

**Аттестационный материал для проведения промежуточной аттестации
по химии в 9 классе**

Вариант 1

1. Шесть электронов во внешнем электронном слое находятся у атома

1) хлора 2) кислорода 3) азота 4) алюминия

2. Ковалентная полярная связь образуется между атомами

1) лития и кислорода 2) серы и натрия 3) хлора и водорода 4) магния и фтора

3. Такую же степень окисления, как и в SO_2 , сера имеет в соединении

1) K_2SO_4 2) H_2SO_3 3) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ 4) SO_3

4. Какую формулу имеет сульфат-ион?

1) S^0 2) SO_3^{2-} 3) SO_4^{2-} 4) S^{2-}

5. Какое уравнение соответствует реакции соединения?

1) $\text{K}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{KCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 = 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$

3) $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

4) $4\text{HNO}_3 = 4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

6. Выделение газа происходит в результате взаимодействия ионов

1) H^+ и NO_3^- 2) H^+ и CO_3^{2-} 3) NH_4^+ и SO_4^{2-} 4) NH_4^+ и Cl^-

7. В реакцию с разбавленной серной кислотой вступает

1) медь 2) золото 3) цинк 4) кислород

8. Функциональную группу $-\text{COOH}$ содержит

1) этиловый спирт 2) метан 3) уксусная кислота 4) ацетилен

9. Верны ли следующие суждения о чистых веществах и смесях?

А. Минеральная вода является чистым веществом.

Б. Духи являются смесью веществ.

1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

10. Металлические свойства у магния выражены сильнее, чем у

1) бериллия 2) калия 3) кальция 4) натрия

В1. В порядке увеличения числа электронов во внешнем уровне расположены химические элементы следующих рядов:

1) Br – Cl – F 2) C – Si – Ge 3) Al – Si – P 4) C – N – O 5) Te – Se – S

В2. Алюминий может взаимодействовать с растворами

1) сульфата калия 2) гидроксида кальция 3) нитрата аммония 4) хлорида бария
5) серной кислоты

С1. 35 г сульфата натрия растворили в 50 г воды. Вычислите массовую долю (%) соли в полученном растворе.

**Аттестационный материал для проведения промежуточной аттестации
по химии в 9 классе
Вариант 2**

1. Число электронов во внешнем электронном слое атома с зарядом ядра +9 равно

1) 1 2) 2 3) 5 4) 7

2. Ковалентная неполярная связь образуется между атомами

1) азота и водорода 2) серы и кислорода 3) алюминия 4) фосфора

3. Такую же степень окисления, как и в NH_3 , азот имеет в соединении

1) N_2O_3 2) HNO_2 3) Ca_3N_2 4) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

4. Какую формулу имеет сульфит-ион?

1) S^0 2) SO_3^{2-} 3) SO_4^{2-} 4) S^{2-}

5. Какое уравнение соответствует реакции замещения?

1) $\text{CO}_2 + \text{C} = 2\text{CO}$

2) $2\text{H}_2\text{S} + 3\text{O}_2 = 2\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

3) $2\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

4) $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$

6. Выделение газа происходит в результате взаимодействия ионов

1) Ag^+ и NO_3^- 2) H^+ и SiO_3^{2-} 3) NH_4^+ и NO_3^- 4) H^+ и S^{2-}

7. В реакцию с соляной кислотой

1) ртуть 2) оксид магния 3) сероводород 4) сульфат бария

8. Функциональную группу $-\text{COH}$ содержит

1) этиловый спирт 2) метан 3) уксусный альдегид 4) ацетилен

9. Верны ли следующие суждения о чистых веществах и смесях?

А. Стекло является смесью веществ.

Б. Бронза является чистым веществом.

1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

10. Металлические свойства у алюминия выражены сильнее, чем у

1) натрия 2) бария 3) бора 4) кальция

В1. В порядке уменьшения числа электронов во внешнем уровне расположены химические элементы следующих рядов:

1) N – O – F 2) C – Si – Ge 3) Al – Mg – Na 4) C – N – O 5) Br – Se – As

В2. Оксид магния вступает в реакцию с

1) оксид углерода(IV) 2) оксидом калия 3) серной кислотой 4) сульфат калия
2) гидроксид натрия

С1. 105 г фосфата калия растворили в 500 г воды. Вычислите массовую долю (%) соли в полученном растворе.

**Ответы контрольной работы
в 9 классе по химии
Вариант №1**

1)2

2)3

3)2

4)3

5)3

6)2

7)3

8)3

9)2

10)1

B1-3,4

B2-2,5

**Ответы контрольной работы
в 9 классе по химии
Вариант №2**

1)4

2)4

3)3

4)2

5)4

6)4

7)2

8)3

9)1

10)3

B1-3,5

B2-1,3