

Nepřímé stanovení K^+ a Na^+ vedle sebe (chloridy)

$$\begin{array}{rcl}
 KCl & NaCl & \\
 x & + & y = a \sim \text{celková hmotnost chloridů } K, Na \\
 m \cdot x & + & n \cdot y = b \sim \text{celková hmotnost } Cl^- \text{ v navážce}
 \end{array}$$

$$m = \frac{A_r(Cl^-)}{M_r(KCl)} = 0,4756 \qquad n = \frac{A_r(Cl^-)}{M_r(NaCl)} = 0,6066 \quad AgCl$$

$$x = \frac{1}{m-n} \cdot a - \frac{n}{m-n} \cdot b \qquad y = a - x$$

1) ODPAŘOVÁNÍ A 2) ODKUŘOVÁNÍ ROZTOKŮ

1) Zmenšení objemu roztoku před sražením

- v kádinkách, miskách (porcelán, Pt, PTFE)
- na vzdušné, vodní, pískové lázni; infralampou
- teplota pod. b.v. rozpouštědla - bez prskání (ztráty)

alkalické roztoky - v porcelánových miskách použitých, vyleptaných - převládá na povrchu alk. složka

kyselé roztoky - v keramických miskách nebo v použitých skleněných, převládá na povrchu kyselá složka

úplné odpaření - stanovení odparu (ve vodách na př.)

2) Odstranění přebytečných kyselin

- těkavé kyseliny na vodní lázni
- H_2SO_4 , $HClO_4$, amonné soli, $HF + SiO_2$ - vyšší teplota, písk. lázeň, infralampa, přežhnutí.