

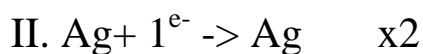
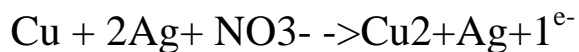
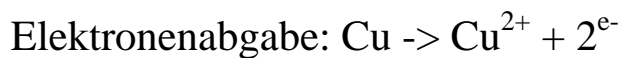
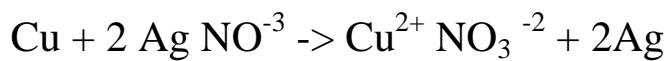
28.11.2005

Edle und Uedle Metalle

Nr.1

Uedle Metalle können im Salz eines edleren Metalls gelöst werden.
Das edle Metall scheidet sich als Atom ab.

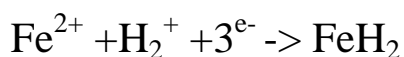
Nr.2



Nr.3

Es reagiert miteinander:

Eisen und Aluminium kann man dafür verwenden,
um eine Reaktion mit der Säure zu erzielen.



Nr.3

a. Die links von H₂ stehen lösen sich auf.

b. Oxidation= Abgabe von Elektronen

Reduktion= Aufnahme von Elektronen

Bedingung für Stromfluss:

Die Metalle müssen in ein Elektrolyt eintauchen:

z.B.: Säure, Salz, Lauge

Redoxreihe:

AL	ZN	Cr	Fe	Ni	Sn	Pb	H ₂	Cu	Ag	Hg	Au
Unedel											edel

AL = Aluminium

ZN = Zink

Cr = Chrom

Fe = Eisen

NI = Nickel

Sn = Zinn

Pb = Blei

H₂ = Wasserstoff

Cu = Kupfer

Ag = Silber

Hg = Quecksilber

Pt = Platin

Au = Gold

