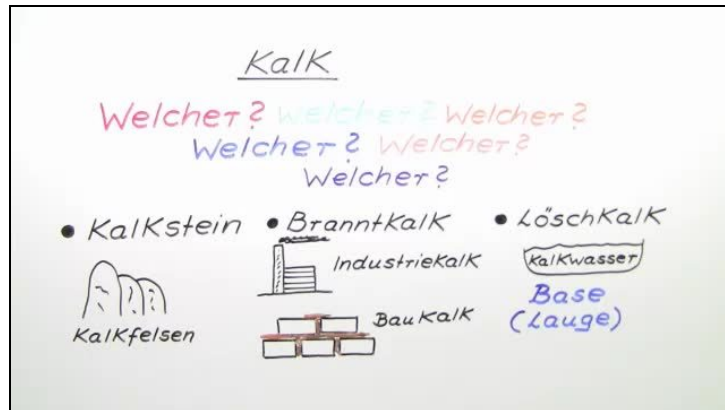




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](http://sofatutor.com)

# Kalk



- 1 **Beschrifte die Formeln.**
  - 2 Beschreibe die verschiedenen Arten des Kalks.
  - 3 Nenne die Verwendungsmöglichkeiten für Branntkalk.
  - 4 Schildere, wie Kalk in einer Toilette entsteht und wie man ihn wieder beseitigen kann.
  - 5 Erkläre, warum man Brannt- und Löschkalk in wässriger Lösung nicht durch einen Indikator unterscheiden kann.
- + 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](http://sofatutor.com)



## Beschrifte die Formeln.

Schreibe die Namen der Stoffe zur richtigen Formel.

Kohlenstoffmonoxid

Kaliumhydroxid

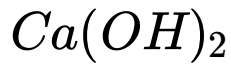
Calciumcarbid

Calciumcarbonat

Kohlenstoffdioxid

Calciumoxid

Calciumhydroxid



.....1

.....2

.....3

.....4



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 5

### Beschrifte die Formeln.

#### 1. Tipp

Das Kürzel  $OH$  steht für den Begriffszusatz -hydroxid.

---

#### 2. Tipp

Bedenke: Calcium =  $Ca$  und Kalium =  $K$

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 5

### Beschrifte die Formeln.

**Lösungsschlüssel:** 1: Calciumhydroxid // 2: Kohlenstoffdioxid // 3: Calciumcarbonat // 4: Calciumoxid

All diese Stoffe gehören zum Prozess des technischen Kalkkreislaufs. Calciumhydroxid reagiert mit Kohlenstoffdioxid zu Wasser und Calciumcarbonat  $Ca(OH)_2 + CO_2 \rightarrow H_2O + CaCO_3$ . Dieser Vorgang findet zum Beispiel beim Abbinden von Mörtel statt. Aus dem entstehenden Calciumcarbonat kann dann wieder Branntkalk hergestellt werden. Und aus dem Branntkalk wird mithilfe von Wasser wieder der Löschkalk.