



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

# Mineralwasser



- 1 **Benenne die Ionen im Mineralwasser.**
- 2 Nenne charakteristische Merkmale von Mineralwasser.
- 3 Erläutere die Salzbildung von eindampfenden Mineralwasser.
- 4 Beschreibe die Reaktion folgender Salzlösungen.
- 5 Bestimme die Ladung der folgenden Ionen.
- 6 Erkläre, was das Wasser des „toten Meeres“ von „normalem“ unterscheidet.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

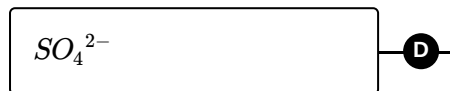
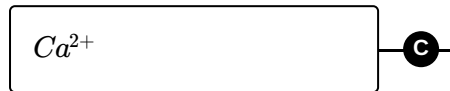


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Benenne die Ionen im Mineralwasser.

Verbinde die Summenformeln mit den entsprechenden Namen.



**1** Sulfat-Ion

**2** Natron

**3** Hydrogencarbonat-Ion

**4** Natrium-Ion

**5** Calcium-Ion



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Benenne die Ionen im Mineralwasser.

#### 1. Tipp

Die Elementsymbole sind in der Regel eine abgekürzte Form des ganzen Namen des Elements (Bsp: *Ne* = Neon).

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Benenne die Ionen im Mineralwasser.

**Lösungsschlüssel:** A—4 // B—3 // C—5 // D—1

Die Elementsymbole sind eine Abkürzung für den vollständigen Namen eines Elements. So ergibt sich für das Natrium-Ion  $Na^+$  und für das Calcium-Ion  $Ca^{2+}$ . Bei den Anionen ist das etwas schwieriger, da diese meist aus mehreren Elementen bestehen. Daher solltest du die Namen der Anionen lernen, damit du sie in Reaktionsgleichungen richtig anwendest.

<i>Summenformel des Ions</i>	<i>Name des Ions</i>
$Na^+$	<i>Natrium – Ion</i>
$Ca^{2+}$	<i>Calcium – Ion</i>
$HCO_3^-$	<i>Hydrogencarbonat – Ion</i>
$SO_4^{2-}$	<i>Sulfat – Ion</i>