11 класс Контрольная работа по теме « Вещества и их свойства»

Вариант для самоподготовки

Часть А

1.Кислотными оксидами являются:

 а)ZnO и CaO б) СO2 и CrO3 в) MgO и FeO г)CO и CO2

2.Общую формулу RCOOH имеют:

 а) альдегиды б) спирты в) карбоновые кислоты г) простые эфиры

3.Наименьшей металличностью обладает:

 а) Mg б) Na в) S г) K

4.С водой при комнатной температуре взаимодействует:

 а) K б) Zn в) Cu г) Ag

5.Чтобы защитить изделие из цинка от коррозии, надо:

 а) присоединить к нему Мg б) присоединить к нему Сu

 в) погрузить в кислоту г) погрузить в воду

6.В природе находится в свободном виде:

 а)К б)Вa в) Au г) Ca

7. Даны: озон, кислород, графит, фуллерен, алмаз. Количество элементов, образующих эти

 вещества: а) 1 б) 2 в) 3 г) 4

8. В реакции Н2 + S = Н2S окислителем является :

 а) водород б) сера в) оба элемента

9.Соляная кислота реагирует c:

 а) CuO б) SO2 в) С г)Ag

10.Основанием НЕ является:

 а) Cu(OH)2 б) СН3NH2 в) СН3OH г) КОН

ЧАСТЬ Б

1.Цепочка превращений:

 С2H6 → С2H4 → СО2 → СаСО3 → СаС12 → Са3(РО4)2

СаС2 → С2Н2 → СН3СНО → СН3СООН → СН3СООNa → CH4

2.Задача

К раствору, содержащему 2 г сульфата меди (II), прибавили 3 г железных стружек. Рассчитайте, какая масса меди выделится при этом.

Найдите объем аммиака, который получится при взаимодействии 3л азота и 10л водорода.

Найти массу осадка, который получится при взаимодействии 2г гидроксида натрия и

 15г хлорида меди (П).