**Контрольная работа**

**8класс химия , автор учебника О.С.Габриелян 2009**

**Глава «Изменения, происходящие с веществами»**

**Химия 8 класс**

**1-вариант**

1.     **Закончите следующие  уравнения химических реакций  и укажите  типы  реакций**

Мg+Н2SO4 →          CиO+HCL→             Ге+СuCL2→             СаО+SO2→      KCLO3→

**2.** **Вычислите  массу осадка,  выпавшего при взаимодействии  490г  10% раствора  сульфата меди (ıı)  с необходимым  количеством гидроксида лития**

**3.** **Определите  исходного вещества  А и  сумму коэффициентов  в уравнении реакции**

А   + 2НСL  →    МgCl2+   Н2

**4.** **Запишите формулы соответствующих  кислот  и оксидов если  известны формулы   солей**

а) КМnО4                                       б) NaNO3

**2-вариант**

**1 .Закончите следующие  уравнения химических реакций  и укажите  типы  реакций**

 Са+HCL→       Zno+H2SO4→                 Cr203+H=   →          N2+H2   →          Al(OH) 3→

**2. Какой объем    ацетилена   образуется  в результате    гидролиза  32г  карбида  кальция,  содержащего 2%  примесей**

**3.** **Определите  исходного вещества  А и  сумму коэффициентов  в уравнении реакции**

 Б+ НNO3 →  Ca (NO3)2 + H2O

**4.** **Запишите формулы соответствующих  кислот  и оксидов если  известны формулы   солей**

 a) K2CrO4  Б) К2СО3