

Ejercicios de formulación y nomenclatura de química orgánica con solución

1) Formula las especies químicas:

- a) 3-bromopropanal
- b) ácido 2-hidroxihexanoico
- c) 3-clorobutan-2-ona
- d) 2-bromo penta-1,4-dieno
- e) 3-etil-1-pentanol
- f) 3,5,7-trimetil-6-(1-metilpropil)decano
- g) metil butil éter (metoxibutano)
- h) 3-metilbutan-2-ol
- i) 2-cloro-penta-2-eno
- j) 3-etil-2-metil pentano

2) Denomina las especies químicas:

- a) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-O-CH}_3$
- b) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COO-CH}_3$
- c) $\text{ClCH}_2\text{-CHCl-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$
- d) $\text{CH}_3\text{-CH-CH}_2\text{-CH-C}\equiv\text{CH}$
 | |
 CH_3 $\text{CH}_2\text{-CH}_3$
- e) $\text{CH}_2\text{OH-CHOH-CH}_2\text{OH}$
- f) $\text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_2\text{-CO-CH}_3$
- g) $\text{CH}_2=\text{CH-CH}_2\text{-CHO}$
- h) $\text{CH}_3\text{-C=CH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH-CH}_3$
 | |
 CH_3 $\text{CH}_2\text{-CH}_3$

3) Formula los siguientes compuestos:

- a) 2,4-dimetil-4-etil-octano
- b) 4-metil-2-heptanona
- c) ácido 2-amino-butanoico
- d) propionato de butilo
- e) 3-etil-octanal
- f) 6-metil-6-pentil-nona-2,4,7-trieno
- g) 6-hidroxi-5-metil-2-hexanona
- h) ácido 4-cloro-2-hidroxipentanoico
- i) 3-aminopentanoato de propilo

4) Nombra los siguientes compuestos:

- a) $\begin{array}{c} \text{Br} \\ | \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{COOH} \\ | \qquad | \\ \text{CH}_3 \qquad \text{CH}_3 \end{array}$
- b) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2$
 |
 CH₃
- c) $\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$
 |
 CH₃
- d) $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\substack{| \\ \text{COOH}}}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- e) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{C}-\underset{\substack{| \\ \text{CH}_3}}{\text{CH}}=\text{CH}-\text{CH}_2\text{OH}$
- f) $\text{NH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\substack{| \\ \text{CH}_2-\text{CH}_3}}{\text{CH}}-\text{CH}-\text{CHO}$
- g) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CO}-\underset{\substack{| \\ \text{CH}_3}}{\text{N}}-\text{CH}_3$

5) Formular las siguientes especies químicas:

- a) 3-metilbutanal
b) 1-etil-3-metilbenceno
c) Ácido 2-cloro-3-butenoico (Ácido 2-clorobut-3-enoico)
d) N-etilbutanamida

6) Nombrar las siguientes especies químicas:

- a) H₃C-CH=CH-COO-CH₃
b) HC≡C-CH=CH-CH₂-C≡CH
c) CH₃-CH₂-CHOH-CHO
d) H₃C-CH(Cl)-CH₂-CH₂-CH₂OH