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) $Cr(PO_4)_2$
12) $V(CO_3)_2$
13) $Sn(NO_2)_2$
14) Co_2O_3
15) $Ti(C_2H_3O_2)_2$
16) V_2S_5
17) $Cr(OH)_3$
18) LiI
19) Pb_3N_2
20) AgBr

Ionic Naming Practice Problems - Solutions

1) NaBr **sodium bromide**
2) $Sc(OH)_3$ **scandium hydroxide**
3) $V_2(SO_4)_3$ **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) $Sr(C_2H_3O_2)_2$ **strontium acetate**
10) Cu_2O **copper (I) oxide**
11) Ag_3PO_4 **silver phosphate**
12) $YClO_3$ **yttrium chlorate**
13) SnS_2 **tin (IV) sulfide**
14) $Ti(CN)_4$ **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) $Cu(NO_2)_2$ **copper (I) nitrite**
20) $Fe(HCO_3)_2$ **iron (II) bicarbonate**
21) lithium acetate **$LiC_2H_3O_2$**
22) iron (II) phosphate **$Fe_3(PO_4)_2$**
23) titanium (II) selenide **TiSe**
24) calcium bromide **$CaBr_2$**
25) gallium chloride **$GaCl_3$**
26) sodium hydride **NaH**
27) beryllium hydroxide **$Be(OH)_2$**
28) zinc carbonate **$ZnCO_3$**
29) manganese (VII) arsenide **Mn_3As_7**
30) copper (II) chlorate **$Cu(ClO_3)_2$**
31) cobalt (III) chromate **$Co_2(CrO_4)_3$**
32) ammonium oxide **$(NH_4)_2O$**
33) potassium hydroxide **KOH**
34) lead (IV) sulfate **$Pb(SO_4)_2$**
35) silver cyanide **AgCN**
36) vanadium (V) nitride **V_3N_5**
37) strontium acetate **$Sr(C_2H_3O_2)_2$**
38) molybdenum sulfate **$Mo(SO_4)_3$**
39) platinum (II) sulfide **PtS**
40) ammonium sulfate **$(NH_4)_2SO_4$**

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 **$LiC_2H_3O_2$**
15) phosphorus trifluoride **PF_3**
16) vanadium (V) oxide **V_2O_5**
17) aluminum hydroxide **$Al(OH)_3$**
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) $Cr(CO_3)_3$ **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 **$KC_2H_3O_2$**
13) iron (II) phosphide **Fe_3P_2**
14) disilicon hexabromide **Si_2Br_6**
15) titanium (IV) nitrate **$Ti(NO_3)_4$**
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) $Ca(C_2H_3O_2)_2$ **calcium acetate**
3) P_2O_5 **diphosphorus pentoxide**
4) $Ti(SO_4)_2$ **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) $Zn(NO_2)_2$ **zinc nitrite**
10) V_2S_3 **vanadium(III) sulfide**