

Name: _____

EXTRA PRACTICE - Naming & Writing Chemical Formulas Mixed Practice

Name the following chemical compounds:

- 1) BeCl₂ _____
- 2) Na₂S _____
- 3) KF _____
- 4) PCl₃ _____
- 5) Li₃N _____
- 6) AlP _____
- 7) CF₄ _____
- 8) HNO₃ _____
- 9) HgS _____
- 10) NO _____
- 11) Co₂Se₃ _____
- 12) Cu₃P _____
- 13) N₂O _____
- 14) NH₄OH _____
- 15) LiCN _____
- 16) NO₂ _____
- 17) Na₃PO₄ _____
- 18) Mg(C₂H₃O₂)₂ _____
- 19) H₂SO₄ _____
- 20) Ca₃(PO₃)₂ _____
- 21) P₄O₁₀ _____
- 22) H₃PO₄ _____
- 23) PdF₂ _____
- 24) CdO _____
- 25) NaOH _____
- 26) As₂F₅ _____
- 27) P₂S₄ _____
- 28) NF _____
- 29) Br₃N₅ _____
- 30) Mg(OH)₂ _____

Write the formulas for the following compounds:

- 31) calcium chloride _____
- 32) sodium chloride _____
- 33) aluminum nitride _____
- 34) copper (I) iodide _____
- 35) silver oxide _____
- 36) mercury (II) nitride _____
- 37) ammonium acetate _____
- 38) potassium phosphite _____
- 39) magnesium hydroxide _____
- 40) barium sulfate _____
- 41) strontium sulfide _____
- 42) cesium bromide _____
- 43) nickel (II) arsenide _____
- 44) sulfur dibromide _____
- 45) triselenium diphosphide _____
- 46) carbonic acid _____
- 47) arsenic triiodide _____
- 48) carbon tetrachloride _____
- 49) hydrofluoric acid _____
- 50) phosphorus monoxide _____
- 51) phosphorus dioxide _____
- 52) tetraphosphorus decoxide _____
- 53) scandium (III) chromate _____
- 54) chromium (III) cyanide _____
- 55) zinc nitrite _____
- 56) potassium hydroxide _____
- 57) calcium hydroxide _____
- 58) bromic acid _____
- 59) acetic acid _____
- 60) chlorous acid _____