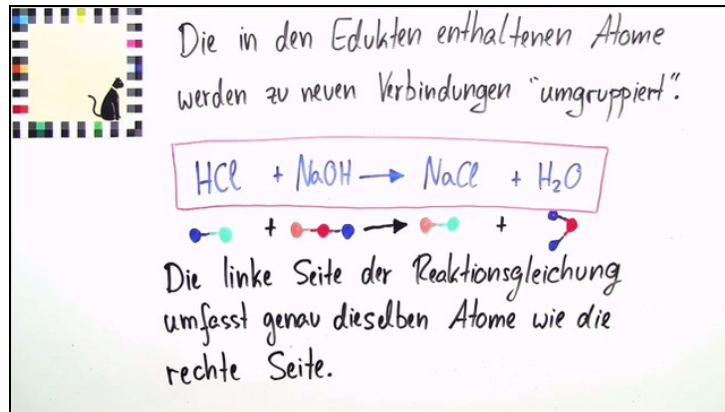




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Reaktionsgleichungen



- 1 Formuliere die Reaktionsgleichung von Salzsäure und Natriumhydroxid.
- 2 Nenne die Prinzipien, die beim Aufstellen einer Reaktionsgleichung eine Rolle spielen.
- 3 Gib an, was du am negativen Vorzeichen vor der Reaktionsenthalpie erkennen kannst.
- 4 Ergänze die stöchiometrischen Faktoren, damit die Gleichung ausgeglichen ist.
- 5 Formuliere folgende Reaktionsgleichungen.
- 6 Bilde aus folgender Wortgleichung die Reaktionsgleichung.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

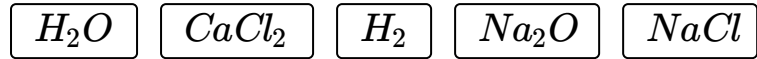


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Formuliere die Reaktionsgleichung von Salzsäure und Natriumhydroxid.

Schreibe die richtigen Produkte in die Lücken.





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Formuliere die Reaktionsgleichung von Salzsäure und Natriumhydroxid.

1. Tipp

Alle Atome der linken Seite müssen auch rechts wieder auftauchen.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Formuliere die Reaktionsgleichung von Salzsäure und Natriumhydroxid.

Lösungsschlüssel: [1+2]¹: $NaCl$ oder H_2O

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

Wenn du dir die Atome auf der Seite der Edukte anschaust, stellst du fest, dass du ein Natriumatom, ein Chloratom, ein Sauerstoffatom und zwei Wasserstoffatome hast. Schau dir nun die möglichen Produkte an und sieh, welche Lösung genau diese Anzahl und Sorten von Atomen hat. Denn wie du ja weißt, kann bei einer chemischen Reaktion nichts dazu kommen und nichts verschwinden.