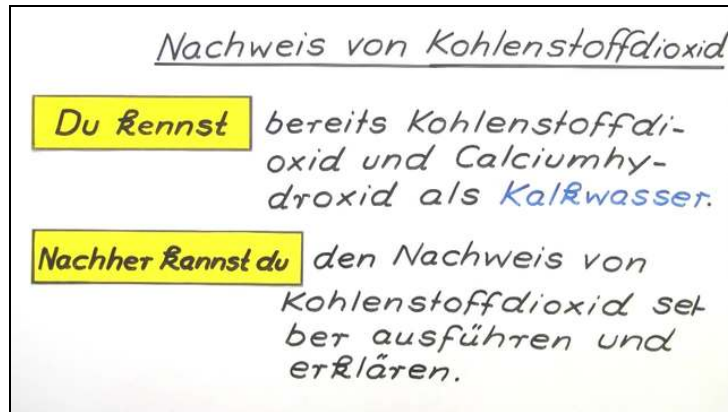




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Nachweis von Kohlenstoffdioxid



- 1 **Schildere die Durchführung des Nachweises von Kohlenstoffdioxid und deine Beobachtungen.**
- 2 **Nenne die wichtigen Geräte und Chemikalien, die für den Nachweis von Kohlenstoffdioxid benötigt werden.**
- 3 **Werte den Nachweis von Kohlenstoffdioxid aus.**
- 4 **Erläutere das Experiment zur Herstellung von Kohlenstoffdioxid.**
- 5 **Erkläre Darstellungsmöglichkeiten von Kalkwasser.**
- + **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](https://www.sofatutor.com)



## Schildere die Durchführung des Nachweises von Kohlenstoffdioxid und deine Beobachtungen.

Fülle die Lücken richtig.



Gasmask

Kochwassers

Trübung

Verfärbung

Schutzbrille

Trinkrohr

Luft

Kalkwassers

### Durchführung:

Die .....<sup>1</sup> wird aufgesetzt. Nun holt man tief .....<sup>2</sup> und hält sie kurz an. Ausgepustet wird durch das .....<sup>3</sup>, das in dem Becherglas mit der Lösung steht.

### Beobachtung:

Beobachtet werden kann eine deutliche .....<sup>4</sup> des zuvor klaren .....<sup>5</sup>.



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 5

### **Schildere die Durchführung des Nachweises von Kohlenstoffdioxid und deine Beobachtungen.**

#### **1. Tipp**

Gehe jeden Schritt des Experiments im Kopf durch.

---

#### **2. Tipp**

Vergleiche die Lösung im Becherglas vor und nach der Durchführung.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 5

### Schildere die Durchführung des Nachweises von Kohlenstoffdioxid und deine Beobachtungen.

**Lösungsschlüssel:** 1: Schutzbrille // 2: Luft // 3: Trinkrohr // 4: Trübung // 5: Kalkwassers

Zu Beginn eines jeden Experiments wird die Schutzbrille aufgesetzt. Sie sorgt dafür, dass keine Chemikalien in die Augen gelangen und diese schädigen.

Im zweiten Schritt wird tief eingeatmet und die **Luft** kurz angehalten.

Anschließend atmet man durch das **Trinkrohr** aus. Dieses steht im Becherglas und somit auch in der Calciumhydroxid-Lösung.

Während das Gas eingeleitet wird, kann man bereits eine Beobachtung machen: Es kommt zur Bläschenbildung. Diese Tatsache ist allerdings nicht das Hauptaugenmerk bei dem Experiment.

Wichtig ist die eindeutige **Trübung** des zuvor klaren **Kalkwassers**. Die Trübung kann zum einen verdeutlicht werden, indem das Becherglas mit der Lösung vor einem schwarzen Hintergrund steht. Auch möglich ist ein Vergleich mit einem zweiten Becherglas, welches noch unbenutztes Kalkwasser enthält.