

Naming Ionic and Covalent Compounds

Name the following *ionic* compounds:

- 1) NaBr _____
- 2) CaO _____
- 3) Li₂S _____
- 4) MgBr₂ _____
- 5) Be(OH)₂ _____

Write the formulas for the following *ionic* compounds:

- 6) potassium iodide _____
- 7) magnesium oxide _____
- 8) aluminum chloride _____
- 9) sodium nitrate _____
- 10) calcium carbonate _____
- 11) lithium sulfate _____
- 12) beryllium phosphide _____
- 13) magnesium hydroxide _____
- 14) sodium phosphate _____
- 15) aluminum carbonate _____
- 16) calcium chloride _____
- 17) sodium cyanide _____
- 18) aluminum oxide _____
- 19) magnesium acetate _____
- 20) ammonium chloride _____

Write the names of the following *covalent* compounds:

- 21) SO_3 _____
- 22) N_2S _____
- 23) PH_3 _____
- 24) BF_3 _____
- 25) P_2Br_4 _____
- 26) CO _____
- 27) SiO_2 _____
- 28) SF_6 _____
- 29) NH_3 _____
- 30) NO_2 _____

Write the formulas of the following *covalent* compounds:

- 31) nitrogen trichloride _____
- 32) boron carbide _____
- 33) dinitrogen trioxide _____
- 34) phosphorus pentafluoride _____
- 35) methane _____
- 36) sulfur dibromide _____
- 37) diboron tetrahydride _____
- 38) oxygen difluoride _____
- 39) carbon disulfide _____
- 40) nitrogen monoxide _____