



**Nombre de alumno (a): Ayla Ebed
Zacarias Bartolón**

**Nombre del profesor: Luz Elena
Cervantes**

**Nombre del trabajo: Mapa
conceptual**

Materia: Química Orgánica

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: Primer cuatrimestre

Grupo:

INTRODUCCIÓN A QUÍMICA ORGÁNICA

Tipos de enlaces en compuestos orgánicos

¿Qué es?

Es la fuerza existente dos o más átomos que los mantienen unidos en las moléculas.

7 tipos de enlaces

ENLACE IÓNICO O ELECTROVALENTE

Resulta por la atracción de iones cargas opuestas

ENLACE COVALENTE

Resulta de la compartición de electrones

ENLACE SIMPLE

manera más sencilla en la que el carbono comparte sus cuatro electrones.

ENLACE DOBLE

Se forman dos dobles enlaces

ENLACE TRIPLE

Se forma cuando cada átomo de carbono participa en tres electrones

ENLACE COVALENTE COORDINADO.

Cuando ambos electrones del enlace son donados por un átomo

ENLACE METÁLICO

La unión es completa

Polaridad de las moléculas

Es una

propiedad de las moléculas

representa la separación de las cargas eléctricas dentro de la molécula

según el número y tipo de enlaces que posea.

Momento dipolar

Es una

cantidad vectorial

Es por eso que es la

suma vectorial de todos los momentos dipolares de los enlaces covalentes de la molécula.