

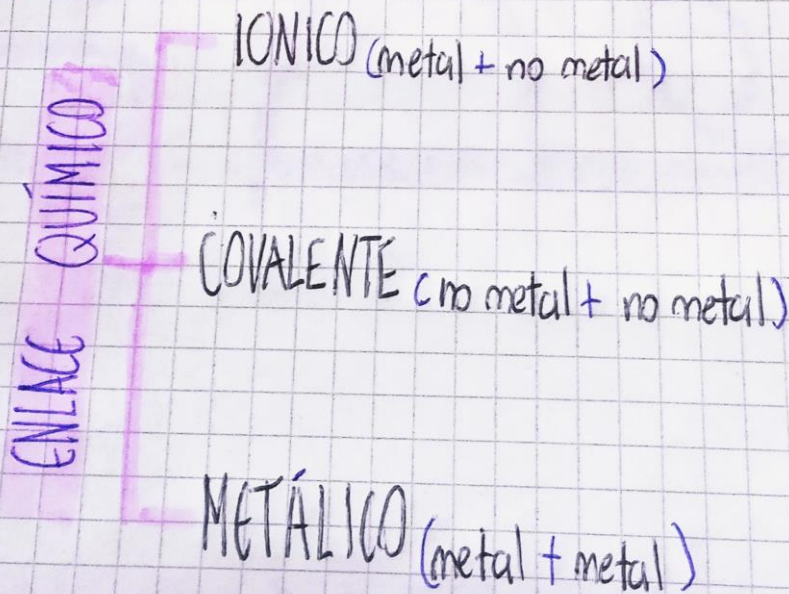
17 septiembre 2021

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

### Enlaces químicos.

- Los enlaces químicos, son las fuerzas que mantienen unidos a los átomos dentro de los compuestos.
- Cuando los átomos se enlazan entre sí, ganan pierden o comparten electrones.

### 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 externo,

Notación de Lewis: Es la representación convencional de los electrones de valencia (intervienen en los enlaces químicos) con puntos el cual se coloca al rededor de elemento.

Tabla de enlaces:

Diferencia 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

Notación Lewis para los elementos representativos.

Grupo electrones de valencia	IA 1	IIA 2	IIIA 3	IVA 4	VA 5	VIA 6	VIIA 7	VIIIA 8
E l e m e n t o s	H <sup>•</sup>	Be <sup>••</sup>	B <sup>•••</sup>	C <sup>••••</sup>	N <sup>•••••</sup>	O <sup>••••••</sup>	F <sup>•••••••</sup>	Ne <sup>••••••••</sup>
	Li <sup>•</sup>	Mg <sup>••</sup>	Al <sup>•••</sup>	Si <sup>••••</sup>	P <sup>•••••</sup>	S <sup>••••••</sup>	Cl <sup>•••••••</sup>	Ar <sup>••••••••</sup>
	Na <sup>•</sup>	Ca <sup>••</sup>	Ga <sup>•••</sup>	Ge <sup>••••</sup>	As <sup>•••••</sup>	Se <sup>••••••</sup>	Br <sup>•••••••</sup>	Kr <sup>••••••••</sup>
	K <sup>•</sup>	Sr <sup>••</sup>	In <sup>•••</sup>	Sn <sup>••••</sup>	Sb <sup>•••••</sup>	Te <sup>••••••</sup>	I <sup>•••••••</sup>	Xe <sup>••••~•••••</sup>
	Rb <sup>•</sup>	Ba <sup>••</sup>	Tl <sup>•••</sup>	Pb <sup>••••</sup>	Bi <sup>••~•••••</sup>	Po <sup>••••••</sup>	At <sup>•••••••</sup>	Rn <sup>••••••••</sup>

inestables

estables



Regla del octeto: Krossel 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) lo cual el átomo gana, pierde o comparte electrones durante la formación del enlace químico.

