1. Напишите молекулярные уравнения реакций по сокращённым ионным:

H+ + OH– = H2O

CaO + 2H+ = Ca2+ + H2O.

H2S + 2OH– = S2– + 2H2O

S2– + 2H+ = H2S

CaCO3 + 2H+ =Са2+ + СО2

2. Напишите для каждого сокращённое ионное:

Mg2Si+ 4HCl → 2MgCl2+ SiH4

SiО2+4HF(конц.) →H2[SiF6] + 2H2O

Zn(ОН)2+ 4NН3→ [Zn(NH3)4](OH)2

**H2SO4 +MgO→MgSO4 + H2O**