

**Nombre de alumnos:**

**Ailyn Yamili Antonio Gómez.**

**Nombre del profesor:**

**María Guadalupe Pinto Quiroli.**

**Nombre del trabajo:**

**La importancia del carbono.**

PASIÓN POR EDUCAR

**Materia:**

**Química 2.**

**Grado:**

**2° Semestre.**

**Grupo:**

**“U”**

# El carbono.

La química del carbono, también conocida como química orgánica, es una rama de la química que se ocupa de las propiedades y reacciones de los compuestos del carbono. El nombre de química orgánica debe su origen a que en un principio se creyó que sólo los organismos vivos, mediante alguna

misteriosa "fuerza vital", eran capaces de formar compuestos orgánicos.

Todos los componentes necesarios en la vida tienen como estructura al carbono: (ácidos nucleicos, enzimas, proteínas, hormonas, azúcares, lípidos, las vitaminas, grasas, entre otros.

Los compuestos químicos se clasificaban en: - Orgánicos: si procedían de organismos vivos, animales o plantas. - Inorgánicos: si tenían un origen mineral o podían obtenerse en el laboratorio.

Estabilidad: Los compuestos orgánicos suelen descomponerse a temperaturas relativamente bajas y suelen tener puntos de fusión y ebullición bajos; sin embargo, los compuestos iónicos resisten altas temperaturas.

El análisis de los compuestos orgánicos demostró que el carbono formaba parte de todos los compuestos orgánicos. A partir de este hecho, Friedrich A. Kekulé sugirió en 1861 que sería mejor designar la química orgánica como la química de los compuestos de carbono.

Reactividad: Las reacciones de los compuestos orgánicos suelen ser en general lentas y complicadas, a diferencia de las reacciones de los compuestos iónicos que suelen ser sencillas y casi instantáneas.

Los compuestos orgánicos presentaban características bien marcadas que, en principio, los diferenciaban de los compuestos minerales (sustancias iónicas).

Solubilidad: Los compuestos orgánicos se disuelven generalmente en otros compuestos orgánicos, como éter, cloroformo o benceno; mientras que los iónicos suelen ser solubles en agua.

Más del 95% de sustancias químicas conocidas son compuestos del carbono.

El progreso de la química orgánica nos dejó el desarrollo de la industria farmacéutica, fibras sintéticas, fertilizantes, aceites.

## Funciones del carbono.

Los carbonos forman todas las principales biomoléculas: lípidos, carbohidratos y proteínas, siendo todos estos usados como fuente de energía, estructura, medio de transporte y para la regulación de diversas funciones vitales. El carbono es el elemento fundamental en la constitución de las moléculas orgánicas.

Este elemento como ya se sabe es vital para la vida, constituye una gran parte de nuestro cuerpo, sirve de enlace para facilitar la construcción de cadenas de moléculas, sin este elemento nuestro cuerpo, las moléculas serían incapaces de hacer estos enlaces.

su habilidad del carbono para formar enlaces estables para con muchos elementos, incluyéndose a sí mismo. Esta propiedad le permite formar al carbono una gran variedad de moléculas muy grandes y complejas. De hecho, ¡hay casi 10 millones de compuestos a base de carbón en los seres vivos! Sin embargo, los millones de compuestos orgánicos pueden agruparse en solo cuatro tipos principales: carbohidratos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos, también una de sus funciones

De Los Elementos En El Cuerpo Humano. Calcio: interviene en la integridad de los nervios y músculos, en la contracción cardíaca, es mediador entre enzimas y hormonas Sodio y Potasio: se encuentran interrelacionadas en el equilibrio de los líquidos del cuerpo.