

ХИМИЯ

1. Тип реакции взаимодействия оксида железа (II) с соляной кислотой
 - A) Разложения
 - B) Соединения
 - C) Обмена
 - D) Нейтрализации
 - E) Замещения
2. Даны химические элементы под номерами: 1.Mg; 2.Cl; 3.Na; 4.S; 5.P. Возрастание неметаллических свойств в ряду
 - A) 1 2 3 4 5.
 - B) 5 4 3 2 1.
 - C) 3 1 4 5 2.
 - D) 3 1 5 4 2.
 - E) 2 4 5 1 3.
3. В реакциях с другими веществами проявляет только окислительные свойства
 - A) марганат калия
 - B) перманганат калия
 - C) оксид марганца (IV)
 - D) хлорид марганца (IV)
 - E) марганец
4. При диссоциации бромидов образуется ион
 - A) Cl^-
 - B) SO_4^{2-}
 - C) OH^-
 - D) Br^-
 - E) H^+
5. Гидроксид, имеющий голубую окраску
 - A) Гидроксид натрия (I)
 - B) Гидроксид железа (II)
 - C) Гидроксид меди (II)
 - D) Гидроксид алюминия
 - E) Гидроксид меди (I)
6. Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции образования сернистого газа при горении серы
 - A) 1
 - B) 2
 - C) 4
 - D) 3
 - E) 5

7. Тип гибридизации в молекуле этана
- A) s^2p
 - B) sp^3
 - C) sp
 - D) s^2p^2
 - E) sp^2
8. При полном хлорировании 10 л метана (на свету) используется хлор объемом
- A) 4 л
 - B) 14 л
 - C) 55 л
 - D) 40 л
 - E) 50 л
9. Для осуществления 2-ой реакции в превращении
- сахароза $\xrightarrow{1}$ глюкоза $\xrightarrow{2, t^\circ}$ глюконовая кислота требуется вещество
- A) $Cu(OH)_2$
 - B) KOH
 - C) $Ca(OH)_2$
 - D) $Ba(OH)_2$
 - E) NaOH
10. Уменьшение концентрации одного из реагирующих веществ в равновесной системе приводит к смещению равновесия в сторону реакции
- A) идущей с уменьшением числа молекул газов
 - B) идущей с выделением тепла
 - C) образования этого вещества
 - D) идущей с поглощением тепла
 - E) расходования этого вещества
11. При электролизе 72 г H_2O образуется кислород объемом (н.у.)
- A) 4,48 л
 - B) 44,8 л
 - C) 22,4 л
 - D) 67,2 л
 - E) 6,72 л
12. Масса гидроксида меди (II) которую можно получить из 80 г 30%-ного раствора сульфата меди
- A) 14,7 г
 - B) 15,7 г
 - C) 12,7 г
 - D) 13,7 г
 - E) 11,7 г