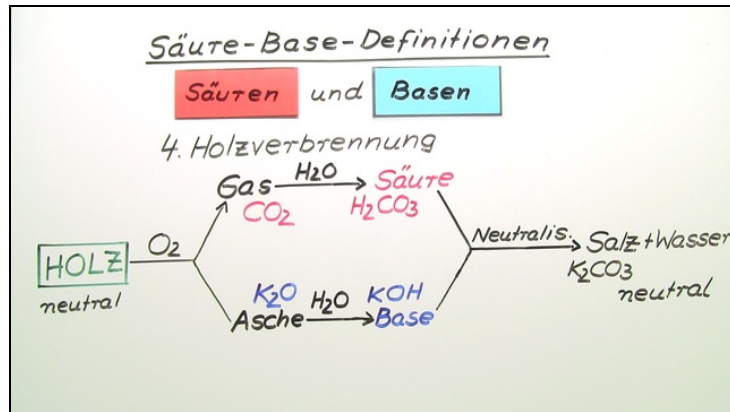




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Säure-Base-Definitionen



- 1 Beschreibe die Dissoziation von Säuren und Basen in Wasser.
- 2 Definiere Säuren und Basen nach Brönsted.
- 3 Formuliere folgende Reaktionsgleichungen vollständig.
- 4 Bestimme die Säuren und Basen nach Brönsted.
- 5 Beschreibe die Autoprotolyse der Schwefelsäure.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

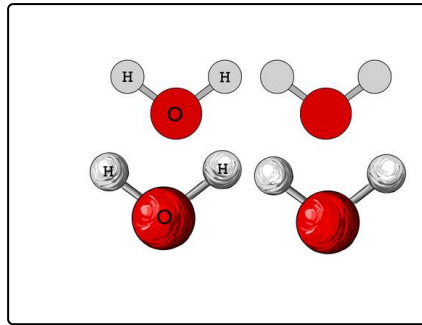


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com



Beschreibe die Dissoziation von Säuren und Basen in Wasser.

Schreibe die richtigen Begriffe in die passenden Lösungen.



Ladungsträger

Natrium-Ionen

Chlorid-Ionen

Base

Säure

Hydroxid-Ionen

Reines Wasser leitet den elektrischen Strom nicht. Fügt man jedoch eine¹ oder² hinzu, leitet diese wässrige Lösung den elektrischen Strom. In dieser wässrigen Lösung liegen also³ vor. Am Beispiel der Natronlauge wären das die⁴ und die⁵.



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 5

Beschreibe die Dissoziation von Säuren und Basen in Wasser.

1. Tipp

Säuren und Basen zerfallen (dissoziieren), wie Salze auch, in Wasser, in ihre Kationen und ihre Anionen.



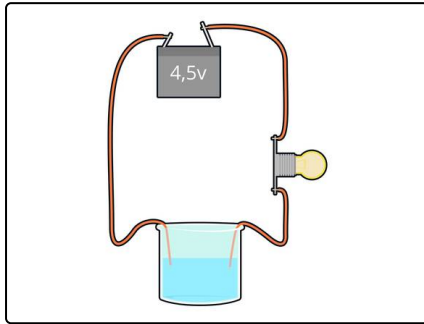
Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 5

Beschreibe die Dissoziation von Säuren und Basen in Wasser.

Lösungsschlüssel: [1+2]1: Säure **oder** Base // 3: Ladungsträger // [4+5]1: Natrium-Ionen **oder** Hydroxid-Ionen

Jede Antwort darf nur einmal eingesetzt werden. Die Reihenfolge ist frei wählbar.



Säuren und Basen dissoziieren in Wasser. Betrachtet man nun den Fall, dass man festes NaOH in Wasser gibt, so wird dieses in seine Kationen und Anionen zerfallen. In diesem Fall sind das das Natrium-Ion (Na^+) und das Hydroxid-Ion (OH^-). Diese geladenen Teilchen nennt man Ladungsträger und sie sind dafür verantwortlich, dass elektrischer Strom geleitet wird.