



**Nombre de alumnos: Andrea Ochoa Alvarado**

**Nombre del profesor: María De Los Ángeles Venegas Castro**

**Nombre del trabajo: Súper Nota**

**Materia: Química**

**Grado: 2**

**Grupo: A**

0020

Comitán de Domínguez Chiapas a 12 de septiembre de 2018.

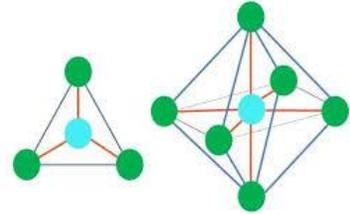
## Características del carbono

El carbono es un elemento químico fundamental en los seres vivos.

Su número atómico es 6 y su número másico es 12.

Esta combinación le da presente con otros átomos de carbono, lo que da lugar a las cadenas carbonadas.

Su valencia o capacidad de combinación es 4, es decir, tetravalente.



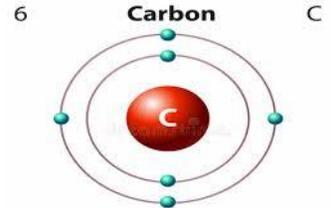
## Geometría molecular

Se refiere a la disposición tridimensional de los átomos que constituyen una molécula.

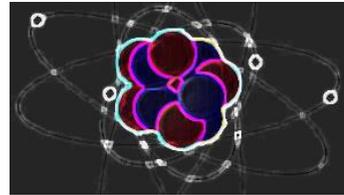
Determina muchas de las propiedades que son

### GEOMETRÍA

H<sub>2</sub>O NH<sub>3</sub>  
CH<sub>4</sub> BH<sub>3</sub>  
BeH<sub>2</sub> CO<sub>2</sub>

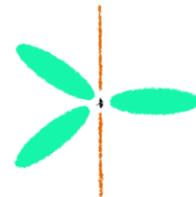


Atomic mass: 12.011  
Electron configuration: 2, 4



## Hibridación

Es la interacción de orbitales atómicos dentro de un átomo para formar nuevos orbitales híbridos. Los orbitales atómicos híbridos son los que se superponen en la formación de los enlaces, dentro de la teoría del enlace de valencia, y justifican la geometría molecular.



El químico **Linus Pauling** desarrolló por primera vez la teoría de la hibridación con el fin de explicar la estructura de las moléculas como el metano (CH<sub>4</sub>) en 1931.

