

ANSWER KEY

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 Sodium Phosphide
- 2) H_2SO_3 Sulfurous Acid
- 3) PCl_2 Phosphorus Dichloride
- 4) MgF_2 Magnesium Fluoride
- 5) NaOH Sodium Hydroxide
- 6) CCl_4 Carbon Tetrachloride
- 7) H_2S Hydrosulfuric Acid
- 8) Al_2S_3 Aluminum Sulfide
- 9) NO_2 Nitrogen Dioxide
- 10) P_2O_5 Diphosphorus Pentoxide
- 11) Ca_3N_2 Calcium Nitride
- 12) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ Calcium Hydroxide
- 13) H_3PO_4 Phosphoric Acid
- 14) BaI_2 Barium Iodide
- 15) N_2F_2 Dinitrogen Difluoride
- 16) $\text{Be}(\text{OH})_2$ Beryllium Hydroxide
- 17) P_4O_6 Tetraphosphorus Hexoxide
- 18) KBr Potassium Bromide
- 19) H_3P Hydrophosphoric Acid
- 20) SiO_2 Silicon Dioxide
- 21) AlP Aluminum Phosphide
- 22) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ Iron (III) Hydroxide
- 23) N_2F_4 Dinitrogen Tetrafluoride
- 24) CuCl_2 Copper (II) Chloride
- 25) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ Magnesium Hydroxide
- 26) CO_2 Carbon Dioxide
- 27) Ag_3N Silver Nitride
- 28) HClO_3 Chloric Acid
- 29) SO_2 Sulfur Dioxide
- 30) PbO_2 Lead (IV) Oxide

Write the chemical formulas for the following compounds:

- 31) dinitrogen monosulfide N_2S
- 32) calcium hydroxide $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 33) gold (II) phosphide Au_3P_2
- 34) hydrochloric acid HCl
- 35) copper (II) bromide CuBr_2
- 36) dinitrogen pentoxide N_2O_5
- 37) sulfuric acid H_2SO_4
- 38) lead (IV) iodide PbI_4
- 39) sulfur hexafluoride SF_6
- 40) copper (II) hydroxide $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 41) manganese (II) nitride Mn_3N_2
- 42) cobalt (II) hydroxide $\text{Co}(\text{OH})_2$
- 43) nitrogen dioxide NO_2
- 44) copper (II) fluoride CuF_2
- 45) arsenic hexafluoride AsF_6
- 46) iron (II) hydroxide $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- 47) iron (III) phosphide FeP
- 48) nitrogen tribromide NBr_3
- 49) hydrobromic acid HBr
- 50) aluminum phosphate AlPO_4
- 51) diphosphorus pentoxide P_2O_5
- 52) lithium hydroxide LiOH
- 53) ammonium bromide NH_4Br
- 54) diarsenic trinitride As_2N_3
- 55) pernitric acid HNO_4
- 56) magnesium phosphate $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
- 57) carbon monochloride CCl
- 58) sulfur decachloride SCl_{10}
- 59) lead (IV) sulfite $\text{Pb}(\text{SO}_3)_2$
- 60) hypochlorous acid HClO