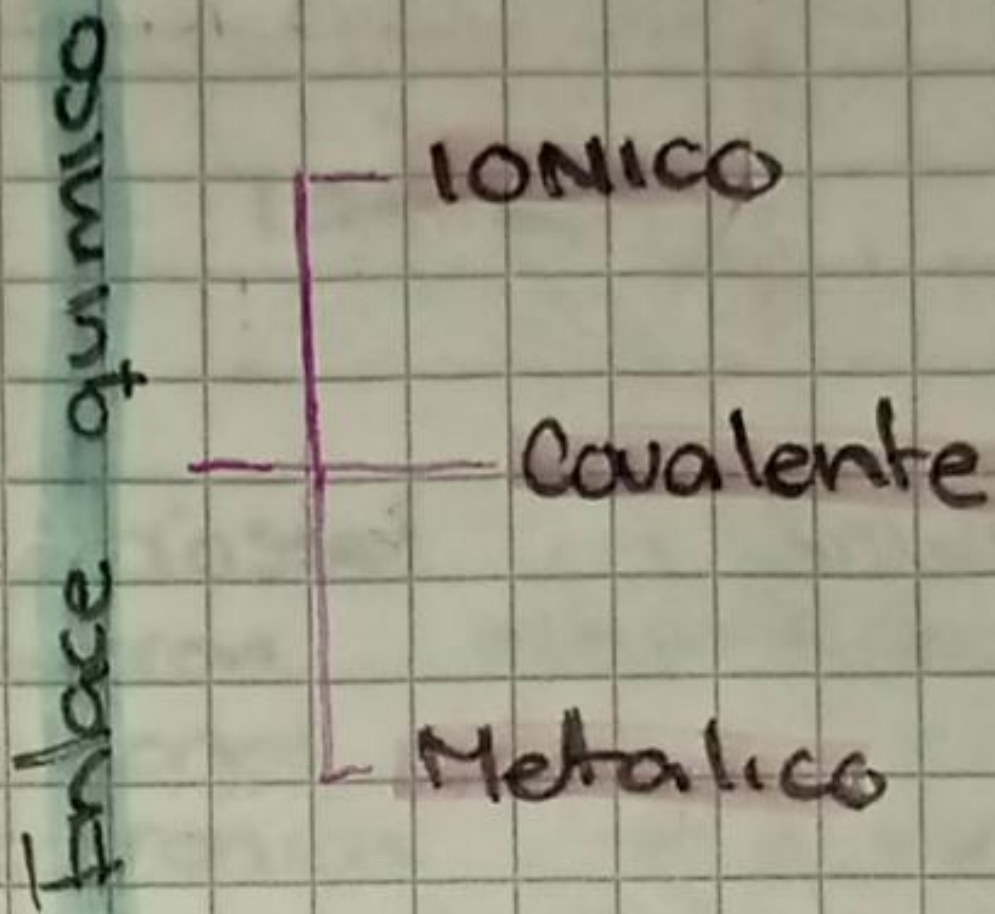


Propósito: Analizar y comprender los tipos de enlaces que se presentan en los átomos.

Enlaces químicos: Son las fuerzas que mantienen unidos a los átomos dentro de los compuestos.

Clasificación de los enlaces químicos



Los electrones de valencia de un átomo: Son los que se encuentran en el nivel de energía superior o más extremo.

NOTACIÓN DE LEWIS: Es la representación convencional de los electrones de valencia (electrones que intervienen en los enlaces químicos), mediante el uso de puntos o aspas que se colocan alrededor del símbolo del elemento.

Ejemplos:

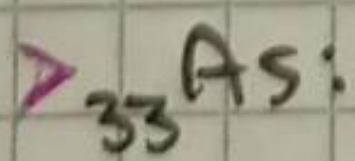
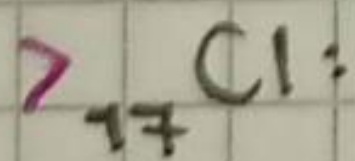
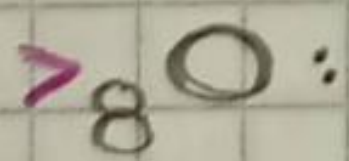


TABLA DE ENLACES

Diferencia de electronegatividad	Tipos de enlaces
Menor o igual a 0.4	Covalente no polar
De 0.5 a 1.7	Covalente polar
Mayor a 1.7	Iónico

Regla de octeto: Rossel y Lewis establecen que los átomos adquieren estabilidad química al completar 8 electrones a su nivel más extremo (configuración electrónica semejante a la de un gas noble), pierde o comparte electrones durante la formulación del enlace químico.

