

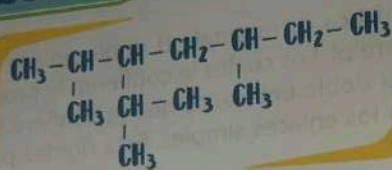
### Alquinos

Los alquinos lineales responden a la fórmula  $C_nH_{2n-2}$ , sus características se deben al triple enlace CEC. Al establecer el triple enlace la forma es lineal.

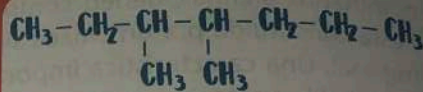
» **Nomenclatura**  
Las normas dadas por la IUPAC, son prácticamente las mismas de los alquenos, cambia el sufijo por ino.



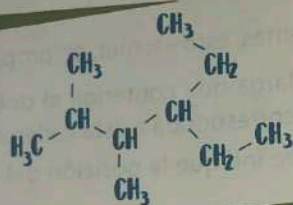
1 De las siguientes estructuras señale la que no es un alcano:



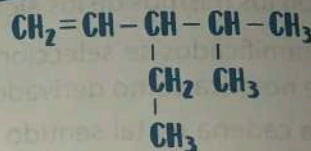
Alcano



Alcano



Alcano



Alqueno

152

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



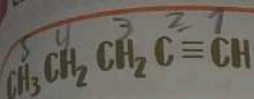
3 En tu cuaderno, responde las siguientes preguntas que corresponden al alcano que muestra el esqueleto de carbono.

- ¿Cuál es la fórmula molecular del alcano?
- ¿Cuál es su nombre según la nomenclatura IUPAC?
- Señale los carbonos primarios, secundarios, terciarios y cuaternarios.

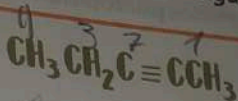


En tu cuaderno

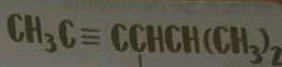
6 Escribe en tu cuaderno el nombre IUPAC para los siguientes alquinos



1-pentino

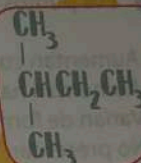
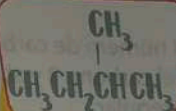
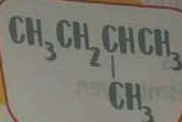
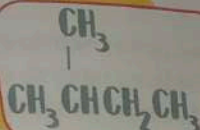


2-pentino



4-metil-2-pentino

7 Todas estas estructuras  $\text{C}_5\text{H}_{12}$  son el mismo compuesto, explique ¿Por qué?



8 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.



<http://www.100ciaquimica.net/fororg/ejer/hidro1.htm>

<http://www.100ciaquimica.net/fororg/ejer/hidro2.htm>

153

9 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.

<http://www.100ciaquimica.net/fororg/ejer/hidro4.htm>

<http://www.100ciaquimica.net/fororg/ejer/hidro5.htm>

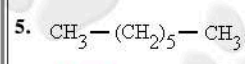


10 Ingrese a la siguiente página y practique con las actividades interactivas relacionadas con la nomenclatura de diferentes alquinos, tome evidencias de su trabajo y anéxelas a su archivo personal.

<http://www.100ciaquimica.net/fororg/ejer/hidro6.htm>



- b) butano
- c) pentano



- a) octano
- b) hexano
- c) heptano

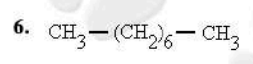
7. Alcano lineal de 10 carbonos

- a) hectano
- b) eicosano
- c) decano

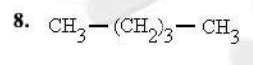
9. Alcano lineal de 11 carbonos

- a) undecano
- b) nonadecano
- c) eicosano

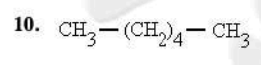
- b) mengano
- c) propano



- a) decano
- b) octano
- c) nonano



- a) pentágono
- b) pentano
- c) pentilo



- a) bonano
- b) heptano
- c) hexano

Corregir

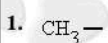
Borrar



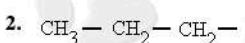
# Alcanos (II)

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.

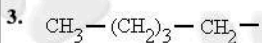
Señala el nombre correcto para estos radicales:



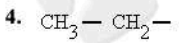
- a) metilo
- b) metano
- c) etilo



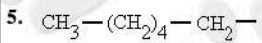
- a) propenilo
- b) propilo
- c) etilo



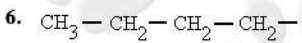
- a) butenilo
- b) butilo
- c) pentilo



- a) etinilo
- b) etilo
- c) propilo

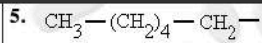


- a) hexilo
- b) etilo
- c) heptilo

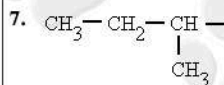


- a) propilo
- b) tetrailo
- c) butilo

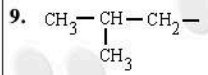




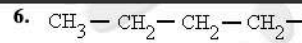
- a) hexilo
- b) etilo
- c) heptilo



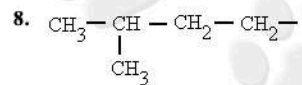
- a) 1-metil-propilo o secbutilo
- b) 1-metil-propilo o isopropilo
- c) 1-metil-propilo o tercbutilo



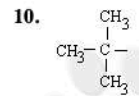
- a) 1-metil-propilo o secbutilo
- b) 2-metil-propilo o secbutilo
- c) 2-metil-propilo o isobutilo



- a) propilo
- b) tetrailo
- c) butilo



- a) 3-metil-butilo o secpentilo
- b) 3-metil-butilo o isopentilo
- c) 1-metil-butilo

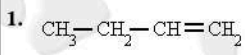


- a) 1,1-dimetil-etilo o tercbutilo
- b) 1,1-dimetil-etilo o neobutilo
- c) 1,1-dimetil-etilo o secbutilo

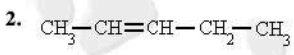
Corregir Borrar

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

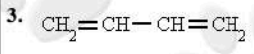
Señala el nombre correcto para estos compuestos:



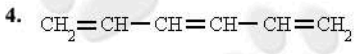
- a) 3-buteno
- b) 1-buteno
- c) buteno



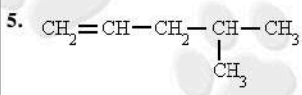
- a) 4-penteno
- b) 3-penteno
- c) 2-penteno



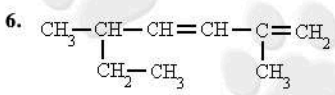
- a) 1,3-buteno
- b) 1,3-butadieno
- c) 2,3-butadieno



- a) 1,3,5-hexadieno
- b) 1,3,5-hexeno
- c) 1,3,5-hexatrieno



- a) 2-metil-4-penteno
- b) 4-metil-1-penteno
- c) 2-metil-5-penteno

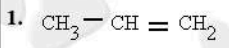


- a) 2,5-dimetil-1,3-heptadieno
- b) 5-etil-2-metil-1,3-hexadieno
- c) 2-etil-5-metil-3,5-hexadieno

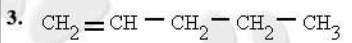
# Alquenos (II)

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

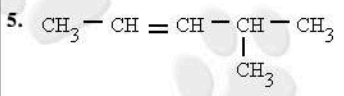
Señala el nombre correcto para estos compuestos:



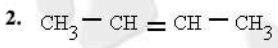
- a) propenilo
- b) propeno
- c) propino



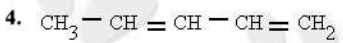
- a) 1-panteno
- b) 1-pantano
- c) 1-penteno



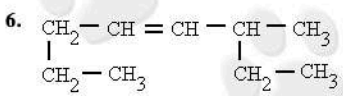
- a) 2-metil-3-penteno



- a) 2-buteno
- b) buteno
- c) 2-butino



- a) 1,3-pentadieno
- b) 2,4-pentadieno
- c) 1-metil-butadieno



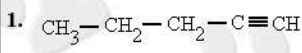
- a) 3-metil-4-octeno

### Ejercicios de Formulación Química Orgánica

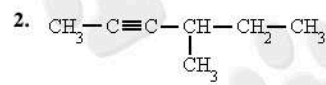
# Alquinos (I)

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

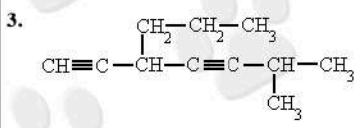
Señala el nombre correcto para estos compuestos:



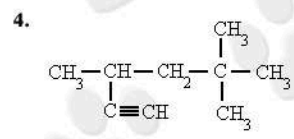
- a) 4-pentino
- b) 1-pentino
- c) 2-pentino



- a) 2-etil-3-pentino
- b) 4-etil-2-pentino
- c) 4-metil-2-hexino



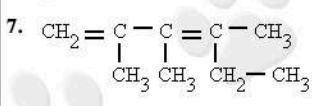
- a) 6-metil-3-propil-1,4-heptadiino
- b) 2-metil-5-propil-3,6-heptadiino
- c) 3-propil-6-metil-1,4-heptadiino



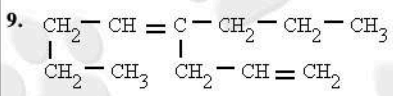
- a) 4-etinil-2,2-dimetil-pentano
- b) 2,2,4-trimetil-5-hexino
- c) 3,5,5-trimetil-1-hexino



- $\text{CH}_3$
- a) 2-metil-3-penteno
  - b) 4-metil-2-penteno
  - c) 4-metil-3-penteno

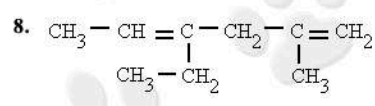


- a) 4-etil-2,3-dimetil-1,3-pentadieno
- b) 2-etil-3,4-dimetil-2,4-pentadieno
- c) 2,3,4-trimetil-1,3-hexadieno

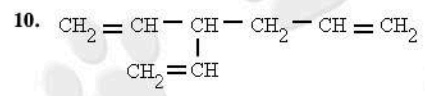


- a) 4(2-propenil)-4-octeno
- b) 4-propil-4,7-octadieno
- c) 4-propil-1,4-octadieno

- $\text{CH}_2 - \text{CH}_3$        $\text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- a) 3-metil-4-octeno
  - b) 6-metil-4-octeno
  - c) 1,4-dietil-2-penteno



- a) 3-etil-5-metil-2,5-hexadieno
- b) 4-etil-2-metil-1,4-hexadieno
- c) 2-metil-4-etil-1,4-hexadieno

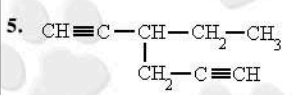


- a) 4-etenil-1,5-hexadieno
- b) 3-propenil-1,4-pentadieno
- c) 3-etenil-1,5-hexadieno

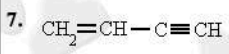
Corregir      Borrar



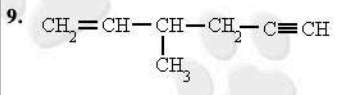
c) 3-propil-6-metil-1,4-heptadiño



- a) 4-etil-1,5-hexadiño
- b) 3-etil-1,5-hexadiño
- c) 4-etinil-1-hexino

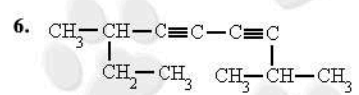


- a) 1-butin-3-eno
- b) 1-buten-3-ino
- c) 3-buten-1-ino

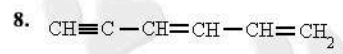


- a) 3-metil-1-hexen-5-ino
- b) 4-metil-1-hexin-5-eno
- c) 3-metil-1-hexin-5-eno

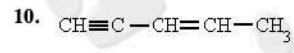
c) 3,5,5-trimetil-1-hexino



- a) 2,7-dimetil-3,5-nonadiño
- b) 3,8-dimetil-4,6-nonadiño
- c) 7-etil-2-metil-3,5-octadiño



- a) 3,5-hexadien-1-ino
- b) 1-hexin-3,5-dieno
- c) 1,3-hexadien-5-ino



- a) 1-pentin-3-eno
- b) 3-penten-1-ino
- c) 2-penten-4-ino

