Elektrochemie Zusammenfassung

1.Chemie

Stoffumwandlung

2. Elektrochemie

Redoxreaktion

Oxidation= Elektronen Abgabe

Reduktion= Elektronen Aufnahme

Unedle Metalle geben ihre Valenzelektronen leicht ab

Edle Metalle geben ihre Valenzelektronen schwer ab

2.1 Galvanischer Prozess

Umwandlung chemischer in elektrische Energie

Bsp: Batterie

Prozess läuft von alleine ab

2.2 Elektrolytischer Prozess

Umwandlung elektrischer in chemischer Energie

Bsp: Verchromung

Prozess läuft erzwungen ab