

## EJERCICIOS DE FORMULACIÓN

1. Óxido de sodio	2. Óxido de cinc
3. Tetrahidruro de platino	4. Óxido de carbono (II)
5. Tetraóxido de dinitrógeno	6. Hidruro de plata
7. Hidróxido de oro (III)	8. Sulfuro de hidrógeno
9. Bromuro(1-)	10. Cloruro de potasio
11. Ácido sulfúrico	12. Ácido iodoso
13. Estibano	14. Trifluoruro de fósforo
15. Dihidrogeno(heptaoxidocromato)	16. Hidruro de hierro(2+)
17. MgO	18. CO <sub>2</sub>
19. B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	20. NO
21. RaH <sub>2</sub>	22. Co(OH) <sub>2</sub>
23. Be(OH) <sub>2</sub>	24. SbH <sub>3</sub>
25. HBr	26. Al <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>
27. HClO <sub>4</sub>	28. HNO <sub>3</sub>
29. HMnO <sub>4</sub>	30. H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
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. Amoníaco	8. Sulfuro de zinc
9. Dicloruro de trioxígeno	10. Ioduro de hidrógeno
11. Ácido nítrico	12. Ácido perclórico
13. Tihidrogeno(tetraoxidofosfato)	14. Dihidrogeno(tetraoxidosulfato)
15. hidrogeno(oxidoclorato)	16. Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
17. PtO <sub>2</sub>	18. CO <sub>2</sub>
19. Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	20. N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
21. BaH <sub>2</sub>	22. Ag(OH)
23. Cu(OH) <sub>2</sub>	24. AsH <sub>3</sub>
25. H <sub>2</sub> S	26. NH <sub>4</sub> (OH)
27. H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	28. N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
29. H <sub>4</sub> ClO	30. Pb(OH) <sub>4</sub>