

Nombre de alumno: Laura Camila Ortega Alfonso

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes

Nombre del trabajo: Mapa conceptual: Introducción a la química orgánica

Materia: QUIMICA ORGANICA

Grado: 1

Grupo: A. LNU

QUIMICA ORGANICA ☰

Tipos de enlaces existentes en compuestos orgánicos: Caracterización de cada uno de ellos

Longitud de enlace.

energía de enlace.

Angulo de enlace

Enlace covalente

Enlace intermolecular

Unión que explica el mantenimiento de la unidad estructural de un compuesto orgánico

Se pueden dar entre las moléculas una serie de interacciones

Interacciones intermoleculares

Fuerzas entre dipolos de las moléculas polares

Fuerzas de London que afectan a todas las moléculas

Puentes de hidrógeno que atraen moléculas que tienen grupos OH y NH.

Polaridad de las moléculas

Polaridad

Propiedad de las moléculas que representa la separación de las cargas eléctricas dentro de la molécula

Solubilidad

Propiedad física que se relaciona directamente con la polaridad de las moléculas

Enlace polar

Átomos son diferentes

Enlace apolar

Átomos son iguales

Momento dipolar

Medida cuantitativa de la polaridad de una molécula

Moléculas polares

Son alineadas en la dirección del campo

Moléculas apolares

No se ven afectadas

REFERENCIA: Antología UDS; Química orgánica