



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^-	NO_3^-	PO_4^{3-}	CO_3^{2-}
K^+				
Mg^{2+}			$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	
Al^{3+}				
Zn^{2+}	ZnCl_2			

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

CATION	ANIONES			
	Cl^- Cloruro	SO_4^{2-} Sulfato	NO_3^- Nitrato	PO_4^{3-} Fosfato
Na^+ Sodio	Na Cl Cloruro de sodio.			