

① Kreuze die richtige Antwort an.

/ 4

Die allgemeine Summenformel für Alkane ist

- $C_{2n}H_{2n}$
 C_nH_{2n+2}

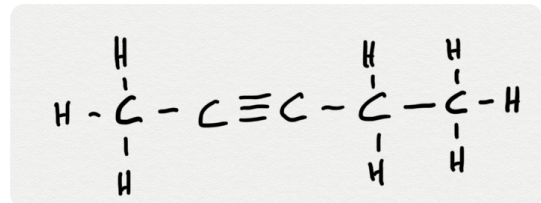
- C_nH_{2n}
 C_nH_{2n-2}

Vollständig gesättigt sind

- Alkene Alkane
 Alkine Alkohole

Was stellt die nebenstehende Abbildung dar?

- Pentan
 Hexen
 Pentin
 Hexin



Für Alkane ist richtig

- Sie haben weniger Wasserstoff- als Kohlenstoffatome.
 Je kürzer die Kohlenstoffkette, desto höher der Siedepunkt.
 Sie haben eine Doppelbindung.
 Sie entstehen durch das Crackverfahren.

② Zeichne die folgenden Kohlenwasserstoffverbindungen

/ 7

- a) Propin
b) Buten

- c) Heptan
d) Hexin

③ Ergänze die Tabelle!

/ 6

Name	Kohlenstoffatome	Summenformel
Butan		
Propen		
Octin		
		C ₇ H ₁₆
		C ₂ H ₂
Decin		

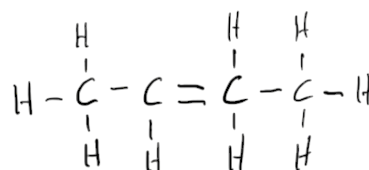
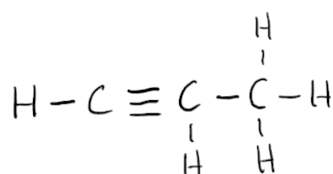
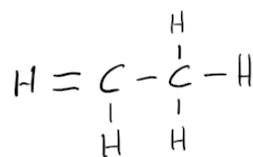
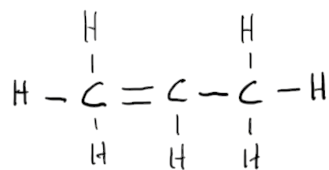
④ Zeichne ein selbstgewähltes Beispiel für das Crackverfahren von Alkanen.
Benenne dabei Ausgangsalkan sowie die beiden Endprodukte.

/ 3

Überschrift

⑤ Umkreise jeweils mit einem Farbstift (nicht ROT) den Fehler!

/ 4



P: / 24

Note