

**EXTRA PRACTICE - Naming & Writing Chemical Formulas Mixed Practice**

Name the following chemical compounds:

- 1) BeCl<sub>2</sub> Beryllium Chloride
- 2) Na<sub>2</sub>S Sodium Sulfide
- 3) KF Potassium Fluoride
- 4) PCl<sub>3</sub> Phosphorus Trichloride
- 5) Li<sub>3</sub>N Lithium Nitride
- 6) AlP Aluminum Phosphide
- 7) CF<sub>4</sub> Carbon Tetrafluoride
- 8) HNO<sub>3</sub> Nitric Acid
- 9) HgS Mercury (II) Sulfide
- 10) NO Nitrogen Monoxide
- 11) Co<sub>2</sub>Se<sub>3</sub> Cobalt (III) Selenide
- 12) Cu<sub>3</sub>P Copper (I) Phosphide
- 13) N<sub>2</sub>O Dinitrogen Monoxide
- 14) NH<sub>4</sub>OH Ammonium Hydroxide
- 15) LiCN Lithium Cyanide
- 16) NO<sub>2</sub> Nitrogen Dioxide
- 17) Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> Sodium Phosphate
- 18) Mg(C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>O<sub>2</sub>)<sub>2</sub> Magnesium Acetate
- 19) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Sulfuric Acid
- 20) Ca<sub>3</sub>(PO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> Calcium Phosphite
- 21) P<sub>4</sub>O<sub>10</sub> Tetraphosphorus Decoxide
- 22) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> Phosphoric Acid
- 23) PdF<sub>2</sub> Palladium (II) Fluoride
- 24) CdO Cadmium Oxide
- 25) NaOH Sodium Hydroxide
- 26) As<sub>2</sub>F<sub>5</sub> Diarsenic Pentafluoride
- 27) P<sub>2</sub>S<sub>4</sub> Diphosphorus Tetrasulfide
- 28) NF Nitrogen Monofluoride
- 29) Br<sub>3</sub>N<sub>5</sub> Tribromine Pentanitride
- 30) Mg(OH)<sub>2</sub> Magnesium Hydroxide

Write the formulas for the following compounds:

- 31) calcium chloride CaCl<sub>2</sub>
- 32) sodium chloride NaCl
- 33) aluminum nitride AlN
- 34) copper (I) iodide CuI
- 35) silver oxide Ag<sub>2</sub>O
- 36) mercury (II) nitride Hg<sub>3</sub>N<sub>2</sub>
- 37) ammonium acetate NH<sub>4</sub>C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>O<sub>2</sub>
- 38) potassium phosphite K<sub>3</sub>PO<sub>3</sub>
- 39) magnesium hydroxide Mg(OH)<sub>2</sub>
- 40) barium sulfate BaSO<sub>4</sub>
- 41) strontium sulfide SrS
- 42) cesium bromide CsBr
- 43) nickel (II) arsenide Ni<sub>3</sub>As<sub>2</sub>
- 44) sulfur dibromide SBr<sub>2</sub>
- 45) triselenium diphosphide Se<sub>3</sub>P<sub>2</sub>
- 46) carbonic acid H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
- 47) arsenic triiodide AsI<sub>3</sub>
- 48) carbon tetrachloride CCl<sub>4</sub>
- 49) hydrofluoric acid HF
- 50) phosphorus monoxide PO
- 51) phosphorus dioxide PO<sub>2</sub>
- 52) tetraphosphorus decoxide P<sub>4</sub>O<sub>10</sub>
- 53) scandium (III) chromate Sc<sub>2</sub>(CrO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>
- 54) chromium (III) cyanide Cr(CN)<sub>3</sub>
- 55) zinc nitrite Zn(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>
- 56) potassium hydroxide KOH
- 57) calcium hydroxide Ca(OH)<sub>2</sub>
- 58) bromic acid HBrO<sub>3</sub>
- 59) acetic acid HC<sub>2</sub>H<sub>3</sub>O<sub>2</sub>
- 60) chlorous acid HClO<sub>2</sub>