**29.04.2020. Химия 8а класс.**

**Составление формул и составление химических уравнений.**

Составляем правильно формулы веществ по валентности. Формулы кислот и воды постоянные. Расставляем коэффициенты

**Примеры: 1.Соляная кислота + гидроксид натрия = хлорид натрия + вода**

**HCI + Na +1OH-1 = Na+1 CI-1 + H 2O**

**2. оксид калия + серная кислота = сульфат калия + вода**

**K +12O-2 + H2SO4 = K+12SO4-2 + H 2O**

**3.Алюминий + кислород = оксид алюминия**

4Al + 3O2 = 2 Al -32O -23

**№1. Допишите уравнения реакций**

HCl + Mg = Ca + O2 = Al2O3 + H2SO4  =

Al + Cl2 =               Na + S =           Li + O2 =

**№2.Запишите уравнения реакций по следующим схемам и укажите тип реакции**

А) Алюминий + бром (молекула двухатомная) = бромид алюминия  
Б) Карбонат кальция = оксид кальция + оксид углерода (IV).

В) Азот (молекула двухатомная) + кислород =  оксид азота (III)  
Г) Гидроксид меди(II) =  оксид меди (II) + вода