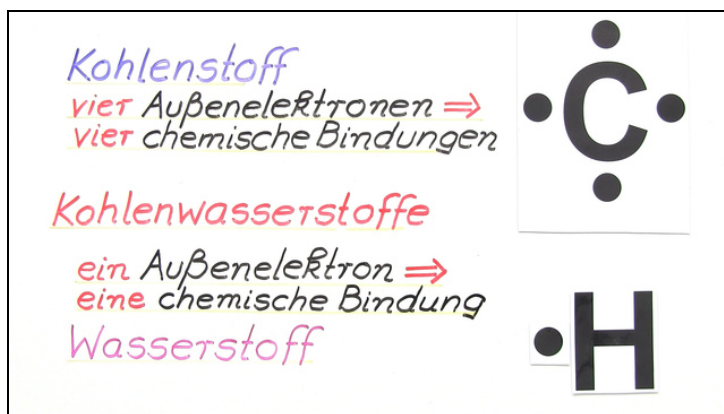




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Reaktionstypen der Kohlenwasserstoffe – Überblick



- 1 Entscheide, ob die jeweilige Verbindung gesättigt oder ungesättigt ist.
- 2 Bestimme die Reaktionstypen für verschiedene Kohlenwasserstoffe.
- 3 Bestimme die Formelgleichungen zu folgenden Beispielen.
- 4 Ermittle die richtigen Additionsprodukte von Ethen mit folgenden Verbindungen.
- 5 Beschreibe den Syntheseweg über Ethin zu Essigsäure.
- 6 Unterscheide das Reaktionsverhalten von Hexen und Benzol bei der Bromierung.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

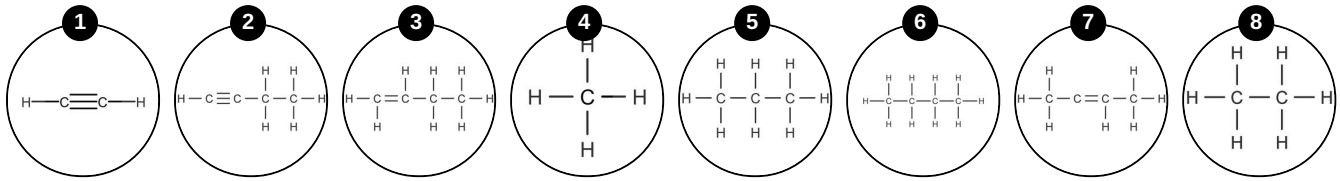


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com



Entscheide, ob die jeweilige Verbindung gesättigt oder ungesättigt ist.

Ordne die Moleküle entsprechend zu.



A
gesättigter
Kohlenwasserstoff

B
ungesättigter
Kohlenwasserstoff



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Entscheide, ob die jeweilige Verbindung gesättigt oder ungesättigt ist.

1. Tipp

Die Unterscheidung wird danach getroffen, ob das jeweilige Molekül zu einer Additionsreaktion befähigt ist.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Entscheide, ob die jeweilige Verbindung gesättigt oder ungesättigt ist.

Lösungsschlüssel: A: 4, 5, 6, 8 // B: 1, 2, 3, 7

Gesättigte Verbindungen

Die Moleküle enthalten nur Einfachbindungen in der Kohlenstoff-Kette:

- Methan CH_4
- Ethan $CH_3 - CH_3$
- Propan $CH_3 - CH_2 - CH_3$
- Butan $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$

Ungesättigte Verbindungen

Die Moleküle enthalten eine Doppelbindung oder Dreifachbindung in der Kohlenstoff-Kette:

- But-1-en $CH_2 = CH - CH_2 - CH_3$
- But-2-en $CH_3 - CH = CH - CH_3$
- Ethin $H - C \equiv C - H$
- But-1-in $H - C \equiv C - CH_2 - CH_3$