Nombre de alumnos: Lourdes jazmín Pérez Pérez.

Nombre del profesor: luz elena cervantes Monroy.

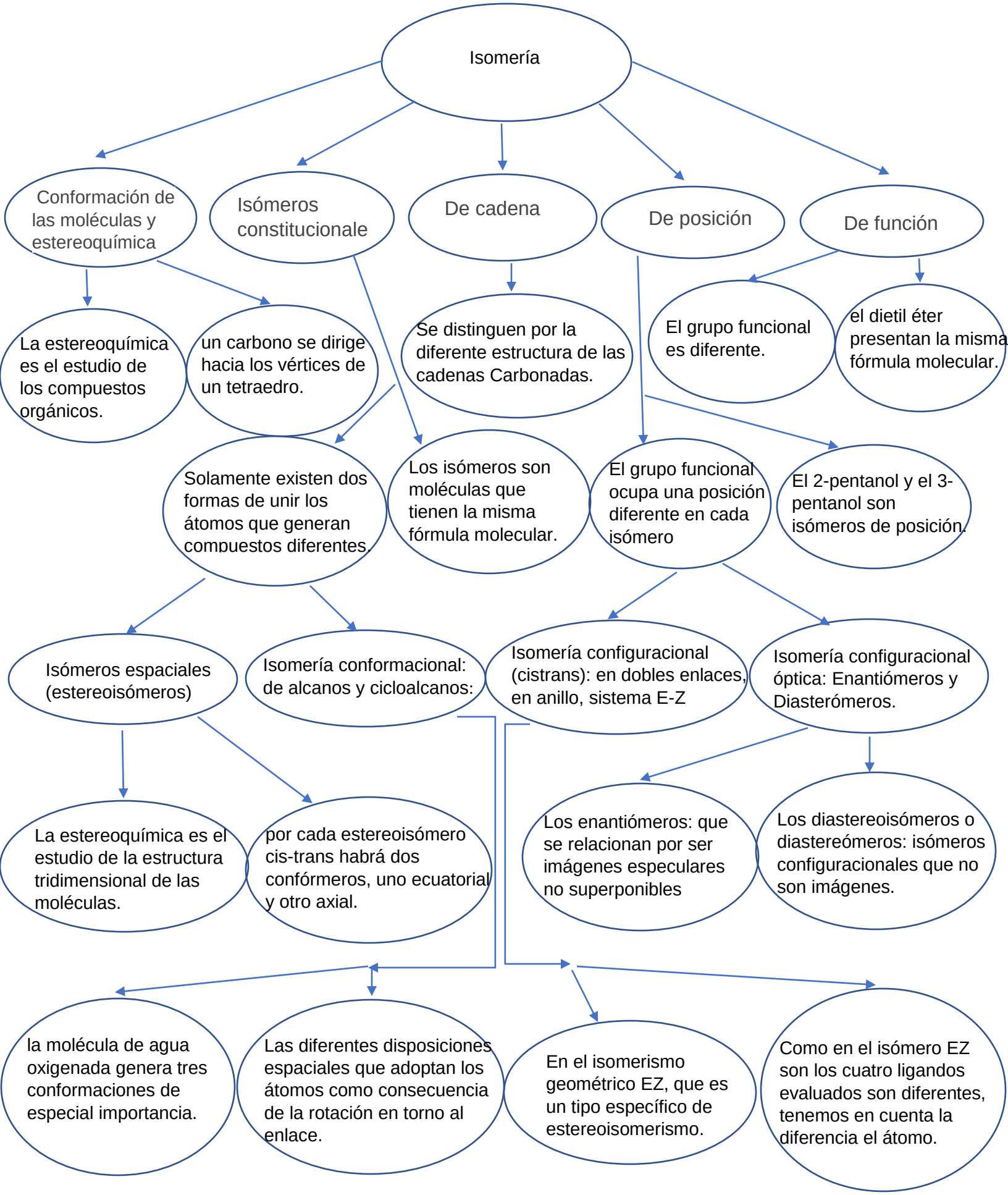
Nombre del trabajo: “mapa conceptual”

Materia: “química orgánica”

Grado: “primer cuatrimestre”

Grupo: “A”

Comitán de Domínguez Chiapas a 09 de septiembre de 2020.


Isomería
Conformación de las moléculas y estereoquímica
Isómeros constitucionale
De cadena
De posición
De función
La estereoquímica es el estudio de los compuestos orgánicos.
un carbono se dirige hacia los vértices de un tetraedro.
Se distinguen por la diferente estructura de las cadenas Carbonadas.
El grupo funcional es diferente.
el dietil éter presentan la misma fórmula molecular.
Solamente existen dos formas de unir los átomos que generan compuestos diferentes.
Los isómeros son moléculas que tienen la misma fórmula molecular.
El grupo funcional ocupa una posición diferente en cada isómero
El 2-pentanol y el 3-pentanol son isómeros de posición.
Isómeros espaciales (estereoisómeros)
Isomería conformacional: de alcanos y cicloalcanos:
Isomería configuracional (cistrans): en dobles enlaces, en anillo, sistema E-Z
Isomería configuracional óptica: Enantiómeros y Diasterómeros.
La estereoquímica es el estudio de la estructura tridimensional de las moléculas.
por cada estereoisómero cis-trans habrá dos confórmeros, uno ecuatorial y otro axial.
Los enantiómeros: que se relacionan por ser imágenes especulares no superponibles
Los diastereoisómeros o diastereómeros: isómeros configuracionales que no son imágenes.
la molécula de agua oxigenada genera tres conformaciones de especial importancia.
Las diferentes disposiciones espaciales que adoptan los átomos como consecuencia de la rotación en torno al enlace.
En el isomerismo geométrico EZ, que es un tipo específico de estereoisomerismo.
Como en el isómero EZ son los cuatro ligandos evaluados son diferentes, tenemos en cuenta la diferencia el átomo.