



Mi Universidad

Ensayo

Sophia Litamaru González Nañez

Química del carbono

Parcial 4

Química

María De Los Ángeles Venegas Castro

Técnico en administración de recursos humanos

2do cuatrimestre

Química del Carbono

El Carbono es el elemento que mas presente esta en nuestras vidas; hojas, sillas, mesas, un lapiz, unas tijeras, es decir, es algo esencial para formarlos o bien componerlos.

El carbono es tan importante para nosotros que es, por decirlo, el elemento que ayuda a sobrellevar nuestras necesidades; el elemento compone a la química organica. Esta parte de la química se encarga de estudiar los compuestos del carbono, a excepción de los carbonatos, bicarbonatos, cianuros y algunos otros compuestos sencillos.

El elemento es considerado un compuesto orgánico, sin embargo, en el siglo XVIII aunque también se creía lo mismo era porque, se pensaba que Torbern Bergman fue el pionero al clasificar los compuestos orgánicos como aquellos que provenían de organismos vivos y los inorgánicos como los provenientes de los minerales. (1)

Cosa que desmintió Friedrich Wöhler quien consiguió sintetizar una urea (producto aislado de la orina), que es un compuesto orgánico obtenido a partir de un inorgánico sin intervención de un ser vivo. La síntesis de la urea obligó a replantearse la definición de compuesto orgánico y a catalogar como tal a todo compuesto que contenía carbono en su estructura.

Actualmente a esta estructura se le llama Química del carbono.

Ahora bien, para que el carbono logre tener esta estructura es gracias a que tiene la cualidad de poder unirse a otros átomos por la atracción electroestática de sus electrones, formando enlaces covalentes simples, dobles y triples, formando cadenas largas.

Un dato importante de la química del carbono es que, aparte de siempre tener presente (como su nombre lo dice) el carbono, esta igual casi siempre presente el hidrógeno.

Tipos de compuestos orgánicos

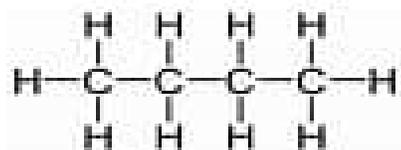
HIDROCARBUROS

Los hidrocarburos son cadenas de carbono, unidos por un enlace covalente y de hidrógeno, dentro de los hidrocarburos también hay varios tipos.

- Alcanos:

Compuestos formados por cadenas de carbono e hidrógeno de enlace simple. Para identificarlos se usa la terminación ano en su nombre, después del prefijo.

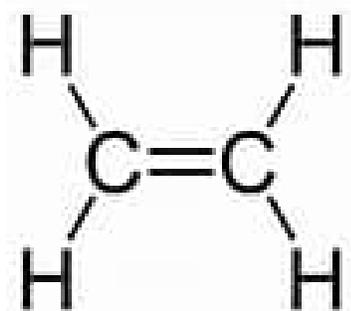
METano – ETano – PROPano



- Alquenos:

Compuestos formados por cadenas de carbono e hidrógeno con enlace doble, Para identificarlos se usa la terminación eno en su nombre, después del prefijo.

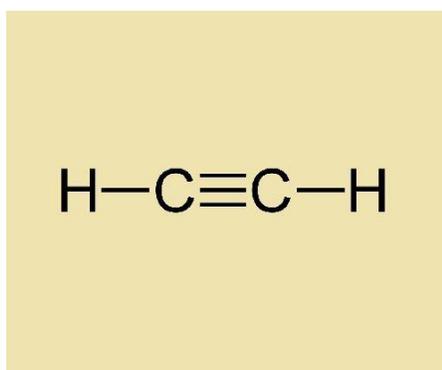
ETeno – PROPeno – BUTeno



- Alquino:

Compuestos formados por cadenas de carbono e hidrógeno con enlace triple. Para identificarlos se usa la terminación ino en su nombre, después de el prefijo.

ETino – PROPino



Universidad del sureste. 2024. Antología de química. PDF.

[321846cbe40f6652282d94736e23a1c8-LC-BRH202 .pdf \(plataformaeducativauds.com.mx\)](https://plataformaeducativauds.com.mx/321846cbe40f6652282d94736e23a1c8-LC-BRH202.pdf)

(1) Pagina 102 de la antología.