



EVALUACIÓN SUMATIVA

Instrucciones. Selecciona la respuesta correcta de cada una de las siguientes preguntas.

<p>1.- ¿Cuál modelo de enlace explicaría al compuesto LiF?</p> <p>a) covalente no polar b) covalente polar c) iónico d) metálico</p>	<p>2.- ¿Por qué tú elección en el compuesto LiF? Pregunta 1.</p> <p>a) poseen una gran diferencia de electronegatividad b) el litio pierde con facilidad un electrón c) el flúor es muy electronegativo d) el flúor gana fácilmente un electrón</p>															
<p>3.- ¿Qué tipo de enlace formaría al unirse el carbono con el hidrógeno?</p> <p>a) enlace covalente polar b) enlace iónico c) enlace metálico d)) enlace covalente no polar</p>	<p>4.- El enlace de los átomos de cloro y de potasio es fuertemente iónico ¿Cuál es la razón?</p> <p>a) ambos poseen la misma electronegatividad b) la electronegatividad del cloro es mucho mayor que la del potasio c) el potasio tiene mayor electronegatividad que el cloro. e) el cloro y el potasio tienen alta electroafinidad</p>															
<p>5.- ¿En cuál de los siguientes casos se espera que el enlace sea fundamentalmente covalente?</p> <p>a) un elemento metálico y otro no metálico b) el hidrogeno con un elemento metálico c) el carbono con átomos no metálicos d) entre metales alcalinos</p>	<p>6.- En cada una de las sustancias: KF, CCl₄, H₂ y MgO. Predomina un tipo de enlace a temperatura ambiente. Señale cual de las opciones es correcta:</p> <table border="1" data-bbox="841 1150 1516 1339"> <thead> <tr> <th></th> <th>iónico</th> <th>covalente</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>a)</td> <td>MgO, H₂</td> <td>CCl₄, KF</td> </tr> <tr> <td>b)</td> <td>CCl₄, KF</td> <td>Mg, H₂</td> </tr> <tr> <td>c)</td> <td>H₂, CCl₄</td> <td>KF, MgO</td> </tr> <tr> <td>d)</td> <td>KF, MgO</td> <td>CCl₄, H₂</td> </tr> </tbody> </table>		iónico	covalente	a)	MgO, H ₂	CCl ₄ , KF	b)	CCl ₄ , KF	Mg, H ₂	c)	H ₂ , CCl ₄	KF, MgO	d)	KF, MgO	CCl ₄ , H ₂
	iónico	covalente														
a)	MgO, H ₂	CCl ₄ , KF														
b)	CCl ₄ , KF	Mg, H ₂														
c)	H ₂ , CCl ₄	KF, MgO														
d)	KF, MgO	CCl ₄ , H ₂														
<p>7.- La unión iónica se favorece de la diferencia de electronegatividad y por el mayor tamaño del ion positivo (para cargas iguales) ¿Cuál será la unión mas iónica entre los átomos de K, F, Na y Cl?</p> <p>a) KF b) NaF c) KCl d) NaCl</p>	<p>8.- Observa la ubicación de cada elemento en la tabla periódica y contesta ¿en cuál de las siguientes especies puede existir una unión iónica?</p> <p>a) F – F b) Li – F c) Cl – F d) N – F</p>															
<p>9.- Observando la ubicación de los elementos en la tabla periódica ¿qué molécula representa un enlace covalente?</p> <p>a) CaO b) KF c) NaCl d) H₂O</p>	<p>10.- Consulta la electronegatividad del azufre y la del oxígeno, predice el tipo de enlace que forma el siguiente par S–O</p> <p>a) enlace covalente no polar b) enlace covalente polar c) enlace iónico d) enlace metálico</p>															