Nomenklatur von Kohlenwasserstoffen

Übungen

1. Unverzweigte Alkane

Geben Sie die Strukturformeln von Methan bis Decan der homologen Reihe an.

2. Einfach verweigte Alkane I

Geben Sie die Strukturformeln folgender Alkane an.

- a) 2-Methylbutan
- b) 3-Ethylhexan
- c) 4-Propylheptan
- d) 5-Butylnonan

3. Einfach verzweigte Alkane II

Benennen Sie folgende Moleküle.

a)
$$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH - CH_3$$

 CH_3

b)
$$CH_3 - CH_2 - CH - CH_2 - CH_2 - CH_3$$

 CH_3

c)
$$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3 - CH_3 - CH_3 - CH_3$$

d)
$$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$$

 $CH_2 - CH_2 - CH_3$

4. Mehrfach verzweigte Alkane I

Geben Sie die Strukturformeln folgender Alkane an.

a) 2,2-Dimethylbutan

b) 2,4-Dimethylhexan

- c) 3-Ethyl-3-methylpentan
- d) 3,3,5-Trimethylheptan
- e) 5-Butyl-4,4-diethyl-2,7-dimethylnonan

5. Mehrfach verzweigte Alkane II

Benennen Sie folgende Moleküle.

a)
$$CH_3 - CH - CH - CH_2 - CH_2 - CH_3$$

 $CH_3 \quad CH_3$

b)
$$CH_3 - C - CH_2 - CH_3$$

 $CH_3 - C - CH_2 - CH_3$

$$\begin{array}{cccc} & \text{CH}_3 & & \\ \text{c)} & \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ & \text{I} & & \text{I} \\ & \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \end{array}$$

d)
$$CH_3 - CH_2 - CH - CH_2 - CH - CH_3$$

 $CH_3 - CH_2 - CH - CH_2 - CH - CH_3$
 $CH_2 - CH_3$ CH_3

e)
$$CH_3$$
 CH_2 $-CH_2$ $-CH_3$ CH_3 $-CH_2$ $-CH_3$ $-CH_3$ $-CH_4$ $-CH_5$ $-CH_$

6. Alkene I

Geben Sie die Strukturformeln folgender Alkene an.

a) Propen

- b) 2-Penten
- c) 1,3-Butadien

- d) 2,4-Heptadien
- e) 1,3,5-Heptatrien

7. Alkene II

Benennen Sie folgende Moleküle.

a)
$$CH_2 = CH_2$$

d)
$$CH_2=CH-CH_2-CH=CH_2$$

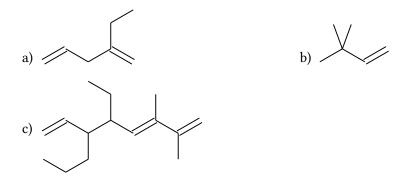
8. Kohlenwasserstoffe I

Geben Sie die Strukturformeln folgender Moleküle an.

- a) 3,3-Dimethylpent-1-en
- b) 7-Ethyl-2,3-dimethyl-4-propyl-3,5-nonadien
- c) 5-Ethyl-2,4-dimethyl-6-propyl-2,4,7-nonatrien

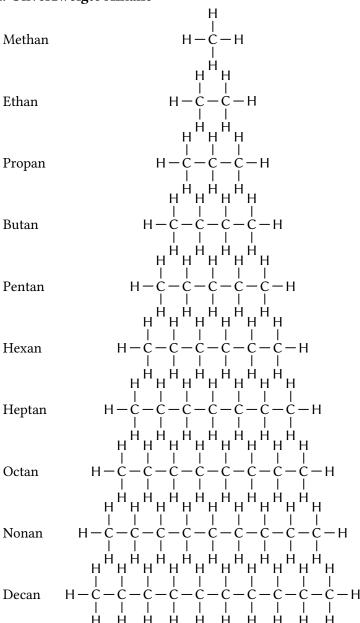
9. Kohlenwasserstoffe II

Benennen Sie folgende Moleküle.



Lösungen

1. Unverzweigte Alkane



2. Einfach verweigte Alkane I

a)
$$CH_3-CH-CH_2-CH_3$$

 CH_3

b)
$$CH_3 - CH_2 - CH - CH_2 - CH_2 - CH_3$$

 $CH_2 - CH_3$

c)
$$CH_3-CH_2-CH_2-CH-CH_2-CH_2-CH_3$$

 $CH_2-CH_2-CH_3$

d)
$$CH_3 - CH_2 - CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$$

3. Einfach verzweigte Alkane II

- a) 2-Methylpentan
- b) 3-Methylhexan
- c) 4-Ethyloctan
- d) 4-Propyloctan

4. Mehrfach verzweigte Alkane I

b)
$$CH_3 - CH - CH_2 - CH - CH_2 - CH_3$$

 CH_3 CH_3

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-CH}_3 \\ \text{c)} \ \ \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C-CH}_2\text{-CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{array}$$

5. Mehrfach verzweigte Alkane II

a) 2,3-Dimethylhexan

b) 2,2-Dimethylbutan

c) 2,2,4-Trimethylpentan

- d) 5-Ethyl-2,4-dimethylheptan
- e) 6-Ethyl-2,6-dimethyl-4,4-dipropyloctan

6. Alkene I

a) CH₂=CH-CH₃

- b) CH₃-CH₂-CH=CH-CH₃
- c) $CH_3-CH=CH-CH=CH-CH_2-CH_3$ d) $CH_3-CH=CH-CH=CH-CH=CH_2$

7. Alkene II

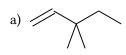
a) Ethen

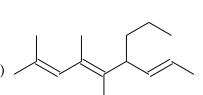
b) 2-Buten

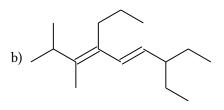
c) 1,3-Pentadien

- d) 1,4-Pentadien
- e) 1,2,5-Hexatrien

8. Kohlenwasserstoffe I







9. Kohlenwasserstoffe II

a) 2-Ethyl-1,4-pentadien

- b) 3,3-Dimethyl-1-buten
- c) 5-Ethyl-2,3-dimethyl-6-propyl-1,3,7-octatrien