

CHEMIE

Redoxreaktionen

Kurz zur Theorie

Eine Redoxreaktion ist eine Reaktion, bei der **Elektronen** übertragen werden. Sie besteht immer aus zwei Teilprozessen, die gleichzeitig ablaufen.

Oxidation

Elektronenabgabe → Oxidationszahl steigt

Reduktion

Elektronenaufnahme → Oxidationszahl sinkt

- **Oxidationsmittel** nimmt Elektronen auf und wird dabei selbst reduziert → oxidiert den anderen!
- **Reduktionsmittel** gibt Elektronen ab und wird dabei selbst oxidiert → reduziert den anderen!