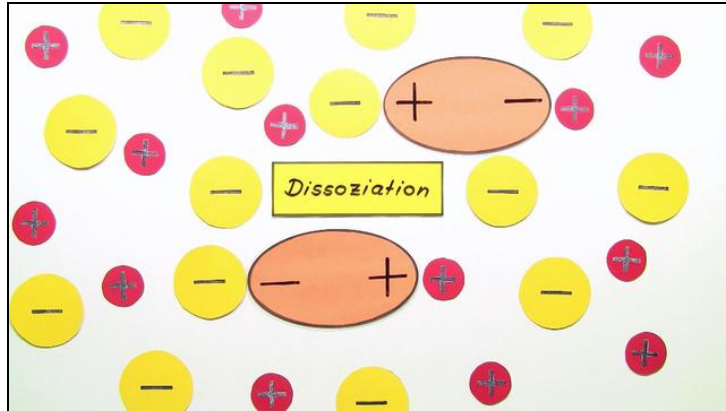




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Dissoziation



- 1 **Nenne die Stoffe, die gut im Wasser dissoziieren.**
- 2 Beschreibe das Ionengitter.
- 3 Beschreibe die Dissoziation von Salzen.
- 4 Stelle Dissoziationsgleichungen für folgende Salze auf.
- 5 Unterscheide zwischen starken und schwachen Elektrolyten.
- 6 Benenne die chemischen Stoffgruppen, die dissoziieren.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

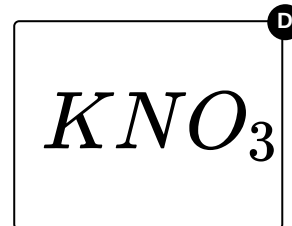
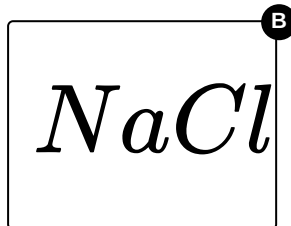
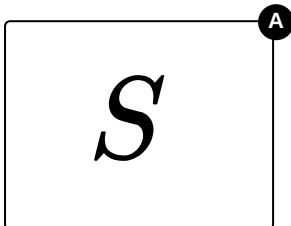
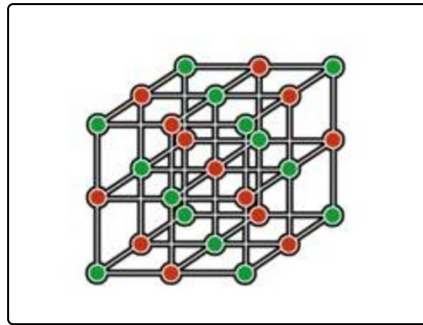


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Nenne die Stoffe, die gut im Wasser dissoziieren.

Wähle die richtigen Stoffe aus.





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Nenne die Stoffe, die gut im Wasser dissoziieren.

1. Tipp

Wie müssen Verbindungen, die dissoziieren, beschaffen sein?



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Nenne die Stoffe, die gut im Wasser dissoziieren.

Lösungsschlüssel: B, D

Salze sind Verbindungen, die aus positiv geladenen Kationen und negativ geladenen Anionen bestehen. Da Wasser ein Dipol-Molekül ist, kann es sich sehr gut an die Ionen anlagern. Es wechselwirkt mit den Ionen und löst sie aus ihrem Ionengitter heraus.

Die polaren Ionen lösen sich gut im polaren Wasser. Schwefel ist keine polare Verbindung und löst sich nicht. Auch Silberchlorid (AgCl) löst sich kaum im Wasser aufgrund der starken Bindungen im Gitter. Man spricht bei AgCl auch von einem schwachen Elektrolyten.