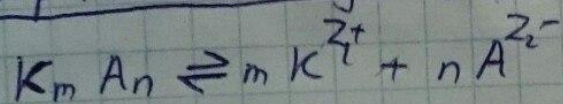


4 Р-ры электролитов. Классическая теория электролитической диссоциации Аррениуса.

Степень и константа диссоциации и расчет, влияющие на них. 3-е разбавления Оствальда для слабых электролитов

Электролитическая диссоциация:



($K_m A_n$) - молекула электролита.

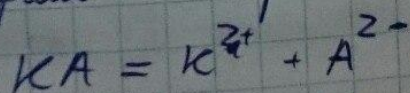
Константа диссоциации:

$$K_d(c) = \frac{[K^{Z_1+}]^m [A^{Z_2-}]^n}{[K_m A_n]}$$

Степень диссоциации электролита:

$$\alpha = \frac{N_{дисс}}{N_0}$$

Р-ры бинарный электролит:



$$[K^{Z_1+}] = [A^{Z_2-}] = \alpha C$$

$$[KA] = (C - \alpha C) = C(1 - \alpha)$$

$$K_{d(c)} = \frac{[K^{2+}][K^{2-}]}{[KA]} = \frac{2C \cdot 2C}{[1-4C]} = \frac{2^2}{1-2} C$$

- 3-е разбавления Освальда,

$$\left(\frac{\partial \ln K_{d(c)}}{\partial T} \right) = \frac{\Delta_d H}{RT^2}$$

- зависимость $K_{d(c)}$ от T