

38

## Formulas and Nomenclature

## I. Name the following compounds:

- |                   |                   |
|-------------------|-------------------|
| 1. HCl            | 19. $H_3PO_4$     |
| 2. KOH            | 20. $C_2OH$       |
| 3. HgOH           | 21. $Li_2O$       |
| 4. KCl            | 22. $Ca(OH)_2$    |
| 5. $FeCl_3$       | 23. $CaBr_2$      |
| 6. $HNO_3$        | 24. $Fe_2O_3$     |
| 7. $NH_4OH$       | 25. $H_2SO_4$     |
| 8. $Cu_2O$        | 26. $FeCO_3$      |
| 9. $Al_2(SO_4)_3$ | 27. $SO_3$        |
| 10. $N_2O_5$      | 28. $Ba(BrO_3)_2$ |
| 11. NaOH          | 29. $Al(OH)_3$    |
| 12. $CO_2$        | 30. $HClO_4$      |
| 13. HF            | 31. $NaC_2H_3O_2$ |
| 14. $Pb(OH)_2$    | 32. $Na_2SO_4$    |
| 15. $NH_4NO_3$    | 33. $H_2CO_3$     |
| 16. $NaHCO_3$     | 34. $HFO_2$       |
| 17. HgO           | 35. $NH_4IO_3$    |
| 18. $Zn(NO_3)_2$  | 36. LiH           |

(continued)

1013100

36

- |                       |                    |
|-----------------------|--------------------|
| 37. CO                | 57. $RaBr_2$       |
| 38. $MgBr_2$          | 58. $NaMnO_4$      |
| 39. $SnBr_2$          | 59. $PbI_2$        |
| 40. $N_2O$            | 60. CaS            |
| 41. $NH_4F$           | 61. $Bi_2Te_3$     |
| 42. $AsCl_3$          | 62. $KClO_4$       |
| 43. $KHCO_3$          | 63. $HgBr_2$       |
| 44. $K_2O$            | 64. $CoSi$         |
| 45. $Ba_3As_2$        | 65. $P_3N_5$       |
| 46. ZnO               | 66. $CuSO_3$       |
| 47. NaClO             | 67. $FePO_4$       |
| 48. SrS               | 68. $PbTe$         |
| 49. $Al(BrO_3)_3$     | 69. $HgNO_3$       |
| 50. $SbF_5$           | 70. $K_2SiO_3$     |
| 51. $Pd(CN)_2$        | 71. $AgC_2H_3O_2$  |
| 52. $ZnSiO_3$         | 72. $TeI_4$        |
| 53. $Mg(C_2H_3O_2)_2$ | 73. $Zn_3(PO_4)_2$ |
| 54. $Ca(MnO_4)_2$     | 74. $Ag_2S$        |
| 55. $Be(NO_3)_2$      | 75. $Cd(HCO_3)_2$  |
| 56. $NiSeO_4$         | 76. $ZnF_2$        |

(continued)