



CONFORMACIÓN DE LAS MOLÉCULAS Y ESTEREOQUÍMICA

CATEDRATICO:

Quim. Arreola Jiménez Eduardo Enrique

ALUMNO:

DANIEL BERNABÉ MORALES MORALES

LICENCIATURA EN NUTRICIÓN

ASIGNATURA:

QUIMICA ORGANICA

TAPACHULA, CHIAPAS.



Conformación de las moléculas y estereoquímica.

Isómeros constitucionales

Isómeros espaciales

Isómeros conformacional

Isómeria configuracional

Isomeria configuracional Óptica

CADENAS

Se distinguen por su estructura de las cadenas carbonatadas (butano y el 2-metilpropeno)

DE POSICIÓN:
Mantienen la misma proporción de átomos en su forma molecular pero la forma en la que se conectan es distinta
(2-pentanol y 3pentanol)

DE FUNCIÓN:
Se producen cambios en los grupos funcionales compuestos que tienen la misma fórmula empírica (el 2-butanol y el dietil éter tienen la misma fórmula pero son de distintas familias).

ALCANOS

Son caracterizados por poder interconvertirse a temperatura ambiente por la rotación en torno a enlaces simples.

CICLOALCANOS

Son alcanos que tienen extremos de la cadena unidos, formando un ciclo

DOBLES ENLACES

En este compuesto la cadena carbonatada tiene un doble enlace.

ANILLO:

La formulación de anillos también confiere rigidez a la estructura molecular.

SISTEMA E-Z

Es un tipo específico de estereoisomerismo, comparando la organización espacial de los átomos de 2 moléculas de la misma sustancia

ENANTIÓMEROS:
Son moléculas que tienen la misma fórmula espacial y molecular pero son imágenes especulares no superponibles entre sí.

DIASTERÓMEROS:
Son compuestos de la misma fórmula molecular, misma unión entre sus átomos pero se diferencian en su distribución espacial con diferente desviación de luz polarizada.