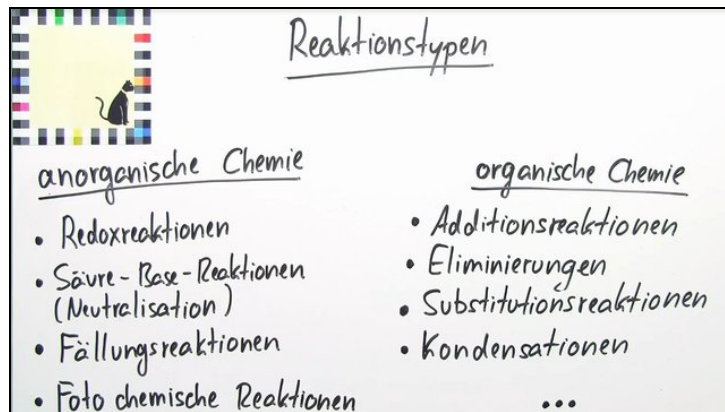




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Chemische Reaktionen



- 1 **Entscheide, ob eine chemische Reaktion vorliegt.**
- 2 **Nenne wichtige Fachbegriffe einer chemischen Reaktion.**
- 3 **Entscheide, welche Reaktionstypen organisch und welche anorganisch sind.**
- 4 **Gib an, was sich bei einer Redoxreaktion ändert.**
- 5 **Entscheide, zu welchem Reaktionstypen folgende Gleichung gehört.**
- 6 **Formuliere eine allgemeine Fällungsreaktion.**
- + **mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben**

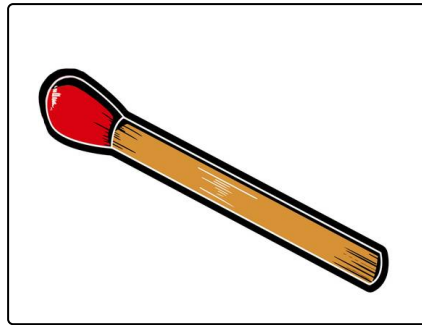


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Entscheide, ob eine chemische Reaktion vorliegt.

Wähle die chemischen Reaktionen aus.



ein Eiswürfel schmilzt **A**

ein Steichholz brennt ab **B**

Zucker wird in Wasser gelöst **C**

Milch wird sauer **D**

Kupfermünzen laufen an **E**

Rost bildet sich **F**



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Entscheide, ob eine chemische Reaktion vorliegt.

#### 1. Tipp

Überlege dir, ob neue Produkte mit neuen Eigenschaften entstanden sind.

---

#### 2. Tipp

Änderungen des Aggregatzustandes sind keine chemischen Reaktionen.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Entscheide, ob eine chemische Reaktion vorliegt.

**Lösungsschlüssel:** B, D, E, F

Überlege dir zunächst, was sich bei diesen Vorgängen ändert. Eine chemische Reaktion ist über die Stoffumwandlung definiert. Sieh dir also die Beispiele an und überlege, ob sich wirklich neue Stoffe mit neuen Eigenschaften gebildet haben. Nehmen wir zum Beispiel die Kupfermünze. Da kannst du schon optisch erkennen, dass der neu entstandene Stoff neue Eigenschaften hat, nämlich eine andere Farbe. Wenn das rotbraune Kupfer der Münze mit der Umgebungsluft reagiert, entsteht schwarzes Kupferoxid. Wenn ein Eiswürfel schmilzt, ändert sich lediglich der Aggregatzustand. Der Stoff Wasser an sich bleibt aber unverändert. Auch das Lösen von Zucker verändert dessen Eigenschaften nicht, also liegt auch hier keine chemische Reaktion vor.