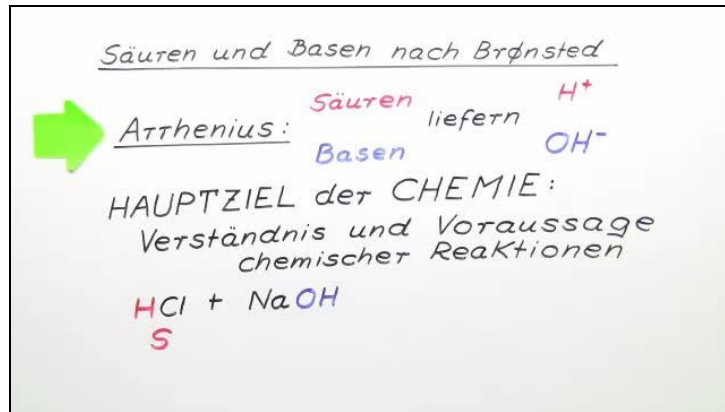




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Brönsted – Säuren und Basen



- 1 **Gib an, was Wasser nach Brönsted ist.**
- 2 Definiere die Begriffe Säure und Base nach Brönsted.
- 3 Entscheide, welche Verbindungen in der folgenden Gleichung sauer reagieren.
- 4 Bestimme, welche Verbindungen gegenüber Wasser nach Brönsted Säuren sind.
- 5 Ermittle die Säuren und Basen in folgendem Gleichgewicht.
- 6 Stelle die Reaktion von Essigsäure mit Wasser 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)



Gib an, was Wasser nach Brönsted ist.

Wähle die richtige Aussage aus.

immer eine Säure **A**

immer eine Base **B**

neutral und damit unreaktiv **C**

kommt auf die Reaktion an **D**



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Gib an, was Wasser nach Brönsted ist.

1. Tipp

Wie reagiert Wasser mit Salzsäure und wie mit Ammoniak?



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Gib an, was Wasser nach Brönsted ist.

Lösungsschlüssel: D

Brönsted definiert Wasser nicht als Säure oder Base, sondern als beides, denn es kommt ganz auf die Reaktion an. In Reaktionen mit Ammoniak ist Wasser eine Säure, da es hierbei ein Proton abgibt. In Reaktion mit Salzsäure ist es eine Base, da es dabei ein Proton aufnimmt und zum Hydronium-Ion wird. Man sagt, Wasser ist amphoter.