

Elektronenübergänge

9.1 Oxidation und Reduktion

V:

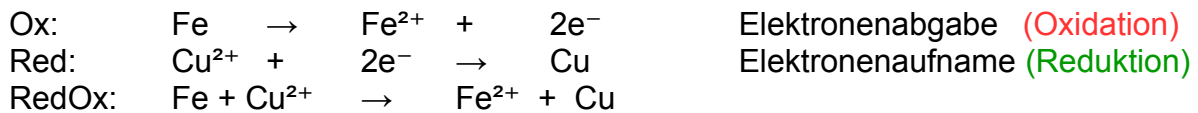


Eisennagel (Fe-Atomen)

CuSO₄ – Lösung (Cu²⁺ + SO₄²⁻)

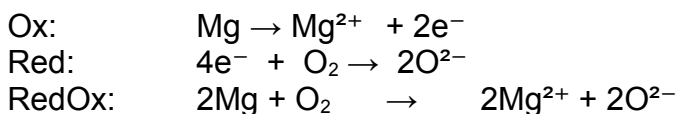
U: Am Eisennagel bildet sich eine rötliche Schicht.

E: Reaktionsgleichungen:



Die Cu ²⁺ -Ionen wandern zur Oberfläche des Eisennagels	Die Fe-Atome des Eisennagels geben zwei Elektronen ab die das Cu ²⁺ -Ion aufnimmt	Aus den Fe-Atomen entstehen Fe²⁺-Ionen , die in die Lösung übergehen. Aus den Cu²⁺-Ionen der Lösung entstehen Cu-Atomen , die sich an der Oberfläche des Nagels anlagern.	Es bildet sich eine Schicht aus elementarem Kupfer an der Oberfläche des Nagels.
---	--	---	---

Übung: Mg reagiert mit O₂



Ein Stoff, der **Elektronen abgibt**, also selbst oxidiert wird, heißt **Reduktionsmittel**.

Ein Stoff, der **Elektronen aufnimmt**, also selbst redoxiert wird, heißt **Oxidationmittel**.