



Nombre de alumno:

Karine Abigail Vicente Villatoro

Nombre del profesor:

Lic. Luz Elena Cervantes Monroy

Nombre del trabajo:

Mapa conceptual

Materia:

Química orgánica

Grado: 1°

Grupo: "A"

ENLACES EN LOS COMPUESTOS ORGANICOS

enlaces químicos a la fusión de átomos y moléculas para formar compuestos químicos más grandes y complejos dotados de estabilidad.

La química orgánica estudia compuestos con enlaces covalentes
carbono-hidrógeno, carbono-carbono o de otro tipo

tipos de enlaces

enlace covalente

Los enlaces covalentes incluyen enlaces simples, dobles o triples donde 2, 4 o 6 electrones se comparten, respectivamente.

Por ejemplo, en el compuesto orgánico etano
 $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$

POLARIDAD DE LAS MOLECULAS

MOMENTO DIPOLAR

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

es una medida cuantitativa de la polaridad de una molécula

en el caso de las moléculas con más de dos átomos, el momento dipolar dependerá de :

El enlace covalente entre dos átomos puede ser polar o apolar.

aquellas con un momento dipolar diferente a cero

- polaridad de todos sus enlaces
- geometría molecular

polar: átomos iguales

apolar: átomos diferentes