



TEST DE QUÍMICA
UNIDAD: ENLACES QUÍMICOS

De acuerdo a los conceptos vistos en esta unidad contesta según corresponda.

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. Cuando un átomo pierde un electrón y el otro átomo gana se forma un:**
- 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**
- 7. Cuando los átomos tienen misma electronegatividad no forman polos y pertenecen a:**
- 8. Cuando se forman estos enlaces se consideran aleaciones por la dureza y sus propiedades**
- 9. Cuando la diferencia de electronegatividades es mayor a 1.8 nos forma un enlace**
- 10. Existen átomos que aportan el par de electrones que lo comparten para formar un enlace**