



Nombre de alumno: Sharon Berenice
Cruz García

Nombre del profesor: Luz Elena
Cervantes

Nombre del trabajo: Introducción a la
química orgánica

Materia: Química Orgánica

Grado: 1

Grupo: A

INTRODUCCION A LA QUIMICA ORGANICA

Tipos de enlaces existentes en compuestos organicoas: caracterizacion de cada una de ellas de acuerdo: a longitud de enlace, angulo de enlace, energia de enlace.

Momento dipolar

Momento dipolar

El enlace covalente

Interacciones intermoleculares

La 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.

Es la unión que explica el mantenimiento de la unidad estructural de un compuesto orgánico.

Son de especial importancia en el estado sólido y líquido, ya que las moléculas están en contacto continuo. Los puntos de fusión, de ebullición y las solubilidades de los compuestos orgánicos muestran los efectos de estas fuerzas.

El enlace covalente entre dos átomos puede ser polar o apolar. Esto depende del tipo de átomos que lo conforman: si los átomos son iguales, el enlace será apolar (ya que ningún átomo atrae con más fuerza los electrones).

Momento dipolar

El momento dipolar es una medida cuantitativa de la polaridad de una molécula. En presencia de un campo eléctrico, aquellas moléculas polares (es decir, aquellas con un momento dipolar diferente a cero).

La presencia de enlaces polares NO IMPLICA necesariamente que la molécula sea polar.