

## 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 <sub>2</sub> es una sustancia iónica.		

II. DETERMINA QUE ELEMENTO ES EL MAS ELECTRONEGATIVO:

<i>Tc</i>	<b>VS</b>	<i>P</i>
<i>Cu</i>	<b>VS</b>	<i>Na</i>
<i>As</i>	<b>VS</b>	<i>Li</i>
<i>K</i>	<b>VS</b>	<i>Se</i>
<i>Cl</i>	<b>VS</b>	<i>Pd</i>
<i>At</i>	<b>VS</b>	<i>Mn</i>
<i>C</i>	<b>VS</b>	<i>Au</i>
<i>Cr</i>	<b>VS</b>	<i>Hg</i>
<i>Hf</i>	<b>VS</b>	<i>Xe</i>

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>		$\begin{array}{c} ** \\ * \text{B} * \\ ** \end{array}$ $\begin{array}{c} ** \\ * \text{B} * \\ ** \end{array}$ $\begin{array}{c} * \\ \text{B} * \\ ** \end{array}$
<i>Ge</i>		$\begin{array}{c} ** \\ * \text{Ge} * \\ ** \end{array}$ $\begin{array}{c} ** \\ * \text{Ge} * \\ ** \end{array}$ $\text{Ge}$
<i>Ca</i>		$\begin{array}{c} ** \\ * \text{Ca} * \\ ** \end{array}$ $\begin{array}{c} ** \\ * \text{Ca} * \\ ** \end{array}$ $\begin{array}{c} * \\ \text{Ca} * \\ ** \end{array}$
<i>Cl</i>		$\begin{array}{c} ** \\ * \text{Cl} * \\ * \end{array}$ $\begin{array}{c} ** \\ * \text{Cl} * \\ ** \end{array}$ $\begin{array}{c} ** \\ \text{Cl} \\ ** \end{array}$