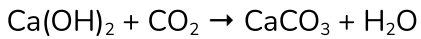
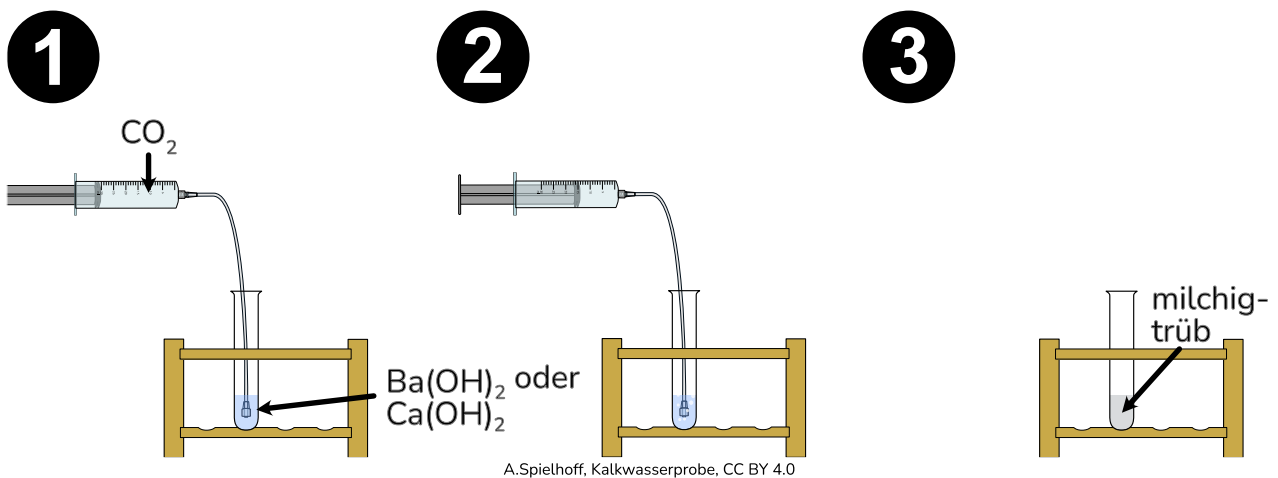
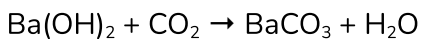


Die Kalkwasserprobe ist ein Nachweis, der verwendet wird, um die Anwesenheit von **Kohlenstoffdioxid (CO₂)** zu beweisen.

Kalkwasser ist ein Gemisch aus Calciumhydroxid (Ca(OH)₂) und Wasser. Beim Einleiten von Kohlenstoffdioxid (CO₂) trübt sich die Lösung durch Bildung von Calciumcarbonat (CaCO₃). Als Nebenprodukt der Reaktion entsteht Wasser.



Bariumhydroxid-Lösung reagiert noch empfindlicher auf Kohlenstoffdioxid und kann ebenfalls als Nachweis für Kohlenstoffdioxid verwendet werden.



Durchführung:

1. Fülle ein Reagenzglas daumenbreit mit Kalkwasser oder Bariumhydroxid-Lösung.
2. Leite anschließend langsam den Kohlenstoffdioxid in die Lösung.
3. Wenn Kohlenstoffdioxid vorhanden ist, trübt sich die Flüssigkeit.

Entsorgung: Das Kalkwasser kann von der Lehrkraft im Behälter für Säuren und Lauge entsorgt werden.