

Name: _____

EXTRA PRACTICE: Naming & Writing Ionic & Molecular Compounds! Practice, Practice, Practice!!!!
You'll thank me later 😊

Name the following chemical compounds:

- 1) AlN _____
- 2) N₂O₅ _____
- 3) SrS _____
- 4) NO _____
- 5) Ca(ClO₃)₂ _____
- 6) SO₂ _____
- 7) SiF₄ _____
- 8) (NH₄)₂SO₄ _____
- 9) SO₃ _____
- 10) Ag₃N _____
- 11) IF₅ _____
- 12) Mg(NO₃)₂ _____
- 13) ClO₂ _____
- 14) PbO₂ _____
- 15) SbF₅ _____
- 16) MgCl₂ _____
- 17) SF₄ _____
- 18) P₄S₃ _____
- 19) Ba(OH)₂ _____
- 20) CS₂ _____
- 21) CuF₂ _____
- 22) Li₂CO₃ _____
- 23) BCl₃ _____
- 24) P₂O₅ _____
- 25) K₂O _____
- 26) FeP _____
- 27) CCl₄ _____
- 28) Ba(ClO₃)₂ _____
- 29) XeF₆ _____
- 30) NH₄NO₃ _____

Write the chemical formulas for the following compounds:

- 31) triphosphorus pentoxide _____
- 32) aluminum nitrate _____
- 33) lead (IV) sulfite _____
- 34) arsenic difluoride _____
- 35) iron (IV) phosphate _____
- 36) phosphorus pentoxide _____
- 37) dinitrogen trioxide _____
- 38) calcium sulfate _____
- 39) gold (II) phosphide _____
- 40) silicon tetrachloride _____
- 41) ammonium oxide _____
- 42) tetraphosphorus decoxide _____
- 43) manganese (II) nitride _____
- 44) nickel (II) phosphide _____
- 45) disilicon hexabromide _____
- 46) dihydrogen monoxide _____
- 47) lithium carbonate _____
- 48) sulfur hexafluoride _____
- 49) lead (IV) iodide _____
- 50) copper (III) hyposulfite _____
- 51) disulfur decafluoride _____
- 52) dinitrogen monosulfide _____
- 53) rubidium pernitrate _____
- 54) dinitrogen tetrafluoride _____
- 55) chromium (II) chlorate _____
- 56) phosphorus pentachloride _____
- 57) boron tribromide _____
- 58) ammonium acetate _____
- 59) chlorine trifluoride _____
- 60) tin (II) fluoride _____