

**Nombre de alumno: Daniela Elizabeth Vázquez López**

**Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas**

**Nombre del trabajo: Ensayo**

**Materia: Química II**

**Grado: "2"**

**Grupo: "A"**

**QUIMICA DEL CARBONO**

# QUIMICA DEL CARBONO

4.1: Configuración electrónica y geometría de la molécula del carbono. Nos dice que el carbono es elemento esencial de la química la química orgánica se encarga de estudiar los compuestos del carbono se dice que el pionero fue Torbern Bergman fue el primero en clasificar los compuestos orgánicos, los compuestos son unas cadenas y el principal elemento es el carbono el carbono es el elemento químico que podemos encontrarlo en las naturalezas es de color opaco y negro se le conoce como estado de reposo las formas es que se presenta los orbitales.

Hibridación: es la combinación de orbitales para que formen enlaces entre el carbono y otros o el mismo carbono nos dice que el carbono es el único que sufre los tres tipos la hibridación se da por promoción al electrones los dos orbitales híbridos se dan es un solo plano que produce un solo átomo del carbono.

4.2: Tipos de cadenas e isómeros. Los isómeros que existen grandes cantidades de compuestos orgánicos que existen 10 millones esta clasificación se puede conjugar en un sólo compuesto, EJEMPLO cadena cíclica es abierta e insaturada por doble enlaces nos dice que para presentar los compuestos se emplean tres tipos, desarrollada, semidesarrolladas y condensadas.

4.3: Características, propiedades físicas y nomenclatura general de los compuestos del carbono. Junto con el agua y oxígeno los hidrocarburos forman parte del grupo naturales los hidrocarburos se obtiene la destilación.

Hidrocarburo: son compuestos orgánicos conforman dos por átomo de carbono e hidrógeno

Alcanos: son hidrocarburos simples de enlace sencillo se caracteriza por su determinación en eno

Alquenos: son hidrocarburos de enlace doble triple y distingue por su determinación eno

4.4: macromoléculas naturales y sintéticas. Las macromoléculas son moléculas cuya masa molecular es mayor de masa atómica y se puede describir como la repetición de un poco unidad simple o monedero que unidas químicamente entre si forman un polímeros.

4.5: El papel de las macromoléculas naturales y sintéticas. Nos dice que los seres vivos es tan constituido de agua de moléculas orgánicas complejas y algunos elementos i seles inorgánicos cuando corres y juegas estudias caminas.

(química II , 2023)

*química II . (2023). comitan de dominguez chiapas .*