**I) Напишите реакции диссоциации следующих соединений**

 H2SO4, NH4OH, Fe(OH)2NO3

Для кислот вычислите рН и концентрации всех ионов в их 0,01 М растворах

**II) Напишите уравнения реакций в молекулярной и сокращенной ионно-молекулярной формах:**

Нитрит натрия + соляная кислота ->.

**III) Напишите уравнения реакций гидролиза в сокращенной ионно-молекулярной форме, вычислите рН в 0,01 М растворе соли (пункт «а»), а также в молекулярной и ионно-молекулярной формах (пункт «б»):**

а) сульфид рубидия + вода -> б) перхлорат хрома(III) + сульфит натрия + вода ->

**ЗАДАЧА:**

**К раствору 14г. Na2HPO4**$∙$**12H2O в 157 г воды добавили 93 мл 9,8 %-ного раствора Na2HPO4 плотностью 1,1 г/мл. Определите массовую долу Na2HPO4 в полученном растворе.**