

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

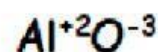
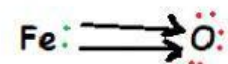
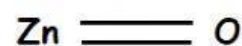
ACTIVIDADES

E1 Arrastra las opciones según corresponda

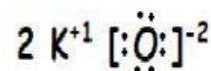
FÓRMULA MOLECULAR	FÓRMULA IÓNICA	UNIÓN
K_2O		
Fe_2O_3		
MgH_2		
FeO		
NO CORRESPONDE A NINGUNA FÓRMULA		

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.



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.

