

Naming Ionic Compounds Practice Worksheet

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) $\text{Al}(\text{CN})_3$ _____

Write the formulas for the following compounds:

- 11) chromium (VI) phosphate _____
- 12) vanadium (IV) carbonate _____
- 13) tin (II) nitrite _____
- 14) cobalt (III) oxide _____
- 15) titanium (II) acetate _____
- 16) vanadium (V) sulfide _____
- 17) chromium (III) hydroxide _____
- 18) lithium iodide _____
- 19) lead (II) nitride _____
- 20) silver bromide _____

Lots of Ionic Naming Practice Problems

Name the following ionic compounds:

- 1) NaBr _____
- 2) $\text{Sc}(\text{OH})_3$ _____
- 3) $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$ _____
- 4) NH_4F _____
- 5) CaCO_3 _____
- 6) NiPO_4 _____
- 7) Li_2SO_3 _____
- 8) Zn_3P_2 _____
- 9) $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ _____
- 10) Cu_2O _____
- 11) Ag_3PO_4 _____
- 12) YClO_3 _____
- 13) SnS_2 _____
- 14) $\text{Ti}(\text{CN})_4$ _____
- 15) KMnO_4 _____
- 16) Pb_3N_2 _____
- 17) CoCO_3 _____
- 18) CdSO_3 _____
- 19) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$ _____
- 20) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$ _____

Write the formulas for the following ionic compounds:

- 21) lithium acetate _____
- 22) iron (II) phosphate _____
- 23) titanium (II) selenide _____
- 24) calcium bromide _____
- 25) gallium chloride _____
- 26) sodium hydride _____
- 27) beryllium hydroxide _____
- 28) zinc carbonate _____
- 29) manganese (VII) arsenide _____
- 30) copper (II) chlorate _____
- 31) cobalt (III) chromate _____
- 32) ammonium oxide _____
- 33) potassium hydroxide _____
- 34) lead (IV) sulfate _____
- 35) silver cyanide _____
- 36) vanadium (V) nitride _____
- 37) strontium acetate _____
- 38) molybdenum sulfate _____
- 39) platinum (II) sulfide _____
- 40) ammonium sulfate _____

Mixed Ionic/Covalent Compound Naming

For each of the following questions, determine whether the compound is ionic or covalent and name it appropriately.

- 1) Na_2CO_3 _____
- 2) P_2O_5 _____
- 3) NH_3 _____
- 4) FeSO_4 _____
- 5) SiO_2 _____
- 6) GaCl_3 _____
- 7) CoBr_2 _____
- 8) B_2H_4 _____
- 9) CO _____
- 10) P_4 _____

For each of the following questions, determine whether the compound is ionic or covalent and write the appropriate formula for it.

- 11) dinitrogen trioxide _____
- 12) nitrogen _____
- 13) methane _____
- 14) lithium acetate _____
- 15) phosphorus trifluoride _____
- 16) vanadium (V) oxide _____
- 17) aluminum hydroxide _____
- 18) zinc sulfide _____
- 19) silicon tetrafluoride _____
- 20) silver phosphate _____

(Still) More Naming Practice

Write the names of the following chemical compounds:

- 1) BBr_3 _____
- 2) CaSO_4 _____
- 3) C_2Br_6 _____
- 4) $\text{Cr}(\text{CO}_3)_3$ _____
- 5) Ag_3P _____
- 6) IO_2 _____
- 7) VO_2 _____
- 8) PbS _____
- 9) CH_4 _____
- 10) N_2O_3 _____

Write the formulas of the following chemical compounds:

- 11) tetraphosphorus triselenide _____
- 12) potassium acetate _____
- 13) iron (II) phosphide _____
- 14) disilicon hexabromide _____
- 15) titanium (IV) nitrate _____
- 16) diselenium diiodide _____
- 17) copper (I) phosphate _____
- 18) gallium oxide _____
- 19) tetrasulfur dinitride _____
- 20) phosphorus _____

Review– Naming Chemical Compounds

The following are a good mix of naming and formula writing problems to help you get some practice.

Name the following chemical compounds:

- 1) NaBr _____
- 2) $\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ _____
- 3) P_2O_5 _____
- 4) $\text{Ti}(\text{SO}_4)_2$ _____
- 5) FePO_4 _____
- 6) K_3N _____
- 7) SO_2 _____
- 8) CuOH _____
- 9) $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$ _____
- 10) V_2S_3 _____

Write the formulas for the following chemical compounds:

- 11) silicon dioxide _____
- 12) nickel (III) sulfide _____
- 13) manganese (II) phosphate _____
- 14) silver acetate _____
- 15) diboron tetrabromide _____
- 16) magnesium sulfate heptahydrate _____
- 17) potassium carbonate _____
- 18) ammonium oxide _____
- 19) tin (IV) selenide _____
- 20) carbon tetrachloride _____