

*Nombre del Alumno: Marbella Vázquez Hernández*

 *Nombre del Alumna: Marbella Vázquez Hernández.*

*Nombre del tema: Introducción a la química Orgánica.*

*Nombre de la Materia: Química orgánica.*

*Nombre del profesor: Q.F.B. María de los Ángeles Venegas Castro.*

*Nombre de la Licenciatura: Nutrición. LNU17EMCO121-A*

*Primer Cuatrimestre.*



UNIVERSIDAD DEL SURESTE



Introducción a la química orgánica

El objetivo principal es explicar la importancia de la Química Orgánica dentro de diversos campos, después reconocer los grupos funcionales de alcanos, alquenos y alquinos, su nomenclatura, su forma de obtención, sus reacciones más importantes y usos. Basado en la ciencia que estudia la estructura, propiedades físicas, la reactividad y transformación de los compuestos. Estas sustancias tienen como su principal constituyente al elemento carbono, el cual posee la propiedad de combinarse consigo mismo y formar cadenas carbonadas estables sean estas lineales o ramificadas, obteniéndose como resultado una gran cantidad de nuevos compuestos.

Una aportación muy importante fue la de Lewis nos habla de la representación estructural de una molécula cuando se utilizan puntos para mostrar electrones, la  posición alrededor de los [átomos](https://www.greelane.com/es/ciencia-tecnolog%C3%ADa-matem%C3%A1ticas/ciencia/definition-of-atom-and-examples-604373/) y las líneas o pares de puntos representan [enlaces covalentes](https://www.greelane.com/es/ciencia-tecnolog%C3%ADa-matem%C3%A1ticas/ciencia/definition-of-covalent-bond-604414/) entre los átomos su propósito es identificar los pares de electrones solitarios en [moléculas](https://www.greelane.com/es/ciencia-tecnolog%C3%ADa-matem%C3%A1ticas/ciencia/what-is-a-molecule-definition-examples-608506/) para ayudar a determinar la formación de su enlace químico. Así también cabe resaltar la Estructura y las propiedades de las moléculas que son las partículas más pequeñas de una sustancia que tiene todas las propiedades físicas y químicas por lo cual contienen más de un átomo al igual que podemos incluir, el modelo orbital molecular nos describe el comportamiento de un electrón en el campo eléctrico generado por los núcleos y una distribución promediada del resto de los electrones. En el caso de dos electrones que ocupan el mismo orbital, el principio de exclusión obliga

a que tengan espines opuestos.

Así también cabe mencionar la polaridad de una molécula como su distribución de la densidad electrónica que rodea a una molécula es inhomogénea. Son polares las moléculas en las cuales los elementos electronegativos se aglutinan en una cierta zona de la misma; también son polares si no hay una simetría en la distribución de los átomos en la molécula. Y El momento dipolar se da en las sustancias moleculares; es decir, aquellas sustancias que presentan interacciones covalentes, y representa la distribución de la densidad electrónica en un enlace. Los momentos dipolares tienen dimensión de carga multiplicada por la distancia, y las interacciones moleculares son fuerzas de atracción entre moléculas. son las principales responsables de las propiedades macroscópicas de la materia, entre ellas el punto de fusión y el punto de ebullición su intensidad depende del momento dipolar de las moléculas.
El conocimiento obtenido sobre estos compuestos nos servirán para conocer la importancia de los grupos funcionales su determinación de las propiedades físico-químicas de los compuestos orgánicos, al igual que la identificación en fórmulas abiertas, la interpretación del concepto de isomería, la representación molecular, clasificar a las funciones químicas, desde el reconocimiento de su nomenclatura para poder reconocer la importancia de los hidrocarburos en la observación, la identificación e interpretación de sus características en procesos experimentales.





Compuestos Orgánicos

Hidrocarburos

Cadena abierta

Cadena cerrada

Carbociclicos

Lineal o Ramificado

Aromático

Aliciclico

Insaturados

Saturado

Cicloalcanos

Cicloalqueno

Alquenos

Alcanos

Alquinos

 Compuestos biológicos

Ácidos nucleicos

carbohidratos

ADN

Lípidos

Proteínas

ARN

UNIVERSIDAD DEL SURESTE

Conclusión.

Sabemos que la química orgánica ha sido de vital importancia, ya que ha logrado mejorar nuestra vida en cuanto a la salud y a la alimentación, es una rama que estudia los compuestos de carbono y sus respectivas reacciones, podríamos decir que es un elemento fundamental para la determinación de la estructura de cada compuesto. Influyen decisivamente en la composición del equilibrio triangulo o cuadrado factor clave para la reacción de autoensamblaje entre su arista orgánica, dada las características estructuradas y la solubilidad dan paso a examinar sus posibles interacciones. Por supuesto que los seres vivos poseemos propiedades particulares que están dadas por la composición y la estructura química de las sustancias que nos componen y que nos diferencian de lo que no tiene vida. Todos los seres vivos somos conjunto de elementos que a su vez estamos formados por átomos que son las unidades más pequeñas de la materia. La importancia de la información nos hace posible conocer el funcionamiento de cada célula, su reacción y comportamiento.



UNIVERSIDAD DEL SURESTE

Fuente

LITERATURA RECOMENDADA:

 • Fox, M.A. y Whitesell, J.K., Química Orgánica, 2ª. Edición, México, Ed.

Pearson Educación, 2000.

 • Morrison, R.T. y Boyd, R.N., Química Orgánica, 5ª. Edición, México, Ed. Addison Wesley Longman de México, S.A. de C.V., 1998.

• McMurry, J., Química Orgánica, 5ª. Edición, México, Ed. International Thomson Editores, S.A. de C.V., 2001.

• Wade, L.G. Jr., Química Orgánica, 2ª. Edición, México, Ed. Prentice Hall Hispanoamericana, S.A. de C.V., 1993.

FUENTE ALTERNATIVA:

 • Sandoval Herazo, Elber José y Lizardi Jiménez, Manuel Alejandro (2019). Hidrocarburos: contaminación en el Caribe mexicano. Revista Digital Universitaria (rdu). Vol. 20, núm. 1 enero-febrero.

**BIBLIOGRAFIA**

UDS. (24 de septiembre de 2021). Antologia de bioquimica. *Introduccion a la quimica organIca*, 1-112. Obtenido de M,A,Fox;J,K,Whitesell;R,T,Morrison;R,N,Boyd;J,Mcmurry;L,G,Jr,Wade

UNIVERSIDAD DEL SURESTE