

### EJERCICIOS DE FORMULACIÓN INORGÁNICA N° 3

**Formular** o **nombrar** los siguientes compuestos:

1. Óxido de calcio	2. Óxido de platino(IV)
3. Monóxido de carbono	4. Tetraóxido de dinitrógeno
5. Hidruro de Litio	6. Hidróxido de Aluminio
7. Amoniaco	8. Sulfuro de cinc
9. Cloruro de hidrógeno	10. Fluoruro de hidrógeno
11. Ácido nítrico	12. Ácido perclórico
13. Fosfato de calcio	14. Permanganato de potasio
15. Dicromato de sodio	16. $\text{Fe}_2\text{O}_3$
17. $\text{PtO}_2$	18. $\text{CO}_2$
19. $\text{O}_5\text{Cl}_2$	20. $\text{N}_2\text{O}_5$
21. $\text{BaH}_2$	22. $\text{AgOH}$
23. $\text{Cu}(\text{OH})_2$	24. $\text{AsH}_3$
25. $\text{H}_2\text{S}$	26. $\text{NH}_4\text{Cl}$
27. $\text{H}_2\text{SO}_4$	28. $\text{KNO}_3$
29. $\text{NaClO}$	30. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

### **RESPUESTAS EJERCICIOS FORMULACIÓN N° 3**

<b>1.</b> CaO	<b>2.</b> PtO <sub>2</sub>
<b>3.</b> CO	<b>4.</b> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>
<b>5.</b> LiH	<b>6.</b> Al(OH) <sub>3</sub>
<b>7.</b> NH <sub>3</sub>	<b>8.</b> ZnS
<b>9.</b> HCl	<b>10.</b> HF
<b>11.</b> HNO <sub>3</sub>	<b>12.</b> HClO <sub>4</sub>
<b>13.</b> Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>14.</b> KMnO <sub>4</sub>
<b>15.</b> Na <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	<b>16.</b> Óxido de hierro(III)
<b>17.</b> Óxido de platino(IV)	<b>18.</b> Dióxido de carbono
<b>19.</b> Dicloruro de pentaoxígeno	<b>20.</b> Óxido de nitrógeno(V)
<b>21.</b> Hidruro de bario	<b>22.</b> Hidróxido de plata
<b>23.</b> Hidróxido de cobre(II)	<b>24.</b> Trihidruro de arsénico (arsano)
<b>25.</b> Sulfuro de hidrógeno	<b>26.</b> Cloruro de amonio
<b>27.</b> Ácido sulfúrico	<b>28.</b> Nitrato de potasio
<b>29.</b> Hipoclorito de sodio	<b>30.</b> Hidrogenocarbonato de calcio