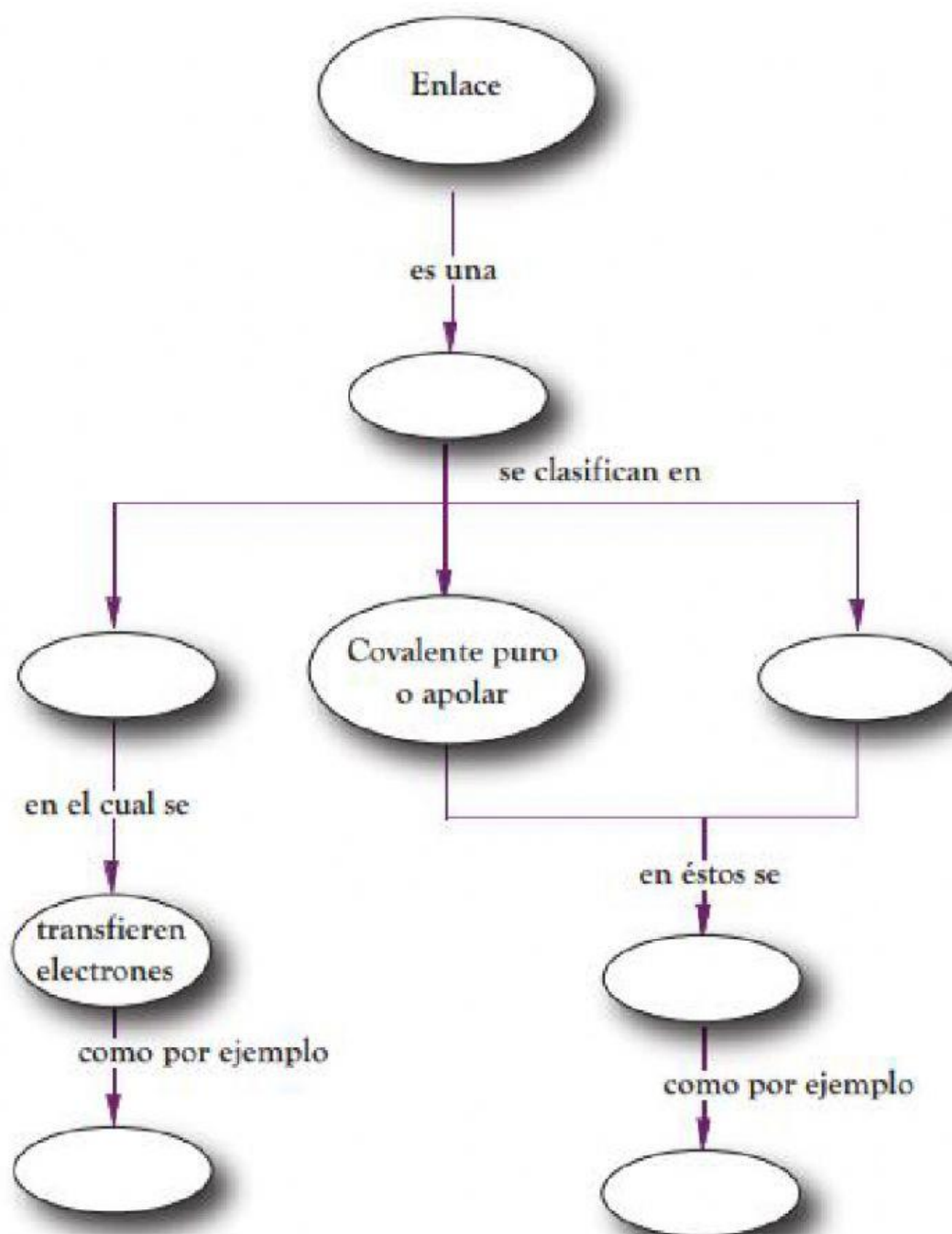


1. A continuación, se presenta el esquema de un mapa conceptual. Escribe las palabras del recuadro que hacen falta para completarlo correctamente.

Unión química, iónico, covalente polar, comparten electrones, cloruro de sodio, agua



2. Escribe la letra de la respuesta correcta en el paréntesis o escribe en el cuadro la respuesta correcta.

1. La Regla del Octeto establece que: ()
 - a) el número de electrones de la última capa o nivel de energía tiene que ser mayor de 8.
 - b) el número de electrones de la última capa o nivel de energía tiene que ser menor de 8.
 - c) el número de electrones de la última capa o nivel de energía tiene que ser igual a 8.
 - d) el número de electrones de la penúltima capa o nivel de energía tiene que ser mayor de 8.
2. Menciona la familia de elementos de la tabla periódica que son estables químicamente:

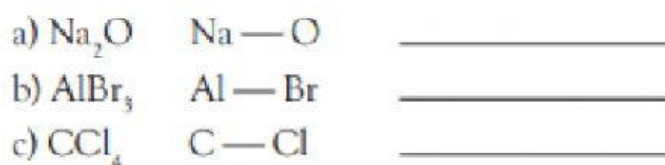
3. ¿Cuál es la razón por la que son estables químicamente? _____

4. A los electrones del último nivel de energía se les conoce como electrones de: ()
 - a) núcleo.
 - b) reducción.
 - c) oxidación.
 - d) valencia.
5. Los átomos tienden a ganar, perder o compartir electrones cuando reaccionan químicamente al formar compuestos para: ()
 - a) adquirir una configuración electrónica semejante a los metales alcalinos.
 - b) adquirir una configuración electrónica semejante a los gases nobles.
 - c) adquirir una configuración electrónica semejante a los halógenos.
 - d) adquirir una configuración electrónica semejante a los metales alcalinotérreos.
6. La electronegatividad es: ()
 - a) la tendencia que posee un átomo para rechazar los electrones de un enlace.
 - b) la tendencia que posee un átomo para aceptar los electrones de un enlace.
 - c) la tendencia que posee un átomo para atraer los electrones de un enlace.
 - d) la tendencia que posee un átomo para expulsar los electrones de un enlace.
7. Un enlace químico se define como la: ()
 - a) fuerza que mantiene unidos a los átomos.
 - b) fuerza que separa a los átomos.
 - c) fuerza que deforma a las moléculas.
 - d) fuerza que estandariza el tamaño de los átomos.
8. ¿Cómo se llama el enlace formado en un compuesto que tiene átomos de igual electronegatividad y donde ambos comparten pares de electrones? ()
 - a) iónico.
 - b) covalente puro.
 - c) metálico.
 - d) covalente polar.
 - e) covalente coordinado.
9. Esta unión se caracteriza porque sólo uno de los átomos presente en un compuesto proporciona un par de electrones y los comparte con otro átomo, y así ambos tienen configuración de gas noble; es un enlace: ()
 - a) iónico.
 - b) covalente puro.
 - c) metálico.
 - d) covalente polar.
 - e) covalente coordinado.
10. Es la unión entre un elemento de alta electronegatividad y otro de baja electronegatividad para formar un compuesto con un enlace: ()
 - a) iónico.
 - b) covalente puro.
 - c) metálico.
 - d) covalente polar.
 - e) covalente coordinado.

3. Completa la siguiente tabla realizando lo que en cada columna se solicita, escribiendo la respuesta correcta en los cuadros.

Elementos	Diferencia de electronegatividad	Tipo de enlace
K F		
O O		
H Cl		
H O		

4. Indica el tipo de enlace que tienen los elementos que conforman los siguientes compuestos:



5. Haz clic en el cuadro que se la respuesta correcta.

¿Qué características tiene un enlace covalente polar?

- ☐ Se da entre no metales diferentes, cuya diferencia de electronegatividad es menor que 1,7 pero diferente de cero.
- ☐ Se da entre metales diferentes, cuya diferencia de electronegatividad es menor que 1,1 pero diferente de cero.
- ☐ Se da entre no metales iguales, cuya diferencia de electronegatividad es menor que 1,99 pero diferente de cero.
- ☐ Se da entre metales iguales, cuya diferencia de electronegatividad es mayor que 1,7 pero diferente de 1,7.

¿Qué tipo de enlace está presente en la molécula del agua?

- ☐ Enlace covalente polar
- ☐ Enlace dativo apolar
- ☐ Enlace covalente apolar
- ☐ Enlace electrovalente

6. Contesta las siguientes preguntas.

- a. ¿Por qué es posible que se originen los enlaces covalentes polar y no polar?

- b. ¿Por qué los compuestos covalentes reticulares no son solubles en ningún tipo de solvente?