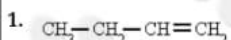


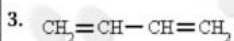


termines, pulsando el botón corregir, se evaluará tu ejercicio, y pulsando el botón borrar, podrás volver a empezarlo.

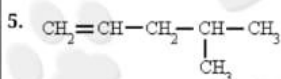
Señala el nombre correcto para estos compuestos:



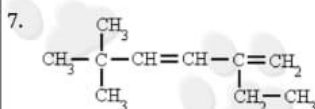
- a) 3-buteno
- b) 1-buteno
- c) buteno



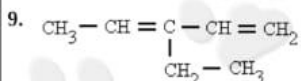
- a) 1,3-buteno
- b) 1,3-butadieno
- c) 2,3-butadieno



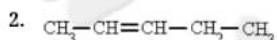
- a) 2-metil-4-penteno
- b) 4-metil-1-penteno
- c) 2-metil-5-penteno



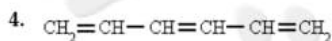
- a) 5-etil-2,2-dimetil-3,5-hexadieno
- b) 2,2-dimetil-5-etil-3,5-hexadieno
- c) 2-etil-5,5-dimetil-1,3-hexadieno



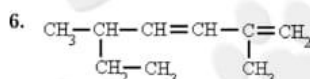
- a) 3-etil-2,4-pentadieno
- b) 3-etenil-2-penteno
- c) 3-etil-1,3-pentadieno



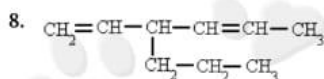
- a) 4-penteno
- b) 3-penteno
- c) 2-penteno



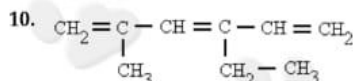
- a) 1,3,5-hexadieno
- b) 1,3,5-hexeno
- c) 1,3,5-hexatrieno



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



- a) 3-propil-1,4-hexadieno
- b) 4-etenil-2-hepteno
- c) 4-propil-2,5-hexadieno



- 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

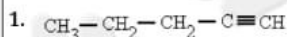
Corregir

Borrar

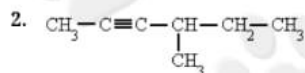


evalua tu ejercicio, y pulsando el botón borrar, podrás volver a empezarlo.

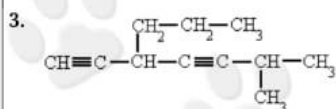
Señala el nombre correcto para estos compuestos:



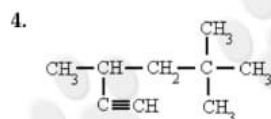
- a) 4-pentino
- b) 1-pentino
- c) 2-pentino



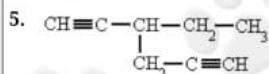
- a) 2-etil-3-pentino
- b) 4-etil-2-pentino
- c) 4-metil-2-hexino



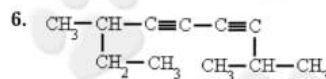
- a) 6-metil-3-propil-1,4-heptadiino
- b) 2-metil-5-propil-3,6-heptadiino
- c) 3-propil-6-metil-1,4-heptadiino



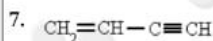
- a) 4-etinil-2,2-dimetil-pentano
- b) 2,2,4-trimetil-5-hexino
- c) 3,5,5-trimetil-1-hexino



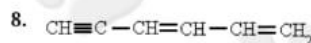
- a) 4-etil-1,5-hexadiino
- b) 3-etil-1,5-hexadiino
- c) 4-etinil-1-hexino



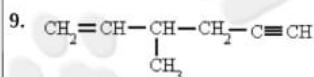
- a) 2,7-dimetil-3,5-nonadiino
- b) 3,8-dimetil-4,6-nonadiino
- c) 7-etil-2-metil-3,5-octadiino



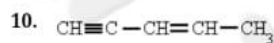
- a) 1-butin-3-eno
- b) 1-buten-3-ino
- c) 3-buten-1-ino



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



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



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

Corregir

Borrar

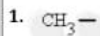




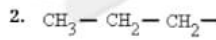
« ← Alcanos (II) → »

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:



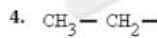
- a) metilo
- b) metano
- c) etilo



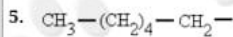
- a) propenilo
- b) propilo
- c) etilo



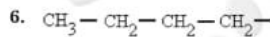
- a) butenilo
- b) butilo
- c) pentilo



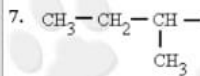
- a) etinilo
- b) etilo
- c) propilo



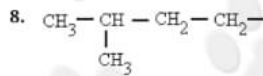
- a) hexilo
- b) etilo
- c) heptilo



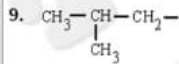
- a) propilo
- b) tetrailo
- c) butilo



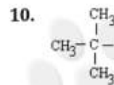
- a) 1-metil-propilo o secbutilo
- b) 1-metil-propilo o isopropilo
- c) 1-metil-propilo o terbutilo



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



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



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

Corregir

Borrar





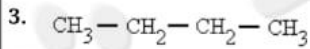
Señala el nombre correcto para estos compuestos:



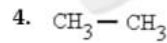
- a) propilo
- b) butano
- c) propano



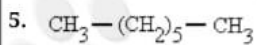
- a) metano
- b) etano
- c) metilo



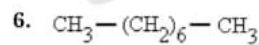
- a) propano
- b) butano
- c) pentano



- a) etano
- b) mengano
- c) propano



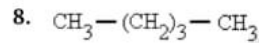
- a) octano
- b) hexano
- c) heptano



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

7. Alcano lineal de 10 carbonos

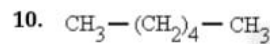
- a) hectano
- b) eicosano
- c) decano



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

9. Alcano lineal de 11 carbonos

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



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

Corregir

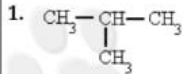
Borrar



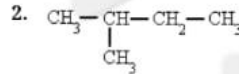


borrar, podrás volver a empezarlo.

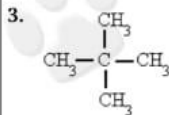
Señala el nombre correcto para estos compuestos:



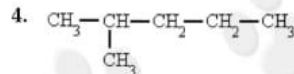
- a) metil-propano
- b) butano
- c) propil-metano



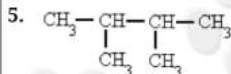
- a) pentano
- b) etil-propano
- c) metil-butano



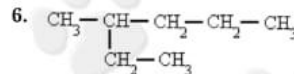
- a) tetrametil-metano
- b) dimetil-propano
- c) pentano



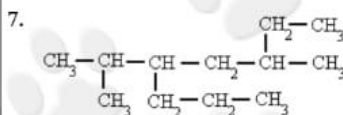
- a) dimetil-butano
- b) 2-metil-pentano
- c) 4-metil-pentano



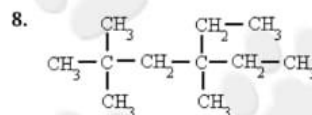
- a) 2,3-metil-butano
- b) 2,3-dimetil-butano
- c) 2,3-dietil-butano



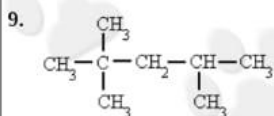
- a) 2-etil-pentano
- b) 2-propil-butano
- c) 3-metil-hexano



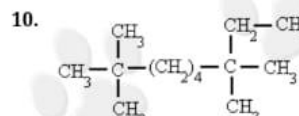
- a) 2-metil-3-propil-5-etil-hexano
- b) 5-etil-2-metil-3-propil-hexano
- c) 5-isopropil-3-metil-octano



- a) 4-etil-2,2,4-trimetil-hexano
- b) 3-etil-3,3,5-trimetil-hexano
- c) 4-etil-2,2,4-metil-hexano



- a) 2,2,4-tetrametil-pentano
- b) 2,2,4-trimetil-pentano
- c) 2,2-dimetil-4-metil-pentano



- a) 7-etil-2,2,7-trimetil-octano
- b) 2-etil-2,7,7-trimetil-octano
- c) 2,2,7,7-tetrametil-nonano



100ciaquimica.net/fororg/ejer/hi

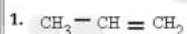


Orgánica

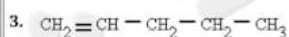
Alquenos (II)

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.

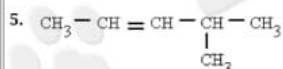
Señala el nombre correcto para estos compuestos:



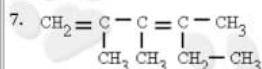
- a) propenilo
 b) propeno
 c) propino



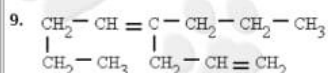
- a) 1-panteno
 b) 1-pantano
 c) 1-penteno



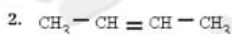
- a) 2-metil-3-penteno
 b) 4-metil-2-penteno
 c) 4-metil-3-penteno



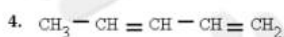
- a) 4-etil-2,3-dimetil-1,3-pentadieno
 b) 2-etil-3,4-dimetil-2,4-pentadieno
 c) 2,3,4-trimetil-1,3-hexadieno



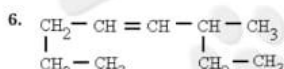
- a) 4(2-propenil)-4-octeno
 b) 4-propil-4,7-octadieno
 c) 4-propil-1,4-octadieno



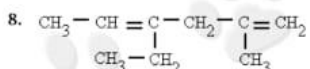
- a) 2-buteno
 b) buteno
 c) 2-butino



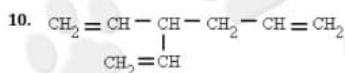
- a) 1,3-pentadieno
 b) 2,4-pentadieno
 c) 1-metil-butadieno



- a) 3-metil-4-octeno
 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-etnil-1,5-hexadieno
 b) 3-propenil-1,4-pentadieno
 c) 3-etnil-1,5-hexadieno

Corregir

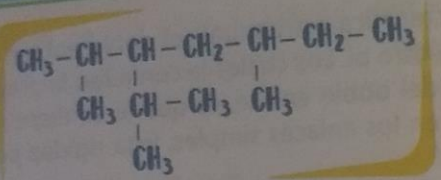
Borrar

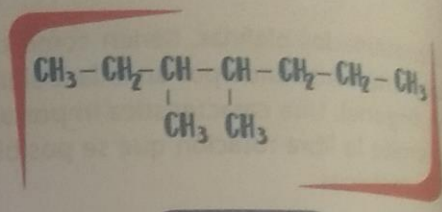
Los alquinos lineales responden a la fórmula C_nH_{2n-2} , sus características se deben al triple enlace. Para establecer el triple enlace la forma es lineal.

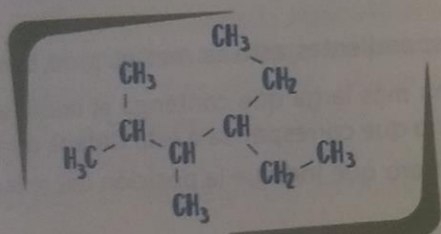
Las reglas dadas por la IUPAC, son prácticamente las mismas de los alquenos, cambia el sufijo.

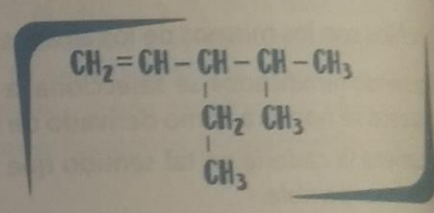


1 De las siguientes estructuras señale la que no es un alcano:

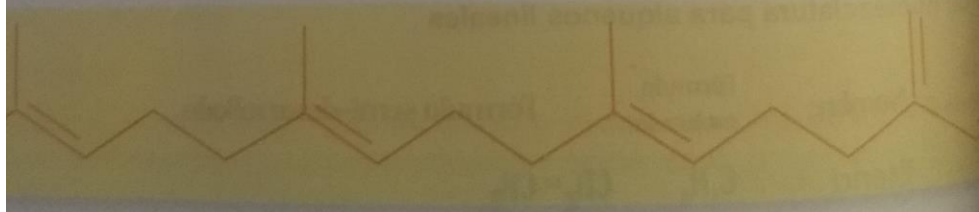








La molécula del espringeno presenta enlaces dobles conjugados y enlaces dobles aislados. Señale en la molécula estos enlaces dobles.



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

¿Cuál es la fórmula molecular del alcano?

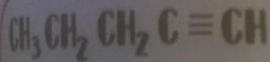
¿Cuál es su nombre según la nomenclatura IUPAC?

Señale los carbonos primarios, secundarios, terciarios y cuaternarios.

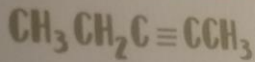
En tu cuaderno

Química

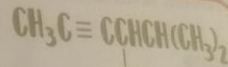
Escribe en tu cuaderno el nombre IUPAC para los siguientes alquinos



1 Pentino

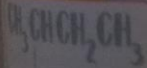


2 Pentino



4-metil-2-pentino

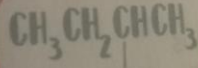
Todas estas estructuras C_5H_8 son el mismo compuesto, explique ¿Por qué?



CH



CH-CH-CH-CH



CH₃



CH₃CH₂CHCH₃



CHCH₂CH₃

CH₃

Pag 153

5. Todos son iguales porque tienen los mismos elementos lo único que cambia es la forma de graficarlo pero sigue siendo igual

