



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

# Bedeutung von Salzen



- 1 **Definiere die Stoffklasse der Salze.**
- 2 **Fasse zusammen, worin sich Salze unterscheiden können.**
- 3 **Beschreibe die Bedeutung von Salzen für den menschlichen Körper.**
- 4 **Entscheide, welches Salz zu welcher Salzart gehört.**
- 5 **Bestimme Formeln und Ionen zu den Salzen.**
- 6 **Stelle Anionen und Kationen gegenüber.**
- + **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)



## Definiere die Stoffklasse der Salze.

Wähle die richtigen Antworten aus.



- Salze sind fest und sind Ionengittern aufgebaut. A
- Salze bestehen aus zwei Metallen. B
- Salze bestehen aus einem Nichtmetall und einem Metall. C
- Salze bestehen aus zwei Nichtmetallen. D
- Salze kommen in der Natur als Kristalle vor. E



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Definiere die Stoffklasse der Salze.

#### 1. Tipp

Überlege, aus welchen Komponenten Natriumchlorid ( $NaCl$ ) besteht.

---

#### 2. Tipp

Natrium ist ein Metall.

---

#### 3. Tipp

Chlor ist ein Nichtmetall.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Definiere die Stoffklasse der Salze.

**Lösungsschlüssel:** A, C, E

In den Salzen bilden die Ionen eine möglichst dichte Packung. Die unterschiedlich geladenen Ionen besetzen dabei abwechselnd die Plätze. Somit bilden sie Ionengitter. Mit dem Gittermodell zeigt man die Positionen der Ionen im Kristall auf.

Durch den Elektronenübergang reagieren immer ein Nichtmetall und ein Metall zu einem Salz. Wie beim Natriumchlorid (Kochsalz) oder Bariumoxid bildet das Metall jeweils positiv geladene Ionen ( $Na^+$ ,  $Ba^{2+}$ ) und das Nichtmetall negativ geladene Ionen ( $Cl^-$ ,  $O^{2-}$ ).