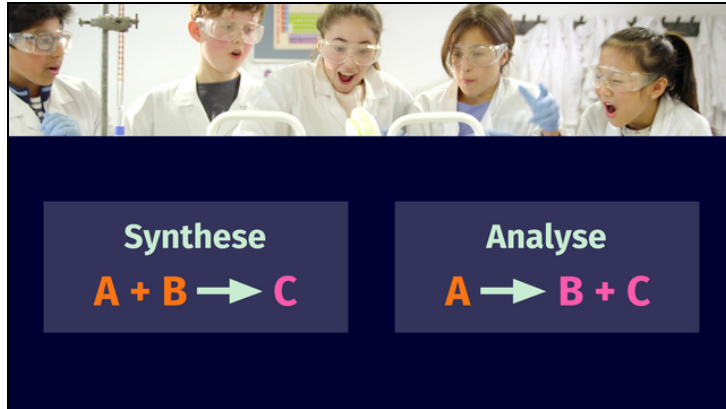




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Chemische Reaktionen und ihre Merkmale



- 1 **Bestimme, was eine Oxidation ist.**
- 2 Definiere den Begriff „chemische Reaktion“.
- 3 Gib an, welche Faktoren die Reaktionsgeschwindigkeit beeinflussen.
- 4 Gib an, welche Rolle Energie bei chemischen Reaktionen spielt.
- 5 Charakterisiere die chemischen Reaktionen.
- 6 Entscheide, bei welchen Beispielen es sich um eine chemische Reaktion handelt.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

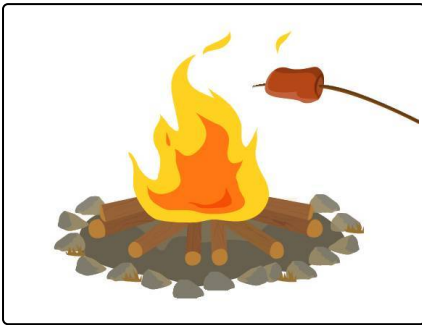


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Bestimme, was eine Oxidation ist.

Wähle die richtige Antwort aus.



Wenn wir ein Lagerfeuer machen oder eine Kerze anzünden, dann sprechen wir von einer Verbrennung oder auch **Oxidation**.

Doch was ist eigentlich eine Oxidation?

Eine Oxidation ist eine Reaktion mit ...

... Wasser. **A**

... Holz. **B**

... Sauerstoff. **C**

... Wasserstoff. **D**



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Bestimme, was eine Oxidation ist.

#### 1. Tipp

Oxidation leitet sich von „Oxygenium“ ab.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Bestimme, was eine Oxidation ist.

Lösungsschlüssel: C

**Oxidation**

⇒ Reaktion mit Sauerstoff

Beispiel:  
Kohlenstoff + Sauerstoff → Kohlendioxid

Eine Oxidation ist eine Reaktion mit **Sauerstoff**. Dabei entsteht ein **Oxid**, zum Beispiel Kohlendioxid durch die Oxidation von Kohlenstoff. **Kohlenstoff** ist in vielen **Brennstoffen enthalten**, unter anderem in Kohle, Holz oder Öl.

**Jede Verbrennung ist eine Oxidation**, denn **ohne Sauerstoff** kann **kein Feuer** brennen. Doch auch das Rosten von Eisen an der Luft ist eine Oxidation, denn das Eisen reagiert mit dem Sauerstoff aus der Luft: Es entsteht Eisenoxid.