



Mi Universidad

SÚPERNOTA

Nombre del Alumno: Dafne Jaqueline Martínez Rodríguez

Nombre del tema: Isomeria

Parcial III

Nombre de la Materia: Química orgánica

Nombre del profesor: Dra. Luz Elena Cervantes Monroy

Nombre de la Licenciatura: Nutrición

Ier Cuatrimestre

ISOMERIA

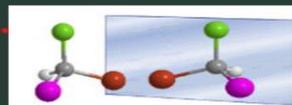
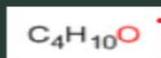
LA ESTEREOQUÍMICA ES EL ESTUDIO DE LOS COMPUESTOS ORGÁNICOS EN EL ESPACIO.

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.

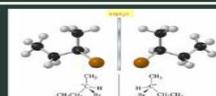
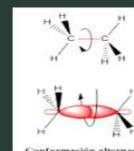
La estereoisomería es la isomería que presentan aquellos compuestos que teniendo la misma fórmula estructural



- 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



Referencia: Antología química orgánica, (2024) UDS, primer cuatrimestre.