

③ Vliv iontové síly (vliv cizích iontů) - indifferentní elektrodyt

1)  $\log \gamma_{\pm} = 0,5 z_H \cdot z_B \cdot \sqrt{I'} / (1 + \sqrt{I'})$

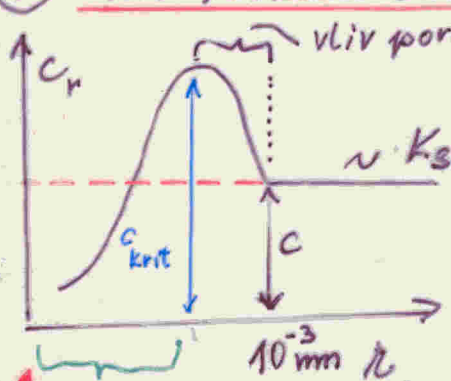
2)  $(K_s)_T = [M^{n+}]^m \cdot [B^{m-}]^n \cdot \gamma_M^m \cdot \gamma_B^n = K_s \cdot \gamma_{\pm}^{m+n}$

3)  $c = \sqrt[m+n]{\frac{K_s}{m^m \cdot n^n}}$

1) + 2) + 3)  $\Rightarrow \log c = \log c_0 + 0,5 z_H z_B \sqrt{I'}_i$  (c<sub>0</sub> pro I ≤ 10<sup>-4</sup>)

Rozpustnost látek se zvětšuje se stoupající koncentrací "cizích" iontů v c<sub>0</sub>-u.

④ Vliv velikosti částic sražení



pro  $r > 10^{-3}$  mm platí  $K_s = [M]^m \cdot [B]^n$   
 rozp. roste - hrany krystalů -  
 menší přitažlivé síly  
 malé krystaly se rozpouštějí - větší rostou  
 zraň sražení

koloidní disperze - náboj adsorbovaných iontů snižuje rozpust.

$\ln\left(\frac{c_r}{c}\right) = \frac{a}{r} - \frac{b}{r^2} \parallel \ln \frac{c_2}{c_1} = \frac{2\sigma M}{RT\rho} \left(\frac{1}{r_2} - \frac{1}{r_1}\right)$

⑤ Vliv rozpouštědla

OSTWALD - FREUNDLICH

Organická rozpouštědla snižují rozpustnost anorg. látek.

Příklad: CaSO<sub>4</sub> v 50% EtOH kvantitativně

Litl rozp. v amylalkoholu, KCl a NaCl nikoliv

Vliv roste s nábojem iontů