем качества лекарственного средства:

- А. Фталазол (Фталилсульфатиазол).
- Б. Индапамид.
- В. Дихлотиазид (Гидрохлортиазид).
- Г. Левомецитин (Хлорамфеникол).
- Д. Глибенкламид.

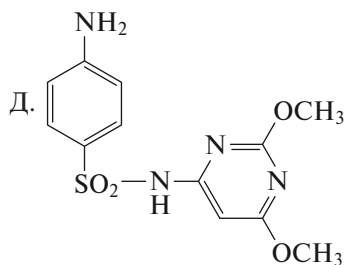
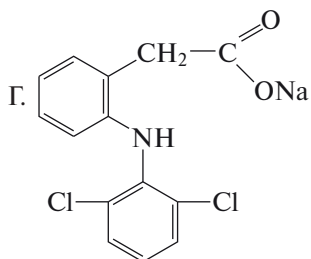
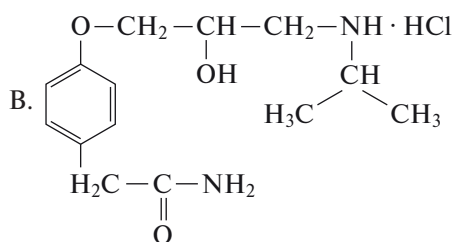
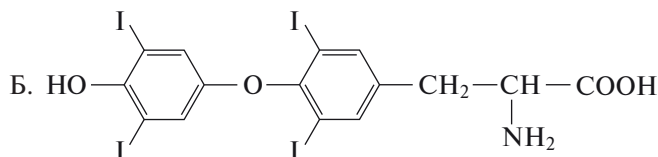
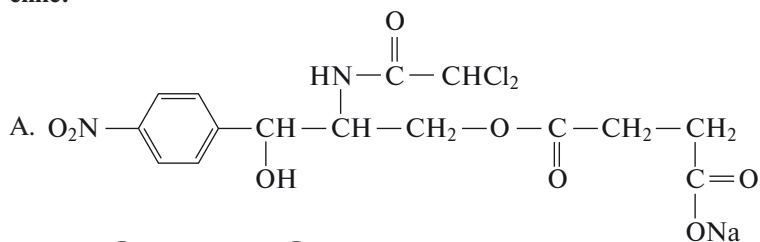
М3-123. Количественное определение лекарственных веществ нитритометрическим методом требует соблюдения условий:

- А. Кислая среда.
- Б. Щелочная среда.
- В. Ограничение скорости титрования.
- Г. Пониженная температура реакционной смеси.
- Д. Добавление калия бромида.

М3-124. Реакцию образования азокрасителя при определенных условиях дают:



M3-125. Гидроксамовую пробу дают лекарственные вещества, имеющие строение:



Ответы

M3-001	A-2, Б-3, В-1, Г-4, Д-5	M3-008	Б	M3-019	Б, Г
M3-002	Г	M3-009	Д	M3-020	А, Б, Д
M3-003	В	M3-010	В	M3-021	Д
M3-004	А-1, Б-2, В-4, Г-3, Д-5	M3-011	Д	M3-022	Г
M3-005	А-1, Б-1, 2; В-1, Г-1, Д-1, 2	M3-012	А, Г	M3-023	В, Д
M3-006	А-2, 3; Б-1, В-2, 5; Г-3, Д-4	M3-013	Б, Д	M3-024	А
M3-007	А-2, Б-2, В-2, 3, 4, 5; Г-2, 3; Д-1	M3-014	А, Б	M3-025	В
		M3-015	В, Д	M3-026	Г
		M3-016	В	M3-027	Б, Г, Д
		M3-017	Б	M3-028	Б, В
		M3-018	Б, Д	M3-029	А, В

M3-030	А, Г	M3-060	А-2, 4; Б-1, В-2, Г-4	M3-093	В, Г
M3-031	Б, В	M3-061	Б	M3-094	Д
M3-032	А, В	M3-062	А, Д	M3-095	А
M3-033	Г	M3-063	В	M3-096	Д
M3-034	Б, В	M3-064	А, Б	M3-097	А-5, Б-1, 2; В-1, Г-1, Д-4
M3-035	В, Г, Д	M3-065	В	M3-098	Б
M3-036	Г	M3-066	А	M3-099	А, Д
M3-037	В, Д	M3-067	Б	M3-100	А, Б
M3-038	А, Г, Д	M3-068	Б	M3-101	А, Г
M3-039	А, В, Г	M3-069	Б, В	M3-102	Б
M3-040	А, Г	M3-070	А	M3-103	В, Д
M3-041	Г	M3-071	В, Д	M3-104	А, В, Д
M3-042	В, Д	M3-072	А, Б, В, Г	M3-105	А
M3-043	А-3, Б-3, 4; В-1, 3; Г-2, 3, 4; Д-3, 4	M3-073	А-3, Б-4, В-1, Г-2, Д-5	M3-106	А
M3-044	А-1, Б-1, 2; В-2, Г-1, 4; Д-1, 3, 4, 5	M3-074	А, Б, Д	M3-107	А-2, Б-1, 5; В-4, Г-3, Д-2
M3-045	А, Д	M3-075	Б	M3-108	В
M3-046	В	M3-076	А, Б, В, Г	M3-109	В
M3-047	А-2, Б-4, В-1, Г-2, 5; Д-3	M3-077	А, Б, В, Г	M3-110	А, Д
M3-048	В	M3-078	В	M3-111	А, Б, В, Д
M3-049	В	M3-079	А, Б, В, Д	M3-112	Б
M3-050	А-1, Б-1, В-1, 3; Г-1, Д-1	M3-080	Б	M3-113	Б
M3-051	А-1, Б-2, В-2, Г-3, Д-5	M3-081	В	M3-114	А-4, Б-2, В-3, Г-3, Д-1
M3-052	Г	M3-082	Б, Г	M3-115	А-1, Б-3, В-2, Г-4, Д-5
M3-053	Д	M3-083	А-1, Б-4, В-2, Г-5, Д-1	M3-116	Г
M3-054	Г	M3-084	А, В, Г	M3-117	Б, В
M3-055	А, В	M3-085	Г	M3-118	А, В
M3-056	А, В	M3-086	Б, Г, Д	M3-119	А, Г
M3-057	Б	M3-087	А, Б, Д	M3-120	В
M3-058	А, Г, Д	M3-088	Г	M3-121	А, В
M3-059	А, Г	M3-089	В, Д	M3-122	Г
		M3-090	А	M3-123	А, В, Г, Д
		M3-091	Б	M3-124	А, Б, В, Д
		M3-092	А	M3-125	А, В

Модуль 4

Гетероциклические лекарственные средства

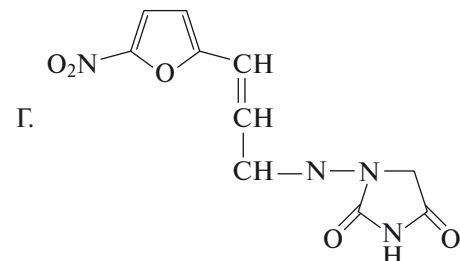
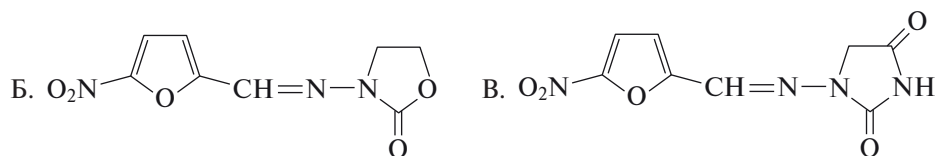
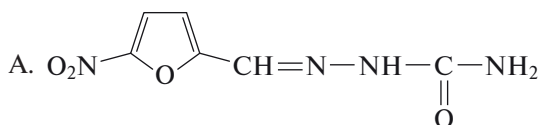
M4-001. Семикарбазоном по строению является лекарственное средство:

- А. Аминазин.
- Б. Пиридоксина гидрохлорид.
- В. Фтивазид.
- Г. Атропина сульфат.
- Д. Фурацилин.

M4-002. Сахарный компонент рутина включает сахара:

- А. D-галактозу.
- Б. D-глюкозу.
- В. D-маннозу.
- Г. L-рамнозу.
- Д. D-сорбозу.

M4-003. Рациональное название N-(5-нитро-2-фурфуриден)-1-аминогидонтоин соответствует химической структуре лекарственного вещества:



M4-004. Лекарственное средство является производным соответствующей гетероциклической системы:

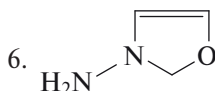
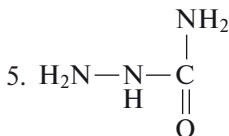
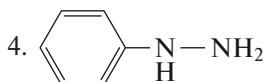
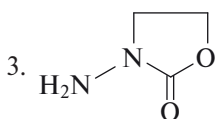
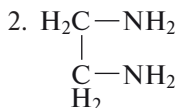
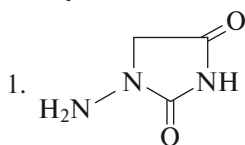
- | | |
|-----------------------------|-----------------|
| А. Фепромарон. | 1. Индол. |
| Б. Резерпин. | 2. Пиррол. |
| В. Бутадион. | 3. Имидазолин. |
| Г. Пилокарпина гидрохлорид. | 4. Пиразолидин. |
| | 5. Бензопиран. |
| | 6. Имидазол. |

M4-005. Дважды сложным эфиром по строению является:

- А. Папаверина гидрохлорид.
Б. Кокаина гидрохлорид.
В. Хинина сульфат.
Г. Резерпин.
Д. Фенобарбитал.

M4-006. Лекарственное средство образуется при взаимодействии альдегида 5-нитрофурфурола и соответствующего аминопроизводного:

- А. Фурацилин.
Б. Фурадонин.
В. Фуразолидон.



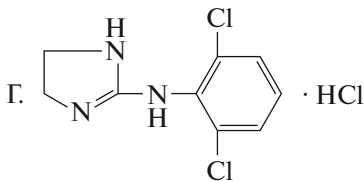
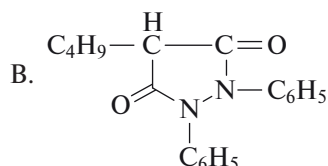
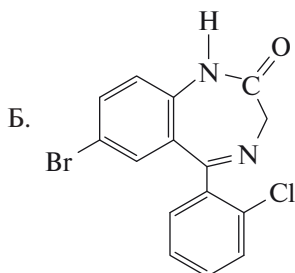
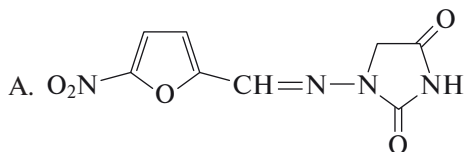
M4-007. Гликозидами по строению являются лекарственные средства:

- А. Рибоксин.
Б. Никотинамид.
В. Гексенал.
Г. Кодеин.
Д. Рутин.

M4-008. В своей химической структуре лактонный цикл содержат лекарственные средства:

- А. Клофелин.
Б. Фепромарон.
В. Тиамин хлорид.
Г. Фуразолидон.

M4-009. По химической структуре циклическим гидразидом является лекарственное вещество:



M4-010. Лекарственное средство является производным соответствующей гетероциклической системы:

- А. Неодикумарин.
- Б. Пропифеназон.
- В. Клофелин.

- 1. Индол.
- 2. Пиразолин.
- 3. Пиразолидон.
- 4. Имидазолин.
- 5. Бензопиран.
- 6. Имидазол.

M4-011. Солями по составу являются лекарственные средства:

- А. Фепрамарон.
- Б. Этаизин.
- В. Бензонал.
- Д. Эуфиллин.
- Е. Нитроксолин.

M4-012. В водном растворе образует внутреннюю соль (цвиттер-ион):

- А. Метронидазол.
- Б. Хлорохина фосфат.
- В. Скополамина гидробромид.
- Г. Антипирин.
- Д. Кофеин.

M4-013. Внешний вид (окраска) является характеристикой подлинности для лекарственных средств:

- А. Фепромарон.
- Б. Нитроксолин.
- В. Аминазин.
- Г. Дротаверина гидрохлорид.
- Д. Атропина сульфат.

M4-014. Кислотные свойства фурацилина связаны с функциональными группами:

- А. Спиртовым гидроксилом.
- Б. Амидной группой.
- В. Фенольным гидроксилом.
- Г. Нитрогруппой.
- Д. Имидной группой

M4-015. Нитрогруппа в структуре фурацилина его кислотные свойства:

- А. Понижает.
- Б. Повышает.
- В. Не изменяет.
- Г. Фурацилин не содержит нитрогруппы.

M4-016. Групповым реагентом для производных 5-нитрофурана является:

- А. Раствор йода.
- Б. Серная кислота разведенная.
- В. Раствор аммиака.
- Г. Раствор кальция хлорида.
- Д. Раствор натрия гидроксида.

M4-017. В результате гидролитического разложения фурацилина гидроксидом натрия при нагревании образуются вещества:

- А. Азота(II) оксид.
- Б. Аммиак.
- В. Углерода диоксид.
- Г. Гидразин.
- Д. 5-Нитрофурфурол.
- Е. Натрия карбонат.

M4-018. Реакция соле- и комплексообразования с ионами тяжелых металлов для производных 5-нитрофурана:

- А. Специфична.
- Б. Неспецифична.
- В. Данную реакцию дает только один препарат этой группы.
- Г. Данную реакцию не дает ни один из препаратов этой группы.

M4-019. Отличить рутин от кверцетина можно одним из способов:

- А. Реакцией с раствором натрия гидроксида.
- Б. Получением азокрасителя.
- В. Цианидиновой пробой.
- Г. Реактивом Феллинга.
- Д. Реакцией с раствором железа(III) хлорида.

M4-020. Реакцией, доказывающей строение рутина как гликозида, является взаимодействие с:

- А. Реактивом Драгендорфа.
- Б. Реактивом Толленса.
- В. Реактивом Вагнера.
- Г. Реактивом Майера.

- Д. Реактивом Фелинга.
- Е. Раствором кобальта(II) хлорида.

M4-021. Для рутина возможны следующие способы гидролиза:

- А. Кислотный и ферментативный.
- Б. Кислотный и щелочной.
- В. Аммиачный и нейтральный.
- Г. Рутин не подвергается гидролизу ни при каких условиях.

M4-022. По своему агрегатному состоянию маслянистой жидкостью является:

- А. Апоморфина гидрохлорид.
- Б. Гоматропина гидробромид.
- В. Нифедипин.
- Г. Диэтиламид никотиновой кислоты.
- Д. Этацизин.

M4-023. Реагентом, позволяющим дифференцировать производные 5-нитрофурана, является:

- А. Раствор натрия нитрита.
- Б. Хлористоводородная кислота.
- В. Пикриновая кислота.
- Г. Танин.
- Д. Спиртовой раствор калия гидроксида в среде ДМФА.

M4-024. Фурацилин взаимодействует, образуя окрашивание, с реагентами:

- А. Серной кислотой концентрированной.
- Б. Раствором натрия гидроксида.
- В. Диметилформамидом.
- Г. Раствором калия перманганата.
- Д. Спиртовым раствором калия гидроксида и ДМФА.

M4-025. Для установления подлинности и спектрофотометрического определения фурадонина применяется:

- А. Фосфорная кислота.
- Б. Спирт этиловый 96%.
- В. Натрия тиосульфат.
- Г. Раствор йода.
- Д. Раствор натрия гидроксида.

M4-026. Взаимодействие фурацилина с ДМФА приводит к:

- А. Полному гидролизу препарата.
- Б. Частичному гидролизу с выделением азота.
- В. Частичному гидролизу с выделением азота (II) оксида.
- Г. Образованию окрашенного аниона.
- Д. Гидролизу азометиновой группы.

M4-027. Для характеристики подлинности метронидазола используют:

- А. Реакцию образования азокрасителя.
- Б. Гидроксамовую пробу.

- В. Нингидриновую пробу.
- Г. Цианидиновую пробу.

М4-028. Примесь кверцетина в рутине определяется с помощью:

- А. Реактива Толленса.
- Б. Цианидиновой пробы.
- В. Спиртового раствора натрия гидроксида.
- Г. Метода спектрофотометрии.
- Д. Раствора железа(III) хлорида.

М4-029. Способность реагировать с раствором железа(III) хлорида в соответствующих типах реакций проявляют лекарственные средства:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Нитроксолин.
- В. Токоферола ацетат.
- Г. Метамизол натрия.

М4-030. Возможность проведения реакции образования азокрасителя на фтивазид связана с наличием в его молекуле:

- А. Амидной группы.
- Б. Спиртового гидроксила.
- В. Фенольного гидроксила.
- Г. Нитрогруппы.
- Д. Лактамного цикла.

М4-031. Этацизин дает гидроксамовую пробу за счет структурного фрагмента молекулы:

- А. Фенольного гидроксила.
- Б. Вторичного спиртового гидроксила.
- В. Сложноэфирной группы.
- Г. Азометиновой группы.
- Д. Амидной группы.

М4-032. Образование индофенолового красителя на пиридоксин проводят с реактивом:

- А. 2,6-Дихлорхинонхлоримидом в аммиачном буферном растворе.
- Б. Щелочным раствором β -нафтола.
- В. Щелочным раствором гидроксиламина.
- Г. Щелочным раствором нингидрина.
- Д. Раствором формальдегида в серной кислоте концентрированной.

М4-033. Реакция подлинности на токоферола ацетат с азотной кислотой дымящей основана на его способности к:

- А. Нитрованию.
- Б. Изомеризации.
- В. Окислению.
- Г. Восстановлению.
- Д. Солеобразованию.

M4-034. Для получения азокрасителя на рутин необходимо использовать реагенты:

- А. Раствор натрия тиосульфата.
- Б. Раствор натрия гидроксида.
- В. N-нафтилэтилендиамин.
- Г. Соль диазония.
- Д. Серную кислоту концентрированную.

M4-035. Гидролитическому разложению раствором натрия гидроксида при нагревании подвергаются:

- А. Фенобарбитал.
- Б. Диэтиламид никотиновой кислоты.
- В. Гексамидин.
- Г. Неодикумарин.

M4-036. При нагревании с раствором натрия гидроксида выделяет аммиак:

- А. Хинина гидрохлорид.
- Б. Метамизол натрия.
- В. Аминазин.
- Г. Никотинамид.
- Д. Папаверина гидрохлорид.

M4-037. Наличие енольного гидроксила в структуре неодикумарина обуславливает реакции:

- А. Ацелирования.
- Б. Диазотирования.
- В. Нейтрализации щелочью.
- Г. Солеобразования с железа(III) хлоридом.
- Д. Электрофильного замещения.

M4-038. Продукт гидролитического разложения неодикумарина раствором щелочи при нагревании можно идентифицировать реакциями:

- А. Диазотирования.
- Б. Образования индофенолового красителя.
- В. Осаждения общеалкалоидными реагентами.
- Г. Получения азокрасителя.
- Д. Образования гидразонов.

M4-039. Реакцию образования азокрасителя при определенных условиях дают:

- А. Аминазин.
- Б. Хинозол.
- В. Антипирин.
- Г. Пиридоксина гидрохлорид.

M4-040. Количественное определение неодикумарина можно провести методами:

- А. Алкалометрии и ацелирования.
- Б. Перманганатометрии и ацидиметрии.
- В. Аргентометрии и йодометрии.
- Г. Нитритометрии и цериметрии.

M4-041. При гидролитическом разложении фепромарона раствором натрия гидроксида образуется соединение:

- А. Натрия гидроксамат.
- Б. Натрия карбонат.
- В. Ароматический альдегид.
- Г. Натриевая соль фенолкислоты.
- Д. Натриевая соль аминокислоты.

M4-042. Укажите последовательность операций и использования реагентов при проведении реакции на сахарный компонент в рутине:

- А. Раствор натрия гидроксида.
- Б. Фильтрование.
- В. Реактив Фелинга.
- Г. Кипячение.
- Д. 0,5% раствор хлористоводородной кислоты.

M4-043. При проведении реакции получения азокрасителя на неодикумарин необходимо использовать реагенты:

- А. 2,6-Дихлорхинонхлоримид.
- Б. Раствор аммиака.
- В. Соль диазония.
- Г. Раствор натрия нитрита
- Д. Раствор натрия гидроксида при нагревании.

M4-044. Образование *пара*-хинона происходит при окислении токоферола реагентами:

- А. Пергидролем.
- Б. Церия(IV) сульфатом.
- В. Калия йодатом.
- Г. Железа(III) хлоридом.
- Д. Азотной кислотой концентрированной.

M4-045. Количественное определение неодикумарина можно провести методами:

- А. Нитритометрии.
- Б. Алкалиметрии.
- В. Неводного титрования в среде протогенного растворителя.
- Г. Ацетилирования.
- Д. Неводного титрования в среде протофильного растворителя.

M4-046. В основе количественного определения фурацилина йодометрическим методом лежит реакция:

- А. Электрофильного замещения.
- Б. Соле-комплексобразования.
- В. Окисление альдегида 5-нитрофурфурола.
- Г. Окисление гидразина.
- Д. Окисление азометиновой группы.

M4-047. Молярная масса эквивалента фурацилина при его йодометрическом титровании равна:

- А. М. м.
- Б. $1/2$ М. м.
- В. $1/3$ М. м.
- Г. $1/4$ М. м.

M4-048. Количественное определение токоферола ацетата методом цериметрии основано на его способности к:

- А. Комплексообразованию.
- Б. Электрофильному замещению.
- В. Нуклеофильному замещению.
- Г. Окислению.

M4-049. Количественное определение гоматропина гидробромида можно провести методами:

- А. Аргентометрии и алкалиметрии.
- Б. Аргентометрии и неводного титрования в среде протогенного растворителя.
- В. Алкалиметрии и неводного титрования в среде протофильного растворителя.
- Г. Ацидиметрии и нитритометрии.

M4-050. При количественном определении неодикумарина методом кислотно-основного титрования в неводной среде целесообразно использовать реагенты:

- А. Спирт этиловый безводный.
- Б. Бутиламин.
- В. Уксусный ангидрид.
- Г. Хлорная кислота.
- Д. Лития метоксид.
- Е. Уксусная кислота безводная.

M4-051. Молярная масса эквивалента неодикумарина при его алкалиметрическом титровании в среде ацетона равна:

- А. М. м.
- Б. $1/2$ М. м.
- В. $1/3$ М. м.
- Г. $1/4$ М. м.

M4-052. Количественное определение фепромарона можно провести методами:

- А. Неводного титрования в среде протогенного растворителя и ацетилирования.
- Б. Неводного титрования в среде протофильного растворителя и ацетилирования.
- В. Ацидиметрии и нитритометрии.
- Г. Ацидиметрии и йодометрии.

M4-053. Молярная масса эквивалента токоферола ацетата при цериметрическом титровании равна:

- А. М. м.

- Б. $1/2$ М. м.
- В. $1/3$ М. м
- Г. $1/4$ М. м.

М4-054. Реакция среды водных растворов аналгина:

- А. Слабокислая.
- Б. Сильнокислая.
- В. Слабощелочная.
- Г. Сильнощелочная.
- Д. Нейтральная.

М4-055. При количественном определении этого препарата методом неводного титрования в среде уксусной кислоты ледяной требуется добавить уксусный ангидрид или ртути(II) ацетат:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Пилокарпина гидрохлорид.
- В. Кодеина фосфат.
- Г. Хинина сульфат.

М4-056. Отличить дибазол от других производных азотистых оснований можно по реакции с:

- А. Раствором йода.
- Б. Пикриновой кислотой.
- В. Кремневольфрамовой кислотой.
- Г. Танином.

М4-057. Осадки с общеалкалоидными осадительными реактивами образуют:

- А. Никотиновая кислота.
- Б. Морфина гидрохлорид.
- В. Бутадион.
- Г. Хинина гидрохлорид.
- Д. Аминазин.

М4-058. Реакцию соле-комплексобразования за счет кислотных свойств с ионами тяжелых металлов дают:

- А. Ципрофлоксацин.
- Б. Атропина сульфат.
- В. Бутадион.
- Г. Папаверина гидрохлорид.
- Д. Бензонал.

М4-059. Образование изумрудно-зеленого окрашивания при действии на антипирин раствора натрия нитрита в присутствии серной кислоты разведенной обусловлено реакцией:

- А. Нуклеофильного замещения.
- Б. Электрофильного присоединения.
- В. Гидролитического расщепления.
- Г. Электрофильного замещения.
- Д. Восстановления.

M4-060. Окисляется раствором йода лекарственное средство:

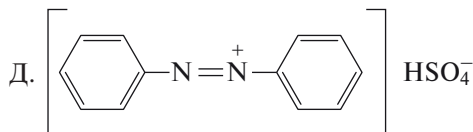
- А. Теобромин.
- Б. Никотиновая кислота.
- В. Анальгин.
- Г. Хинина сульфат.

M4-061. При взаимодействии лекарственного средства с железа(III) хлоридом образуется соответствующее соединение:

- | | |
|-----------------------|------------------------|
| А. Нитроксолин. | 1. Пара-хинон. |
| Б. Ципрофлоксацин. | 2. Катион-радикал. |
| В. Токоферола ацетат. | 3. Енолят. |
| Г. Индометацин. | 4. Комплексная соль. |
| | 5. Фенолят. |
| | 6. <i>орто</i> -Хинон. |

M4-062. При нагревании бутадиона с серной кислотой концентрированной и натрия нитритом кристаллическим наблюдают красное окрашивание и выделение пузырьков газа за счет образования соединений:

- А. NH_3
- Б. NO
- В. CO_2
- Г. N_2



- Е. $\text{C}_4\text{H}_9\text{—CH}_2\text{—COOH}$

M4-063. Укажите соответствие лекарственного средства и типа реакции при взаимодействии с раствором йода:

- | | |
|---------------|--|
| А. Анальгин. | 1. Электрофильное замещение. |
| Б. Дибазол. | 2. Только окисление. |
| В. Кофеин. | 3. Только соле-комплексобразование. |
| Г. Антипирин. | 4. Окисление и соле-комплексобразование. |
| | 5. Нуклеофильное присоединение. |

M4-064. Кислотные свойства бутадиона обусловлены:

- А. Спиртовым гидроксилом.
- Б. Ароматической аминогруппой.
- В. Азометиновой группой.
- Г. Лактам-лактимной таутомерией.
- Д. Кето-енольной таутомерией.

M4-065. Продукты гидролитического расщепления резерпина:

- А. Бензойная кислота.
- Б. Метиловый спирт.
- В. Резерпиновая кислота.

- Г. Этиловый спирт.
- Д. Триметоксибензойная кислота.
- Е. *para*-Аминобензойная кислота.

М4-066. По величине удельного вращения стандартизуют лекарственное средство:

- А. Феназепам.
- Б. Аминазин.
- В. Дротаверина гидрохлорид.
- Г. Скополамина гидробромид.
- Д. Фепромарон.

М4-067. Кислотные свойства лекарственного средства обусловлены соответствующим структурным фрагментом:

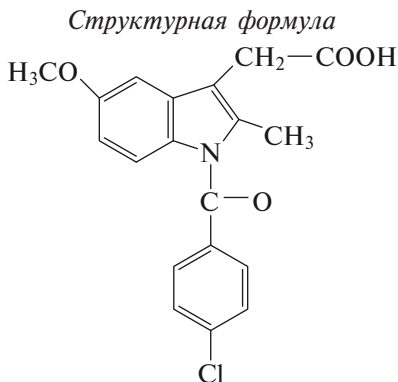
- | | |
|------------------|--------------------------|
| А. Рутин. | 1. Амидная группа. |
| Б. Индометацин. | 2. Имидная группа. |
| В. Неодикумарин. | 3. Иминогруппа. |
| | 4. Фенольный гидроксил. |
| | 5. Енольный гидроксил. |
| | 6. Карбоксильная группа. |

М4-068. Доказательство хлорид-иона в дибазоле по ГФ проводят:

- А. Действием серебра нитрата на водный раствор препарата.
- Б. Действием серебра нитрата на раствор препарата с добавлением азотной кислоты.
- В. Действием свинца ацетата на водный раствор препарата.
- Г. Предварительным осаждением основания дибазола аммиаком с последующим фильтрованием и действием на фильтрат азотной кислотой и серебра нитратом.

М4-069. Приведенная структурная формула соответствует лекарственному средству:

- А. Индометацин.
- Б. Фтивазид.
- В. Сибазон.
- Г. Пармидин.



М4-070. Возможность взаимодействия основания дибазола с раствором натрия гидроксида связана с наличием в его структуре кислотного центра:

- А. Спиртового гидроксила.
- Б. Карбоксильной группы.

- В. Енольного гидроксила.
- Г. Иминогруппы.
- Д. Имидной группы.

M4-071. Для идентификации бутадиона реакцией с меди сульфатом лекарственное средство растворяют в:

- А. Метаноле.
- Б. Хлороформе.
- В. Хлористоводородной кислоте разведенной.
- Г. Растворе натрия гидроксида концентрированном.
- Д. Серной кислоте разведенной.
- Е. 0,1 М растворе натрия гидроксида.

M4-072. Обесцвечивание раствора йода с последующим образованием бурого осадка наблюдают у лекарственных средств:

- А. Никотиновой кислоты.
- Б. Кокаина гидрохлорида.
- В. Антипирина.
- Г. Фепромарона.
- Д. Анальгина.

M4-073. При действии раствора серебра нитрата наблюдается образование желтого осадка и быстрое его потемнение, что характерно для:

- А. Папаверина гидрохлорида.
- Б. Хинина сульфата.
- В. Никотиновой кислоты.
- Г. Феназепам.
- Д. Анальгина.

M4-074. Со способностью антипирина образовывать в водном растворе цвиттер-ион (внутреннюю соль) связаны реакции:

- А. Окисления раствором йода.
- Б. Соле-комплексобразования с общеалкалоидными реактивами.
- В. Электрофильного замещения.
- Г. Окисления раствором натрия нитрита в кислой среде.
- Д. Солеобразования с раствором железа(III) хлорида.

M4-075. Антипирин в кислой среде используется как реагент для обнаружения ионов:

- А. Салицилатов.
- Б. Бензоатов.
- В. Нитритов.
- Г. Сульфитов.
- Д. Карбонатов.

M4-076. Окисляется раствором железа(III) хлорида:

- А. Нитразепам.
- Б. Анальгин.

- В. Теобромин.
Г. Феназепам.
Д. Индометацин.

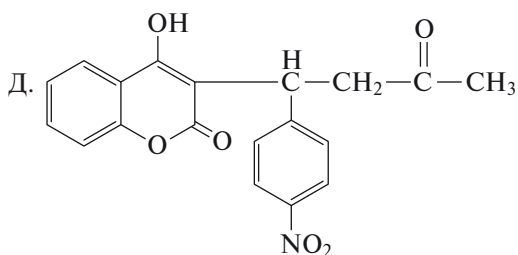
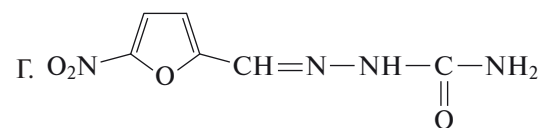
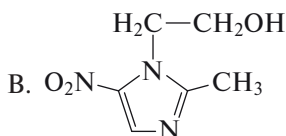
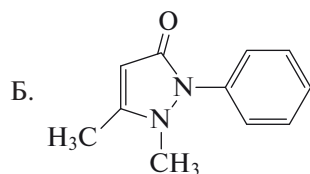
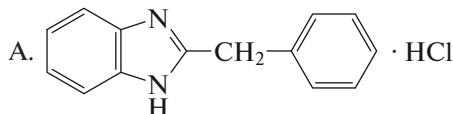
M4-077. При гидролитическом разложении аналгина в кислой среде образуются вещества:

- А. NO
Б. NO₂
В. SO₃
Г. Метиламиноантипирин.
Д. CH₂O
Е. SO₂

M4-078. Анальгин дает окрашивание в присутствии серной кислоты концентрированной с:

- А. Хромотроповой кислотой.
Б. Никотиновой кислотой.
В. Гексаметилентетрамином.
Г. Салициловой кислотой.

M4-079. Реакцию образования азокрасителя при определенных условиях дают лекарственные вещества:



M4-080. У лекарственного средства с раствором натрия нитрита в кислой среде протекает реакция:

- А. Резерпин.
- Б. Антипирин.
- В. Анальгин.
- 1. Соле-комплексобразования.
- 2. Окисления.
- 3. Диазотирования.
- 4. Электрофильного замещения.
- 5. Гидролитического разложения.
- 6. Восстановления.

M4-081. Окрашивание с раствором железа(III) хлорида дают лекарственные средства:

- А. Офлоксацин.
- Б. Кверцетин.
- В. Нитроксолин.
- Г. Неодикумарин.

M4-082. При взаимодействии анальгина с раствором йода в калии йодиде происходят реакции:

- А. Электрофильного замещения.
- Б. Окисления препарата.
- В. Соле-комплексобразования.
- Г. Нуклеофильного присоединения.
- Д. Восстановления анальгина.

M4-083. Способность антипирина образовывать в водном растворе цвиттер-ион (внутреннюю соль) обуславливает его свойства:

- А. Растворимость в воде.
- Б. Устойчивость к окислению.
- В. Образование енолята с ионами Fe^{3+} .
- Г. Реакции S_e .

M4-084. К реагентам, позволяющим дифференцировать анальгин и антипирин, относятся:

- А. Пикриновая кислота, реактив Драгендорфа, железа(III) хлорид.
- Б. Железа(III) хлорид, натрия нитрит в кислой среде, серебра нитрат, калия йодат в кислой среде.
- В. Раствор йода, натрия гидроксид, реактив Марки, танин.

M4-085. Образование окрашенного продукта с салициловой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для:

- А. Бутадиона.
- Б. Дибазола.
- В. Анальгина.
- Г. Клофелина.
- Д. Гексамидина.

M4-086. Общей реакцией для нифедипина и пилокарпина гидрохлорида является:

- А. Образование индофенолового красителя.
- Б. Комплексобразования с железа(III) хлоридом.

- В. Получение азокрасителя.
- Г. Гидроксамовая проба.
- Д. Взаимодействие с общеалкалоидными реагентами.

M4-087. Реакция кислотного гидролиза используется при определении подлинности лекарственных средств:

- А. Папаверина гидрохлорид.
- Б. Фтивазид.
- В. Дибазол.
- Г. Феназепам.
- Д. Теофиллин.

M4-088. Условия взаимодействия неодикумарина с натрия гидроксидом, обеспечивающие протекание реакции определенного типа и образование продукта реакции:

- | | |
|---|--|
| <ul style="list-style-type: none">А. 0,1 М раствор щелочи при комнатной температуре.Б. 10% раствор щелочи при нагревании.В. Сплавление с кристаллической щелочью. | <ul style="list-style-type: none">1. Деструкция молекулы; натрия салицилат.2. Нейтрализация; фенолят.3. Гидролитическое разложение; соль фенолокислоты.4. Нейтрализация; енолят.5. Нейтрализация; соль карбоновой кислоты. |
|---|--|

M4-089. Пробу Хелча дают лекарственные вещества из класса органических оснований:

- А. Способные к окислению.
- Б. Устойчивые к окислению.
- В. Способные к реакции S_{e} .
- Г. Нерастворимые в воде.
- Д. Растворимые в воде.

M4-090. Получение сине-фиолетового окрашивания хлороформного слоя при проведении пробы Хелча на пилокарпина гидрохлорид обусловлено образованием:

- А. Надхромовых кислот.
- Б. Продуктов окисления пилокарпина.
- В. Хромпероксида.
- Г. Комплекса основания пилокарпина с хромпероксидом.
- Д. Продуктов гидролиза пилокарпина.

M4-091. При проведении пробы Хелча на пилокарпина гидрохлорид используют реагенты:

- А. Раствор натрия гидроксида.
- Б. Водорода пероксид.
- В. Хлороформ.
- Г. Раствор железа(III) хлорида.
- Д. Калия дихромат.
- Е. Хлористоводородную кислоту разведенную.

М4-092. Проба Хелча включает химические превращения:

- А. Окисление органического основания.
- Б. Восстановление водорода пероксида.
- В. Образование калия хромата.
- Г. Осаждение органического основания.
- Д. Образование комплексного соединения органического основания с хромпероксидом.

М4-093. Проба Хелча положительна для лекарственных средств:

- А. Изониазид.
- Б. Антипирин.
- В. Пилокарпина гидрохлорид.
- Г. Пиридоксина гидрохлорид.
- Д. Амлодипин.

М4-094. В основе количественного определения анальгина йодометрическим методом лежит реакция:

- А. Электрофильного замещения.
- Б. Соле-комплексообразования.
- В. Окисление серы сульфитной до сульфатной.
- Г. Окисление пиразолонового цикла.
- Д. Окисление формальдегида.

М4-095. При йодометрическом титровании анальгина используются реагенты:

- А. Вода.
- Б. Спирт.
- В. Раствор натрия гидроксида.
- Г. 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты.
- Д. Натрия гидрокарбонат.

М4-096. Метод алкалиметрии в среде ацетона применим для количественного анализа лекарственных средств:

- А. Бутадион.
- Б. Неодикумарин.
- В. Изониазид.
- Г. Сибазон.
- Д. Индометацин.

М4-097. Химическое название 2-(2,6-дихлорфениламино)-2-имидазолина гидрохлорид соответствует лекарственному средству:

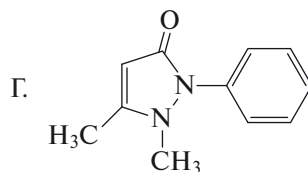
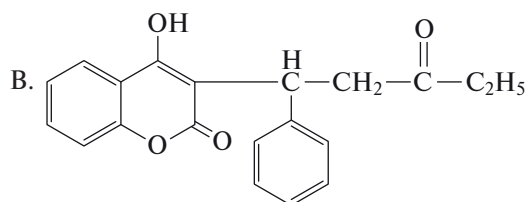
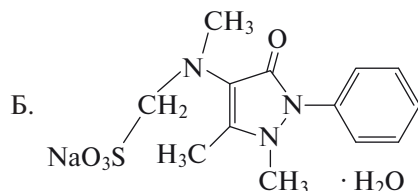
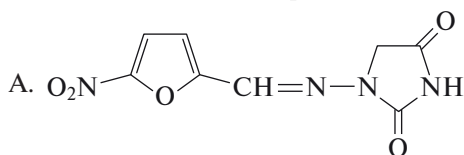
- А. Клофелин.
- Б. Дибазол.
- В. Пиридоксина гидрохлорид.
- Г. Дротаверина гидрохлорид.

М4-098. Метод кислотно-основного титрования в среде протогенного растворителя применим для лекарственных средств:

- А. Неодикумарин.
- Б. Кодеина фосфат.

- В. Никотиновая кислота.
Г. Хинина сульфат.
Д. Бутадион.

М4-099. Метод йодометрии в соответствующих условиях можно применить для количественного определения лекарственных веществ:



М4-100. Метод броматометрии может быть использован для количественного определения лекарственного средства:

- А. Барбитал.
Б. Пармидин.
В. Кодеин.
Г. Фтивазид.
Д. Папаверина гидрохлорид.

М4-101. Под влиянием влаги воздуха, щелочности стекла при хранении могут гидролизаться лекарственные средства:

- А. Пропифеназон.
Б. Кофеин.
В. Анальгин.
Г. Никотиновая кислота.
Д. Пилокарпина гидрохлорид.

М4-102. Пилокарпина гидрохлорид может гидролизаться из-за присутствия в структуре:

- А. Лактонного цикла.
Б. Метиленовой группы.
В. Цикла имидазола.
Г. Метиленовой группы и цикла имидазола.

M4-103. Химическое название: бис-N-метилкарбаминовый эфир 2,6-бис-оксиметилпиридина соответствует препарату:

- А. Эмоксипин.
- Б. Феназепам.
- В. Аминазин.
- Г. Ципрофлоксацин.
- Д. Пармидин.

M4-104. Желтый кристаллический порошок, нерастворимый в воде, представляет собой:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Никотинамид.
- В. Сибазон.
- Г. Кодеин.
- Д. Фтивазид.

M4-105. Общегрупповой реакцией на препараты группы пиридина является:

- А. Цианидиновая проба.
- Б. Реакция Каниццаро–Тищенко.
- В. Гидроксамовая проба.
- Г. Реакция Цинке.
- Д. Реакция Витали–Морена.

M4-106. Способно давать углубление окраски при взаимодействии и с хлористоводородной кислотой, и с раствором натрия гидроксида лекарственное средство:

- А. Дротаверина гидрохлорид.
- Б. Рибофлавин.
- В. Нифедипин.
- Г. Фтивазид.
- Д. Фолиевая кислота.

M4-107. Реакция образования основания Шиффа характерна для:

- А. Папаверина гидрохлорида.
- Б. Пиридоксальфосфата.
- В. Атропина сульфата.
- Г. Тиамин бромид.
- Д. Бутадиона.

M4-108. 0,01 г субстанции растворяют в 5 мл воды и прибавляют 1 мл 5% аммиачного раствора серебра нитрата, появляется темный осадок. При нагревании на водяной бане на стенках пробирки образуется серебряное зеркало. Приведена реакция подлинности:

- А. Изониазида.
- Б. Кофеина.
- В. Гоматропина гидробромид.
- Г. Кодеина фосфата.
- Д. Нитразепама.

М4-109. 0,5 г препарата встряхивают в течение 2 мин с 30 мл воды, охлажденной до 0–5 °С, и фильтруют. К фильтрату прибавляют 0,5 мл хлористоводородной кислоты разведенной и 0,05 мл 0,1 М раствора натрия нитрита. Проба, взятая через 3 мин, должна давать синее пятно на йодкрахмальной бумаге. Приведена методика определения примеси:

- А. Морфина в кодеине.
- Б. Изоникотиноилгидразида в фтивазиде.
- В. Формальдегида в метазиде.
- Г. 2,6-Пиридиндикарбоновой и 2,5-пиридиндикарбоновой кислот в никотиновой кислоте.
- Д. Метилового эфира пиридоксина в пиридоксина гидрохлориде.

М4-110. При количественном определении этих лекарственных средств методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант — 0,1 М раствор хлорной кислоты) требуется добавить ртути(II) ацетат или уксусный ангидрид:

- А. Фепромарон.
- Б. Хинина гидрохлорид.
- В. Хинина сульфат.
- Г. Никотинамид.
- Д. Гоматропина гидробромид.

М4-111. Метод Кьельдаля без предварительной минерализации можно применить для количественного определения препаратов:

- А. Неодикумарина.
- Б. Пармидина.
- В. Никотинамида.
- Г. Аминазина.
- Д. Антипирина.

М4-112. Метод броматометрии можно использовать для количественного определения препарата:

- А. Тиамин хлорид.
- Б. Барбитал.
- В. Бутадион.
- Г. Фтивазид.
- Д. Рибофлавин.

М4-113. Фтивазид по химической структуре является:

- А. Сложным эфиром.
- Б. Уретаном.
- В. Гидразоном.
- Г. Лактоном.
- Д. Семикарбазидом.

М4-114. Легко растворима в воде субстанция:

- А. Рибофлавина.
- Б. Атропина сульфата.

- В. Фолиевой кислоты.
- Г. Пиридоксальфосфата.
- Д. Феназепам.

M4-115. Реакция гидролитического разложения раствором щелочи при нагревании используется для определения подлинности:

- А. Никотиновой кислоты.
- Б. Пиридоксина гидрохлорида.
- В. Рибофлавина.
- Г. Дротаверина гидрохлорида.
- Д. Диэтиламида никотиновой кислоты.

M4-116. Углубление окраски при взаимодействии со спиртовым раствором калия гидроксида в среде диметилформамида характерно для лекарственного средства:

- А. Аминазин.
- Б. Никотинамид.
- В. Дротаверина гидрохлорид.
- Г. Нифедипин.

M4-117. Образование индофенолового красителя является реакцией подлинности для лекарственного средства:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Тиамин гидрохлорид.
- В. Аминазин.
- Г. Рибофлавин.
- Д. Кофеин.

M4-118. 0,1 г субстанции растворяют при нагревании на водяной бане в 10 мл воды. К 3 мл полученного раствора прибавляют 1 мл раствора меди ацетата, выпадает осадок синего цвета. Приведена реакция подлинности:

- А. Сибазона.
- Б. Хинина сульфата.
- В. Никотиновой кислоты.
- Г. Кофеина.
- Д. Кокаина гидрохлорида.

M4-119. При количественном определении изониазида методом кислотно-основного титрования в неводной среде (титрант — 0,1 М раствор хлорной кислоты) кроме уксусной кислоты ледяной требуется добавить:

- А. Ртут(II) ацетат.
- Б. Уксусный ангидрид.
- В. Пиридин.
- Г. Бутиламин.
- Д. Муравьиную кислоту.

M4-120. Метод периметрии можно использовать для количественного определения лекарственного средства:

- А. Фепромарон.
- Б. Папаверина гидрохлорид.

- В. Фенобарбитал.
- Г. Никотинамид.
- Д. Нифедипин.

М4-121. При добавлении к водному раствору лекарственного средства раствора меди(II) сульфата наблюдается:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
 - Б. Кокаина гидрохлорид.
 - В. Эуфиллин.
 - Г. Изониазид.
 - Д. Никотиновая кислота.
1. Выпадение осадка синего цвета.
 2. Углубление окрашивания.
 3. Выпадение осадка синего цвета с последующим изменением цвета до зеленого и выделение газа при нагревании.
 4. Появление фиолетового окрашивания.
 5. Отсутствие внешних изменений.

М4-122. При добавлении к водному раствору лекарственного средства раствора серебра нитрата наблюдается:

- А. Эмоксипин.
 - Б. Пиридоксина гидрохлорид.
 - В. Изониазид.
 - Г. Хинина гидрохлорид.
 - Д. Кофеин.
1. Выпадение белого осадка в присутствии азотной кислоты.
 2. Выпадение черного осадка и образование серебряного зеркала при нагревании (аммиачный раствор реактива).
 3. Выпадение желтого осадка (водный раствор реактива).
 4. Выпадение темно-коричневого осадка (раствор препарата в метаноле; водный раствор реактива).
 5. Отсутствие видимых изменений.

М4-123. Две сложноэфирные группы имеются в молекуле:

- А. Нифедипина.
- Б. Нитразепама.
- В. Бутадиона.
- Г. Кокаина гидрохлорида.
- Д. Гоматропина гидробромида.

М4-124. Общегрупповой реакцией на препараты группы тропана является:

- А. Реакция Зелинского.
- Б. Нингидриновая проба.
- В. Реакция Цинке.
- Г. Реакция Витали–Морена.
- Д. Такой реакции для производных тропана нет.

М4-125. Солью четвертично-аммониевого основания является препарат:

- А. Феназепам.
- Б. Тиамин бромид.

- В. Барбитал-натрий.
- Г. Скополамина гидробромид.
- Д. Атропина сульфат.

М4-126. Левовращающим изомером является лекарственное средство:

- А. Гоматропина гидробромид.
- Б. Аминазин.
- В. Папаверина гидрохлорид.
- Г. Феназепам.
- Д. Морфина гидрохлорид.

М4-127. 0,01 г препарата помещают на часовое стекло, растворяют в 1 капле воды, прибавляют 1–2 капли 1% раствора калия перманганата; образуется кристаллический фиолетовый осадок. Приведена реакция подлинности:

- А. Фолиевой кислоты.
- Б. Кокаина гидрохлорида.
- В. Рибофлавина.
- Г. Хинина сульфата.
- Д. Скополамина гидробромида.

М4-128. В избытке раствора щелочи растворяются:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Гоматропина гидробромид.
- В. Хинина сульфат.
- Г. Аминазин.
- Д. Морфина гидрохлорид.

М4-129. Количественное определение хинина гидрохлорида можно провести, используя методы:

- А. Кисотно-основное титрование в среде уксусной кислоты ледяной.
- Б. Кисотно-основное титрование в среде пиридина.
- В. Алкалиметрия.
- Г. Кисотно-основное титрование в среде диметилформамида.

М4-130. При количественном определении этих лекарственных средств методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант — 0,1 М раствор хлорной кислоты) требуется добавить ртути(II) ацетат или ангидрид уксусный:

- А. Тиамин бромид.
- Б. Аминазин.
- В. Хинина гидрохлорид.
- Г. Кокаина гидрохлорид.
- Д. Все перечисленные препараты.

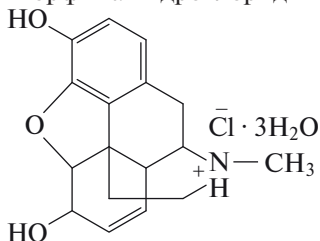
М4-131. При расчете молярной массы эквивалента $M(1/z)$ для количественного определения препарата методом кислотно-основного титрования в среде протогенного растворителя значение $z = 1$ для: 1) аминазина, 2) пи-

ридоксина гидрохлорида, 3) атропина сульфата, 4) папаверина гидрохлорида:

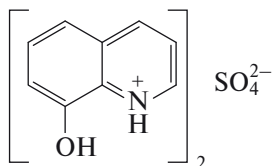
- А. 1, 2, 3, 4.
Б. 3, 4.
В. 1, 2, 3.
Г. 1, 3, 4.
Д. 2, 3, 4.

M4-132. Производным хинолона является:

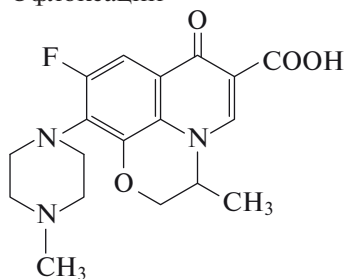
А. Морфина гидрохлорид



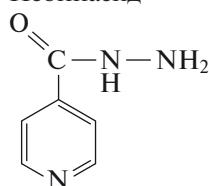
Б. Хинозол



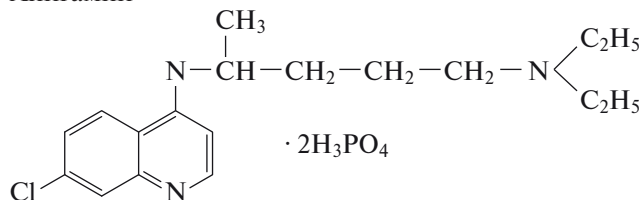
В. Офлоксацин



Г. Изониазид

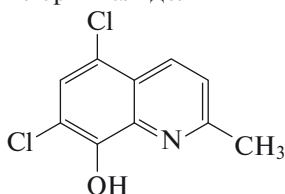


Д. Хингамин

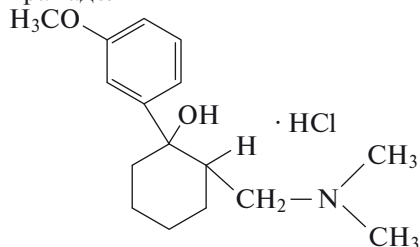


M4-133. (±)-транс-2-[(диметиламино)-метил]-1-(м-метоксифенил)-циклогексанола гидрохлоридом является:

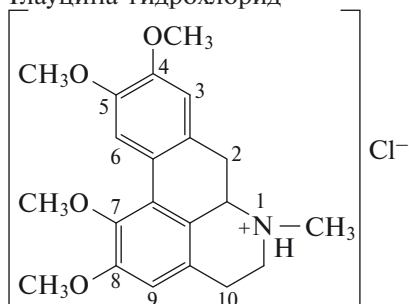
А. Хлорхинальдол



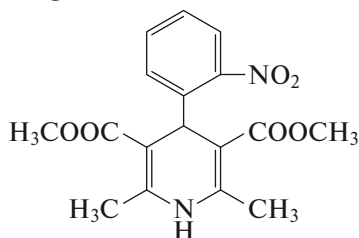
Б. Трамадол



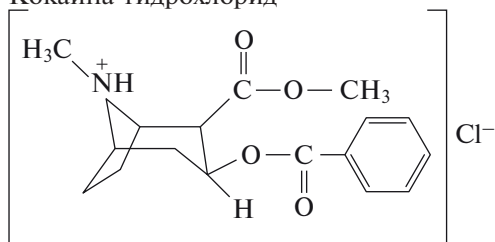
В. Глауцина гидрохлорид



Г. Нифедипин



Д. Кокаина гидрохлорид

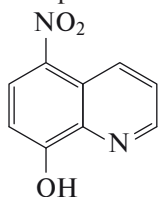


M4-134. Антибактериальным лекарственным средством широкого спектра является:

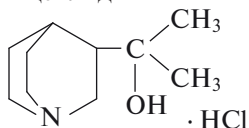
- А. Ципрофлоксацин.
- Б. Этаизин.
- В. Дротаверина гидрохлорид.
- Г. Аминазин.
- Д. Апоморфина гидрохлорид.

M4-135. Гидразоном по химическому строению является:

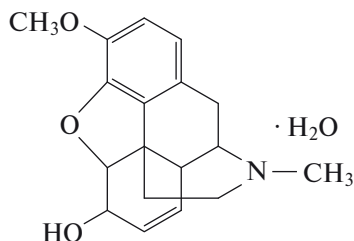
- А. Нитроксолин



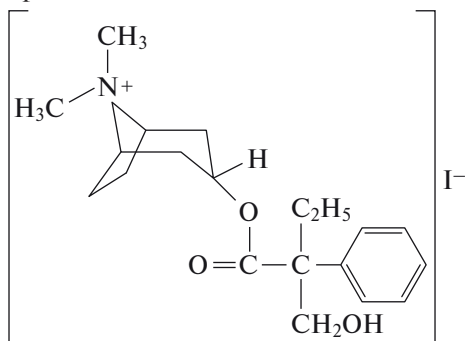
- Б. Ацеклидин



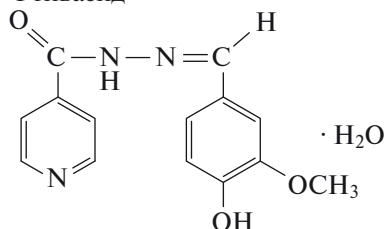
- В. Кодеин



- Г. Трентол



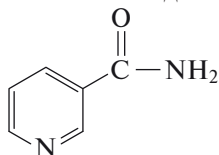
Д. Фтивазид

**M4-136.** Солью двухкислотного азотистого основания является:

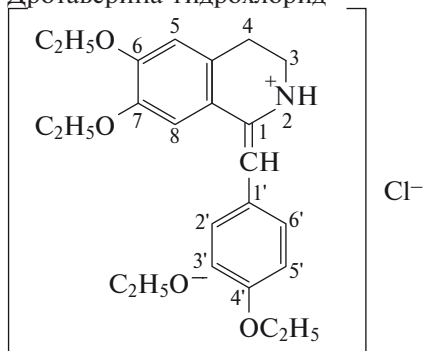
- А. Хинина гидрохлорид.
 Б. Папаверина гидрохлорид.
 В. Атропина сульфат.
 Г. Пиридоксина гидрохлорид.
 Д. Нифедипин.

M4-137. Лекарственным веществом, имеющим окраску, является:

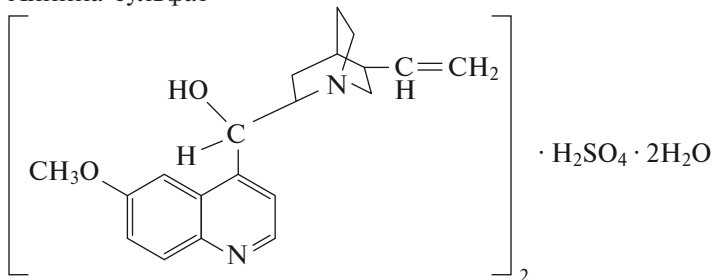
А. Никотинамид



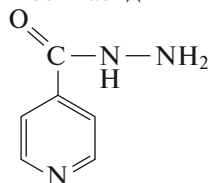
Б. Дротаверина гидрохлорид



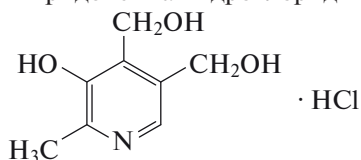
В. Хинина сульфат



Г. Изониазид

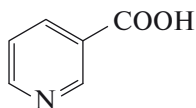


Д. Пиридоксина гидрохлорид

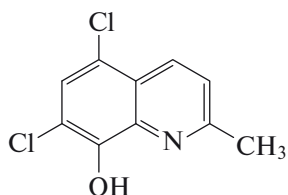


M4-138. Только основными свойствами обладает:

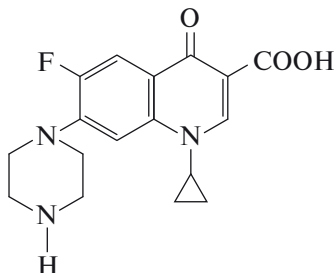
А. Кислота никотиновая



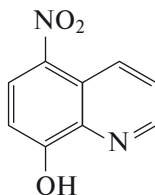
Б. Хлорхинальдол



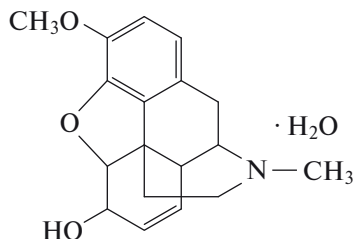
В. Ципрофлоксацин



Г. Нитроксолин



Д. Кодеин



M4-139. В реакцию гидроксамовой пробы вступают:

А. Морфина гидрохлорид.

Б. Нифедипин.

В. Неодикумарин.

Г. Папаверина гидрохлорид.

Д. Резерпин.

M4-140. В избытке натрия карбоната растворяется:

А. Аминазин.

Б. Хинина гидрохлорид.

В. Фтивазид.

Г. Хинозол.

Д. Дротаверина гидрохлорид.

M4-141. Осадок выпадает при добавлении раствора натрия ацетата к водному раствору лекарственного средства:

А. Пиридоксина гидрохлорид.

Б. Дротаверина гидрохлорид.

В. Папаверина гидрохлорид.

- Г. Аминазин.
- Д. Дибазол.

М4-142. Методом Кьельдаля без предварительной минерализации можно провести количественное определение лекарственных средств:

- А. Диэтилаид никотиновой кислоты.
- Б. Хинозол.
- В. Кодеина фосфат.
- Г. Никотинамид.
- Д. Фтивазид.

М4-143. При добавлении к нескольким кристаллам лекарственного средства 2–3 капль азотной кислоты концентрированной, выпаривании досуха и последующем добавлении нескольких капль 0,5 М раствора калия гидроксида спиртового и ацетона возникает фиолетовое окрашивание, исчезающее при стоянии. В реакцию вступают:

- А. Фенобарбитал.
- Б. Скополамина гидробромид.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Хинина сульфат.
- Д. Кофеин.

М4-144. При добавлении к раствору лекарственного средства (1:1000) бромной воды до слабого желтого окрашивания и нескольких капль аммиака возникает зеленое окрашивание. В реакцию вступает:

- А. Пропифеназон.
- Б. Хинина гидрохлорид.
- В. Нитроксолин.
- Г. Аминазин.
- Д. Апоморфина гидрохлорид.

М4-145. При добавлении к 1 мл раствора лекарственного средства (1:1000) 1 мл 5% раствора натрия гидрокарбоната и 3 капль 0,1 М раствора йода возникает красное окрашивание. В реакцию вступает:

- А. Апоморфина гидрохлорид.
- Б. Кофеин.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Пиридоксина гидрохлорид.
- Д. Рибофлавин.

М4-146. При растворении 0,01 г лекарственного средства в 1 капле воды и добавлении 1–2 капль 1% раствора калия перманганата выпадает кристаллический осадок фиолетового цвета. В реакцию вступает:

- А. Нифедипин.
- Б. Кислота фолиевая.
- В. Кофеин.
- Г. Кокаина гидрохлорид.
- Д. Морфина гидрохлорид.

M4-147. При количественном определении этих лекарственных средств методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант — 0,1 М раствор хлорной кислоты) требуется добавить ртути(II) ацетат или ангидрид уксусный:

- А. Пилокарпина гидрохлорид.
- Б. Атропина сульфат.
- В. Хинина сульфат.
- Г. Кодеина фосфат.
- Д. Гоматропина гидробромид.

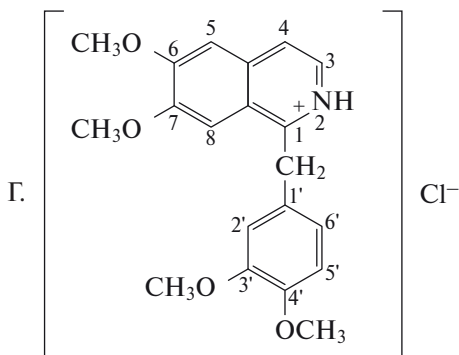
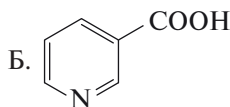
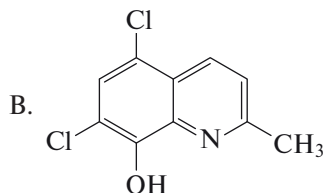
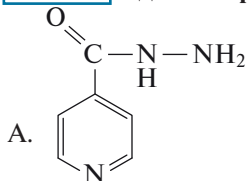
M4-148. При расчете молярной массы эквивалента (M) $1/z$ в количественном определении лекарственного средства методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант — 0,1 М раствор хлорной кислоты) значение величины « z » равно:

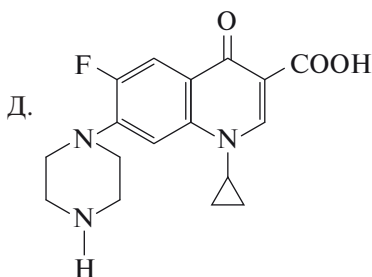
- | | |
|-------|----------------------------|
| А. 1. | 1. Хинина гидрохлорид |
| Б. 2. | 2. Хинина дигидрохлорид |
| В. 3. | 3. Атропина сульфат |
| Г. 4. | 4. Кодеина фосфат |
| Д. 5. | 5. Этилморфина гидрохлорид |

M4-149. При добавлении к водному раствору лекарственного средства разведенного раствора натрия гидроксида наблюдается:

- | | |
|----------------------------|--|
| А. Папаверина гидрохлорид. | 1. Выпадение осадка. |
| Б. Кокаина гидрохлорид. | 2. Изменение окрашивания. |
| В. Морфина гидрохлорид. | 3. Выпадение осадка с последующим растворением в избытке реактива. |
| Г. Пармидин. | 4. Выделение газа при нагревании. |
| Д. Никотиновая кислота | 5. Отсутствие внешних изменений. |

M4-150. Одна из приведенных формул соответствует ципрофлоксацину:

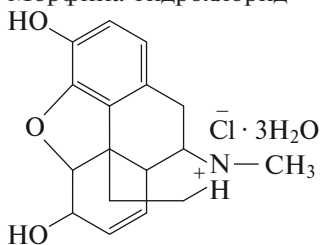
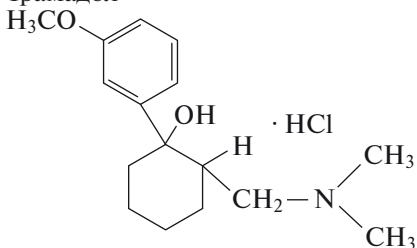




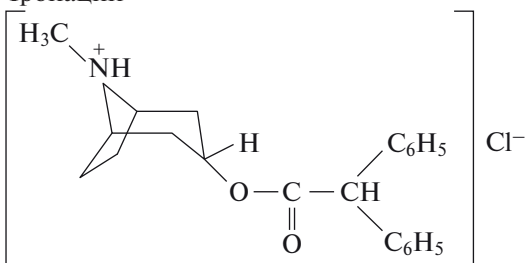
M4-151. Хинуклидил-3-дифенилкарбинола гидрохлоридом является:

А. Трамадол

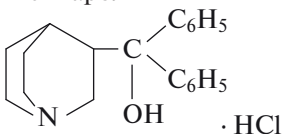
Б. Морфина гидрохлорид



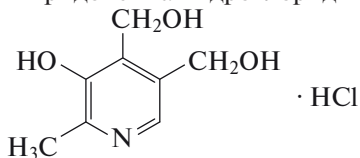
В. Тропацин



Г. Фенкарол



Д. Пиридоксина гидрохлорид



M4-152. Спазмолитическим лекарственным средством является:

А. Рибофлавин.

Б. Тиамин бромид.

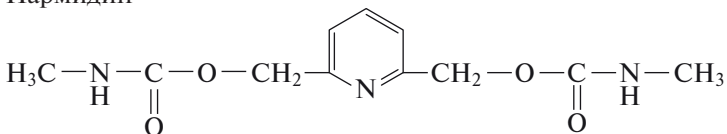
В. Дротаверина гидрохлорид.

Г. Пиридоксина гидрохлорид.

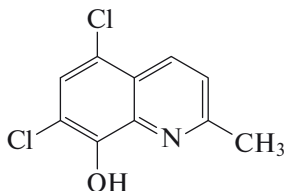
Д. Фтивазид.

M4-153. По химическому строению к уретанам относится лекарственное средство:

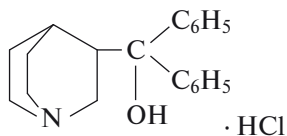
А. Пармидин



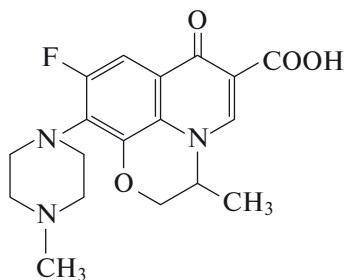
Б. Хлорхинальдол



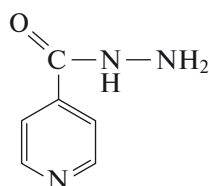
В. Фенкарол



Г. Офлоксацин

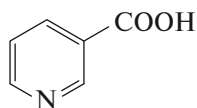


Д. Изониазид

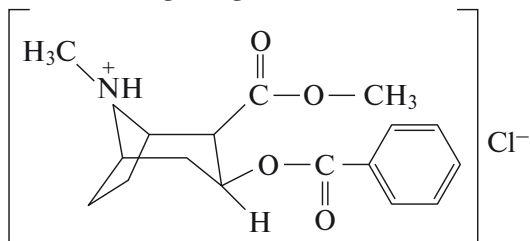


М4-154. Лекарственным веществом, имеющим окраску, является:

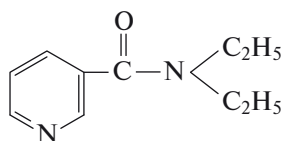
А. Никотиновая кислота



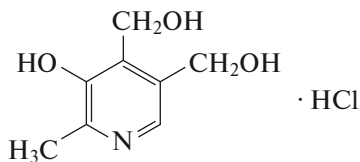
Б. Кокаина гидрохлорид



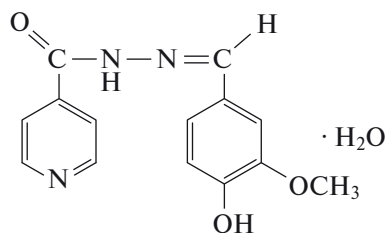
В. Диэтиламин никотиновой кислоты



Г. Пиридоксина гидрохлорид

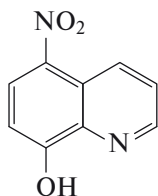


Д. Фтивазид

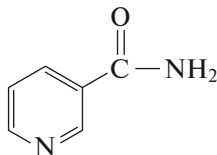


M4-155. Только основными свойствами обладает:

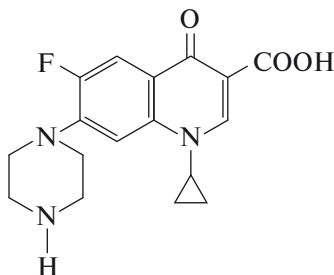
А. Нитроксолин



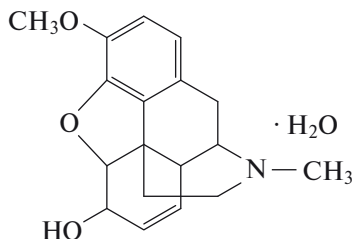
Б. Никотинамид



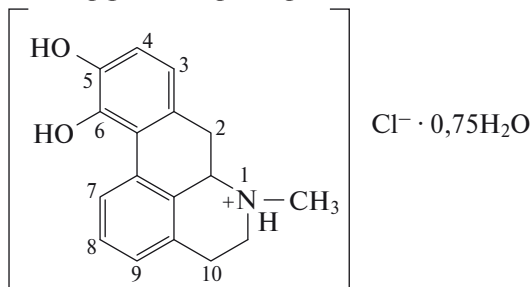
В. Ципрофлоксацин



Г. Кодеин



Д. Апоморфина гидрохлорид



M4-156. Азокраситель с солями диазония в определенных условиях образуют:

А. Морфина гидрохлорид.

Б. Хинина сульфат.

В. Атропина сульфат.

Г. Нитроксолин.

Д. Пиридоксина гидрохлорид.

M4-157. При добавлении к водным растворам этих лекарственных средств раствора аммиака выпадает осадок, растворимый при дальнейшем добавлении раствора натрия гидроксида:

А. Папаверина гидрохлорид.

Б. Хинина гидрохлорид.

В. Морфина гидрохлорид.

Г. Кодеина фосфат.

Д. Пиридоксина гидрохлорид.

M4-158. Методом кислотно-основного титрования в уксусной среде кислоты ледяной с добавлением ртути(II) ацетата (титрант — 0,1 М раствор хлорной кислоты) проводят количественное определение лекарственных средств:

- А. Этализин.
- Б. Атропина сульфат.
- В. Морфина гидрохлорид.
- Г. Нитроксилин.
- Д. Эуфиллин.

M4-159. Методом Кьельдаля без предварительной минерализации можно провести количественное определение лекарственного средства:

- А. Гоматропина гидробромид.
- Б. Нифедипин.
- В. Пармидин.
- Г. Хинина сульфат.
- Д. Аминазин.

M4-160. При добавлении к водному раствору (1:50) лекарственного вещества 4–5 капель раствора меди сульфата выпадает голубой осадок; при встряхивании раствор окрашивается также в голубой цвет. При нагревании раствор и осадок становятся светло-зеленого, а затем желто-зеленого цвета и выделяются пузырьки газа:

- А. Резерпин.
- Б. Рибофлавин.
- В. Фенобарбитал.
- Г. Изониазид.
- Д. Гидроксихлорохина гидрохлорид.

M4-161. При нагревании на водяной бане нескольких кристаллов лекарственного вещества в 2–3 мл смеси ангидрида уксусного и кислоты серной концентрированной (1:1) возникает желтое окрашивание с зеленой флуоресценцией:

- А. Феназепам.
- Б. Хинина сульфат.
- В. Кофеин.
- Г. Теобромин.
- Д. Папаверина гидрохлорид.

M4-162. При добавлении к раствору этого лекарственного средства (1:50) 5 мл 0,1 М раствора хлористоводородной кислоты и 1 мл железа(III) хлорида появляется черно-зеленое окрашивание:

- А. Хлорохина фосфат.
- Б. Морфина гидрохлорид.
- В. Кодеина фосфат.
- Г. Нитроксилин.
- Д. Кофеин.

M4-163. При количественном определении лекарственного вещества методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант —

0,1 М раствор хлорной кислоты) требуется добавление раствора ртути(II) ацетата или уксусного ангидрида:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Папаверина гидрохлорид.
- В. Тиамин бромид.
- Г. Кодеина фосфат.
- Д. Аминазин.

M4-164. При добавлении к нескольким кристаллам лекарственного средства серной кислоты концентрированной наблюдается:

- | | |
|----------------------------|--|
| А. Никотинамид. | 1. Отсутствие внешних изменений. |
| Б. Никотиновая кислота. | 2. При нагревании ощущается ароматный запах. |
| В. Папаверина гидрохлорид. | 3. При нагревании появляется фиолетовое окрашивание. |
| Г. Кокаина гидрохлорид. | 4. При нагревании выделяются фиолетовые пары. |
| Д. Фтивазид. | 5. Наблюдается выделение газа. |

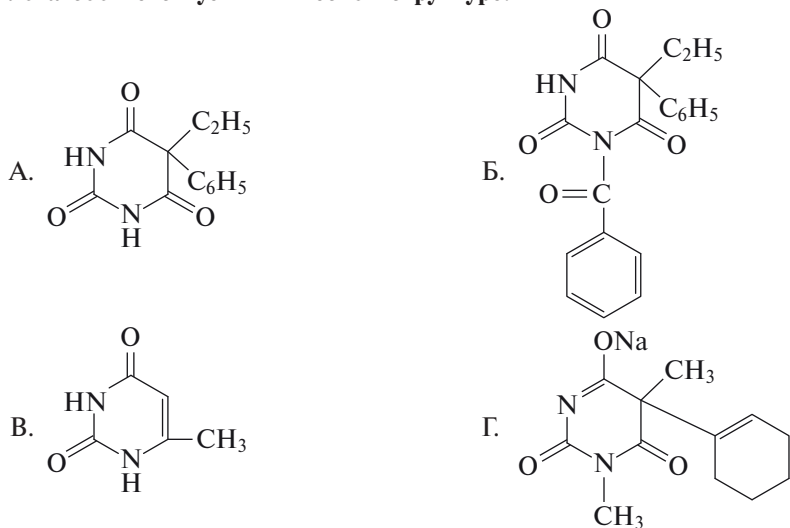
M4-165. При расчете молярной массы эквивалента (M) $1/z$ при количественном определении лекарственного вещества методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной (титрант — 0,1 М раствор хлорной кислоты) значение величины « z » равно:

- | | |
|----------------------------|-------|
| А. Атропина сульфат. | 1. 1. |
| Б. Хинина сульфат. | 2. 2. |
| В. Хинина дигидрохлорид. | 3. 3. |
| Г. Папаверина гидрохлорид. | 4. 4. |
| Д. Этацизин. | 5. 5. |

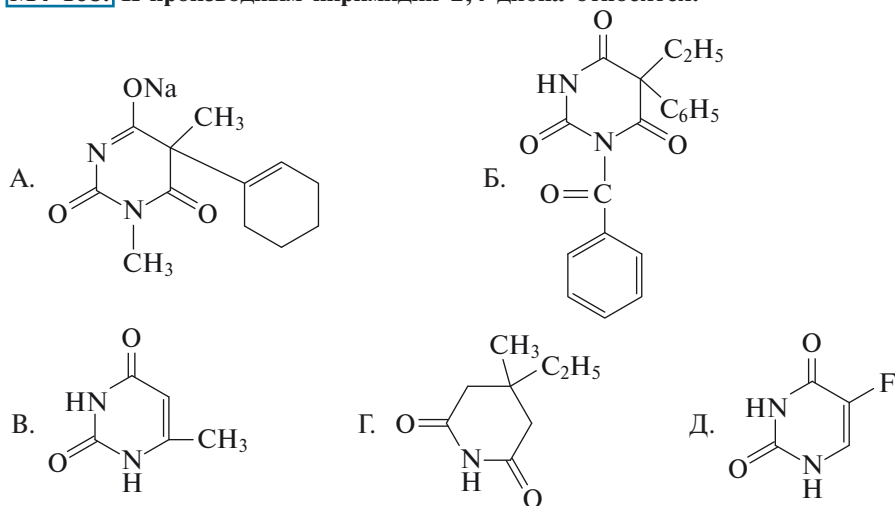
M4-166. При растворении 0,1 г лекарственного средства в 2 мл хлористоводородной кислоты разведенной и последующем постепенном добавлении избытка раствора натрия гидроксида наблюдается:

- | | |
|-----------------------------|---|
| А. Фтивазид. | 1. Выпадение осадка. |
| Б. Никотинамид. | 2. Выпадение белого осадка с последующим растворением в избытке реактива. |
| В. Морфина гидрохлорид. | 3. Выпадение светло-желтого осадка с последующим растворением в избытке реактива и переходом окрашивания в оранжево-желтое. |
| Г. Хинина дигидрохлорид. | 4. После добавления избытка щелочи и нагревания выделяется газ. |
| Д. Гоматропина гидробромид. | 5. Отсутствие внешних изменений. |

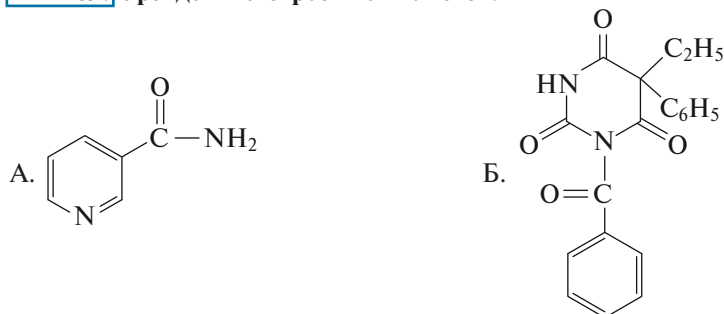
M4-167. Рациональное название 1-бензоил-5-этил-5-фенил барбитуровая кислота соответствует химической структуре:

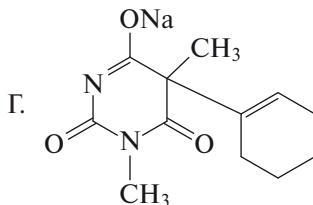
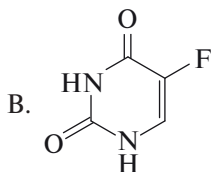


M4-168. К производным пиримидин-2,4-диона относятся:



M4-169. Уреидом по строению является:





M4-170. Производные пириимидин-2,4,6-триона по химическому строению являются:

- А. Уретанами.
- Б. Уреидами.
- В. Производными пиридина.
- Г. Лактонами.

M4-171. Кислотные свойства барбитуратов обусловлены таутомерией:

- А. Кето-енольной.
- Б. Лактам-лактимной.

M4-172. Образование осадка наблюдается при действии на водные растворы солевых форм барбитуратов раствора:

- А. HCl
- Б. NaOH
- В. NaHCO₃
- Г. Na₂CO₃

M4-173. Общегрупповыми для барбитуратов являются реакции:

- А. Соле- и комплексообразования с солями тяжелых металлов.
- Б. С растворами альдегидов в серной кислоте концентрированной.
- В. Образования азокрасителя.
- Г. Гидролитического разложения.
- Д. С общеалкалоидными осадительными реактивами.

M4-174. Принадлежность барбитуратов к классу циклических уреидов можно доказать, используя:

- А. Раствор кобальта хлорида.
- Б. Раствор серной кислоты.
- В. Сплавление с кристаллической щелочью.
- Г. Раствор *para*-диметиламинобензальдегида в серной кислоте концентрированной.

M4-175. Групповыми реактивами для барбитуратов являются растворы солей:

- А. Кобальта, меди, железа(III).
- Б. Меди, кобальта, серебра.
- В. Серебра, железа(III), кобальта.

M4-176. Дифференцирующим реактивом для барбитуратов является раствор:

- А. Кобальта нитрата.
- Б. Натрия гидроксида.
- В. Меди сульфата.
- Г. Железа(III) хлорида.

M4-177. Раствор меди сульфата целесообразно использовать для идентификации:

- А. Барбитала.
- Б. Эуфиллина.
- В. Фенобарбитала.
- Г. Никотиновой кислоты.
- Д. Фтивазида.

M4-178. Предварительная ионизация кислотных форм барбитуратов в реакциях с солями меди и кобальта:

- А. Требуется.
- Б. Не требуется.

M4-179. Взаимодействие барбитуратов с солями тяжелых металлов обусловлено свойствами:

- А. Основными.
- Б. Кислотными.
- В. Восстановительными.
- Г. Окислительными.

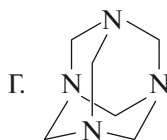
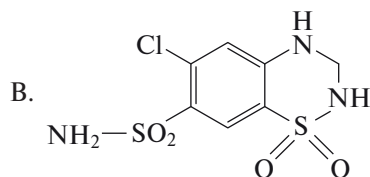
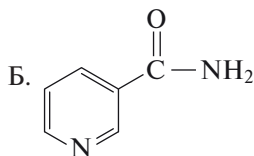
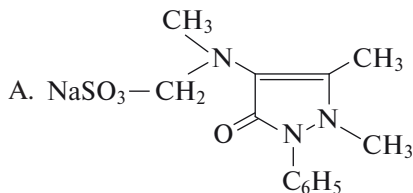
M4-180. В реакции с катионами меди для натриевых солей барбитуратов используют реактивы:

- А. Вода, раствор NaOH.
- Б. Вода, карбонатный буфер, раствор CaCl_2 .
- В. Вода, карбонатный буфер.
- Г. Этиловый спирт.

M4-181. В реакции с катионами меди для кислотных форм барбитуратов используют реактивы:

- А. 1% раствор NaOH, спирт.
- Б. 1% раствор NaOH, карбонатный буфер.
- В. 1% раствор NaOH, карбонатный буфер, спирт.
- Г. 1% раствор NaOH, раствор CaCl_2 , спирт.

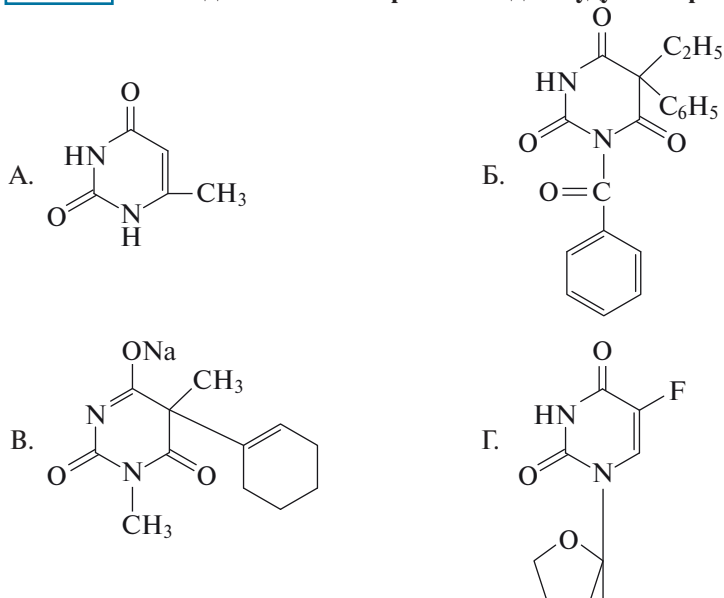
M4-182. Реакцию с хромотроповой кислотой в определенных условиях можно провести для лекарственных средств:



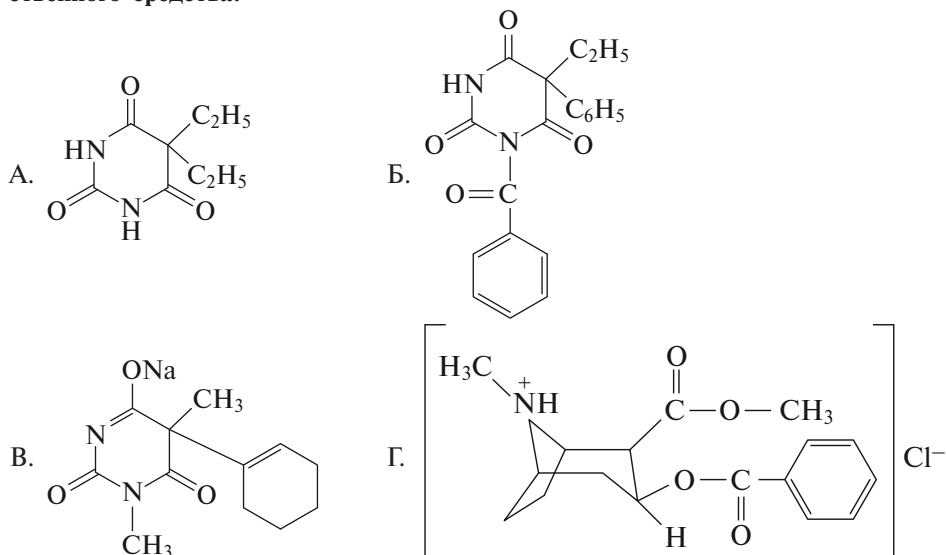
M4-183. Результатом взаимодействия формальдегида с хромотроповой кислотой в среде серной кислоты концентрированной является образование красителя:

- А. Арилметанового.
Б. Индофенолового.
В. Азокрасителя.

M4-184. Взаимодействовать с бромной водой будут лекарственные средства:



M4-185. Гидроксамовую пробу можно использовать для идентификации лекарственного средства:



М4-186. Реакция образования азокрасителя для фенобарбитала обусловлена наличием в его структуре:

- А. Этильного радикала.
- Б. Фенильного радикала.
- В. Остатка мочевины.
- Г. Имидной группы.

М4-187. При сплавлении барбитуратов с кристаллической щелочью образуются:

- А. Аммиак, углерода диоксид, формальдегид.
- Б. Катион аммония, натрия гидрокарбонат.
- В. Аммиак, натрия карбонат, формальдегид.
- Г. Аммиак, натрия карбонат, натриевая соль одноосновной кислоты.

М4-188. Для получения азокрасителя фенобарбитал необходимо предварительно:

- А. Диазотировать.
- Б. Восстановить.
- В. Нитровать.
- Г. Гидролизовать.

М4-189. При количественном определении кислотных форм барбитуратов в неводной среде целесообразно использовать растворители:

- А. Протогенные.
- Б. Протофильные.
- В. Апротонные.
- Г. Спирт этиловый.

М4-190. Для количественного определения барбитуратов метод argentометрии использовать:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

М4-191. Фармакопейным методом количественного определения гексамидина является:

- А. Argentометрия.
- Б. Неводное титрование.
- В. Алкалиметрия.
- Г. Метод Кьельдаля.

М4-192. При количественном определении кислотных форм барбитуратов методом кислотно-основного титрования в неводных средах в качестве растворителя используется:

- А. Диметилформамид.
- Б. Уксусная кислота ледяная.
- В. Уксусный ангидрид.
- Г. Ацетон.

М4-193. Для количественного определения солевых форм барбитуратов используется метод:

- А. Алкалиметрия в неводной среде.
- Б. Алкалиметрия в водной среде.
- В. Комплексонометрия.
- Г. Ацидиметрия в водной среде.

М4-194. Использовать метод кислотно-основного титрования в среде диметилформамида для количественного определения гексамидина:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

М4-195. Метод алкалиметрии в среде этилового спирта возможно использовать для количественного определения:

- А. Изониазида.
- Б. Кофеина.
- В. Гексамидина.
- Г. Фенобарбитала.

М4-196. Количественное определение метилурацила можно провести методами:

- А. Комплексонометрия.
- Б. Алкалиметрия.
- В. Неводное титрование.
- Г. Броматометрия.
- Д. Метод Кьельдаля.

М4-197. Солевые формы барбитуратов несовместимы в одной прописи с веществами:

- А. Кислотного характера.
- Б. Основного характера.
- В. Окислителями.
- Г. Восстановителями.

М4-198. Под влиянием углерода диоксида и влаги воздуха на натриевые соли барбитуратов изменяются показатели их качества:

- А. Внешний вид.
- Б. Растворимость.
- В. Реакция среды.
- Г. Прозрачность.
- Д. Цветность.

М4-199. Уменьшение растворимости в воде натриевых солей барбитуратов может происходить под влиянием:

- А. Влаг и кислорода воздуха.
- Б. Влаг воздуха и щелочности стекла.
- В. Кислорода воздуха и УФ-света.
- Г. Влаг и уголекислоты воздуха.

М4-200. Уменьшение растворимости в воде натриевых солей барбитуратов связано с процессом:

- А. Окисления.
- Б. Восстановления.
- В. Гидролиза.
- Г. Полимеризации.

М4-201. Под влиянием уголекислоты и влаги воздуха реакция среды водных растворов солевых форм барбитуратов:

- А. Сдвигается в кислую сторону.
- Б. Сдвигается в щелочную сторону.
- В. Не изменяется.

М4-202. Содержание примеси свободной щелочи в барбитуратах учитывается при количественном определении:

- А. Кислотных форм.
- Б. Солевых форм.
- В. Солевых и кислотных форм.
- Г. Не учитывается.

М4-203. Содержание примесей монозамещенных производных барбитуровой кислоты регламентируется для:

- А. Кислотных форм барбитуратов.
- Б. Солевых форм барбитуратов.
- В. Кислотных и солевых форм барбитуратов.
- Г. Не учитывается.

М4-204. Форма выпуска гексенала обусловлена свойствами:

- А. Гигроскопичностью и окислением.
- Б. Окислением и гидролизом.
- В. Гигроскопичностью и гидролизом.
- Г. Гидролизом и восстановлением.

М4-205. Раствор гексенала для парентерального введения стерилизации:

- А. Подвергается.
- Б. Не подвергается.

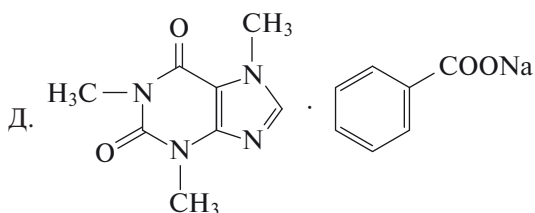
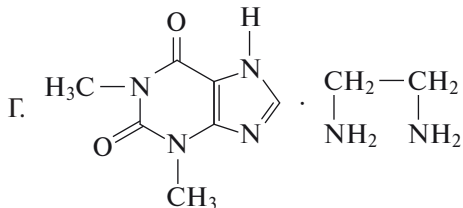
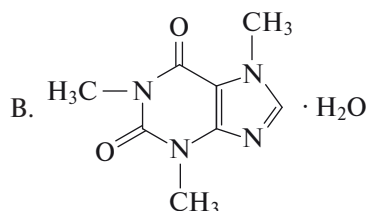
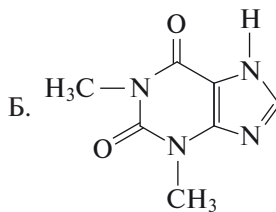
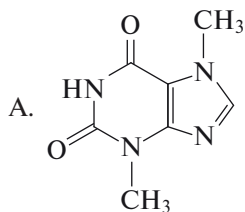
М4-206. В лекарственных формах для парентерального применения выпускаются:

- А. Фтивазид.
- Б. Нифедипин.
- В. Фторафур.
- Г. Гексамидин.
- Д. Гексенал.

М4-207. Ксантин по строению:

- А. Метилированное производное пурина.
- Б. Восстановленное производное пурина.
- В. Окисленное производное пурина.
- Г. 3,7-Диоксопурин.
- Д. 2,6-Диоксопурин.

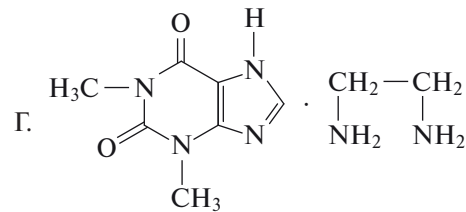
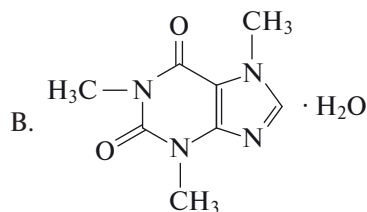
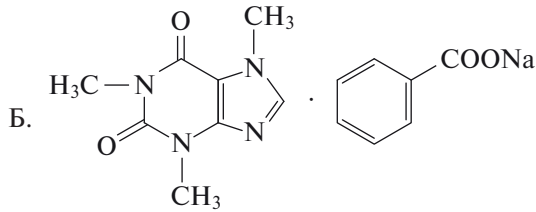
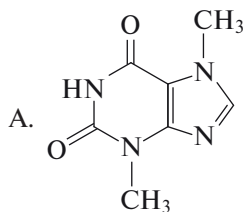
М4-208. Способность возгоняться при нагревании характерна для:

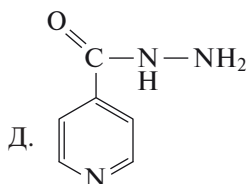


М4-209. Растворимость теобромина в растворе натрия гидроксида обусловлена наличием:

- А. Иминогруппы.
- Б. Аминогруппы.
- В. Фенольного гидроксила.
- Г. Енольного гидроксила.
- Д. Имидной группы.

М4-210. pH 9–9,7 имеет водный раствор:





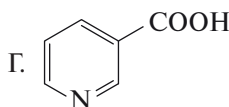
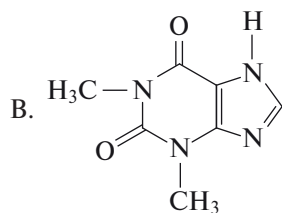
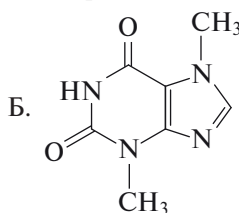
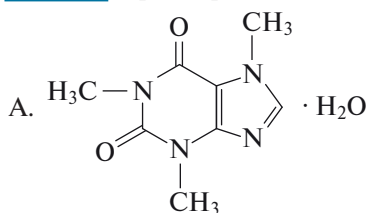
M4-211. Применение хлористоводородной кислоты в реакции образования пептида кофеина:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

M4-212. При действии на водный раствор кофеин-бензоата натрия хлористоводородной кислотой разведенной образование белого осадка:

- А. Наблюдается.
- Б. Не наблюдается.

M4-213. С раствором кобальта хлорида белый с розовым оттенком осадок образует:



M4-214. Взаимодействие кофеина с раствором йода в кислой среде основано на реакции:

- А. Окисления.
- Б. Электрофильного замещения.
- В. Восстановления.
- Г. Образования комплексной соли.

M4-215. Гидролитическое разложение производных пурина при действии концентрированного раствора натрия гидроксида обусловлено:

- А. Сложноэфирной группой.
- Б. Ядром имидазола.
- В. Ядром диоксопиримидина.
- Г. Лактонным циклом.

M4-216. Водные растворы эуфиллина и кофеин-бензоата натрия можно различить по:

- А. Взаимодействию с раствором меди сульфата.
- Б. Взаимодействию с раствором железа хлорида.

- В. Взаимодействию с раствором хлористоводородной кислоты.
- Г. Взаимодействию с раствором натрия гидроксида.
- Д. Реакции среды.

М4-217. Различить теобромин и теофиллин можно реакциями взаимодействия с:

- А. Раствором натрия гидроксида.
- Б. Раствором аммиака.
- В. Раствором йода.
- Г. Раствором кобальта хлорида.
- Д. Хлористоводородной кислотой.

М4-218. К раствору препарата в воде добавляют раствор натрия гидроксида, хлороформ и взбалтывают; хлороформный слой фильтруют и выпаривают; в остатке после высушивания определяют температуру плавления. Речь идет о:

- А. Феназепаме.
- Б. Нифедипине.
- В. Морфина гидрохлориде.
- Г. Кофеине.
- Д. Кофеин-бензоате натрия.

М4-219. Окрашенным продуктом реакции в мурексидной пробе является:

- А. Диметилаллоксан.
- Б. 5-Аминобарбитуровая кислота.
- В. Пурпуровая кислота.
- Г. Аммонийная соль пурпуровой кислоты.

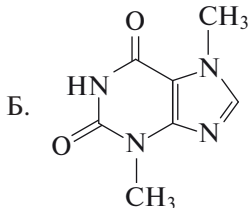
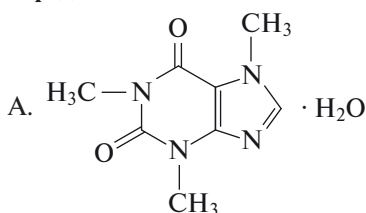
М4-220. Количественное определение кофеина методом кислотно-основного титрования проводят в среде:

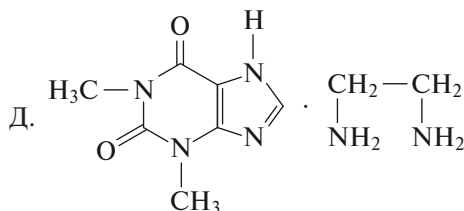
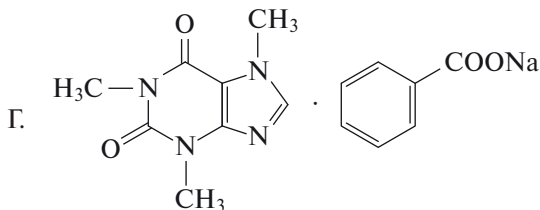
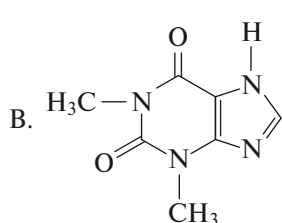
- А. Этилового спирта.
- Б. Уксусной кислоты безводной.
- В. Уксусного ангидрида.
- Г. Бутиламина.
- Д. ДМФА.

М4-221. При количественном определении эуфиллина по ГФ используют методы:

- А. Алкалиметрия.
- Б. Ацидиметрия.
- В. Гравиметрия.
- Г. Кислотно-основное титрование в неводной среде.
- Д. Косвенный метод нейтрализации.

М4-222. Косвенный метод нейтрализации применяют для количественного определения:





М4-223. При хранении эуфиллина с доступом углекислоты воздуха его растворимость в воде:

- А. Не изменяется.
- Б. Уменьшается.
- В. Увеличивается.

М4-224. Ядро пурина включает гетероциклы:

- А. Пиридин.
- Б. Пиразол.
- В. Имидазол.
- Г. Пиррол.
- Д. Пиримидин.

М4-225. Реакция среды водных растворов эуфиллина:

- А. Кислая.
- Б. Нейтральная.
- В. Щелочная.

М4-226. Кофеин проявляет свойства:

- А. Сильные основные.
- Б. Слабые кислотные.
- В. Амфотерные.
- Г. Слабые основные.
- Д. Сильные кислотные.

М4-227. В нейтральной среде осадок кофеина периодида:

- А. Образуется.
- Б. Не образуется.

М4-228. При действии на водный раствор эуфиллина хлористоводородной кислотой разведенной образование белого осадка:

- А. Наблюдается.
- Б. Не наблюдается.

M4-229. Для характеристики подлинности теофиллина, рутина, нитроксолина использовать реакцию образования азокрасителя:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

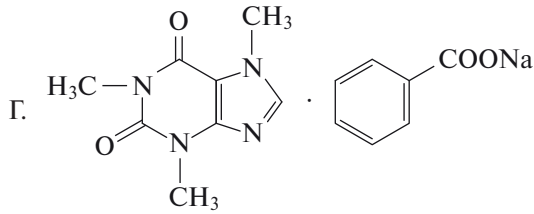
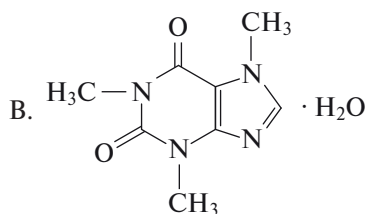
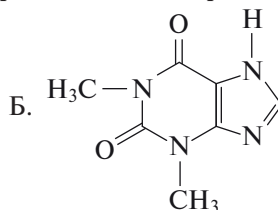
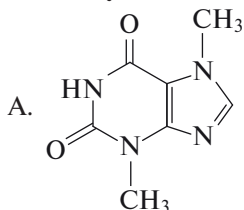
M4-230. При взаимодействии эуфиллина с раствором меди сульфата идет реакция:

- А. Солеобразования.
- Б. Окисления.
- В. Гидролиза.
- Г. Образования хелатного комплекса.

M4-231. Теофиллин можно отличить от кофеина реакциями взаимодействия с:

- А. Раствором аммиака.
- Б. Раствором натрия гидроксида.
- В. Раствором меди сульфата.
- Г. Раствором кобальта хлорида.

M4-232. Фиолетовое окрашивание с последующим образованием осадка серовато-голубого цвета дает с раствором кобальта хлорида:



M4-233. В реакции получения азокрасителя на теофиллин используют реагенты:

- А. Хлористоводородную кислоту разведенную.
- Б. 30% раствор натрия гидроксида.
- В. Раствор β -нафтола.
- Г. Стрептоцид.
- Д. Раствор натрия нитрита.

M4-234. При количественном определении методом аргентометрии для образования осадка серебряной соли теобромина необходимы:

- А. Раствор хлористоводородной кислоты.
- Б. Раствор натрия гидроксида.
- В. Азотная кислота.
- Г. Раствор аммиака.
- Д. Раствор серебра нитрата.

М4-235. Мурексидная проба как общегрупповая реакция на производные ксантина основана на химических процессах:

- А. Гидролитического разложения.
- Б. Электрофильного замещения.
- В. Окисления.
- Г. Нуклеофильного присоединения.

М4-236. Для количественного анализа кофеина можно использовать методы:

- А. Косвенный метод нейтрализации.
- Б. Йодометрию.
- В. Цериметрию.
- Г. Кислотно-основное титрование в среде протофильных растворителей.
- Д. Кислотно-основное титрование в среде протогенного растворителя.

М4-237. Количественное определение теобромина методом кислотно-основного титрования в среде протофильных растворителей:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

М4-238. Использование раствора аммиака при количественном определении теобромина косвенным методом нейтрализации:

- А. Необходимо
- Б. Нецелесообразно

М4-239. Применение свежeproкипяченной охлажденной воды при проведении количественного анализа эуфиллина:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

М4-240. Применение несмешивающегося с водой растворителя (эфира) при количественном определении кофеин-бензоата натрия:

- А. Необходимо.
- Б. Не требуется.

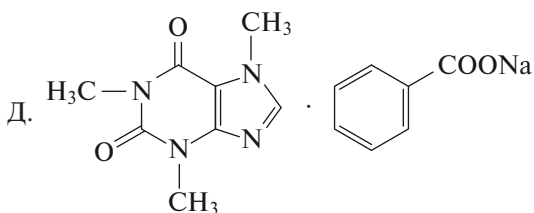
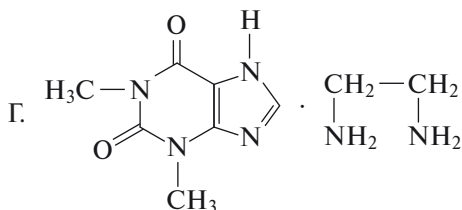
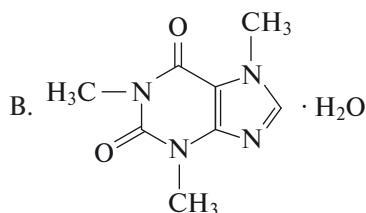
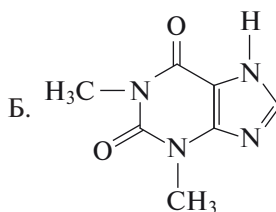
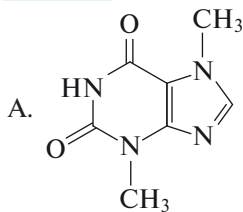
М4-241. Изменение растворимости эуфиллина и барбитала натрия в воде происходит под действием:

- А. УФ-света.
- Б. Кислорода воздуха.
- В. Углекислоты воздуха.

М4-242. Кофеин по химическому строению:

- А. Окисленное производное пурина.
- Б. Метилированное производное пурина.
- В. Гидрированное производное ксантина.
- Г. Метилированное производное ксантина.

M4-243. pH 6,8–8,5 имеет водный раствор:



M4-244. Кислотные свойства теофиллина обусловлены:

- А. Енольным гидроксилем.
- Б. Амидной группой.
- В. Фенольным гидроксилем.
- Г. Иминогруппой.

M4-245. Кофеин взаимодействует с реагентами:

- А. Раствором серебра нитрата.
- Б. Раствором кобальта хлорида.
- В. Раствором йода.
- Г. Реактивом Майера.
- Д. Раствором хлористоводородной кислоты.

M4-246. Теобромин можно отличить от кофеина реакциями с:

- А. Солями кобальта.
- Б. Раствором серебра нитрата.
- В. Раствором натрия гидроксида.
- Г. Солями кобальта, растворами серебра нитрата и натрия гидроксида.

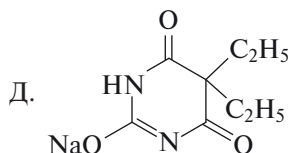
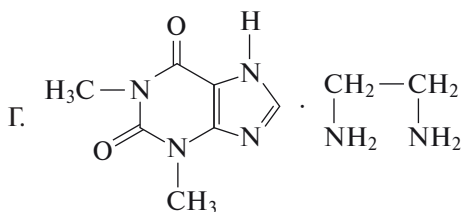
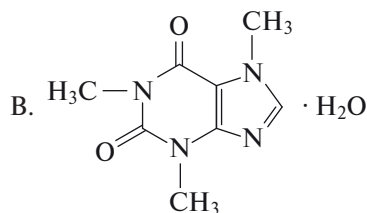
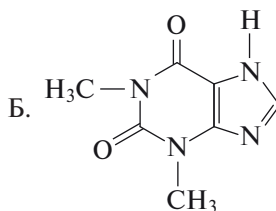
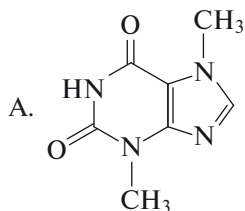
M4-247. К реагентам, позволяющим дифференцировать теобромин и теофиллин, относятся растворы:

- А. Натрия гидроксида.
- Б. Аммиака.
- В. Йода.
- Г. Кобальта хлорида.
- Д. Хлористоводородной кислоты.

M4-248. Кофеин образует осадок с раствором йода в:

- А. Нейтральной среде.
- Б. Кислой среде.
- В. Щелочной среде.

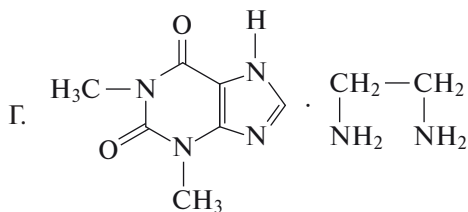
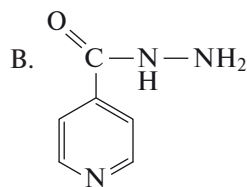
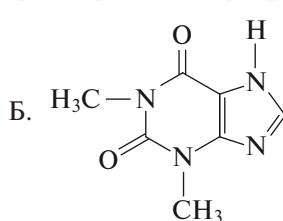
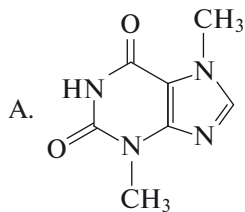
M4-249. Добавление хлористоводородной кислоты вызывает образование осадка из водных растворов:



M4-250. Использование раствора аммиака в реакции получения серебряной соли теобромина:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

M4-251. Фиолетовое окрашивание с раствором меди сульфата образует:



М4-252. При взаимодействии теофиллина с солью диазония окрашивание:

- А. Появляется.
- Б. Не появляется.

М4-253. Мурексидная проба включает химические превращения:

- А. Гидролитическое разложение.
- Б. Конденсацию кетона и амина.
- В. Окисление.
- Г. Образование соли.
- Д. Кето-енольную таутомерию.
- Е. Все перечисленное в п. А–Д.

М4-254. Мурексид как индикатор используют в методе количественного анализа:

- А. Аргентометрия.
- Б. Ацидиметрия.
- В. Броматометрия.
- Г. Комплексонометрия.
- Д. Цериметрия.

М4-255. Количественное определение теобромина можно провести методами:

- А. Цериметрия.
- Б. Ацидиметрия.
- В. Косвенный метод нейтрализации.
- Г. Кислотно-основное титрование в неводной среде.
- Д. Аргентометрия.

М4-256. Для количественного определения раствора кофеин-бензоата натрия по ГФ применяются методы:

- А. Алкалиметрия.
- Б. Ацидиметрия.
- В. Аргентометрия.
- Г. Кислотно-основное титрование в неводной среде.
- Д. Йодометрия.

М4-257. При количественном определении теобромина косвенным методом нейтрализации используют реагенты:

- А. 0,1 М раствор хлористоводородной кислоты.
- Б. 0,1 М раствор серебра нитрата.
- В. 0,1 М раствор натрия гидроксида.
- Г. Раствор аммиака.

М4-258. Титрование кофеина в среде пиридина:

- А. Возможно.
- Б. Невозможно.

М4-259. Предварительное высушивание эуфиллина при количественном определении в нем теофиллина косвенным методом нейтрализации:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

M4-260. Растворимость эуфиллина в воде изменяется под действием фактора внешней среды:

- А. Кислорода воздуха.
- Б. УФ-света.
- В. Углекислоты воздуха.

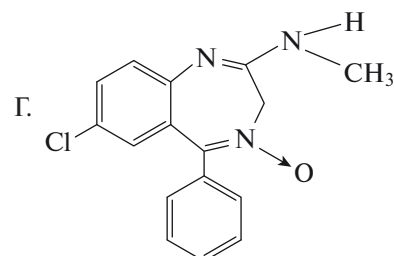
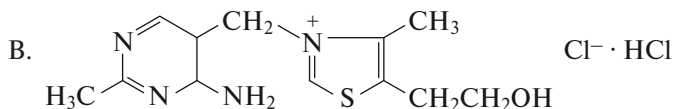
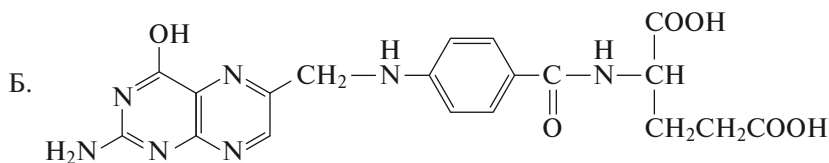
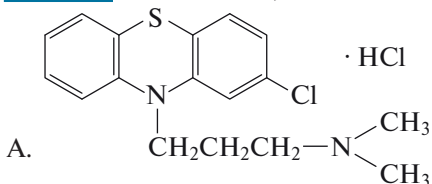
M4-261. К азотсодержащим органическим основаниям относятся:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Кодеин.
- В. Тиамин.
- Г. Эргокальциферол.
- Д. Рутин.

M4-262. Малорастворимо в воде лекарственное средство:

- А. Аминазин.
- Б. Рибофлавин.
- В. Изониазид.
- Г. Аскорбиновая кислота.

M4-263. И в щелочах, и в кислотах растворяется лекарственное средство:

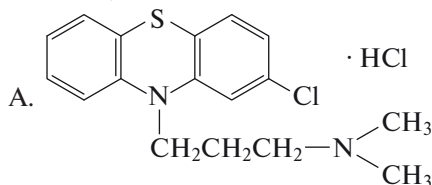


M4-264. Лекарственное средство является производным соответствующей гетероциклической системы:

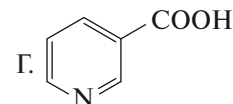
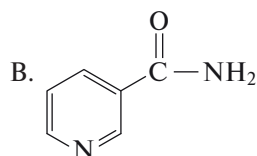
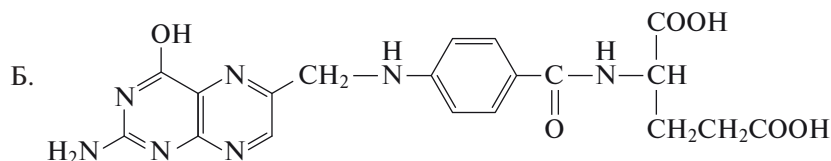
- А. Фолиевая кислота.
- Б. Рибофлавин.
- 1. Производное изоаллоксазина.
- 2. Производное пиримидин-тиазола.

- В. Аминазин.
 Г. Тиамин (хлорид, бромид).
 Д. Хлозепид.
3. Производное 1,4-бензодиазепина.
 4. Производное фенотиазина.
 5. Производное птерина.

M4-265. Лекарственное вещество взаимодействует со щелочью в реакциях соответствующих типов:



1. Солеобразование.
2. Гидролиз.
3. Выделение основания.
4. Расщепление цикла.



M4-266. Способность лекарственного средства растворяться в щелочах обусловлена (в основном) наличием в его молекуле соответствующих функциональных групп:

- А. Рибофлавин.
 Б. Фолиевая кислота.
1. Карбоксильная группа.
 2. Имидная группа.
 3. Фенольный гидроксил.
 4. Амидная группа.

M4-267. Для лекарственного средства характерно наличие в молекуле соответствующих функциональных групп:

- А. Рибофлавин.
 Б. Фолиевая кислота.
1. Амидная группа.
 2. Спиртовой гидроксил.
 3. Карбоксильная группа.
 4. Имидная группа.

M4-268. Все перечисленные лекарственные средства представляют собой окрашенные вещества, кроме:

- А. Нифедипина.
 Б. Рутина.
 В. Фолиевой кислоты.
 Г. Аминазина.

М4-269. Реакция образования тioxрома характерна для:

- А. Хинина гидрохлорида.
- Б. Пилокарпина гидрохлорида.
- В. Атропина сульфата.
- Г. Тиамин бромид.

М4-270. Реакцию образования азокрасителя можно применить для всех препаратов, кроме:

- А. Аминазина.
- Б. Фолиевой кислоты.
- В. Рутин.
- Г. Нитроксолина.

М4-271. Невозможно применить флуориметрический метод для количественного определения лекарственного средства:

- А. Тиамин хлорид.
- Б. Рибофлавин.
- В. Фолиевая кислота.
- Г. Хинин сульфат.
- Д. Кофеин.

Ответы

М4-001	Д	М4-022	Г	М4-044	Б, Г
М4-002	Б, Г	М4-023	Д	М4-045	Б, Г, Д
М4-003	В	М4-024	Б, В, Д	М4-046	Г
М4-004	А-5, Б-1, В-4, Г-6	М4-025	Д	М4-047	Г
М4-005	Б, Г	М4-026	Г	М4-048	Г
М4-006	А-5, Б-1, В-3	М4-027	А	М4-049	А, Б
М4-007	А, Д	М4-028	Г	М4-050	Б, Д
М4-008	Б, Г	М4-029	А, Б, В, Г	М4-051	А
М4-009	В	М4-030	В	М4-052	Б
М4-010	А-5, Б-2, В-4	М4-031	Д	М4-053	Б
М4-011	Б, Д	М4-032	А	М4-054	Д
М4-012	Г	М4-033	В	М4-055	Б
М4-013	Б, Г	М4-034	Б, Г	М4-056	А
М4-014	Б, Г	М4-035	А, Б, В, Г	М4-057	Б, Г, Д
М4-015	Б	М4-036	Г	М4-058	А, В, Д
М4-016	Д	М4-037	А, В, Г	М4-059	Г
М4-017	Б, Г, Д, Е	М4-038	Б, Г	М4-060	В
М4-018	Б	М4-039	Б, Г	М4-061	А-4, Б-4, В-1, Г-4
М4-019	Г	М4-040	А	М4-062	В, Д, Е
М4-020	Б, Д	М4-041	Г	М4-063	А-4, Б-3, В-3, Г-1
М4-021	А	М4-042	Д, Г, Б, В		
		М4-043	Д, В		

M4-064	Д	M4-106	Г	M4-147	А, Д
M4-065	Б, В, Д	M4-107	Б	M4-148	А-3, 4, 5; Б-1, 2
M4-066	Г	M4-108	А	M4-149	А-1, Б-1, В-3, Г-4, Д-5
M4-067	А-4, Б-6, В-5	M4-109	Б	M4-150	Д
M4-068	Г	M4-110	Б, Д	M4-151	Г
M4-069	А	M4-111	Б, В	M4-152	В
M4-070	Г	M4-112	Г	M4-153	А
M4-071	Е	M4-113	В	M4-154	Д
M4-072	В, Д	M4-114	Б	M4-155	Г
M4-073	Д	M4-115	Д	M4-156	А, Г, Д
M4-074	Д	M4-116	Г	M4-157	В, Д
M4-075	В	M4-117	А	M4-158	А, В
M4-076	Б	M4-118	В	M4-159	В
M4-077	Г, Д, Е	M4-119	Б	M4-160	Г
M4-078	А, Г	M4-120	Д	M4-161	Д
M4-079	В, Д	M4-121	А-5, Б-5, В-4, Г-3, Д-1	M4-162	Г
M4-080	А-2, Б-4, В-2	M4-122	А-1, Б-1, В-2, Г-1, Д-5	M4-163	Б, В, Д
M4-081	А, Б, В, Г	M4-123	А, Г	M4-164	А-1, Б-1, В-3, Г-2, Д-2
M4-082	Б, В	M4-124	Г	M4-165	А-1, Б-3, В-2, Г-1, Д-1
M4-083	А, В	M4-125	Б	M4-166	А-3, Б-4, В-2, Г-1, Д-2
M4-084	Б	M4-126	А	M4-167	Б
M4-085	В, Д	M4-127	Б	M4-168	В, Д
M4-086	Г	M4-128	Б, Д	M4-169	Б, Г
M4-087	Б, Г	M4-129	А, В	M4-170	Б
M4-088	А-4, Б-3, В-1	M4-130	Д	M4-171	Б
M4-089	Б, Д	M4-131	А	M4-172	А
M4-090	Г	M4-132	В	M4-173	А
M4-091	Б, В, Д	M4-133	Б	M4-174	В
M4-092	Д	M4-134	А	M4-175	Б
M4-093	Б, В	M4-135	Д	M4-176	В
M4-094	В	M4-136	А	M4-177	А, Б, В, Г
M4-095	Б, Г	M4-137	Б	M4-178	А
M4-096	А, Б, Д	M4-138	Д	M4-179	Б
M4-097	А	M4-139	Б, В, Д	M4-180	В
M4-098	Б, Г	M4-140	Г	M4-181	Б
M4-099	Б, Г	M4-141	В	M4-182	А, В, Г
M4-100	Г	M4-142	А, Г	M4-183	А
M4-101	В, Д	M4-143	Б, В	M4-184	А, В, Г
M4-102	А	M4-144	Б	M4-185	Б, Г
M4-103	Д	M4-145	А		
M4-104	Д	M4-146	Г		
M4-105	Г				

M4-186	Б	M4-215	В	M4-244	Г
M4-187	Г	M4-216	А, Б, Д	M4-245	В, Д
M4-188	В, Б, А	M4-217	Б, Г	M4-246	Г
M4-189	Б	M4-218	Д	M4-247	Б, Г
M4-190	А	M4-219	Г	M4-248	Б
M4-191	Г	M4-220	В	M4-249	Г, Д
M4-192	А	M4-221	Б, Д	M4-250	А
M4-193	Г	M4-222	Б, В, Д	M4-251	Г
M4-194	Б	M4-223	Б	M4-252	Б
M4-195	Г	M4-224	В, Д	M4-253	Е
M4-196	В, Г, Д	M4-225	В	M4-254	Г
M4-197	А	M4-226	Г	M4-255	В, Г, Д
M4-198	А, Б, В, Г	M4-227	Б	M4-256	Б, Д
M4-199	Г	M4-228	А	M4-257	Б, В
M4-200	В	M4-229	А	M4-258	Б
M4-201	А	M4-230	Г	M4-259	А
M4-202	Б	M4-231	А, Б, Г	M4-260	В
M4-203	А	M4-232	А	M4-261	Б, В
M4-204	В	M4-233	Б, Г, А, Д	M4-262	Б
M4-205	Б	M4-234	Г, Д	M4-263	Б
M4-206	В, Д	M4-235	А, В	M4-264	А-5, Б-1, В-4, Г-2, Д-3
M4-207	В, Д	M4-236	Б, Д	M4-265	А-3, Б-1, 2; В-2, Г-1
M4-208	В	M4-237	А	M4-266	А-2, Б-1, 3, 4
M4-209	Д	M4-238	Б	M4-267	А-2, 4; Б-1, 3
M4-210	Г	M4-239	А	M4-268	Г
M4-211	А	M4-240	А	M4-269	Г
M4-212	А	M4-241	В	M4-270	А
M4-213	В	M4-242	Г	M4-271	Д
M4-214	Г	M4-243	Д		

II. СЕРТИФИКАЦИЯ И СТАНДАРТИЗАЦИЯ ЛЕКАРСТВЕННЫХ СРЕДСТВ

ТЕМА 1

Кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства лекарственных средств

1-001. Амфолитами не являются лекарственные средства:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Цистеин.
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-002. Свойствами амфолитов не обладают лекарственные средства:

- А. Глицерин.
- Б. Цистеин.
- В. Кофеин.
- Г. Кодеина фосфат.

1-003. Амфотерными свойствами не обладают лекарственные средства:

- А. Салициловая кислота.
- Б. Глутаминовая кислота.
- В. Лактоза.
- Г. Кодеин.

1-004. Растворяется в кислотах и щелочах лекарственное средство:

- А. Ацетилсалициловая кислота.
- Б. Цистеин.
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-005. Амфотерными свойствами обладают лекарственные средства:

- А. Сахароза.
- Б. Фолиевая кислота.
- В. Теобромин.
- Г. Бензойная кислота.

1-006. В кислотах и щелочах не растворяются лекарственные средства:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Метионин.
- В. Стрептоцид.
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-007. Амфотерными свойствами не обладают лекарственные средства:

- А. Никотиновая кислота.
- Б. Теофиллин.
- В. Калия ацетат.
- Г. Пилокарпина гидрохлорид.

1-008. Растворяются в кислотах и щелочах лекарственные средства:

- А. Фолиевая кислота.
- Б. Нитроксолин.
- В. Кодеин.
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-009. К ОН-кислотам можно отнести лекарственные средства:

- А. Хлоралгидрат.
- Б. Глицерин.
- В. Тимол (Тимолол).
- Г. Ацетилсалициловую кислоту.

1-010. К ОН-кислотам можно отнести лекарственное средство:

- А. Эуфиллин.
- Б. Кодеин.
- В. Тимол (Тимолол).
- Г. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).

1-011. Свойствами ОН-кислот обладает лекарственное средство:

- А. Папаверина гидрохлорид.
- Б. Кофеин.
- В. Дибазол (Бендазол).
- Г. Ацетилсалициловая кислота.

1-012. К ОН-кислотам нельзя отнести лекарственные средства:

- А. Хлоралгидрат.
- Б. Кофеин.
- В. Тимол (Тимолол).
- Г. Ацетилсалициловую кислоту.

1-013. Свойствами ОН-кислот не обладают лекарственные средства:

- А. Аминазин.
- Б. Анестезин (Бензокаин).
- В. Глицерин.
- Г. Гексаметилентетрамин (Метенамин).

1-014. К ОН-кислотам не относятся лекарственные средства:

- А. Дибазол (Бендазол).
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Кодеин.
- Г. Лактоза.

1-015. К ОН-кислотам можно отнести лекарственное средство:

- А. Камфора.

- Б. Фурадонин (Нитрофурантоин).
- В. Антипирин (Феназон).
- Г. Аскорбиновая кислота.

1-016. К СН-кислотам можно отнести лекарственное средство:

- А. Бутадион (Фенилбутазон).
- Б. Антипирин (Феназон).
- В. Пиридоксина гидрохлорид.
- Г. Анальгин (Метамизол натрия).

1-017. К СН-кислотам можно отнести лекарственное средство:

- А. Теофиллин.
- Б. Прегнин.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Барбитал.

1-018. Одновременно к СН- и ОН-кислотам можно отнести лекарственное средство:

- А. Аминазин.
- Б. Этинилэстрадиол.
- В. Синэстрол.
- Г. Изониазид.

1-019. Реакция с раствором серебра нитрата в определенных условиях может быть использована для идентификации:

- А. Норэтистерона.
- Б. Барбитала.
- В. Аминазина.
- Г. Хлоралгидрата.

1-020. Реакцию с раствором меди сульфата в определенных условиях можно использовать для идентификации:

- А. Кофеина.
- Б. Бутадиона (Фенилбутазон).
- В. Натрия салицилата.
- Г. Тиопентала-натрия.

1-021. К NH-кислотам можно отнести лекарственное средство:

- А. Кофеин.
- Б. Фурацилин (Нитрофурал).
- В. Антипирин (Феназон).
- Г. Дибазол.

1-022. К NH-кислотам нельзя отнести лекарственные средства:

- А. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- Б. Фенобарбитал.
- В. Аскорбиновую кислоту.
- Г. Никотиновую кислоту.

1-023. К NH -кислотам нельзя отнести лекарственные средства:

- А. Фурацилин (Нитрофурал).
- Б. Аминазин.
- В. Бензонал.
- Г. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).

1-024. Свойствами NH -кислот обладают:

- А. Фурадонин (Нитрофурантоин).
- Б. Фенобарбитал.
- В. Аскорбиновая кислота.
- Г. Никотиновая кислота.

1-025. Не обладают свойствами NH -кислот:

- А. Аминазин.
- Б. Нитроксолин.
- В. Барбитал.
- Г. Пиридоксина гидрохлорид.

1-026. Свойствами NH -кислот обладает:

- А. Салициловая кислота.
- Б. Фурацилин (Нитрофурал).
- В. Аминазина гидрохлорид.
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-027. Не обладают свойствами NH -кислот:

- А. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- Б. Фенобарбитал.
- В. Аскорбиновая кислота.
- Г. Никотиновая кислота.

1-028. Не обладают свойствами NH -кислот:

- А. Ацетилсалициловая кислота.
- Б. Фенобарбитал.
- В. Токоферола ацетат.
- Г. Никотиновая кислота.

1-029. Свойствами NH -кислот обладают:

- А. Фурацилин (Нитрофурал).
- Б. Фенобарбитал.
- В. Нитроглицерин.
- Г. Никотиновая кислота.

1-030. К NH -кислотам можно отнести лекарственные средства:

- А. Барбитал.
- Б. Кофеин.
- В. Тиопентал-натрия.
- Г. Фолиевая кислота.

1-031. Свойствами OH -кислот обладает:

- А. Анальгин (Метамизол натрия).
- Б. Резорцин.

- В. Камфора.
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-032. Нельзя отнести к ОН-кислотам лекарственные средства:

- А. Ацетилсалициловая кислота.
- Б. Фурадонин (Нитрофурантоин).
- В. Ментол.
- Г. Кодеин.

1-033. Не обладают свойствами ОН-кислот:

- А. Фурацилин (Нитрофурал).
- Б. Синэстрол.
- В. Терпингидрат.
- Г. Барбитал.

1-034. К ОН-кислотам можно отнести лекарственное средство:

- А. Кофеин.
- Б. Синэстрол.
- В. Этацизин.
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-035. Свойствами ОН-кислот обладает:

- А. Глюкоза.
- Б. Эуфиллин.
- В. Дротаверина гидрохлорид.
- Г. Хлоралгидрат.

1-036. Кислотными свойствами обладает:

- А. Барбитал.
- Б. Аминазин.
- В. Гексаметиленetetрамин (Метенамин).
- Г. Кодеин.

1-037. Кислотными свойствами не обладают:

- А. Глицерин.
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Изониазид.
- Г. Кодеин.

1-038. Только кислотными свойствами обладает:

- А. Никотиновая кислота.
- Б. Фолиевая кислота.
- В. Глутаминовая кислота.
- Г. Аскорбиновая кислота.

1-039. Кислотными свойствами не обладают:

- А. Ацетилсалициловая кислота.
- Б. Дибазол (Бендазол).
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Аскорбиновая кислота.

1-040. Свойствами ОН-кислот обладают:

- А. Ацетилсалициловая кислота.
- Б. Эуфиллин.
- В. Эфедрина гидрохлорид.
- Г. Аскорбиновая кислота.

1-041. Только к основаниям нельзя отнести лекарственные средства:

- А. Тимол (Тимолол).
- Б. Бромкамфора.
- В. Гексаметиленetetрамин (Метенамин).
- Г. Теобромин.

1-042. Только свойствами оснований обладают:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Дибазол (Бендазол).
- В. Гексаметиленetetрамин (Метенами).
- Г. Теобромин.

1-043. Не обладает основными свойствами:

- А. Фенобарбитал.
- Б. Анестезин (Бензокаин).
- В. Гексаметиленetetрамин (Метенамин).
- Г. Пилокарпина гидрохлорид.

1-044. Только к основаниям можно отнести лекарственные средства:

- А. Кофеин.
- Б. Бромкамфора.
- В. Кодеин.
- Г. Теобромин.

1-045. Амфолитами являются лекарственные средства:

- А. Цистеин.
- Б. Аскорбиновая кислота.
- В. Никотиновая кислота.
- Г. Фолиевая кислота.

1-046. По химической структуре фенолом является:

- А. Ментол.
- Б. Диэтилстильбэстрол.
- В. Аскорбиновая кислота.
- Г. Изониазид.

1-047. По химической структуре фенолами не являются:

- А. Бензойная кислота.
- Б. Эфедрина гидрохлорид.
- В. Адреналина гидротартрат.
- Г. Хлоралгидрат.

1-048. Не обладают свойствами фенолов:

- А. Ментол.

- Б. Синэстрол.
- В. Аскорбиновая кислота.
- Г. Изониазид.

1-049. По химической структуре фенолом не является:

- А. Бензойная кислота.
- Б. Парацетамол.
- В. Адреналина гидротартрат.
- Г. Морфина гидрохлорид.

1-050. В химической структуре новокаина гидрохлорида (Прокаин) содержатся:

- А. Первичная ароматическая аминогруппа.
- Б. Первичная алифатическая аминогруппа.
- В. Вторичная алифатическая аминогруппа.
- Г. Третичная алифатическая аминогруппа.

1-051. Реакцию с раствором калия перманганата в определенных условиях используют в оценке качества лекарственного средства:

- А. Фолиевая кислота.
- Б. Парацетамол.
- В. Кофеин.
- Г. Кодеин.

1-052. Раствор калия перманганата в определенных условиях используют в анализе лекарственного средства:

- А. Натрия нитрит.
- Б. Стрептоцид.
- В. Барбитал.
- Г. Кодеин.

1-053. Реакцию с раствором калия перманганата в определенных условиях используют в анализе лекарственных средств:

- А. Кальция лактат.
- Б. Железа(II) сульфат.
- В. Нитроксолин.
- Г. Раствор водорода пероксида 3%.

1-054. Амидную группу в структуре содержат:

- А. Пирацетам.
- Б. Валидол.
- В. Сульфацил-натрий.
- Г. Никотиновая кислота.

1-055. Фталазол, хлоралгидрат, метионин, никотиновая кислота не стандартизируются по показателю:

- А. Растворимость в воде.
- Б. Прозрачность раствора.
- В. Цветность раствора.
- Г. Удельное вращение.

1-056. С раствором натрия нитрита в определенных условиях может взаимодействовать лекарственное средство:

- А. Фенол.
- Б. Никотиновая кислота.
- В. Бензойная кислота.
- Г. Фолиевая кислота.

1-057. Раствор хлорамина в кислой среде является фармакопейным реактивом для идентификации:

- А. Хлорид-иона.
- Б. Йодид-иона.
- В. Бромид-иона.
- Г. Фторид-иона.

1-058. Раствор хлорамина в среде аммиака можно использовать при получении индофенолового красителя для:

- А. Натрия бензоата.
- Б. Гексаметилентетрамина (Метенамин).
- В. Аминалона.
- Г. Салициловой кислоты.

1-059. Величина удельного вращения является нормативным показателем качества для лекарственных средств:

- А. Строфантин-К.
- Б. Дротаверина гидрохлорид.
- В. Бензилпенициллин.
- Г. Папаверина гидрохлорид.

1-060. Стандартный раствор хлористоводородной кислоты используют в количественном определении лекарственных средств:

- А. Натрия тетраборат.
- Б. Барбитал-натрия.
- В. Натрия бензоат.
- Г. Метионин.

1-061. Растворы минеральных кислот используют для подтверждения подлинности лекарственных средств:

- А. Натрия бензоат.
- Б. Кофеин.
- В. Аминалон.
- Г. Барбитал-натрий.

1-062. Обесцвечивание раствора калия перманганата в определенных условиях является фармакопейной реакцией подлинности для лекарственного средства:

- А. Фолиевая кислота.
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Аскорбиновая кислота.
- Г. Раствор водорода пероксида 3%.

1-063. Йодоформная проба рекомендована ГФ для оценки качества:

- А. Этилового спирта.
- Б. Эфира для наркоза.
- В. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).
- Г. Стрептомицина сульфата.

1-064. Йодоформная проба рекомендована ГФ для оценки качества:

- А. Эфира медицинского.
- Б. Хлоралгидрата.
- В. Дибазола (Бендазол).
- Г. Кофеина.

1-065. Йодоформная проба рекомендована ГФ как реакция подлинности для лекарственного средства:

- А. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Б. Глюкоза.
- В. Анестезин (Бензокаин).
- Г. Изониазид.

1-066. Раствор нингидрина может быть использован для идентификации лекарственных средств:

- А. Цистеин.
- Б. Ампициллин.
- В. Цефалексин.
- Г. Натрия *para*-аминосалицилат.

1-067. Стандартный раствор калия бромата в определенных условиях может быть использован для количественного определения:

- А. Натрия бензоата.
- Б. Натрия салицилата.
- В. Тимол (Тимолол).
- Г. Фолиевой кислоты.

1-068. Стандартный раствор калия бромата в определенных условиях используют для количественного определения лекарственного средства:

- А. Натрия нитрит.
- Б. Кальция глюконат.
- В. Раствор синэстрола масляный для инъекций.
- Г. Эуфиллин.

1-069. Стандартный раствор калия бромата в определенных условиях может быть использован для количественного определения лекарственных средств:

- А. Натрия бензоат.
- Б. Резорцин.
- В. Диэтилстильбэстрол.
- Г. Никотиновая кислота.

1-070. Стандартный раствор калия бромата в определенных условиях может быть использован для количественного определения лекарственного средства:

- А. Фурацилин (Нитрофурал).
- Б. Стрептоцид.
- В. Фенозепам.
- Г. Аминалон.

1-071. Окисление раствором калия перманганата может быть использовано для оценки качества лекарственных средств:

- А. Натрия нитрит.
- Б. Клофелин.
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Сульфацил-натрий.

1-072. Стандартный раствор калия перманганата в определенных условиях может быть использован для количественного определения лекарственных средств:

- А. Кальция лактат.
- Б. Натрия нитрит.
- В. Железа(II) сульфат.
- Г. Раствор водорода пероксида 3%.

1-073. Обесцвечивание водного раствора йода происходит при взаимодействии с лекарственным средством:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Гексаметиленetetрамин (Метенамин).
- В. Ментол.
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-074. Раствор йода может взаимодействовать с лекарственными средствами:

- А. Изониазид.
- Б. Кофеин.
- В. Дибазол (Бендазол).
- Г. Ацетилсалициловая кислота.

1-075. Взаимодействует с раствором йода в щелочной среде:

- А. Хлоралгидрат.
- Б. Кофеин.
- В. Аминазин.
- Г. Токоферола ацетат.

1-076. Взаимодействует с раствором йода в щелочной среде:

- А. Формалин.
- Б. Кодеин.
- В. Дихлотиазид.
- Г. Неодикумарин.

1-077. Взаимодействует с раствором йода в щелочной среде:

- А. Глюкоза.

- Б. Папаверина гидрохлорид.
- В. Никотиновая кислота.
- Г. Фталазол.

1-078. Взаимодействует с раствором йода в щелочной среде:

- А. Феноксиметилпенициллин.
- Б. Теобромин.
- В. Фуросемид.
- Г. Стрептоцид.

1-079. С реактивом Люголя происходит обесцвечивание раствора, а при избытке реактива выпадает осадок бурого цвета у:

- А. Анальгина (Метамизол натрия).
- Б. Гексаметилентетрамина (Метенамин).
- В. Дибазола (Бендазол).
- Г. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).

1-080. Раствор йода обесцвечивается от добавления к раствору:

- А. Аскорбиновой кислоты.
- Б. Никотиновой кислоты.
- В. Калия ацетата.
- Г. Антипирина (Феназон).

1-081. Раствор йода обесцвечивается от добавления к раствору:

- А. Натрия тиосульфата.
- Б. Фолиевой кислоты.
- В. Калия ацетата.
- Г. Нитроксолина.

1-082. Раствор Люголя может взаимодействовать с растворами лекарственных средств:

- А. Барбитала.
- Б. Ацетилсалициловой кислоты.
- В. Анальгина (Метамизол натрия).
- Г. Феназепама.

1-083. Йодоформная проба не используется в анализе:

- А. Хлоралгидрата.
- Б. Кальция лактата.
- В. Парацетамола.
- Г. Метионина.

1-084. Йодоформную пробу в определенных условиях можно использовать для идентификации:

- А. Анестезина (Бензокаин).
- Б. Этацизина.
- В. Кальция лактата.
- Г. Фтивазида.

1-085. С раствором железа(III) хлорида дает сине-фиолетовое окрашивание, исчезающее при добавлении хлористоводородной кислоты разведенной:

- А. Натрия салицилат.
- Б. Натрия бензоат.
- В. Ментол.
- Г. Аскорбиновая кислота.

1-086. Окисляются раствором железа(III) хлорида лекарственные средства:

- А. Анальгин (Метамизол натрия).
- Б. Калия йодид.
- В. Дибазол (Бендазол).
- Г. Ампициллин.

1-087. С раствором меди сульфата в определенных условиях образует осадок грязно-фиолетового цвета:

- А. Норсульфазол.
- Б. Салициловая кислота.
- В. Аскорбиновая кислота.
- Г. Натрия бензоат.

1-088. При добавлении раствора меди сульфата (в определенных условиях) к раствору лекарственного средства вначале выпадает осадок желто-зеленого цвета, быстро переходящий в коричневый. Это характерно для:

- А. Бензойной кислоты.
- Б. Сульфадимезина.
- В. Изониазида.
- Г. Никотиновой кислоты.

1-089. Гидратной формой альдегидной группы обусловлены восстановительные свойства:

- А. Фтивазида.
- Б. Глицерина.
- В. Хлоралгидрата.
- Г. Тимола (Тимолол).

1-090. Норсульфазол может давать красители различного типа:

- А. Ауриновый.
- Б. Азометиновый (основание Шиффа).
- В. Азокраситель.
- Г. Индофеноловый.

1-091. В определенных условиях может давать ауриновый краситель лекарственное средство:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Анальгин (Метамизол натрия).
- В. Натрия бензоат.
- Г. Глицерин.

1-092. Общими реактивами в анализе аскорбиновой кислоты и глюкозы в определенных условиях могут быть:

- А. Раствор йода.
- Б. Реактив Фелинга.
- В. Водный раствор серебра нитрата.
- Г. Раствор железа(III) хлорида, калия гексацианоферрата(III) и хлористоводородной кислоты разведенной.

1-093. Реакция нитрования в среде серной кислоты концентрированной и уксусной кислоты ледяной характерна для лекарственного средства:

- А. Натрия салицилата.
- Б. Натрия бензоата.
- В. Тимол (Тимолол).
- Г. Резорцина.

1-094. Реакцию нитрования тимол (Тимолол) можно отнести к реакциям:

- А. Электрофильного замещения.
- Б. Нуклеофильного присоединения.
- В. Окисления.
- Г. Восстановления.

1-095. В химической структуре тетрациклина и аскорбиновой кислоты содержатся одинаковые функциональные группы:

- А. Лактонное кольцо.
- Б. Енольный гидроксил.
- В. Спиртовой гидроксил.
- Г. Фенольный гидроксил.

1-096. Общими реактивами для доказательства кислотных свойств являются:

- А. Хлористоводородная кислота.
- Б. Натрия гидроксид.
- В. Меди сульфат.
- Г. Кобальта хлорид.

1-097. Реакцию идентификации натрия салицилата, натрия диклофенака с раствором меди сульфата можно провести:

- А. С добавлением хлористоводородной кислоты разведенной в эквивалентном количестве.
- Б. С добавлением раствора натрия гидроксида в эквивалентном количестве.
- В. С добавлением раствора аммиака.
- Г. С водными растворами лекарственных веществ.

1-098. При взаимодействии с водным раствором серебра нитрата выделился серый осадок, что характерно для лекарственного средства:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Фолиевая кислота.
- В. Никотиновая кислота.
- Г. Аскорбиновая кислота.

1-099. Реакцией подлинности на новокаина гидрохлорид (Прокаин) и дибазол (Бендазол) является общая реакция:

- А. Образования азокрасителя.
- Б. Образования гидроксамата железа.
- В. С реактивом Люголя.
- Г. На хлорид-ион.

1-100. Растворяются и в кислотах, и в щелочах:

- А. Метионин.
- Б. Теофиллин.
- В. Изониазид.
- Г. Теобромин.

1-101. Общими методами количественного определения для новокаина гидрохлорида (Прокаин) и дибазола (Бендазол) могут быть методы:

- А. Нитритометрия.
- Б. Ацидиметрия.
- В. Алкалиметрия.
- Г. Аргентометрия.

1-102. Гидроксамовая реакция характерна для лекарственных средств, имеющих в структуре:

- А. Сложноэфирную группу.
- Б. Амидную группу.
- В. Лактонное кольцо.
- Г. Лактамное кольцо.

1-103. При добавлении хлористоводородной кислоты разведенной и нагревании обнаруживается специфический запах у:

- А. Кофеин-бензоата натрия.
- Б. Сульфадимезина.
- В. Фтивазида.
- Г. Синэстрола.

1-104. Раствор натрия нитрита в среде хлористоводородной кислоты разведенной дает изумрудно-зеленое окрашивание при взаимодействии с:

- А. Фурацилином (Нитрофурал).
- Б. Антипирином (Феназон).
- В. Норсульфазолом.
- Г. Преднизолоном.

1-105. При взаимодействии с реактивом Фелинга в определенных условиях оранжевый осадок образуется у лекарственных средств:

- А. Рутин.
- Б. Глюкоза.
- В. Стрептоцид.
- Г. Феназепам.

1-106. При добавлении к лекарственному веществу раствора меди сульфата и эквивалентного количества щелочи образуется фиолетовое окрашивание, а при дальнейшем нагревании может выделяться осадок оранжевого цвета. Это характерно для:

- А. Метионина.
- Б. Ацетилсалициловой кислоты.
- В. Натрия салицилата.
- Г. Тимолола (Тимолол).

1-107. Для доказательства основных свойств у лекарственных средств используют реакции взаимодействия с:

- А. Кислотами.
- Б. Щелочами.
- В. Солями тяжелых металлов.
- Г. Общеалкалоидными осадительными реактивами.

1-108. Для доказательства кислотных свойств у лекарственных средств используют реакции взаимодействия с:

- А. Кислотами.
- Б. Щелочами.
- В. Солями тяжелых металлов.
- Г. Общеалкалоидными реактивами.

1-109. Стандартный раствор йода в щелочной среде может быть использован для количественного определения лекарственных средств:

- А. Глюкоза.
- Б. Феноксиметилпенициллин.
- В. Хлоралгидрат.
- Г. Никотиновая кислота.

1-110. Реакцию образования берлинской лазури могут давать:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Натрия бензоат.
- В. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- Г. Глюкоза.

1-111. Реакцию образования берлинской лазури может давать:

- А. Никотиновая кислота.
- Б. Дибазол (Бендазол).
- В. Антипирин (Феназон).
- Г. Анальгин (Метамизол натрия).

1-112. При совместном присутствии аскорбиновой кислоты и глюкозы в лекарственной форме для идентификации глюкозы рациональнее использовать реакцию с:

- А. Калия гексацианоферратом(III) и железа(III) хлоридом.
- Б. Раствором серебра нитрата.
- В. Тимололом и серной кислотой концентрированной.
- Г. Раствором йода.

1-113. При совместном присутствии калия йодида и калия бромиды для идентификации калия йодида рациональнее использовать реакцию с раствором:

- А. Железа(III) хлорида.
- Б. Хлорамина в среде хлористоводородной кислоты разведенной.
- В. Калия перманганата.
- Г. Серебра нитрата.

1-114. Антипирин (Феназон) в определенных условиях используют как реагент для обнаружения ионов:

- А. Нитратов.
- Б. Нитритов.
- В. Ацетатов.
- Г. Бромидов.

1-115. В водном растворе образуют цвиттер-ионы:

- А. Глутаминовая кислота.
- Б. Антипирин (Феназон).
- В. Анальгин (Метамизол натрия).
- Г. Анестезин (Бензокаин).

1-116. Анальгин (Метамизол натрия) может давать окрашивание в присутствии серной кислоты концентрированной с лекарственным средством:

- А. Синэстрол.
- Б. Натрия бензоат.
- В. Эфедрин гидрохлорид.
- Г. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).

1-117. Анальгин (Метамизол натрия) может давать окрашивание в присутствии серной кислоты концентрированной с лекарственным средством:

- А. Салициловая кислота.
- Б. Натрия бензоат.
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Антипирин (Феназон).

1-118. Реакцию образования азокрасителя при определенных условиях дает:

- А. Парацетамол.
- Б. Дибазол (Бендазол).
- В. Хлоралгидрат.
- Г. Глюкоза.

1-119. Реакцию образования азокрасителя при определенных условиях дает:

- А. Левомецитин.
- Б. Бензойная кислота.
- В. Аминазин.
- Г. Антипирин (Феназон).

1-120. Гидразидом по химическому строению является лекарственное средство:

- А. Изониазид.
- Б. Фтивазид.

В. Никотинамид.

Г. Рутин.

1-121. Гидразоном по химическому строению является лекарственное средство:

А. Изониазид.

Б. Фтивазид.

В. Фолиевая кислота.

Г. Анальгин (Метамизол натрия).

1-122. Наиболее рациональным объемным методом количественного определения стрептоцида, парацетамола, анестезина (Бензокаин) и сульфокамфокаина является:

А. Метод нейтрализации.

Б. Йодометрия.

В. Нитритометрия.

Г. Аргентометрия.

1-123. Наиболее рациональным объемным методом количественного определения тимола (Тимолол) и раствора синэстрола для инъекций является:

А. Броматометрия.

Б. Йодометрия.

В. Нитритометрия.

Г. Аргентометрия.

1-124. Общим объемным методом количественного определения калия ацетата, аминалона, дибазола (Бендазол) и кофеина является:

А. Кислотно-основное титрование в неводной среде.

Б. Йодометрия.

В. Ацидиметрия.

Г. Алкалиметрия.

1-125. Общим объемным методом количественного определения калия бромида и теофиллина является:

А. Кислотно-основное титрование в неводной среде.

Б. Йодометрия.

В. Аргентометрия.

Г. Броматометрия.

1-126. Азотсодержащие гетероциклические системы входят в состав лекарственного средства:

А. Сульфацил-натрия.

Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).

В. Атропина сульфат.

Г. Сульфокамфокаин.

1-127. Кислородсодержащие гетероциклические системы входят в состав лекарственного средства:

А. Фурагин растворимый.

Б. Феноксиметилпенициллин.

- В. Атропина сульфат.
- Г. Эфедрина гидрохлорид.

1-128. Кислородсодержащие гетероциклические системы входят в состав лекарственного средства:

- А. Токоферола ацетат.
- Б. Камфора.
- В. Пантоцид.
- Г. Анальгин (Метамизол натрия).

1-129. При добавлении к водному раствору лекарственного средства раствора калия перманганата выпадает осадок фиолетового цвета, что характерно для:

- А. Хингамина.
- Б. Морфина гидрохлорида.
- В. Кокаина гидрохлорида.
- Г. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).

1-130. При добавлении к раствору лекарственного средства раствора калия перманганата происходит обесцвечивание реактива, что характерно для:

- А. Аскорбиновой кислоты.
- Б. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).
- В. Кокаина гидрохлорида.
- Г. Теобромина.

1-131. Общими реактивами в определенных условиях для идентификации теобромина и барбитала могут быть растворы:

- А. Кобальта хлорида, железа(II) сульфата.
- Б. Кобальта хлорида, железа(III) хлорида.
- В. Кобальта хлорида, меди сульфата.
- Г. Кобальта хлорида, меди сульфата, серебра нитрата.

1-132. Обнаружить гексаметиленetetрамин (Метенамин) и гексамидин (Примидон) по реакции с салициловой кислотой можно при добавлении:

- А. Реактива Марки.
- Б. Серной кислоты разведенной.
- В. Серной кислоты концентрированной.
- Г. Натрия гидроксида.

1-133. Обнаружить дихлотиазид и глюкозу по реакции с тимолом можно при добавлении:

- А. Реактива Марки.
- Б. Серной кислоты разведенной.
- В. Серной кислоты концентрированной.
- Г. Натрия гидроксида.

1-134. Раствор меди сульфата в определенных условиях целесообразно использовать для идентификации лекарственных средств:

- А. Бензойная кислота.
- Б. Барбитал.
- В. Кодеин.
- Г. Аминазин.

1-135. Раствор меди сульфата в определенных условиях целесообразно использовать для идентификации лекарственных средств:

- А. Натрия салицилат.
- Б. Тиопентал натрия.
- В. Папаверина гидрохлорид.
- Г. Фенол.

1-136. Раствор меди сульфата в определенных условиях целесообразно использовать для идентификации лекарственных средств:

- А. Бензойная кислота.
- Б. Метилурацил (Диоксометилтетрагидропиримидин).
- В. Кодеин.
- Г. Аминазин.

1-137. Раствор меди сульфата в определенных условиях целесообразно использовать для идентификации лекарственных средств:

- А. Глюкоза.
- Б. Теофиллин.
- В. Глутаминовая кислота.
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-138. Раствор меди сульфата в определенных условиях целесообразно использовать для идентификации лекарственных средств:

- А. Бутадион (Фенилбутазон).
- Б. Пилокарпина гидрохлорид.
- В. Кофеин.
- Г. Сульфацил-натрия.

1-139. Раствор меди сульфата в определенных условиях целесообразно использовать для идентификации лекарственных средств:

- А. Эуфиллин.
- Б. Ацетилсалициловая кислота.
- В. Натрия салицилат.
- Г. Сульфацил-натрия.

1-140. Раствор серебра нитрата в определенных условиях целесообразно использовать для идентификации лекарственных средств:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Калия хлорид.
- В. Теофиллин.
- Г. Прегнин.

1-141. Раствор серебра нитрата в определенных условиях целесообразно использовать для идентификации лекарственных средств:

- А. Натрия йодид.
- Б. Барбитал.
- В. Тимол (Тимолол).
- Г. Дигоксин.

1-142. Общим реактивом для идентификации фенола, гексенала (Гексобарбитал), метилурацила (Диоксометилтетрагидропиримидин) может быть:

- А. Раствор железа(III) хлорида.
- Б. Бромная вода.
- В. Раствор серебра нитрата.
- Г. Раствор меди сульфата.

1-143. К азотсодержащим органическим основаниям можно отнести лекарственные средства:

- А. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Б. Дибазол (Бендазол).
- В. Рутин.
- Г. Барбитал.

1-144. К азотсодержащим органическим основаниям относят лекарственные средства:

- А. Анестезин (Бензокаин).
- Б. Антипирин (Феназон).
- В. Рутин.
- Г. Токоферола ацетат.

1-145. Растворяются и в кислотах, и в щелочах лекарственные средства:

- А. Метионин.
- Б. Фолиевая кислота.
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Салициловая кислота.

1-146. Преднизолон, дигоксин и этинилэстрадиол можно различить по реакции с:

- А. Серной кислоты концентрированной.
- Б. Раствором железа(III) хлорида.
- В. Реактивом Фелинга.
- Г. Раствором 2,3,5-трифенилтетразолия хлорида.

1-147. Количественное определение барбитала и фталазола проводят методом кислотно-основного титрования в среде:

- А. Уксусной кислоты ледяной.
- Б. Диметилформамида.
- В. Бутиламина.
- Г. Пиридина.

1-148. Метод нитритометрии не применяется для количественного определения лекарственного средства:

- А. Парацетамол.
- Б. Сульфокамфокаин.
- В. Норсульфазол.
- Г. Фурацилин (Нитрофурализол).

1-149. Метод нитритометрии не применяется для количественного определения лекарственного средства:

- А. Натрия *пара*-аминосалицилат.
- Б. Анестезин (Бензокаин).
- В. Сульфадимезин.
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-150. Метод броматометрии (прямое титрование) применяют для количественного определения лекарственного средства:

- А. Тимол (Тимолол).
- Б. Фенол.
- В. Парацетомол.
- Г. Оксафенамид (Осальмид).

1-151. Метод броматометрии (обратное титрование) не применяют для количественного определения лекарственного средства:

- А. Резорцин.
- Б. Фенол.
- В. Тимол (Тимолол).
- Г. Раствор синэстрола масляный для инъекций.

1-152. Реакцию образования оксима не используют для лекарственного средства:

- А. Ментол.
- Б. Камфора.
- В. Преднизолон.
- Г. Сульфокамфокаин.

1-153. Реакцию образования оксима не используют для лекарственного средства:

- А. Дигоксин.
- Б. Бромкамфора.
- В. Дексаметазон.
- Г. Пилокарпина гидрохлорид.

1-154. Раствор калия перманганата в среде серной кислоты разведенной не обесцвечивается при добавлении к раствору лекарственных средств:

- А. Кальция глюконат.
- Б. Аскорбиновая кислота.
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Фурацилин (Нитрофурал).

1-155. Раствор калия перманганата в среде серной кислоты разведенной не обесцвечивается при добавлении к раствору лекарственного средства:

- А. Кальция лактат.
- Б. Аскорбиновая кислота.
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-156. После минерализации проводят идентификацию и количественное определение двух лекарственных средств:

- А. Бромкамфора.
- Б. Протаргол.
- В. Фторотан.
- Г. Хлоралгидрат.

1-157. После минерализации проводят идентификацию и количественное определение лекарственного средства:

- А. Хлорэтил.
- Б. Колларгол.
- В. Фторотан.
- Г. Дексаметазон.

1-158. ГФ регламентирует определение цветности в соответствии с эталонами цветности растворов лекарственных средств:

- А. Раствор глюкозы для инъекций.
- Б. Резорцин.
- В. Натрия *para*-аминосалицилат.
- Г. Тимол (Тимолол).

1-159. Общим методом количественного определения для водорода пероксида, натрия нитрита, железа(II) сульфата является:

- А. Йодометрия.
- Б. Перманганатометрия.
- В. Йодометрия в щелочной среде.
- Г. Цериметрия.

1-160. Общим методом количественного определения для кальция хлорида, ди-базола (Бендазол), пиридоксина гидрохлорида может быть:

- А. Argentометрия.
- Б. Кислотно-основное титрование в неводной среде.
- В. Комплексонометрия.
- Г. Алкалиметрия.

1-161. Натрия нитрит не применяют как реактив и как стандартный титрованный раствор в анализе лекарственного средства:

- А. Парацетамол.
- Б. Сульфацил-натрия.
- В. Натрия *para*-аминосалицилат.
- Г. Фолиевая кислота.

1-162. Натрия нитрит применяют как реактив и как стандартный титрованный раствор в анализе лекарственного средства:

- А. Адреналина гидрохлорид.
- Б. Стрептоцид.
- В. Синэстрол.
- Г. Никотиновая кислота.

1-163. Раствор йода можно применять как реактив для идентификации и как стандартный титрованный раствор в анализе лекарственного средства:

- А. Феноксиметилпенициллин.
- Б. Аскорбиновая кислота.
- В. Метионин.
- Г. Натрия тиосульфат.

1-164. Общим реактивом для доказательства подлинности натрия фторида, фторотана, дексаметазона может быть:

- А. Ализариново-циркониевый комплекс.
- Б. Серебра нитрат.
- В. Меди сульфат.
- Г. Цинковая пыль в кислой среде.

1-165. Реактив Нesslerа применяют при определении в лекарственных средствах примесей:

- А. Альдегидов.
- Б. Иона аммония.
- В. Параформа и солей аммония.
- Г. Перекисных соединений.

1-166. Для определения подлинности этанола и определения его как примеси в лекарственных средствах применяют реакцию:

- А. Образования этилацетата.
- Б. Образования йодоформа.
- В. Окисления до ацетальдегида.
- Г. Образование диэтилового эфира.

1-167. В асептических условиях готовят растворы для инъекций двух лекарственных средств:

- А. Гексаметиленetetрамин (Метенамин).
- Б. Глюкоза.
- В. Адреналина гидротартрат.
- Г. Адреналина гидрохлорид.

1-168. Образование комплексной соли с ионами меди и эквивалентным количеством щелочи характерно для лекарственного средства:

- А. Глюкоза.
- Б. Пиридоксина гидрохлорид.
- В. Кофеин.
- Г. Атропина сульфат.

1-169. Образование комплексной соли с ионами меди и эквивалентным количеством щелочи характерно для лекарственного средства:

- А. Глутаминовая кислота.
- Б. Фенобарбитал.
- В. Кофеин.
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-170. Образование комплексных солей с ионами меди и эквивалентным количеством щелочи характерно для лекарственных средств:

- А. Метионин.
- Б. Бутадион (Фенилбутазон).
- В. Анестезин (Бензокаин).
- Г. Тимол (Тимолол).

1-171. Идентификацию формалина, глюкозы, гексаметилентетрамина (Метенамин) и канамицина моносульфата можно провести по общей реакции:

- А. Образования ауринового красителя.
- Б. Образования комплексных солей с солями тяжелых металлов.
- В. Образования оксимов.
- Г. Окисления реактивом Фелинга.

1-172. Характерные окрашенные продукты с раствором железа(III) хлорида в определенных условиях дают лекарственные средства:

- А. Натрия салицилат.
- Б. Калия ацетат.
- В. Калия йодид.
- Г. Бензойная кислота.

1-173. Характерное окрашивание с раствором меди сульфата в определенных условиях дает лекарственное средство:

- А. Салициловая кислота.
- Б. Аскорбиновая кислота.
- В. Бутадион (Фенилбутазон).
- Г. Парацетамол.

1-174. Не определяют угол вращения и не рассчитывают удельное вращение у лекарственного средства:

- А. Метионин.
- Б. Дигитоксин.
- В. Прогестерон.
- Г. Глюкоза.

1-175. Метод Кьельдаля нельзя использовать для количественного определения лекарственного средства:

- А. Оксафенамид (Осальмид).
- Б. Аминалон.
- В. Метионин.
- Г. Ацетилсалициловая кислота.

1-176. Реакция с нингидрином является общей для всех перечисленных лекарственных средств кроме:

- А. Амоксициллина.
- Б. Метионина.
- В. Цефалексина.
- Г. Терпингидрата.

1-177. С диазореактивом не взаимодействует лекарственное средство:

- А. Натрия салицилат.
- Б. Натрия *пара*-аминосалицилат.
- В. Натрия бензоат.
- Г. Синэстрол.

1-178. Сложноэфирная группа имеется в структуре лекарственного средства:

- А. Нитроглицерин.
- Б. Эфир медицинский.
- В. Дибазол (Бендазол).
- Г. Пирацетам.

1-179. Сложноэфирная группа отсутствует в структуре лекарственного средства:

- А. Нитроглицерин.
- Б. Кортизона ацетат.
- В. Тестостерона пропионат.
- Г. Пирацетам.

1-180. Сложноэфирная группа отсутствует в структуре лекарственного средства:

- А. Кокаина гидрохлорид.
- Б. Гидрокортизона ацетат.
- В. Диэтилсильбэстрол.
- Г. Левомецетина стеарат.

1-181. Для подтверждения сложноэфирной группы в анестезине, кортизона ацетате, атропина сульфате можно использовать реакцию с:

- А. Бромной водой.
- Б. Раствором железа(III) хлорида.
- В. Щелочным раствором гидроксилamina и раствором железа(III) хлорида.
- Г. Натрия гидроксидом.

1-182. В реакцию соле- и комплексообразования с солями тяжелых металлов в определенных условиях вступают лекарственные средства, обладающие свойствами амфолитов:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Глутаминовая кислота.
- В. Никотиновая кислота.
- Г. Салициловая кислота.

1-183. В реакцию соле- и комплексообразования с солями тяжелых металлов в определенных условиях вступает лекарственное средство:

- А. Кодеин.
- Б. Пиридоксина гидрохлорид.
- В. Анестезин (Бензокаин).
- Г. Бензойная кислота.

1-184. В реакции соле- и комплексообразования с солями тяжелых металлов в определенных условиях вступают лекарственные средства, обладающие свойствами NH-кислот или их солей:

- А. Кофеин.
- Б. Сульфацил-натрия.
- В. Никотиновая кислота.
- Г. Фурацилин (Нитрофурал).

1-185. В реакции соле- и комплексообразования с солями тяжелых металлов в определенных условиях вступают лекарственные средства, обладающие свойствами NH-кислот:

- А. Дибазол.
- Б. Метилурацил (Диоксометилтетрагидропиримидин).
- В. Никотиновая кислота.
- Г. Сульфадимезин.

1-186. В реакции соле- и комплексообразования с солями тяжелых металлов в определенных условиях вступает лекарственное средство, относящееся к NH-кислотам:

- А. Тиопентал-натрий.
- Б. Папаверина гидрохлорид.
- В. Хлоралгидрат.
- Г. Бензойная кислота.

1-187. В реакции соле- и комплексообразования с солями тяжелых металлов в определенных условиях вступает лекарственное средство, относящееся к NH-кислотам:

- А. Барбитал.
- Б. Аминазин.
- В. Натрия бензоат.
- Г. Синэстрол.

1-188. Для обнаружения первичной ароматической аминогруппы используют реакции:

- А. Образования азокрасителя.
- Б. С раствором гидросиламина в определенных условиях.
- В. Образования основания Шиффа.
- Г. С раствором меди сульфата.

1-189. Реакция образования железа или меди гидроксаматов обусловлена наличием в структуре функциональной группы:

- А. Спиртового гидроксила.
- Б. Фенольного гидроксила.
- В. Карбоксигруппы.
- Г. Сложноэфирной группы.

1-190. Реакция образования железа или меди гидроксаматов обусловлена наличием в структуре функциональной группы:

- А. Простой эфирной связи.

- Б. Фенольного гидроксила.
- В. Карбоксигруппы.
- Г. Лактонного кольца.

1-191. Реакция образования железа или меди гидроксаматов обусловлена наличием в структуре функциональных групп:

- А. Простой эфирной связи.
- Б. Амидной группы.
- В. Лактамного кольца.
- Г. Лактонного кольца.

1-192. Реакции щелочного гидролиза используют в фармакопейном анализе лекарственных средств:

- А. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- Б. Хлоралгидрат.
- В. Стрептомицина сульфат.
- Г. Дибазол (Бендазол).

1-193. Реакцию кислотного гидролиза используют в фармакопейном анализе лекарственного средства:

- А. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Атропина сульфат.
- Г. Аминазин.

1-194. Образование ауринового красителя возможно в определенных условиях при взаимодействии двух лекарственных средств:

- А. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Б. Ацетилсалициловая кислота.
- В. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- Г. Антипирин (Феназон).

1-195. Гидроксамовая проба по двум функциональным группам возможна для лекарственного средства:

- А. Левомецитина стеарат.
- Б. Кортизона ацетат.
- В. Ацетилсалициловая кислота.
- Г. Атропина сульфат.

1-196. Гидроксамовая проба по двум функциональным группам возможна для лекарственного средства:

- А. Кокаина гидрохлорид.
- Б. Тестостерона пропионат.
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Эфедрина гидрохлорид.

1-197. Гидроксамовая проба по двум функциональным группам возможна для лекарственного средства:

- А. Пирацетам.

- Б. Анестезин (Бензокаин).
- В. Дротаверина гидрохлорид.
- Г. Стрептомицина сульфат.

1-198. Образование сложного эфира с последующим определением его температуры плавления используют в фармацевтическом анализе:

- А. Этинилэстрадиола.
- Б. Левомецетина.
- В. Дибазола (Бендазол).
- Г. Рутин (Рутозид).

1-199. И енольный, и спиртовой гидроксилы содержатся в структуре лекарственных средств:

- А. Неодикумарин.
- Б. Аскорбиновая кислота.
- В. Доксизиклин.
- Г. Рутин (Рутозид).

1-200. Формальдегид в соответствующих условиях выделяют:

- А. Гексамидин.
- Б. Дихлотиазид.
- В. Антипирин (Феназон).
- Г. Аминазин.

1-201. Формальдегид в соответствующих условиях выделяют:

- А. Анальгин (Метамизол натрия).
- Б. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- В. Ацетилсалициловая кислота.
- Г. Фурацилин (Нитрофурал).

Ответы

1-001	А, В, Г	1-042	Б, В	1-083	В, Г
1-002	А, В, Г	1-043	А	1-084	А, В
1-003	А, В, Г	1-044	А, В	1-085	А
1-004	Б	1-045	А, В, Г	1-086	А, Б
1-005	Б, В	1-046	Б	1-087	А
1-006	А, Г	1-047	А, Б, Г	1-088	Б
1-007	В, Г	1-048	А, В, Г	1-089	В
1-008	А, Б	1-049	А	1-090	Б, В
1-009	Б, В, Г	1-050	А, Г	1-091	Б
1-010	В	1-051	А	1-092	А, Б, Г
1-011	Г	1-052	А	1-093	В
1-012	А, Б	1-053	А, Б, Г	1-094	А, В
1-013	А, Б, Г	1-054	А, В	1-095	Б, В
1-014	А, Б, В	1-055	Г	1-096	Б, В, Г
1-015	Г	1-056	А	1-097	Г
1-016	А	1-057	В	1-098	Г
1-017	Б	1-058	Г	1-099	Г
1-018	Б	1-059	А, В	1-100	А, Б, В, Г
1-019	А, Б, В, Г	1-060	А, Б, В	1-101	В, Г
1-020	Б, В, Г	1-061	А, Г	1-102	А, Б, В, Г
1-021	Б	1-062	Б	1-103	В
1-022	А, В, Г	1-063	А	1-104	Б
1-023	Б, Г	1-064	Б	1-105	А, Б
1-024	А, Б	1-065	В	1-106	А
1-025	А, Б, Г	1-066	А, Б, В	1-107	А, Г
1-026	Б	1-067	Б, В	1-108	Б, В
1-027	А, В, Г	1-068	В	1-109	А, Б, В
1-028	А, В, Г	1-069	Б, В	1-110	А, Г
1-029	А, Б	1-070	Б	1-111	Г
1-030	А, В	1-071	А, В	1-112	В
1-031	Б	1-072	А, Б, В, Г	1-113	А
1-032	Б, Г	1-073	А	1-114	Б
1-033	А, Г	1-074	А, Б, В	1-115	А, Б
1-034	Б	1-075	А	1-116	А
1-035	А	1-076	А	1-117	А
1-036	А	1-077	А	1-118	А
1-037	Б, Г	1-078	А	1-119	А
1-038	Г	1-079	А	1-120	А
1-039	Б, В	1-080	А	1-121	Б
1-040	А, Г	1-081	А	1-122	В
1-041	А, Б, Г	1-082	В, Г	1-123	А

1-124	A	1-150	A	1-176	Г
1-125	B	1-151	B	1-177	B
1-126	B	1-152	A	1-178	A
1-127	A	1-153	A, Г	1-179	Г
1-128	A	1-154	A, Г	1-180	B
1-129	B	1-155	Г	1-181	B
1-130	A, Б	1-156	A, Б	1-182	Б, B
1-131	Г	1-157	Б	1-183	Г
1-132	B	1-158	A, Б, B	1-184	Б, Г
1-133	B	1-159	Б	1-185	Б, Г
1-134	A, Б	1-160	A	1-186	A
1-135	A, Б	1-161	Г	1-187	A
1-136	A, Б	1-162	Б	1-188	A, B
1-137	A, Б, B	1-163	Б	1-189	Г
1-138	A, Г	1-164	A	1-190	Г
1-139	A, B, Г	1-165	A, Б, B	1-191	Б, B, Г
1-140	A, Б, B, Г	1-166	Б	1-192	Б, B
1-141	A, Б	1-167	A, Г	1-193	A
1-142	Б	1-168	A	1-194	Б, B
1-143	A, Б	1-169	A, Б	1-195	A
1-144	A, Б	1-170	A, Б	1-196	A
1-145	A, Б	1-171	A	1-197	A
1-146	A	1-172	A, Б, B, Г	1-198	A
1-147	Б	1-173	A	1-199	Б, Г
1-148	Г	1-174	A	1-200	A, Б
1-149	Г	1-175	Г	1-201	A, Б

ТЕМА 2

Сертификация

2-001. Сертификация — это:

- А. Комплекс мероприятий, направленных на подтверждение безопасности препаратов, а также их соответствия требованиям утвержденных стандартов качества.
- Б. Проведение тестирований продукции в аккредитованных специализированных лабораториях.
- В. Подтверждение соответствия продукции установленным законодательными актами РФ нормативам, стандартам качества, техническим регламентам и требованиям безопасности.
- Г. Комплекс мероприятий, направленных на подтверждение соответствия требованиям Государственной Фармакопеи.
- Д. Процесс исследования продукции в специализированных испытательных лабораториях.

2-002. Утверждения, соответствующие термину «добровольная сертификация»:

- А. Предусматривается для товаров, не подлежащих обязательной сертификации.
- Б. Необходима для подтверждения высокого качества продукции.
- В. Подтверждение соответствия установленным государственным стандартам.
- Г. Подразумевает исследование продукции по нескольким показателям.
- Д. Проводится подразделениями Роспотребнадзора.

2-003. Орган, уполномоченный проводить сертификацию продукции:

- А. Частные фирмы, зарегистрированные в надзорных органах РФ.
- Б. Специализированная испытательная лаборатория.
- В. Министерство здравоохранения Российской Федерации.
- Г. Аккредитованный сертификационный центр.

2-004. Документация, которую необходимо предоставить в центр по сертификации для отечественной продукции:

- А. Заявка на проведение добровольной сертификации продукции.
- Б. Технологическая схема производства продукции.
- В. Уставные документы организации-заявителя (Устав, ИНН, ОГРН).

- Г. Техническая документация на товар (ГОСТ, ТУ).
- Д. Документы, подтверждающие факт оплаты импортных пошлин.
- Ж. Договор аренды производственного помещения или свидетельство собственности.
- З. Заключение специализированной лаборатории экспертизы качества.
- И. Реквизиты компании-заявителя.

2-005. Документация, которую необходимо предоставить в центр по сертификации для отечественной продукции:

- А. Технологическая схема производства продукции.
- Б. Уставные документы организации-заявителя (Устав, ИНН, ОГРН).
- В. Сертификат, полученный в надзорных органах страны-производителя.
- Г. Заключение специализированной лаборатории экспертизы качества.
- Д. Копия контракта на поставку.

2-006. Порядок проведения сертификации продукта:

- А. Отбор образцов продукции для исследования.
- Б. Анализ производства.
- В. Проведение тестирований продукции в аккредитованных специализированных лабораториях.
- Г. Подача соискателем заявки установленного образца и документов, необходимых для подтверждения соответствия качества продукции в аккредитованный орган по сертификации.
- Д. Проведение инспекционного контроля.
- Ж. Анализ сертификационных центром полученных результатов и вынесение решения.
- З. Рассмотрение центром по сертификации представленной документации и принятие решения о проведении сертификации продукции ГОСТ.
- И. Регистрация и выдача сертификата соответствия качества на продукцию.

2-007. Документ, являющийся основанием для выдачи добровольного сертификата на продукцию:

- А. Сертификат с истекшим сроком действия.
- Б. Протокол сертификационных испытаний.
- В. Отказное письмо.
- Г. Сертификат качества фирмы.
- Д. Декларация соответствия.

2-008. Верное определение термина «декларирование»:

- А. Комплекс мероприятий, направленных на подтверждение соответствия требованиям Государственной Фармакопеи.
- Б. Процесс исследования продукции в специализированных испытательных лабораториях.
- В. Комплекс мероприятий, направленных на подтверждение безопасности препаратов, а также их соответствие требованиям утвержденных стандартов качества.
- Г. Подтверждение соответствия продукции установленным законодательными актами РФ нормативам, стандартам качества, техническим регламентам и требованиям безопасности.

2-009. Нормативный акт, регулирующий процесс декларирования:

- А. Постановление Правительства Российской Федерации от 01.12.2009 № 982.
- Б. Конституция Российской Федерации.
- В. Федеральный закон от 12.04.2010 № 61 «Об обращении лекарственных средств».
- Г. Уголовный кодекс Российской Федерации.
- Д. Федеральный закон от 27.12.2002 № 184 «О техническом регулировании».

2-010. Верное определение термина «декларант»:

- А. Юридическое лицо или индивидуальный предприниматель, зарегистрированный в установленном порядке, являющийся производителем, продавцом или представителем отечественного производителя лекарственных препаратов.
- Б. Юридическое лицо или индивидуальный предприниматель, зарегистрированный в установленном порядке, являющийся производителем, продавцом или представителем зарубежного производителя лекарственных препаратов.
- В. Юридическое лицо или индивидуальный предприниматель, зарегистрированный в установленном порядке, осуществляющий процесс декларирования.
- Г. Юридическое лицо или индивидуальный предприниматель, зарегистрированный в установленном порядке, выдающий декларацию.

2-011. Пакет документации, необходимый для проведения декларирования лекарственных средств, не включает:

- А. Копии учредительных документов компании-заявителя.
- Б. Копию регистрационного удостоверения Министерства здравоохранения.
- В. Нотариально заверенную копию лицензии на производство.
- Г. Копию контракта или договора на поставку.
- Д. Копию разрешения и лицензии на ввоз лекарственных препаратов.
- Ж. Копию товарно-транспортной накладной или инвойса.
- З. Копию паспорта производителя или сертификата качества фирмы.
- И. Копию сертификатов и протокол испытаний на сырье, из которого изготовлена продукция.
- К. Копию протокола испытания лекарственных препаратов.
- Л. Другие документы, подтверждающие соответствие лекарственных препаратов установленным требованиям.

2-012. Укажите территорию действия декларации о соответствии:

- А. СНГ.
- Б. Региональный уровень.
- В. Областной уровень.
- Г. Российская Федерация.
- Д. Муниципальный уровень.

2-013. Срок действия декларации качества:

- А. Устанавливается декларантом.
- Б. Устанавливается уполномоченным надзорным органом.
- В. Не превышает срок годности препарата.
- Г. Действителен до полной реализации партии продукта.

2-014. Сертификат качества — это:

- А. Комплекс мероприятий, направленных на подтверждение безопасности препаратов, а также их соответствия требованиям утвержденных стандартов качества.
- Б. Регистрационное удостоверение, выданное Министерством здравоохранения Российской Федерации.
- В. Официальный документ, подтверждающий соответствие продукции или оказываемых услуг определенным нормам и стандартам, требованиям безопасности или техническим условиям.
- Г. Протокол испытания специализированной экспертной лаборатории.

2-015. Продукция, которая не подлежит обязательной сертификации, может быть ввезена на территорию Российской Федерации только при наличии:

- А. Заключения испытательной лаборатории страны-производителя.
- Б. Добровольного сертификата соответствия.
- В. Отказного письма.
- Г. Декларации соответствия.
- Д. Нормативной документации производителя.

2-016. Соотнесите схему сертификации со сроком действия сертификата соответствия:

- | | |
|---|--|
| А. Сертификат качества выдан на продукцию, поставляемую по контракту. | 1. Срок действия в течение срока годности данной партии. |
| Б. Сертификат, выданный на производителя продукции. | 2. Срок действия не может превышать один год. |
| В. Сертификат, выданный на партию товара. | 3. Срок действия до трех лет. |

2-017. Серия лекарственного препарата — это:

- А. Количество продукции, единоразово поставленное на сертификацию.
- Б. Объем лекарственного средства, произведенный на одном заводе.
- В. Количество продукции, единоразово поставленное от производителя.
- Г. Объем лекарственного средства, произведенный за один технологический цикл.

2-018. Партия лекарственного препарата — это:

- А. Объем лекарственного средства, произведенный за один технологический цикл.
- Б. Количество продукции, единоразово поставленное от производителя.
- В. Количество продукции, единоразово поставленное на сертификацию.
- Г. Объем лекарственного средства, произведенный на одном заводе.

2-019. В случае окончания срока сертификата на нереализованную продукцию:

- А. Необходимо обратиться в орган по сертификации для продления срока истекшего сертификата.
- Б. Необходимо обратиться в испытательную лабораторию для проведения переконтроля указанной продукции.
- В. Необходимо обратиться в орган по сертификации для получения нового сертификата.
- Г. Срок действия сертификата не влияет на дальнейшую реализацию продукции.

2-020. Функцией отказного письма является:

- А. Подтверждение, что продукция не подлежит обязательному декларированию качества на территории Российской Федерации.
- Б. Подтверждение, что продукция не прошла обязательное декларирование качества на территории Российской Федерации.
- В. Уведомление об отказе производителя произвести обязательное декларирование качества на территории Российской Федерации.
- Г. Уведомление об отказе к принятию продукции для процесса обязательного декларирования качества на территории Российской Федерации.

2-021. Нормативный документ, регламентирующий подтверждение качества продукции:

- А. Федеральный закон от 27.12.2002 № 184 «О техническом регулировании».
- Б. Постановление Правительства Российской Федерации от 01.12.2009 № 982.
- В. Конституция Российской Федерации.
- Г. Федеральный закон от 12.04.2010 № 61 «Об обращении лекарственных средств».
- Д. Уголовный кодекс Российской Федерации.

2-022. Обязательная сертификация проводится для продукции:

- А. Предназначенной для лечения детей до 12 лет.
- Б. Которая в той или иной степени непосредственно влияет на здоровье и жизнь граждан.
- В. Экспортируемой за территорию Российской Федерации.
- Г. Которая влияет на безопасность окружающей среды.

2-023. Установите соответствие между документом и исполнителем:

- | | |
|---------------------------|--|
| А. Экспертное заключение. | 1. Сотрудник органа сертификации. |
| Б. Протокол испытания. | 2. Сотрудник аккредитованной специализированной лаборатории. |

2-024. Условия легитимности экспертного заключения и протокола испытаний:

- А. Орган сертификации должен иметь аттестат аккредитации в требуемой сфере системы сертификации.
- Б. Орган сертификации должен быть включен в государственный реестр.
- В. Лаборатория должна иметь аккредитацию в такой же сфере.

- Г. Испытательная лаборатория должна быть включена в государственный реестр.
- Д. Эксперт должен быть специалистом в указанной области, иметь сертификат на проведение анализа и составление заключения и находиться в штате или работать на договорных условиях в органе сертификации.

2-025. Разрешительный документ по оценке соответствия будет являться официальным после:

- А. Подписания сертификата экспертом, проводившим процедуру.
- Б. Передачи протокола испытаний из лаборатории в орган по сертификации.
- В. Регистрации сертификата или декларации о соответствии в единых государственных реестрах.
- Г. Издания приказа Министерством здравоохранения Российской Федерации о регистрации сертификата.

2-026. Экспертное заключение и протоколы испытаний требуются для оформления:

- А. Гигиенического заключения.
- Б. Озонового заключения.
- В. Разрешения на продажу.
- Г. Санитарно-эпидемиологического заключения.
- Д. Фитосанитарного заключения.
- Е. Разрешения на экспорт.
- Ж. Ветеринарного заключения.

2-027. Документы, регламентирующие качество пищевой продукции (БАД):

- А. Свидетельство о государственной регистрации.
- Б. Отказное письмо.
- В. Протокол испытания специализированной лаборатории.
- Г. Декларация о соответствии.

2-028. Орган, выдающий свидетельство о государственной регистрации:

- А. Роспотребнадзор.
- Б. Министерство здравоохранения.
- В. Аккредитованная испытательная лаборатория экспертизы качества.
- Г. Фармакопейный комитет.

2-029. ФГУ Центр сертификации — это:

- А. Государственное учреждение, созданное для контроля выданных сертификатов соответствия.
- Б. Государственное учреждение, созданное для предотвращения попадания на внутренний рынок РФ продукции, которая представляет опасность для жизни и здоровья человека.
- В. Государственное учреждение, уполномоченное на проведение полного фармакопейного анализа продукции.
- Г. Надзорный орган в сфере обращения лекарственных средств.

2-030. Основные функции государственных центров сертификации:

- А. Техническое регулирование.

- Б. Метрология.
- В. Сертификация.
- Г. Стандартизация.

2-031. Каждая декларация должна содержать:

- А. Номер предыдущей декларации.
- Б. Наименование аккредитованной лаборатории, проводившей анализ продукта.
- В. Наименование продукции, подробные реквизиты и адрес производителя.
- Г. ГОСТ и ТУ, на соответствии которым оформляются коды ОКП.
- Д. Заявление производителя о безопасности продукции и о принятии мер по поддержанию соответствия данной продукции требованиям установленных стандартов.

2-032. Для получения декларации о соответствии в сертификационный центр предоставляются следующие документы:

- А. Ранее выданный сертификат, удостоверяющий качество продукции.
- Б. Сертификат на сырье.
- В. Свидетельство о госрегистрации, экспертное заключение, пожарный сертификат, ветеринарный сертификат.
- Г. Отказное письмо.
- Д. Озоновое заключение.
- Е. Документы, подтверждающие результаты испытаний продукции.
- Ж. Учредительные и уставные документы компании, ОГРН, ИНН, документы на производственные помещения.

2-033. Срок хранения копии зарегистрированной декларации о соответствии в архиве органов по сертификации составляет:

- А. Пять лет.
- Б. Год с момента получения декларации.
- В. Копия зарегистрированной декларации не хранится.
- Г. До окончания срока годности продукции.
- Д. Не менее трех лет с момента окончания срока ее действия.

2-034. Стандартизация — это:

- А. Комплекс мероприятий, направленных на подтверждение безопасности препаратов, а также их соответствия требованиям утвержденных стандартов качества.
- Б. Подтверждение соответствия продукции установленным законодательными актами РФ нормативам, стандартам качества, техническим регламентам и требованиям безопасности.
- В. Комплекс мероприятий, направленных на подтверждение соответствия требованиям Государственной Фармакопеи.
- Г. Деятельность по установлению правил и характеристик в целях их добровольного многократного использования, направленная на достижение упорядоченности в сфере производства и обращения продукции и повышение конкурентоспособности продукции, работы или услуг.

2-035. Цели стандартизации:

- А. Снижение неоправданных технических барьеров в торговле.
- Б. Улучшение товара, произведенного с целью экспорта.
- В. Улучшение качества жизни населения страны.
- Г. Повышение конкурентоспособности отечественной продукции.
- Д. Усиление контроля государства над сферой обращения лекарственных средств.

2-036. Контроль за деятельностью в области стандартизации осуществляет:

- А. ФГУ Центр сертификации.
- Б. Федеральное агентство по техническому регулированию и метрологии (Ростандарт).
- В. Роспотребнадзор.
- Г. Министерство здравоохранения Российской Федерации.

2-037. Орган, отвечающий за регистрацию лекарственных средств:

- А. Министерство здравоохранения Российской Федерации.
- Б. ФГУ Центр сертификации.
- В. Федеральное агентство по техническому регулированию и метрологии (Ростандарт).
- Г. Роспотребнадзор.

2-038. Документ, выдаваемый при регистрации лекарственного средства:

- А. Фармакопейная статья предприятия.
- Б. Сертификат соответствия.
- В. Протокол регистрации.
- Г. Регистрационное удостоверение.
- Д. Регистрационное досье.

2-039. Документ, включающий методы контроля качества лекарственного средства:

- А. Общая фармакопейная статья.
- Б. Государственный отраслевой стандарт.
- В. Нормативная документация.
- Г. Регистрационное удостоверение.
- Д. Инструкция по применению.

2-040. Документ, содержащий информацию о фармакологических свойствах вещества, способах приема, сроках годности и т.д.:

- А. Государственный отраслевой стандарт.
- Б. Инструкция по медицинскому применению.
- В. Нормативная документация.
- Г. Регистрационное удостоверение.

2-041. Обязательный выборочный контроль проводится:

- А. Для первых трех вновь произведенных (вновь ввезенных) серий (партий) лекарственных средств.
- Б. После длительного перерыва в производстве.
- В. После существенных изменений в технологиях.
- Г. После систематических забраковок.

2-042. Выборочный контроль проводится в соответствии с:

- А. Распоряжениями Росздравнадзора.
- Б. Приказами Министерства здравоохранения Российской Федерации.
- В. Уведомлениями Роспотребнадзора.
- Г. Положениями аккредитованных испытательных лабораторий.
- Д. Внутренними приказами заводов-производителей.

2-043. Стандартизация осуществляется в соответствии с принципами:

- А. Добровольного применения стандартов.
- Б. Максимального учета при разработке стандартов законных интересов заинтересованных лиц.
- В. Применения международного стандарта как основы разработки национального стандарта.
- Г. Недопустимости создания препятствий производству и обращению продукции, выполнению работ и оказанию услуг в большей степени, чем это минимально необходимо для выполнения целей стандартизации.
- Д. Недопустимости установления стандартов, противоречащих техническим регламентам.
- Е. Обеспечения условий для единообразного применения стандартов.

2-044. При розничной реализации лекарственных средств продавец в случае необходимости должен ознакомить покупателя со следующими документами:

- А. Сертификат соответствия или декларация о соответствии.
- Б. Копия сертификата соответствия.
- В. Товарно-транспортная накладная.
- Г. Регистрационное удостоверение.
- Д. Приложение к накладной.

Ответы

2-001	В	2-015	Б, В, Г	2-030	А, Б, В, Г
2-002	А, Б, В	2-016	А-2, Б-3, В-1	2-031	В, Г, Д
2-003	Г	2-017	Г	2-032	А, Б, В, Е, Ж
2-004	А, В, Г, Ж, И	2-018	Б	2-033	Д
2-005	Д	2-019	В	2-034	Г
2-006	Г, З, Б, А, В, Ж, И, Д	2-020	А	2-035	А, В, Г
2-007	В	2-021	А	2-036	Б
2-008	В	2-022	Б, Г	2-037	А
2-009	А	2-023	А-1, Б-2	2-038	Г
2-010	Б	2-024	А, Б, В, Г, Д	2-039	В
2-011	З	2-025	В	2-040	Б
2-012	Г	2-026	А, Б, Г, Д, Ж	2-041	А, Б, В, Г
2-013	А, В	2-027	А, Г	2-042	А
2-014	В	2-028	А	2-043	А, Б, В, Г, Д, Е
		2-029	Б	2-044	А, Б, В, Г, Д

ТЕМА 3

Сравнение методов контроля готовых лекарственных средств и их субстанций

3-001. Добавление натрия метабисульфита к раствору адреналина гидротартрата для инъекций 0,18% и раствору адреналина гидрохлорида 0,1% предотвращает процесс:

- А. Окисления.
- Б. Восстановления.
- В. Отщепления остатка метиламина при хранении.
- Г. Гидролиза соли.

3-002. К раствору адреналина гидротартрата для инъекций в качестве антиоксиданта добавляют:

- А. Тимол.
- Б. Фенилендиамин.
- В. Натрия метабисульфит.
- Г. Натрия бензоат.

3-003. К раствору адреналина гидрохлорида 0,1% добавляют хлористоводородную кислоту для:

- А. Создания оптимального значения pH.
- Б. Предотвращения окисления фенольного гидроксила.
- В. Предотвращения гидролиза соли.
- Г. Предотвращения отщепления метиламиногруппы.

3-004. Определение примеси норадреналина в эпинефрине в соответствии с ФС рекомендовано проводить:

- А. Методом ГЖХ.
- Б. Методом ВЭЖХ.
- В. Реакцией с раствором йода при pH 6,5.
- Г. Реакцией с раствором железа(III) хлорида.

3-005. Хлорбутанолгидрат добавляют к раствору адреналина гидрохлорида 0,1% как:

- А. Антиоксидант.
- Б. Консервант.
- В. Вещество, создающее оптимальное значение pH.
- Г. Вещество, препятствующее гидролизу соли.

3-006. Раствор адреналина гидротартрата 0,18% для инъекций стабилизируют:

- А. Натрия хлоридом и хлористоводородной кислотой 0,01 М.
- Б. Натрия метабисульфитом и хлористоводородной кислотой 0,01 М.
- В. Натрия метабисульфитом и натрия хлоридом.
- Г. Натрия метабисульфитом и виннокаменной кислотой.

3-007. Раствор адреналина гидрохлорида 0,1% стабилизируют:

- А. Натрия хлоридом и хлорбутанолгидратом.
- Б. Хлорбутанолгидратом и натрия метабисульфитом.
- В. Натрия метабисульфитом и хлористоводородной кислотой 0,01 М.
- Г. Натрия хлоридом, хлорбутанолгидратом, натрия метабисульфитом и хлористоводородной кислотой 0,01 М.

3-008. Количественное определение адреналина гидротартрата в растворе для инъекций по ФС проводят методом:

- А. Кисотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной.
- Б. Кисотно-основного титрования в среде ДМФА.
- В. Броматометрии (как производного фенола).
- Г. Фотоэлектроколориметрии по реакции с раствором железа(III) хлорида.

3-009. В основе количественного определения адреналина гидротартрата в растворе для инъекций лежит реакция:

- А. Комплексообразования с железом-цитратным реактивом при определенном значении pH.
- Б. Окисления раствором йода при определенном значении pH.
- В. Комплексообразования с железом(III) хлоридом и аммиаком.
- Г. Гидролиза остатка метиламиноэтанола с образованием окрашенного продукта.

3-010. Основание адреналина, выделенное из адреналина гидротартрата, идентифицируют по:

- А. Удельному показателю поглощения.
- Б. Удельному вращению.
- В. Растворимости в ацетоне.
- Г. Реакции с железом(III) хлоридом и раствором аммиака.

3-011. Для идентификации аскорбиновой кислоты по ФС используют:

- А. УФ спектр.
- Б. ИК-спектр.
- В. Удельное вращение.
- Г. Реакции с раствором йода и водным раствором серебра нитрата.

3-012. Количественное определение субстанции аскорбиновой кислоты по ГФ проводят методом:

- А. Йодометрии.
- Б. Йодатометрии прямое титрование.
- В. Йодатометрии обратное титрование.
- Г. Алкалиметрии.

3-013. Раствор аскорбиновой кислоты для инъекций стабилизируют:

- А. Натрия метабисульфитом.
- Б. Натрия гидрокарбонатом.
- В. Натрия метабисульфитом и натрия гидрокарбонатом.
- Г. Натрия метабисульфитом, натрия гидрокарбонатом и углерода диоксидом.

3-014. При количественном определении аскорбиновой кислоты в растворе для инъекций раствор формальдегида добавляют для:

- А. Предотвращения окисления енольных гидроксильных.
- Б. Предотвращения гидролиза лактонного кольца.
- В. Связывания натрия метабисульфита.
- Г. Связывания йода, образующегося в процессе титрования.

3-015. Определение допустимой примеси щавелевой кислоты по ФС в субстанции аскорбиновой кислоты проводят с:

- А. Натрия гидроксидом.
- Б. Уксусной кислотой.
- В. Кальция хлоридом.
- Г. Реактивами, перечисленными в п. А, Б, В.

3-016. Определение примесей железа и меди в аскорбиновой кислоте проводят:

- А. Методом УФ-спектрофотометрии.
- Б. Методом пламенной фотометрии.
- В. Методом атомной абсорбционной спектрометрии.
- Г. По реакции с калия гексацианоферратом(II).

3-017. Натрия метабисульфит добавляют к раствору аскорбиновой кислоты для инъекций для:

- А. Создания оптимального значения рН.
- Б. Предотвращения окисления лекарственного вещества.
- В. Предотвращения гидролиза лактонного кольца.
- Г. Образования натриевой соли по енольному гидроксилу.

3-018. В качестве антиоксиданта к раствору аскорбиновой кислоты для инъекций добавляют:

- А. Фенилендиамин.
- Б. Натрия метабисульфит.
- В. Хлорбутанолгидрат.
- Г. Натрия бензоат.

3-019. Натрия гидрокарбонат добавляют к раствору аскорбиновой кислоты для инъекций для:

- А. Образования динатриевой соли по енольным гидроксилам.
- Б. Создания оптимального значения рН.
- В. Предотвращения гидролиза лактонного кольца.
- Г. Взаимодействия со спиртовым гидроксидом.

3-020. При количественном определении ацетилсалициловой кислоты методом алкаиметрии необходимо добавление спирта и охлаждение жидкости для:

- А. Предотвращения гидролиза сложноэфирной связи.
- Б. Растворения лекарственного вещества.
- В. Предотвращения гидролиза образующейся соли.
- Г. Извлечения продукта реакции.

3-021. Для ацетилсалициловой кислоты в различных ФС рекомендованы методы количественного определения:

- А. Алкаиметрия прямое титрование.
- Б. Алкаиметрия обратное титрование.
- В. Броматометрия.
- Г. ВЭЖХ.

3-022. Для идентификации ацетилсалициловой кислоты можно предложить образование:

- А. Индофенолового красителя.
- Б. Азокрасителя.
- В. Ауринового красителя.
- Г. Азометинового красителя.

3-023. Для определения примеси салициловой кислоты в ацетилсалициловой кислоте в различных ФС используют методы:

- А. Колориметрия.
- Б. ВЭЖХ.
- В. Алкаиметрия.
- Г. Перечисленные в п. А, Б, В.

3-024. Получение индофенолового красителя для ацетилсалициловой кислоты можно провести с реактивами:

- А. Бромная вода, раствор аммиака, раствор минеральной кислоты.
- Б. Стрептоид, натрия нитрит, хлористоводородная кислота, натрия гидроксид.
- В. Серная кислота концентрированная, формалин.
- Г. Хлористоводородная кислота, стрептоид.

3-025. Азокраситель для ацетилсалициловой кислоты можно получить, используя реактивы:

- А. Хлористоводородная кислота, натрия нитрит, норсульфазол, натрия гидроксид.
- Б. Хлорамин, раствор аммиака, раствор минеральной кислоты.
- В. Серная кислота концентрированная, формалин.
- Г. Анилин, хлористоводородная кислота.

3-026. Ауриновый краситель для ацетилсалициловой кислоты можно получить, используя реактивы:

- А. Норсульфазол, хлористоводородная кислота.
- Б. Норсульфазол, натрия нитрит, хлористоводородная кислота, натрия гидроксид.

- В. Формалин, серная кислота концентрированная.
- Г. Хлорная известь, раствор аммиака, раствор минеральной кислоты.

3-027. Наиболее оптимальным методом оценки качества ацетилсалициловой кислоты (подлинность, количественное определение, определение примеси салициловой кислоты) является:

- А. ИК-спектрофотометрия.
- Б. Алкалиметрия.
- В. УФ-спектрофотометрия.
- Г. ВЭЖХ.

3-028. Недопустимыми примесями в глюкозе безводной являются:

- А. Ионы кальция.
- Б. Ионы бария.
- В. Ионы мышьяка.
- Г. Декстрин.

3-029. Количественное определение глюкозы в растворе для инъекций можно провести методами:

- А. Рефрактометрии.
- Б. Поляриметрии.
- В. Йодометрии в щелочной среде (обратное титрование).
- Г. Перечисленными в п. А, Б, В.

3-030. Для идентификации глюкозы безводной можно использовать:

- А. Удельное вращение.
- Б. Реакцию с реактивом Фелинга.
- В. Реакцию конденсации с тимолом.
- Г. Реакцию комплексообразования с солью кобальта и эквивалентным количеством щелочи.

3-031. Глюкоза дает азометиновый краситель с реактивами:

- А. Хлорамин, раствор аммиака, раствор минеральной кислоты.
- Б. Щелочной раствор тимол (Тимолол), натрия нитрит, хлористоводородная кислота.
- В. Стрептоцид, хлористоводородная кислота.
- Г. Салициловая кислота, серная кислота концентрированная.

3-032. Глюкоза дает ауриновый краситель с реактивами:

- А. Хлорная известь, раствор аммиака, раствор минеральной кислоты.
- Б. Тимол, натрия гидроксид, натрия нитрит, хлористоводородная кислота разведенная.
- В. Стрептоцид, раствор аммиака, раствор минеральной кислоты.
- Г. Салициловая кислота, серная кислота концентрированная.

3-033. При добавлении к раствору атропина сульфата для инъекций раствора аммиака по методике ФС сразу появилось помутнение, что обусловлено:

- А. Гидролизом соли препарата и выделением основания атропина.
- Б. Гидролизом сложноэфирной связи и выделением продуктов гидролиза.

- В. Взаимодействием остатка троповой кислоты с реактивом.
- Г. Наличием примеси апоатропина.

3-034. Количественное определение атропина сульфата в растворе для инъекций проводят методом:

- А. Кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной с добавлением уксусного ангидрида.
- Б. Кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной без добавления уксусного ангидрида.
- В. Фотоэлектроколориметрии.
- Г. Алкалометрии по остатку серной кислоты.

3-035. Количественное определение атропина сульфата в растворе для инъекций по ФС основано на реакции:

- А. Окисления спиртового гидроксила в остатке троповой кислоты.
- Б. Комплексообразования за счет спиртового гидроксила.
- В. Комплексообразования за счет третичного атома азота.
- Г. Гидролиза сложноэфирной группы.

3-036. Для выделения основания атропина из соли атропина сульфат используют:

- А. 0,1 н раствор хлористоводородной кислоты.
- Б. Раствор аммиака.
- В. Раствор натрия гидроксида 10%.
- Г. Раствор хлористоводородной кислоты 8%.

3-037. Основание атропина выделяют из соли атропина сульфат раствором аммиака, так как лекарственное средство легко:

- А. Окисляется.
- Б. Восстанавливается.
- В. Гидролизуется сложноэфирная связь сильными щелочами.
- Г. Расщепляется структура тропана.

3-038. Общими испытаниями и реакциями для идентификации атропина сульфата и кортизона ацетата являются:

- А. УФ-спектр.
- Б. ИК-спектр.
- В. Удельное вращение.
- Г. Взаимодействие с фенилгидразином.

3-039. Общими испытаниями и реакциями для идентификации феноксиметилпенициллина и пирацетама являются:

- А. УФ-спектр.
- Б. Удельное вращение.
- В. ИК-спектр.
- Г. Гидроксидная реакция.

3-040. Гексаметилентетрамин (Метенамин) в определенных условиях реагирует с:

- А. Салициловой кислотой.

- Б. Хлоралгидратом.
- В. Антипирином (Феназон).
- Г. Фурацилином (Нитрофурал).

3-041. Оптимальные методы количественного определения аскорбиновой и никотиновой кислот при их совместном присутствии:

- А. Алкалиметрия.
- Б. Алкалиметрия и йодометрия в определенных условиях.
- В. Алкалиметрия и титрование 0,1 М раствором серебра нитрата.
- Г. Фотоколориметрия с раствором йода.

3-042. Общими испытаниями и реакциями для идентификации дигитоксина и гидрокортизона ацетата являются:

- А. ИК-спектр.
- Б. УФ-спектр.
- В. Удельное вращение.
- Г. Гидроксисомовая реакция.

3-043. К группе нестойких и скоропортящихся препаратов относят формалин и раствор водорода пероксида 3%, так как они:

- А. Летучи.
- Б. Легко окисляются.
- В. Легко восстанавливаются.
- Г. Термолабильны.

3-044. С гексаметиленetetрамин (Метенамин) в среде серной кислоты концентрированной могут реагировать:

- А. Парацетамол.
- Б. Ацетилсалициловая кислота.
- В. Анестезин (Бензокаин).
- Г. Эуфиллин (Аминофиллин).

3-045. Лекарственные средства, обладающие оптической активностью:

- А. Глутаминовая кислота.
- Б. Бензилпенициллина натриевая соль.
- В. Метионин.
- Г. Гексенал (Гексабарбитал).

3-046. Общими испытаниями и реакциями для идентификации прегнина и камфоры являются:

- А. Удельное вращение.
- Б. ИК-спектр.
- В. Реакция с раствором серебра нитрата.
- Г. Реакция с гидроксисиламином в определенных условиях.

3-047. Общими испытаниями и реакциями для идентификации ампициллина, цефалексина и глутаминовой кислоты являются:

- А. Удельное вращение.
- Б. УФ-спектр.

- В. ИК-спектр.
- Г. Реакция с нингидрином.

3-048. С реактивом Фелинга могут взаимодействовать лекарственные средства:

- А. Цефалексин.
- Б. Аскорбиновая кислота.
- В. Кортизона ацетат.
- Г. Дигоксин.

3-049. Не подвергается термической стерилизации раствор для инъекций:

- А. Гексенала (Гексабарбитал).
- Б. Гексаметилентетрамина (Метенамин).
- В. Глюкозы.
- Г. Анальгина (Метамизол натрия).

3-050. В асептических условиях (без термической стерилизации) готовятся инъекционные лекарственные формы:

- А. Аскорбиновой кислоты.
- Б. Глюкозы.
- В. Адреналина гидрохлорида.
- Г. Тиопентал-натрия.

3-051. С гидроксиламином в определенных условиях могут взаимодействовать:

- А. Прегнин.
- Б. Ментол.
- В. Бромкамфора.
- Г. Терпингидрат.

3-052. С гидроксиламином в определенных условиях могут взаимодействовать:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Камфора.
- В. Сульфацил-натрий.
- Г. Прогестерон.

3-053. С гидроксиламином с образованием оксима может взаимодействовать:

- А. Ментол.
- Б. Камфора.
- В. Глюкоза.
- Г. Стрептоцид.

3-054. С гидроксиламином и железа(III) хлоридом с образованием гидроксиамата (в определенных условиях) может взаимодействовать:

- А. Дезоксикортикостерона ацетат.
- Б. Камфора.
- В. Фурацилин (Нитрофурал).
- Г. Пирацетам.

3-055. С раствором фенилгидразина сульфата могут взаимодействовать:

- А. Кортизона ацетат.
- Б. Фенобарбитал.

- В. Преднизолон.
- Г. Анальгин (Метамизол натрия).

3-056. Количественное определение натрия *пара*-аминосалицилата в таблетках 0,5 г по ГФ проводят методом:

- А. Нитритометрии.
- Б. Броматометрии прямое титрование.
- В. Броматометрии обратное титрование.
- Г. Ацидиметрии с добавлением формалина в спирто-ацетоновой смеси.

3-057. В определенных условиях может выделять формальдегид:

- А. Антипирин (Феназон).
- Б. Гексаметиленetetрамин (Метенамин).
- В. Барбитал.
- Г. Феназепам.

3-058. В определенных условиях может выделять формальдегид:

- А. Анальгин (Метамизол натрия).
- Б. Аминалон.
- В. Камфора.
- Г. Салициловая кислота.

3-059. В определенных условиях может выделять формальдегид:

- А. Стрептоцид растворимый.
- Б. Фенобарбитал.
- В. Стрептомицина сульфат.
- Г. Фурацилин (Нитрофура).

3-060. В определенных условиях может выделять формальдегид:

- А. Гексамидин (Примидон).
- Б. Оксафенамид (Осальмид).
- В. Синэстрол.
- Г. Стрептоцид.

3-061. При количественном определении натрия *пара*-аминосалицилата в таблетках добавление формалина обусловлено:

- А. Более четким переходом окраски индикатора.
- Б. Предотвращением окисления фенольного гидроксила.
- В. Предотвращением окисления первичной ароматической аминогруппы.
- Г. Образованием оксиметильного производного по первичной ароматической аминогруппе.

3-062. При количественном определении натрия *пара*-аминосалицилата в таблетках добавление спирто-ацетоновой смеси обусловлено:

- А. Предотвращением окисления первичной ароматической аминогруппы.
- Б. Предотвращением окисления фенольного гидроксила.
- В. Более четким переходом окраски индикатора.
- Г. Извлечением выделяющейся *пара*-аминосалициловой кислоты в спирто-ацетоновую смесь.

3-063. Результатом реакции конденсации глюкозы с анилином в присутствии хлористоводородной кислоты концентрированной является образование:

- А. Арилметанового красителя.
- Б. Азометинового красителя.
- В. Индофенолового красителя.
- Г. Соли диазония.

3-064. При проведении количественного определения окисляется йодом в щелочной среде:

- А. Феноксиметилпенициллин.
- Б. Метионин.
- В. Анальгин (Метамизол натрия).
- Г. Аскорбиновая кислота.

3-065. При проведении количественного определения окисляется йодом в щелочной среде:

- А. Изониазид.
- Б. Анальгин (Метамизол натрия).
- В. Натрия тиосульфат.
- Г. Аскорбиновая кислота.

3-066. Йодом в щелочной среде окисляется:

- А. Глюкоза.
- Б. Цистеин.
- В. Натрия тиосульфат.
- Г. Анальгин (Метамизол натрия).

3-067. Йодом в щелочной среде окисляется:

- А. Формалин.
- Б. Адреналина гидротартрат.
- В. Кофеин.
- Г. Дибазол (Бендазол).

3-068. Йодом в щелочной среде окисляется:

- А. Хлоралгидрат.
- Б. Кофеин.
- В. Анальгин (Метамизол натрия).
- Г. Аскорбиновая кислота.

3-069. Недопустимую примесь солей аммония и параформа определяют в лекарственном веществе:

- А. Стрептоцид растворимый.
- Б. Анальгин (Метамизол натрия).
- В. Гексаметиленetetрамин (Метенамин).
- Г. Гексамидин (Примидон).

3-070. Примесь солей аммония и параформа в гексаметиленetetрамине определяют с:

- А. Реактивом Фелинга.

- Б. Реактивом Толленса.
- В. Реактивом Нesslerа.
- Г. Хромотроповой кислотой.

3-071. Примесь альдегидов определяют в лекарственных средствах:

- А. Этиловый спирт.
- Б. Эфир для наркоза.
- В. Глицерин.
- Г. Глюкоза.

3-072. В химической структуре аскорбиновой кислоты содержатся:

- А. Спиртовые гидроксилы.
- Б. Один енольный гидроксил.
- В. Два енольных гидроксила.
- Г. Ненасыщенное лактонное кольцо.

3-073. В химической структуре аскорбиновой кислоты содержатся:

- А. Фенольные гидроксилы.
- Б. Один енольный гидроксил.
- В. Два енольных гидроксила.
- Г. Ненасыщенное лактамное кольцо.

3-074. В химической структуре аскорбиновой кислоты содержатся:

- А. Спиртовые гидроксилы.
- Б. Полуацетальный гидроксил.
- В. Два енольных гидроксила.
- Г. Сложноэфирная связь.

3-075. В определенных условиях реагируют между собой два лекарственных средства:

- А. Резорцин.
- Б. Натрия тиосульфат.
- В. Канамицина сульфат.
- Г. Плутаминовая кислота.

3-076. В определенных условиях реагируют между собой два лекарственных средства:

- А. Анальгин (Метамизол натрия).
- Б. Салициловая кислота.
- В. Натрия бензоат.
- Г. Плутаминовая кислота.

3-077. В определенных условиях реагируют между собой два лекарственных средства:

- А. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- Б. Салициловая кислота.
- В. Натрия бензоат.
- Г. Плутаминовая кислота.

3-078. Пирацетам подвергается щелочному гидролизу, так как в его структуре имеются:

- А. Амидная группа.
- Б. Сожноэфирная группа.
- В. Лактонное кольцо.
- Г. Лактамное кольцо.

3-079. Неодикумарин подвергается щелочному гидролизу, так как в его структуре содержатся:

- А. Лактонное кольцо.
- Б. Лактамное кольцо.
- В. Сложноэфирная связь.
- Г. Амидная связь.

3-080. Общими испытаниями для идентификации глутаминовой кислоты и ампициллина являются:

- А. Реакция с нингидрином.
- Б. ИК-спектр.
- В. Реакция окисления йодом.
- Г. Гидроксатовая реакция.

3-081. Восстанавливающими свойствами обладает лекарственное средство:

- А. Анальгин (Метамизол натрия).
- Б. Салициловая кислота.
- В. Натрия бензоат.
- Г. Глутаминовая кислота.

3-082. Восстанавливающими свойствами обладают лекарственные средства:

- А. Глюкоза.
- Б. Формалин.
- В. Фторотан.
- Г. Калия ацетат.

3-083. Содержат сложно-эфирную группу лекарственные вещества:

- А. Атропина сульфат.
- Б. Лактоза.
- В. Кортизона ацетат.
- Г. Стрептомицина сульфат.

3-084. С раствором меди сульфата в различных условиях могут взаимодействовать:

- А. Фурацилин (Нитрофуралин).
- Б. Натрия салицилат.
- В. Глюкоза.
- Г. Барбитал.

3-085. При нагревании с раствором щелочи аммиак выделяет:

- А. Пирацетам.
- Б. Аминалон.

- В. Антипирин (Феназон).
- Г. Токоферола ацетат.

3-086. При нагревании с раствором щелочи аммиак выделяют:

- А. Стрептомицина сульфат.
- Б. Аминалон.
- В. Никотиновая кислота.
- Г. Пирацетам.

3-087. Сероводород выделяется при нагревании кристаллического лекарственного средства:

- А. Стрептоцид.
- Б. Аминалон.
- В. Антипирин (Феназон).
- Г. Токоферола ацетат.

3-088. Реакцию подлинности на адреналина гидротартрат с растворами железа(III) хлорида и аммиака можно отнести к реакции:

- А. Окисления.
- Б. Комплексообразования.
- В. Комплексообразования и окисления.
- Г. Восстановления.

3-089. Основание адреналина из соли адреналина гидротартрат выделяют раствором:

- А. Аммиака.
- Б. Натрия гидроксида.
- В. Натрия карбоната.
- Г. Натрия гидрокарбоната.

3-090. Основание норадреналина после выделения его из соли норадреналина гидротартрат идентифицируют по:

- А. Температуре плавления.
- Б. Удельному вращению.
- В. Удельному показателю поглощения.
- Г. ИК-спектру.

3-091. Для идентификации ацетилсалициловой кислоты можно использовать реакции образования красителей в определенных условиях:

- А. Индофенолового.
- Б. Арилметанового.
- В. Азокрасителя.
- Г. Тиазолового.

3-092. Определение примеси свободной салициловой кислоты в таблетках ацетилсалициловой кислоты по 0,25 и 0,5 г в различных ФС проводят методом:

- А. Алкалометрии.
- Б. Колориметрии.
- В. Спектрофотометрии.
- Г. ВЭЖХ.

3-093. Для идентификации аскорбиновой кислоты используют:

- А. УФ-спектр.
- Б. ИК-спектр.
- В. Удельное вращение.
- Г. Реакцию с нингидрином.

3-094. При йодатометрическом определении аскорбиновой кислоты выделяющийся в результате титрования йод:

- А. Взаимодействует с калия йодидом.
- Б. Оттитровывается стандартным раствором натрия тиосульфата.
- В. Взаимодействует с крахмалом.
- Г. Окрашивает хлороформный слой в фиолетовый цвет.

3-095. При количественном определении раствора аскорбиновой кислоты для инъекций добавление формальдегида обусловлено:

- А. Предотвращением окисления лекарственного средства.
- Б. Предотвращением гидролиза лактонного кольца.
- В. Взаимодействием с натрия метабисульфитом.
- Г. Взаимодействием с ендиольной группой.

3-096. Этинилэстрадиол бензоат образуется за счет:

- А. Фенольного гидроксила.
- Б. Спиртового гидроксила.
- В. Этинильного радикала.
- Г. Фенольного и спиртового гидроксидов.

3-097. Для количественного определения этинилэстрадиола рекомендуются методы:

- А. Поляриметрия.
- Б. УФ-спектрофотометрия.
- В. ВЭЖХ.
- Г. ИК-спектр.

3-098. Количественное определение этинилэстрадиола в таблетках проводят методом:

- А. Поляриметрии.
- Б. УФ-спектрофотометрии.
- В. Фотометрии по реакции с диазореактивом.
- Г. Фотометрии с серной кислотой концентрированной.

3-099. Для количественного определения этинилэстрадиола в таблетках применяют метод фотоэлектроколориметрии по цветной реакции с:

- А. Железа(III) хлоридом.
- Б. Диазореактивом.
- В. Бромной водой.
- Г. Серной кислотой концентрированной.

3-100. Реакция подлинности на атропина сульфат с азотной кислотой концентрированной, раствором калия гидроксида спиртовым в среде ацетона обусловлена:

- А. Наличием гетероциклического атома азота.
- Б. Наличием сложноэфирной группы.
- В. Наличием остатка троповой кислоты.
- Г. Гетероциклической структурой метилпирролидина.

3-101. Основание атропина из соли атропина сульфат выделяют раствором:

- А. Аммиака.
- Б. Натрия гидроксида.
- В. Натрия гидрокарбоната.
- Г. Натрия карбоната.

3-102. Основание атропина после выделения из соли атропина сульфат идентифицируют по:

- А. Углу вращения.
- Б. Температуре плавления.
- В. ИК-спектру.
- Г. Удельному показателю поглощения.

3-103. Глюкоза может участвовать в образовании красителя:

- А. Индофенолового.
- Б. Арилметанового.
- В. Азокрасителя.
- Г. Азометинового.

3-104. Для количественного определения глюкозы безводной рекомендуется методы:

- А. Поляриметрия.
- Б. УФ-спектрофотометрия.
- В. ИК-спектрофотометрия.
- Г. Рефрактометрия.

3-105. Синэстрол в определенных условиях может образовывать красители:

- А. Индофеноловый.
- Б. Азокраситель.
- В. Арилметановый.
- Г. Азометиновый.

3-106. Количественное определение субстанции синэстрола проводят методом:

- А. Ацелирования.
- Б. Броматометрии прямое титрование.
- В. Броматометрии обратное титрование.
- Г. Фотометрии по реакции образования азокрасителя.

3-107. При количественном определении синэстрола методом ацелирования молярная масса эквивалента равна:

- А. 1.
- Б. 2.

- В. 4.
- Г. 8.

3-108. Восстанавливающими свойствами обладает лекарственное средство:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Меди сульфат.
- В. Калия ацетат.
- Г. Аминалон.

3-109. Восстанавливающими свойствами обладает лекарственное средство:

- А. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Б. Кальция глюконат.
- В. Пирацетам.
- Г. Дихлотиазид.

3-110. Восстанавливающими свойствами обладает лекарственное средство:

- А. Глюкоза.
- Б. Дибазол (Бендазол).
- В. Новокаиномид (Прокаиномид).
- Г. Дихлотиазид.

3-111. Величина удельного вращения является нормативным показателем качества для лекарственного средства:

- А. Глюкоза.
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Дибазол (Бендазол).
- Г. Папаверина гидрохлорид.

3-112. Величина удельного вращения является нормативным показателем качества для лекарственного средства:

- А. Преднизолон.
- Б. Рутин (Рутозид).
- В. Тимол (Тимолол).
- Г. Дибазол (Бендазол).

3-113. Кислотные свойства аскорбиновой кислоты обусловлены:

- А. Спиртовыми гидроксилами.
- Б. Енольными гидроксилами.
- В. Карбоксильной группой.
- Г. Фенольными гидроксилами.

3-114. Общими испытаниями и реакциями идентификации для глутаминовой кислоты и цефалексина являются:

- А. Удельное вращение.
- Б. УФ-спектр.
- В. Реакция с нингидрином.
- Г. ИК-спектр.

3-115. Ненасыщенное лактонное кольцо содержат лекарственные средства:

- А. Пирацетам.

- Б. Аскорбиновая кислота.
- В. Неодикумарин (Этилбискумацетат).
- Г. Дигоксин.

3-116. Лактонное кольцо в химической структуре содержат лекарственные средства:

- А. Бензилпенициллина калиевая соль.
- Б. Строфантин-К.
- В. Неодикумарин (Этилбискумацетат).
- Г. Фуразолидон.

3-117. В химической структуре цефалексина содержатся:

- А. Лактонное кольцо.
- Б. Лактамное кольцо.
- В. Остаток алифатической аминокислоты.
- Г. *мета*-Дигидротиазиновое кольцо.

3-118. В химической структуре ампициллина содержатся кольца:

- А. Тиазолидиновое.
- Б. *мета*-Дигидротиазиновое.
- В. Лактонное.
- Г. Лактамное.

3-119. Остаток алифатической аминокислоты содержит:

- А. Ампициллин.
- Б. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- В. Папаверина гидрохлорид.
- Г. Фенобарбитал.

3-120. Получение железа(III) или меди(II) гидроксаматов возможно для лекарственного средства:

- А. Анестезин (Бензокаин).
- Б. Дибазол (Бендазол).
- В. Глутаминовая кислота.
- Г. Камфора.

3-121. Общим фармакопейным методом количественного определения ментола и субстанции синэстрола является:

- А. Броматометрия.
- Б. Алкалиметрия.
- В. Ацетилирование.
- Г. Ацидиметрия.

3-122. Общим фармакопейным методом количественного определения стрептоцида и сульфокамфокаина является:

- А. Алкалиметрия.
- Б. Нитритометрия.
- В. Фотометрия.
- Г. Броматометрия.

3-123. Реакцию образования сложного эфира с последующим определением его температуры плавления используют для:

- А. Ментола.
- Б. Этинилэстрадиола.
- В. Новокаина гидрохлорида (Прокаин).
- Г. Тестостерона пропионата.

3-124. Оптически активными являются лекарственные средства:

- А. Ментол.
- Б. Тестостерона пропионат.
- В. Кодеин.
- Г. Метионин.

3-125. Свойствами восстановителя обладают лекарственные средства:

- А. Преднизолон.
- Б. Фурацилин (Нитрофурал).
- В. Дихлотиазид.
- Г. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).

3-126. Свойствами восстановителя обладают лекарственные средства:

- А. Кортизона ацетат.
- Б. Фурацилин (Нитрофурал).
- В. Кальция лактат.
- Г. Дибазол (Бендазол).

3-127. Для количественного определения камфоры можно использовать:

- А. УФ-спектрофотометрию.
- Б. ИК-спектроскопию.
- В. Поляриметрию.
- Г. Реакцию образования оксима.

3-128. Общими реакциями идентификации для сульфацил-натрия и сульфокамфокаина являются:

- А. Образование азокрасителя.
- Б. Доказательство ковалентно связанной сульфогруппы.
- В. Доказательство кетогруппы.
- Г. Доказательство сложноэфирной группы.

3-129. Карбонильную группу у камфоры и кортикостероидов можно подтвердить:

- А. Реакцией окисления.
- Б. УФ-спектрофотометрией.
- В. Реакцией образования оксима.
- Г. Реакцией образования гидразонов.

3-130. В химической структуре первичную алифатическую аминогруппу содержат:

- А. Цистеин.
- Б. Цефалексин.
- В. Сульфацил-натрий.
- Г. Анестезин (Бензокаин).

3-131. В химической структуре первичную ароматическую аминогруппу содержат:

- А. Метионин.
- Б. Ампициллин.
- В. Сульфацил-натрий.
- Г. Анестезин (Бензокаин).

3-132. Величина удельного вращения является нормативным показателем качества лекарственных средств:

- А. Гидрокортизона ацетат.
- Б. Бензилпенициллина натриевая соль.
- В. Камфора.
- Г. Метионин.

3-133. Величина удельного вращения является нормативным показателем качества лекарственных средств:

- А. Кортизона ацетат.
- Б. Аскорбиновая кислота.
- В. Ментол.
- Г. Атропина сульфат.

3-134. Натрия метабисульфит применяется в качестве стабилизатора для инъекционных растворов лекарственных средств:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Глюкоза.
- В. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Г. Эфедрина гидрохлорид.

3-135. Натрия метабисульфит применяется в качестве стабилизатора для инъекционных растворов лекарственных средств:

- А. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Б. Глюкоза.
- В. Дибазол (Бендазол).
- Г. Раствор адреналина гидрохлорида.

3-136. Величина удельного вращения не определяется при стандартизации лекарственного средства:

- А. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Б. Левомецетина стеарат.
- В. Глутаминовая кислота.
- Г. Глюкоза.

3-137. Натрия метабисульфит применяется в качестве стабилизатора инъекционного раствора лекарственного средства:

- А. Адреналина гидротартрат.
- Б. Глюкоза.
- В. Гексаметиленetetрамин (Метенамин).
- Г. Эфедрина гидрохлорид.

3-138. Реакцию кислотного гидролиза применяют в испытаниях на подлинность лекарственного средства:

- А. Гексаметиленetetрамин (Метенамин).
- Б. Парацетамол.
- В. Хлоралгидрат.
- Г. Кодеин.

3-139. Изменение внешнего вида вследствие окисления наиболее характерно для:

- А. Резорцина.
- Б. Глутаминовой кислоты.
- В. Калия ацетата.
- Г. Камфоры.

3-140. Изменение внешнего вида вследствие окисления наиболее характерно для:

- А. Натрия *para*-аминосалицилата.
- Б. Мефенамовой кислоты.
- В. Кальция глюконата.
- Г. Ментола.

3-141. Осадок, идентифицируемый по величине удельного вращения, выделяется при действии раствора аммиака на водный раствор лекарственного средства:

- А. Новокаина гидрохлорид.
- Б. Адреналина гидротартрат.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Сульфацил-натрия.

3-142. Выделяется осадок при действии раствора натрия ацетата на водный раствор лекарственного средства:

- А. Аминазина гидрохлорид.
- Б. Анестезин (Бензокаин).
- В. Папаверина гидрохлорид.
- Г. Кодеина фосфат.

3-143. Не наблюдается выделение осадка при действии щелочи на водный раствор лекарственных средств:

- А. Натрия диклофенак.
- Б. Никотинамид.
- В. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Г. Аскорбиновая кислота.

3-144. К солям слабого органического основания и сильной минеральной кислоты относится:

- А. Анестезин (Бензокаин).
- Б. Дибазол (Бендазол).
- В. Кодеин.
- Г. Пирацетам.

3-145. Добавление уксусного ангидрида необходимо при количественном определении методом кислотно-основного титрования в среде уксусной кислоты ледяной:

- А. Кофеина.
- Б. Атропина сульфата.
- В. Папаверина гидрохлорида.
- Г. Аминалона.

3-146. В реакцию diaзотирования и азосочетания вступает лекарственное средство:

- А. Анестезин (Бензокаин).
- Б. Дибазол (Бендазол).
- В. Атропина сульфат.
- Г. Изониазид.

3-147. В реакцию diaзотирования и азосочетания не вступает лекарственное средство:

- А. Анестезин (Бензокаин).
- Б. Дибазол (Бендазол).
- В. Парацетамол.
- Г. Сульфацил-натрия.

3-148. В реакцию соле- и комплексообразования с раствором меди(II) сульфата в определенных условиях вступают лекарственные средства:

- А. Салициловая кислота.
- Б. Гексаметиленetetрамин (Метенамин).
- В. Атропина сульфат.
- Г. Эфедрина гидрохлорид.

3-149. Образование арилметанового красителя характерно для лекарственного средства:

- А. Гексамидин (Примидон).
- Б. Бензойная кислота.
- В. Никотиновая кислота.
- Г. Фталазол (Фталилсульфатиазол).

3-150. В реакцию diaзотирования и азосочетания вступает лекарственное средство:

- А. Бензилпенициллина новокаиновая соль.
- Б. Бензойная кислота.
- В. Атропина сульфат.
- Г. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).

3-151. Метод цериметрии используют для количественного определения лекарственного средства:

- А. Токоферола ацетат.
- Б. Атропина сульфат.
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Лидокаин.

3-152. Метод периметрии используют для количественного определения лекарственных средств:

- А. Викасол (Менадиона натрия бисульфит).
- Б. Тимол (Тимолол).
- В. Новокаина гидрохлорид (Прокаин).
- Г. Токоферола ацетат.

3-153. В реакцию диазотирования и азосочетания вступает лекарственное средство:

- А. Никотинамид.
- Б. Дибазол (Бендазол).
- В. Сульфадимезин.
- Г. Никотиновая кислота.

3-154. Общими реакциями идентификации для синэстрола и резорцина могут быть:

- А. Образование азокрасителя.
- Б. Окисление раствором серебра нитрата.
- В. Ацелирование.
- Г. Комплексообразование с раствором железа(III) хлорида.

3-155. Для строфантина-К и глюкозы общей реакцией подлинности является реакция с:

- А. Пикриновой кислотой.
- Б. Реактивом Фелинга.
- В. Гидроксиламином.
- Г. Серной кислотой концентрированной.

3-156. Для дифференциации сульфаниламидов и барбитуратов применяют реакцию (в определенных условиях):

- А. С раствором меди(II) сульфата.
- Б. Диазотирования и азосочетания.
- В. Пиролиза.
- Г. Окисления.

3-157. Образование окрашенного продукта с салициловой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для:

- А. Гексаметилентетрамина (Метенамин).
- Б. Стрептоцида.
- В. Антипирина (Феназон).
- Г. Глутаминовой кислоты.

3-158. Образование окрашенного продукта с салициловой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для:

- А. Анальгина (Метамизол натрия).
- Б. Аминазина гидрохлорида.
- В. Антипирина (Феназон).
- Г. Резорцина.

3-159. Образование окрашенного продукта с салициловой кислотой в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для:

- А. Дихлотиазида.
- Б. Стрептоцида.
- В. Бутадиона (Фенилбутазон).
- Г. Никотиновой кислоты.

3-160. В виде масляного раствора для инъекций применяется лекарственное средство:

- А. Пиридоксина гидрохлорид.
- Б. Фурадонин (Нитрофурантоин).
- В. Синэстрол.
- Г. Оксафенамид (Осальмид).

3-161. В виде масляного раствора для инъекций применяется лекарственное средство:

- А. Цианкобаламин.
- Б. Витамин А.
- В. Хлоралгидрат.
- Г. Оксафенамид (Осальмид).

3-162. Реагентом, позволяющим дифференцировать этазол и баритал-натрия, является раствор:

- А. Серебра нитрата.
- Б. Серной кислоты концентрированной.
- В. Меди сульфата.
- Г. Кобальта нитрата.

3-163. Образование окрашенного продукта с фенолами в присутствии серной кислоты концентрированной характерно для лекарственного средства:

- А. Глюкоза.
- Б. Тимол (Тимолол).
- В. Токоферола ацетат.
- Г. Рибофлавин.

3-164. Реакцию образования азокрасителя можно использовать для идентификации лекарственных средств:

- А. Фенобарбитал.
- Б. Дигоксин.
- В. Синэстрол.
- Г. Кортизона ацетат.

3-165. Общей реакцией идентификации для дигоксина и рутина (Рутозид) является взаимодействие с:

- А. Серной кислотой концентрированной.
- Б. Раствором натрия гидроксида.
- В. Реактивом Фелинга.
- Г. Раствором железа(III) хлорида.

3-166. При проведении реакции образования азокрасителя для салициловой кислоты и рутина необходимо использовать реагенты:

- А. Хлористоводородную кислоту разведенную.
- Б. Натрия гидроксид.
- В. Соль диазония.
- Г. Натрия нитрит.

3-167. Дезоксикортикостерона ацетат и новокаина гидрохлорид (Прокаин) дают гидроксамовую реакцию за счет:

- А. Амидной группы.
- Б. Сложноэфирной группы.
- В. Лактамного кольца.
- Г. Лактонного кольца.

3-168. Наиболее сильным восстановителем является лекарственное средство:

- А. Формалин.
- Б. Глюкоза.
- В. Аскорбиновая кислота.
- Г. Хлоралгидрат.

3-169. Окрашивание с раствором железа(III) хлорида дают лекарственные средства:

- А. Норадреналина гидротартрат.
- Б. Рутин (Рутозид).
- В. Глутаминовая кислота.
- Г. Синэстрол.

3-170. При гидролитическом разложении гексаметилентетрамина (Метенамин) и анальгина (Метамизол натрия) в кислой среде выделяется газообразное вещество:

- А. Углерода диоксид.
- Б. Формальдегид.
- В. Сероводород.
- Г. Аммиак.

3-171. В химической структуре пилокарпина гидрохлорида, аскорбиновой кислоты и строфантина-К содержится:

- А. Лактонное кольцо.
- Б. Лактамное кольцо.
- В. Сложноэфирная связь.
- Г. Амидная связь.

3-172. В химической структуре неодикумарина (Этилбискумацетат), аскорбиновой кислоты и строфантина-К содержится:

- А. Лактонное кольцо.
- Б. Лактамное кольцо.
- В. Сложноэфирная связь.
- Г. Амидная связь.

3-173. Осадки с общеалкалоидными осадительными реактивами образует:

- А. Неодикумарин (Этилбискумацетат).
- Б. Феноксиметилпенициллин.
- В. Дибазол (Бендазол).
- Г. Аскорбиновая кислота.

3-174. Осадки с общеалкалоидными осадительными реактивами образуют:

- А. Теобромин.
- Б. Кодеина фосфат.
- В. Дибазол (Бендазол).
- Г. Аскорбиновая кислота.

3-175. Гидразидом по химическому строению является:

- А. Никотинамид.
- Б. Изониазид.
- В. Фурацилин (Нитрофурал).
- Г. Пиридоксина гидрохлорид.

3-176. Спазмолитическими свойствами обладает:

- А. Дротаверина гидрохлорид.
- Б. Пиридоксина гидрохлорид.
- В. Рутин (Рутозид).
- Г. Бутадион (Фенилбутазон).

3-177. Лекарственным средством, имеющим окраску, является:

- А. Рутин (Рутозид).
- Б. Глутаминовая кислота.
- В. Тиамин бромид.
- Г. Кофеин.

3-178. Осадки с общеалкалоидными осадительными реактивами образует:

- А. Неодикумарин.
- Б. Феноксиметилпенициллин.
- В. Кофеин.
- Г. Глутаминовая кислота.

3-179. Лекарственными средствами, имеющими окраску, являются:

- А. Левомецетин.
- Б. Фурацилин (Нитрофурал).
- В. Тетрациклин.
- Г. Кофеин.

3-180. Реакцию с хромотроповой кислотой в определенных условиях можно провести для лекарственных средств:

- А. Феноксиметилпенициллин.
- Б. Дихлотиазид.
- В. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- Г. Барбитал.

3-181. Реакцию с хромотроповой кислотой в определенных условиях можно провести для лекарственного средства:

- А. Метионин.
- Б. Гексамидин (Примидон).
- В. Сульфадимезин.
- Г. Барбитал.

3-182. Общим реактивом для идентификации гексенала (Гексабарбитол), фенола и метилурацила (Диоксометилтетрагидропиримидин) может служить:

- А. Бромная вода.
- Б. Железа(III) хлорид.
- В. Серебра нитрат.
- Г. Меди(II) сульфат.

3-183. Взаимодействуют с бромной водой лекарственные средства:

- А. Синэстрол.
- Б. Метилурацил (Диоксометилтетрагидропиримидин).
- В. Фенол.
- Г. Ацетилсалициловая кислота.

3-184. Не взаимодействуют с раствором железа(III) хлорида:

- А. Ацетилсалициловая кислота.
- Б. Резорцин.
- В. Натрия салицилат.
- Г. Фенобарбитал.

3-185. Серебра нитрат как окислитель взаимодействует с лекарственным средством:

- А. Изониазид.
- Б. Натрия бромид.
- В. Этинилэстрадиол.
- Г. Калия ацетат.

3-186. Серебра нитрат как окислитель взаимодействует с лекарственным средством:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Натрия бромид.
- В. Барбитал-натрия.
- Г. Натрия цитрат.

3-187. Серебра нитрат как окислитель взаимодействует (в определенных условиях) с лекарственным средством:

- А. Хлоралгидрат.
- Б. Натрия бромид.
- В. Барбитал-натрия.
- Г. Этинилэстрадиол.

3-188. Серебра нитрат как осадительный реактив взаимодействует с лекарственным средством:

- А. Аскорбиновая кислота.
- Б. Натрия йодид.

- В. Изониазид.
- Г. Натрия цитрат.

3-189. Серебра нитрат взаимодействует с лекарственными средствами:

- А. Калия йодид.
- Б. Натрия тиосульфат.
- В. Этинилэстрадиол.
- Г. Изониазид.

3-190. Железа(III) хлорид как окислитель взаимодействует с лекарственным средством:

- А. Калия йодид.
- Б. Натрия бромид.
- В. Кальция глюконат.
- Г. Натрия цитрат.

3-191. Натрия нитрит в определенных условиях может применяться в анализе качества лекарственных средств:

- А. Парацетамол.
- Б. Аскорбиновая кислота.
- В. Антипирин (Феназон).
- Г. Тетрациклин.

3-192. Натрия нитрит как окислитель взаимодействует с лекарственными средствами:

- А. Анальгин (Метамизол натрия).
- Б. Никотиновая кислота.
- В. Натрия йодид.
- Г. Аминалон.

3-193. Натрия нитрит как окислитель может взаимодействовать с лекарственным средством:

- А. Глутаминовая кислота.
- Б. Антипирин.
- В. Калия йодид.
- Г. Аминалон.

3-194. Натрия нитрит (в определенных условиях) применяют в оценке качества лекарственных средств:

- А. Кодеин.
- Б. Сульфацил-натрий.
- В. Бензилпенициллина новокаиновая соль.
- Г. Сульфокамфокаин.

3-195. При гидролитическом разложении гексамидина (Примидон) и анальгина (Метамизол натрия) выделяется газообразное вещество:

- А. Азот.
- Б. Формальдегид.
- В. Аммиак.
- Г. Углерода диоксид.

3-196. Натрия нитрит в определенных условиях можно применить в оценке качества лекарственных средств:

- А. Левомецитин.
- Б. Никотиновая кислота.
- В. Антипирин (Феназон).
- Г. Аминалон.

3-197. При гидролитическом разложении гексамидина и дихлотиазиды выделяют газобразное вещество:

- А. Азот.
- Б. Формальдегид.
- В. Аммиак.
- Г. Углерода диоксид.

3-198. Нитрит-ион идентифицируют в кислой среде с лекарственным средством:

- А. Анальгин (Метамизол натрия).
- Б. Антипирин (Феназон).
- В. Железа(III) хлорид.
- Г. Дифениламин.

3-199. Дихлотиазид может давать окрашивание в присутствии серной кислоты концентрированной с лекарственными средствами:

- А. Тимол (Тимолол).
- Б. Натрия бензоат.
- В. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- Г. Синэстрол.

3-200. Гексамидин (Примидон) может давать окрашивание в присутствии серной кислоты концентрированной с лекарственными средствами:

- А. Натрия салицилат.
- Б. Натрия бензоат.
- В. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- Г. Парацетамол.

3-201. Анальгин (Метамизол натрия) дает окрашивание в присутствии серной кислоты концентрированной с лекарственными средствами:

- А. Салициловая кислота.
- Б. Натрия бензоат.
- В. Гексаметилентетрамин (Метенамин).
- Г. Тимол (Титмол).

3-202. Реакция образования основания Шиффа может быть использована для идентификации лекарственного средства:

- А. Глюкоза.
- Б. Антипирин (Феназон).
- В. Барбитал.
- Г. Рибофлавин.

3-203. Кофеин не образует осадка с реактивами:

- А. Люголя.
- Б. Нesslera.
- В. Майера.
- Г. Драгендорфа.

3-204. Выделение сероводорода (в определенных условиях) характерно для лекарственных средств:

- А. Метионин.
- Б. Стрептоцид.
- В. Аминазин гидрохлорид.
- Г. Фурадонин (Нитрофурантоин).

3-205. Методом Кьельдаля без предварительной минерализации можно провести количественное определение лекарственных средств:

- А. Нитроколин.
- Б. Пармидин.
- В. Пирацетам.
- Г. Глутаминовая кислота.

Ответы

3-001	А	3-025	А	3-049	Б
3-002	В	3-026	В	3-050	В
3-003	В	3-027	Г	3-051	А, В
3-004	Б	3-028	А, Б, В, Г	3-052	Б, Г
3-005	Б	3-029	Г	3-053	Б
3-006	В	3-030	А, Б, В, Г	3-054	А, Г
3-007	Г	3-031	В	3-055	А, В
3-008	Г	3-032	Г	3-056	Г
3-009	А	3-033	Г	3-057	Б
3-010	Б	3-034	В	3-058	А
3-011	А, Б, В, Г	3-035	В	3-059	А
3-012	Б	3-036	Б	3-060	А
3-013	Г	3-037	В	3-061	Г
3-014	В	3-038	А, Б, В	3-062	Г
3-015	Г	3-039	А, Б, В, Г	3-063	Б
3-016	В	3-040	А	3-064	А
3-017	Б	3-041	Б	3-065	А
3-018	Б	3-042	А, Б, В	3-066	А
3-019	Б	3-043	А, Б, Г	3-067	А
3-020	А	3-044	А, Б	3-068	А
3-021	А, Г	3-045	А, Б	3-069	В
3-022	А, Б, В	3-046	А, Б, Г	3-070	В
3-023	А, Б	3-047	А, В, Г	3-071	А, Б, В
3-024	А	3-048	Б, В, Г	3-072	А, В, Г

3-073	В	3-118	А, Г	3-163	А
3-074	А, В	3-119	А, Б	3-164	А, В
3-075	А, В	3-120	А	3-165	В
3-076	А, Б	3-121	В	3-166	Б, В
3-077	А, Б	3-122	Б	3-167	Б
3-078	А, Г	3-123	Б	3-168	В
3-079	А, В	3-124	А, Б	3-169	А, Б, Г
3-080	А, Б	3-125	А, Г	3-170	Б
3-081	А	3-126	А, В	3-171	А
3-082	А, Б	3-127	А, В, Г	3-172	А
3-083	А, В	3-128	А, Б	3-173	В
3-084	А, Б, В, Г	3-129	Б, В, Г	3-174	А, Б, В
3-085	А	3-130	А, Б	3-175	Б
3-086	А, Г	3-131	В, Г	3-176	А
3-087	А	3-132	А, Б, В	3-177	А
3-088	В	3-133	А, Б, В, Г	3-178	В
3-089	А	3-134	А, В	3-179	А, Б, В
3-090	Б	3-135	А, Г	3-180	А, Б, В
3-091	А, Б, В	3-136	А	3-181	Б
3-092	Г	3-137	А	3-182	А
3-093	А, Б, В	3-138	А, Б	3-183	А, Б, В
3-094	В	3-139	А	3-184	А, Г
3-095	В	3-140	А	3-185	А
3-096	А	3-141	Б	3-186	А
3-097	А, Б, В	3-142	В	3-187	А
3-098	В	3-143	А, Б, Г	3-188	Б
3-099	Б	3-144	Б	3-189	А, Б, В, Г
3-100	В	3-145	В	3-190	А
3-101	А	3-146	А	3-191	А, Б, Г
3-102	А	3-147	Б	3-192	А, В
3-103	Б, Г	3-148	А, Г	3-193	В
3-104	А, Г	3-149	А	3-194	А, Б, В, Г
3-105	А, Б, В	3-150	А	3-195	Б
3-106	А	3-151	А	3-196	А, В
3-107	Б	3-152	А, Г	3-197	Б
3-108	А	3-153	В	3-198	Б
3-109	А	3-154	А, В, Г	3-199	А, Г
3-110	А	3-155	Б	3-200	А, Г
3-111	А	3-156	А	3-201	А, Г
3-112	А	3-157	А	3-202	А
3-113	Б	3-158	А	3-203	Б, В
3-114	А, В, Г	3-159	А	3-204	А, Б
3-115	Б, В, Г	3-160	В	3-205	Б, В
3-116	Б, В, Г	3-161	Б		
3-117	Б, В, Г	3-162	В		

ТЕМА 4

Стандартизация лекарственных средств в соответствии с унифицированными требованиями и методами испытаний субстанций лекарственных средств

4-001. Фармацевтические субстанции:

- А. Бывают только твердыми.
- Б. Применяются для изготовления готовых лекарственных средств.
- В. Всегда растворимы в воде.
- Г. Являются веществами белого или слегка желтоватого цвета.
- Д. Не должны содержать примесей.

4-002. Растворимость субстанций обычно указывают:

- А. В виде массовой доли, выраженной в процентах.
- Б. В виде массовой доли, выраженной в долях единицы.
- В. В условных терминах.
- Г. В виде молярной концентрации.
- Д. В виде моляльной концентрации.

4-003. Растворимость субстанции в том или ином растворителе зависит от:

- А. Природы основного вещества.
- Б. Чистоты субстанции.
- В. Производителя субстанции.
- Г. Температуры.
- Д. Кристаллической структуры.

4-004. Содержание основного вещества в субстанции обычно нормируют в:

- А. Г/мл.
- Б. Мг/мл.
- В. Массовой доле, выраженной в процентах.
- Г. Моль/л.
- Д. Моль/кг.

4-005. Определение запаха проводят:

- А. Непосредственно в упаковке.
- Б. На часовом стекле через 15 мин.
- В. После растворения в соответствующем растворителе.

- Г. После высушивания в течение 1 ч при температуре 105 °С.
- Д. Методом полярографии.

4-006. Для установления подлинности фармацевтических субстанций используют:

- А. ИК-спектроскопию.
- Б. Спектрофотометрию в УФ и видимой областях спектра.
- В. Хроматографию.
- Г. Химические реакции.
- Д. Описание внешнего вида.

4-007. Для установления подлинности фармацевтических субстанций органической природы:

- А. Используют один наиболее достоверный метод.
- Б. Достаточно проведения нескольких химических реакций.
- В. Обычно используют сочетание нескольких аналитических методов.
- Г. Достаточно определения запаха и вкуса.
- Д. Достаточно оценки запаха, вкуса и внешнего вида.

4-008. Показатель «Температура плавления»:

- А. Используется для расчета содержания действующего вещества в процентах.
- Б. Используется для расчета содержания действующего вещества в ЕД.
- В. Характеризует подлинность субстанции.
- Г. Зависит от чистоты субстанции.
- Д. Используется для контроля качества только готовых лекарственных средств.

4-009. Метод поляриметрии основан на измерении:

- А. Окислительно-восстановительного потенциала.
- Б. Оптической плотности раствора.
- В. Показателя преломления раствора.
- Г. Влажности.
- Д. Угла вращения плоскости поляризованного света.

4-010. Метод поляриметрии используется для анализа:

- А. Субстанций исключительно неорганической природы.
- Б. Энантиомеров и в ряде случаев рацематов.
- В. Оптически неактивных соединений.
- Г. Веществ, имеющих в структуре хотя бы один хиральный атом.
- Д. Для соединений, имеющих не менее 6 атомов кислорода в молекуле.

4-011. Удельный показатель поглощения:

- А. Измеряют, если вещество обладает оптической активностью.
- Б. Измеряют для соединений, поглощающих УФ и видимое излучение в диапазоне приблизительно от 200 до 760 нм.
- В. Зависит от наличия сопряженных кратных связей в молекуле.
- Г. Характеризует чистоту субстанции.
- Д. Зависит от концентрации раствора.

4-012. Метод рефрактометрии основан на измерении:

- А. Температуры затвердевания жидкостей.
- Б. Показателя преломления.
- В. Температурных пределов перегонки.
- Г. Оптической плотности раствора.
- Д. Плотности раствора.

4-013. При анализе методом рефрактометрии учитывают:

- А. Атмосферную влажность.
- Б. Концентрацию углекислого газа в воздухе.
- В. Температуру образца.
- Г. Атмосферное давление.
- Д. Время суток.

4-014. Определение прозрачности раствора проводят:

- А. С использованием спектрофотометра.
- Б. Методом рефрактометрии.
- В. Визуально на матово-белом фоне в дневном отраженном свете.
- Г. Путем измерения оптической плотности раствора.
- Д. Визуально на черном фоне при освещении электрической лампой.

4-015. Для приготовления эталонов мутности используются:

- А. Гидразина сульфат.
- Б. Железа(III) хлорид.
- В. Железа(II) сульфат.
- Г. Гексаметиленetetрамин.
- Д. Вода.

4-016. Жидкость считается прозрачной, если она:

- А. По прозрачности не отличается от растворителя.
- Б. По прозрачности не отличается от растворителя или ее опалесценция не превышает таковую у эталона I.
- В. По прозрачности не отличается от воды.
- Г. По прозрачности не отличается от 0,1 М раствора хлористоводородной кислоты.
- Д. Не мутнеет в течение 1 ч от начала испытания.

4-017. Определение цветности раствора проводят:

- А. Методом титрования.
- Б. Визуально на матово-белом фоне в дневном отраженном свете.
- В. Визуально на черном фоне при освещении электрической лампой.
- Г. Хроматографически.
- Д. На фильтровальной бумаге типа «белая лента».

4-018. Жидкость считается бесцветной, если:

- А. Ее окраска не отличается от растворителя или не превышает интенсивность окраски эталона В9.
- Б. Ее окраска не отличается от растворителя.
- В. Ее окраска не отличается от воды.

- Г. Ее окраска не меняется в течение 24 ч от начала испытания.
Д. Для ее приготовления используется бесцветная или белая субстанция.

4-019. Определение pH раствора проводят:

- А. Потенциометрически.
Б. Титриметрически.
В. Пикнометрически.
Г. С использованием универсального индикатора.
Д. С использованием лакмуса.

4-020. Метод определения кислотности или щелочности:

- А. Хроматография.
Б. Титриметрия.
В. Комплексонометрия.
Г. Поляриметрия.
Д. Полярография.

4-021. Значение pH, кислотность и щелочность:

- А. Зависят от природы вещества.
Б. Зависят от содержания примесей.
В. Могут меняться при хранении.
Г. Не зависят от способа синтеза субстанции.
Д. Зависят от условий хранения.

4-022. Испытание субстанций по разделу нормативной документации «Вода» проводят:

- А. С использованием ареометра.
Б. Пикнометрически.
В. Выпариванием в токе азота.
Г. Титрованием по методу Карла Фишера.
Д. Путем кипячения в течение 30 мин.

4-023. Основной метод определения остаточных органических растворителей в субстанциях:

- А. Спектрофотометрия.
Б. ГЖХ.
В. ВЭЖХ.
Г. ТСХ.
Д. ЯМР-спектроскопия.

4-024. Примеси, которые могут присутствовать в органических субстанциях:

- А. Неорганические катионы и анионы.
Б. Близкие по структуре органические соединения и побочные продукты синтеза.
В. Остаточные органические растворители.
Г. Примеси из окружающей среды.
Д. В фармацевтических субстанциях наличие примесей недопустимо.

4-025. Если в разделе «Количественное определение» указан только нижний предел содержания действующего вещества (например, не менее 98,0%), то за верхний предел принимают:

- А. 100,0%.
- Б. 99,9%.
- В. 100,5%.
- Г. 101,0%.
- Д. 98,0%.

Ответы

4-001	Б	4-009	Д	4-017	Б
4-002	В	4-010	Б, Г	4-018	А
4-003	А, Б, В, Г, Д	4-011	Б, В, Г	4-019	А
4-004	В	4-012	Б	4-020	Б
4-005	Б	4-013	В	4-021	А, Б, В, Д
4-006	А, Б, В, Г	4-014	Д	4-022	Г
4-007	В	4-015	А, Г, Д	4-023	Б
4-008	В, Г	4-016	Б	4-024	А, Б, В, Г
				4-025	В

ТЕМА 5

Стандартизация лекарственных средств в соответствии с унифицированными требованиями и методами испытаний таблетированных лекарственных форм

5-001. Тест «Распадаемость»: укажите нормы для соответствующих лекарственных форм:

- | | |
|--|---------------------|
| А. Таблетки без оболочки. | 1. Не более 10 мин. |
| Б. Таблетки, покрытые пленочной оболочкой. | 2. Не более 15 мин. |
| В. Капсулы. | 3. Не более 30 мин. |
| | 4. Не более 20 мин. |

5-002. Тест «Истираемость» целесообразно проводить для следующих лекарственных форм:

- А. Таблетки, покрытые пленочной оболочкой.
- Б. Таблетки без оболочки.
- В. Таблетки шипучие.

5-003. Тест «Однородность массы»: укажите допустимые погрешности для таблеток соответствующей массы:

- | | |
|-------------|------------------|
| А. 0,095 г. | 1. $\pm 5\%$. |
| Б. 0,238 г. | 2. $\pm 7,5\%$. |
| В. 0,441 г. | 3. $\pm 10\%$. |
| Г. 1,100 г. | 4. $\pm 15\%$. |

5-004. Тест «Растворение» в кислотной и щелочной фазах проводится для:

- А. Таблеток без оболочки.
- Б. Таблеток, покрытых кишечнорастворимой оболочкой.

5-005. Определение времени растворения требуется для:

- А. Таблеток без оболочки.
- Б. Таблеток для рассасывания.
- В. Таблеток для приготовления раствора для наружного применения.

5-006. Тест «Растворение» не требуется для:

- А. Таблеток без оболочки.
- Б. Таблеток для рассасывания.

- В. Таблеток шипучих.
- Г. Таблеток жевательных.

5-007. Тест «Однородность дозирования по содержанию» необходимо проводить для таблеток, содержащих активный ингредиент в дозировке:

- А. 10 мг.
- Б. 20 мг.
- В. 30 мг.
- Г. 50 мг.
- Д. 100 мг.

5-008. Тест «Растворение»: количество таблеток, которое требуется для проведения соответствующих стадий:

- | | |
|----------------|--------|
| А. I стадия. | 1. 5. |
| Б. II стадия. | 2. 6. |
| В. III стадия. | 3. 10. |
| | 4. 12. |

5-009. Тест «Однородность дозирования по содержанию»: количество таблеток, которое требуется для проведения соответствующих стадий:

- | | |
|---------------|--------|
| А. I стадия. | 1. 5. |
| Б. II стадия. | 2. 6. |
| | 3. 10. |
| | 4. 12. |
| | 5. 20. |

5-010. Фармакопейная норма для стадии I теста «Растворение» для таблеток:

- А. $Q + 2\%$.
- Б. $Q + 3\%$.
- В. $Q + 5\%$.
- Г. $Q + 10\%$.

5-011. Тест «Остаточные органические растворители» может быть обязательным для следующих лекарственных форм:

- А. Таблетки, покрытые пленочной оболочкой.
- Б. Таблетки без оболочки.
- В. Субстанции для приготовления нестерильных лекарственных форм.
- Г. Субстанции для приготовления раствора для внутримышечных инъекций.

5-012. Метод газо-жидкостной хроматографии применяют для:

- А. Определения потери в массе при высушивании.
- Б. Определения остаточных органических растворителей.
- В. Количественного определения летучих активных ингредиентов.

5-013. Метод ВЭЖХ со стандартным образцом активного ингредиента применяется для:

- А. Определения подлинности.
- Б. Определения чистоты.
- В. Количественного определения.

5-014. Метод тонкослойной хроматографии может применяться в анализе таблеток для:

А. Определения подлинности.
Б. Определения посторонних примесей.
В. Количественного определения.

Ответы

5-001	А-2, Б-3, В-4	5-005	В	5-010	В
5-002	Б	5-006	Б, В, Г	5-011	А, В, Г
5-003	А-3, Б-2, В-1, Г-1	5-007	А, Б, В, Г	5-012	Б, В
5-004	Б	5-008	А-2, Б-2, В-4	5-013	А, Б, В
		5-009	А-3, Б-5	5-014	А, Б

ТЕМА 6

Стандартизация лекарственных средств в соответствии с унифицированными требованиями и методами испытаний инъекционных лекарственных форм

6-001. К инфузионным относятся растворы для парентерального применения объемом:

- А. 10-50 мл.
- Б. До 100 мл.
- В. 100 мл и более.
- Г. 500—1000 мл.

6-002. В качестве лекарственных средств для парентерального применения не используются:

- А. Водные растворы.
- Б. Неводные растворы.
- В. Суспензии.
- Г. Растительные экстракты.
- Д. Эмульсии.

6-003. Все лекарственные средства для парентерального применения должны выдерживать испытания на:

- А. Пирогенность.
- Б. Стерильность.
- В. Изотоничность.
- Г. Изогидричность.
- Д. Однородность дозирования.

6-004. Инъекционные растворы должны быть прозрачными, то есть согласно требованиям ГФ:

- А. Не отличаться по прозрачности от воды.
- Б. Не отличаться по прозрачности от воды или растворителя, используемого для их приготовления.
- В. Выдерживать сравнение с эталоном I.
- Г. Выдерживать сравнение с эталоном I, разведенным вдвое.
- Д. Выдерживать сравнение с эталоном В9.

6-005. В виде инъекционных лекарственных форм не применяется:

- А. Левомецитина гемисукцинат.
- Б. Токоферола ацетат.
- В. Гидрокортизон.
- Г. Глибенкламид.
- Д. Изониазид.

6-006. Пирогенные вещества в инъекционных растворах определяются методом:

- А. Высушивания.
- Б. Биологическим на мышах.
- В. Биологической оценки на кроликах.
- Г. Мембранной фильтрации.
- Д. Диффузии в агар.

6-007. Лекарственное средство для парентерального применения содержит соответствующее вспомогательное вещество:

- | | |
|--|--------------------------------|
| А. Раствор новокаина 0,25% для инъекций. | 1. Хлористоводородная кислота. |
| Б. Раствор глюкозы 5% для инфузий. | 2. Натрия гидрокарбонат. |
| В. Раствор никотиновой кислоты 10 мг/мл для инъекций. | 3. Натрия метабисульфит. |
| Г. Раствор аскорбиновой кислоты 50 мг/мл для внутривенного и внутримышечного введения. | 4. Трилон Б. |
| Д. Раствор адреналина гидрохлорида 0,1% для инъекций. | 5. Натрия цитрат. |

6-008. Требование ГФ к объему инъекционного раствора в сосудах зависит от:

- А. Природы лекарственного вещества.
- Б. Номинального объема.
- В. Наличия в растворе вспомогательных веществ.
- Г. Вязкости раствора.
- Д. Температуры.

6-009. Для определения показателя «Номинальный объем» лекарственного средства «Раствор глюкозы 10% для внутривенного введения» (5 мл) использование калиброванного цилиндра:

- А. Целесообразно.
- Б. Нецелесообразно.

6-010. Лекарственному средству соответствуют нормативные показатели качества:

- | | |
|--|----------------------------|
| А. Седуксен, раствор для внутривенного и внутримышечного введения 5 мг/2 мл № 5. | 1. Прозрачность. |
| | 2. Стерильность. |
| | 3. Механические включения. |

- Б. Гидрокортизон-Рихтер суспензия для внутрисуставного и околоуставного введения, 5 мл № 5.
- В. Флудара, модифицированный порошок для приготовления раствора для инъекций 50 мг № 1.
- Г. Дикарбазин Лахема, лиофилизат для приготовления раствора для внутривенного введения 100 мг № 10.
- 4. Масса содержимого сосуда.
- 5. Однородность дозирования.

6-011. Количество фенола, добавляемого в качестве вспомогательного вещества в лекарственные средства для парентерального введения, не должно превышать:

- А. 0,01%.
- Б. 0,05%.
- В. 0,1%.
- Г. 0,5%.
- Д. 1,0%.

6-012. Количество сернистого ангидрида (или эквивалентных количеств натрия или калия сульфита и бисульфита) в составе лекарственных средств для парентерального введения должно составлять:

- А. Не более 0,05%.
- Б. 0,05–1,0%.
- В. До 0,2%.
- Г. 1,0–2,5%.
- Д. Не более 2,5%.

6-013. Контролю на механические включения подвергаются:

- А. Все лекарственные вещества.
- Б. Инфузионные растворы.
- В. Препараты крови и кровезаменители.
- Г. Сухие лекарственные средства, применяемые в виде растворов.
- Д. Инъекционные растворы.

6-014. Контроль и подсчет количества частиц в лекарственных средствах для парентерального введения проводится методами:

- А. Визуальным.
- Б. Микроскопическим.
- В. Спектрофотометрическим.
- Г. Нефелометрическим.
- Д. Счетно-фотометрическим.

Ответы

6-001	В	6-007	А-1, Б-1, В-2, Г-2, 3; Д-1, 3	6-011	Г
6-002	Г	6-008	Б, Г, Д	6-012	В
6-003	А, Б, В, Г	6-009	Б	6-013	Б, В, Г, Д
6-004	Б, В	6-010	А-1, 2, 3; Б-2, 5; В-1, 2, 3, 4; Г-1, 2, 3, 4	6-014	А, Б, Д
6-005	Г				
6-006	В				

Минимальные системные требования определяются соответствующими требованиями программ Adobe Reader версии не ниже 11-й либо Adobe Digital Editions версии не ниже 4.5 для платформ Windows, Mac OS, Android и iOS; экран 10"

Учебное электронное издание

СБОРНИК ТЕСТОВ ПО ФАРМАЦЕВТИЧЕСКОЙ ХИМИИ

В двух томах

Том 2

Ведущий редактор *Н. Г. Иванова*
Художественный редактор *В. А. Прокудин*
Технический редактор *Т. Ю. Федорова*
Корректор *И. Н. Панкова*
Компьютерная верстка: *В. И. Савельев*

Подписано к использованию 10.08.18.

Формат 145×225 мм

Издательство «Лаборатория знаний»
125167, Москва, проезд Аэропорта, д. 3
Телефон: (499) 157-5272
e-mail: info@pilotLZ.ru, <http://www.pilotLZ.ru>

Пособие входит в состав учебно-методического комплекта по фармацевтической химии, подготовленного сотрудниками кафедры фармацевтической и токсикологической химии Института фармации ФГАОУ ВО Первого Московского государственного медицинского университета им. И.М. Сеченова под редакцией доктора фарм. наук, проф. Г. В. Раменской

- Фармацевтическая химия: учебник;
- Руководство к лабораторным занятиям по фармацевтической химии: практикум;
- Сборник тестов по фармацевтической химии: в 2 томах.

Настоящее издание предназначено для проверки уровня подготовки студентов, обучающихся по специальности «Фармация», а также для формирования умений и навыков, необходимых в практической деятельности провизора в области стандартизации и контроля качества лекарственных средств.

Нумерация и порядок тем сборника соответствуют нумерации и содержанию глав учебника.