

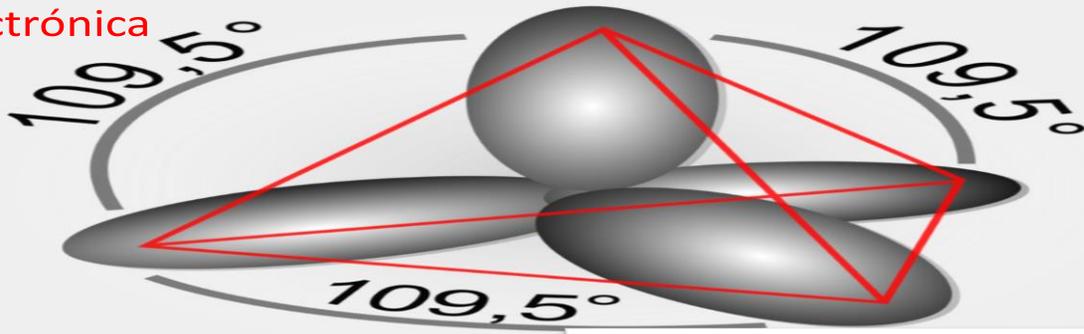
**David Daniel Vázquez
Hernández**



- **Materia/química**
- **Carrera/enfermería**
- **Semestre/ 2**

Todo texto se trabajará con Gill San Mt 12, interlineado 1.5

Hibridación y configuración electrónica

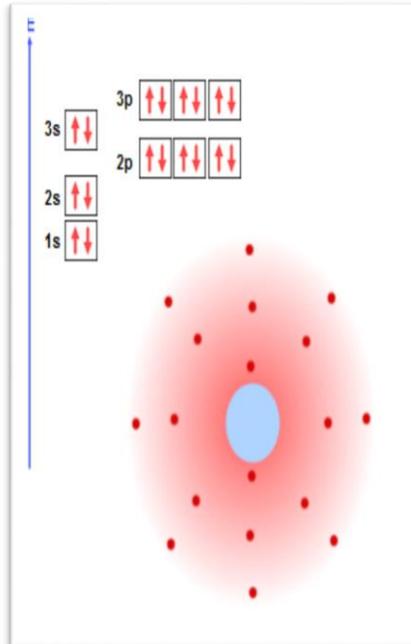


Que es hibridación?
 bueno en química, hibridación es la interacción de orbitales atómicos dentro de un átomo para formar nuevos orbitales híbridos

Niveles

1	← 1s ²			
2	← 2s ²	← 2p ⁶		
3	← 3s ²	← 3p ⁶	← 3d ¹⁰	
4	← 4s ²	← 4p ⁶	← 4d ¹⁰	← 4f ¹⁴
5	← 5s ²	← 5p ⁶	← 5d ¹⁰	← 5f ¹⁴
6	← 6s ²	← 6p ⁶	← 6d ¹⁰	← 6f ¹⁴
7	← 7s ²	← 7p ⁶	← 7d ¹⁰	← 7f ¹⁴

Relación :
 Estas dos son herramientas fundamentales para conocer mejor la estructura de los átomos y estas dos se relaciona fuertemente con la geometría molecular



Configuración electrónica es ?
 indica la manera en la cual los electrones se estructuran, comunican u organizan en un átomo de acuerdo con el modelo de capas electrónicas, en el cual las funciones de ondas del sistema se expresan como un producto de orbitales anti simetrizado

EJEMPLOS DE DIFERENTES TIPOS DE HIBRIDACIÓN

