

Enlaces químicos

I. SELECCIONA LA MEJOR CONTESTACIÓN (10 PUNTOS)

1. Los _____ son los encargados de formar los enlaces químicos.
2. Los _____ son los que se encuentran en el nivel principal de energía más alto del átomo.
3. Un enlace _____ se forma regularmente entre un metal y un no metal.
4. Un enlace _____ se forma regularmente entre un NO metal y un NO metal.
5. Un enlace _____ está construido por iones positivos sumergidos en una nube de cargas negativas.

6. Un enlace _____ comparte electrones.
7. En un enlace _____ se transfieren electrones.
8. Un _____ es una partícula carga que se forma cuando un átomo o grupo de átomo gana o pierde uno o más electrones.
9. Los enlaces polar y no polar son subtipos del enlace _____.
10. La _____ es una medida que demuestra la capacidad que tiene un átomo de atraer para sí electrones.

Tabla periódica

																		Metal			Metalloide			No metal																				
H																				He																								
Li	Be																	B	C	N	O	F	Ne																					
Na	Mg																	Al	Si	P	S	Cl	Ar																					
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr																											
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe																											
Cs	Ba	La-Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn																											
Fr	Ra	Ac-Lr																																										

**II. DETERMINA EL TIPO DE ELEMENTO
Y EL TIPO DE ENLACE (IÓNICO, COVALENTE O METÁLICO) (20 PUNTOS)**

Elementos enlazados	Tipo de elemento 1	Tipo de elemento 2	Tipo de enlace
Mg-O			
B-Cl			
Fe-S			
Cu-Cu			
S-O			

ENLACES QUÍMICOS

<u>H</u> 2.1																	<u>He</u>
<u>Li</u> 1.0	<u>Be</u> 1.5											<u>B</u> 2.0	<u>C</u> 2.5	<u>N</u> 3.0	<u>O</u> 3.5	<u>F</u> 4.0	<u>Ne</u>
<u>Na</u> 0.9	<u>Mg</u> 1.2											<u>Al</u> 1.5	<u>Si</u> 1.8	<u>P</u> 2.1	<u>S</u> 2.5	<u>Cl</u> 3.0	<u>Ar</u>
<u>K</u> 0.8	<u>Ca</u> 1.0	<u>Sc</u> 1.3	<u>Ti</u> 1.5	<u>V</u> 1.6	<u>Cr</u> 1.6	<u>Mn</u> 1.5	<u>Fe</u> 1.8	<u>Co</u> 1.9	<u>Ni</u> 1.8	<u>Cu</u> 1.9	<u>Zn</u> 1.6	<u>Ga</u> 1.6	<u>Ge</u> 1.8	<u>As</u> 2.0	<u>Se</u> 2.4	<u>Br</u> 2.8	<u>Kr</u>
<u>Rb</u> 0.8	<u>Sr</u> 1.0	<u>Y</u> 1.2	<u>Zr</u> 1.4	<u>Nb</u> 1.6	<u>Mo</u> 1.8	<u>Tc</u> 1.9	<u>Ru</u> 2.2	<u>Rh</u> 2.2	<u>Pd</u> 2.2	<u>Ag</u> 1.9	<u>Cd</u> 1.7	<u>In</u> 1.7	<u>Sn</u> 1.8	<u>Sb</u> 1.9	<u>Te</u> 2.1	<u>I</u> 2.5	<u>Xe</u>
<u>Cs</u> 0.7	<u>Ba</u> 0.9	<u>Lu</u>	<u>Hf</u> 1.3	<u>Ta</u> 1.5	<u>W</u> 1.7	<u>Re</u> 1.9	<u>Os</u> 2.2	<u>Ir</u> 2.2	<u>Pt</u> 2.2	<u>Au</u> 2.4	<u>Hg</u> 1.9	<u>Tl</u> 1.8	<u>Pb</u> 1.9	<u>Bi</u> 1.9	<u>Po</u> 2.0	<u>At</u> 2.2	<u>Rn</u>
<u>Fr</u> 0.7	<u>Ra</u> 0.9	<u>Lr</u>	<u>Rf</u>	<u>Db</u>	<u>Sg</u>	<u>Bh</u>	<u>Hs</u>	<u>Mt</u>	<u>Ds</u>	<u>Uuu</u>	<u>Uub</u>	<u>Uut</u>	<u>Uuq</u>	<u>Uup</u>	<u>Uuh</u>	<u>Uus</u>	<u>Uuo</u>

II. DETERMINA LA ELECTRONEGATIVIDAD DE CADA ELEMENTO, SU DIFERENCIA EN ELECTRONEGATIVIDAD Y EL TIPO DE ENLACE(COVALENTE POLAR, COVALENTE NO POLAR O IÓNICO)(25 PUNTOS)				
Elementos enlazados	Electronegatividad de elemento 1	Electronegatividad de elemento 2	Diferencia en electronegatividad	Tipo de enlace
H-Cl				
Na-Cl				
Be-Cl				
Ca-F				
N-N				

III. CONTESTA (5 PUNTOS)

1. ¿Qué tipo de elementos por lo general son más electronegativos?