

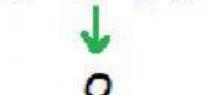
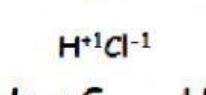
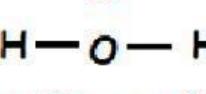
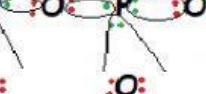
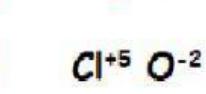
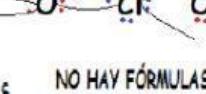
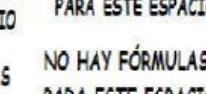
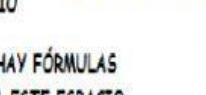
Alumno:

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		
		FÓRMULA	UNIÓN	DIAGRAMA DE RAYAS
		H_2S		
		SO_3		
		HCl		
		H_2O		
		P_2O_5		
		Cl_2O_5		
		NO CORRESPONDE CON NINGUNA FÓRMULA		
				
				
				
				
				
		E2 Marca la/s opción/es correcta/s:		
		En las uniones covalentes:		
		<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.		

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.