

- 1)  $\text{TeO}_3$
- 2)  $\text{CS}_2$
- 3)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- 4)  $\text{CaO}$
- 5)  $\text{P}_4\text{Se}_3$
- 6)  $\text{V}_2\text{S}_3$
- 7)  $\text{CuSO}_4$
- 8)  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
- 9)  $\text{CdF}_4$
- 10)  $\text{NaNO}_2$

*Write the formulas of the following covalent compounds using the names shown:*

- 11) bromine pentachloride
- 12) ~~tetraphosphorus~~ trisulfide
- 13) lithium acetate
- 14) zinc phosphide
- 15) barium nitride
- 16) strontium chloride
- 17) arsenic pentafluoride
- 18) aluminum hydroxide
- 19) cobalt (III) carbonate
- 20) manganese (II) bicarbonate

*Name the following ionic compounds:*

- 1)  $\text{NH}_4\text{Cl}$  \_\_\_\_\_
- 2)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$  \_\_\_\_\_
- 3)  $\text{TiBr}_3$  \_\_\_\_\_
- 4)  $\text{Cu}_3\text{P}$  \_\_\_\_\_
- 5)  $\text{SnSe}_2$  \_\_\_\_\_
- 6)  $\text{GaAs}$  \_\_\_\_\_
- 7)  $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$  \_\_\_\_\_
- 8)  $\text{Be}(\text{HCO}_3)_2$  \_\_\_\_\_
- 9)  $\text{Mn}_2(\text{SO}_3)_3$  \_\_\_\_\_
- 10)  $\text{Al}(\text{CN})_3$  \_\_\_\_\_

*Write the formulas for the following compounds:*

- 11) chromium (VI) phosphate \_\_\_\_\_
  - 12) vanadium (IV) carbonate \_\_\_\_\_
  - 13) tin (II) nitrite \_\_\_\_\_
  - 14) cobalt (III) oxide \_\_\_\_\_
  - 15) titanium (II) acetate \_\_\_\_\_
  - 16) vanadium (V) sulfide \_\_\_\_\_
  - 17) chromium (III) hydroxide \_\_\_\_\_
  - 18) lithium iodide \_\_\_\_\_
  - 19) lead (II) nitride \_\_\_\_\_
  - 20) silver bromide \_\_\_\_\_
-