



Nombre de alumno: Ana Belén Domínguez Santiz.

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro.

Nombre del trabajo: Súper nota: Enlaces químicos.

PASIÓN POR EDUCAR

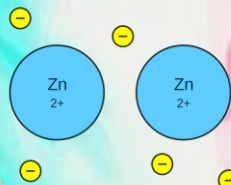
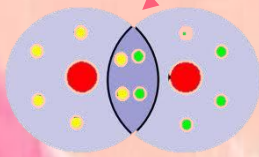
Materia: Bioquímica 1

Grado: 1er cuatrimestre

Grupo: LEN10EMC0120-B

Enlace covalente

Los átomos comparten números de valencia.

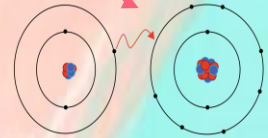


Enlace iónico

Uno o más electrones se unen a otro átomo. En iones positivos y negativos que se atraen entre sí.

Enlace metálico

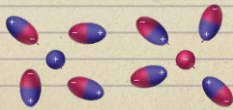
Comparte los electrones de manera distribuida. Utiliza una conductividad y es una molécula grande, ya que tiene compartido varios electrones.



ENLACES QUÍMICOS

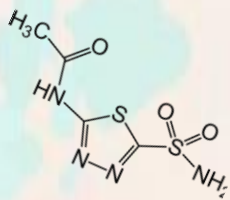
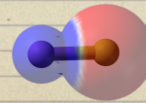
Ion dipolo

Son fuerzas de atracción entre ion.



VAN DER WAALS

Determina las propiedades físicas de las sustancias



LOS AMORTIGUADORES

Son sistemas que pueden resistir los cambios del PH. Son fundamentales ya que influyen en ella la actividad biológica de las proteínas.

Los enlaces covalentes se dividen en:

- Puro
- Polar
- Coordinado