**Practice Problems**

Write the correct formula for:

1) iron(II) chloride

2) copper(I) sulfide

3) lead(IV) iodide

4) tin(II) fluoride

5) mercury(I) bromide

6) tin(II) oxide

7) chromium(III) oxide

8) gold(I) iodide

9) manganese(II) nitride

10) cobalt(III) phosphide

11) iron(III) chloride

12) copper(II) sulfide

13) lead(II) bromide

14) tin(IV) iodide

15) mercury(II) fluoride

16) tin(IV) oxide

17) manganese(III) chloride

18) chromium(II) nitride

19) gold(III) oxide

20) cobalt(II) phosphide

21) tin(II) sulfide

22) mercury(I) sulfide

23) gold(III) bromide

24) manganese(II) oxide

25) chromium(II) chloride

26) lead(IV) nitride

27) cobalt(III) oxide

28) copper(II) iodide

29) tin(IV) fluoride

30) iron(II) phosphide

**Answers**

1) FeCl2

2) Cu2S

3) PbI4

4) SnF2

5) Hg2Br2

6) SnO

7) Cr2O3

8) AuI

9) Mn3N2

10) CoP

11) FeCl3

12) CuS

13) PbBr2

14) SnI4

15) HgF2

16) SnO2

17) MnCl3

18) Cr3N2

19) Au2O3

20) Co3P2

21) SnS

22) Hg2S

23) AuBr3

24) MnO

25) CrCl2

26) Pb3N4

27) Co2O3

28) CuI2

29) SnF4

30) Fe3P2