



Mi Universidad

Ensayo

Nombre del Alumno diego Eduardo cruz Aguilar

Nombre del tema química del carbono

Parcial 4

Nombre de la Materia química

Nombre del profesor maría de los ángeles vengas castro

Nombre de la Licenciatura bachillerato técnico en recursos humanos

Cuatrimestre 2

Para comenzar debemos tomar en cuenta que la química es una ciencia natural que estudia la composición, estructura y propiedades de la materia y que esta tiene varias ramas algunas de las más importantes son la química orgánica, química inorgánica, bioquímica, química física, química industrial, química analítica entre otras.

Todas cumplen funciones distintas y se enfocan en diferentes cosas, pero nos enfocaremos en la química orgánica o química del carbono la cual es la rama de la química que estudia todo lo relacionado con compuestos químicos formados principalmente por carbono e hidrógeno.

Debemos tener claro que la química es de suma importancia ya que esta involucrada en nuestra vida a diario y aunque no nos demos cuenta siempre esta en nuestro entorno en cada momento.

El carbono es el elemento esencial en la química orgánica ya que esta estudia los compuestos del carbono con excepción de los carbonatos, bicarbonatos, cianuros entre otros compuestos sencillos.

Los compuestos orgánicos están formados por cadenas cuyo principal elemento es el carbono el cual se puede encontrar en la naturaleza el cual es de un color negro y opaco lo que hace especial al carbono es su capacidad para formar enlaces de átomos con otros átomos de carbono o de cualquier otro elemento, las cadenas pueden ser abiertas las cuales también pueden ser llamadas cadenas alicíclicas y las cadenas cerradas que reciben el nombre de cadenas cíclicas, así mismo las cadenas abiertas se dividen en saturadas e insaturadas y las cadenas cerradas en homocíclicas y heterocíclicas

Para representar los compuestos del carbono existen tres fórmulas las cuales son:
desarrolladas, semidesarrolladas y condensadas

Fórmulas Desarrolladas: es en la que se señalan todos los enlaces entre los átomos del carbono y los átomos del hidrógeno u otros átomos que se encuentren en la molécula del compuesto orgánico

Fórmulas semidesarrolladas : es la fórmula en la que solamente se señalan los enlaces entre átomos de carbono, o entre átomos y grupos funcionales

Formulas condensadas: son aquellas que solamente indican la proporción de átomos del compuesto .

Los isómeros en la química orgánica son compuestos orgánicos que tienen la misma cantidad de átomos pero su estructura cambia.

Los hidrocarburos forman parte del grupo de compuestos químicos naturales más abundantes sobre la Tierra. Los hidrocarburos se obtienen de la destilación del petróleo, por lo que constituyen una fuente importante de ingresos económicos para los países.

Los hidrocarburos son compuestos orgánicos sencillos, formados exclusivamente por carbono e hidrógeno. Sus cadenas pueden ser abiertas o cerradas, saturadas o insaturadas y lineales o ramificadas. Los hidrocarburos se clasifican en: alcanos, alquenos y alquinos

Alcanos: también conocidos como hidrocarburos saturados, son cadenas alifáticas de carbonos e hidrógenos que se encuentran enlazados solo por enlaces covalentes sencillos.

Alquenos: son hidrocarburos insaturados que tienen doble enlace carbono-carbono en su molécula. Se puede decir que un alqueno es un alcano que ha perdido dos átomos de hidrógeno produciendo como resultado un enlace doble entre dos carbonos

Alquinos: son alifático hidrocarburos alifáticos]] con al menos un triple enlace $-C\equiv C-$ entre dos átomos de carbono. Se trata de compuestos de ácido metaestables debido a la alta energía del triple enlace carbono-carbono

Cada uno de estos cuenta con una formula diferente para poder representarlos esto depende de cuantos carbonos tenga y podemos darnos cuenta que el nombre de estas cambian dependiendo de cuantos enlaces tenga ya sea simple, doble o triple

Desde mi punto de vista este es un tema muy interesante por lo cual deberías investigar ya se en libros, enciclopedias, revista , internet o en cualquier otra fuente de información para aprender mas sobre estos temas ya que aun puede haber mucha información interesante la cual

puedes aprender y te puede ayudar a resolver dudas o quizá ideas que se quedaron incompletas con la información que aquí encontraste

Referencias

UDS. (2022). *ANTOLOGIA DE QUIMICA*. COMITAN CHIAPAS: UDS.