**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 SO2,сера имеет в соединении

1)K2SO4 2) H2SO33) (NH4)2S 4) SO3

4.Какую формулу имеет сульфат-ион?

1) S0 2) SO32-3) SO42-4) S2-

5. Какое уравнение соответствует реакции соединения?

1)K2CO3 + 2HCl = 2KCI + CO2+H2O

2)Fe2O3 + 3H2 = 2Fe + 3H2O

3)CaCO3 + CO2 + H2O = Ca(HCO3)2

4)4HNO3= 4NO2 + O2+ 2H2O

6. Выделение газа происходит в результате взаимодействия ионов

1)Н+и NO3-2) Н+и CO32-3) NН4+и SO42- 4)NН4+и Cl-

7. В реакцию с разбавленной серной кислотой вступает

1) медь 2) золото 3) цинк 4) кислород

8. Функциональную группу –CООН 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

B2. 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 NH3,азот имеет в соединении

1)N2O3 2) HNO23) Ca3N2 4) Ba(NO3)2

4.Какую формулу имеет сульфит-ион?

1) S0 2) SO32-3) SO42-4) S2-

5. Какое уравнение соответствует реакции замещения?

1)CO2 + C = 2CO

2)2H2S + 3O2 = 2SO2 + 2H2O

3)2HCl + Ca(OH)2 = CaCl2+ 2H2O

4)Zn + 2HCl= ZnCl2 + H2↑

6. Выделение газа происходит в результате взаимодействия ионов

1)Ag+и NO3-2) Н+и SiO32-3) NН4+и NO3- 4)Н+и S2-

7. В реакцию с соляной кислотой

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

8. Функциональную группу –CОН 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 – О – F 2) C – Si – Ge 3) Al – Mg – Na 4) C – N – O 5) Br – Se – As

B2. 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**

**В1-3,4**

**В2-2,5**

**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**

**В1-3,5**

**В2-1,3**