

Nombre del alumno

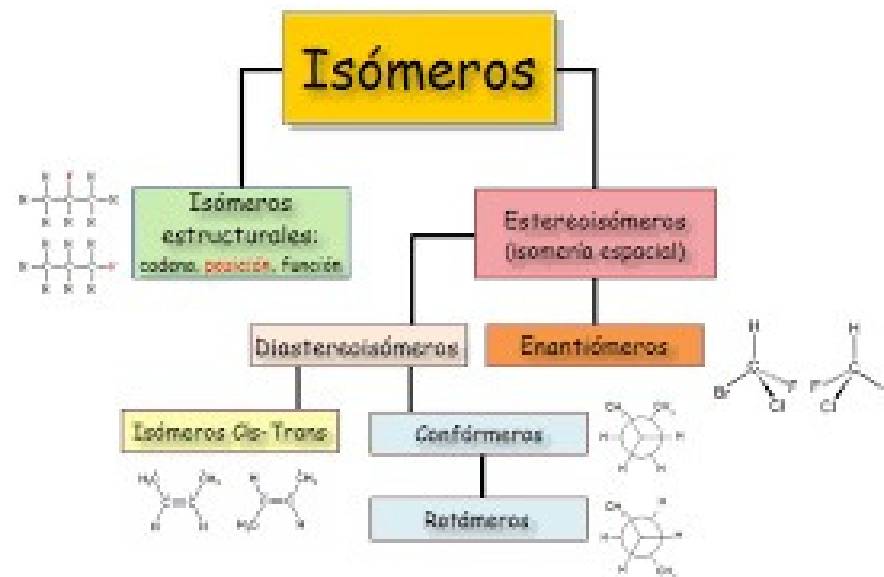
yurani gabriela Sánchez ramos

nombre de la materia

quimica

Isómeros constitucionales






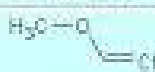
- Isomería constitucional o estructural. Es una forma de isomería, donde los compuestos con la misma fórmula molecular tienen una diferente distribución de los enlaces entre sus átomos, al contrario de lo que ocurre en la estereoisomería.



De cadena



Los isómeros de cadena suelen tener propiedades químicas muy similares, difiriendo algo más en sus propiedades físicas. Es aquella en la que en una misma cadena carbonada un mismo grupo funcional aparece en distinta posición.

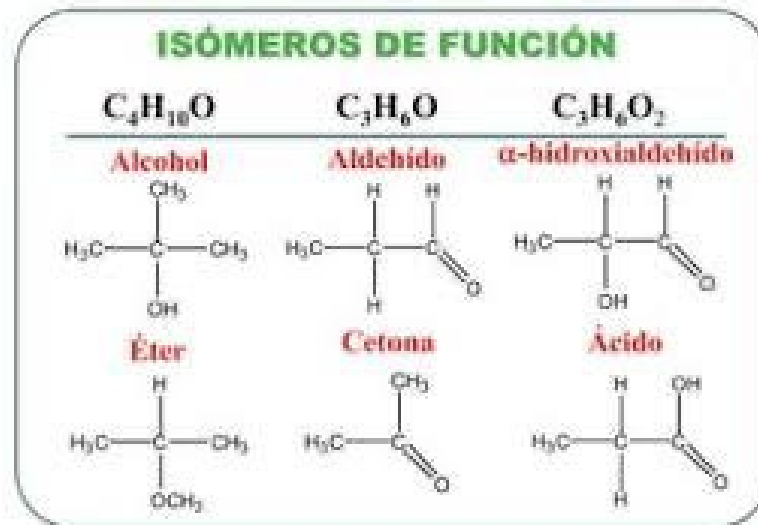
FÓRMULA MOLECULAR	ISÓMEROS DE FUNCIÓN
C_2H_6O	 etanol
	 dimetil éter
C_3H_6O	 propanal
	 propanona
	 2-propen-1-ol
	 alil metil éter

De posición

- La isomería de posición se refiere a las moléculas que tienen el mismo grupo funcional en una posición diferente de la misma cadena de carbono. Por ejemplo, el propan-1-ol y el propan-2-ol son isómeros de posición. Sus cadenas de carbono son iguales, pero el grupo -OH está unido a un carbono diferente en cada caso.

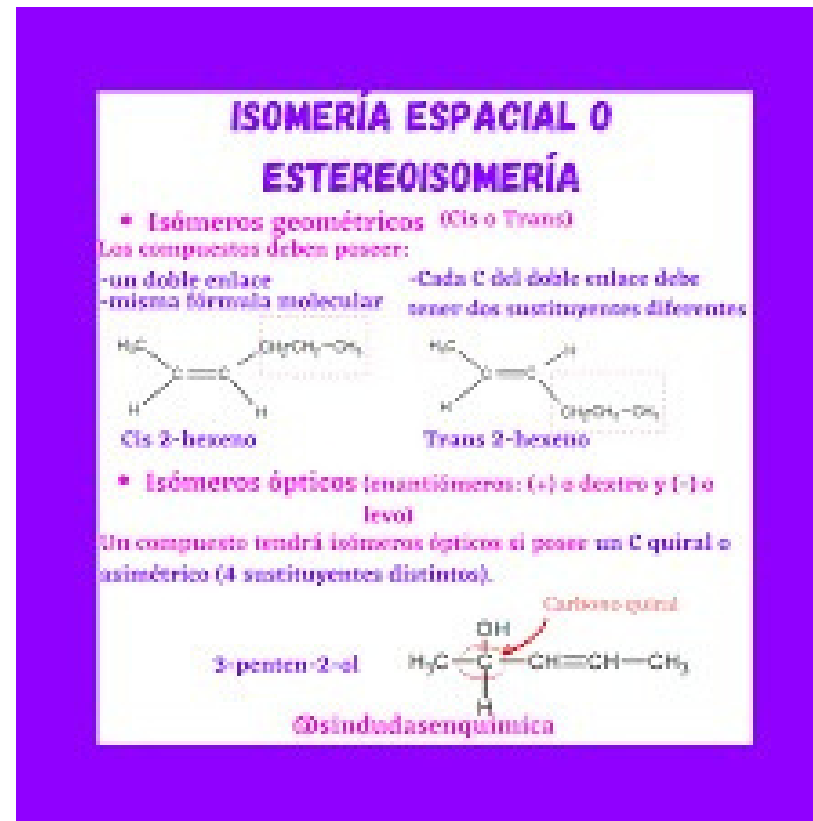
De función

- Es aquella en la que cambia el grupo funcional pero se mantiene la fórmula molecular del compuesto. Los isómeros de función son los que más difieren entre sí. Presentan propiedades físicas y químicas muy diferentes. Cada una de estas aminas puede presentar, además, isómeros de cadena y de posición.



Isomeros espaciales

- Los isómeros espaciales o estereoisómeros presentan los mismos átomos enlazados en el mismo orden, pero difieren en su disposición espacial.



Isomeria configuración óptica

- La isomería óptica es un tipo de isomería. Se produce cuando una molécula tiene un centro quiral, que es un átomo de carbono unido a cuatro grupos diferentes. Los isómeros ópticos son imágenes especulares no superponibles entre sí. Los isómeros ópticos se conocen como enantiómeros.

