

# SEPARAČNÍ ANALYTICKÉ METODY

**cíl** - rozdělení vzorku na 2 nebo více podílů odlišného složení - zvýšení obsahu jedné nebo více složek

- Principy:
- extrakce (kapalina, tuhá látka)
  - chromatografie
  - elektroforetické metody

**separace:**

- dělení před vlastní analýzou
- současně analytická metoda

Další separační postupy - v širším slova smyslu

- Destilace (jednoduchá d., rektifikace)
- Absorpce (rozpuštění plynu v kapalině, reakce)
- Adsorpce (pohlcování par a plynů na povrchu pevných látek)
- Výměna iontů (separace kationtů nebo aniontů z roztoku výměnou zpravidla za  $H^+$ ,  $OH^-$ )  
katex - výměna kationtů, anex - vým. aniontů
- Dialýza (separace látek při průchodu membránou)  
Koncentrační spád = gradient, membrána mezi roztokem a rozpouštědlem, velikost molekul
- Elektrodialýza (zrychlení dialýzy potenciálovým spádem)
- Ultrafiltrace (polopropustná membrána, makromolekul. látky, koloidy, 2-2000 mm), tlak
- Reverzní osmóza - (částice menší než 2 mm, menší póry, vyšší tlak)