

-2-

Analýt. váhy: (netlumene')

tlumene' $\left\{ \begin{array}{l} \text{poloautomatické} \\ \text{automatické} \end{array} \right.$

Výrobci: SARTORIUS, METTLER, PRECISA
elektronické váhy digitální

SRÁŽENÍ

- klasická separační gravimetrická metoda
- preparace čistých sloučenin
nerozpustnost sraženiny \times ztráta ($< 0,1 \text{ mg}$)
rozpustnost sraženiny \sim koncentrace nasyc. \odot nad sraženinou
málo rozpust. soli v silné elektrolyty \sim dokonalá disociace



$$K = \frac{a_M^m \cdot a_B^n}{a_{M_m B_n}}$$

$a_{M_m B_n}$ \leftarrow jednotková aktivita tuhé fáze zahrnuta do konstanty

$\Rightarrow (K_s)_T = a_M^m \cdot a_B^n =$ součin rozpustnosti (termodynam. hodnota)

$$a_M = [M] \cdot \gamma_M ; a_B = [B] \cdot \gamma_B \Rightarrow (K_s)_T = K_s \cdot \gamma_{\pm}^{m+n}$$

$$\underline{K_s = [M^{n+}]^m \cdot [B^{m-}]^n}$$

Výpočet rozpustnosti čistých látek

$$C_M < 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \Rightarrow \gamma_{\pm}^{m+n} \rightarrow 1 \Rightarrow a \rightarrow c$$

1) uni-univalentní elektrolyt: $C_{MB} = [M] = [B] = c \Rightarrow$
 $K_s = [M][B] = c^2 \Rightarrow c = \underline{\underline{\sqrt{K_s}}}$