

Solutions for the Naming Ionic Compounds
Practice Worksheet

- 1) ammonium chloride
- 2) iron (III) nitrate
- 3) titanium (III) bromide
- 4) copper (I) phosphide
- 5) tin (IV) selenide
- 6) gallium arsenide
- 7) lead (IV) sulfate
- 8) beryllium bicarbonate
- 9) manganese (III) sulfite
- 10) aluminum cyanide

- 11) $\text{Cr}(\text{PO}_4)_2$
- 12) $\text{V}(\text{CO}_3)_2$
- 13) $\text{Sn}(\text{NO}_2)_2$
- 14) Co_2O_3
- 15) $\text{Ti}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 16) V_2S_5
- 17) $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- 18) LiI
- 19) Pb_2N_2
- 20) AgBr

Ionic Naming Practice Problems - Solutions

- 1) NaBr sodium bromide
- 2) $\text{Sc}(\text{OH})_3$ scandium hydroxide
- 3) $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$ vanadium (III) sulfate
- 4) NH_4F ammonium fluoride
- 5) CaCO_3 calcium carbonate
- 6) NiPO_4 nickel (III) phosphate
- 7) Li_2SO_3 lithium sulfite
- 8) Zn_3P_2 zinc phosphide
- 9) $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ strontium acetate
- 10) Cu_2O copper (I) oxide
- 11) Ag_3PO_4 silver phosphate
- 12) YClO_3 yttrium chloride
- 13) SnS_2 tin (IV) sulfide
- 14) $\text{Ti}(\text{CN})_4$ titanium (IV) cyanide
- 15) KMnO_4 potassium permanganate
- 16) Pb_3N_2 lead (II) nitride
- 17) CoCO_3 cobalt (II) carbonate
- 18) CdSO_3 cadmium sulfite
- 19) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$ copper (I) nitrite
- 20) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$ iron (II) bicarbonate
- 21) lithium acetate $\text{LiC}_2\text{H}_3\text{O}_2$

<http://www.chemfiesta.com>

- 22) iron (II) phosphate $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$
- 23) titanium (II) selenide TiSe
- 24) calcium bromide CaBr_2
- 25) gallium chloride GaCl_3
- 26) sodium hydride NaH
- 27) beryllium hydroxide $\text{Be}(\text{OH})_2$
- 28) zinc carbonate ZnCO_3
- 29) manganese (VII) arsenide Mn_3As_7
- 30) copper (II) chlorate $\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$
- 31) cobalt (III) chromate $\text{Co}_2(\text{CrO}_4)_3$
- 32) ammonium oxide $(\text{NH}_4)_2\text{O}$
- 33) potassium hydroxide KOH
- 34) lead (IV) sulfate $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$
- 35) silver cyanide AgCN
- 36) vanadium (V) nitride V_3N_5
- 37) strontium acetate $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 38) molybdenum sulfate $\text{Mo}(\text{SO}_4)_3$
- 39) platinum (II) sulfide PtS
- 40) ammonium sulfate $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

Ionic/Covalent Compound Naming Solutions

- 1) Na_2CO_3 sodium carbonate
- 2) P_2O_5 diphosphorus pentoxide
- 3) NH_3 ammonia
- 4) FeSO_4 iron (II) sulfate
- 5) SiO_2 silicon dioxide
- 6) GaCl_3 gallium chloride
- 7) CoBr_2 cobalt (II) bromide
- 8) B_2H_4 diboron tetrahydride
- 9) CO carbon monoxide
- 10) P_4 phosphorus

- 11) dinitrogen trioxide N_2O_3
- 12) nitrogen N_2
- 13) methane CH_4
- 14) lithium acetate $\text{LiC}_2\text{H}_3\text{O}_2$
- 15) phosphorus trifluoride PF_3
- 16) vanadium (V) oxide V_2O_5
- 17) aluminum hydroxide $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 18) zinc sulfide ZnS
- 19) silicon tetrafluoride SiF_4
- 20) silver phosphate Ag_3PO_4

(Still) More Naming Practice - Answers

- 1) BBr_3 boron tribromide
- 2) CaSO_4 calcium sulfate
- 3) C_2Br_6 dicarbon hexabromide
- 4) $\text{Cr}(\text{CO}_3)_3$ chromium (VI) carbonate
- 5) Ag_3P silver phosphide
- 6) IO_2 iodine dioxide
- 7) VO_2 vanadium (IV) oxide
- 8) PbS lead (II) sulfide
- 9) CH_4 methane
- 10) N_2O_3 dinitrogen trioxide

Write the formulas of the following chemical compounds:

- 11) tetraphosphorus triselenide P_4Se_3
- 12) potassium acetate $\text{KC}_2\text{H}_3\text{O}_2$
- 13) iron (II) phosphide Fe_2P_2
- 14) disilicon hexabromide Si_2Br_6
- 15) titanium (IV) nitrate $\text{Ti}(\text{NO}_3)_4$
- 16) diselenium diiodide Se_2I_2
- 17) copper (I) phosphate Cu_3PO_4
- 18) gallium oxide Ga_2O_3
- 19) tetrasulfur dinitride S_4N_2
- 20) phosphorus P_4

Answers – Naming Chemical Compounds

- 1) NaBr sodium bromide
- 2) $\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ calcium acetate
- 3) P_2O_5 diphosphorus pentoxide
- 4) $\text{Ti}(\text{SO}_4)_2$ titanium(IV) sulfate
- 5) FePO_4 iron(III) phosphate
- 6) K_3N potassium nitride
- 7) SO_2 sulfur dioxide
- 8) CuOH copper(I) hydroxide
- 9) $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$ zinc nitrite
- 10) V_2S_3 vanadium(III) sulfide