

Name: _____

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

Name the following chemical compounds:

- 1) Na_3P _____
- 2) H_2SO_3 _____
- 3) PCl_2 _____
- 4) MgF_2 _____
- 5) NaOH _____
- 6) CCl_4 _____
- 7) H_2S _____
- 8) Al_2S_3 _____
- 9) NO_2 _____
- 10) P_2O_5 _____
- 11) Ca_3N_2 _____
- 12) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ _____
- 13) H_3PO_4 _____
- 14) BaI_2 _____
- 15) N_2F_2 _____
- 16) $\text{Be}(\text{OH})_2$ _____
- 17) P_4O_6 _____
- 18) KBr _____
- 19) H_3P _____
- 20) SiO_2 _____
- 21) AlP _____
- 22) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ _____
- 23) N_2F_4 _____
- 24) CuCl_2 _____
- 25) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ _____
- 26) CO_2 _____
- 27) Ag_3N _____
- 28) HClO_3 _____
- 29) SO_2 _____
- 30) PbO_2 _____

Write the chemical formulas for the following compounds:

- 31) dinitrogen monosulfide _____
- 32) calcium hydroxide _____
- 33) gold (II) phosphide _____
- 34) hydrochloric acid _____
- 35) copper (II) bromide _____
- 36) dinitrogen pentoxide _____
- 37) sulfuric acid _____
- 38) lead (IV) iodide _____
- 39) sulfur hexafluoride _____
- 40) copper (II) hydroxide _____
- 41) manganese (II) nitride _____
- 42) cobalt (II) hydroxide _____
- 43) nitrogen dioxide _____
- 44) copper (II) fluoride _____
- 45) arsenic hexafluoride _____
- 46) iron (II) hydroxide _____
- 47) iron (III) phosphide _____
- 48) nitrogen tribromide _____
- 49) hydrobromic acid _____
- 50) aluminum phosphate _____
- 51) diphosphorus pentoxide _____
- 52) lithium hydroxide _____
- 53) ammonium bromide _____
- 54) diarsenic trinitride _____
- 55) pernitric acid _____
- 56) magnesium phosphate _____
- 57) carbon monochloride _____
- 58) sulfur decachloride _____
- 59) lead (IV) sulfite _____
- 60) hypochlorous acid _____