

Nombre de la Alumna:

Sofía Yamileth Guillén Flores

Nombre del Maestro:

Luz Elena Cervantes

Nombre del Trabajo:

Ensayo

Materia:

Mi Universidad

Química 2

Grado:

Segundo Cuatrimestre

Grupo:

Único

Comitán de Domínguez, Chiapas a 09 de abril de 2021

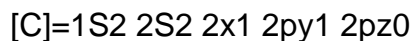
ENSAYO SOBRE QUÍMICA DEL CARBONO

Realmente la química del carbono se puede ir definiendo poco a poco, podríamos decir que lo podemos ir haciendo o explicando paso a paso, desde el punto inicial que sería que los seres vivos están formados por C – Carbono, H – Hidrogeno, y N – Nitrógeno, y que en menor medida, contienen S – Azufre, y P – Fosforo, junto con algunos halógenos y metales.

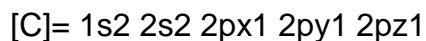
Me di cuenta que también se le conoce como química orgánica, y esta también estudia los compuestos del carbono, pues este elemento es común a todos los compuestos orgánicos, la química orgánica es la química del carbono, por compuestos orgánicos, entendemos y entiendo que los compuestos del carbono, excepto los óxidos CO y CO₂ y los carbonatos, que se estudian como compuestos inorgánicos desde siempre.

La química orgánica no es solo la química de los compuestos de los seres vivos, sino que también son los compuestos derivados del petróleo, del carbón, y los preparados sintéticamente en el laboratorio, también existe un número de compuestos orgánicos conocidos, por varios millones en la actualidad, es muy superior al de compuestos inorgánicos, a pesar de ser tan pocos los elementos que entran en su descomposición, existen una razón y esta es que este hecho hay que buscarla en la capacidad que presenta el carbono para convertirse fácilmente consigo mismo y con otros elementos mediante enlaces covalentes.

Tiene una configuración electrónica y esa es:



Dada que tiene poca diferencia entre la energía de los orbitales 2s y los 2p es fácil proporcionar un electrón 2s a un orbital 2p, obteniéndose la configuración:



Que permite la formación de cuatro enlaces covalente por compartición de electrones, ya sea consigo mismo o con otros elementos, se gana así con creces la energía antes invertida en proporcionar el electrón a un orbital superior. El gran número de compuestos orgánicos y la tremenda variedad de sus tamaños y estructuras hace necesaria una mínima sistematización de su nomenclatura. La IUPAC diseñó unas normas que se basan fundamentalmente en la utilización de prefijos que indican el número de átomos de carbono de las cadenas carbonas y sufijos para informar sobre la presencia de los diversos grupos funcionales, que se convierten en prefijos específicos cuando no actúan como grupo principal en los compuestos poli funcionales.

Química del carbono Los seres vivos están formados principalmente por C carbono, H hidrógeno, O oxígeno y **N nitrógeno**, y, en menor medida, contienen también S azufre y P fósforo junto con algunos halógenos y metales. De ahí que los compuestos de carbono se conozcan con el nombre de compuestos orgánicos (o de los seres vivos).