Lots of Ionic Naming Practice Problems

Name the following ionic compounds:

1) $NaBr$ _____

2) $Sc(OH)_3$ _____

3) $V_2(SO_4)_3$ _____

4) NH_4F _____

5) $CaCO_3$ _____

6) $NiPO_4$ _____

7) Li_2SO_3 _____

8) Zn_3P_2 _____

9) $Sr(C_2H_3O_2)_2$ _____

10) Cu_2O _____

11) Ag_3PO_4 _____

12) $YClO_3$ _____

13) SnS_2 _____

14) $Ti(CN)_4$ _____

15) $KMnO_4$ _____

16) Pb_3N_2 _____

17) $CoCO_3$ _____

18) $CdSO_3$ _____

19) $Cu(NO_2)_2$ _____

20) $Fe(HCO_3)_2$ _____

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 _____

Ionic Naming Practice Problems - Solutions

Name the following ionic compounds:

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**

Write the formulas for the following ionic compounds:

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	**$(NH_4)_2SO_4$**