



Nombre de alumno: Damaris Gabriela Pérez Santizo

Nombre del profesor: LUZ ELENA CERVANTES MONROY

Nombre del trabajo: mapa conceptual

Materia: química orgánica

Grado: 1

Grupo: A

Comitán de Domínguez Chiapas a 17 de septiembre de 2020.

INTRODUCCIÓN A LA QUÍMICA ORGÁNICA

subtemas

Tipos de enlaces existentes en compuestos orgánicos

Polaridad de las moléculas

Momento dipolar

se basa en

representa

es la

enlace covalente

interacciones

separación de cargas eléctricas

medida cuantitativa

su función es

propiedades físicas

se divide en

de

depende de

unir

las cuales son

fuerzas de London

unión de átomos

polaridad

geometría molecular

explicar compuestos orgánicos

ebullición

fuerzas entre dipolos

puentes de hidrógeno

si son

en

polaridad de todos sus enlaces

punto de fusión

solubilidad

mismos átomos

diferentes átomos

enlaces polares

este es

este es

apolar

polar

momento dipolar

momento dipolar

cero

diferente de cero

Bibliografía:

- <https://plataformaeducativauds.com.mx/>
- <https://www.quimitube.com/>
- <http://www.biorom.uma.es/>