

ENLACES QUÍMICOS

NOMBRE:

1. Enlace con una línea el tipo de enlace con su definición:

Enlace Iónico

Se forma cuando los átomos participantes tienen electronegatividades similares o iguales, produciendo una diferencia que puede ser igual o superior a cero y menor a 1,7.

Enlace
COVALENTE

Este tipo de enlace se presenta en los metales, que forman agregados en los que no se encuentran átomos, sino iones positivos en posiciones fijas y próximas.

Enlace
METÁLICO

Este enlace se forma cuando los átomos participantes presentan una apreciable diferencia de electronegatividad igual o mayor a 1,7.

2. De los siguientes compuestos químicos determine si cada elemento que los conforma pertenece a un elemento metal o no metal, y posteriormente determine el tipo de enlace que posee.

















3. En base a la tabla de electronegatividad, completa la siguiente tabla y determina el tipo de enlace.

ENLACE	ELECTRONEGATIVIDAD		DIFERENCIA DE ELECTRONEGATIVIDAD	TIPO DE ENLACE
H-P				
Na-Cl	0,9			
N-O		3,5		
K-Cl		3,0		
Ca-O		3,5		
C-S	2,5	2,5		

4. *Elige la respuesta según corresponda:*

1. *Los enlaces polar y no polar son una derivación del enlace:*

2. *Este tipo de enlace comparte electrones.*

3. *Enlace que esta construido por iones positivos sumergidos en una nube de electrones.*

4. *Para que se forme un enlace iónico, se requiere la presencia de:*

5. *Este tipo de enlace no conduce la electricidad.*