

Materia: Química II

Profesora: María De los Angeles

Venegas Castro

Alumna: Gloria Gordillo Herrera

Grupo: R.H



## Unidad IV

Esta unidad estaba basada en aprender sobre las configuraciones electrónicas y geometría de la molécula del carbono. Se aprendió que los carbonos se realizan por alcanos, alquenos y alquinos. También aprendimos sobre proteínas moleculares que contiene el carbono. El carbono es un elemento químico con símbolo C, número atómico 6 y masa atómica 12. Es un no metal y tetravalente. La química está basada en que siempre encontrarás varias maneras de describir y descubrir sobre algo nuevo de algo que vemos a diario. Al igual que saber de que están construidas.

En este caso es una gran cantidad y variedad de compuestos donde el cuerpo forman proteínas y biomoléculas que es un conjunto de química de carbono. Se conoce como química orgánica, se ocupa de las propiedades y reacciones de los compuestos del carbono. La química de carbono es considerado muy importante porque ayuda describir sobre la mayoría de conjuntos naturales como tipos de cadenas, estructura enlace composición, hidrocarburos (alcanos, alquenos alquinos) y grupos funcionales en los carbonos (alcoholes, cetonas, aldehidos, esterases, ácidos carboxílicos, esterases, amida, amina). Al diario utilizamos objetos que tienen carbono por lo natural como la materia no se destruye solo se transforma eso se aplica mucho en este caso por ejemplo las hojas de un libro, los jabones y etc, contienen carbono eso es muy esencial para la química.

Gracias a Torbern Bergman sabemos sobre el carbono químico y su importancia el fue el primero en el siglo 18 en 1844 al clasificar los compuestos orgánicos como aquellos que provienen de organismos vivos y los organismos. Descubrió que los orgánicos poseen una fuerza vital y conforme pasaba el tiempo.

Para saber bien cuánto carbono contiene los compuestos como hidrocarburos y compuestos bioquímicos se encuentra en las fórmulas que contienen y se descomponen dependiendo su fórmula de configuración. El alcano solo tiene un enlace química, alceno tiene dos y alcino puede tener 3 pero cada uno debería de tener hasta cuatro de equivalencia si no, no sirve la configuración.

Es increíble ver y saber sobre todo lo que tenemos alrededor y averiguar cómo están basadas hasta la mínima cosa que no se puede ver y entender cómo pudo ser. También como las moléculas se transforman o unen para elaborar una nueva materia o sustancia líquida o gaseosa. Este mundo no solo es solo basada en lo que vemos si no lo que no entendemos por eso la química está para saber mas de lo que se puede ver y entender.

## **EXPRESIÓN ORAL**

**Este unidad nos enfocamos en todo**

**tipo de expresión oral lo que tiene**