

Name: _____

Klasse: _____

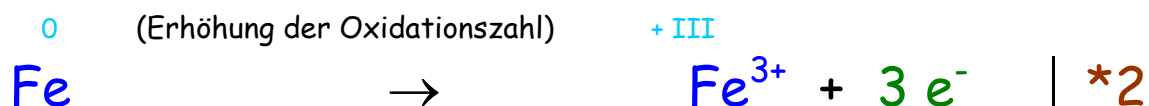
Station 1: Aufstellen einer Redoxgleichung

Regeln:

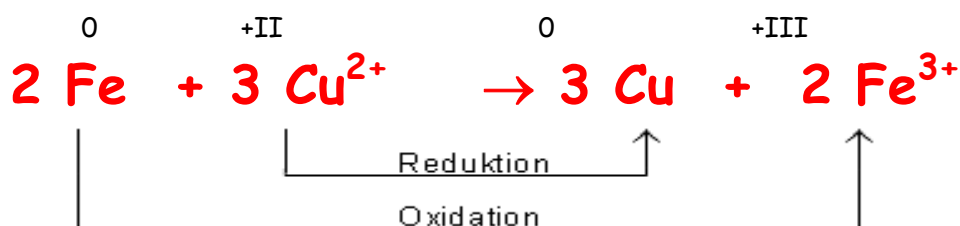
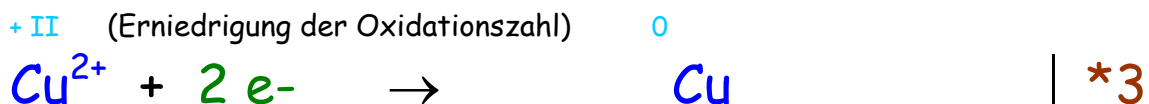
1. Gib alle Reaktanden und Produkte in Teilgleichungen an.
2. Ermittle die jeweilige Oxidationszahl.
Somit steht fest, welche Reaktion eine Oxidation bzw. Reduktion ist.
3. Ergänze die Oxidation und Reduktion um die Anzahl der abgegebenen und aufgenommenen Elektronen
4. Ggf. Gleichungen so ausgleichen, dass die Anzahl der abgegebenen und aufgenommenen Elektronen gleich ist.
5. Formuliere die Redoxreaktion durch Addieren der beiden Gleichungen.

Beispiel: Eisennagel in Kupfersulfatlösung

Oxidation:



Reduktion:

**Aufgabe:**

Zerlege in Oxidation und Reduktion nach obigem Schema:

- a) Kupfer in Silbernitratlösung (Cu , AgNO_3)
- b) Zink in Kupfersulfat-Lösung (Zn , CuSO_4)
- c) Eisen in Zinksulfat (Fe , ZnSO_4)