

Chemická kinetika

Rovnováhy, rychlost chemických reakcí

Zdeněk Moravec, hugo@chemi.muni.cz



- Rychlost chemických reakcí
 - Závislost koncentrace na čase
 - Rychlost je ovlivněna počáteční koncentrací reaktantů, teplotou, přítomností katalyzátoru, . . .
- Reakční mechanismus

Rovnováha chemické reakce

1. Faradayův zákon

- Probíhá v roztocích nebo taveninách
- Elektrolýze může podléhat rozpouštědlo nebo ionty elektrolytu
- $2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
- **1. Faradayův zákon**
- Hmotnost vyloučené látky je úměrná proudu, který prochází elektrolytem a času, po který elektrolýza probíhala
- $m = A \cdot I \cdot t = A \cdot Q$
 - A - elektrochemický ekvivalent, I - proud, t - čas, Q - náboj