

Formula los siguientes compuestos:

1. Hidróxido de sodio
2. Hidróxido de aluminio
3. Dihidróxido de cadmio
4. Dihidróxido de estaño
5. Hidróxido de hierro (III)
6. Hidróxido de estaño (IV)
7. Hidróxido de níquel (II)
8. Ácido hipoyodoso
9. Ácido sulfúrico
10. Ácido selénico
11. Ácido carbónico
12. Ácido sulfuroso
13. Ácido cloroso
14. Ácido bórico
15. Ácido fosfórico
16. Ácido bromico
17. Ácido nitroso
18. Ácido nítrico
19. Ácido fosforoso
20. Ácido arsénico
21. Ácido perclórico
22. Ácido selenioso
23. Ácido crómico
24. Ácido mangánico
25. Ácido silícico
26. Ácido permangánico
27. Hipoclorito de sodio
28. Bromito de potasio
29. Yodato de calcio
30. Perclorato de hierro (II)
31. Sulfito de hierro (III)
32. Sulfato de plomo (IV)
33. Nitrato de cobre (II)
34. Nitrito de cadmio
35. Nitrato de aluminio
36. Carbonato de sodio
37. Sulfato de hierro (II)
38. Nitrato de potasio
39. Carbonato de hierro (III)
40. Cromato de cobalto (II)
41. Perclorato de potasio
42. Silicato de magnesio
43. Fosfato de aluminio
44. Arseniato de calcio
45. Permanganato de potasio
46. Cromato de cinc
47. Selenito de cobre (I)
48. Bromato de estaño (II)

Nombra los siguientes compuestos:

1.  $\text{Al(OH)}_3$
2.  $\text{Sn(OH)}_4$
3.  $\text{Ba(OH)}_2$
4.  $\text{NaOH}$
5.  $\text{Co(OH)}_3$
6.  $\text{Fe(OH)}_2$
7.  $\text{AgOH}$
8.  $\text{Cu(OH)}_2$
9.  $\text{Mg(OH)}_2$
10.  $\text{Be(OH)}_2$
11.  $\text{KOH}$
12.  $\text{HClO}_3$
13.  $\text{H}_2\text{CO}_3$
14.  $\text{HMnO}_4$
15.  $\text{H}_2\text{CrO}_4$
16.  $\text{H}_2\text{SeO}_3$
17.  $\text{HNO}_2$
18.  $\text{HBrO}$
19.  $\text{H}_3\text{AsO}_4$
20.  $\text{H}_3\text{PO}_3$
21.  $\text{H}_2\text{SeO}_4$
22.  $\text{HNO}_3$
23.  $\text{HIO}_2$
24.  $\text{H}_2\text{TeO}_4$
25.  $\text{H}_3\text{AsO}_3$
26.  $\text{HBrO}_4$
27.  $\text{H}_2\text{SO}_3$
28.  $\text{HNO}_2$
29.  $\text{H}_2\text{SO}_4$
30.  $\text{NaClO}_2$
31.  $\text{KBrO}$
32.  $\text{Ca(ClO}_3)_2$
33.  $\text{Fe(ClO}_4)_3$
34.  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
35.  $\text{Pb(SO}_4)_2$
36.  $\text{MgCO}_3$
37.  $\text{Ca(NO}_3)_2$
38.  $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$
39.  $\text{Ni(NO}_3)_2$
40.  $\text{Co(NO}_2)_3$
41.  $\text{SrCO}_3$
42.  $\text{AgBrO}_4$
43.  $\text{Au}_2(\text{SeO}_3)_3$
44.  $\text{HBrO}$
45.  $\text{HClO}_2$
46.  $\text{HIO}_4$
47.  $\text{K}_2\text{SO}_3$
48.  $\text{K}_2\text{SO}_4$