

TST1104a Диссоциация Вариант 1

1. Вычислить степень диссоциации иодноватистой кислоты HIO в растворе с концентрацией 10^{-4} М, если константа диссоциации $K=2,3 \cdot 10^{-11}$.

2. Степень диссоциации основания MOH в $0,1$ М растворе равна 1% . Вычислить константу диссоциации.

3. Выберите неэлектролиты, слабые электролиты и сильные электролиты:

NaOH , O_2 , H_2CO_3 , сахароза, KCl .