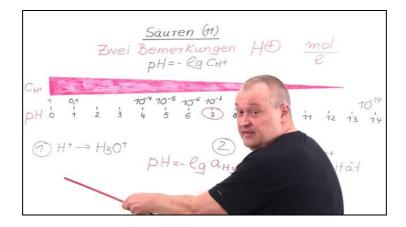


Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

# **Autoprotolyse des Wassers – Dissoziation**



(1)	Erkläre, was man unter der Autoprotolyse des Wassers versteht.
2	Definiere den pH-Wert.
3	Nenne die Konzentrationen der durch Autoprotolyse entstandenen Ionen in neutralem Wasser.
4	Entscheide, welche Reaktionsgleichung die Autoprotolyse des Wassers beschreibt.
5	Benenne die gezeigten chemischen Formeln.
6	Beschreibe die Bedeutung der Autoprotolyse des Wassers für den pH-Wert.
+	mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben



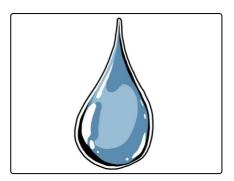
Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com





## Erkläre, was man unter der Autoprotolyse des Wassers versteht.

Schreibe die richtigen Wörter in die Lücken.



Wasseratome	Protonen	äußeren	nuklearen	Wassermoleküle	lonen		
Bei der Protolyse	gehen		von einem Reaktionspartner zum				
anderen über.		$\frac{2}{2}$ sind in der Lage, untereinander diese positiv					
geladenen Teilchen zu tauschen. Dies passiert ohne einen Ans							
ganz von allein. Im Wasser liegen deswegen nicht nur Wassermoleküle vor, sondern auch							
4, die durch die Autoprotolyse entstanden sind.							



## Unsere Tipps für die Aufgaben



## Erkläre, was man unter der Autoprotolyse des Wassers versteht.

#### 1. Tipp

Wasserstoffionen bestehen nur noch aus einem Proton. Sie geben der Protolyse ihren Namen.

#### 2. Tipp

Die Autoprotolyse braucht keine weitere Energie von außen, um abzulaufen.





### Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben



### Erkläre, was man unter der Autoprotolyse des Wassers versteht.

Lösungsschlüssel: 1: Protonen // 2: Wassermoleküle // 3: äußeren // 4: Ionen

Die Autoprotolyse ist eine wichtige Reaktion des Wassers. Sie beeinflusst die gesamte Säure-Base-Chemie, da diese im wässrigen Medium stattfindet. Die Autoprotolyse ist die Grundlage des pH-Werts. Außerdem ist diese Reaktion der Grund, warum auch destilliertes, reines Wasser Strom leiten kann. Es liegen nämlich frei bewegliche Ionen durch die Autoprotolyse vor.

