

**Nombre de alumno: César Eduardo Figueroa  
Moreno**

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

**Nombre del trabajo: Súper nota Pd: Profe es la primera vez que hago una súper nota,  
no sé si este bien 😞**

**Materia:**

PASIÓN POR EDUCAR

**Grado: 1**

**Grupo: "A"**



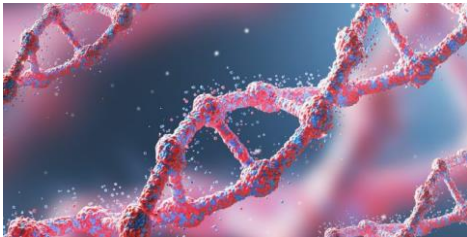
### Enlace covalente

Se comparten los electrones de valencia entre dos átomos adyacentes. Es direccional, es decir, es entre átomos específicos.

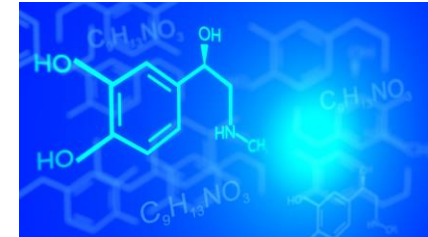
- Moléculas de elementos no metálicos: H<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub>, F<sub>2</sub>, etc. Y Moléculas con átomos diferentes: CH<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>O, HNO<sub>3</sub>, HF.
- Sólidos elementales: diamante (Carbono), silicio, germanio
- Compuestos sólidos de elementos

Los enlaces químicos entre los átomos son

1. Primarios  
Enlaces covalentes  
Covalente polar
2. Secundarios  
Enlaces de dipolo  
Enlaces dipolares variables



## ENLACES QUIMICOS EN LAS BIOMECLAS



### Amortiguadores en los sistemas

Los sistemas amortiguadores pueden ser de acción extracelular o de acción intracelular. Los sistemas amortiguadores extracelulares más importantes son el sistema amortiguador del bicarbonato y el sistema amortiguador del fosfato

### Sistema amortiguador del bicarbonato

Consiste en una solución acuosa con dos componentes: un ácido débil (el ácido carbónico o H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>) y una sal bicarbonato, por ejemplo, bicarbonato de sodio (NaHCO<sub>3</sub>). El H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, se forma en el organismo mediante la reacción: CO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub> ↔ H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

