

Nombre de alumno Diego Jiménez Villatoro

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro

Nombre del trabajo: Cuadro sinóptico

Materia: Química orgánica

Grado: 1ro

Grupo: LNU17EMC0121-A

INTRODUCCION

A continuación una breve introducción de los que es la nomenclatura de compuestos orgánicos común y sistemáticos.

Comenzando por la nomenclatura de los hidrocarburos tomamos en cuenta que hace referencia a los compuestos orgánicos formados únicamente por átomos de carbono e hidrógeno, y que su estructura molecular consiste en un armazón de átomos de carbono a los que se unen los átomos de hidrógeno. Los hidrocarburos son los compuestos básicos de la Química orgánica.

Estos se clasifican en dos tipos: alifáticos y aromáticos, Existen dos series principales de hidrocarburos y cada una se subdivide en varias clases como lo son: Hidrocarburos aromáticos, Hidrocarburos alifáticos, los hidrocarburos aromáticos tienen al menos un anillo aromático mientras que los alifáticos se unen en cadenas abiertas, ya sea lineales o ramificadas, son los compuestos orgánicos no derivados del benceno. Dentro de este grupo tenemos a los alcanos, alquenos y alquinos

Mientras que los aromáticos, son hidrocarburos cíclicos, llamados así debido al fuerte aroma que caracteriza a la mayoría de ellos, se consideran compuestos derivados del benceno, pues la estructura cíclica del benceno se encuentra presente en todos los compuestos aromáticos, La estructura del benceno se caracteriza por: Es una estructura cerrada con forma hexagonal regular.

Y los compuestos oxigenados son: aquellos que contienen un enlace de carbono-oxígeno y puede ser sencillo o

Hidrocarburos que contiene azufre: el azufre se encuentra normalmente en la forma de moléculas cíclicas conteniendo un número variable de átomos de azufre. El azufre, elemento del grupo 16 (el mismo del oxígeno) tiene una química muy rica y variada, con gran impacto no solo en biología de seres vivos, sino también en nuestro cotidiano, el azufre en su forma más común, está constituido por moléculas cíclicas con ocho átomos de carbono, de esta manera vemos la composición de estos hidrocarburos y algunos compuestos y de qué manera están enlazados, tomando en consideración esta información que se llevara a cabo dentro del cuerpo del trabajo, llevando en el, puntos de vital importancia sin más que decir damos paso al cuadro sinóptico en donde de manera resumida y recalcando puntos clave hablaremos de los temas vistos anteriormente.

NOMENCLATURA DE COMPUESTOS ORGANICOS COMUN Y SISTEMATICA

Nomenclatura de hidrocarburos

Los hidrocarburos son compuestos orgánicos formados únicamente por átomos de carbono e hidrógeno

La estructura molecular consiste en un armazón de átomos de carbono a los que se unen los átomos de hidrógeno

Clasificación de los hidrocarburos

- ❖ Hidrocarburos aromáticos, los cuales tienen al menos un anillo aromático
- ❖ . Hidrocarburos alifáticos, se unen en cadenas abiertas, ya sea lineales o ramificadas.

Compuestos Alifáticos

Los hidrocarburos alifáticos son los compuestos orgánicos no derivados del benceno. o. Están formados por átomos de carbono e hidrógeno, sus cadenas pueden ser abiertas o cerradas.

Compuestos Oxigenados

son aquellos que contienen un enlace carbono-oxígeno. Este puede ser sencillo o doble.

Hidrocarburos que contienen azufre

el azufre se encuentra normalmente en la forma de moléculas cíclicas conteniendo un número variable de átomos de azufre

Conclusión

Es así como concluyo con el tema de los hidrocarburos y los compuestos, tomando en cuenta la importancia de ellos tanto en la química orgánica y generalizando, en los alimentos.

La influencia de los carbohidratos en los procesos de vida, estos son importantes, mencionando anteriormente en los procesos de vida por los beneficios que producen en el organismo. Estos son la fuente principal de energía para realizar las funciones corporales, Por ejemplo, son fundamentales para la actividad muscular, la cerebral o la digestión.

(McMurry, J.,, 2000)

Bibliografía

McMurry, J.,. (2000). Química Orgánica. En M. Fox, *Química Orgánica* (pág. 115). México: Pearson Educación.