



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

Ionenbindung – Bindung der Salze



- 1 **Gib die Formeln von Natrium, Chlor und Natriumchlorid an.**
- 2 Gib die Metalle und Nichtmetalle im Periodensystem der Elemente an.
- 3 Nenne die chemischen Eigenschaften von Natrium, Chlor und Kochsalz.
- 4 Erkläre, wie sich Chlor und Natrium verändern, wenn sie zum Salz Natriumchlorid reagieren.
- 5 Erkläre, was eine Ionenbindung ist.
- 6 Gib an, welche dieser Reaktionen zu Salzen führen.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

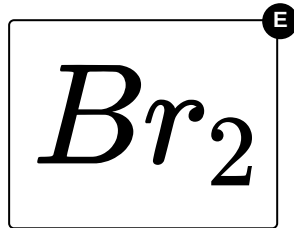
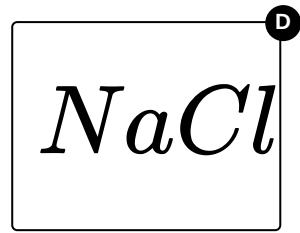
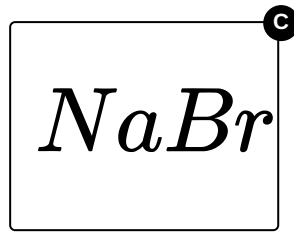
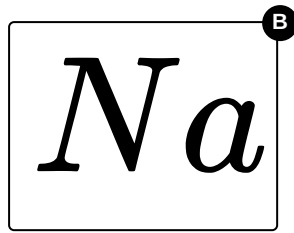
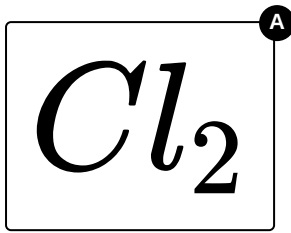


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Gib die Formeln von Natrium, Chlor und Natriumchlorid an.

Wähle die richtigen Formeln aus.





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Gib die Formeln von Natrium, Chlor und Natriumchlorid an.

1. Tipp

Die Elementsymbole findest du im Periodensystem.

2. Tipp

3. Tipp

Metalle liegen in Metallbindungen vor, hier reicht es exemplarisch, nur das Elementsymbol hinzuschreiben.

4. Tipp

Nichtmetalle kommen, wenn sie keine vollständig gefüllte Außenschale besitzen (Edelgaskonfiguration), als Moleküle vor.

5. Tipp

Salze sind Verbindungen aus Metall und Nichtmetall.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Gib die Formeln von Natrium, Chlor und Natriumchlorid an.

Lösungsschlüssel: A, B, D

Das Elementsymbol des **Natriums** ist Na . Da Natrium als Metall vorliegt, reicht es, Na als Formel anzugeben.

Chlor ist ein Nichtmetall und hat keine gefüllte Außenschale. Chlor liegt daher als Molekül vor. Das Elementsymbol von Chlor ist Cl , es bildet das Molekül Cl_2 .

Die Formel von **Natriumchlorid** ist $NaCl$. Natrium gibt bei der Reaktion ein Elektron ab und wird zu Na^+ , Chlor nimmt ein Elektron auf und wird zu Cl^- . Gemeinsam bilden diese Ionen ein Ionengitter, dessen kleinstes Element $NaCl$ ist.