



Mi Universidad

Ensayo

Juan Ignacio López Pérez

Química del carbono.

Parcial 4

Química 2

Venegas Castro María De Los Ángeles

Recursos Humanos

2 Segundo cuatrimestre

Química del carbono.

Para saber que es la química del carbón hay que tener el concepto de esta ya que esta se centra en el estudio de los compuestos que contiene el carbón.

El carbón viene siendo un elemento que se encuentra en la tabla periódica la cual esta sirve para formar diferentes compuestos en ella podemos encontrar una gran variedad de compuestos que contienen diferente configuración electrónica.

Configuración electrónica y geometría de la molécula del carbono.

Como sabemos el carbón forma compuestos muy importantes para nuestra vida diaria, pero en ella se clasifica de diferente manera ya sea por la orbita en la que se encuentra, por su símbolo, por numero atómico o simplemente lo puedes encontrar en la tabla periódica, este es un compuesto orgánico.

Los compuestos orgánicos son todos los compuestos químicos que contiene carbono por lo cual este tiene un papel fundamental en este formando enlaces que en muchos casos estos contienen oxígeno, nitrógeno, azufre, etc., en su estado natural, en ellos podemos encontrar diferentes características y propiedades.

Características, propiedades físicas y nomenclatura general de los compuestos del carbono.

Hidrocarburos (alcanos, alquenos, alquinos, aromáticos).

Los hidrocarburos se les conoce a si principalmente por tener átomos de hidrógenos, en ella se encuentran los alcanos, alquenos y alquinos son grupos funcionales de moléculas alifáticas que estas no sus cadenas abiertas no forman anillos, estos se caracterizan por solo contener átomos de carbón e hidrogeno en su estructura molecular.

Propiedades físicas.

Es un solido insoluble en el agua, pero soluble en solventes orgánicos como tetracloruro de carbono. Este se presenta en forma natural o artificial, además que este tiene 2 formas en natural o en artificial, como en alto punto de ebullición y fusión.

Macromoléculas naturales y sintéticas.

Los millones moléculas que se encuentran en los diferentes objetos ya sea ropa, sábanas, colchones, etc., ese gran numero de moléculas se le llama macromoléculas

Macromoléculas, polímeros y monómeros

Las macromoléculas son moléculas cuya masa molecular es mayor a 10,000 una unidad de masa atómica y generalmente se pueden describir como la repetición de una o pocas unidades simples o monómero (mono = uno o único, mero = parte) que unidas químicamente entre sí forman un polímero (poli = muchas, mero = partes).

Macromoléculas naturales.

Las macromoléculas naturales se encuentran en abundancia en la naturaleza y desempeñan funciones vitales en los seres vivos. Los ejemplos más comunes incluyen proteínas, ácidos nucleicos, carbohidratos y lípidos.

Carbohidratos.

Los carbohidratos son moléculas formadas principalmente por átomos de carbono, hidrogeno y oxígeno. También son llamados glúcidos o hidratos de carbono y son la principal fuente de energía de los seres vivos.

La mayor parte de los carbohidratos está en las plantas, el carbohidrato más común y sencillo se llama glucosa y se produce en las plantas como resultado de la fotosíntesis, esta se clasifica de diferente manera.

Clasificación de los carbohidratos.

Los carbohidratos se pueden clasificar tanto por su función biológica como por su función química, naturalmente, los abordaremos desde su función química: monosacáridos, disacáridos y polisacáridos.

Macromoléculas Sintéticas

Las macromoléculas sintéticas son creadas por el ser humano mediante procesos químicos y tienen una amplia gama de aplicaciones en diversas industrias. Aunque pueden imitar algunas características de las macromoléculas naturales, también poseen propiedades únicas como los carbohidratos que las hacen valiosas en contextos específicos.

Gracias a la química del carbono nos beneficia a muchas cosas de nuestra vida cotidiana ya que el carbón es uno de los elementos que mas beneficia a toda la tierra ya que todo organismos vivo sobre la faz de la Tierra esta hecho a base de carbono por ello es importantes estudiar sobre esta.

Fuente bibliográfica Universidad del sureste, 2023. Antología de Química. PDF. De <https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/libro/BRH/321846cbe40f6652282d94736e23a1c8-LC-BRH202%20.pdf>