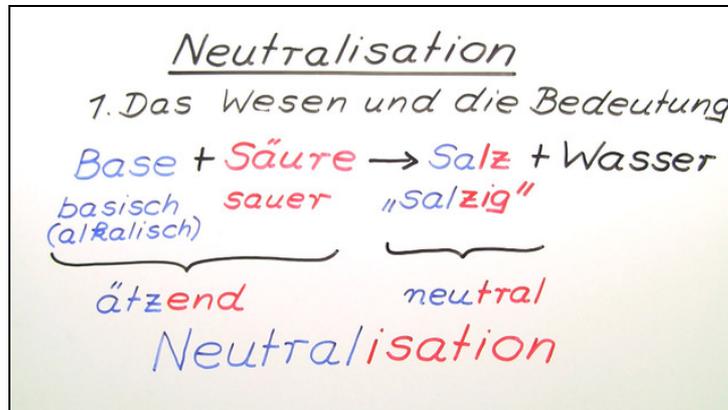




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Neutralisation



- 1 Beschreibe eine Neutralisation an einem einfachen Beispiel.
- 2 Formuliere die Dissoziationsgleichungen für einige Säuren und Basen.
- 3 Stelle die Reaktionsgleichungen für einige Neutralisationen auf.
- 4 Ermittle die richtige Verbindungsklasse für folgende Verbindungen.
- 5 Finde praktische Anwendungen von Säuren und Basen.
- 6 Erkläre die Hydrolyse von Aluminiumsulfid.
- + 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)



Beschreibe eine Neutralisation an einem einfachen Beispiel.

Vervollständige den Lückentext.

Wasser $NaOH$ $NaCl$ Salzsäure H_2O Natriumhydroxid HCl

Natriumchlorid

1 Wortgleichung

.....¹ +² →
.....³ +⁴

2 Formelgleichung

.....⁵ +⁶ →
.....⁷ +⁸



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Beschreibe eine Neutralisation an einem einfachen Beispiel.

1. Tipp

Die Reaktanten reagieren in wässriger Lösung sauer und basisch.

2. Tipp

Die Produkte reagieren in wässriger Lösung neutral.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Beschreibe eine Neutralisation an einem einfachen Beispiel.

Lösungsschlüssel: [1+2]¹: Natriumhydroxid **oder** Salzsäure // [3+4]¹: Natriumchlorid **oder** Wasser // [5+6]¹: *NaOH* **oder** *HCl* // [7+8]¹: *NaCl* **oder** *H₂O*

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

Natürlich dürfen die Edukte und Produkte jeweils vertauscht werden.

1. Wortgleichung

Natriumhydroxid + Salzsäure \longrightarrow Natriumchlorid + Wasser

Das basische (alkalische) Natriumhydroxid reagiert mit der sauren Salzsäure zu den neutralen Stoffen Natriumchlorid und Wasser.

2. Formelgleichung



Das ist wohl das einfachste Beispiel für eine Neutralisation. Da die Base Natriumhydroxid nur *ein* Hydroxid-Ion liefert und die Säure Salzsäure *nur* ein Wasserstoff-Ion bei der Reaktion zur Verfügung stellt, kann man einfach die Formeln aufschreiben, ohne einen Ausgleich der Koeffizienten vorzunehmen.