

Naming Ionic Compounds Worksheet One

Give the name of the following ionic compounds:

- 1) Na_2CO_3 SODIUM CARBONATE
- 2) NaOH SODIUM HYDROXIDE
- 3) MgBr_2 MAGNESIUM BROMIDE
- 4) KCl POTASSIUM CHLORIDE
- 5) FeCl_2 IRON (II) CHLORIDE
- 6) FeCl_3 IRON (III) CHLORIDE
- 7) Zn(OH)_2 ZINC HYDROXIDE
- 8) BeSO_4 BERYLLIUM SULFATE
- 9) CrF_2 CHROMIUM FLUORIDE
- 10) Al_2S_3 ALUMINUM SULFIDE
- 11) PbO LEAD OXIDE
- 12) Li_3PO_4 LITHIUM PHOSPHATE
- 13) TiI_4 TITANIUM IODIDE
- 14) Co_3N_2 COBALT NITRIDE
- 15) Mg_3P_2 MAGNESIUM PHOSPHIDE
- 16) $\text{Ga(NO}_2)_3$ GALLIUM NITRITE
- 17) Ag_2SO_3 SILVER SULFITE
- 18) NH_4OH AMMONIUM HYDROXIDE
- 19) Al(CN)_3 ALUMINUM CYANIDE
- 20) $\text{Be(CH}_3\text{COO)}_2$ BERYLLIUM ACETATE

For the following compounds, give the formulas

- 22) sodium phosphide Na_3P
- 23) magnesium nitrate $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- 24) lead (II) sulfite PbSO_3
- 25) calcium phosphate $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- 26) ammonium sulfate $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- 27) silver cyanide AgCN
- 28) aluminum sulfide Al_2S_3
- 29) beryllium chloride BeCl_2
- 30) copper (I) arsenide Cu_3As
- 31) iron (III) oxide Fe_2O_3
- 32) gallium nitride GaN
- 33) iron (II) bromide FeBr_2
- 34) vanadium (V) phosphate $\text{V}_2(\text{PO}_4)_5$
- 35) calcium oxide CaO
- 36) magnesium acetate $\text{Mg}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 37) aluminum sulfate $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- 38) copper (I) carbonate Cu_2CO_3
- 39) barium oxide BaO
- 40) ammonium sulfite $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$
- 41) silver bromide AgBr
- 42) lead (IV) nitrite $\text{Pb}(\text{NO}_2)_4$