



**Nombre de alumno: Lourdes jazmin
perez perez.**

**Nombre del profesor: luz elena
cervantes Monroy.**

Nombre del trabajo: mapa conceptual.

Materia: química orgánica.

Grado: primer cuatrimestre.

Grupo: “a”

Tipos de enlaces existentes en compuestos orgánicos.

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.

enlace intermolecular

se pueden dar entre las moléculas una serie de interacciones, mucho más débiles que el enlace covalente

Polaridad de las moléculas

Polar

se conforma de átomos diferentes

apolar

Se conforman de dos átomos iguales

Momento dipolar

Las moléculas polares son alineadas en la dirección del campo

Las moléculas apolares no son afectadas