

## Nomenclature Practice Sheet

### Write formulas for the following names:

- 1) aluminum nitride
- 2) aluminum carbonate
- 3) aluminum bicarbonate
- 4) nitrogen dioxide
- 5) zinc sulfate
- 6) zinc sulfide
- 7) zinc phosphate
- 8) carbon tetrachloride
- 9) sodium hydroxide
- 10) barium hydroxide
- 11) titanium (II) cyanide
- 12) cadmium iodide
- 13) cadmium acetate
- 14) cadmium bromide
- 15) cadmium nitrate
- 16) cadmium sulfide
- 17) phosphorus pentachloride
- 18) iron (II) sulfide
- 19) iron (II) sulfate
- 20) iron (III) sulfate
- 21) iron (III) nitrate
- 22) magnesium nitride
- 23) magnesium nitrate
- 24) diboron hexafluoride
- 25) tin (IV) fluoride
- 26) tin (II) fluoride
- 27) tin (IV) sulfide
- 28) tin (II) sulfide
- 29) nitrogen trichloride
- 30) manganese (II) sulfide
- 31) manganese (II) sulfate
- 32) manganese (II) phosphate
- 33) manganese (II) nitrate
- 34) vanadium (V) oxide
- 35) molybdenum (VI) sulfide
- 36) silver phosphide
- 37) mercury (II) oxide
- 38) chromium (III) bromide
- 39) chromium (III) nitrate
- 40) sulfur dichloride
- 41) magnesium sulfide
- 42) magnesium sulfate
- 43) cobalt (III) carbonate
- 44) cobalt (III) phosphide

## Nomenclature Practice Sheet

### Write formulas from the following names:

- |   |   |
|---|---|
| 1) Ni(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>                | 25) LiNO <sub>3</sub>                               |
| 2) NiCl <sub>3</sub>                                | 26) LiCN  |
| 3) Mn(OH) <sub>2</sub>                              | 27) Ba(CN) <sub>2</sub>                             |
| 4) Hg(CN) <sub>2</sub>                              | 28) Al(CN) <sub>3</sub>                             |
| 5) CuS  | 29) CuCN  |
| 6) PCl <sub>3</sub>                                 | 30) Cu(CN) <sub>2</sub>                             |
| 7) Sr(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>                | 31) CuSO <sub>4</sub>                               |
| 8) FeSO <sub>4</sub>                                | 32) Cu(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>               |
| 9) Bi(OH) <sub>3</sub>                              | 33) Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>               |
| 10) AgHCO <sub>3</sub>                              | 34) CuN   |
| 11) Co <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> | 35) CuBr  |
| 12) SF <sub>2</sub>                                 | 36) CuBr <sub>2</sub>                               |
| 13) Zn(HCO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>              | 37) Cu <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>                 |
| 14) NH <sub>4</sub> Cl                              | 38) Cu <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> |
| 15) (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> | 39) Cu <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>                 |
| 16) NiPO <sub>4</sub>                               | 40) Cu <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> |
| 17) Co(CN) <sub>2</sub>                             | 41) PI <sub>5</sub>                                 |
| 18) NCl <sub>3</sub>                                | 42) PbS   |
| 19) Hg <sub>2</sub> S                               | 43) Pb <sub>2</sub> S <sub>2</sub>                  |
| 20) Hg <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> | 44) SnCl <sub>4</sub>                               |
| 21) Mn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>               | 45) SnBr <sub>2</sub>                               |
| 22) Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> | 46) SnSO <sub>4</sub>                               |
| 23) Sn(CN) <sub>2</sub>                             | 47) Sn <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> |
| 24) ZnSO <sub>4</sub>                               | 48) SF <sub>6</sub>                                 |

## Nomenclature Practice Sheet

- |                                      |                        |
|--------------------------------------|------------------------|
| 49) $\text{P}_4\text{H}_{10}$        | 74) phosphorous acid   |
| 50) $\text{CuS}$                     | 75) sulfurous acid     |
| 51) $\text{HNO}_3$                   | 76) hydrosulfuric acid |
| 52) $\text{H}_2\text{S}$             |                        |
| 53) $\text{H}_3\text{PO}_4$          |                        |
| 54) $\text{HBrO}_3$                  |                        |
| 55) $\text{H}_2\text{SO}_4$          |                        |
| 56) $\text{HIO}$                     |                        |
| 57) $\text{H}_2\text{SO}_3$          |                        |
| 58) $\text{HClO}_4$                  |                        |
| 59) $\text{HNO}_2$                   |                        |
| 60) $\text{H}_3\text{PO}_3$          |                        |
| 61) $\text{H}_3\text{AsO}_4$         |                        |
| 62) $\text{HIO}_2$                   |                        |
| 63) $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ |                        |
| 64) Arsenic acid                     |                        |
| 65) Acetic acid                      |                        |
| 66) hydrocyanic acid                 |                        |
| 67) periodic acid                    |                        |
| 68) bromous acid                     |                        |
| 69) hypoiodous acid                  |                        |
| 70) hypochlorous acid                |                        |
| 71) carbonic acid                    |                        |
| 72) phosphoric acid                  |                        |
| 73) arsenous acid                    |                        |