



NOMBRE DE LA PROFE: VENEGAS CASTRO MARIA DE LOS ANGELES

NOMBRE DEL ALUMNO: ALFREDO MARTIN MARTINES GIJON

ASIGNATURA: QUINICA II

COMPUESTOS DEL CARBONO Y MACROMOLECULAS

Rama de la química que estudia los compuestos basados en el carbono....

muchos de ellos relacionados con los seres vivos. ... LAS DISTINTAS FÓRMULAS DE LOS COMPUESTOS ORGÁNICOS FÓRMULA MOLECULAR Sólo indica el número de átomos de cada elemento que forman la molécula. El carbono es un elemento químico fundamental en los seres vivos. Su número atómico es 6 y su número másico es 12. En la naturaleza se presenta en forma de grafito y de diamante. ... Esta capacidad de combinación la presenta también con otros átomos de carbono, lo que da lugar a las cadenas carbonadas.

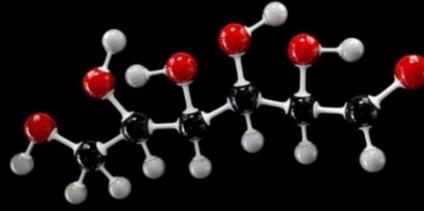
¿Cómo se nombran los compuestos del carbono?

Las cadenas carbonadas se nombran con un prefijo que tiene en cuenta el número de átomos de la cadena y con un sufijo que indica el tipo de compuesto. Las cadenas carbonadas pueden ser lineales o ramificadas como la de la figura.

COMPOSICIONES DEL CARBONO

- Compuesto Orgánico
 - 6 electrones:
 - 2 en su primera capa
 - 4 en su capa de valencia
 - Alcanza estabilidad compartiendo sus electrones con otros átomos formando 4 enlaces covalentes (tetravalente).
 - Cada enlace puede unirlo a otro átomo de carbono o a un átomo de un elemento distinto. (H, O, N, S, P)
 - Único átomo que tiene tan alta capacidad para enlazarse a distintos elementos.
 - Los enlaces carbono-carbono son fuertes y no se rompen con facilidad. Sin embargo, no son imposibles de romper. (La célula puede por medio de reacciones químicas.)
 - Puede formar enlaces covalentes simples, dobles y triples.

..... MACROMOLÉCULAS



HIDRATOS DE CARBONO
LÍPIDOS
PROTEÍNAS
ÁCIDOS NUCLEICOS

Ácido tricloroacético. Modelo molecular del compuesto químico y organoclorados ácido tricloroacético ($C_2HCl_3O_2$). Este compuesto químico es ampliamente utilizado en bioquímica para precipitar las macromoléculas. Los átomos son representados como esferas y están codificados por colores: carbono (gris), hidrógeno (blanco), el oxígeno (rojo) y el cloro (verde). Ilustración.