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.

ClO_2

KCl

LIVEWORKSHEETS

NaN_3

CO_2

N_2O_3

$CuZn$

$NaCl$

$FeNi$

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		

LIVEWORKSHEETS

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.

LIVEWORKSHEETS