

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

Name the following chemical compounds:

- 1) AlN Aluminum Nitride
- 2) N₂O₅ Dinitrogen Pentoxide
- 3) SrS Strontium Sulfide
- 4) NO Nitrogen Monoxide
- 5) Ca(ClO₃)₂ Calcium Chlorate
- 6) SO₂ Sulfur Dioxide
- 7) SiF₄ Silicon Tetrafluoride
- 8) (NH₄)₂SO₄ Ammonium Sulfate
- 9) SO₃ Sulfur Trioxide
- 10) Ag₃N Silver Nitride
- 11) IF₅ Iodine Pentafluoride
- 12) Mg(NO₃)₂ Magnesium Nitrate
- 13) ClO₂ Chlorine Dioxide
- 14) PbO₂ Lead (IV) Oxide
- 15) SbF₅ Antimony Pentafluoride
- 16) MgCl₂ Magnesium Chloride
- 17) SF₄ Sulfur Tetrafluoride
- 18) P₄S₃ Tetraphosphorus Trisulfide
- 19) Ba(OH)₂ Barium Hydroxide
- 20) CS₂ Carbon Disulfide
- 21) CuF₂ Copper (II) Fluoride
- 22) Li₂CO₃ Lithium Carbonate
- 23) BCl₃ Boron Trichloride
- 24) P₂O₅ Diphosphorus Pentoxide
- 25) K₂O Potassium Oxide
- 26) FeP Iron (III) Phosphide
- 27) CCl₄ Carbon Tetrachloride
- 28) Ba(ClO₃)₂ Barium Chlorate
- 29) XeF₆ Xenon Hexafluoride
- 30) NH₄NO₃ Ammonium Nitrate

Write the chemical formulas for the following compounds:

- 31) triphosphorus pentoxide P₃O₅
- 32) aluminum nitrate Al(NO₃)₃
- 33) lead (IV) sulfite Pb(SO₃)₂
- 34) arsenic difluoride AsF₂
- 35) iron (IV) phosphate Fe₃(PO₄)₄
- 36) phosphorus pentoxide P₂O₅
- 37) dinitrogen trioxide N₂O₃
- 38) calcium sulfate CaSO₄
- 39) gold (II) phosphide Au₃P₂
- 40) silicon tetrachloride SiCl₄
- 41) ammonium oxide (NH₄)₂O
- 42) tetraphosphorus decoxide P₄O₁₀
- 43) manganese (II) nitride Mn₃N₂
- 44) nickel (II) phosphide Ni₃P₂
- 45) disilicon hexabromide Si₂Br₆
- 46) dihydrogen monoxide H₂O
- 47) lithium carbonate Li₂CO₃
- 48) sulfur hexafluoride SF₆
- 49) lead (IV) iodide PbI₄
- 50) copper (III) hyposulfite Cu₂(SO₂)₃
- 51) disulfur decafluoride S₂F₁₀
- 52) dinitrogen monosulfide N₂S
- 53) rubidium pernitrate RbNO₄
- 54) dinitrogen tetrafluoride N₂F₄
- 55) chromium (II) chlorate Cr(ClO₃)₂
- 56) phosphorus pentachloride PCl₅
- 57) boron tribromide BBr₃
- 58) ammonium acetate NH₄C₂H₃O₂
- 59) chlorine trifluoride ClF₃
- 60) tin (II) fluoride SnF₂