

Enlace Químico

Definición

El enlace químico es la fuerza que une átomos para formar moléculas

Es resultado de la interacción entre electrones y núcleos atómicos

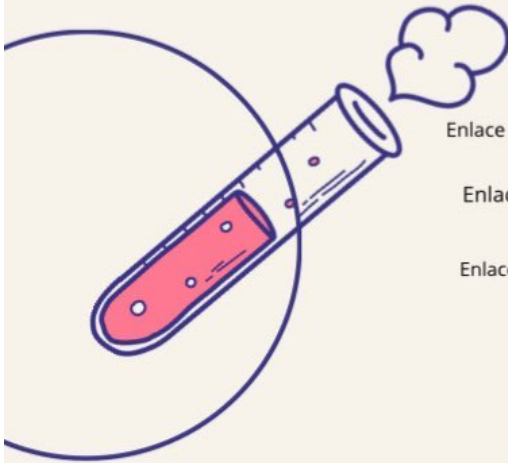


Tipos de enlace

Enlace iónico: formado por transferencia de electrones

Enlace covalente : formado por compartición de electrones

Enlace metálico: formado por electrones libre en metales

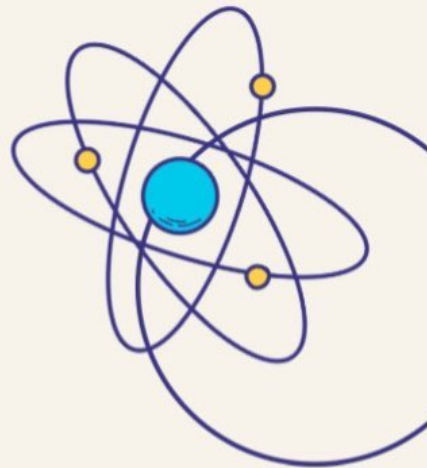


Características principales

Fuerza: varía según el tipo de enlace

Longitud: distancia entre núcleos atómicos

Estabilidad: enlaces químicos estables mantienen la molécula unida



Importancia en nomenclatura química

Nomeclatura: sistema de nombre para compuestos químicos

prefijos y sufijos: indican cantidad de átomos

Formulas químicas: representa enlaces y estructura molecular

