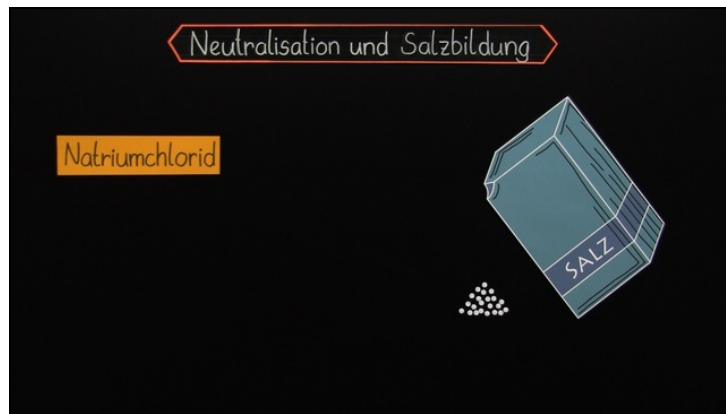




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

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

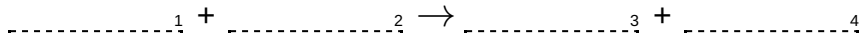
Kristall

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.

