

Elektrochemie Q3

① Elektrolyte

- echte Elektrolyte
- potentielle Elektrolyte
- Starke - " -
- Schwache - " -
- elektrolytische Leitfähigkeit

② Elektrodenpotential

- elektrochemische Elektronen
- Galvanische Zelle
- ↳ Lokalelement
- ↳ Zellspannung
- Richtung elektrochemischer Reaktionen
- Standard-Elektronenpotential

Mobile

- ## ③ Elektrochemische Spannungsquellen
- Primärzellen
 - Sekundärzellen

④ Elektrochemische Korrosion

- Korrosionsschutz → Arten

⑤ Elektrolyse

- Zersetzungsspannung (U_z)
Überspannung (E^*)
- technische Elektrolyse in wässriger Lösung
 - ↳ Chlor-Alkali-Elektrolyse
 - ↳ Diaphragmaverfahren
 - ↳ Membranverfahren
 - ↳ Amalganverfahren
- elektrolytische Raffination von Kupfer
- Schmelzflusselektrolyse

⑥ Leitfähigkeitstiteration, Potentiometrie

- Leitfähigkeitstiteration
 - ↳ Durchführung / Versuch
 - ↳ Leitwert Definition
- Potentiometrie
 - ↳ Bezugselektrode
 - ↳ Glas - " -
 - ↳ Referenz - " -
 - ↳ Kalomelelektrode - " -
 - ↳ Mess - " -
 - ↳ Elektrode 2. Art
- Potentialmessung an Metallen
- pH-Wert - Messung

⑦ Donator - Akzeptor - Konzepte im Vergleich

- Säure - Base - Reaktion
- Redoxreaktion