

EJERCICIOS DE FORMULACIÓN INORGÁNICA Nº 5

Formular o **nombrar** los siguientes compuestos:

1. $\text{Mg}(\text{OH})_2$	2. SO_3
3. KClO_3	4. CaCr_2O_7
5. BeSe	6. $(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$
7. NaHCO_3	8. $\text{Pb}(\text{OH})_2$
9. AuNO_2	10. SnI_4
11. SrO_2	12. H_2S (ac)
13. NiSeO_2	14. $\text{Fe}(\text{MnO}_4)_3$
15. PCl_5	16. CoO
17. LiHCO_3	18. $\text{Al}_4(\text{P}_2\text{O}_7)_3$
19. MgSO_4	20. AsH_3
21. Ácido telurhídrico	22. Óxido de fósforo(V)
23. Dióxido de carbono	24. Monóxido de mercurio
25. Cloruro de cobre(II)	26. Ácido hipoyodoso
27. Dicloruro de oxígeno	28. Sulfato de calcio
29. Ácido sulfuroso	30. Hiposulfito de rubidio
31. Dióxido de manganeso	32. Hidróxido de bario
33. Fosfato de cesio	34. Peróxido de sodio
35. Clorito de francio	36. Dicromato de amonio
37. Hidrogenosulfito de potasio	38. Manganato de potasio
39. Tricloruro de fósforo	40. Sulfuro de nitrógeno(III)

RESPUESTAS EJERCICIOS FORMULACIÓN Nº 5

1. Hidróxido de magnesio	2. Óxido de azufre(VI)
3. Clorato de potasio	4. Dicromato de calcio
5. Selenuro de berilio	6. Cromato de amonio
7. Hidrogenocarbonato de sodio	8. Hidróxido de plomo(II)
9. Nitrito de oro(I)	10. Yoduro de estaño(IV)
11. Peróxido de estroncio	12. Ácido sulfhídrico
13. Hiposelenito de níquel(II)	14. Permanganato de hierro(III)
15. Pentacloruro de fósforo	16. Óxido de cobalto(II)
17. Hidrpgenocarbonato de litio	18. Difosfato de aluminio
19. Sulfato de magnesio	20. Trihidruro de arsénico (arsano)
21. H_2Te (ac)	22. P_2O_5
23. CO_2	24. HgO
25. CuCl_2	26. HIO
27. OCl_2	28. CaSO_4
29. H_2SO_3	30. Rb_2SO_2
31. MnO_2	32. Ba(OH)_2
33. CS_3PO_4	34. Na_2O_2
35. FrClO_2	36. $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
37. KHSO_3	38. K_2MnO_4
39. PCl_3	40. N_2S_3