



## EVALUACIÓN FORMATIVA

**Instrucción.** Escribe dentro del paréntesis la letra del inciso que corresponda a la opción correcta.

**1. ( ) Los Números de oxidación del cloro y del potasio son (1-) y (1+), respectivamente. Con base en esto, la fórmula del cloruro de potasio es:**

- a)  $K_2Cl$
- b)  $KCl_2$
- c)  $KCl$
- d)  $KCl_3$

**2. ( ) El catión hierro presenta dos estados de oxidación  $Fe^{2+}$  y  $Fe^{3+}$ . Tomando en cuenta que el número de oxidación del azufre en el sulfuro de hierro (II)  $S^{2-}$ , la fórmula de este compuesto es:**

- a)  $FeS$
- b)  $FeS_2$
- c)  $Fe_2S_3$
- d)  $Fe_2S$

**3. Relación de columnas. Escribe dentro del paréntesis la letra que corresponda a la fórmula con el nombre de los compuestos correspondientes:**

- |                    |                       |
|--------------------|-----------------------|
| A) $NH_4Cl$        | ( ) Fosfato de amonio |
| B) $(NH_4)_2 SO_4$ | ( ) Cloruro de amonio |
| C) $NH_4NO_3$      | ( ) Sulfato de amonio |
| D) $(NH_4)_3 PO_4$ | ( ) Nitrato de amonio |

**4. Escribir los nombres para los siguientes compuestos.**

- A)  $KNO_3$  \_\_\_\_\_
- B)  $CaCO_3$  \_\_\_\_\_
- C)  $Ca_3(PO_4)_2$  \_\_\_\_\_
- D)  $(NH_4)_2SO_4$  \_\_\_\_\_



**5. Instrucción. Complete la siguiente tabla, escribiendo correctamente las fórmulas de los compuestos que se forman por la unión de los cationes y aniones.**

	ANIONES			
CATIONES	Cl <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
K <sup>+</sup>				
Mg <sup>2+</sup>			Mg <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	
Al <sup>3+</sup>				
Zn <sup>2+</sup>	ZnCl <sub>2</sub>			

**6. Instrucción. Escribe las fórmulas resultantes así como sus nombres, según el ejemplo.**

CATION	ANIONES			
	Cl <sup>-</sup> Cloruro	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> Sulfato	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> Nitrato	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup> Fosfato
Na <sup>+</sup> Sodio	Na Cl Cloruro de sodio.			