

## TIPOS DE ENLACE

- I. En base a las características analizadas de los enlaces químicos, determina el tipo de enlace que se presenta en cada uno de los casos siguientes:

Como indicación deberás indicar bajo cada elemento si el elemento es un **Metal** o un **No metal** y en la columna de la derecha registrar si es un **Enlace iónico**, **Enlace covalente** o **Enlace metálico**.

Tipo de elementos		Tipo de enlace
H	Cl	
Na	Br	
Mg	S	
Li	P	
K	F	
Ba	O	
Fe	Ni	
Ca	O	
Cu	Zn	
C	O	

- II.** En base a la tabla de electronegatividad, completa la siguiente tabla y determina el tipo de enlace, recuerda que es solo diferencia, no indica que se resten:

Enlace	Electronegatividad		Diferencia de electronegatividad	Tipo de enlace
N - O		3.5		
Na – Cl	0.9			
H – P				
C – S	2.5	2.5		
K – Cl		3.0		
Ca – O		3.5		

- III.** Elige la respuesta correcta según corresponda:

1. Enlace que está construido por iones positivos sumergidos en una nube de electrones
2. Los enlaces polar y no polar son una derivación del enlace:
3. Para que se forme un enlace iónico, se requiere la presencia de:
4. Este tipo de enlace comparte electrones
5. Este tipo de enlace no conducen la electricidad
6. Este tipo de enlace conducen la electricidad solo si están fundidos o en disoluciones