

8. С помощью молекулярных и ионно-молекулярных уравнений ответить на вопросы:

а) растворы каких солей надо смешать для получения в осадке сульфата бария?

б) можно ли сульфат бария перевести в сульфат стронция действием на него хлорида стронция?

$$PP_{BaSO_4} = 1,1 \cdot 10^{-10}; \quad PP_{SrSO_4} = 3,2 \cdot 10^{-7}.$$

31. Определить степень диссоциации (α):

в) $HCOOH$ в 0,01М растворе, если $[H^+] = 0,000134$ моль/л.

44. Определить рН 1% раствора NH_4OH . $K_d = 1,8 \cdot 10^{-5}$ ($\rho = 1$ г/мл).

69. Вычислить концентрации насыщенных растворов (моль/л и г/л) следующих соединений на основании значений PP (см. справочные материалы):

в) сульфида железа (II);

г) карбоната кобальта (II).

87. Составьте молекулярные и ионно-молекулярные уравнения гидролиза солей, укажите реакцию среды (кислотность) их водных растворов:

в) $(NH_4)_3PO_4$;

г) $(NH_4)_2HPO_4$.