

## NAMES TO FORMULAS

Write the formulas for the following compounds.

- |                           |       |                            |       |
|---------------------------|-------|----------------------------|-------|
| 1. mercury (I) oxide      | _____ | 26) copper (I)oxide        | _____ |
| 2. iron (III) chlorate    | _____ | 27) aluminum sulphate      | _____ |
| 3. copper (II) carbonate  | _____ | 28) mercury (I) sulphate   | _____ |
| 4)manganese(IV) sulphide  | _____ | 29) mercury (II) chlorate  | _____ |
| 5) potassium nitrate      | _____ | 30) silver chlorate        | _____ |
| 6) mercury (II) chloride  | _____ | 31) silver phosphate       | _____ |
| 7) copper (I) phosphate   | _____ | 32) copper (II) chloride   | _____ |
| 8) mercury (II) phosphate | _____ | 33) aluminum chlorate      | _____ |
| 9) potassium carbonate    | _____ | 34) mercury (I) sulphide   | _____ |
| 10) iron (III) nitrate    | _____ | 35) silver sulphide        | _____ |
| 11) silver sulphate       | _____ | 36) iron (III) sulphate    | _____ |
| 12)mercury (II) hydroxide | _____ | 37) copper (I) sulphate    | _____ |
| 13) copper (II) chlorate  | _____ | 38)manganese (IV)carbonate | _____ |
| 14) iron (II) hydroxide   | _____ | 39) potassium oxide        | _____ |
| 15) iron (II) carbonate   | _____ | 40) potassium hydroxide    | _____ |
| 16) mercury (I) chlorate  | _____ | 41) copper (II) nitrate    | _____ |
| 17) mercury (II) nitrate  | _____ | 42) iron (III) hydroxide   | _____ |
| 18) aluminum chloride     | _____ | 43) copper (II) hydroxide  | _____ |
| 19) copper (II) carbonate | _____ | 44)manganese(II) chlorate  | _____ |
| 20) potassium sulphate    | _____ | 45) silver carbonate       | _____ |
| 21) copper (I) nitrate    | _____ | 46) mercury (II) carbonate | _____ |
| 22) iron (II) phosphate   | _____ | 47) iron (II)nitrate       | _____ |
| 23) copper (I) chlorate   | _____ | 48) mercury (I) carbonate  | _____ |
| 24) mercury (I) hydroxide | _____ | 49) iron (III) carbonate   | _____ |
| 25) iron (III) sulphide   | _____ | 50) mercury (I) nitrate    | _____ |

# FORMULAS TO NAMES

Write the names.

- |                                  |       |                                  |       |
|----------------------------------|-------|----------------------------------|-------|
| 1) $\text{NaNO}_3$               | _____ | 26) $\text{CuClO}_3$             | _____ |
| 2) $\text{CO}_2$                 | _____ | 27) $\text{NH}_4\text{OH}$       | _____ |
| 3) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  | _____ | 28) $\text{H}_2\text{CO}_3$      | _____ |
| 4) $\text{NaCl}$                 | _____ | 29) $\text{HgSO}_4$              | _____ |
| 5) $\text{NH}_4\text{NO}_3$      | _____ | 30) $\text{Al}(\text{ClO}_3)_3$  | _____ |
| 6) $\text{CaCl}_2$               | _____ | 31) $\text{FeO}$                 | _____ |
| 7) $\text{FeCl}_2$               | _____ | 32) $\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$ | _____ |
| 8) $\text{K}_2\text{O}$          | _____ | 33) $\text{MgSO}_4$              | _____ |
| 9) $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$   | _____ | 34) $\text{KNO}_3$               | _____ |
| 10) $\text{Hg}_2\text{CO}_3$     | _____ | 35) $\text{Hg}_2\text{S}$        | _____ |
| 11) $\text{Ag}_3\text{PO}_4$     | _____ | 36) $\text{AgNO}_3$              | _____ |
| 12) $\text{Hg Cl}_2$             | _____ | 37) $\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$  | _____ |
| 13) $\text{NaHCO}_3$             | _____ | 38) $\text{Na}_3\text{PO}_4$     | _____ |
| 14) $\text{FeSO}_4$              | _____ | 39) $\text{Zn}(\text{ClO}_3)_2$  | _____ |
| 15) $\text{CS}_2$                | _____ | 40) $\text{FeCl}_3$              | _____ |
| 16) $\text{Cu}(\text{OH})_2$     | _____ | 41) $\text{Cu}_2\text{SO}_4$     | _____ |
| 17) $\text{Ca}(\text{OH})_2$     | _____ | 42) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ | _____ |
| 18) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ | _____ | 43) $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$ | _____ |
| 19) $\text{HgS}$                 | _____ | 44) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$   | _____ |
| 20) $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$ | _____ | 45) $\text{NH}_4\text{Cl}$       | _____ |
| 21) $\text{CaO}$                 | _____ | 46) $\text{Cu}_3\text{PO}_4$     | _____ |
| 22) $\text{Hg}_2\text{SO}_4$     | _____ | 47) $\text{MnO}_2$               | _____ |
| 23) $\text{CaCO}_3$              | _____ | 48) $\text{Fe}_2\text{O}_3$      | _____ |
| 24) $\text{ZnS}$                 | _____ | 49) $\text{HNO}_3$               | _____ |
| 25) $\text{CuOH}$                | _____ | 50) $\text{HgCO}_3$              | _____ |