

IMPORTANCIA EN LA VIDA COTIDIANA:

ENLACE IÓNICO: 1. SALES :para condimentar alimentos 2.  
CERAMICAS: materiales para utensilios y adornos

ENLACE COVALENTE: 1. MOLECULAS ORGANICAS : carbohidratos ,proteinas etc ,  
2. PLASTICO: botellas, bolsas, y objetos de uso diario

ENLACE METÁLICO : 1. Metales: hierro, cobre , aluminio y oro en joyería y objetos  
2. ALEACIONES: acero, bronce y latón para herramientas y maquinaria

QUE ES UN ENLACE QUÍMICO: un enlace químico es la fuerza que mantiene Unidos a los átomos para formar moléculas o compuestos. Puede ser iónico covalente o metálico y se produce cuando los átomos comparten electrones o los transfieren entre sí

# ENLACES QUÍMICOS

Tipos de enlaces: ENLACE IÓNICO se forma cuando un átomo cede o acepta electrones para formar iones opuestamente cargados que luego se atraen entre sí

Ejemplos: óxido de calcio ( $\text{CaO}$ )

Nitrato de potasio ( $\text{KNO}_3$ )

Enlaces covalentes: se forman cuando dos o más átomos comparten electrones para alcanzar una configuración electrónica estable

Ejemplos: metano ( $\text{CH}_4$ )

Agua ( $\text{H}_2\text{O}$ )

Enlace metálico: Formado por la compartición de electrones entre átomos metálicos.

Ejemplos:

2. Hierro ( $\text{Fe}$ )

1. Cobre ( $\text{Cu}$ )

