



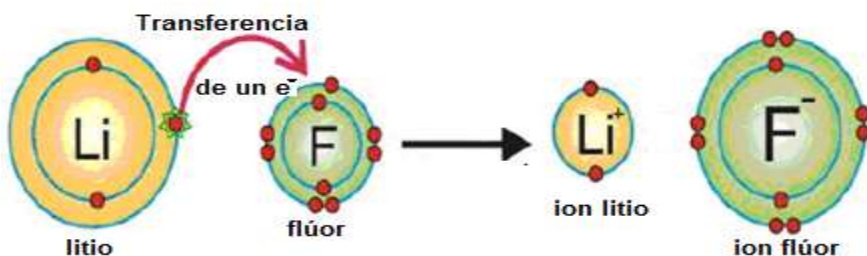
EVALUACIÓN FORMATIVA

Instrucciones. Selecciona el inciso que conteste correctamente a cada una de las preguntas.

1. () Al combinarse los elementos metálicos con los no metálicos tendiendo a obtener la distribución electrónica de un gas noble (regla del octeto) lo hacen:

- a) ganando electrones
- b) cediendo electrones
- c) compartiendo electrones
- d) ganando protones

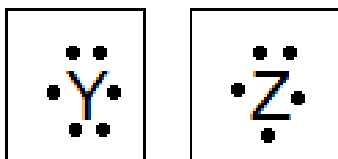
2. () En la siguiente figura se observa que un átomo de litio cede su electrón externo a un átomo de flúor. La distribución de los electrones que adquiere el flúor en su nivel externo es semejante a la de los:



- a) metales alcalinos.
 - b) gases nobles.
 - c) halógenos.
 - d) metaloides
3. () Es el enlace en una molécula cuyos átomos comparten electrones de tal manera que dicha compartición se lleva a cabo de manera desigual.

- a) iónico
- b) covalente no polar
- c) metálico
- d) covalente polar

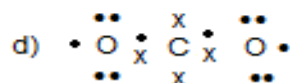
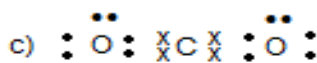
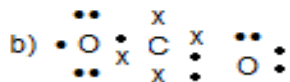
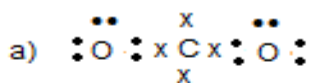
4. () Considera los elementos hipotéticos Y y Z cuyas estructuras de Lewis son las siguientes:



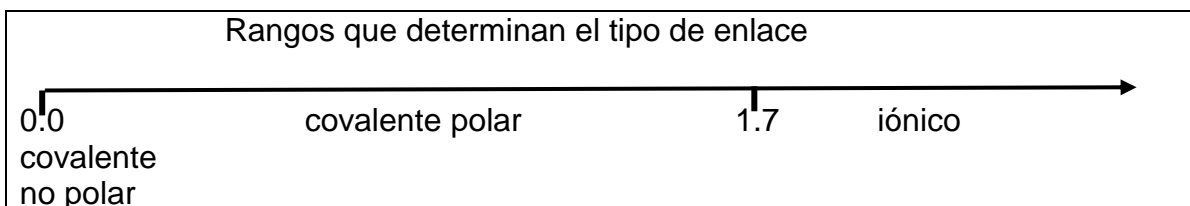
A qué grupo de la tabla periódica pertenece Y y Z, respectivamente.

- a) IIA (2) IA (1)
- b) IVA (14) IIIA (13)
- c) VIA (16) VA (15)
- d) VIIIA (18) VIA (17)

5. () ¿Cuál estructura de Lewis es la que representa a la molécula del CO₂?



6. () Con base en la diferencia de electronegatividad, clasifica los enlaces de las sustancias KCl, NO₂ y H₂ en iónico, covalente no polar o covalente polar. (Valores de electronegatividad: K = 0.8, Cl = 3.0, N = 3.0, O = 3.5, H = 2.1)

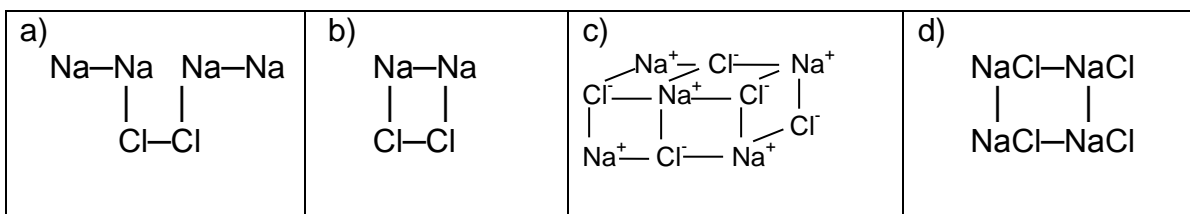


- a) iónico: KCl, covalente no polar: NO₂, covalente polar: H₂
 b) iónico: NO₂, covalente no polar: H₂, covalente polar: KCl
 c) iónico: H₂, covalente no polar: KCl, covalente polar: NO₂
 d) iónico: KCl, covalente no polar: H₂, covalente polar: NO₂

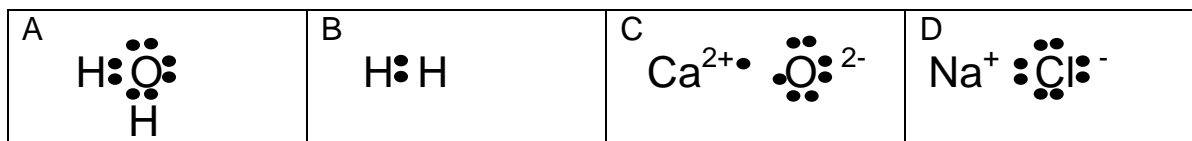
7. () ¿Qué tipo de enlace se forma entre los átomos de carbono y cloro al formar el tetracloruro de carbono CCl₄. (Valores de electronegatividad: C = 2.5, Cl = 3.0)

- a) iónico
 b) covalente polar
 c) covalente no polar
 d) enlace de hidrógeno

8. () Representación de la estructura **iónica** que se forma por atracción de iones de cargas opuestas cuando los átomos de sodio ceden su electrón de valencia a los átomos de cloro para formar los iones sodio y cloruro.

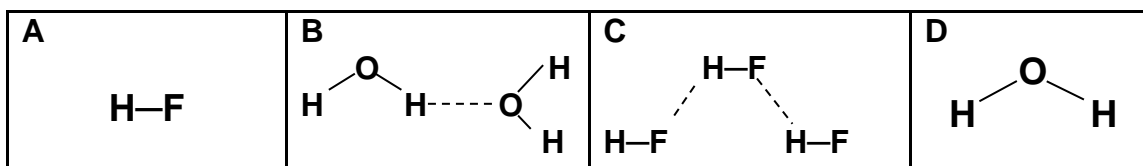


9. () Cuáles representaciones corresponden a enlaces iónicos y cuáles a enlaces covalentes.



- a) iónicos A y D, covalentes B y C
- b) iónicos B y D, covalentes A y C
- c) iónicos C y D, covalentes A y B
- d) iónicos A y B, covalentes C y D

10. () Representaciones en las que se muestran moléculas que se atraen por puente o enlace de hidrógeno.



- a) A y B
- b) B y C
- c) C y D
- d) A y D