

ACTIVIDAD ENLACE COVALENTE

Nombre: _____ Sección: _____

- I. Marque si los elementos son metales o no metales y determine si tienen enlace iónico o covalente:



















- II. Marque el elemento más Electronegativo:

Cu	Vs	P
----	-----------	---

Mn	Vs	F
----	-----------	---

Ge	Vs	Cl
----	-----------	----

Li	Vs	S
----	-----------	---

N	Vs	K
---	-----------	---

Ba	Vs	Pb
----	-----------	----

III. Marca la alternativa correcta:

ELEMENTO	ELECTRONES DEL ULTIMO NIVEL	ESTRUCTURA DE LEWIS
<i>B</i>		$\begin{array}{c} ** \\ *B* \end{array} \quad \begin{array}{c} ** \\ *B* \end{array} \quad \begin{array}{c} * \\ B* \end{array}$
<i>Ge</i>		$\begin{array}{c} ** \\ *Ge \end{array} \quad \begin{array}{c} ** \\ *Ge* \end{array} \quad Ge*$
<i>Ca</i>		$\begin{array}{c} ** \\ *Ca \end{array} \quad \begin{array}{c} ** \\ *Ca* \end{array} \quad *Ca$
<i>Cl</i>		$\begin{array}{c} ** \\ *Cl* \\ * \end{array} \quad \begin{array}{c} ** \\ *Cl* \end{array} \quad \begin{array}{c} ** \\ Cl \end{array}$