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**