

Alquinos

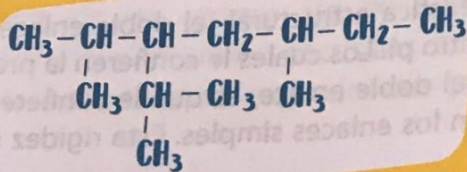
Los alquinos lineales responden a la fórmula C_nH_{2n-2} , sus características se deben al triple enlace $\equiv C-C$. Al establecer el triple enlace la forma es lineal.

» Nomenclatura

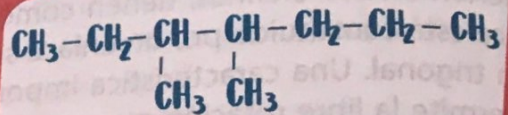
Las normas dadas por la IUPAC, son prácticamente las mismas de los alquenos, cambia el sufijo por **ino**.



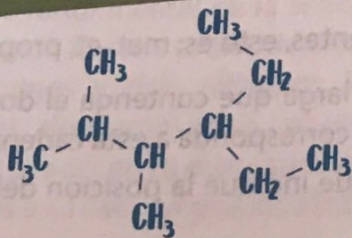
1 De las siguientes estructuras señale la que no es un alcano:



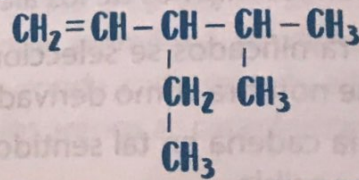
Alcano



Alcano

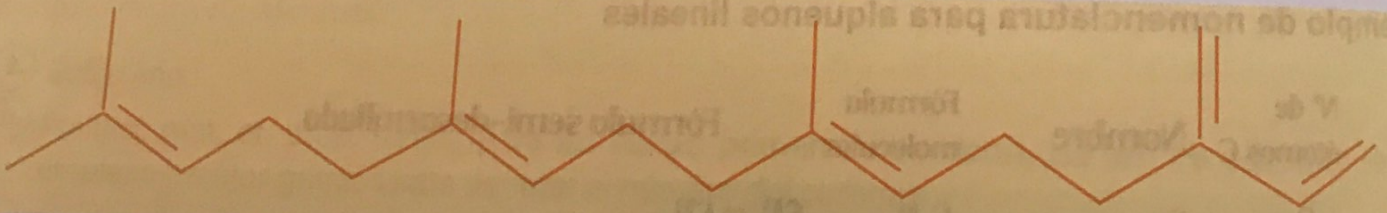


Alcano



Alqueno

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



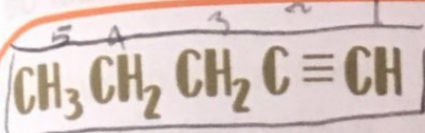
3 En tu cuaderno, responde las siguientes preguntas que corresponden al alcano que muestra el esqueleto de carbono.

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

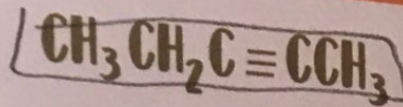
En tu cuaderno

Química

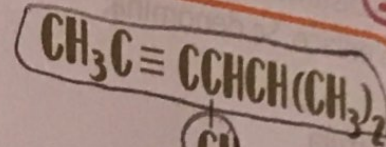
4 Escribe en tu cuaderno el nombre IUPAC para los siguientes alquinos



1-pentino

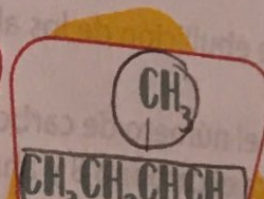
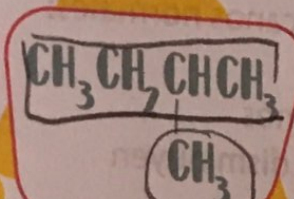
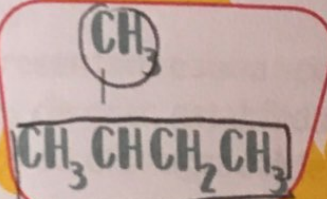
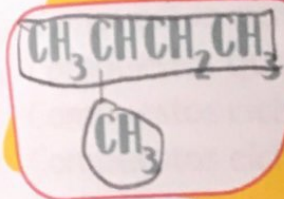


2-pentino



4-metil-2-pentino

5 Todas estas estructuras C_5H_{12} son el mismo compuesto, explique ¿Por qué?



Porque aunque tengan distinta forma sigue dando a la hora de nombrarlas

6 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.