

LÖSEN VON REDOXGLEICHUNGEN

1. Lies den Text → *Zusammenfassung* „Kapitel 7“ Punkt 2 „Die Oxidationszahl“, sowie Punkt 3 „Die Redoxgleichung“ genau durch.
2. Bestimme die Oxidationszahlen in folgenden Verbindungen: NH_3 N_2 NO NO_2 HNO_3 NO_2^- und schreibe sie wie im Beispiel an:
Hydrogensulfat HSO_4^-

+1	+6	-2
H	S	O ₄ ⁻
3. Erstelle folgende Redoxgleichungen:
 - a) $Fe^{2+} + PbO_2 \rightarrow Fe^{3+} + PbO$
 - b) Gibt man ein Stück elementares Kupfer in Salpetersäure so entsteht eine blaue Lösung mit Cu^{2+} -Ionen und braune NO_2 -Dämpfe.
4. In der → *Zusammenfassung* „Kapitel 7“ Punkt 5 wird das „Donator-Akzeptor-Konzept“ erklärt.
Wo findet sich in Gleichung aus 3a) der Donator und wo der Akzeptor?
5. Lösungsblatt in die Mappe einheften.