



**Nombre de alumno:** Alexa Gabriela Morales Coutiño

**Nombre del profesor:** Luz Elena Cervantes Monroy

**Nombre del trabajo:** Cuadro sinóptico Isomería

**Materia:** Química orgánica

**Grado:** 1er Cuatrimestre de Nutrición

**Grupo:** “A”

**Comitán de Domínguez Chiapas a 12 de noviembre de 2022.**

# Isomería

## Estereoquímica

Toma como base el estudio de la distribución espacial de los átomos que componen las moléculas y el cómo afecta esto a las propiedades y reactividad de dichas moléculas, también se puede definir como el estudio de isómeros; compuestos químicos con la misma fórmula molecular pero diferente fórmula estructural

## Isómeros constitucionales

Difieren en la conectividad atómica, es decir sus átomos están unidos de forma diferente

## Isómeros de cadena

Suelen tener propiedades químicas muy similares, difiriendo algo más en sus propiedades físicas. En la misma cadena carbonada un mismo grupo funcional aparece en distinta posición

## Isómeros de posición

En una misma cadena carbonada un mismo grupo funcional aparece en distinta posición

## Isómeros de función

Es aquella en donde cambia el grupo funcional, pero se mantiene la fórmula molecular del compuesto, presentan propiedades físicas y químicas muy diferentes

## Isómeros espaciales

Presentan los mismos átomos enlazados en el mismo orden, pero difieren en su posición espacial

## Isomería conformacional: alcanos y ciclo alcanos

Hidrocarburos saturados, cuya estructura está formado por átomos de carbono unidos entre ellos los enlaces simples en forma de anillo

## Isomería conformacional: alcanos y ciclo alcanos

Tienen forma diferente en las rotaciones sobre uno o más enlaces. Se produce cuando hay dos carbonos unidos a un doble enlace

## Isomería configuracional óptica: enantiomerismo y diastereomenos

Si dos moléculas tienen la misma conectividad de enlaces son estereoisómeros, Si son imagen especular una de la otra, se denominan enantiómeros y si no se denominan diastereoisómeros.

## **Antología UDS Química Orgánica 2022**