

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 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 _____

Naming Chemical Compounds - Answers

Name the following *ionic* compounds:

- 1) NaBr **sodium bromide**
- 2) CaO **calcium oxide**
- 3) Li₂S **lithium sulfide**
- 4) MgBr₂ **magnesium bromide**
- 5) Be(OH)₂ **beryllium hydroxide**

Write the formulas for the following *ionic* compounds:

- 6) potassium iodide **KI**
- 7) magnesium oxide **MgO**
- 8) aluminum chloride **AlCl₃**
- 9) sodium nitrate **NaNO₃**
- 10) calcium carbonate **CaCO₃**
- 11) lithium sulfate **Li₂SO₄**
- 12) beryllium phosphide **Be₃P₂**
- 13) magnesium hydroxide **Mg(OH)₂**
- 14) sodium phosphate **Na₃PO₄**
- 15) aluminum carbonate **Al₂(CO₃)₃**
- 16) calcium chloride **CaCl₂**
- 17) sodium cyanide **NaCN**
- 18) aluminum oxide **Al₂O₃**
- 19) magnesium acetate **Mg(C₂H₃O₂)₂**
- 20) ammonium chloride **NH₄Cl**

Write the names of the following *covalent* compounds:

- 21) SO_3 **sulfur trioxide**
- 22) N_2S **dinitrogen sulfide**
- 23) PH_3 **phosphorus trihydride**
- 24) BF_3 **boron trifluoride**
- 25) P_2Br_4 **diphosphorus tetrabromide**
- 26) CO **carbon monoxide**
- 27) SiO_2 **silicon dioxide**
- 28) SF_6 **sulfur hexafluoride**
- 29) NH_3 **ammonia**
- 30) NO_2 **nitrogen dioxide**

Write the formulas of the following *covalent* compounds:

- 31) nitrogen trichloride **NCl_3**
- 32) boron carbide **BC**
- 33) dinitrogen trioxide **N_2O_3**
- 34) phosphorus pentafluoride **PF_5**
- 35) methane **CH_4**
- 36) sulfur dibromide **SBr_2**
- 37) diboron tetrahydride **B_2H_4**
- 38) oxygen difluoride **OF_2**
- 39) carbon disulfide **CS_2**
- 40) nitrogen monoxide **NO**