

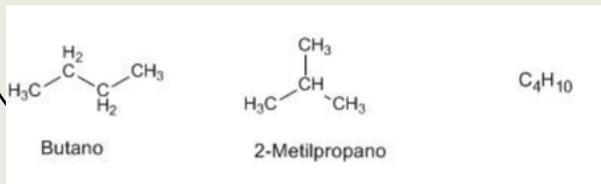
# QUIMICA

Se denomina y isómeros aquellos compuestos que tienen idénticas, fórmulas o moléculas, pero se diferencian entre la naturaleza o ordenación de los enlaces

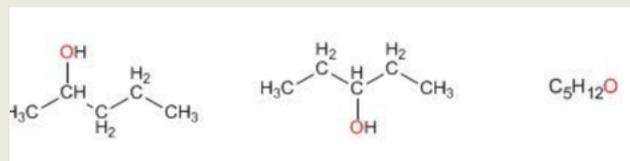
El isómero de función pertenece a este tipo de isomeria Constitucionales que se diferencian uno a otros en sus grupos funcionales son distintos ejemplo el alcohol reacciona con el sodio mientras que con el éter no se observa ninguna reacción. El punto de vista físico el alcohol es su líquido con la temperatura de audición de 78.5 °C.

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{OCH}_3$
Etanol	Dimetil éter

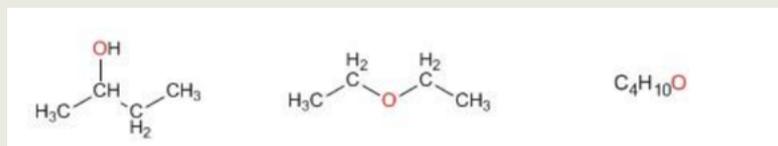
isómeros de esqueleto son grupos funcionales que son idénticos, pero están colocados en posiciones distintas del esqueleto molecular Los isómeros estructurales son isómeros de cadena que tienen distintas distribución de los carbonos y pueden dar cadenas lineales y ramificadas los isómeros de posición y son isómeros con la misma cadena y grupo funcional, pero coloca en distinta posición y los isómeros de función isómeros compuestos con la misma fórmula molecular, pero tienen distinta función



Esqueleto

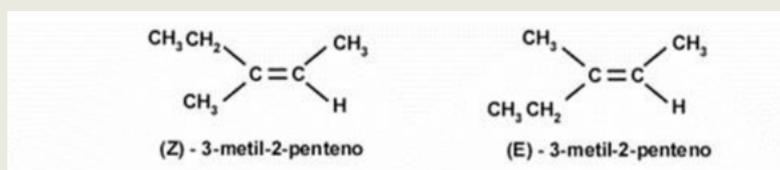


Posición



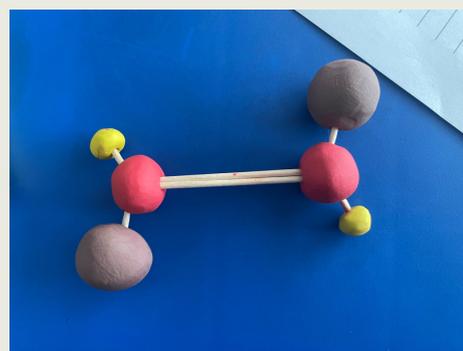
funcion

nos hizo menos especiales. Son la clasificación de la estero isómeros. La estero química es el estudio de la estructura Tridimensional de las moléculas. Estos meros no pueden convertirse a temperatura ambiente, por eso a diferencia de De los isómeros conformación pueden separarse para pasar uno a otro preciso normalmente rompe formar enlace La geométrica se origina por distinta orientación de átomos o grupos. Respecto a un doble enlace o un plano de anillo



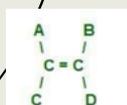
### Isomería cis/trans

Son compuestos que difieren en la disposición espacial de sus grupos. Se llaman cis los isómeros geométricos que tienen los grupos al mismo lado y trans los que lo tienen lados opuestos. se emplea cuando existe al menos un grupo igual en ambos carbonos



Cadenas abiertas con un doble enlace entre los carbonos;

Cadenas cerradas; La cadena debe tener dos carbonos con al menos tres enlaces diferentes (en el enlace doble o en cualquier parte de la cadena cerrada).



### Referencias

Universidad del sureste 2023 Antología de Química orgánica 1 Unidad tres