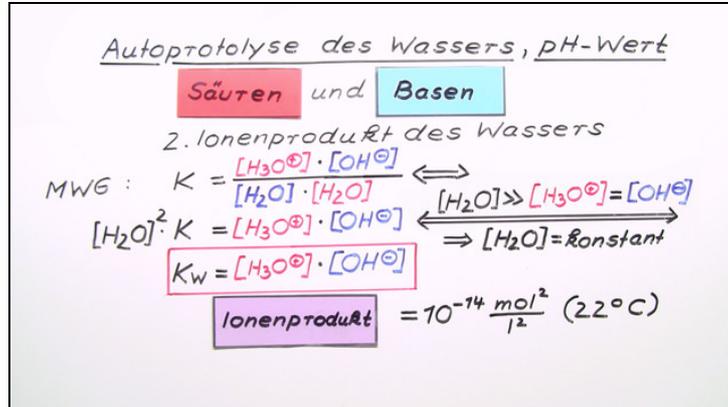




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](http://sofatutor.com)

# Autoprotolyse des Wassers – pH-Wert



- 1 Bestimme die Eigenschaften des Wassers, die für die Autoprotolyse notwendig sind.
- 2 Vervollständige die Autoprotolyse-Gleichung des Wassers.
- 3 Definiere den pH-Wert.
- 4 Ermittle den pH-Wert zu folgenden Konzentrationen.
- 5 Berechne den pH-Wert der gegebenen Salzsäure.
- 6 Berechne den pH-Wert der gegebenen Natronlauge.
- + 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](http://sofatutor.com)



## Bestimme die Eigenschaften des Wassers, die für die Autoprotolyse notwendig sind.

Wähle die richtige Antwort aus.

- saure Eigenschaft A
- polare Eigenschaft B
- sowohl saure als auch basische Eigenschaft C
- Wasserstoffbrückenbindung D
- basische Eigenschaft E



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

**Bestimme die Eigenschaften des Wassers, die für die Autoprotolyse notwendig sind.**

### 1. Tipp

Wasser ist ein Ampholyt.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### **Bestimme die Eigenschaften des Wassers, die für die Autoprotolyse notwendig sind.**

**Lösungsschlüssel:** C

Wasser kann sowohl ein Proton abgeben als auch aufnehmen. Es ist daher ein Ampholyt. Diese Eigenschaft ist Voraussetzung für die Autoprotolyse des Wassers. Es zeigt also nach Brönsted ein sowohl saures als auch basisches Verhalten.