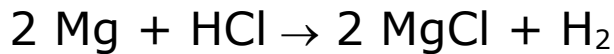


Redox-Gleichungen

Eine typische Redoxreaktion ist die Umsetzung von Magnesium mit Salzsäure:



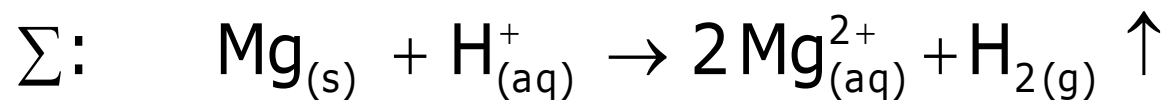
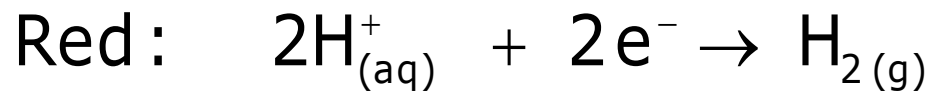
Hier wird Magnesium **oxidiert**, d.h. *es gibt Elektronen ab*.

Im Gegensatz dazu wird der Wasserstoff **reduziert**, *er nimmt Elektronen auf*.

Man sagt auch, dass Magnesium ein **Reduktions-** und Wasserstoff ein **Oxidationsmittel** ist.

Oxidation und Reduktion laufen stets parallel ab.

Eine typische Redox-Reaktion:



Wichtig dabei:

1. Die Bilanzen aller Gleichungen müssen ausgeglichen sein.
2. Wenn in der Reduktions- und in der Oxidationsgleichung nicht die gleiche e^- -Anzahl vorhanden ist, muss ein Multiplikationsfaktor hinter die Gleichungen geschrieben werden, damit die e^- -Bilanz stimmt.