

Naming & Writing Ionic Compounds Extra Practice!! Practice, Practice, Practice!!!!!! You'll thank me later ☺

Name the following ionic compounds:

- 1) NH_4Cl Ammonium Chloride
- 2) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ Iron (III) Nitrate
- 3) TiBr_3 Titanium (III) Bromide
- 4) Cu_3P Copper (I) Phosphide
- 5) SnSe_2 Tin (IV) Selenide
- 6) GaAs Gallium Arsenide
- 7) $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$ Lead (IV) Sulfate
- 8) $\text{Be}(\text{HCO}_3)_2$ Beryllium Bicarbonate
- 9) $\text{Mn}_2(\text{SO}_3)_3$ Manganese (III) Sulfite
- 10) $\text{Al}(\text{CN})_3$ Aluminum Cyanide
- 11) NaBr Sodium Bromide
- 12) $\text{Sc}(\text{OH})_3$ Scandium (III) Hydroxide
- 13) $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$ Vanadium (III) Sulfate
- 14) NH_4F Ammonium Fluoride
- 15) CaCO_3 Calcium Carbonate
- 16) NiPO_4 Nickel (III) Phosphate
- 17) Li_2SO_3 Lithium Sulfite
- 18) Zn_3P_2 Zinc Phosphide
- 19) $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ Strontium Acetate
- 20) Cu_2O Copper (I) Oxide
- 21) Ag_3PO_4 Silver Phosphate
- 22) YClO_3 Yttrium (I) Chlorate
- 23) SnS_2 Tin (IV) Sulfide
- 24) $\text{Ti}(\text{CN})_4$ Titanium (IV) Cyanide
- 25) KMnO_4 Potassium Permanganate
- 26) Pb_3N_2 Lead (II) Nitride
- 27) CoCO_3 Cobalt (II) Carbonate
- 28) CdSO_3 Cadmium Sulfite
- 29) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$ Copper (II) Nitrite
- 30) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$ Iron (II) Bicarbonate

Write the formulas for the following ionic compounds:

- 31) chromium (VI) phosphate $\text{Cr}^{6+} \text{PO}_4^{3-}$ $\text{Cr}(\text{PO}_4)_2$
- 32) vanadium (IV) carbonate $\text{V}^{4+} \text{CO}_3^{2-}$ $\text{V}(\text{CO}_3)_2$
- 33) tin (II) nitrite $\text{Sn}^{2+} \text{NO}_2^-$ $\text{Sn}(\text{NO}_2)_2$
- 34) cobalt (III) oxide $\text{Co}^{3+} \text{O}^{2-}$ Co_2O_3
- 35) titanium (II) acetate $\text{Ti}^{2+} \text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$ $\text{Ti}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 36) vanadium (V) sulfide $\text{V}^{5+} \text{S}^{2-}$ V_2S_5
- 37) chromium (III) hydroxide $\text{Cr}^{3+} \text{OH}^-$ $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- 38) lithium iodide $\text{Li}^+ \text{I}^-$ LiI
- 39) lead (II) nitride $\text{Pb}^{2+} \text{N}^{3-}$ Pb_3N_2
- 40) silver bromide $\text{Ag}^+ \text{Br}^-$ AgBr
- 41) lithium acetate $\text{Li}^+ \text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$ $\text{LiC}_2\text{H}_3\text{O}_2$
- 42) iron (II) phosphate $\text{Fe}^{2+} \text{PO}_4^{3-}$ $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$
- 43) titanium (II) selenide $\text{Ti}^{2+} \text{Se}^{2-}$ TiSe
- 44) calcium bromide $\text{Ca}^{2+} \text{Br}^-$ CaBr_2
- 45) gallium chloride $\text{Ga}^{3+} \text{Cl}^-$ GaCl_3
- 46) sodium phosphate $\text{Na}^+ \text{PO}_4^{3-}$ Na_3PO_4
- 47) beryllium hydroxide $\text{Be}^{2+} \text{OH}^-$ $\text{Be}(\text{OH})_2$
- 48) zinc carbonate $\text{Zn}^{2+} \text{CO}_3^{2-}$ ZnCO_3
- 49) manganese (VII) arsenide $\text{Mn}^{7+} \text{As}^{3-}$ Mn_3As_7
- 50) copper (II) chlorate $\text{Cu}^{2+} \text{ClO}_3^-$ $\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$
- 51) cobalt (III) chromate $\text{Co}^{3+} \text{CrO}_4^{2-}$ $\text{Co}_2(\text{CrO}_4)_3$
- 52) ammonium oxide $\text{NH}_4^+ \text{O}^{2-}$ $(\text{NH}_4)_2\text{O}$
- 53) potassium hydroxide $\text{K}^+ \text{OH}^-$ KOH
- 54) lead (IV) sulfate $\text{Pb}^{4+} \text{SO}_4^{2-}$ $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$
- 55) silver cyanide $\text{Ag}^+ \text{CN}^-$ AgCN
- 56) vanadium (V) nitride $\text{V}^{5+} \text{N}^{3-}$ V_3N_5
- 57) strontium acetate $\text{Sr}^{2+} \text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$ $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 58) molybdenum (VI) sulfate $\text{Mo}^{6+} \text{SO}_4^{2-}$ $\text{Mo}(\text{SO}_4)_3$
- 59) platinum (II) sulfide $\text{Pt}^{2+} \text{S}^{2-}$ PtS
- 60) ammonium sulfate $\text{NH}_4^+ \text{SO}_4^{2-}$ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$