

Name: _____

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

Name the following ionic compounds:

- 1) NH_4Cl _____
- 2) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ _____
- 3) TiBr_3 _____
- 4) Cu_3P _____
- 5) SnSe_2 _____
- 6) GaAs _____
- 7) $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$ _____
- 8) $\text{Be}(\text{HCO}_3)_2$ _____
- 9) $\text{Mn}_2(\text{SO}_3)_3$ _____
- 10) $\text{Al}(\text{CN})_3$ _____
- 11) NaBr _____
- 12) $\text{Sc}(\text{OH})_3$ _____
- 13) $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$ _____
- 14) NH_4F _____
- 15) CaCO_3 _____
- 16) NiPO_4 _____
- 17) Li_2SO_3 _____
- 18) Zn_3P_2 _____
- 19) $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ _____
- 20) Cu_2O _____
- 21) Ag_3PO_4 _____
- 22) YClO_3 _____
- 23) SnS_2 _____
- 24) $\text{Ti}(\text{CN})_4$ _____
- 25) KMnO_4 _____
- 26) Pb_3N_2 _____
- 27) CoCO_3 _____
- 28) CdSO_3 _____
- 29) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$ _____
- 30) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$ _____

Write the formulas for the following ionic compounds:

- 31) chromium (VI) phosphate _____
- 32) vanadium (IV) carbonate _____
- 33) tin (II) nitrite _____
- 34) cobalt (III) oxide _____
- 35) titanium (II) acetate _____
- 36) vanadium (V) sulfide _____
- 37) chromium (III) hydroxide _____
- 38) lithium iodide _____
- 39) lead (II) nitride _____
- 40) silver bromide _____
- 41) lithium acetate _____
- 42) iron (II) phosphate _____
- 43) titanium (II) selenide _____
- 44) calcium bromide _____
- 45) gallium chloride _____
- 46) sodium phosphate _____
- 47) beryllium hydroxide _____
- 48) zinc carbonate _____
- 49) manganese (VII) arsenide _____
- 50) copper (II) chlorate _____
- 51) cobalt (III) chromate _____
- 52) ammonium oxide _____
- 53) potassium hydroxide _____
- 54) lead (IV) sulfate _____
- 55) silver cyanide _____
- 56) vanadium (V) nitride _____
- 57) strontium acetate _____
- 58) molybdenum (VI) sulfate _____
- 59) platinum (II) sulfide _____
- 60) ammonium sulfate _____