

ENLACE QUÍMICO

NOMBRE: _____ FECHA: _____

I. MARCA VERDADERO O FALSO:

CARACTERÍSTICA	VERDADERO	FALSO
El enlace iónico se determina cuando la diferencia de electronegatividad es mayor a 1.7		
El enlace covalente se divide en Apolar y Polarizado.		
El enlace metálico es el responsable de las características de los metales.		
El NaCl es una sustancia iónica.		
Las sustancias covalentes tienen puntos de fusión y ebullición elevadas.		
El CO ₂ es una sustancia iónica.		

II. DETERMINA QUE ELEMENTO ES EL MAS ELECTRONEGATIVO:

Tc	VS	P
Cu	VS	Na
As	VS	Li
K	VS	Se
Cl	VS	Pd
At	VS	Mn
C	VS	Au
Cr	VS	Hg
Hf	VS	Xe

- III. DETERMINE SI SON METALES O NO METALES Y SI TIENEN ENLACE COVALENTE POLAR, APOLAR O IÓNICO.











IV. MARQUE LA ESTRUCTURA DE LEWIS CORRECTA:

ELEMENTO	ELECTRONES DEL ULTIMO NIVEL	ESTRUCTURA DE LEWIS		
<i>B</i>		* ^{**} <i>B</i> *	* ^{**} <i>B</i> *	[*] <i>B</i> *
<i>Ge</i>		* ^{**} <i>Ge</i>	* ^{**} <i>Ge</i> *	<i>Ge</i>
<i>Ca</i>		* ^{**} <i>Ca</i>	* ^{**} <i>Ca</i> *	* <i>Ca</i>
<i>Cl</i>		* ^{**} <i>Cl</i> *	* ^{**} <i>Cl</i> *	^{**} <i>Cl</i>