

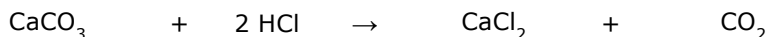


# Gesteinsuntersuchungen

Wie kann man Kalkgestein von anderen Steinen unterscheiden?

## Information

Durch Zugabe von Salzsäure oder einer anderen Säure auf Kalkstein wird Kohlenstoffdioxid freigesetzt.



Calciumcarbonat + Salzsäure → Calciumchlorid + Kohlenstoffdioxid

Wegen der leicht wahrnehmbaren Entwicklung dieses Gases (Aufschäumen der Probe) dient diese Reaktion als Hinweis auf Kalkgestein.

## Durchführung



Gib einige Tropfen verdünnte Salzsäure auf Proben von weißem Marmor, weißem Kieselstein (Quarz), Kalkstein, Betonbrocken, Roteisenerz, Ziegelstein und Schiefer.



	Beobachtungen
Marmor	
Kieselstein	
Kalkstein	
Betonbrocken	
Roteisenerz	
Ziegelstein	

## Ergebnis

\_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ und \_\_\_\_\_  
enthalten Calciumcarbonat.



Versuche mit Hilfe der Flammenfärbung das in den Gesteinen enthaltene Calcium nachzuweisen. (Hilfe: siehe Arbeitsblatt »Flammenfärbungen«)

---



---



---



---



---

## Arbeitsauftrag:

1) Führe die Experimente durch und schreibe deine Beobachtungen und Ergebnisse auf.