



Nombre de alumno: Norma Valeria
Rodríguez Galindo

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes

Nombre del trabajo: Ensayo
Materia: Química

Grado: 1 GRADO 2 UNIDAD

Grupo: TECNICO ADMINISTRATIVO DE
RECURSOS HUMANOS

Comitán de Domínguez Chiapas a 09 de abril de 2021.

INTRIDUCCION

En este ensayo principalmente no vamos a enfocar en uno de mis elemento favoritos que es el carbono este elemento de la tabla periódica es uno de los elemento más fundamentales en nuestra vida diaria inclusive yo podría decir que es tan importante como el agua

Ya que más adelante vamos a ver este elemento trae muchos beneficios en nuestra vida diaria tanto así que nos ayuda incluso a cuidar nuestro rostro por ejemplo hoy en día hay demasiados productos que realmente utilizan este elemento el carbono juntamente con el carbón que nos ayuda a cuidar porque nos quita impresas de la piel.

Pero en este ensayo no nos vamos a enfocar tanto en esto si no nos vamos a enfocar a conocer este elemento que por ahora les puedo decir que es expresado con la letra C y es uno de los elementos más fácil de aprender

Desarrollo

Configuración electrónica y geométrica del carbono

El carbono es uno de los elementos más básicos en nuestra vida cotidiana, todas las moléculas biológicas importantes, en la excepción del agua, contienen carbono.

El número atómico del carbono es 6, contiene en su núcleo seis protones mientras seis electrones orbitan a su alrededor.

Configuración electrónica

Pertenece al segundo periodo, ya que es su última capa electrónica es la número 2, y tiene 4 electrones en la última capa. Su configuración electrónica es: C: $1s^2 2s^2 2p^2$

Tipos de cadenas e isómeros

Básicamente existen tres tipos de isomería en química orgánica

Isomería estructural

Estos compuestos tienen la misma forma molecular, pero en la fórmula desarrollada se ven estructuradas distintas.

Isomería de esqueleto

Aparecen alternativas distintas en las moléculas que pueden ser lineales o ramificadas

Isomería de posición

Esta aparece cuando un cierto grupo funcional cambia de posición con respecto a una cadena principal

Isomería función

Existen moléculas que tienen la misma fórmula molecular hasta el esqueleto pero sus grupos funcionales difieren

Isomería espacial o geométrica

Es un tipo de isomería, el tema es que va más allá de un solo plano se presenta puntualmente cuando hay doble enlaces

Isomería óptica o Estereoisomería

Cuando un carbono tiene cuatro sustituyentes diferentes al átomo se convierte en átomo ópticamente activo

Cadenas

Primario cuando está unido a un solo átomo de carbono

Secundario cuando está unido a dos átomos de carbono

Terciario cuando está unido a tres átomos de carbono

Cuaternario cuando está unido a cuatro átomos de carbono

Características, propiedades físicas y nomenclatura general de los átomos de carbono

Características del carbono

- 1 su símbolo química es la letra C
- 2 el número atómico que le corresponde es el numero 6
- 3 pertenece al periodo 2
- 4 al grupo 14
- 5 su densidad es de 2267 kg/m³
- 6 su masa atómica es de 12.0107
- 7 su radio es de 70 pm
- 8 el punto de fusión en grafito es 3800 KK
- 9 el punto de fusión en diamante es 3823 K

Propiedades físicas

- Puede ser solido resistente y blando débil
- es limpio sucio
- se presenta brillante o negro y opaco
- su figura ser alotrópica, como el grafito y el diamante

Nomenclatura general

Se nombra agregado el prefijo ciclo al nombre de la n alcano correspondiente de igual número de átomos de carbono que el anillo

Macromoléculas naturales y sintéticas

Existen macromoléculas naturales que son los carbohidratos, lípidos y proteínas; pero también analizar ñas macromoléculas sintéticas como los polímeros que has sido construida por el ser humano a partir de los conocimientos que se han obtenido sobre las moléculas naturales esto quiere decir que intentamos copiar a la naturaleza

Las moléculas orgánicas son espontaneas, las sintetizadas por los seres vivos y factores involucrados, mientras que las inorgánicas son creadas por procesos naturales o por una acción humana.

Las orgánicas se unen entre sí a través de los enlaces covalentes y los inorgánicos pueden presentarse también enlaces covalentes.

El papel de las macromoléculas naturales en la nutrición

Las macromoléculas naturales proteínas carbohidratos y lípidos desempeñan un papel importante en la nutrición ya que proporcionan sustrato energético y componentes estructurales necesarios para el mantenimiento de la vida

Una macromolécula se refiere a una molécula de alto peso molecular y como puede ser de origen natural también puede ser de origen artificial. Los alimentos proporcionan macromoléculas naturales necesarias para la nutrición.

Macromoléculas naturales

Suelen ser compuestos muy específicos que cumplen con funciones que son vitales. Algunos casos funcionales como insumo metabólico que puede ser como los carbohidratos y en otros son moléculas estructurales como los lípidos.

También son muy fundamentales de proceso sumamente complicado como el AND y el ARN que participan de replicación celular o mitosis

Moléculas sintéticas

Son como su nombre las indica sintéticas esto quiere decir que son creadas por los hombres mediante diversos procesos químicos en los que se controla, potencia o acelera la unión de los monómeros

Conclusión

Realmente para mí las conclusiones son una de mis partes favoritas porque en si significa que estas apunto de terminar un ensayo y de presentar tus conocimientos aprendidos.

Lo que más vimos fue sobre el carbono el carbono que también puede ser expresado con una letra C claramente mayúscula su número atómico es el 6 y tiene 6 protones dentro del núcleo y tiene 6 electrones que orbitan alrededor de él.

Bibliografía

[https://concepto.de/macromoleculas/#:~:text=Las%20macromol%C3%A9culas%20naturales%20suelen%20ser,estructurales%20\(como%20los%20%C3%ADpidos\).](https://concepto.de/macromoleculas/#:~:text=Las%20macromol%C3%A9culas%20naturales%20suelen%20ser,estructurales%20(como%20los%20%C3%ADpidos).)

<http://eduteka.icesi.edu.co/proyectos.php/2/29855#:~:text=Existen%20macromol%C3%A9culas%20naturales%20que%20son,copiar%20a%20la%20naturaleza%20y>

[https://concepto.de/macromoleculas/#:~:text=Las%20macromol%C3%A9culas%20naturales%20suelen%20ser,estructurales%20\(como%20los%20%C3%ADpidos\).](https://concepto.de/macromoleculas/#:~:text=Las%20macromol%C3%A9culas%20naturales%20suelen%20ser,estructurales%20(como%20los%20%C3%ADpidos).)

https://www.ejemplode.com/38-quimica/3357-caracteristicas_del_carbono.html