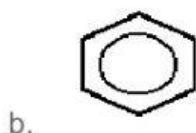
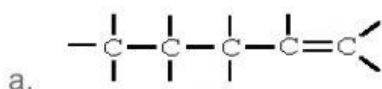
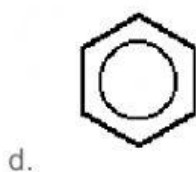
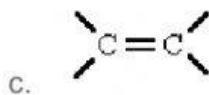
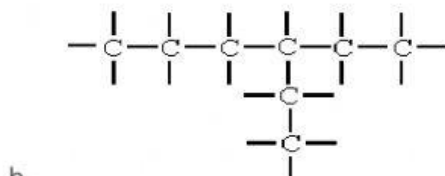
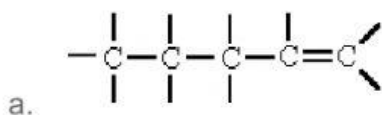


Ejercicio. Lección 2. Clasificación del átomomulaso de carbono y Fórmula

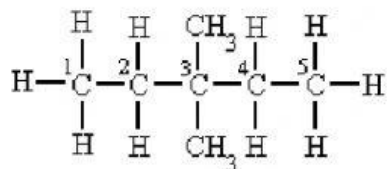
1. Cadenas de carbono. Es la secuencia de átomos de carbono, unidos entre sí, que forman el esqueleto de la molécula orgánica. Hay diferentes tipos de cadena, según sea su forma: Abierta, cerrado o cíclica; es una cadena de carbono abierta.



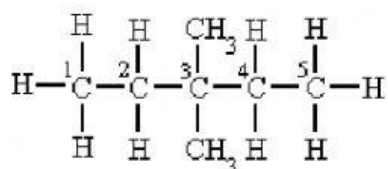
2. Es una cadena de carbono cerrada o cíclica.



3. Dependiendo de en qué posición se encuentren en la cadena podemos clasificar los carbonos como: Primario, secundario, terciario y cuaternario, en la siguiente cadena de carbono, son carbonos primarios.



- Los carbonos 2 y 3
 - Los carbonos 1 y 5
 - Los carbonos 3 y 4
 - Los carbonos 3 y 5
4. Los carbonos 2 y 4 son:



- Carbono Primario
 - Carbono Terciario
 - Carbono Cuaternario
 - Carbono Secundario
5. El carbono 3 es:
- Carbono Cuaternario
 - Carbono Primario
 - Carbono Secundario
 - Carbono Terciario
6. La fórmula molecular indica el número total de átomos de cada elemento en la molécula. Hay tres formas distintas de escribir una fórmula molecular: Fórmula condensada, fórmula semidesarrollada, fórmula desarrollada, la siguiente fórmula es.

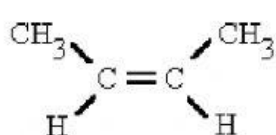


- Fórmula condensada
 - Fórmula semidesarrollada
 - Fórmula desarrollada
 - Geométrica
7. Expresa el tipo y número de átomos de la molécula. Pero no informa de los enlaces que presenta la misma. Es una fórmula

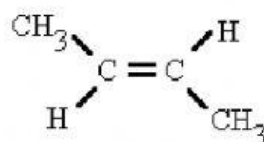
- a. Fórmula molecular
 - b. Fórmula condensada
 - c. Fórmula semidesarrollada
 - d. Fórmula estructural
8. La fórmula geométrica abrevian la escritura e indican la distribución de los átomos en el plano o en el espacio, pueden ser plana y tridimensional. la siguiente fórmula es:



- a. Fórmula tridimensional
 - b. Fórmula circular
 - c. Fórmula plena
 - d. Fórmula abierta
9. dos o más compuestos diferentes que tienen la misma fórmula molecular, pero diferente fórmula estructural, y diferentes propiedades físicas o químicas. Se llaman
- a. Cadena
 - b. Fórmula
 - c. Isómeros
 - d. Figura
10. Los isómeros se diferencian por el orden en que están enlazados los átomos en la molécula y pueden ser: Isomería de cadena, isomería de posición, isomería de función, isomería geométrica o cis o trans, el siguiente isómero es un ejemplo de isomería de:



cis-2-buteno



trans-2-buteno

- a. Isomería de cadena
- b. Isomería geométrica o cis o trans
- c. Isomería de posición
- d. Isomería de función