



**Nombre de alumno:**

**Laura Camila Ortega Alfonso**

**Nombre del profesor:**

**Luz Elena Cervantes**

**Nombre del trabajo:**

**Ensayo: INTRODUCCIÓN A LA  
QUIMICA ORGANICA**

**Materia: QUIMICA ORGANICA**

**Grado:1**

**Grupo: A. LNU**

Comitán de Domínguez Chiapas a 24 de SEPTIEMBRE de 2020.

---

## INTRODUCCIÓN

La Química Orgánica se ocupa del estudio de las propiedades y transformaciones de los compuestos que contienen el elemento carbono. Es llamada también Química de los compuestos del Carbono.

En el siguiente ensayo, tocaremos temas muy importantes y fundamentales para entender los conceptos de la química, sus bases, también profundizaremos en los principales puntos y damos explicación a los tipos de interacción, las fuerzas que hay y en que consiste cada una de ellas.

La parte más importante de la química orgánica es la síntesis de moléculas. Los compuestos que contienen carbono se denominaron originalmente orgánicos porque se creía que existían únicamente en los seres vivos.

La química desde sus inicios en el siglo XVIII y XIX, se divide en dos grandes ramas: química orgánica y química inorgánica.

La química orgánica se llama también química de los compuestos del carbono (no necesariamente de los seres vivos), estudiando la preparación, reactividad, propiedades y estructuras de estos tipos de compuestos.

## DESARROLLO

Las interacciones moleculares o fuerzas de interacción molecular son fuerzas de atracción entre moléculas. Estas son las principales responsables de las propiedades macroscópicas de la materia, entre ellas el punto de fusión y el punto de ebullición

Por lo general, las fuerzas de interacción molecular son más débiles que las fuerzas de atracción entre átomos

Existen distintos tipos de interacción molecular. Algunas de ellos son; Fuerzas Ion-Dipolo, Fuerzas Dipolo-Dipolo, Enlaces de hidrógeno y Fuerzas de dispersión de London

Dentro de una molécula, los átomos están unidos mediante fuerzas intramoleculares

Estas son las fuerzas que se deben vencer para que se produzca un cambio químico. Por tanto, son las que determinan las propiedades químicas de las sustancias.

Se conoce como fuerzas de Van der Waals o interacciones de Van der Waals a un cierto tipo de fuerzas intermoleculares atractivas o repulsivas, diferentes de aquellas que generan los enlaces atómicos (iónicos, metálicos o covalentes de tipo reticular) o la atracción electrostática entre iones y otras moléculas.

Este tipo de fuerzas se manifiestan en tres casos particulares: Fuerzas de atracción de Keesom, Fuerzas de atracción de Debye, Fuerzas de dispersión de London.

La fuerza electromagnética es la interacción que se da entre cuerpos que poseen carga eléctrica.

La carga eléctrica es discreta, y la unidad elemental de carga es la que porta un electrón. En el sistema internacional, la carga del electrón es:  $e = -1.602 \cdot 10^{-19} \text{ C}$

Un grupo funcional es un átomo o un arreglo de átomos que siempre reaccionan de una forma determinada; además, es la parte de la molécula responsable de su comportamiento químico ya que le confiere propiedades características. Los grupos funcionales son motivos químicos o patrones de átomos que muestran una función consistente independientemente de la molécula exacta en la que se encuentran.

## CONCLUSIÓN

Puedo concluir que en la química orgánica es indudablemente una de las ramas con mucha importancia de la química en general, ya que sus aportes son de gran apoyo en nuestra vida

Si nos ponemos a reflexionar, los avances logrados, en específico en el ámbito farmacológico, han sido de gran ayuda, por ende también hemos visto avances en la salud

Hay diferentes facetas que se derivan del estudio de los compuestos del carbono. Además debemos pensar en las virtudes potenciales que puede desarrollar la química orgánica tanto en el campo de la salud como en el de la alimentación.

## REFERENCIAS

Antología UDS. Química Orgánica

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/files/asignatura/c926f788cf82152eabecffede90be915.pdf>

<https://concepto.de/fuerzas-de-van-der-waals/#ixzz6Z14tMeZI>

<https://www.repositoriodigital.ipn.mx/bitstream/123456789/15211/6/introduccion.pdf>

<https://es.calameo.com/read/000510020a5106211be4b>

<http://www.ehu.es/biomoleculas/moleculas/fuerzas.htm>