

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(II) fluoride
- 10) Al_2S_3 aluminum sulphide
- 11) PbO lead(II) oxide
- 12) Li_3PO_4 lithium phosphate
- 13) TiI_4 titanium(IV) iodide
- 14) Co_3N_2 cobalt(II) nitride
- 15) Mg_3P_2 magnesium phosphide
- 16) $\text{Ga(NO}_2)_3$ gallium nitrite
- 17) Ag_2SO_3 silver sulphite
- 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 $\text{Mg}^{2+} \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- 24) lead (II) sulfite $\text{Pb}^{2+} \text{SO}_3^{2-} \rightarrow \text{PbSO}_3$
- 25) calcium phosphate $\text{Ca}^{2+} \text{PO}_4^{3-} \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- 26) ammonium sulfate $\text{NH}_4^+ \text{SO}_4^{2-} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- 27) silver cyanide $\text{Ag}^+ \text{CN}^- \rightarrow \text{AgCN}$
- 28) aluminum sulfide $\text{Al}^{3+} \text{S}^{2-} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
- 29) beryllium chloride $\text{Be}^{2+} \text{Cl}^- \rightarrow \text{BeCl}_2$
- 30) copper (I) arsenide $\text{Cu}^+ \text{As}^{3-} \rightarrow \text{Cu}_3\text{As}$
- 31) iron (III) oxide $\text{Fe}^{3+} \text{O}^{2-} \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
- 32) gallium nitride $\text{Ga}^{3+} \text{N}^{3-} \rightarrow \text{GaN}$
- 33) iron (II) bromide $\text{Fe}^{2+} \text{Br}^- \rightarrow \text{FeBr}_2$
- 34) vanadium (V) phosphate $\text{V}^{5+} \text{PO}_4^{3-} \rightarrow \text{V}_3(\text{PO}_4)_5$
- 35) calcium oxide $\text{Ca}^{2+} \text{O}^{2-} \rightarrow \text{CaO}$
- 36) magnesium acetate $\text{Mg}^{2+} \text{CH}_3\text{COO}^- \rightarrow \text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$
- 37) aluminum sulfate $\text{Al}^{3+} \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- 38) copper (I) carbonate $\text{Cu}^+ \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{Cu}_2\text{CO}_3$
- 39) barium oxide $\text{Ba}^{2+} \text{O}^{2-} \rightarrow \text{BaO}$
- 40) ammonium sulfite $\text{NH}_4^+ \text{SO}_3^{2-} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$
- 41) silver bromide $\text{Ag}^+ \text{Br}^- \rightarrow \text{AgBr}$
- 42) lead (IV) nitrite $\text{Pb}^{4+} \text{NO}_2^- \rightarrow \text{Pb}(\text{NO}_2)_4$