

## EJERCICIOS DE FORMULACIÓN INORGÁNICA N° 1

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

1. Óxido de potasio	2. Óxido de plomo(IV)
3. Óxido de fósforo(V)	4. Óxido de carbono(II)
5. Dióxido de nitrógeno	6. Hidruro de cobre(I)
7. Hidruro de oro(III)	8. Ácido clorhídrico
9. Yoduro de hidrógeno	10. Cloruro de rubidio
11. Sulfuro de hidrógeno	12. Metano
13. Arsano	14. Amoniacó
15. SrO	16. MnO
17. CO	18. Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
19. N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	20. BaH <sub>2</sub>
21. CoO	22. BeO
23. ZnS	24. AgBr
25. Cs <sub>2</sub> S	26. NiCl <sub>3</sub>
27. KI	28. MnF <sub>3</sub>
29. K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	30. FeAsO <sub>4</sub>

## **RESPUESTAS EJERCICIOS FORMULACIÓN N° 1**

<b>1.</b> K <sub>2</sub> O	<b>2.</b> PbO <sub>2</sub>
<b>3.</b> P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	<b>4.</b> CO
<b>5.</b> NO <sub>2</sub>	<b>6.</b> CuH
<b>7.</b> AuH <sub>3</sub>	<b>8.</b> HCl (ac)
<b>9.</b> HI	<b>10.</b> RbCl
<b>11.</b> H <sub>2</sub> S	<b>12.</b> CH <sub>4</sub>
<b>13.</b> AsH <sub>3</sub>	<b>14.</b> NH <sub>3</sub>
<b>15.</b> Óxido de estroncio	<b>16.</b> Monóxido de manganeso
<b>17.</b> Monóxido de carbono	<b>18.</b> Óxido de aluminio
<b>19.</b> Óxido de nitrógeno(III)	<b>20.</b> Hidruro de bario
<b>21.</b> Óxido de cobalto(II)	<b>22.</b> Óxido de berilio
<b>23.</b> Sulfuro de cinc	<b>24.</b> Bromuro de plata
<b>25.</b> Sulfuro de cesio	<b>26.</b> Cloruro de níquel(III)
<b>27.</b> Yoduro de potasio	<b>28.</b> Fluoruro de manganeso(III)
<b>29.</b> Dicromato de potasio	<b>30.</b> Arseniato de hierro(III)