

Koagulace

Souhlasné náboje micel \times shlukování
nadbytkem elektrolytu se rozruší dvojvrstva \Rightarrow
micely koagulují

Koagul. účinek roste s nábojem ($AlCl_3 \gg NH_4Cl, 1000x$)
 \times přednost amonnyím solím - lze odkouřit

stabilita disperze - poutání mol. $H_2O \Rightarrow$

- Lyofobní koloidy - nestálé ($As_2S_3, S, Au, Ag \times$)

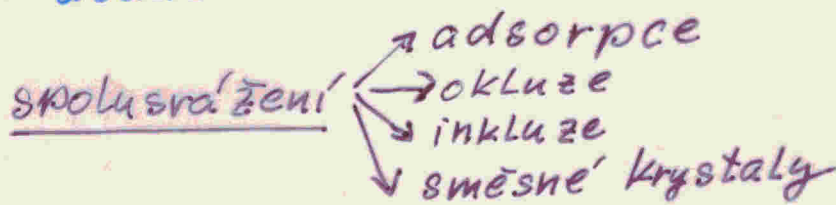
- Lyofilní koloidy - stálé (škrob, želatina, proteiny,
(ochranné koloidy) $Al_2O_3 \cdot xH_2O, SiO_2 \cdot xH_2O$)

Peptizace - opak koagulace

Při filtraci a promývání vodou - odstranění elektrolytu
nežádoucí jev - promýváme proto elektrolytem

znečištění sraženin

- spolusrážení (koprecipitace)
- dodatečné sražení (indukované)



a) adsorpce: závisí na $\left\{ \begin{array}{l} \text{konzentraci adsorb. látek} \\ \text{vlastnostech ads. l.} \\ \text{vlastnostech sraženiny} \end{array} \right.$

Paneth-Fajans:

nejvíce se adsorbují ionty vlastní a tvoří málo rozp. láť.

Příklad: $BaSO_4$ v nadbytku Ba^{2+} : $Br^- < Cl^- < ClO_3^- < NO_3^-$
-||- -||- SO_4^{2-} : $Na^+ < K^+ < Ca^{2+} < Pb^{2+}$

snadněji ionty s větším nábojem, polariz. i. org. barviv