

Die Redoxreaktion als Sauerstoffübertragung

Arbeitsblatt 6.2

Redoxreaktion	
Oxidation	Reduktion
Sauerstoffaufnahme (oder Elektronenabgabe)	Sauerstoffabgabe (oder Elektronenaufnahme)

Versuch 1: Die Thermit-Reaktion: Eisenoxid wird mit Aluminium zur Reaktion gebracht.

Aufgabe:

1. *Erstelle die Versuchsbeschreibung.*
2. *Erstelle eine ausgeglichene Reaktionsgleichung. Welcher Stoff wird in dieser Reaktion oxidiert und welcher reduziert?*

Versuch 2: Der brummende Gummibär: Der Zucker ($C_6H_{12}O_6$) des Gummibären wird zu CO_2 und H_2O oxidiert. Dabei reagiert das geschmolzene Kaliumnitrat (KNO_3) zu Kaliumnitrit (KNO_2).

Aufgabe:

1. *Erstelle die Versuchsbeschreibung.*
2. *Welcher Stoff wird in dieser Reaktion oxidiert und welcher reduziert?*
3. *Versuche eine Reaktionsgleichung zu erstellen.*

Die Redoxreaktion als Sauerstoffübertragung

Arbeitsblatt 6.2

Redoxreaktion	
Oxidation	Reduktion
Sauerstoffaufnahme (oder Elektronenabgabe)	Sauerstoffabgabe (oder Elektronenaufnahme)

Versuch 1: Die Thermit-Reaktion: Eisenoxid wird mit Aluminium zur Reaktion gebracht.

Aufgabe:

1. *Erstelle die Versuchsbeschreibung.*
2. *Erstelle eine ausgeglichene Reaktionsgleichung. Welcher Stoff wird in dieser Reaktion oxidiert und welcher reduziert?*

Versuch 2: Der brummende Gummibär: Der Zucker ($C_6H_{12}O_6$) des Gummibären wird zu CO_2 und H_2O oxidiert. Dabei reagiert das geschmolzene Kaliumnitrat (KNO_3) zu Kaliumnitrit (KNO_2).

Aufgabe:

1. *Erstelle die Versuchsbeschreibung.*
2. *Welcher Stoff wird in dieser Reaktion oxidiert und welcher reduziert?*
3. *Versuche eine Reaktionsgleichung zu erstellen.*