

De las siguientes estructuras señale la que no es un alcano:

$$\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & -\text{CH} & -\text{CH} & -\text{CH}_2 & -\text{CH} & -\text{CH}_2 & -\text{CH}_3 \\ & | & | & & | & & \\ & \text{CH}_3 & \text{CH} & -\text{CH}_3 & \text{CH}_3 & & \\ & & | & & & & \\ & & \text{CH}_3 & & & & \end{array}$$

SI

$$\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_3 & -\text{CH}_2 & -\text{CH} & -\text{CH} & -\text{CH}_2 & -\text{CH}_2 & -\text{CH}_3 \\ & & | & | & & & \\ & & \text{CH}_3 & \text{CH}_3 & & & \end{array}$$

SI

$$\begin{array}{ccccccc} & & \text{CH}_3 & & \text{CH}_2 & & \\ & & | & & | & & \\ \text{H}_3\text{C} & -\text{CH} & -\text{CH} & -\text{CH} & -\text{CH}_3 \\ & | & & | & \\ & \text{CH}_3 & & \text{CH}_2 & \end{array}$$

SI

$$\begin{array}{ccccccc} \text{CH}_2 & =\text{CH} & -\text{CH} & -\text{CH} & -\text{CH}_3 \\ & & | & | & \\ & & \text{CH}_2 & \text{CH}_3 & \\ & & | & & \\ & & \text{CH}_3 & & \end{array}$$

NO

molécula del espringeno presenta enlaces dobles conjugados y enlaces dobles aislados. Señale en la molécula estos enlaces dobles.

4. Escribe en tu cuaderno el nombre IUPAC para los siguientes alquinos

$$\begin{array}{ccccccc} 5 & 4 & 3 & 2 & 1 \\ \text{CH}_3 & \text{CH}_2 & \text{CH}_2 & \text{C} & \equiv & \text{CH} \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \end{array}$$

1-pentino

$$\begin{array}{ccccccc} 5 & 4 & 3 & 2 & 1 \\ \text{CH}_3 & \text{CH}_2 & \text{C} & \equiv & \text{C} & \text{CH}_3 \\ & & & & & & \\ & & & & & & \end{array}$$

2-pentino

$$\begin{array}{ccccccc} 4 & \text{metil-2-heptano} \\ 1 & 2 & 3 & 4 & 5 & 6 & 7 \\ \text{CH}_3 & \text{C} & \equiv & \text{C} & \text{CH} & \text{CH} & (\text{CH}_3)_2 \\ & & & & | & & \\ & & & & \text{CH}_3 & & \end{array}$$

5. Todas estas estructuras C₅H₁₂ son el mismo compuesto, explique ¿Por qué?

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCH}_3 \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CHCH}_2\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$

Porque todas las estructuras son pentano, que se dice todos son IGUALES.

D Ingrese a la siguiente página y practique con las actividades interactivas relacionadas con la nomenclatura de diferentes alcanos, tome evidencias de su trabajo y anéxelas a su archivo personal.

Ejercicios de formulación Química Orgánica

Ejercicios de formulación Química Orgánica

Alcanos (I)

Alcanos (II)

Debes contestar a todas las cuestiones. Cuando termines, pulsando el botón corregir, se evaluará tu ejercicio, y pulsando el botón borrar, podrás volver a empezar.

Debes contestar a todas las cuestiones. Cuando termines, pulsando el botón corregir, se evaluará tu ejercicio, y pulsando el botón borrar, podrás volver a empezar.

Señala el nombre correcto para estos compuestos:

- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
 - a) propilo
 - b) butano
 - c) propano
- CH_4
 - a) metano
 - b) etano
 - c) metilo
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
 - a) propano
 - b) butano
 - c) pentano
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$
 - a) etano
 - b) metano
 - c) propano
- $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_2 - \text{CH}_3$
 - a) octano
 - b) hexano
 - c) heptano
- Alcano lineal de 10 carbonos
 - a) hectano
 - b) eicosano
 - c) decano
- $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_3 - \text{CH}_3$
 - a) pentano
 - b) octano
 - c) nonano
- Alcano lineal de 11 carbonos
 - a) undecano
 - b) nonadecano
 - c) eicosano
- $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_4 - \text{CH}_3$
 - a) bonano
 - b) heptano
 - c) hexano

Corregir Borrar

Señala el nombre correcto para estos radicales:

- $\text{CH}_3 -$
 - a) metilo
 - b) metano
 - c) etilo
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 -$
 - a) propenilo
 - b) propilo
 - c) etilo
- $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_3 - \text{CH}_2 -$
 - a) butenilo
 - b) butilo
 - c) pentilo
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 -$
 - a) etinilo
 - b) etilo
 - c) propilo
- $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_4 - \text{CH}_2 -$
 - a) hexilo
 - b) etilo
 - c) heptilo
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 -$
 - a) propilo
 - b) tetrailo
 - c) butilo
- $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 -$
|
 CH_3
 - a) 3-metil-butilo o secpentilo
 - b) 3-metil-butilo o isopentilo
 - c) 1-metil-butilo
- $\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 -$
|
 CH_3
 - a) 1,1-dimetil-etilo o tercbutilo
 - b) 1,1-dimetil-etilo o neobutilo
 - c) 1,1-dimetil-etilo o secbutilo

Corregir Borrar

7 Ingrese a la siguiente página y practique con las actividades interactivas relacionadas con la nomenclatura de diferentes alquenos, tome evidencias de su trabajo y anéxelas a su archivo personal

Ejercicios de formulación Química Orgánica

Alquenos (I)

Debes contestar a todas las cuestiones. Cuando termines, pulsando el botón corregir, se evaluará tu ejercicio, y pulsando el botón borrar, podrás volver a empezar.

Señala el nombre correcto para estos compuestos:

- $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$
 - a) 3-buteno
 - b) 1-buteno
 - c) buteno
- $\text{CH}_2=\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 4-penteno
 - b) 3-penteno
 - c) 2-penteno
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$
 - a) 1,3-buteno
 - b) 1,3-butadieno
 - c) 2,3-butadieno
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 2-metil-4-penteno
 - b) 4-metil-1-penteno
 - c) 2-metil-5-penteno
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 5-etil-2,2-dimetil-3,5-hexadieno
 - b) 2,2-dimetil-5-etil-3,5-hexadieno
 - c) 2-etil-5,5-dimetil-1,3-hexadieno
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 3-etil-2,4-pentadieno
 - b) 3-etil-2-penteno
 - c) 3-etil-1,3-pentadieno
- $\text{CH}_2=\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 4-penteno
 - b) 3-penteno
 - c) 2-penteno
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$
 - a) 1,3,5-hexadieno
 - b) 1,3,5-hexeno
 - c) 1,3,5-hexatrieno
- $\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$
 - a) 2,5-dimetil-1,3-heptadieno
 - b) 5-etil-2-metil-1,3-hexadieno
 - c) 2-etil-5-metil-3,5-hexadieno
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 3-propil-1,4-hexadieno
 - b) 4-etil-2-hepteno
 - c) 4-propil-2,5-hexadieno
- $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}_2$
 - a) 2-metil-4-etil-1,3,5-hexatrieno
 - b) 4-etil-2-metil-1,3,5-hexatrieno
 - c) 3-etil-5-metil-1,3,5-hexatrieno

Corregir Borrar

Ejercicios de formulación Química Orgánica

Alquenos (II)

Debes contestar a todas las cuestiones. Cuando termines, pulsando el botón corregir, se evaluará tu ejercicio, y pulsando el botón borrar, podrás volver a empezar.

Señala el nombre correcto para estos compuestos:

- $\text{CH}_2=\text{CH}=\text{CH}_2$
 - a) propenilo
 - b) propeno
 - c) propino
- $\text{CH}_2=\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
 - a) 2-buteno
 - b) buteno
 - c) 2-butino
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 1-penteno
 - b) 1-pentano
 - c) 1-penteno
- $\text{CH}_2=\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$
 - a) 1,3-pentadieno
 - b) 2,4-pentadieno
 - c) 1-metil-butadieno
- $\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 3-metil-4-octeno
 - b) 6-metil-4-octeno
 - c) 1,4-dietil-2-penteno
- $\text{CH}_2-\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_2-\text{CH}_3)-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 3-etil-5-metil-2,5-hexadieno
 - b) 4-etil-2-metil-1,4-hexadieno
 - c) 2-metil-4-etil-1,4-hexadieno
- $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{C}(\text{CH}_2-\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 4-etil-2,3-dimetil-1,3-pentadieno
 - b) 2-etil-3,4-dimetil-2,4-pentadieno
 - c) 2,3,4-trimetil-1,3-hexadieno
- $\text{CH}_2-\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_2-\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$
 - a) 4(2-propenil)-4-octeno
 - b) 4-propil-4,7-octadieno
 - c) 4-propil-1,4-octadieno
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$
 - a) 4-etil-1,5-hexadieno
 - b) 3-propenil-1,4-pentadieno
 - c) 3-etil-1,5-hexadieno

Corregir Borrar

8 Ingrese a la siguiente página y practique con las actividades interactivas relacionadas con la nomenclatura de diferentes alquinos, tome evidencias de su trabajo y anéxelas a su archivo personal.

Ejercicios de formulación Química Orgánica

Alquinos (I)

Debes contestar a todas las cuestiones. Cuando termines, pulsando el botón corregir, se evaluará tu ejercicio, y pulsando el botón borrar, podrás volver a empezar.

Señala el nombre correcto para estos compuestos:

- $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{CH}$
 - a) 4-pentino
 - b) 1-pentino
 - c) 2-pentino
- $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 2-etil-3-pentino
 - b) 4-etil-2-pentino
 - c) 4-metil-2-hexino
- $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}_3)-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 6-metil-3-propil-1,4-heptadieno
 - b) 2-metil-5-propil-3,6-heptadieno
 - c) 3-propil-6-metil-1,4-heptadieno
- $\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}-\text{CH}_3$
 - a) 4-etil-2,2-dimetil-pentano
 - b) 2,2,4-trimetil-5-hexino
 - c) 3,5,5-trimetil-1-hexino
- $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}(\text{CH}_2-\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 4-etil-1,5-hexadieno
 - b) 3-etil-1,5-hexadieno
 - c) 4-etil-1-hexino
- $\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{C}\equiv\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 2,7-dimetil-3,5-nonadieno
 - b) 3,8-dimetil-4,6-nonadieno
 - c) 7-etil-2-metil-3,5-octadieno
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH}$
 - a) 1-buten-3-eno
 - b) 1-buten-3-ino
 - c) 3-buten-1-ino
- $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$
 - a) 3,5-hexadien-1-ino
 - b) 1-hexin-3,5-dieno
 - c) 1,3-hexadien-5-ino
- $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{C}\equiv\text{CH}$
 - a) 3-metil-1-hexen-5-ino
 - b) 4-metil-1-hexin-5-eno
 - c) 3-metil-1-hexin-5-eno
- $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 - a) 1-pentin-3-eno
 - b) 3-pentin-1-ino
 - c) 2-pentin-4-ino

Corregir Borrar