



Nombre del alumno: Silvia Itzel Calderón Pulido

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 17 de Septiembre del 2020

Introducción a la química orgánica

Los

Tipos de enlaces existentes en compuestos orgánicos

Se

Caracterización de cada uno de ellos de acuerdo

Los

La

La

El

Energía de enlace.

Angulo de enlace

Longitud de enlace

Enlaces más débiles que el enlace covalente.

El

Enlace covalente es la unión que explica el mantenimiento de la unidad estructural de un compuesto orgánico.

Los átomos son iguales, el enlace será apolar

Los átomos son diferentes, el enlace estará polarizado hacia el átomo más electronegativo

Polaridad de las moléculas

La

Solubilidad es una propiedad física que se relaciona directamente con la polaridad de las moléculas.

Polaridad es una propiedad de las moléculas que representa la separación de las cargas eléctricas dentro de la molécula, según el número y tipo de enlaces que posea.

Enlace covalente entre dos átomos puede ser polar o apolar.

Depende del tipo de átomos que lo conforman

Si

El

Estos

Momento dipolar

El

En

Son

En

Momento dipolar es una medida cuantitativa de la polaridad de una molécula.

Presencia de Un campo eléctrico, aquellas moléculas polares

Alineadas en la dirección del campo, mientras que las moléculas apolares no se ven afectadas.

el caso de moléculas con más de dos átomos, el momento dipolar dependerá de todos sus Enlaces y de la geometría molecular

- **Bibliografía:**

UDS.2020. Antología, de química orgánica. Utilizado 17 de septiembre del 2020.PDF

URL:<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/files/asignatura/c926f788cf82152eabecffede90be915.pdf>