

Snižování koprecipitace - vhodným postupem

### Zásady sražení

- 1) Sražení z horkých roztoků - lepší tvorba dokonale kryst. mřížky bez cizích iontů. Před filtrací ochladit v případě rozpustnějších sraženin (např.  $MgNH_4PO_4$ )
- 2) Sražení z dostatečně zředěných roztoků.  
Opakované sražení (2x) (hydroxidy). Snižování koprecipitace kationtů na sraž.  $A^+B^-$  sražením aniontem  $B^-$  a naopak.
- 3) Sražecí činidlo se přidává zvolna za míchání. ~~X~~ lokální zvýšení koncentrace. Tvorba hrubých sedimentů s malým povrchem
- 4) Nechat stať před filtrací - menší okluz x dodatečné sražení!!!
- 5) Důkladné promytí (horká voda, elektrolyt), kolordy!!  
Příliš rozp. látky - alkoholem.

### POSTUP SRAŽENÍ

- 1) Roztok látky určené k analýze upravíme dle návodu (pH, teplota) a sražíme čirým sražedlem
- 2) Sražení v kádinkách 250-400 ml, vzorek upraven na cca 100 - 200 ml.
- 3) Sražedlo pomalou z byřety nebo pipety + míchání skleněnou tyčinkou bez gumové stěrky
- 4) Po usažení sraženiny zkouška na úplnost sražení.