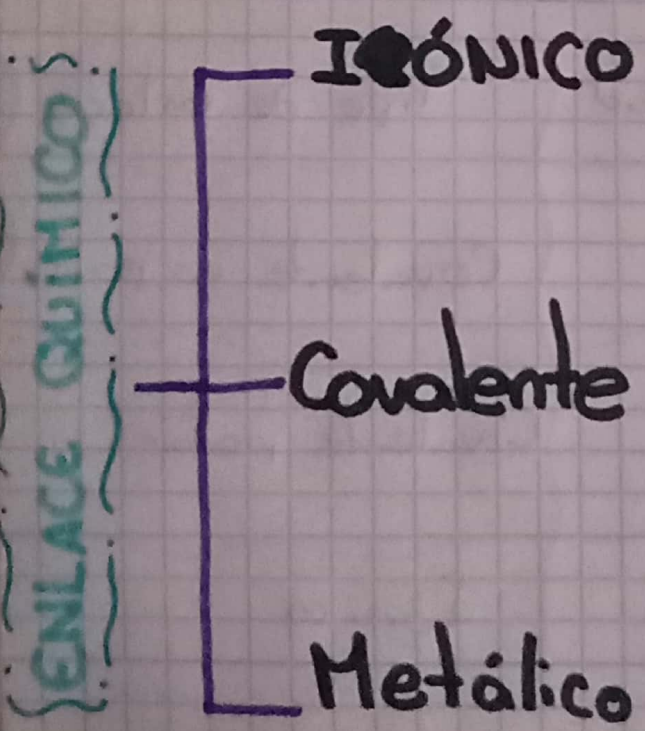


ENLACES

QUÍMICOS

Concepto de enlace químicos

> Los enlaces químicos, son las fuerzas que mantienen unidos a los átomos dentro de los compuestos.



Los electrones de valencia de un átomo son los que se encuentran en el nivel de energía superior o más externo.

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 rasps que se colocan alrededor del símbolo del elemento.

Ejemplo:

> $_{80}$:

> $_{17}\text{Cl}$:

> $_{33}\text{As}$:

TABLA DE ENLACES

Diferencias de electronegatividad

Tipo de enlace

Menor o igual a 0.4

Covalente no polar

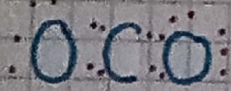
De 0.5 a 1.7

Covalente polar

Mayor a 1.7

Iónico

Regla del octeto: Kossel y Lewis establecen que los átomos adquieren estabilidad química al completar 8 electrones en su nivel más externo (configuración electrónica semejante a la de un gas noble), para lo cual el átomo gana, pierde o comparte electrones durante la formación del enlace químico.



Oxígeno carbono Oxígeno

ELEMENTOS

IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
1	2	3	4	5	6	7	8
H	Be	B	C	N	O	F	Ne
Li	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
Na	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
K	Sr	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Rb	Ba	Ta	Pb	Bi	Po	At	Rn