

I = ionic
C = covalent

Scientist: _____

KEY

Date: _____

Naming Chemical Compounds Worksheet

Name the following compounds:

- 1) I NaBr sodium bromide
- 2) I CaO calcium oxide
- 3) C NH₃ nitrogen trihydride
- 4) I Li₂S lithium sulfide
- 5) C SiO₂ silicon dioxide
- 6) I MgBr₂ magnesium bromide
- 7) C NO₂ nitrogen dioxide
- 8) I Be(OH)₂ beryllium hydroxide
- 9) C SO₃ sulfur trioxide
- 10) C N₂S dinitrogen sulfide or dinitrogen monosulfide
- 11) C PH₃ phosphorus trihydride
- 12) C BF₃ boron trifluoride
- 13) C P₂Br₄ diphosphorus tetrabromide
- 14) C CO carbon monoxide
- 15) C SF₆ sulfur hexafluoride
- 16) I Fe₂(SO₄)₃ iron(III) sulfate
- 17) I FeO iron(II) oxide
- 18) I NH₄F ammonium fluoride
- 19) C H₂O dihydrogen monoxide
- 20) I Pb(SO₃)₂ lead(IV) sulfate

Write the formulas for the following compounds:

- 21) potassium iodide KI
- 22) oxygen difluoride OF₂

I = ionic
C = covalent

- 23) I magnesium oxide MgO
- 24) I iron(III) chloride FeCl₃
+3 -1(3)
- 25) I sodium nitrate NaNO₃
+1 -1
- 26) I calcium carbonate CaCO₃
+2 -2
- 27) I lithium sulfate Li₂SO₄
+1(2) -2
- 28) C sulfur dibromide SBr₂
- 29) I beryllium phosphide Be₃P₂
+2(3) -3(2)
- 30) I magnesium hydroxide Mg(OH)₂
+2 -1(2)
- 31) I copper(I) phosphate Cu₃PO₄
+1(3) -3
- 32) I aluminum carbonate Al₂(CO₃)₃
+3(2) -2(3)
- 33) I calcium chloride CaCl₂
+2 -1(2)
- 34) I sodium cyanide NaCN
+1 -1
- 35) I aluminum oxide Al₂O₃
+3(2) -2(3)
- 36) I ammonium acetate NH₄C₂H₃O₂
+1 -1
- 37) I ammonium chloride NH₄Cl
+1 -1
- 38) C nitrogen trichloride NCl₃
- 39) C boron carbide BC
- 40) C dinitrogen trioxide N₂O₃
- 41) C phosphorus pentafluoride PF₅
- 42) C diboron tetrahydride B₂H₄
- 43) C carbon disulfide CS₂
- 44) C nitrogen monoxide NO