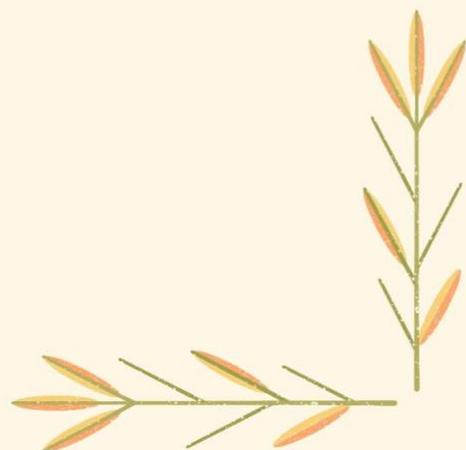


"isomeria"

Alumna: América Nahil Espinosa Cruz.

Profesora: Luz Elena Cervantes Monroy

Materia: Química



CONFORMACIÓN DE LAS MOLECÚLAS Y ESTEREOQUÍMICA

ESTEREOQUÍMICA

Es el estudio de los compuestos orgánicos en el espacio

BASES DE LA ESTEREOQUÍMICA

FUERON PUESTAS POR

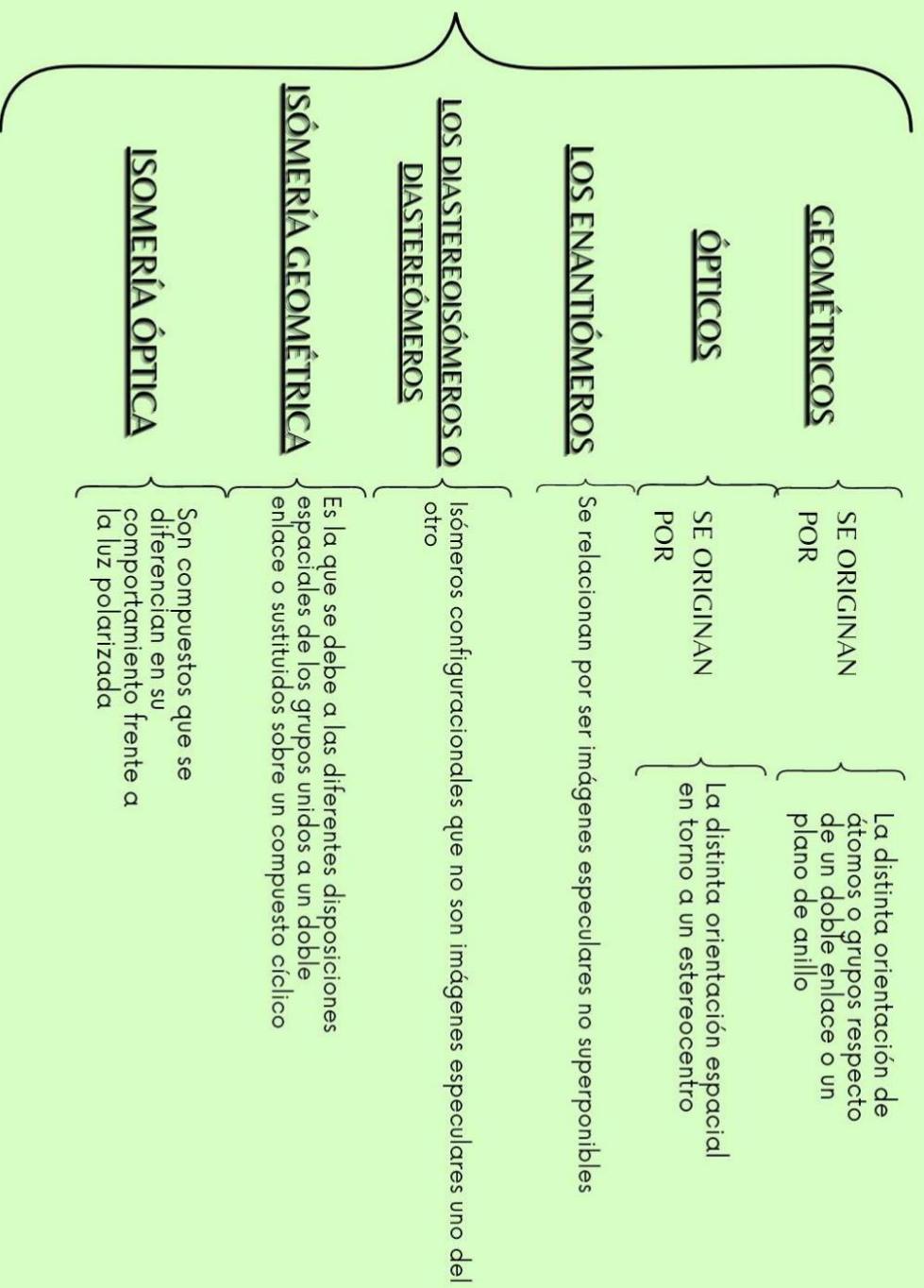
Jacobus van't Hoff y Le Bel, en el año 1874

LA DISPOSICIÓN TETRAÉDRICA

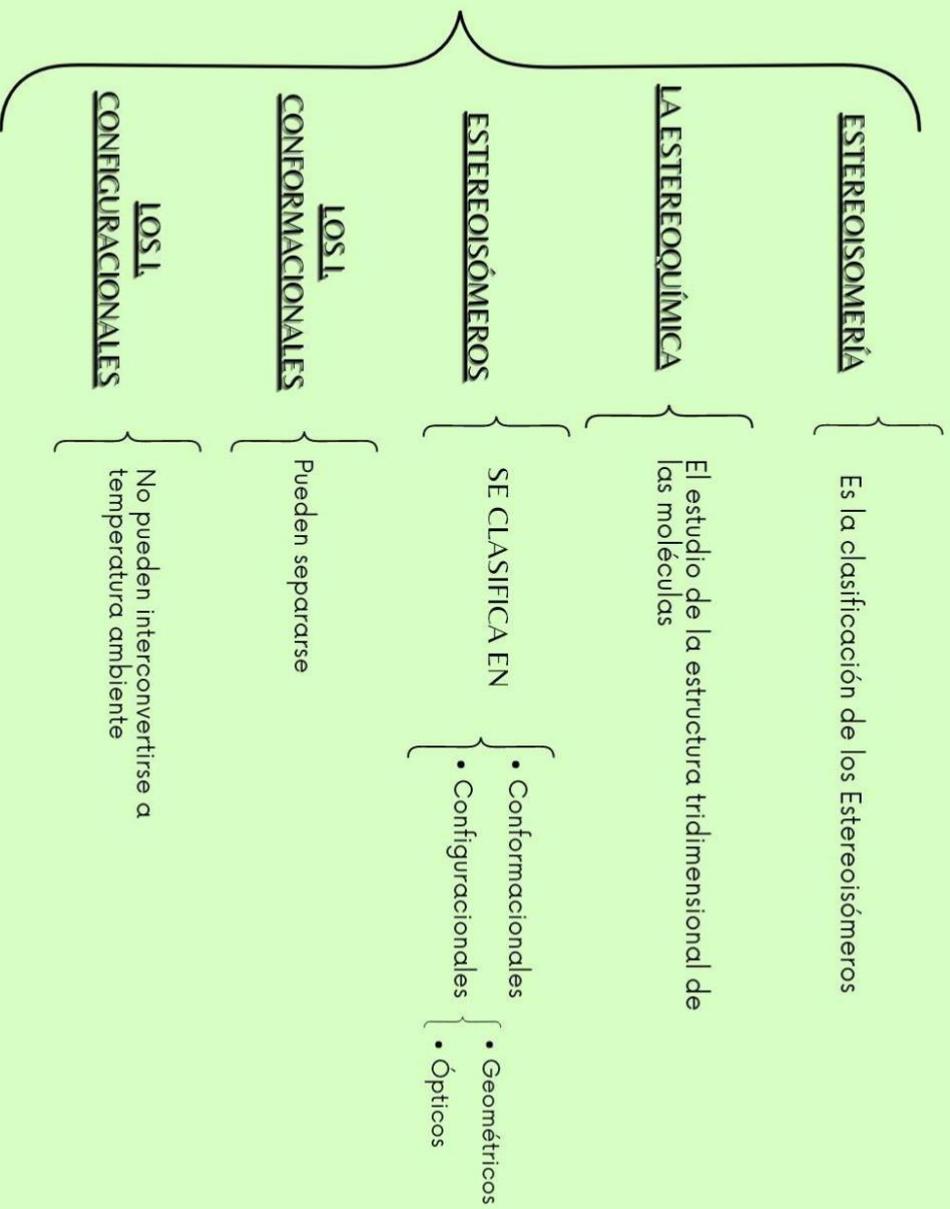
DE LOS SUSTITUYENTES DE UN CARBONO SP³

Da lugar a la existencia de dos posibles compuestos, llamados enantiómeros

ISÓMEROS ESPACIALES



ISÓMEROS ESPACIALES



ISOMERÍA CONFIGURACION ÓPTICA

LOS ENANTIÓMEROS

Se relacionan por ser imágenes especulares no superponibles

LOS DIASTEREISÓMEROS O DIASTEREÓMEROS

Isómeros configuracionales que no son imágenes especulares uno del otro

ISÓMEROS CONSTITUCIONALES

LOS ISÓMEROS

Son moléculas que tienen la misma fórmula molecular pero diferente estructura

• Estructurales

• Estereoisómeros

• De cadena
• De posición
• De función

• Geométricos
• Enantiómeros
• Diastereoisómeros

ISÓMEROS DE CADENA

SE DISTINGUEN POR

La diferente estructura de las cadenas carbonadas

Por ejemplo:
Butano

ISÓMEROS DE POSICIÓN

EL GRUPO FUNCIONAL OCUPA

Una posición diferente en cada isómero

Por ejemplo:
2-pentanol

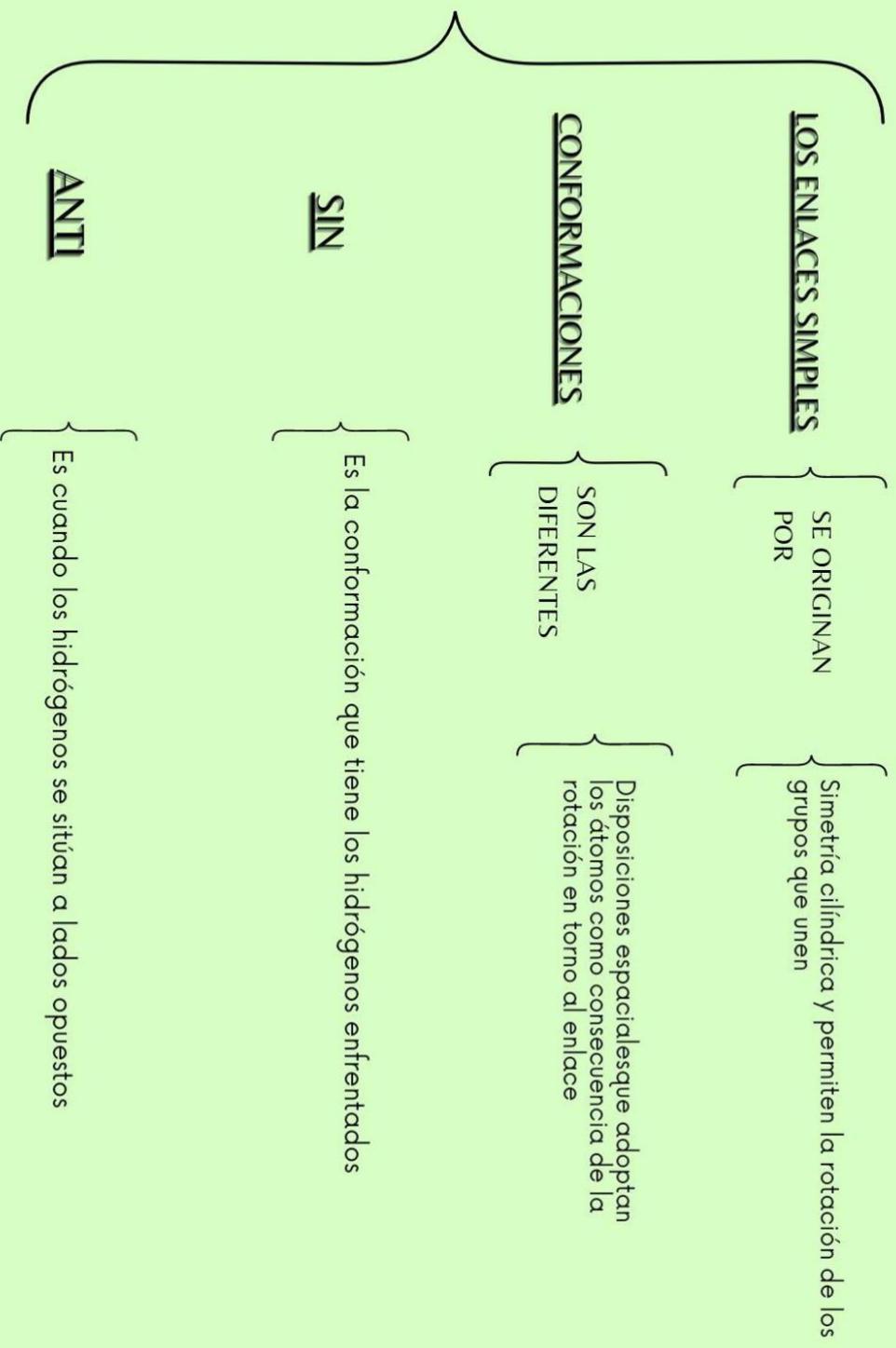
ISÓMEROS DE FUNCIÓN

EL GRUPO FUNCIONAL

Es diferente

Por ejemplo:
2-butanol

ISOMERÍA CONFORMACIONAL



BIBLIOGRAFÍA

- ANTOLOGÍA DE LA UNIVERSIDAD DEL SURESTE (2022).
MORFOLOGÍA GENERAL (PP. 76-84)