

ISOMERIA

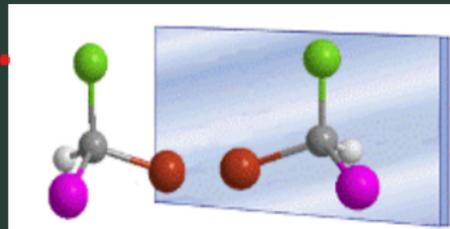
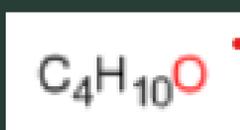
LA ESTEREOQUÍMICA ES EL ESTUDIO DE LOS COMPUESTOS ORGÁNICOS EN EL ESPACIO.

SE CLASIFICAN EN ISÓMEROS ESTRUCTURALES Y ESTEREOISÓMEROS. FÓRMULA C₂H₆O.

El 2-pentanol y el 3-pentanol son isómeros de posición.

-alcohol y éter- por ello se clasifican como isómeros de función.

La estereoisomería es la isomería que presentan aquellos compuestos que teniendo la misma fórmula estructural



LAS ISÓMERAS CONFIGURACIONALES

1. ISÓMEROS GEOMÉTRICOS

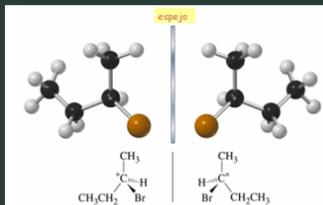
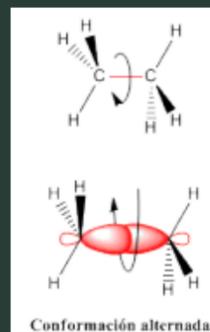
2. ISÓMEROS ÓPTICOS

A) LOS ENANTIÓMEROS

B) LOS DIASTEREOISÓMEROS O DIASTEREÓMEROS

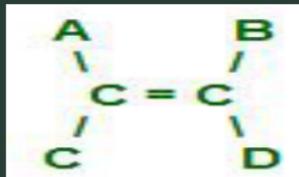
ISOMERÍA GEOMÉTRICA ES LA QUE SE DEBE A LAS DIFERENTES DISPOSICIONES ESPACIALES DE LOS GRUPOS UNIDOS A UN DOBLE ENLACE

LOS ENLACES SIMPLES ENTRE ÁTOMOS TIENEN SIMETRÍA CILÍNDRICA Y PERMITEN LA ROTACIÓN DE LOS GRUPOS QUE UNEN, EN TORNO AL ENLACE SE LLAMAN CONFORMACIONES.



Isomería óptica La presentan aquellos compuestos que se diferencian únicamente en su comportamiento frente a la luz polarizada.

EN GENERAL LA NOTACIÓN CIS/TRANS SE EMPLEA CUANDO EXISTE AL MENOS UN GRUPO IGUAL EN AMBOS CARBONOS SP² Y EN EL ISOMERISMO GEOMÉTRICO EZ, QUE ES UN TIPO ESPECÍFICO DE ESTEREOISOMERISMO



-EN LA ESTRUCTURA TENEMOS DOS CARBONOS CON DIFERENTES LIGANTES.

-PLANO QUE DELIMITA LIGANDOS DE LA REGIÓN INFERIOR Y SUPERIOR DE LA MOLÉCULA

-ISOMERÍA CONFIGURACIONAL ÓPTICA: ENANTIOMEROS Y DIASTERÓMEROS

