

① Kreuze die richtige Antwort an.

/ 4

Die allgemeine Summenformel für Alkane ist

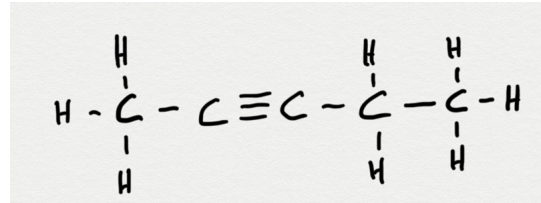
- $C_{2n}H_{2n}$ 
  $C_nH_{2n}$   
  $C_nH_{2n+2}$ 
  $C_nH_{2n-2}$

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
  c) Heptan  
 b) Buten
  d) Hexin

③ Ergänze die Tabelle!

/ 6

Name	Kohlenstoffatome	Summenformel
Butan		
Propen		
Octin		
		$C_7H_{16}$
		$C_2H_2$
Decin		

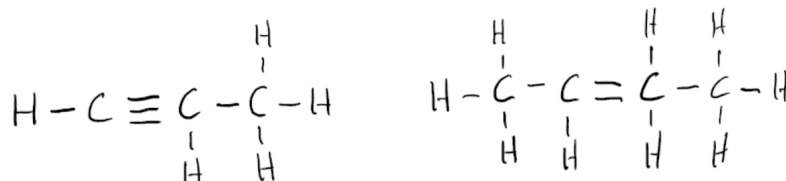
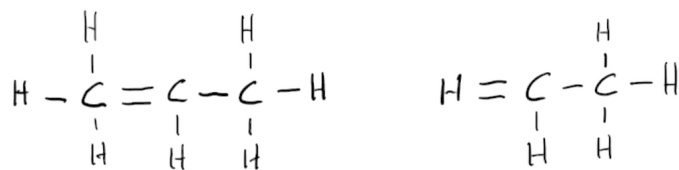
④ Zeichne ein selbstgewähltes Beispiel für das Crackverfahren von Alkanen.  
Benenne dabei Ausgangsalkan sowie die beiden Endprodukte.

/ 3

**Überschrift**

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

/ 4



P: / 24

Note