

Stundenübersicht über das IHF „Freiwillige und erzwungene Elektronenübertragungen“

Kontext

Metalle schützen und veredeln

Basiskonzepte und Fachinhalte

Struktur der Materie: Struktur und Eigenschaften von Metallen

Chemische Reaktion: *Oxidationen als Elektronenübertragungs-Reaktionen, Reaktion zwischen Metallatom und Metallionen*; freiwillig ablaufende Redox-Reaktionen
Beispiel einer einfachen Elektrolyse; erzwungene Redox-Reaktionen

Energie: –

Stundenthemen

Buch „Chemie heute SI (2010)“

07.01	Struktur und Eigenschaften von Metallen	S. 244-245
07.02	Korrosion von Metallen	S. 239, 251
07.03a/b ^ε	Redox-Reaktionen und Redox-Reihe	S. 240-242
07.04a/b ^p	Redox-Gleichungen	S. 241
07.05a/b	Korrosionsschutz	S. 253-255
07.06a/b	Elektrolyse	S. 256
07.07a-c	elektrochemische Energiequellen	S. 355
07.08*	Themenfeldabschluss	–

^ε Stundenthemen mit Schülerexperimenten

^p Stundenthemen mit Projektarbeit

* fakultative Stundenthemen