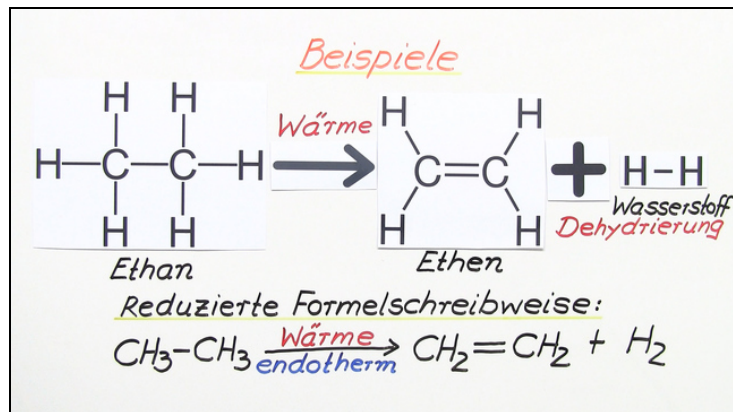




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

## Die Eliminierungsreaktion



- 1 Benenne den Spezialfall der folgenden Eliminierungsreaktion.
- 2 Beschreibe, was eine Eliminierungsreaktion ausmacht.
- 3 Vergleiche Additions- und Eliminierungsreaktionen miteinander.
- 4 Entscheide, aus welchem Stoff durch Eliminierung Propen hergestellt werden kann.
- 5 Bestimme die Namen der Stoffe in den Eliminierungsreaktionen.
- 6 Entscheide, welche Eliminierungsprodukte aus folgenden Edukten entstehen können.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

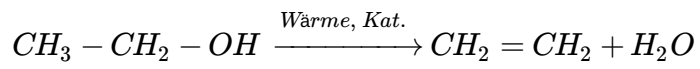


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Benenne den Spezialfall der folgenden Eliminierungsreaktion.

Wähle die richtige Antwort aus.



Dehydrierung **A**

Acetylierung **B**

Hydratisierung **C**

Carboxylierung **D**

Dehydratisierung **E**

Hydrierung **F**



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### **Benenne den Spezialfall der folgenden Eliminierungsreaktion.**

#### **1. Tipp**

Überlege zunächst, ob ein Molekül abgespalten oder hinzugefügt wird.

---

#### **2. Tipp**

Beachte das kleinere Molekül, welches aus dem größeren Molekül abgespalten wird.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Benenne den Spezialfall der folgenden Eliminierungsreaktion.

**Lösungsschlüssel:** E

Eliminierungsreaktion ist der Oberbegriff für eine ganze Reihe von Reaktionsarten. Genauer benennen lassen sie sich anhand des abgespaltenen Moleküls.

Es gibt zum einen die Dehydratisierung, d.h., dass Wasser aus dem Molekül abgespalten wird. Dies ist der Fall, wenn an einem Alkohol eliminiert wird.

Zum anderen gibt es die Dehydrierung. Bei dieser Reaktion wird nicht Wasser, sondern Wasserstoff aus dem Molekül abgespalten. Dies passiert z.B., wenn ein Alkan zu einem Alken reagiert.

Die Additionsreaktion ist die Umkehrreaktion. Für die genannten Beispiele spricht man dann von Hydrierung und Hydratisierung.