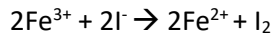
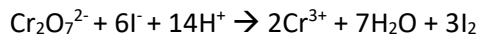


# Übungsaufgaben Redox

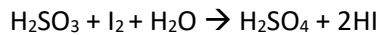
1. Eisen(III)-Ionen reagieren mit Iodid-Ionen zu Eisen(II)-Ionen und Iod.



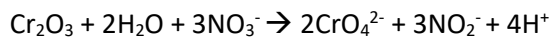
2. Dichromat-Ionen reagieren mit Iodid-Ionen zu Iod und Chrom(III)-Ionen. Die Reaktion findet im sauren pH-Wert Bereich statt.



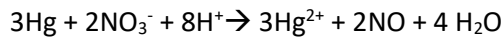
3. Schweflige Säure reagiert mit Iod zu Schwefelsäure und Iodwasserstoff.



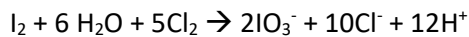
4. Chrom(III)-Oxid reagiert mit Nitrat-Ionen zu Chromat-Ionen und Nitrit-Ionen. Dabei werden H+-Ionen frei.



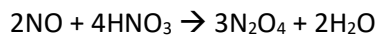
5. Quecksilber reagiert mit Salpetersäure ( $\text{NO}_3^-$ ) zu Quecksilber(II)-Ionen und Stickstoffmonoxid. Als Nebenprodukt entsteht Wasser.



6. Iod und Chlor reagieren zu Iodat-Ionen ( $\text{IO}_3^-$ ) und Chlorid.

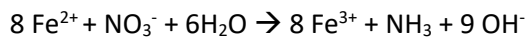


7. Iod und Chlor reagieren zu Iodat-Ionen ( $\text{IO}_3^-$ ) und Chlorid.

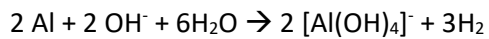


## Übungsaufgaben Redox (basische Lösungen)

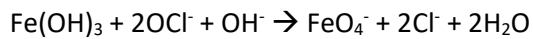
1. Eine Lösung mit Eisen(II)-Ionen und Nitrationen reagiert im basischen Milieu zu Eisen(III)-Ionen und Ammoniak.



2. Aluminium reagiert mit Wasser im basischen Milieu zu Tetrahydroxyaluminate  $[\text{Al}(\text{OH})_4]^-$  und Wasserstoff.

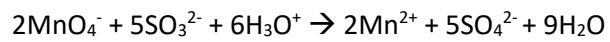


3. Eisen(III)-hydroxidlösung reagiert mit Hypochloritionen ( $\text{OCl}^-$ ) zu  $\text{FeO}_4^-$ -Ionen und Chloridionen.

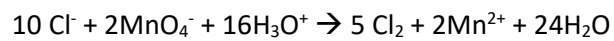


## Übungsaufgaben Redox (saure Lösungen)

1. Kaliumpermanganat reagiert in saurer Lösung mit Natriumsulfit zu Mangan(II)-Ionen und Sulfationen.



2. Natriumchlorid reagiert mit Kaliumpermanganatlösung im sauren Milieu zu Chlor und Mangan(II)-Ionen.



3. Iodlösung wird mit Schwefliger Säure versetzt, es entstehen Iodionen und Sulfationen.

