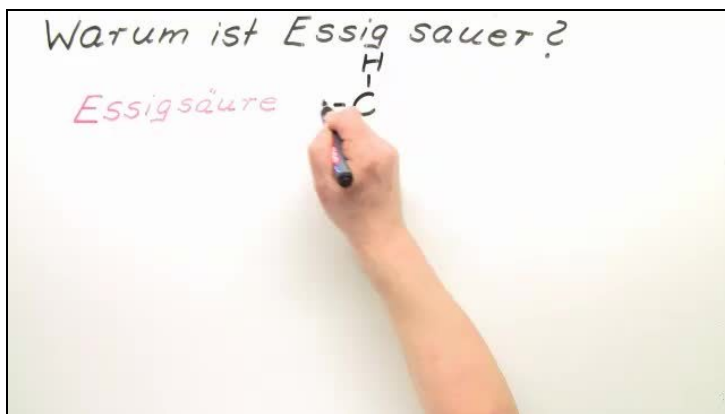




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Warum ist Essig sauer?



- 1 Bestimme die Strukturformel der Essigsäure.
- 2 Nenne den Effekt, der für die Stabilisierung des Acetat-Anions verantwortlich ist.
- 3 Erstelle die Dissoziationsgleichung von Essigsäure in Wasser.
- 4 Erläutere mithilfe der drei Merkmale, warum Essigsäure sauer ist.
- 5 Ermittle typische Säure-Reaktionen der Essigsäure.
- 6 Erschließe, warum Phenol in Lösung sauer reagiert.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

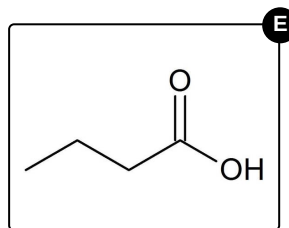
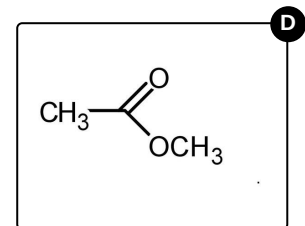
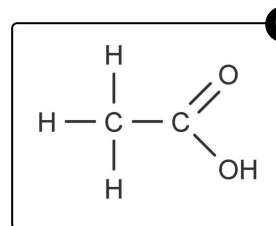
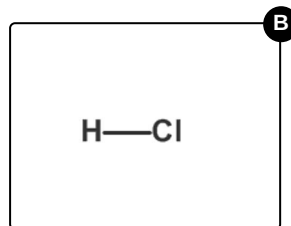
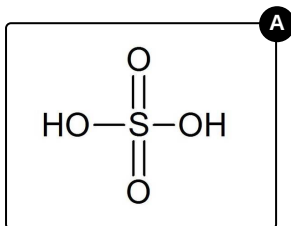
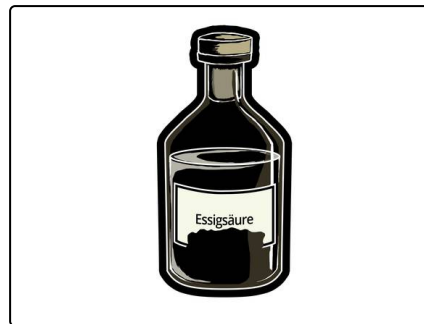


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Bestimme die Strukturformel der Essigsäure.

Wähle die richtige Strukturformel aus.





Arbeitsblatt: Warum ist Essig sauer?

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

Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme die Strukturformel der Essigsäure.

1. Tipp

Essigsäure heißt auch **Ethansäure**.

2. Tipp

Ethansäure ist eine Carbonsäure.

3. Tipp

Eine Carbonsäure enthält eine Carboxygruppe.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme die Strukturformel der Essigsäure.

Lösungsschlüssel: C



Essigsäure gehört zu den Carbonsäuren, d.h., sie ist eine organische Säure. Man bezeichnet sie auch als **Ethansäure**. Dieser systematische Name lässt sich durch die Struktur ermitteln. Die Silbe **Eth-** steht dabei für zwei Kohlenstoffatome. Dass es sich um eine Säure handelt, erkennt man an der typischen funktionellen Gruppe – der Carboxylgruppe (COOH).