Lots of Ionic Naming Practice Problems
Worksheet Four

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 formula for the cation, the anion, and the compound for the following:

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 (VI) sulfite _____

39) platinum (II) sulfide _____

40) ammonium carbonate _____