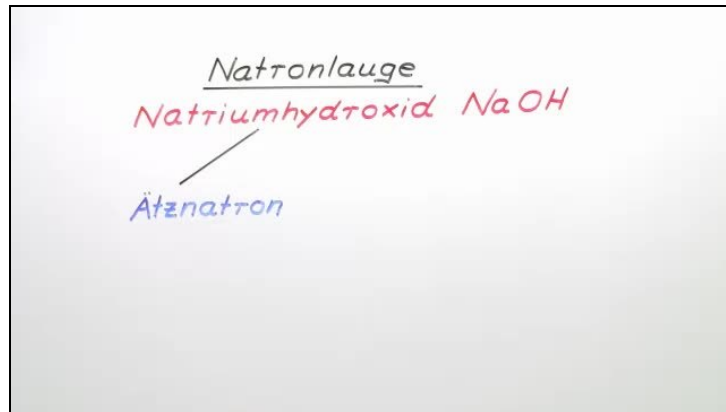




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Natronlauge



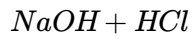
- 1 **Bestimme die Reaktionsprodukte in folgenden Reaktionen mit $NaOH$.**
- 2 **Nenne die Eigenschaften von Natriumhydroxid.**
- 3 **Erkläre die Gasentwicklung bei folgendem Versuch.**
- 4 **Entscheide, welche Chemikalien ätzend sind.**
- 5 **Erkläre, warum Universalindikatorpapier mit $NaOH$ blau wird.**
- 6 **Erkläre die Beobachtung zu folgendem Versuch.**
- + **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)

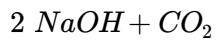
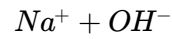
**Bestimme die Reaktionsprodukte in folgenden Reaktionen mit $NaOH$.**

Verbinde die Ausgangsstoffe mit den richtigen Reaktionsprodukten.



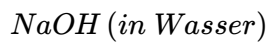
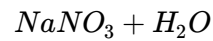
A

1



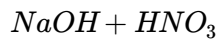
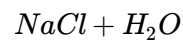
B

2



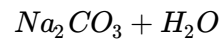
C

3



D

4





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme die Reaktionsprodukte in folgenden Reaktionen mit NaOH .

1. Tipp

Natronlauge liegt dissoziiert vor.

2. Tipp

Laugen werden durch Säuren unter Bildung eines Salzes neutralisiert.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme die Reaktionsprodukte in folgenden Reaktionen mit $NaOH$.

Lösungsschlüssel: A—3 // B—4 // C—1 // D—2

Eine typische Reaktion für Hydroxide sind Neutralisationsreaktionen. Dabei reagieren eine Base und eine Säure unter Bildung eines Salzes und Wasser. In diesem Fall reagiert die Base $NaOH$ einmal mit der Säure HCl und einmal mit der Säure HNO_3 . Es entstehen dann die Salze Natriumchlorid $NaCl$ bzw. Natriumnitrat $NaNO_3$. Mit Kohlendioxid reagieren Hydroxide unter Bildung der entsprechenden Carbonate. Natriumhydroxid reagiert dann also zu Natriumcarbonat. Eine weitere wichtige Reaktion von Natriumhydroxid ist die vollständige Dissoziation in Wasser, wobei die Ionen Na^+ und OH^- entstehen.