



Nuevamenterecordemos los valores de referencia

Diferencia de electronegatividades	Tipo de enlace
Menor a 0.4	Covalente no polar
De 0.4 a 1.7	Covalente polar
Mayor de 1.7	Iónico

ELECTRONEGATIVIDAD

EJEMPLO:

MOLÉCULA	DIFERENCIA DE ELECTRONEGATIVIDAD	TIPO DE ELEMENTOS (METAL O NO METAL)	TIPO DE ENLACE
O ₂	$3.5 - 3.5 = 0$	NO METAL-NO METAL	COVALENTE NO POLAR
KCl	$3.0 - 0.8 = 2.2$	METAL-NO METAL	IÓNICO
NF ₃	$4.0 - 3.0 = 1.0$	NO METAL-N METAL	COVALENTE POLAR

EJERCICIO:

MOLÉCULA	DIFERENCIA DE ELECTRONEGATIVIDAD	TIPO DE ELEMENTOS (METAL O NO METAL)	TIPO DE ENLACE
CO			
CaO			
Cl ₂			
BaS			
SO ₂			



ESCUELA SECUNDARIA OFICIAL ESTATAL 0775

BENITA GALEANA

C. ESTATAL 0711BSESUM0775 O.P. 1597881 TURNO MATUTINO CCT. 15EES1153B

CICLO ESCOLAR 2021-2022

Grupo	Profesor (a)	Correo
A, B, C, D	SILVIA ARIAS CALDERÓN	silvia.arias.cal@edomex.nuevaescuela.mx
		<p><u>PROFRA: BENITA NIETO PEREZ</u></p> <p><u>NOMBRE Y FIRMA</u></p>