



PASIÓN POR EDUCAR

Nombre de alumno: Katia Guadalupe Sánchez Vázquez

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro

Nombre del trabajo: Mapa conceptual

Materia: Química orgánica

Grado: 1ro

Grupo: LNU17EMC0121-A

Comitán de Domínguez Chiapas a 22 de septiembre de 2021.



Introducción

La química orgánica se ocupa del estudio de las propiedades y transformaciones de los compuestos que contienen el elemento carbono, los productos derivados de animales y vegetales están compuestos por carbono, hidrógeno y cantidades menores de oxígeno, nitrógeno, azufre y fósforo, Lavoisier (1784).

A continuación, un mapa conceptual basado en los conceptos básicos de la química orgánica, representación de moléculas orgánicas, geometría molecular, entre otras, así como las estructuras de Lewis, este mapa, más allá de ser una tarea tiene la intención de que nosotros los estudiantes nos permitamos conocer los conceptos generalizados de la química orgánica, adentrarnos a una materia fundamental para la nutrición desde el punto molecular de los alimentos, a manera extensiva. Sin nada más que comentar a continuación de manera resumida y recalcando puntos clave necesarios en los temas a abordar, damos paso al cuerpo del trabajo esperando que este sea de su total agrado.

Introducción a la química orgánica

Conceptos básicos de la estructura atómica y molecular

El átomo: Es la unidad básica que puede intervenir en una combinación química

Los electrones describen órbitas circulares

Representación de moléculas orgánicas a partir de Lewis

las estructuras de Lewis: $C = N - D$

La estructura molecular es la representación especial de los átomos

Aldehídos

presentan el grupo carbonilo en posición terminal

ano del alcano correspondiente por al. Cuando la cadena contiene dos funciones aldehído se emplea el sufijo -dial.

Conceptos básicos para conocer los compuestos orgánicos

son conjuntos de átomos ordenados y unidos entre si

Los hidrocarburos son los derivados del carbono más sencillos.

Geometría molecular

es la distribución espacial de los átomos alrededor de un átomo central

Basado en átomos

Referencias bibliográficas

(Fox, M.A. y Whitesell, J.K., 1998) (McMurry, 2001) (Wade, 993)

Bibliografía

Fox, M.A. y Whitesell, J.K. (1998). Química orgánica: *Química Orgánica*, 115.

McMurry. (2001). Química Orgánica. *Química Orgánica*, 115.

Wade. (993). química orgánica: *química orgánica*, 115.

Bibliografía

Fox, M.A. y Whitesell, J.K. (1998). Química orgánica: *Química Orgánica*, 115.

McMurry. (2001). Química Orgánica. *Química Orgánica*, 115.

Wade. (993). química orgánica: *química orgánica*, 115.

Bibliografía

Fox, M.A. y Whitesell, J.K. (1998). Química orgánica: *Química Orgánica*, 115.

McMurry. (2001). Química Orgánica. *Química Orgánica*, 115.

Wade. (993). química orgánica: *química orgánica*, 115.