**Проверочная работа по теме 9класс**

**«Бериллий, магний и щелочноземельные металлы»**

***1.Допишите уравнения реакций, отражающих химические свойства Са и Мg***

Ca + H2O = Мg+ S =

Ca + O2 = Мg+ H2O =

Ca + S = Мg+ O2 =

Ca + HCl = Мg+ HCl =

Ca + MgCO3 = Мg+ Cl2 =

Ca + H2  = Мg+ CaCl2 =

Ca + K2O = Мg+ N2 =

Ca + V2O5 = Мg+ PbSO4 =

Ca + CuCl2 = Мg+ CuSO4 =

***2. Напишите уравнения реакций по схеме****:*

------------------------6--------------------------

Мg---1--- МgO----2---- Мg Cl2----3----- Мg(ОН)2---4--- Мg(NО3)2---5----Мg(ОН)2

----------7-------------------

-------------5--------------- ---------------6-----------------

Ca----1--- CaO---2--- Ca(OН)2---3--- CaCl2 ----4--- Ca (NО3)2

-------------7-----------------

***3.Допишите уравнения возможных реакций в молекулярном и ионном видах:***

МgO + Н2SO4 = CaO + HCl =

Мg(ОН)2 +HCl= Ca(OН)2 + НNО3 =

Мg(ОН)2 + CuCl2= Ca(OН)2 + КCl=

Мg Cl2 + KOН = Ca (NО3)2 + NаОН =

МgСО3 + НNО3= CaСО3 + Н2SO4 =