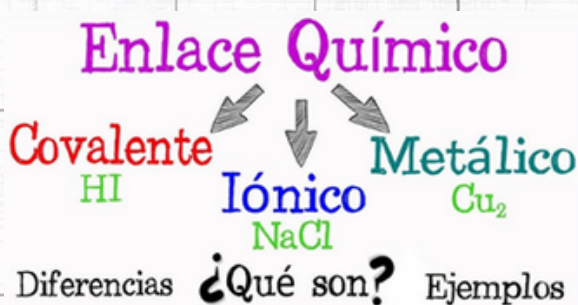


ENLACE QUIMICO

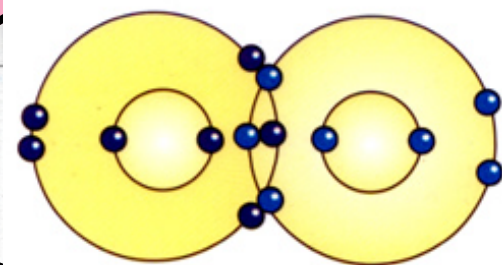


características

Fuerza: enlace iónico > enlace covalente > enlace metálico
Direccionalidad: enlace covalente (direccionalidad) > enlace iónico (no direccional)
polaridad: enlace covalente polar (diferencia de electronegatividad)

importancia

La función principal de la nomenclatura química es asegurar que la persona que oiga o lea un nombre químico no albergue ninguna duda sobre el compuesto químico en cuestión, es decir, cada nombre debería referirse a una sola sustancia.



tipos

Los principales tipos de enlaces químicos entre átomos son tres: enlaces iónicos, covalentes y metálicos

ejemplos

NaCl (cloruro de sodio) - enlace iónico
H₂O (agua) - enlace covalente
Na (sodio) - enlace metálico

