

KEY

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 _____

Naming Chemical Compounds Worksheet

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

