**Материалы для проведения промежуточной аттестации по химии в 9 классе**

**Тест**

**Вариант 1( выбрать правильный ответ)**

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) Li2O 2) Na2S 3) HCl 4)MgF2

3. Такую же степень окисления, как и в SO2,сера имеет в соединении

1)K2SO4 2) H2SO33) Na2S 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. Высший оксид химического элемента №13 периодической системы Д.И.Менделеева проявляет свойства:

1)Основные

2)кислотные

3)амфотерные

4) нет верного ответа .

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