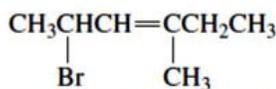
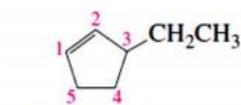


2,5-dimetil-4-octeno
no
4,7-dimetil-4-octeno
porque 2 < 4

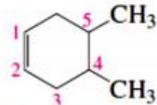


2-bromo-4-metil-3-hexeno
no
5-bromo-3-metil-3-hexeno
porque 2 < 3

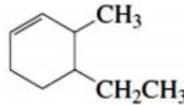
4. En los compuestos cíclicos no es necesario utilizar un número para denotar la posición del enlace doble porque los anillos siempre se numeran de manera que el enlace doble esté entre los carbonos 1 y 2. Para determinar el número de un sustituyente es necesario seguir el anillo en la dirección (en el sentido de las manecillas del reloj o en contra de las manecillas de reloj) que asigne el menor número posible al nombre.



3-etilciclopenteno



4,5-dimetilciclohexeno



4-etil-3-metilciclohexeno

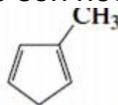
5. Si el anillo tiene más de un enlace doble son necesarios los números.



1,3-ciclohexadieno



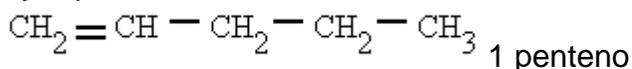
1,4-ciclohexadieno



2-metil-1,3-ciclopentadieno

6. La posición del doble enlace o insaturación se indica mediante el localizador correspondiente que se coloca delante del nombre.

Ejemplo:

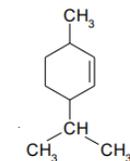


ACTIVIDAD

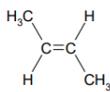
1. Realizar las siguientes cadenas hidrocarbonadas

- 1) 5-etil, 3- metil, 2-hepteno 2) 4,6- dietil, 2,6-dimetil, 3-isopropil, 2-noneno
3) 4-terbutil, 5-isobutil, 3,3,6,6-tetrametil, 1-octeno 4) 2-metil, 2,4-hexadieno
5) 2,4-dimetil, 2,4-pentadieno 6) 3,4-dietil, 5-propil, 1-hepteno
7) 4-secbutil, 3, 5, 6-trimetil, 2-noneno 8) 7, 7-dimetil, 3-isopropil, 6-butil, 4-noneno
9) 9 etil-5 isopropil-2 metil-7 propil-3 dodeceno 10) Hexilciclobuteno

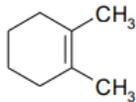
2. Nombrar los siguientes compuestos según el sistema de nomenclatura I.U.P.A.C.



A



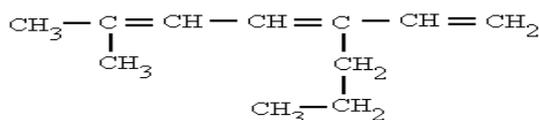
b



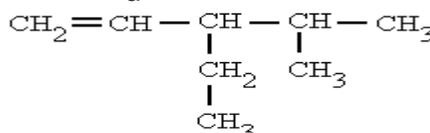
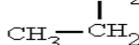
c



d



E



f