



**Nombre de alumno (a): Trujillo Javier Abril de los
Ángeles**

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes Monroy

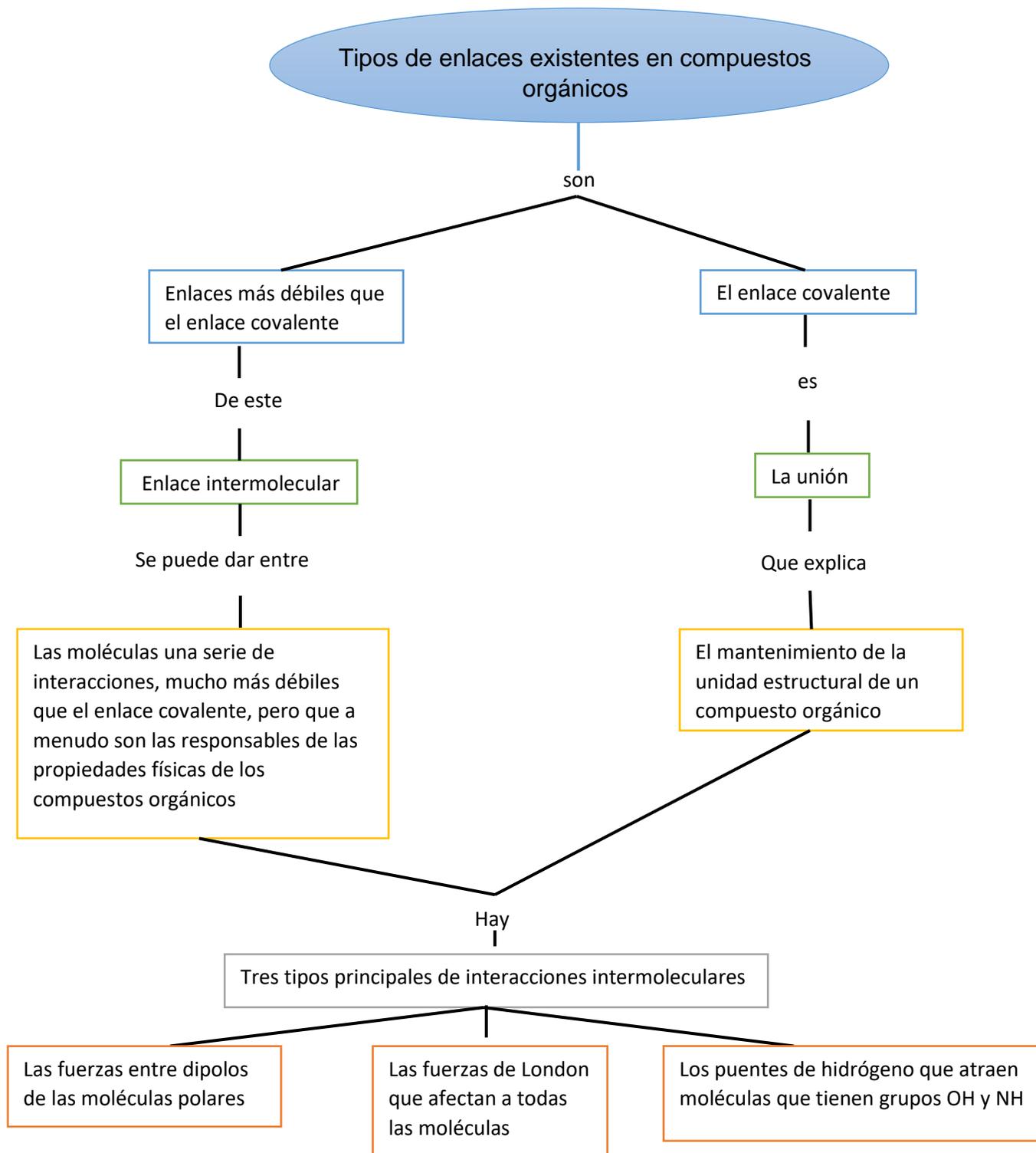
**Nombre del trabajo: *Mapa conceptual de temas 1.3, 1.4
y 1.4.1***

Materia: Química orgánica

Grado: 1°

Grupo: LNU17EMC0120-A

Comitán de Domínguez Chiapas a 17 de SEPTIEMBRE de 2020



Polaridad de las moléculas

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.

la

Solubilidad es una propiedad física que se relaciona directamente con la polaridad de las moléculas.

el

Enlace covalente entre dos átomos puede ser polar o apolar

Depende de

El tipo de átomos que lo conforman

Si son iguales

El enlace será apolar (ya que ningún átomo atrae con más fuerza los electrones)

Si son diferentes

El enlace estará polarizado hacia el átomo más electronegativo, ya que será el que atraiga el par de electrones con más fuerza

Momento dipolar

es

Una medida
cuantitativa de
la polaridad de
una molécula

Que

En presencia de un campo eléctrico, aquellas moléculas polares (es decir, aquellas con un momento dipolar diferente a cero) son alineadas en la dirección del campo, mientras que las moléculas apolares no se ven afectadas.

Y la

Presencia de enlaces polares **NO IMPLICA**
necesariamente que la molécula sea polar.