

Lots of Ionic Naming Practice Problems

Name the following ionic compounds:

1) NaBr _____

2) Sc(OH)₃ _____

3) V₂(SO₄)₃ _____

4) NH₄F _____

5) CaCO₃ _____

6) NiPO₄ _____

7) Li₂SO₃ _____

8) Zn₃P₂ _____

9) Sr(C₂H₃O₂)₂ _____

10) Cu₂O _____

11) Ag₃PO₄ _____

12) YClO₃ _____

13) SnS₂ _____

14) Ti(CN)₄ _____

15) KMnO₄ _____

16) Pb₃N₂ _____

17) CoCO₃ _____

18) CdSO₃ _____

19) Cu(NO₂)₂ _____

20) Fe(HCO₃)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 _____