

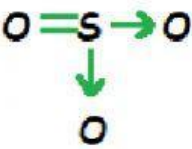
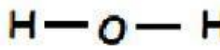
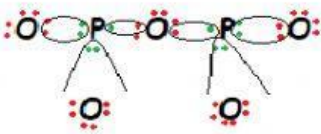
Alumno:

Fecha: / /20

Indicadores de Logro:

- Representa uniones covalentes
- Conoce las propiedades de los compuestos covalentes.
- Utiliza correctamente la notación de Lewis.
- Escribe correctamente el diagrama de rayas y fórmula molecular de las sustancias.

Calificación:

PA	PO	ACTIVIDADES																								
		E1 Arrastra y coloca cada representación dentro del cuadro según corresponda <table border="1"> <thead> <tr> <th>FÓRMULA</th> <th>UNIÓN</th> <th>DIAGRAMA DE RAYAS</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>H₂S</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>SO₃</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>HCl</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>H₂O</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>P₂O₅</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>Cl₂O₅</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>NO CORRESPONDE CON NINGUNA FÓRMULA</td> <td colspan="2"></td> </tr> </tbody> </table>   H⁺Cl⁻¹     H-Cl Cl⁺⁵ O⁻²   NO HAY FÓRMULAS PARA ESTE ESPACIO NO HAY FÓRMULAS PARA ESTE ESPACIO NO HAY FÓRMULAS PARA ESTE ESPACIO NO HAY FÓRMULAS PARA ESTE ESPACIO NO HAY FÓRMULAS PARA ESTE ESPACIO	FÓRMULA	UNIÓN	DIAGRAMA DE RAYAS	H ₂ S			SO ₃			HCl			H ₂ O			P ₂ O ₅			Cl ₂ O ₅			NO CORRESPONDE CON NINGUNA FÓRMULA		
FÓRMULA	UNIÓN	DIAGRAMA DE RAYAS																								
H ₂ S																										
SO ₃																										
HCl																										
H ₂ O																										
P ₂ O ₅																										
Cl ₂ O ₅																										
NO CORRESPONDE CON NINGUNA FÓRMULA																										
		E2 Marca la/s opción/es correcta/s: En las uniones covalentes: ☐ Los átomos ganan electrones para tener una configuración estable. ☐ Los átomos comparten electrones para tener una configuración estable. ☐ Todos los átomos se encuentran rodeados de 8 electrones en su última órbita. ☐ Si comparten tres electrones establecen una unión covalente triple.																								

Un elemento que pertenece al grupo V A al combinarse con el hidrógeno:

- ☐ Gana 3 electrones.
- ☐ Establece una unión covalente triple.
- ☐ Adquiere carga 3 - al ganar electrones.
- ☐ Ninguna de las opciones es correcta.

Cuando los no metales forman uniones covalentes:

- ☐ Forman aniones.
- ☐ Comparten pares de electrones.
- ☐ Adquieren carga negativa.
- ☐ Todas las opciones son correctas.

Los compuestos covalentes:

- ☐ Son solubles en solventes orgánicos como éter, cloroformo, etc. Generalmente insolubles en agua.
- ☐ Poseen puntos de fusión y de ebullición bajos.
- ☐ No conducen la corriente eléctrica pues carecen de iones.
- ☐ Ninguna opción es correcta.

Una unión covalente dativa se establece:

- ☐ Siempre que a un elemento le sobran pares de electrones.
- ☐ Cuando un elemento que ha logrado estabilidad comparte un electrón con otro elemento.
- ☐ Cuando un elemento que ha logrado estabilidad comparte un par de electrones con otro elemento.
- ☐ Todas las opciones son correctas.
- ☐ Ninguna opción es correcta.

Las uniones covalentes son:

- ☐ Simples: cuando comparten un electrón.
- ☐ Dobles: cuando comparten dos pares de electrones.
- ☐ Triples: cuando comparten tres electrones.
- ☐ Ninguna opción es correcta.
- ☐ Todas las opciones son correctas.