**Practice Problems**

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

Write the correct name for:

1) AlPO4

2) KNO2

3) NaHCO3

4) CaCO3

5) Mg(OH)2

6) Na2CrO4

7) Ba(CN)2

8) K2SO4

9) NaH2PO4

10) NH4NO3

11) Sn(NO3)2

12) FePO4

13) Cu2SO4

14) Ni(C2H3O2)2

15) HgCO3

16) Pb(OH)4

17) Cu2Cr2O7

18) Cu(ClO3)2

19) FeSO4

20) Hg2(ClO4)2

21) KClO3

22) SnSO4

23) Al(MnO4)3

24) Pb(NO3)2

25) Mg3(PO4)2

26) CuH2PO4

27) CaHPO4

28) Fe(HCO3)3

29) Na2CO3

30) MnSO4

**Answers**

1) aluminum phosphate

2) potassium nitrite

3) sodium hydrogen carbonate [sodium bicarbonate]

4) calcium carbonate

5) magnesium hydroxide

6) sodium cromate

7) barium cyanide

8) potassium sulfate

9) sodium dihydrogen phosphate

10) ammonium nitrate

11) tin(II) nitrate

12) iron(III) phosphate

13) copper(I) sulfate

14) nickel(II) acetate

15) mercury(II) carbonate

16) lead(IV) hydroxide

17) copper(I) dichromate

18) copper(II) chlorate

19) iron(II) sulfate

20) mercury(I) perchlorate

21) potassium chlorate

22) tin(II) sulfate

23) aluminum permanganate

24) lead(II) nitrate

25) magnesium phosphate

26) copper(I) dihydrogen phosphate

27) calcium hydrogen phosphate

28) iron(III) hydrogen carbonate

29) sodium carbonate

30) manganese(II) sulfate