

APRENDE EN CASA PERIODO 1
QUIMICA – ENLACE COVALENTE

PRESENTADO POR
EIMY STEFANY NIÑO SÁNCHEZ

PRESENTADO A
DIANA BUITRAGO

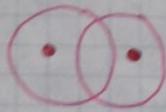
COLEGIO PARROQUIAL SANTO "CURA DE ARS"

GRADO OCTAVO

2021

ENLACE COVALENTE

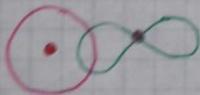
- # Para que se forme un enlace covalente dos átomos deben estar situados de manera que un orbital atómico de uno de ellos se "solape" (se sobreponga) con el orbital del segundo átomo.
- # Cada orbital atómico (OA) debe tener un electrón de esta manera se forma un orbital molecular (OM).



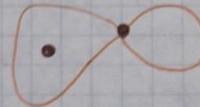
Superposición de orbitales s



Orbital molecular σ



Superposición de orbitales s y p



Orbital molecular σ

Tipos de enlaces covalentes

- Según como están compartidos electrones
 - Apolar o no polar
 - polar
- Según el número de pares compartidos
 - Simple
 - Doble
 - Triple