




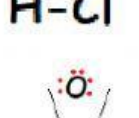


PA	PO	ACTIVIDADES																								
		<p>E1 Arrastra y coloca cada representación dentro del cuadro según corresponda</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; margin-bottom: 20px;"> <thead> <tr> <th style="width: 33%;">FÓRMULA</th> <th style="width: 33%;">UNIÓN</th> <th style="width: 33%;">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 style="text-align: center;">NO CORRESPONDE CON NINGUNA FÓRMULA</td> <td colspan="2"></td> </tr> </tbody> </table> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div style="width: 45%;">      </div> <div style="width: 45%;">  </div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-between; margin-top: 10px;"> <div style="width: 45%;"> <p>NO HAY FÓRMULAS PARA ESTE ESPACIO</p> <p>NO HAY FÓRMULAS PARA ESTE ESPACIO</p> </div> <div style="width: 45%;"> <p>NO HAY FÓRMULAS PARA ESTE ESPACIO</p> <p>NO HAY FÓRMULAS PARA ESTE ESPACIO</p> </div> </div>	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																										
		<p>E2 Marca la/s opción/es correcta/s:</p> <p>En las uniones covalentes:</p> <div style="margin-top: 10px;"> <input type="checkbox"/> Los átomos ganan electrones para tener una configuración estable. <input type="checkbox"/> Los átomos comparten electrones para tener una configuración estable. <input type="checkbox"/> Todos los átomos se encuentran rodeados de 8 electrones en su última órbita. <input type="checkbox"/> Si comparten tres electrones establecen una unión covalente triple. </div>																								

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.