

Alumno:

Fecha: 28/10/2020

Indicadores de Logro:

- Representa uniones iónicas
- Distingue elementos metálicos y no metálicos a partir del análisis de los electrones del último nivel de energía.
- Conoce las propiedades de los compuestos iónicos.
- Utiliza correctamente la notación de Lewis.
- Escribe correctamente la fórmula iónica y molecular de las sustancias.

Calificación:

PA	PO	ACTIVIDADES																										
		E1 Arrastra las opciones según corresponda																										
		<table border="1"> <thead> <tr> <th>FÓRMULA MOLECULAR</th> <th>FÓRMULA IÓNICA</th> <th>UNIÓN</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>K_2O</td> <td></td> <td>$Mg \cdot \rightarrow H$</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td>$Al \cdot \rightarrow O$</td> </tr> <tr> <td>Fe_2O_3</td> <td></td> <td>$2 Fe^{+3} 3 [:O:]^{-2}$</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td>$Zn \cdot \rightarrow O$</td> </tr> <tr> <td>MgH_2</td> <td></td> <td>$K^{+1} [:O:]^{-2}$</td> </tr> <tr> <td>FeO</td> <td></td> <td>$Fe \cdot \rightarrow O$</td> </tr> <tr> <td>NO CORRESPONDE A NINGUNA FÓRMULA</td> <td></td> <td>$Al^{+2} O^{-3}$</td> </tr> </tbody> </table>	FÓRMULA MOLECULAR	FÓRMULA IÓNICA	UNIÓN	K_2O		$Mg \cdot \rightarrow H$			$Al \cdot \rightarrow O$	Fe_2O_3		$2 Fe^{+3} 3 [:O:]^{-2}$			$Zn \cdot \rightarrow O$	MgH_2		$K^{+1} [:O:]^{-2}$	FeO		$Fe \cdot \rightarrow O$	NO CORRESPONDE A NINGUNA FÓRMULA		$Al^{+2} O^{-3}$		NO HAY FÓRMULA QUE CORRESPONDA A ESTE ESPACIO.
FÓRMULA MOLECULAR	FÓRMULA IÓNICA	UNIÓN																										
K_2O		$Mg \cdot \rightarrow H$																										
		$Al \cdot \rightarrow O$																										
Fe_2O_3		$2 Fe^{+3} 3 [:O:]^{-2}$																										
		$Zn \cdot \rightarrow O$																										
MgH_2		$K^{+1} [:O:]^{-2}$																										
FeO		$Fe \cdot \rightarrow O$																										
NO CORRESPONDE A NINGUNA FÓRMULA		$Al^{+2} O^{-3}$																										
				NO HAY FÓRMULA QUE CORRESPONDA A ESTE ESPACIO.																								
				NO HAY FÓRMULA QUE CORRESPONDA A ESTE ESPACIO.																								
				NO HAY FÓRMULA QUE CORRESPONDA A ESTE ESPACIO.																								
				NO HAY FÓRMULA QUE CORRESPONDA A ESTE ESPACIO.																								
				NO HAY FÓRMULA QUE CORRESPONDA A ESTE ESPACIO.																								
				NO HAY FÓRMULA QUE CORRESPONDA A ESTE ESPACIO.																								
		Fe_3O_2	Al_2O_3	Zn_2O																								
				ZnO																								

E2 Marca la/s opción/es correcta/s:

Las uniones químicas se forman para que:

- Los átomos tengan una configuración menos estable.
- Los átomos sean más estables.
- Los átomos adquieran la configuración electrónica de los gases nobles.
- Todos los átomos se encuentran rodeados de 8 electrones en su última órbita.
- Todas las respuestas son correctas.

Un elemento que pertenece al grupo II A:

- Cede electrones.
- Es un no metal.
- Al ceder electrones adquiere carga negativa.
- Es un metal.
- Todas las opciones son correctas.

Cuando los no metales forman uniones iónicas:

- Forman cationes.
- Forman aniones.
- Se unen con los metales ganando electrones.
- Adquieren carga negativa.
- Todas las opciones son correctas.

Los compuestos iónicos:

- Conducen la electricidad.
- Poseen puntos de fusión y ebullición bajos.
- Son duros y frágiles.
- Son solubles en agua.
- Todas las opciones son correctas.

Un elemento X del grupo IIIA y otro elemento Y del grupo VII A:

- Forman un compuesto cuya fórmula molecular es XY_3 .
- Forman un compuesto cuya fórmula molecular es X_3Y .
- X cede tres electrones y forma el ión X^{3-} .
- Y gana tres electrones y forma el ión Y^{3-} .

El aluminio, elemento que se ubica en el grupo 13, al unirse con cualquier no metal:

- Gana electrones
- Pierde electrones
- Adquiere carga +3
- Adquiere carga -3
- La carga que adquiere va a depender de cuantos electrones trasfiera, es decir no es fija.

