**Демоверсия самостоятельной работы «Реакции ионного обмена»**

1.К данным молекулярным уравнениям составьте ионные:

Na2CO3 + 2HCl = 2NaCl + CO2 + H2O

CaCl2 + K2CO3 = CaCO3 + 2KCl

2. В молекулярном и ионном виде составьте уравнения тех реакций, которые **возможны:**

Al2O3 + HNO3 =

Mg(NO3)2 + HCl =

CuSO4 + KOH =

Li2S + HCl =

Fe(OH)3 + H2SO4 =

NaOH + KNO3 =

3. К кратким ионным уравнениям составьте молекулярные уравнения:

H++OH- = H2O

Al3+ + 3OH- = Al(OH)3

Cu2+ + S2- = CuS