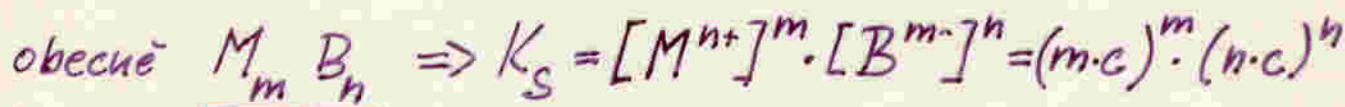


platí v dest. H₂O za nepřítomnosti dalších iontů⁻³⁻



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

Příklad: Kolik gramů AgCl obsahuje 1l nasyc. o-u AgCl

$$M(\text{AgCl}) = 143,32 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

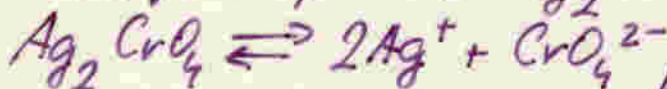


$$K_s = [\text{Ag}^+][\text{Cl}^-] = 1,78 \cdot 10^{-10} \Rightarrow c = \sqrt{K_s} = \sqrt{1,78 \cdot 10^{-10}} =$$

$$= 1,33 \cdot 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1} \Rightarrow \text{hmotnostní konc.} = 1,33 \cdot 10^{-5} \cdot 143,32 =$$

$$= 1,91 \cdot 10^{-3} \text{ AgCl g} \cdot \text{l}^{-1}$$

Příklad: Jaka' je rozpustnost Ag₂CrO₄ v H₂O?



$$K_s = [\text{Ag}^+]^2 \cdot [\text{CrO}_4^{2-}] = 1,12 \cdot 10^{-12}$$

$$c = \sqrt[3]{K_s / 4} \Rightarrow c(\text{Ag}_2\text{CrO}_4) = \sqrt[3]{1,12 \cdot 10^{-12} / 4} = 6,6 \cdot 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1}$$

$$[\text{Ag}^+] = 2 \cdot c(\text{Ag}_2\text{CrO}_4) = 1,32 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1}$$

Faktory ovlivňující rozpustnost

- vliv vlastních iontů
 - vliv pH
 - vliv tvorby komplexů
 - vliv teploty
 - vliv rozpouštědla
 - vliv velikosti částic
- } tzv. vedlejší reakce
- vliv iontové síly