



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


# Lösungen und Gehaltsangaben


▶ verschiedene Möglichkeiten der Gehaltsangabe:

Volumenkonzentration  $c_V = \frac{V_1}{V_2}$

Massenkonzentration  $c_M = \frac{m}{V}$

Stoffmengenkonzentration  $c_S = \frac{n}{V}$

 ▶ Teilchenzahl verändert sich

 ▶ Konzentration verändert sich

- 1 **Gib an, was die Gehaltsangabe von 4,9 Vol.% auf Bierflaschen aussagt.**
- 2 Erkläre, was man unter Gehaltsangaben von Lösungen versteht.
- 3 Bestimme die passenden Gehaltsangaben zu den gegebenen Einheiten.
- 4 Berechne die fehlenden Angaben in folgenden Lösungen.
- 5 Bestimme die Stoffmenge an Natriumhydroxid in folgenden Natronlaugen.
- 6 Erkläre, wie sich Volumen, Stoffmengenkonzentration und Stoffmenge in folgenden Beispielen verhalten.
- + 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)



## Gib an, was die Gehaltsangabe von 4,9 Vol.% auf Bierflaschen aussagt.

Wähle die richtige Aussage aus.



- In einer Flasche sind 4,9 % Bier. **A**
- In 100 ml Bier sind 4,9 kg Alkohol. **B**
- In 100 ml Bier sind 4,9 ml Alkohol. **C**
- In 100 ml Bier sind 4,9 ml Wasser. **D**
- In 1 l Bier sind 4,9 ml Alkohol. **E**



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

**Gib an, was die Gehaltsangabe von 4,9 Vol.% auf Bierflaschen aussagt.**

### 1. Tipp

Prozentangaben geben dir immer einen Anteil bezogen auf 100 an.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

**Gib an, was die Gehaltsangabe von 4,9 Vol.% auf Bierflaschen aussagt.**

**Lösungsschlüssel: C**

Die Vol.-%-Angaben, die sich auf Wein- und Bierflaschen finden lassen, geben dir immer die Menge an reinem Alkohol bezogen auf das Gesamtvolumen an. In 100 % des Bieres befinden sich also 4,9 % reiner Alkohol. Bezogen auf 100 ml des Bieres bedeutet das einen Anteil von 4,9 ml reinen Alkohol.