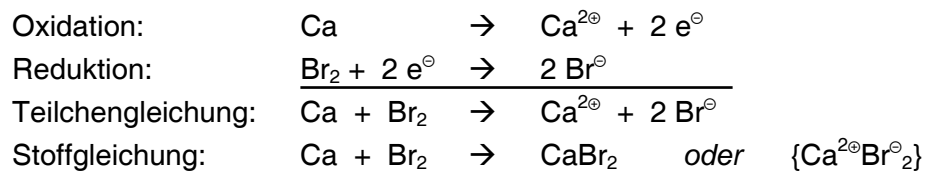


Regeln zum Aufstellen von Redox-Reaktionen

1. Die Teilreaktionen (aus der Redoxreihe) aufschreiben.
2. Die Gleichung so multiplizieren, dass bei der Oxidation gleich viele Elektronen abgegeben werden, wie bei der Reduktion aufgenommen werden.
3. Die beiden Teilreaktionen addieren.
4. Die Elektronen wegkürzen.
5. Atombilanz (1. Kontrolle):
Es gehen keine Atome oder Ionen verloren. Auf beiden Seiten einer Reaktionsgleichung müssen von einem best. Element gleich viele Atome oder Ionen stehen.
6. Ladungsbilanz (2. Kontrolle):
Die Summe der Ladungen bleibt bei der Reaktion unverändert.

Aufgabe: Notieren Sie für die folgenden Vorgänge die Oxidation, die Reduktion, sowie die Teilchen- und Stoffgleichung nach dem folgenden Schema:

Bsp.: Calcium + Brom



1. Zink + Schwefel
2. Aluminium + Schwefel
3. Kupfer + Fluor
4. Aluminiumiodid + Brom
5. Eisen + Kupferoxid
6. Aluminium + Eisenoxid (Fe₂O₃)