**Practice Problems**

The cations in this first set are all of fixed oxidation state, so no Roman numerals are needed.

Write the correct formula for:

1) silver carbonate

2) potassium hydrogen phosphate

3) aluminum hydroxide

4) sodium hydrogen carbonate

5) calcium acetate

6) potassium permanaganate

7) calcium perchlorate

8) lithium carbonate

9) magnesium hydrogen sulfite

10) sodium hypochlorite

11) tin(IV) chlorite

12) mercury(II) phosphate

13) tin(II) carbonate

14) mercurous acetate

15) lead(II) chromate

16) copper(I) sulfite

17) stannous dichromate

18) iron(III) nitrate

19) ferric sulfate

20) ferrous hydroxide

21) potassium perchlorate

22) lead(IV) hydrogen phosphate

23) aluminum sulfate

24) iron(II) bicarbonate

25) barium iodate

26) tin(II) hydrogen sulfide

27) magnesium dihydrogen phosphate

28) plumbous cyanide

29) silver phosphate

30) cobalt(III) nitrite

and two special additions:

31) ammonium sulfate

32) ammonium nitrate

**Answers**

1) Ag2CO3

2) K2HPO4

3) Al(OH)3

4) NaHCO3

5) Ca(C2H3O2)2

6) KMnO4

7) Ca(ClO4)2

8) Li2CO3

9) Mg(HSO3)2

10) NaClO

11) Sn(ClO2)4

12) Hg3(PO4)2

13) SnCO3

14) Hg2(C2H3O2)2

15) PbCrO4

16) Cu2SO3

17) SnCr2O7

18) Fe(NO3)3

19) Fe2(SO4)3

20) Fe(OH)2

21) KClO4

22) Pb(HPO4)2

23) Al2(SO4)3

24) Fe(HCO3)2

25) Ba(IO3)2

26) Sn(HS)2

27) Mg(H2PO4)2

28) Pb(CN)2

29) Ag3PO4

30) Co(NO2)3

31) (NH4)2SO4

32) NH4NO3