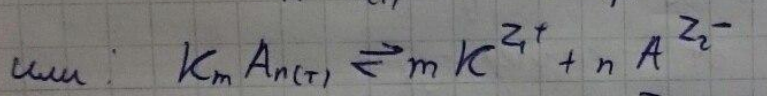
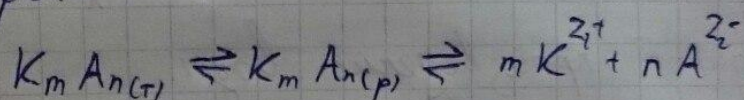


9. Равновесие в системе "труднорастворимый электролит - его насыщенный р-р".

Произведение р-рности (ПР) Равенств р-рности по значению ПР. Условия выпадения и р-раствора осадков

В насыщенном р-ре малорастворимого электролита устанавливается равновесие между твердой фазой и ионами в р-ре:



$$K_c = \frac{[K^{z_1^+}]^m \cdot [A^{z_2^-}]^n}{[K_m A_n]}$$

$$ПР = [K^{z_1^+}]^m [A^{z_2^-}]^n - \text{произведение р-рности}$$

Чем меньше ПР, тем хуже р-растворяется соединение.

Условия выпадения осадка являются:

$$[K^{z_1^+}]^m \cdot [A^{z_2^-}]^n > ПР$$

($[K^{z_1^+}]^m$ отличается от $[K^{z_1^+}]^m$ тем,

что $[K^{z_1^+}]$ - равновесная концентрация

$[K^{z_1^+}]$ - начальная концентрация

$$[K^{z_1+}] = mS, [A^{z_2-}] = nS$$

S - концентрация насыщенного р-ра (р-риность)

$$\Pi p = (mS)^m \cdot (nS)^n$$