

WRITING CHEMICAL FORMULA

Write the correct formula for each of the following.

1. silver chloride
2. zinc sulphate
3. strontium fluoride
4. mercurous nitrate
5. potassium nitrite
6. lead II hydroxide
7. oxygen gas
8. hydrochloric acid
9. tin II bicarbonate
10. zinc fluoride
11. stannic sulphate
12. nitrogen dioxide
13. potassium chlorite
14. lead IV iodide
15. chromium II oxide
16. bromine gas
17. aluminum oxide
18. ferric iodide
19. hydrogen bromide
20. sodium dichromate
21. iron metal
22. cobalt II permanganate
23. silicon dioxide
24. sodium chlorite
25. fluorine gas
26. sodium monohydrogen phosphate
27. rubidium nitrite
28. ammonium hydrogen sulphite
29. carbon tetraiodide
30. dihydrogen dioxide
31. ferric carbonate
32. gold III nitrate
33. lithium dihydrogen phosphate
34. ferrous hydroxide
35. cadmium acetate
36. nickel metal
37. boron hydroxide
38. strontium sulphate
39. neon gas
40. barium phosphate
41. cupric iodide
42. ammonium hydroxide
43. aluminum nitrate
44. potassium chromate
45. silver hydroxide
46. ferric nitrate
47. sulphur trioxide
48. aluminum nitrite
49. iron III sulphate
50. barium bicarbonate
51. strontium bromide
52. aluminum bisulphite
53. zinc phosphate
54. ammonium perchlorate
55. calcium acetate
56. stannic permanganate
57. calcium sulphide
58. magnesium hydroxide
59. sodium metal
60. nitric acid
61. magnesium bisulphate
62. mercuric chloride
63. nitrogen gas
64. hydrogen sulphate
65. aluminum sulphide
66. chromium III oxalate
67. hydrogen iodide
68. xenon gas
69. lithium bicarbonate
70. mercurous acetate
71. sodium oxide
72. iron III oxalate
73. helium gas
74. dihydrogen sulphide
75. uranium tetrafluoride
76. hydrogen carbonate
77. manganese II iodide
78. lithium hydroxide
79. ammonium carbonate
80. xenon hexafluoride

Answers:

- | | |
|---|---|
| 1) AgCl | 41) CuI ₂ |
| 2) ZnSO ₄ | 42) NH ₄ OH |
| 3) SrF ₂ | 43) Al(NO ₃) ₃ |
| 4) HgNO ₃ | 44) K ₂ CrO ₄ |
| 5) KNO ₂ | 45) AgOH |
| 6) Pb(OH) ₂ | 46) Fe(NO ₃) ₂ |
| 7) O ₂ | 47) SO ₃ |
| 8) HCl | 48) Al(NO ₂) ₃ |
| 9) Sn(HCO ₃) ₂ | 49) Fe ₂ (SO ₄) ₃ |
| 10) ZnF ₂ | 50) Ba(HCO ₃) ₂ |
| 11) ??? | 51) SrBr ₂ |
| 12) NO ₂ | 52) Al(HSO ₃) ₃ |
| 13) KClO ₂ | 53) Zn ₃ (PO ₄) ₂ |
| 14) PbI ₄ | 54) NH ₄ ClO ₄ |
| 15) CrO | 55) Ca(CH ₃ COO) ₂ |
| 16) Br ₂ | 56) ???? |
| 17) Al ₂ O ₃ | 57) CaS |
| 18) FeI ₂ | 58) Mg(OH) ₂ |
| 19) HBr | 59) Na |
| 20) Na ₂ Cr ₂ O ₇ | 60) HNO ₂ |
| 21) Fe | 61) Mg(HSO ₄) ₂ |
| 22) Co(MnO ₄) ₂ | 62) HgCl ₂ |
| 23) SiO ₂ | 63) N ₂ |
| 24) NaClO ₂ | 64) H ₂ SO ₄ |
| 25) F ₂ | 65) Al ₂ S ₃ |
| 26) Na ₂ HPO ₄ | 66) Cr ₂ (C ₂ O ₄) ₃ |
| 27) RbNO ₂ | 67) HI |
| 28) NH ₄ HSO ₃ | 68) Xe |
| 29) Cl ₄ | 69) LiHCO ₃ |
| 30) H ₂ O ₂ | 70) HgCH ₃ COO |
| 31) FeCO ₃ | 71) Na ₂ O |
| 32) Au(NO ₃) ₃ | 72) Fe ₂ (C ₂ O ₄) ₃ |
| 33) LiH ₂ PO ₄ | 73) He |
| 34) FeOH | 74) H ₂ S |
| 35) Cd(CH ₃ COO) ₂ | 75) UF ₄ |
| 36) Ni | 76) H ₂ CO ₃ |
| 37) B(OH) ₃ | 77) MnI ₂ |
| 38) SrSO ₄ | 78) LiOH |
| 39) Ne | 79) (NH ₄) ₂ CO ₃ |
| 40) Ba ₃ (PO ₄) ₂ | 80) XeF ₆ |