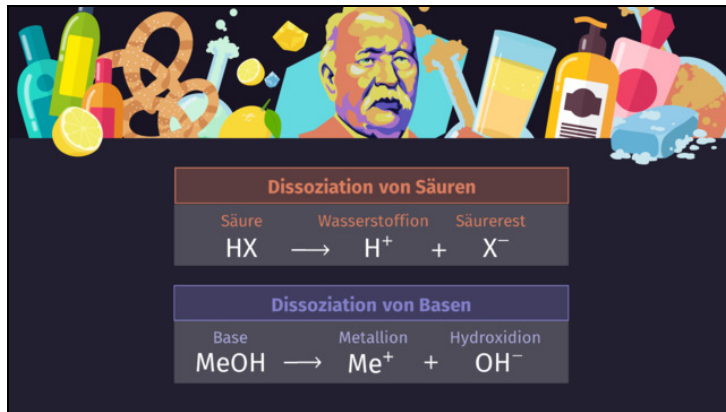




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Säuren und Basen nach Arrhenius



- 1 Bestimme, bei welchen Beispielen es sich laut Arrhenius um eine Säure handelt.
- 2 Bestimme, zu welcher Stoffgruppe die Stoffe gehören.
- 3 Beschreibe den Grundgedanken von Arrhenius' Theorie über Säuren und Basen.
- 4 Zeige auf, was laut Arrhenius mit Säuren bzw. Basen bei Kontakt mit Wasser passiert.
- 5 Benenne die Bestandteile der Dissoziationen.
- 6 Stelle die Reaktionsgleichung der Dissoziationen auf.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

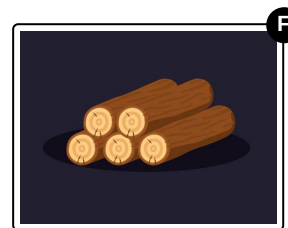
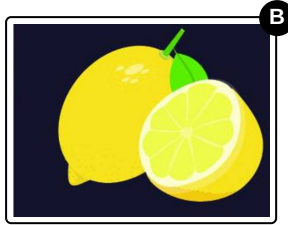


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Bestimme, bei welchen Beispielen es sich laut Arrhenius um eine Säure handelt.

Wähle alle passenden Abbildungen aus.





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme, bei welchen Beispielen es sich laut Arrhenius um eine Säure handelt.

1. Tipp

Es gibt zwei richtige Antworten.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme, bei welchen Beispielen es sich laut Arrhenius um eine Säure handelt.

Lösungsschlüssel: B, E

Nach der Definition von Arrhenius sind Säuren Stoffe, die in Kontakt mit Wasser **positiv geladene Wasserstoffionen** und einen **negativ geladenen Säurerest** bilden. Dabei gibt es zwei sehr bekannte Beispiele, die wir von unseren Lebensmitteln kennen:

- Essig, den wir für die Salatsoße verwenden, ist nichts anderes als verdünnte **Essigsäure**.
- Der Saft, der aus einer Zitrone gepresst wird, enthält **Zitronensäure**.