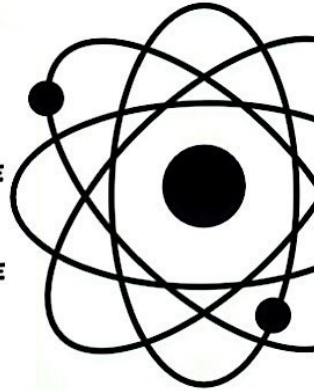


# Enlace Químico

## Definición

**EL ENLACE QUÍMICO ES LA FUERZA QUE UNE ÁTOMOS PARA FORMAR MOLECULAS**

**ES RESULTADO DE LA INTERACCIÓN ENTRE ELECTRONES Y NÚCLEOS ATÓMICOS**

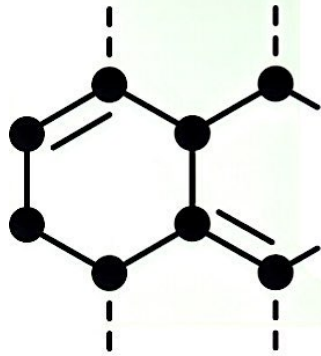


## Tipos de enlaces

**ENLACE IÓNICO: FORMADO POR TRANSFERENCIA DE ELECTRONES**

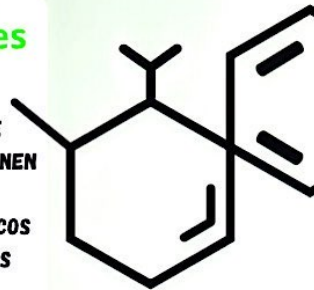
**ENLACE COVALENTE: FORMADO POR COMPARTICIÓN DE ELECTRONES**

**ENLACE METÁLICO: FORMADO POR ELECTRONES LIBRE EN METALES**



## Características principales

**FUERZA: VARÍA SEGÚN EL TIPO DE ENLACE**  
**DIRECCIONALIDAD: ENLACES COVALENTES TIENEN DIRECCIONAL**  
**LONGITUD: DISTANCIA ENTRE NÚCLEOS ATÓMICOS**  
**ESTABILIDAD: ENLACES QUÍMICOS ESTABLES MANTIENEN LA MOLÉCULA UNIDA**



## Importancia en Nomenclatura Química

**NOMENCLATURA: SISTEMA DE NOMBRES PARA COMPUESTOS QUÍMICOS**  
**PREFIJOS Y SUFIJOS: INDICAN TIPO Y CANTIDAD DE ÁTOMOS**  
**FORMULAS QUÍMICAS: REPRESENTAN ENLACES Y ESTRUCTURA MOLECULAR**

