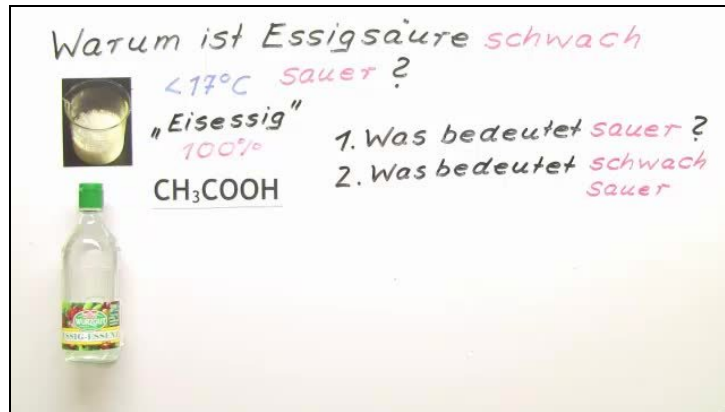




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Warum ist Essigsäure schwach?



- 1 Erkläre, warum Essigsäure schwach sauer ist.
- 2 Erstelle die Dissoziationsgleichung von Essigsäure in Wasser.
- 3 Benenne das verwendete Strukturmodell, wodurch sich die Stabilität des Acetat-Ions erklären lässt.
- 4 Ermittle die Dissoziationsgleichungen in wässriger Lösung.
- 5 Bestimme die Säurestärke folgender Verbindungen.
- 6 Berechne den pH-Wert von einer 0,2-molaren Essigsäure.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

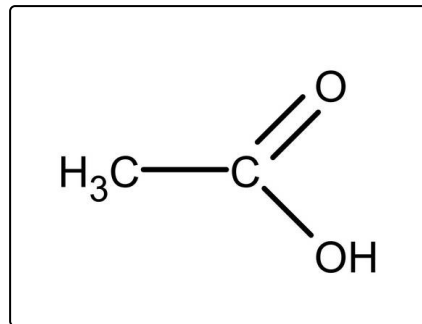


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Erkläre, warum Essigsäure schwach sauer ist.

Wähle die richtige Antwort aus.



- Als Produkt bildet sie eine Base und neutralisiert somit die Säure. **A**
- Nur 0,4% der Säure dissoziieren. **B**
- Sie dissoziiert vollständig. **C**
- Die wässrige Lösung schwächt sie ab. **D**



Arbeitsblatt: Warum ist Essigsäure schwach?

Chemie / Organische Verbindungen – Eigenschaften und Reaktionen / Organische Sauerstoffverbindungen / Essigsäure und weitere Carbonsäuren / Warum ist Essigsäure schwach?

Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Erkläre, warum Essigsäure schwach sauer ist.

1. Tipp

Die Säurestärke der Ethansäure hängt damit zusammen, wie stark sie dissoziiert wird.



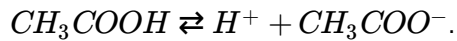
Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Erkläre, warum Essigsäure schwach sauer ist.

Lösungsschlüssel: B

Säuren (und Basen) unterteilt man in der Chemie in *schwach* und *stark*. Die Ethansäure oder auch Essigsäure gehört zur Gruppe der schwachen Säure. Die Dissoziationsgleichung in wässriger Lösung kann bei der Erklärung helfen:



Man fand heraus, dass nur 0,4 % der Essigsäure in Wasser dissoziieren. Das heißt, dass das Gleichgewicht der Reaktion auf der Seite der Säure (Eduktseite) liegt. Der geringe Prozentsatz der Dissoziation sagt aus, dass die Säure schwach ist.