**NOMENCLATURE PRACTICE**

**AP CHEMISTRY**

Ionic compound practice:

Write the correct name for:

1) MgS

2) KBr

3) Ba3N2

4) Al2O3

5) NaI

6) SrF2

7) Li2S

8) RaCl2

9) CaO

10) AlP

11) K2S

12) LiBr

13) Sr3P2

14) BaCl2

15) NaBr

16) MgF2

17) Na2O

18) SrS

19) BN

20) AlN

21) Cs2O

Write the correct formula for:

1) magnesium oxide

2) lithium bromide

3) calcium nitride

4) aluminum sulfide

5) potassium iodide

6) strontium chloride

7) sodium sulfide

8) radium bromide

9) magnesium sulfide

10) aluminum nitride

11) cesium sulfide

12) potassium chloride

13) strontium phosphide

14) barium iodide

15) sodium fluoride

16) calcium bromide

17) beryllium oxide

18) strontium sulfide

19) boron fluoride

20) aluminum phosphide

**Type II ionic compound practice:**

Write the correct name for:

1) CuS

2) PbBr4

3) Pb3N2

4) Fe2O3

5) FeI2

6) Sn3P4

7) Cu2S

8) SnCl2

9) HgO

10) Hg2F2

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

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

Write correct formula:

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