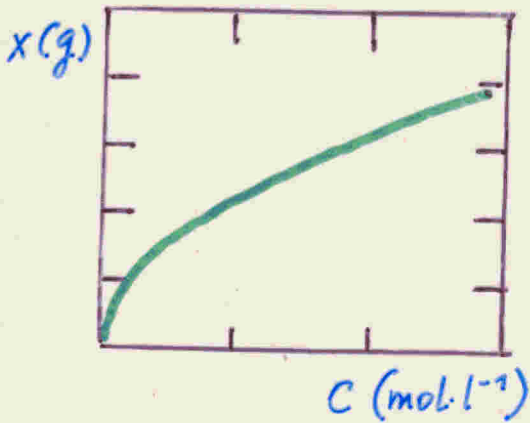


FREUNDLICOVA adsorpční izoterma

$x = k \cdot c^{1/n}$ ($T = \text{konst.}$), k, n - konstanty, x - množ. / 1g sraženiny



relativně největší znečištění
je při nejmenších konc. nečistot.
(poslední zbytky nečistot se
odstraňují nejobtížněji)

znečištění sraženiny je úměrné
povrchu \Rightarrow koagulované koloidní
disperze \times hrubě kryst. sraženiny

b) okluze - mechanické strhávání cizích součástí roztoku
při sražení a narůstání krystalů sražen. kolem
nečistoty. \sim koncentraci \odot a \sim rychlosti sražen.

c) inkluze - mechanické uzavření matečného roztoku
při růstu krystalů

d) směsné krystaly - izomorfní zastupování iontů při
 $\Delta r_{\text{iontu}} < 10-15\%$ a stejné kryst. soustavě
tzv. tuhé roztoky. Přednost ionty se stejnými
velikostmi náboje.
 $\text{AgCl} + \text{AgBr}, \text{Ba}(\text{IO}_3)_2 + \text{Pb}(\text{IO}_3)_2$
 $\text{BaSO}_4 + \text{RaSO}_4, \text{BaSO}_4 + \text{KMnO}_4$
 $\text{BaSO}_4 + \text{KBF}_4$ - tzv. mozaika

$D = \frac{(c_1/c_2)_t}{(c_1/c_2)_r}$

D - rozděl. koef, c_1, c_2 - koncentrace izomorfních složek
 t - sraženina, r - roztok, nelze čistit opak. sražen. týmž
D málo závislá na $T(K)$, ne závisí na koncentraci činidlem