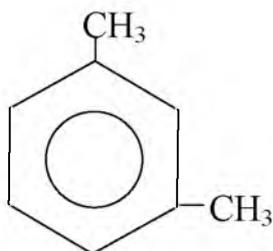


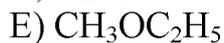
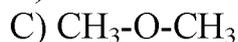
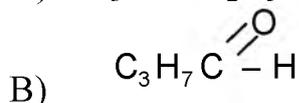
ХИМИЯ

1. Характер оксидов в ряду Na_2O , MgO , Al_2O_3 , SiO_2 , P_2O_5 , SO_3 , Cl_2O_7
 - A) кислотные свойства ослабевают
 - B) кислотные и основные свойства ослабевают
 - C) не меняется
 - D) основные свойства ослабевают, а кислотные усиливаются
 - E) основные свойства усиливаются
2. Оксид углерода (IV) и оксид кремния (IV)-это оксиды
 - A) амфотерные
 - B) несолеобразующие
 - C) основные
 - D) летучие
 - E) кислотные
3. Кальций получают
 - A) $\text{CaCl}_2 \xrightarrow{\text{электролиз, расплав}}$
 - B) $\text{CaO} + \text{CO} \rightarrow$
 - C) $\text{CaO} + \text{H}_2 \rightarrow$
 - D) $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow$
 - E) $\text{CaO} + \text{C} \rightarrow$
4. Гидроксид алюминия взаимодействует с
 - A) H_2O
 - B) $\text{Fe}(\text{OH})_3$
 - C) KCl
 - D) BaSO_4
 - E) KOH
5. Вещества, которые похожи по строению и свойствам, но отличающиеся друг от друга на одну или несколько CH_2 групп
 - A) бертоллиды
 - B) дальтониды
 - C) изомеры
 - D) гомологи
 - E) изотопы

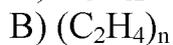
6. Название вещества;



- A) 1,3-диметилбензол
 B) толуол
 C) 1,4-диметилбензол
 D) 1,2-диметилбензол
 E) бензол
7. Сложным эфиром является



8. Молекулярная формула крахмала



9. При нагревании белков в растворах кислот и щелочей происходит

A) Растворение

B) Образование пептидных связей

C) Цветная реакция на белки

D) Образование четвертичной структуры

E) Гидролиз

10. Тип реакции



A) обмена

B) нейтрализации

C) соединения

D) замещения

E) разложения

11. Число моль окислителя, участвующего в окислительно-восстановительной реакции $\text{Al} \xrightarrow{1} \text{AlCl}_3 \xrightarrow{2} \text{Al}(\text{OH})_3 \xrightarrow{3} \text{Al}_2\text{O}_3 \xrightarrow{4} \text{AlCl}_3$
- A) 2 моль
 - B) 8 моль
 - C) 1 моль
 - D) 4 моль
 - E) 6 моль
12. По термохимическому уравнению $\text{S} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{SO}_2 + 296 \text{ кДж}$ при сжигании 64 г серы выделилось энергии
- A) 376 кДж
 - B) 148 кДж
 - C) 480 кДж
 - D) 592 кДж
 - E) 260 кДж
13. Из 16 г кислорода можно получить озон массой
- A) 24 г.
 - B) 12 г.
 - C) 16 г.
 - D) 40 г.
 - E) 48 г.
14. К 40 г 5% раствора соли добавили 5 г соли. Массовая доля соли в полученном растворе
- A) 9,5%
 - B) 15,5%
 - C) 17,5%
 - D) 13,5%
 - E) 5%
15. Объем газа (н.у.), выделившегося при электролизе расплава 13,5 г хлорида меди (II), составит
- A) 4,48 л.
 - B) 0,224 л.
 - C) 22,4 л.
 - D) 44,8 л.
 - E) 2,24 л.
16. Промежуточные продукты в схеме $\text{CuSO}_4 \rightarrow ? \rightarrow ? \rightarrow \text{Cu}$
- A) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ и H_2O
 - B) Cu_2O и CuO
 - C) CuCl_2 и CuO
 - D) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ и $\text{Cu}(\text{OH})_2$
 - E) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ и CuO

17. Аммиак и фосфин сходны тем, что
- А) жидкие при н. у.
 - В) нелетучие
 - С) являются простыми веществами
 - Д) реагируют с водой
 - Е) являются органическими веществами
18. По термохимическому уравнению $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 880 \text{ кДж}$ масса метана при выделении 2640 кДж теплоты
- А) 80,4 г.
 - В) 96,0 г.
 - С) 32,0 г.
 - Д) 72,0 г.
 - Е) 48,0 г.
19. Вещества, повышающие пластичность и эластичность полимеров при переработке и эксплуатации
- А) Пластификаторы
 - В) Катализаторы
 - С) Термопласты
 - Д) Наполнители
 - Е) Эмульгаторы
20. В 1 литре раствора содержится $2,41 \cdot 10^{23}$ молекул муравьиной кислоты. (Степень её диссоциации 3 %.) Число моль ионов водорода в растворе
- А) 0,2
 - В) 0,012
 - С) 0,24
 - Д) 0,024
 - Е) 0,12
21. Относительная плотность смеси водорода и хлора по гелию равна 9,125. Объемная доля (%) хлора в смеси
- А) 40
 - В) 25
 - С) 60
 - Д) 50
 - Е) 75
22. Для получения сульфида натрия взяли 13,8 г натрия и 8 г серы. Масса образовавшейся соли
- А) 20 г
 - В) 18 г
 - С) 19,5 г
 - Д) 18,5 г
 - Е) 21 г

23. При взаимодействии 0,15 моль железа с 20%-ным раствором CuSO_4 массой 80 г образуется медь массой
- A) 12,0 г
 - B) 3,2 г
 - C) 6,4 г
 - D) 17,2 г
 - E) 12,8 г
24. Для получения 4,7г фенола (выход 50%) необходим хлорбензол массой
- A) 112,5г
 - B) 1,125г
 - C) 14,125г
 - D) 12,25г
 - E) 11,25г
25. При сгорании 1 моль метана выделяется 880 кДж теплоты. Объём природного газа (н.у.), содержащего 80 % метана, необходимый для получения 2200 кДж теплоты
- A) 70 л
 - B) 44,8 л
 - C) 89,6 л
 - D) 112 л
 - E) 56 л

**ТЕСТ ПО ПРЕДМЕТУ ХИМИЯ
ЗАВЕРШЕН**