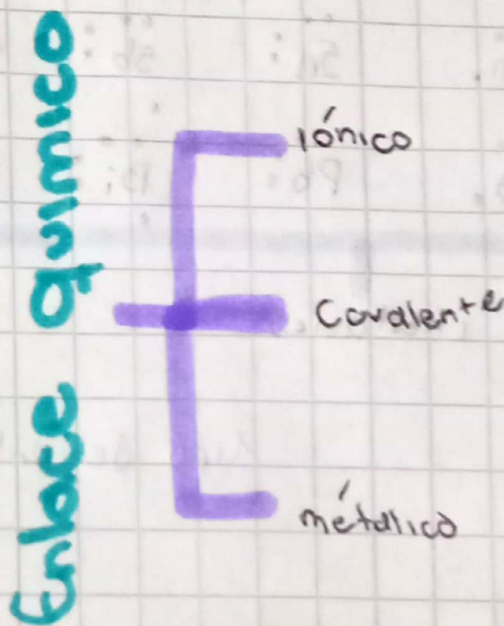


Propósito: Analizar y comprender los tipos de enlaces que se presentan en los átomos

Enlaces Químicos

Enlaces químicos son las fuerzas que mantienen unidos a los átomos dentro de los compuestos

Clasificación



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 dopos que se colocan alrededor del símbolo del elemento

Grupo	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
nº electrones de valencia	1	2	3	4	5	6	7	8
6	H [•]	Be ^{••}	B ^{••}	C ^{••}	N ^{••}	O ^{••}	F ^{••}	Ne ^{••}
5	Li [•]	Mg ^{••}	Al ^{••}	Si ^{••}	P ^{••}	S ^{••}	Cl ^{••}	Ar ^{••}
4	Na [•]	Ca ^{••}	Ga ^{••}	Ge ^{••}	As ^{••}	Se ^{••}	Br ^{••}	Kr ^{••}
3	K [•]	Sr ^{••}	In ^{••}	Sn ^{••}	Sb ^{••}	Te ^{••}	I ^{••}	Xe ^{••}
2	Rb [•]	Ba ^{••}	Tl ^{••}	Pb ^{••}	Bi ^{••}	Po ^{••}	At ^{••}	Fr ^{••}

Tabla enlaces

inestables

Estables

Diferencia de electronegatividad

Tipo de enlace

menor o igual a 0.4

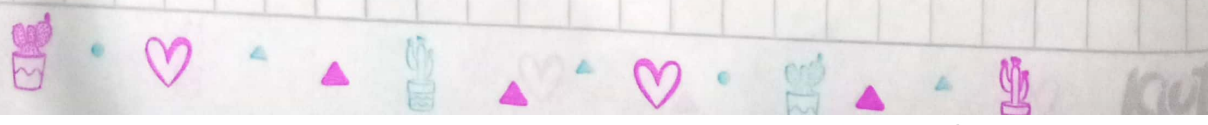
Covalente no polar

De 0.5 a 1.7

Covalente polar

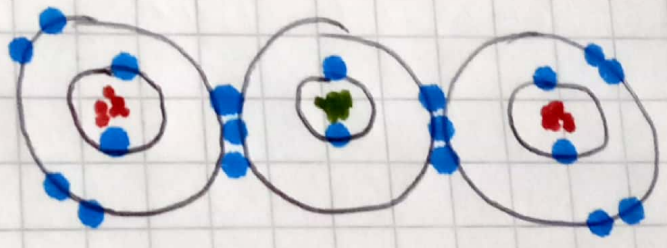
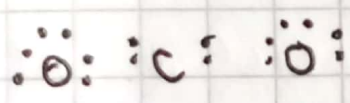
mayor a 1.7

Iónico





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