**Демоверсия самостоятельной работы «Электролитическая диссоциация»**

1.Напишите уравнения диссоциации следующих электролитов: CsOH, H2CO3, Li2SO4, CuCO3, Fe(OH)2, Mg(ClO3)2, HI, Al(NO2)3, K3PO4, H3BO3.

2. Напишите уравнения ступенчатой диссоциации: H3PО3, Ba(OH)2, Н2SO4

Пример: ступенчатая диссоциация сероводородной кислоты

H2S ↔ H+ + HS-

HS- ↔ H+ + S2-

Пример: ступенчатая диссоциация гидроксида кальция

Ca(OH)2 = CaOH+ + OH-

CaOH+ ↔ Ca2+ + OH-

3. Какие вещества были растворены в воде, если при диссоциации образовались следующие ионы: K+, Ba2+, S2-, NO3-