

Naming Chemical Compounds Worksheet

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 nitrate _____
- 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 _____