



## **SUPER NOTA**

*Nombre del alumno:* **Sheyla Montserrat Gordillo Villatoro**

*Nombre del tema:* **Enlace, estructura y propiedades en compuestos químicos orgánicos**

*Parcial:* **I°**

*Nombre de materia:* **Química orgánica**

*Nombre del profesor:* **Luz Elena Cervantes Monroy**

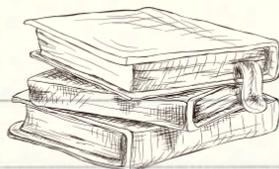
*Nombre de la licenciatura:* **Nutrición**

*Cuatrimestre:* **I°**

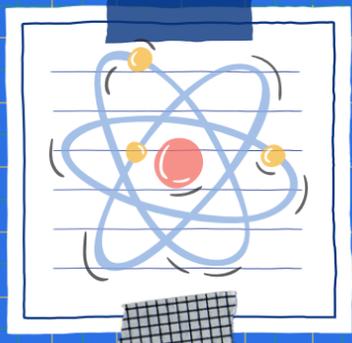
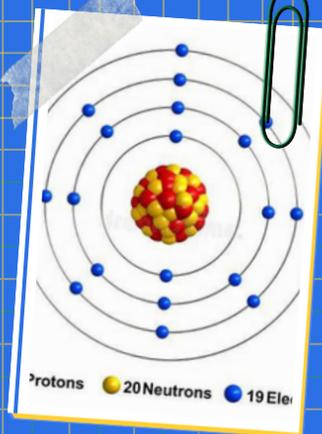
# ENLACE, ESTRUCTURA Y PROPIEDADES EN COMPUESTOS QUÍMICOS ORGÁNICOS

1)

## CONCEPTOS BÁSICOS DE LA ESTRUCTURA ATÓMICA Y MOLECULAR



el átomo es una partícula creada por electrones, protones y neutrones, que se maneja con el modelo de Bohr y Kernell, para así crear una estructura molecular y una configuración electrónica.



2)

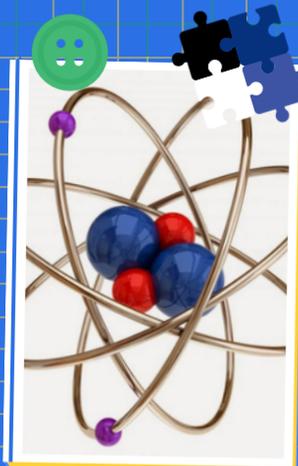
## ESTRUCTURAS DE LEWIS Y RESONANCIA

Son estructuras que representan a los electrones de valencia y los enlaces covalentes en una molécula de ion, que ayudan a crear estructuras moleculares, aunque en algunas pueden fallar por su geometría.

3)

## REPRESENTACIÓN DE MOLÉCULAS ORGÁNICAS A PARTIR DE ESTRUCTURAS DE LEWIS

para crear una estructura es importante ubicar ciertos elementos, sin importar el numero de valencia, el numero de electrones sigue siendo el mismo a excepción de las partículas de metal en transición.



4)

## GEOMETRÍA MOLECULAR A PARTIR DE ESTRUCTURAS DE LEWIS

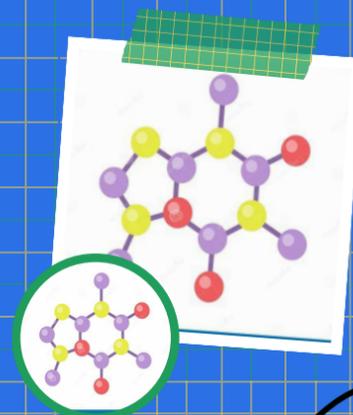
La geometría molecular o estructura molecular es la distribución de un átomo central, donde se representan con una alta densidad electrónica, considerándolos un tanto grupos electrónicos, con cargas simples o mas de dos.

5)

## ESTRUCTURA Y PROPIEDADES DE LAS MOLÉCULAS

en el se encuentra el puntos de ebullición, donde es un compuesto líquido se convierte en gas, el punto de fusión es la que un sólido se convierte en líquido y la solubilidad puede llegar afectar a los puntos de ebullición y de fusión.

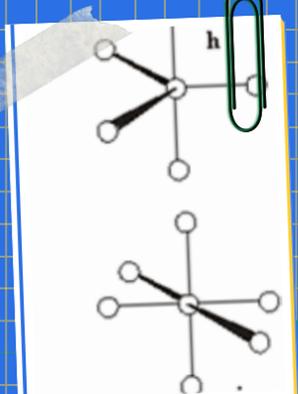
¡Ya casi!



6)

## MODELO DE REPULSIÓN DEL PAR ELECTRÓNICO DE LA CAPA DE VALENCIA

Sirve para predecir una estructura, como regla seria la repulsión, donde los electrones compartidos tengan un incremento de la electronegatividad y los electrones compartidos que forman un enlace de mayor cantidad de electrones compartan un enlaces simple.



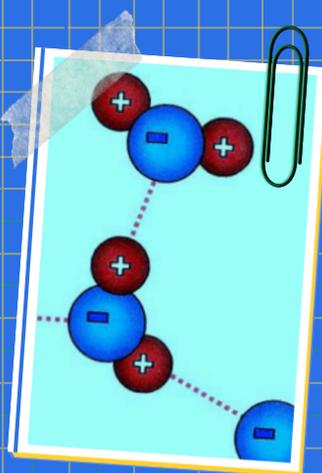


# ENLACE, ESTRUCTURA Y PROPIEDADES EN COMPUESTOS QUÍMICOS ORGÁNICOS

13)

## FUERZAS INTERMOLECULARES

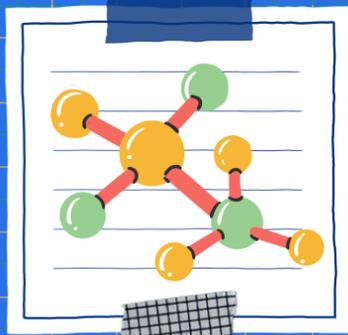
Las atracciones entre moléculas se llaman Fuerzas Intermoleculares, con la intensidad de la fuerza en la distancia entre las moléculas, por eso muchas propiedades de los líquidos, son incluidos por su punto de ebullición, que reflejan la intensidad.



14)

## FUERZAS DE VANDER WAALS

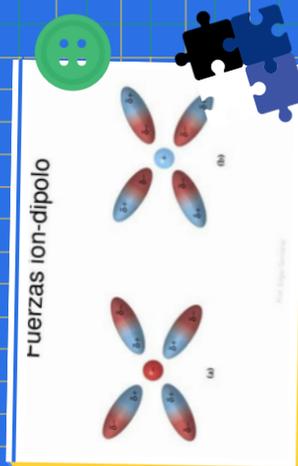
son fuerzas de atracción intermolecular entre dipolos, sean éstos permanentes o inducidos y aquellas debidas al enlace covalente o a la interacción electrostática de iones con otros o con moléculas neutras.



15)

## FUERZAS DIPOLODIPOLO

Las fuerzas entre dipolo-dipolo son fuerzas de atracción intermolecular y que esta fuerza de atracción depende del contacto superficial entre las moléculas y por tanto es proporcional al área molecular.



16)

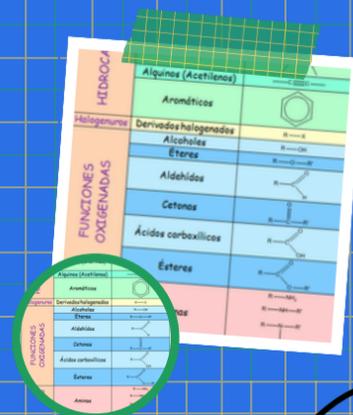
## FUERZAS ELECTROSTÁTICAS

Cuando las cargas están en reposo, la interacción entre ellas se denomina fuerza electrostática, son transferidos de un objeto a otro entre cargas en movimiento da lugar a los fenómenos magnéticos.

17)

## GRUPOS FUNCIONALES

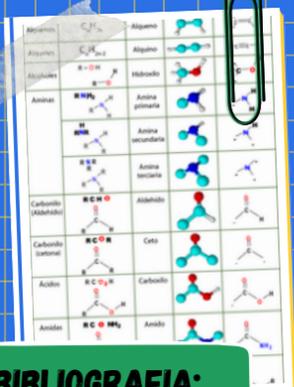
compuestos de carbono dependen del arreglo de sus cadenas y tipos de átomos a los que están unidos, esto es, a su estructura, pueden contener varios tipos de grupos funcionales, que afectará muchas de sus propiedades, incluida su estructura, solubilidad y reactividad.



18)

## POLARIDAD DE LOS GRUPOS FUNCIONALES

la polaridad de los grupos funcionales es clave para determinar las propiedades químicas y físicas de las moléculas, como su solubilidad, punto de ebullición y reactividad.



BIBLIOGRAFIA: