

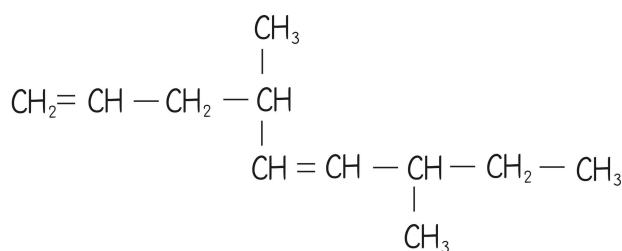


## FICHA DE AUTOESTUDIO DE HIDROCARBUROS INSATURADOS

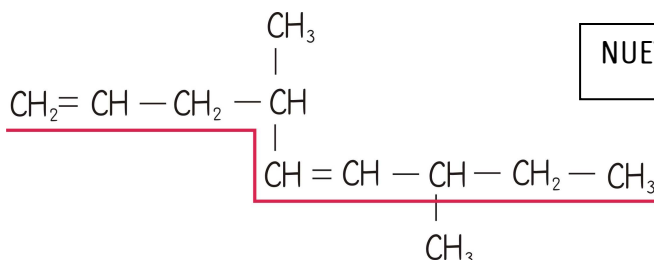
Con esta ficha podrás estudiar la formulación de hidrocarburos saturados, insaturados, cíclicos y aromáticos. Las ideas que tienes que tener claras son las mismas que se señalan en la ficha de autoestudio anterior. La diferencia es que tienes que aplicar lo específico de las insaturaciones, es decir:

1. La cadena principal es ahora la que tiene mayor número de insaturaciones y no la más larga.
2. Se numera asignando los localizadores más bajos a las insaturaciones (no a los radicales)
3. Los localizadores se asignan con independencia de que el enlace sea doble o triple.
4. El doble enlace tiene prioridad sobre el triple a la hora de dar el nombre al hidrocarburo.
5. Recuerda el nombre de los radicales insaturados.

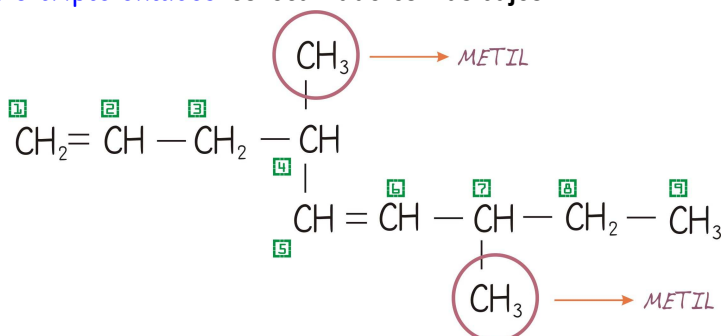
Pasemos a nombrar el siguiente hidrocarburo:



La cadena más larga será:



Este hidrocarburo se numera asignando a las insaturaciones independientemente de que sean dobles o triple enlaces los localizadores más bajos.

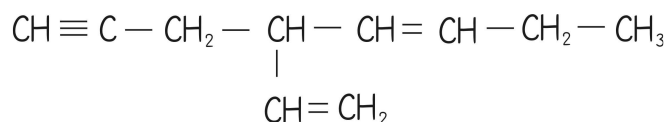


Recuerda que hay que poner el prefijo numeral que indica el número de insaturaciones. Este hidrocarburo insaturado se nombraría:

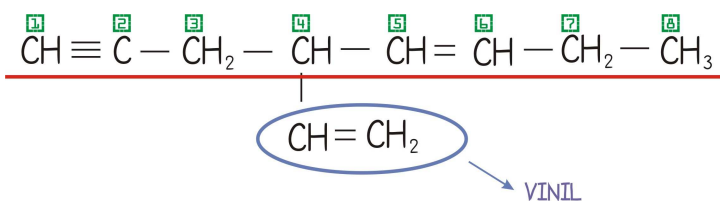


## 4, 7 - dimetil - 1, 5 - butadieno

A continuación vamos a trabajar con un hidrocarburo que contiene dobles y triples enlaces. Recuerda que tienes que repasar los radicales con insaturaciones:



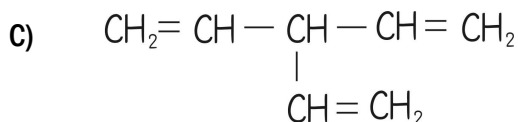
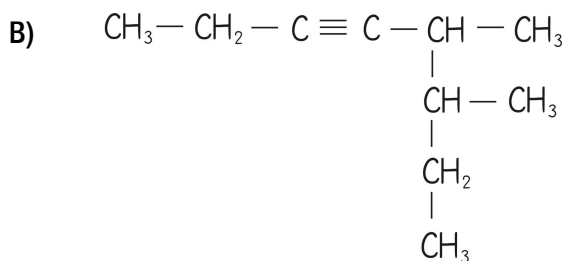
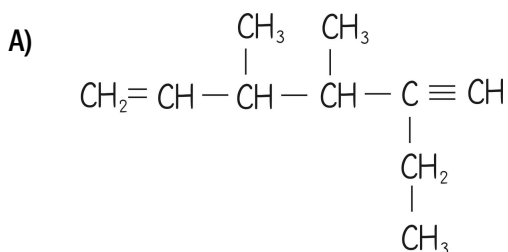
Elegimos la cadena principal que en este caso es **la que tiene el mayor número de insaturaciones**. Pero como aplicando este criterio puede haber dos posibilidades (hay "empate"), elegimos **la más larga**.



Recuerda que el nombre del hidrocarburo lo da el doble enlace y no el triple, es decir, será "OCTEN" y no "OCTIN".

El nombre es: **4 - Vinil - 5 - octen - 1 - ino**

Ahora prueba tú con los siguientes compuestos. Las soluciones, como siempre, en la página final.





### SOLUCIONES

A) 5 - etil - 3,4 - dimetil - 1 - hepten - 6 - ino

B) 5, 6 - dimetil - 3 - octino

C) 3 - vinil - 1, 4 - pentadieno