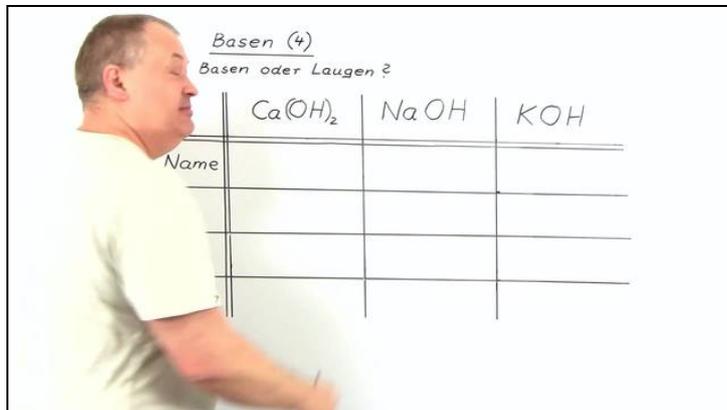




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Basen oder Laugen?



- 1 **Erkläre den Unterschied zwischen dem Begriff Base und Lauge.**
- 2 Benenne die dargestellten Substanzen.
- 3 Nenne die Anwendungsgebiete der Basen Natrium-, Calcium- und Kaliumhydroxid.
- 4 Bestimme, welche Aussagen über Basen korrekt sind.
- 5 Bestimme die Reaktionsgleichung für die Lösungsvorgänge der Basen.
- 6 Beschreibe den Kalkkreislauf.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

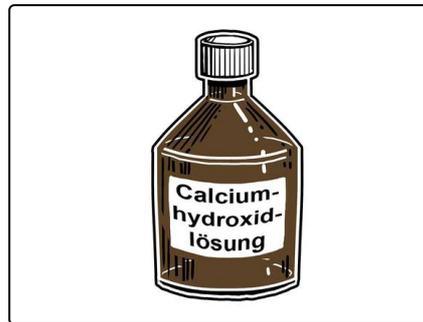


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Erkläre den Unterschied zwischen dem Begriff Base und Lauge.

Schreibe die richtigen Wörter in die Lücken.



umfasst

Überbegriff

festen

gelösten

Laugen

Säuren

Eine Untergruppe der Basen sind die¹. Das Wort Lauge bedeutet so viel wie „warmes Bad“. Weil in den Badezubern auch Wäsche mit Laugen gewaschen wurde, heißen auch diese Laugen. Im Allgemeinen sagt man zu² Basen „Lauge“, obwohl es auch Ausnahmen gibt.

Der Begriff Base stellt einen³ dar, der unter anderem die kleinere Gruppe der Laugen⁴.



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Erkläre den Unterschied zwischen dem Begriff Base und Lauge.

1. Tipp

Gelöstes Natriumhydroxid wird als Natronlauge bezeichnet.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Erkläre den Unterschied zwischen dem Begriff Base und Lauge.

Lösungsschlüssel: 1: Laugen // 2: gelöst // 3: Überbegriff // 4: umfasst

Basen besitzen einen pH-Wert von 7 bis 14. In einer Base überwiegen daher die Hydroxid-Ionen. Diese entstehen bei den behandelten Hydroxiden durch den Lösungsvorgang. Dabei werden Hydroxid-Ionen frei und die Lösung wird basisch. Die entstandene Lösung wird als Lauge bezeichnet. Der Feststoff dagegen wird Base genannt.

Es gibt allerdings auch Lewis-Basen. Deren Lösungen werden nicht als Lauge bezeichnet.