

ODMĚRNÁ ANALÝZA

Odměrná = volumetrická = titrační analýza
odměňuje se V titračního činidla (spotřebado tzv. ekvivalenčního bodu).



B - titrační činidlo, A - titrovaná látka

Určení ekvivalenčního bodu $\left\{ \begin{array}{l} \text{vizuálně (indikátory) subj. m.} \\ \text{instrumentálně (měřena veličina, tyž. - chem. met.) obj. m.} \end{array} \right.$

reakce musí být rychlé (ustalování rovnováhy)

Typy reakcí \Rightarrow dělení odm. metod:

metody založené na: $\left\{ \begin{array}{l} \text{kombinaci iontů (1)} \\ \text{přenosu elektronů (2)} \end{array} \right.$

(1) - neutralizační analýza (titrace) $\left\{ \begin{array}{l} \text{acidimetrie (kyselina)} \\ \text{alkalimetrie (báze)} \end{array} \right.$

- srážecí titrace - argentometrie (Ag^+)

- komplexometrické titrace - chelatometrie (H_2Y^{2-})
- merkurimetrie (Hg^{2+})

(2) - oxidimetrické t. $\left\{ \begin{array}{l} \text{manganometrie (MnO}_4^-) \\ \text{cerimetrie (Ce}^{4+}) \\ \text{dichromatometrie (Cr}_2\text{O}_7^{2-}) \\ \text{bromatometrie (BrO}_3^-) \\ \text{jodometrie (I}_2) \end{array} \right.$