

ANALÝZA KVALITATIVNÍ

Úkol: ze kterých prvků či skupin se anal. látka skládá

Důkaz: \rightarrow instrumentální metody (spektrální, elektrochemické)
 \rightarrow chemické metody, jednoduché proředění

Poznátky: 1) posouzení vzhledu (krystal. stav, homogenita, zápach, barva, ...)

2) změny při změně fyzikálních podmínek (zahřívání látky, zbarvení plamene)

3) analytické reakce mezi zkoum. látkou a analytickým činidlem (vznik sraženiny, její charakter, barva, změna barvy roztoku, vývoj plynu)

Analytické reakce: acidobazické, sražecí, komplexotvorné, oxidačně-redukční, katalytické, indukované

Vzorky: anorganická kvalitativní analýza - routové sloučeniny - disociace - ionty v roztoku

Doporučený postup kvalitativní analýzy:

- 1) Odběr vzorku a jeho popis
- 2) Předběžné zkoušky
- 3) Převedení vzorku do roztoku
- 4) Proředění důkazu kationtů v 1/3 roztoku
- 5) Proředění důkazu aniontů v 1/3 roztoku
- 6) Ověření výsledků ve abychvíli části roztoku nebo v přírodním vzorku
- 7) Závěr rozboru