



**Nombre de alumno: Ana Paola Segundo
Figueroa**

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes

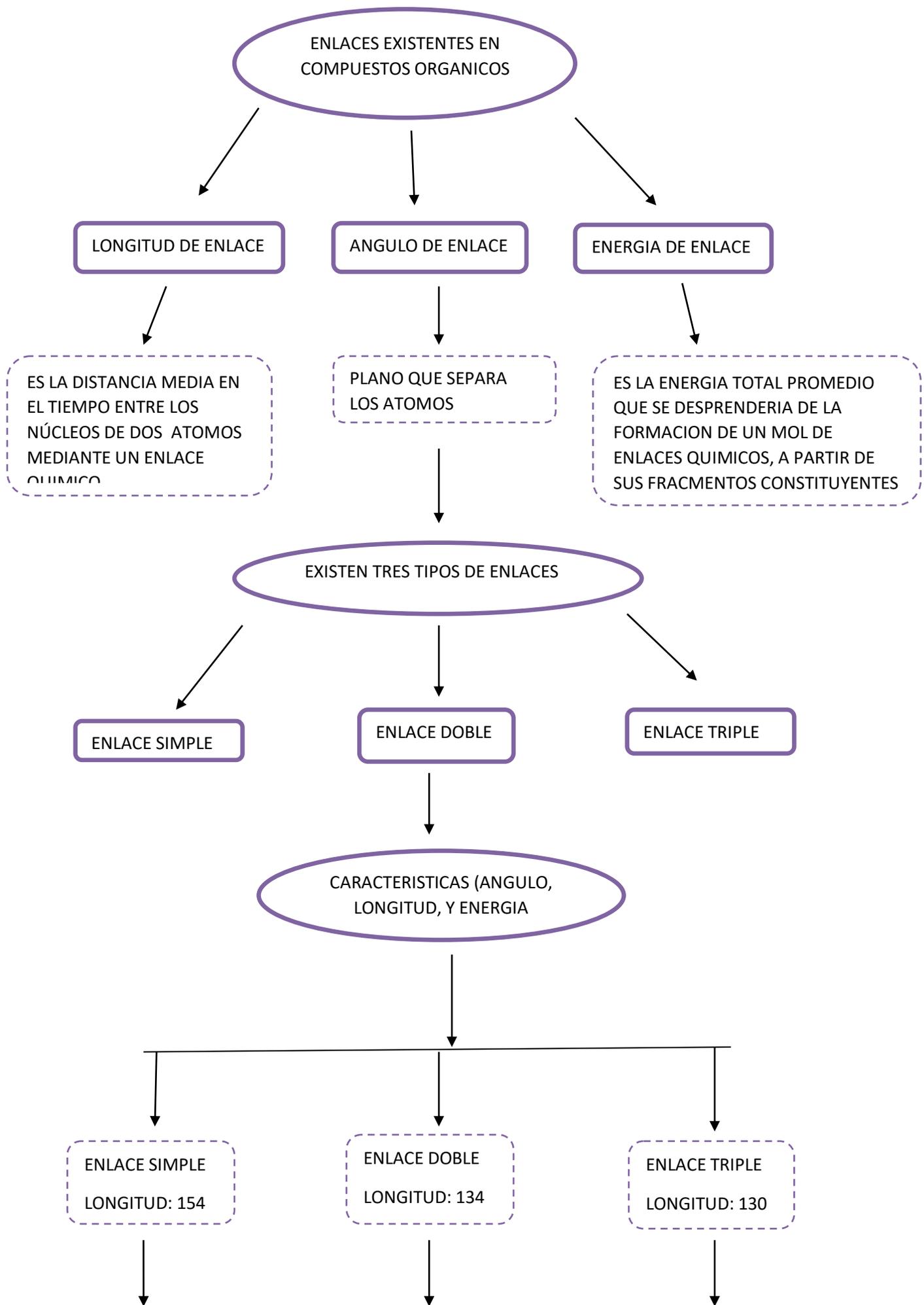
Nombre del trabajo: Mapa Conceptual

Materia: Química Orgánica

Grado: 1°

Grupo: "A"

Comitán de Domínguez Chiapas a 07 de septiembre de 2020.



ANGULO: 120°

ANGULO: 120°

ANGULO: 120°

ENERGIA: LA ENERGIA SE RELACINA CON LA LOGITUD DADO QUE UN ENLACE ES MAS FUERTE TAMBIEN MAS CORTO.

POLARIDAD DE LAS MOLECULAS

ES UNA PROPIEDAD DE LAS MOLECULAS QUE REPRESENTA LA SEPARACION DE LAS CARGAS ELECTRICAS DENTRO DE LA MOLECULA SEGU EL TIPO DE ENLACE QUE POSEA.

MOMENTO DIPOLAR

INTENCIDAD DE LA FUERZA DE ATRACCION ENTRE DOS ATOMOS, ES LA EXPRECION DE LA ASIMENTRIA DE LA CARGA ELECTRICA EN UN ENLACE QUIMICO.

USUALMEMNTE SE ENCUENTRA EXPRESADO EN DEBYES ($1D = 1A \cdot 1 UES$).

Bibliografía

Es.wikipedia.org/wiki/momento_dipolar_quimico

<http://corinto.pucp.edu.pe/quimicageneral/contenido/345-polaridad-de-moleculas.html#:~:text=La%20polaridad%20es%20una%20propiedad,puede%20ser%20polar%20o%20apolar.>

https://es.wikipedia.org/wiki/Longitud_de_enlace

<http://www.deciencias.net/simulaciones/quimica/carbono/enlaces.htm>