



Mi Universidad

SUPER NOTA

Nombre del Alumno: Carlos Ariel Pérez Hernández

Nombre del tema: Isomería

Parcial: 3

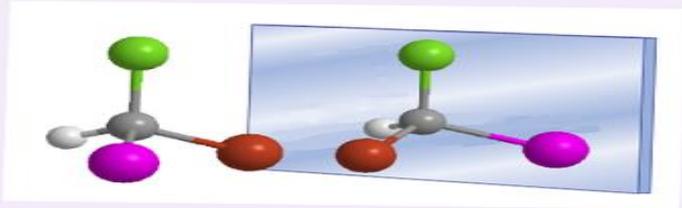
Nombre de la Materia: Química Orgánica

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes Monroy

Nombre de la Licenciatura: Nutrición

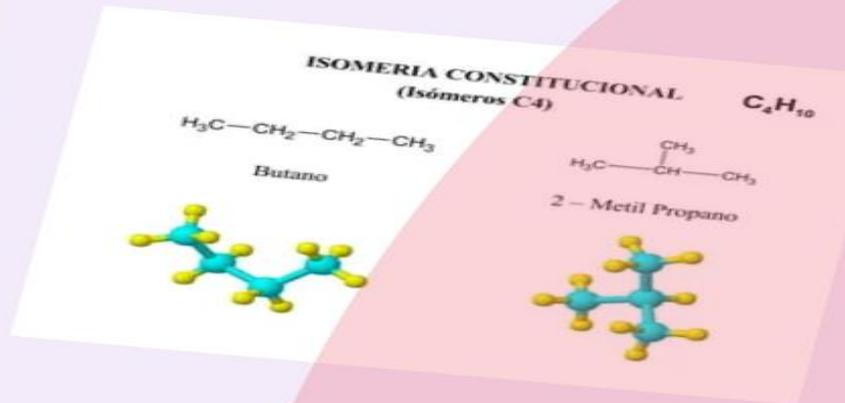
Cuatrimestre: I

ISOMERIA



3.1. Conformación de las moléculas y estereoquímica.

Estudio de los compuestos orgánicos en el espacio. bases de la estereoquímica fueron puestas por Jacobus van't Hoff y Le Bel, en el año 1874.

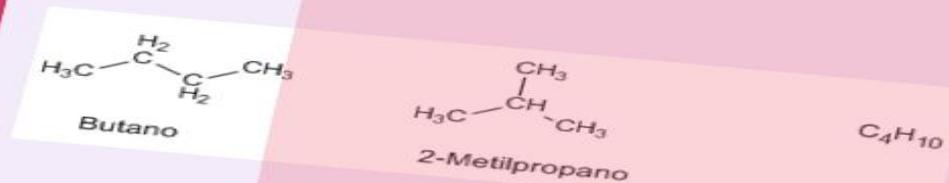


3.2. Isómeros constitucionales

Moléculas que tienen la misma fórmula molecular pero diferente estructura.

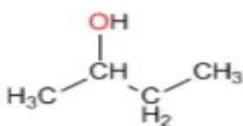
3.2.1. De cadena

Se distinguen por la diferente estructura de las cadenas carbonadas.

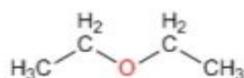


Ejemplo: C₄H₁₀O

2-butanol



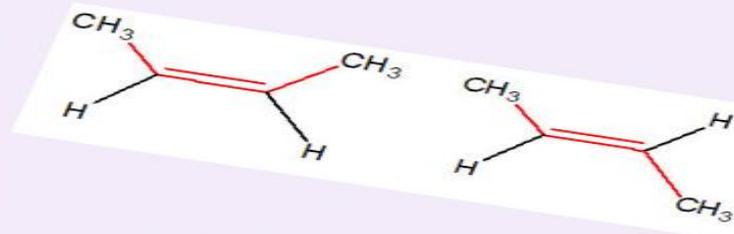
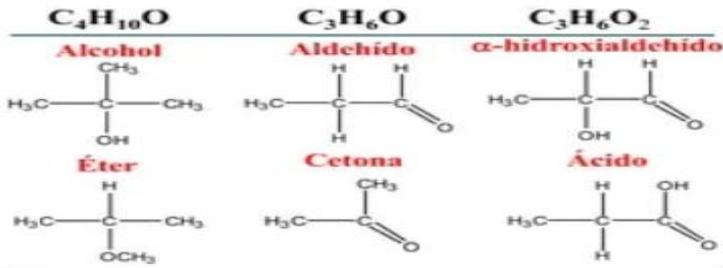
Dietil éter



3.2.2. De posición

El grupo funcional ocupa una posición diferente en cada isómero.

ISÓMEROS DE FUNCIÓN



3.2.3. De función

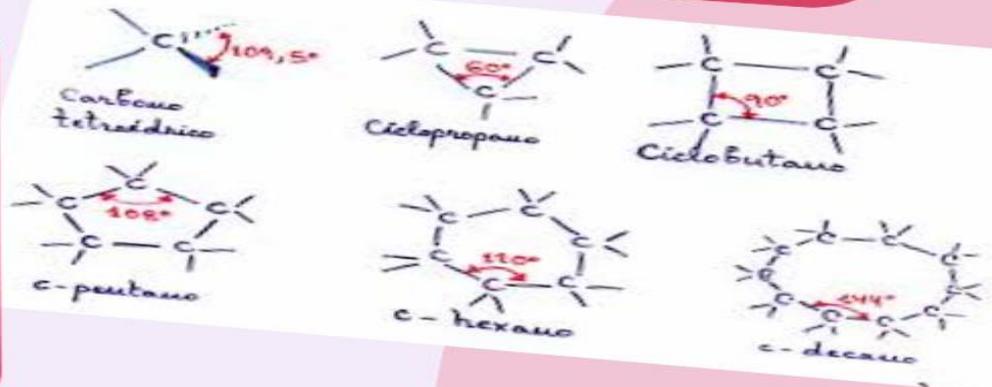
El grupo funcional es diferente.

3.3. Isómeros espaciales (estereoisómeros)

Los estereoisómeros tienen la misma estructura pero difieren en la disposición 3D de sus átomos.

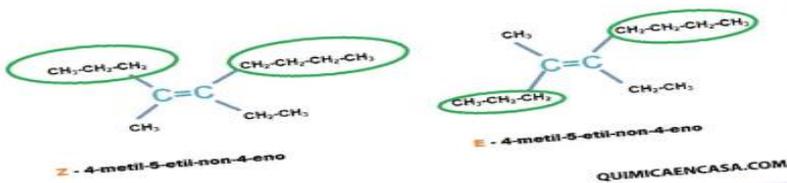
3.4. Isomería conformacional: de alcanos y cicloalcanos

diferencia en las formas espaciales que adoptan los alcanos y cicloalcanos por rotación de enlaces simples, sin romperlos.



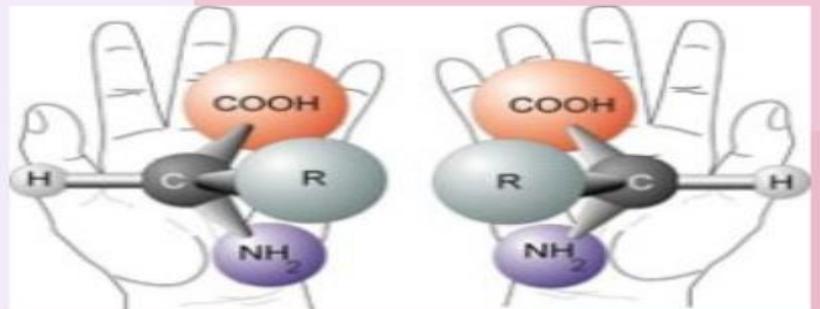
3.5. Isomería configuracional (cis/trans): en dobles enlaces, en anillo, sistema E-Z

La isomería cis-trans y E-Z se da en dobles enlaces y anillos, mostrando la posición de grupos: juntos (cis/Z) o opuestos (trans/E).



3.6. Isomería configuracional óptica: Enantiómeros y Diastereómeros

isómeros configuracionales que no son imágenes especulares uno del otro.



(UDS, PAG 71-79)

Bibliografía

UDS. (PAG 71-79). *ANTOLOGIA DE QUMICA ORGANICA DE LA UDS.*