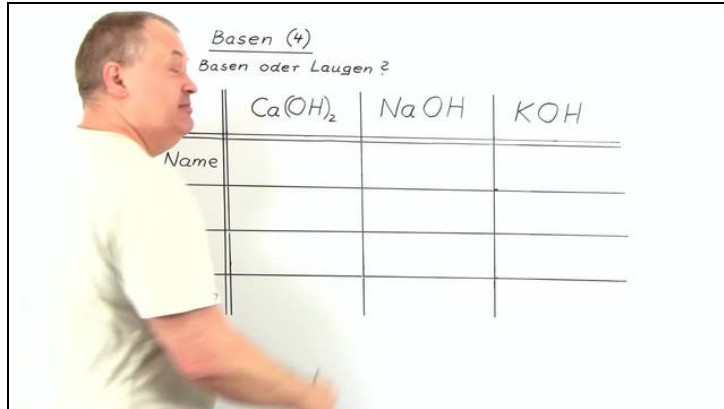




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

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

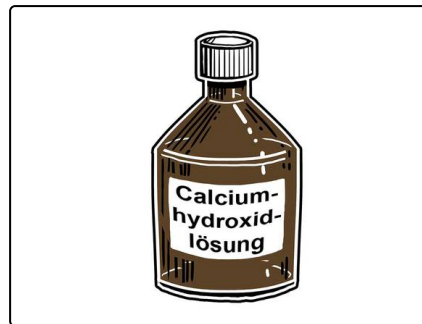


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com



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.