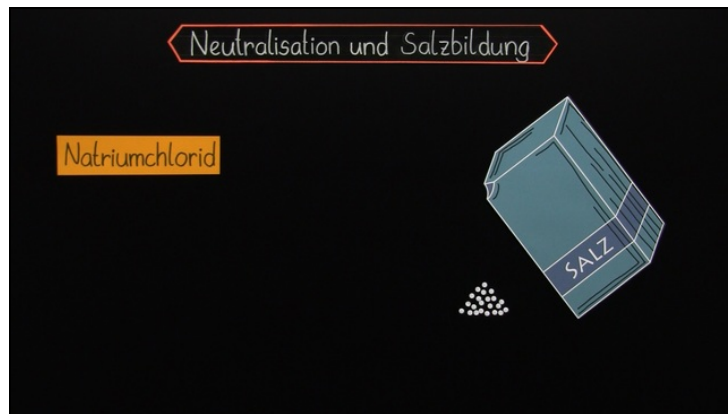




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Die Neutralisationsreaktion - Bildung von Salzen



- 1 **Bestimme, was bei der Neutralisationsreaktion entsteht.**
- 2 Benenne die Teilchen, die für die Neutralisationsreaktion verantwortlich sind.
- 3 Stelle die Entstehung von Kochsalz in einer Reaktion dar.
- 4 Beschreibe einen Reaktionsweg, um Kaliumiodid zu erhalten.
- 5 Bestimme Möglichkeiten, wie man eine Neutralisation sichtbar machen kann.
- 6 Überlege, wo eine Neutralisation im alltäglichen Leben angewendet werden kann.
- + 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 bei der Neutralisationsreaktion entsteht.

Schreibe hierzu die richtigen Begriffe in die passenden Lücken.

Salz

Lösung

Säure

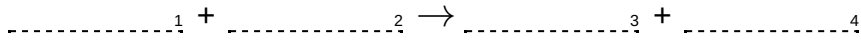
Kristall

neutral

Base

Kohlenwasserstoff

Wasser





## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### **Bestimme, was bei der Neutralisationsreaktion entsteht.**

#### **1. Tipp**

Es reagieren Oxonium-Ionen und Hydroxid-Ionen miteinander.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Bestimme, was bei der Neutralisationsreaktion entsteht.

**Lösungsschlüssel:** [1+2]1: Säure **oder** Base // [3+4]1: Salz **oder** Wasser

**Jede Antwort darf nur einmal eingesetzt werden. Die Reihenfolge ist frei wählbar.**

Bei einer Neutralisation reagieren immer Säuren und Basen miteinander. Überlege dir einmal, aus was Säuren und Basen jeweils bestehen. Säuren reagieren mit Wasser zu Oxonium-Ionen und Säurerest-Ionen. Oxonium-Ionen kennst du vielleicht auch als Hydronium-Ionen:  $H_3O^+$ . Basen dissoziieren in Wasser zu Hydroxid-Ionen ( $OH^-$ ) und Metallkationen. Bei einer Neutralisationsreaktion reagieren also die Oxonium-Ionen und die Hydroxid-Ionen miteinander zu Wasser. Die Säurerest-Ionen und die Metallkationen der Basen reagieren zu einem Salz.

