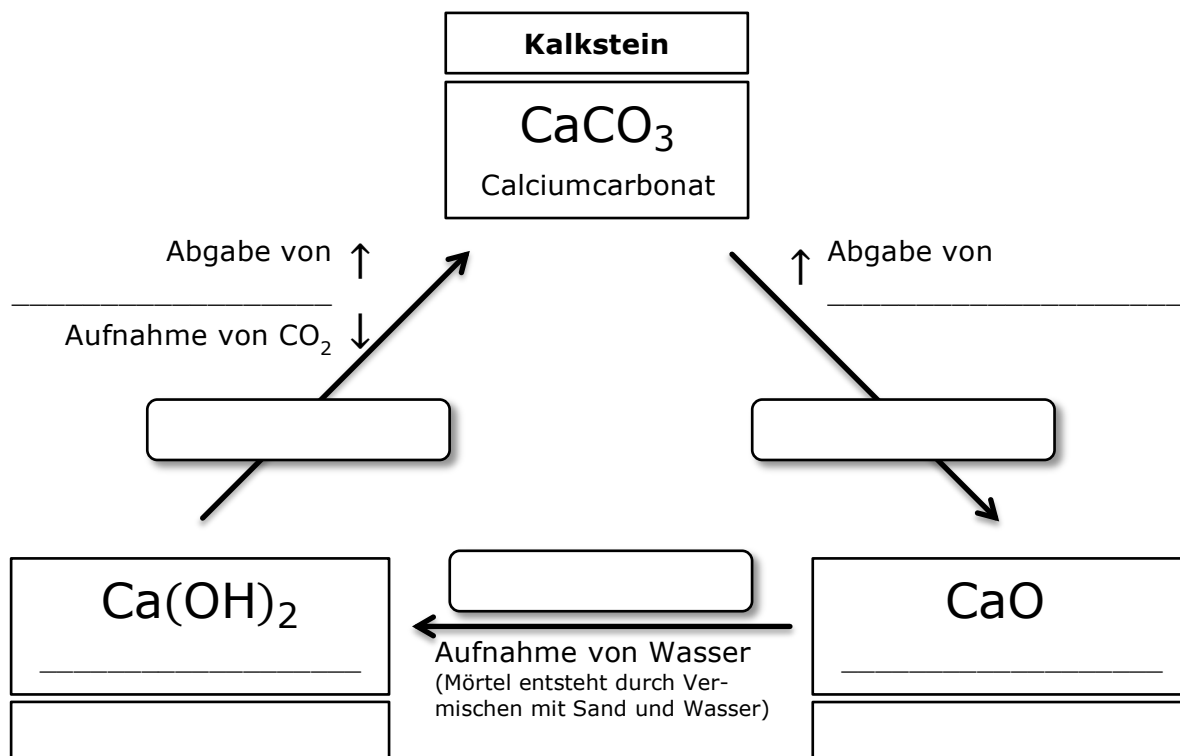




# Kalkmörtel



## Reaktionsgleichungen:

Brennen: \_\_\_\_\_

Löschen: \_\_\_\_\_

Abbinden: \_\_\_\_\_

**Materialien:** Löffel, Konservengläser, Löschkalk, Sand, Wasser, verd. Salzsäure**Durchführung:**

- Mische einen Teil Löschkalk mit drei Teilen Sand und Wasser. Lasse eine Probe davon einige Tage an der Luft, eine andere in einem mit Kohlenstoffdioxid gefüllten, verschlossenen Konservenglas stehen. Welche Probe erhärtet zuerst?
- Tropfe nach dem Erhärten einige Tropfen verdünnte Salzsäure auf beide Proben.

**Beobachtungen:**

a) \_\_\_\_\_

b) \_\_\_\_\_

**Arbeitsauftrag:**

- Vervollständige die Beschriftung mit den Begriffen:  
*Abbinden – Branntkalk – Brennen – Calciumhydroxid – Calciumoxid – Kohlenstoffdioxid – Löschen – Löschkalk – Wasser*
- Formuliere die Reaktionsgleichungen.
- Suche in deinem Chemiebuch den Abschnitt über das Brennen von Kalk und lies ihn durch.