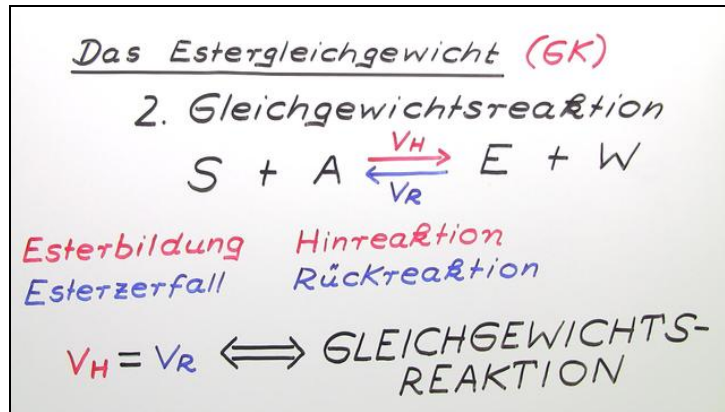




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Estergleichgewicht



- 1 Bestimme die Edukte, die zu einem Ester reagieren.
- 2 Fasse die Informationen über die Esterbildung zusammen.
- 3 Definiere das Massenwirkungsgesetz.
- 4 Bestimme die Namen der Ester.
- 5 Bestimme die funktionellen Gruppen und Strukturmerkmale.
- 6 Ermittle die Konzentration des Esters bei 25 °C.
- + 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 Edukte, die zu einem Ester reagieren.

Wähle die passenden Edukte aus.

Essigsäure + Ethanal **A**

Kohlenstoffdioxid + Methanol **B**

Essigsäure + Ethanol **C**

Salzsäure + Butanol **D**

Wasser + Heptanol **E**



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme die Edukte, die zu einem Ester reagieren.

1. Tipp

Überlege, welche zwei Komponenten miteinander reagieren müssen, damit ein Ester entsteht.

2. Tipp

Einen Alkohol erkennst du an der Endung **-ol**.

3. Tipp

Überlege, ob Salzsäure die Carboxylgruppe enthält.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme die Edukte, die zu einem Ester reagieren.

Lösungsschlüssel: C

Es reagieren immer eine **Carbonsäure** (eine Säure mit der funktionellen Gruppe $-COOH$) und ein **Alkohol** zu einem **Ester**. Einen Alkohol erkennst du ganz leicht an der Endung $-ol$. Achte darauf, dass du die Alkohole nicht mit den Alkanen verwechselst, welche die Endung $-al$ haben.