

## 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.