**Промежуточная аттестация по химии 8 класс**

**1 вариант**

**Часть1**

1. О простом веществе железо идет речь в выражении:

А) Железо входит в состав стали;

Б) Железо входит в состав ржавчины;

В) Железо в составе медного купороса;

Г) Железо притягивается к магниту.

2. Распределение электронов по энергетическим уровням атома хлора соответствует ряду чисел:

А)2,8,7;

Б)2,7;

В)2,8,5;

Г)2,5.

3. В ряду элементов Na-Mg-AI металлические свойства:

А) уменьшаются;

Б) не изменяются;

В) увеличиваются;

Г)уменьшаются, а затем увеличиваются.

4. В атоме 32 S число протонов, электронов и нейтронов соответствует ряду чисел:

А) 32, 16, 15;

Б) 16, 16, 16;

В) 16, 32, 16;

Г) 16, 15, 32.

5. Формула вещества с ковалентной полярной связью:

А) Na;

Б) MgCI2;

В) CI2;

Г) H2S.

6 Формулы кислотного оксида, кислоты, соли соответственно:

А) CaO, HCI, CaCI2

Б) SO3, H2SO4, CuSO4

В) SO2 , AI2(SO4)3 ,HNO3

Г) ZnO, ZnCI2 , Zn(OH)2

7. Коэффициент перед формулой водорода AI+ H2SO4=AI2(SO4)3+H2

равен:

А) 1

Б) 4

В) 2

Г) 3

8.К реакциям разложения относят:

А)CuO+H2SO4=CuSO4+H2O

Б) Na2O+H2O=2NaOH

В) Mg+ZnCI2=Zn+MgCI2

Г) 2Fe(OH)3=Fe2O3+3H2O

9. Взаимодействию хлорида железа(3) и гидроксида калия соответствует сокращенное ионное уравнение:

А) Fe2+ +2OH- =Fe(OH)2

Б) FeCI3+3K+=Fe3++3KCI

В) Cu2++2OH-=Cu(OH)2

Г) Fe3++3OH-  =Fe(OH)3

10. Фенолфталеин изменяет цвет в малиновый в растворе:

А) H2SO4

Б) NaNO3

В) KOH

Г) HCI

11. Соляная кислота не взаимодействует с:

А) Zn

Б) CuO

В) Cu

Г) Cu(OH)2

12. Формулы веществ, обозначенные «Х» и «У» в схеме превращений

Zn→ X → Zn(OH)2 →Y

А) X-ZnO , Y-ZnCI

Б) X-ZnCI2 ,Y-Zn

В) X-ZnCI2 ,Y-ZnO

Г) X-Zn(OH)2 , Y-Zn

13.Степень окисления серы 0, -2, +6 в группе веществ:

А) H2S, S, SO3

Б) SO2, S, H2S

В) S ,H2S, H2SO4

Г) SO2 ,SO3, S

14. Массовая доля меди в сульфате меди(2) равна:

А) 10%

Б) 20%

В) 40%

Г) 30%

15. Масса кислоты и воды в 40 г 20%-ного раствора…(г)

**2 часть**

16.Определите массу оксида цинка, требующегося для получения 16,1 г сульфата цинка.

17.Напишите уравнения превращений. Одно уравнение запишите в ионном виде.

Cu→CuO → CuCI2 → Cu(OH)2