

WORKSHEET- FORMULAS

NAME _____

WRITE THE CHEMICAL FORMULA FOR EACH OF THE FOLLOWING:

- | | | | |
|---------------------------------|-----------|---------------------------|-----------|
| 1) Barium sulfide | 1) _____ | 26) Aluminum bisulfide | 26) _____ |
| 2) Manganese (III) iodide | 2) _____ | 27) Diphosphorus trioxide | 27) _____ |
| 3) Ammonium hydrogen phosphate | 3) _____ | 28) Zinc hydroxide | 28) _____ |
| 4) Carbon disulfide | 4) _____ | 29) Silver chromate | 29) _____ |
| 5) Lead (II) sulfate | 5) _____ | 30) Copper (II) acetate | 30) _____ |
| 6) Magnesium carbonate | 6) _____ | 31) Cobaltous iodide | 31) _____ |
| 7) Potassium permanganate | 7) _____ | 32) Cuprous dichromate | 32) _____ |
| 8) Silver bicarbonate | 8) _____ | 33) Sodium peroxide | 33) _____ |
| 9) Bismuth (III) bromide | 9) _____ | 34) Dinitrogen trioxide | 34) _____ |
| 10) Tetranitrogen tetrasulfide | 10) _____ | 35) Dichlorine heptoxide | 35) _____ |
| 11) Ferrous perchlorate | 11) _____ | 36) Cobaltic nitrite | 36) _____ |
| 12) Chromium (III) chlorite | 12) _____ | 37) Barium cyanide | 37) _____ |
| 13) Tin (II) thiosulfate | 13) _____ | 38) Hypochlorous acid | 38) _____ |
| 14) Cuprous sulfite | 14) _____ | 39) Sulfurous acid | 39) _____ |
| 15) Sodium bisulfate | 15) _____ | 40) Hydrobromic acid | 40) _____ |
| 16) Carbon tetrachloride | 16) _____ | 41) Nitric acid | 41) _____ |
| 17) Sodium acetate | 17) _____ | 42) Periodic acid | 42) _____ |
| 18) Ferric dihydrogen phosphate | 18) _____ | 43) Bromous acid | 43) _____ |
| 19) Chromium (II) phosphate | 19) _____ | 44) Iodic acid | 44) _____ |
| 20) Mercuric perchlorate | 20) _____ | 45) Hydrosulfuric acid | 45) _____ |
| 21) Nickel (II) borate | 21) _____ | 46) Perbromic acid | 46) _____ |
| 22) Cadmium thiocyanate | 22) _____ | 47) Hydrofluoric acid | 47) _____ |
| 23) Ammonium sulfide | 23) _____ | 48) hypobromous acid | 48) _____ |
| 24) Bismuth (III) bisulfite | 24) _____ | 49) Mercurous chloride | 49) _____ |
| 25) Strontium chlorate | 25) _____ | 50) Ferric cyanate | 50) _____ |

(OVER)

GIVE THE NAME FOR EACH OF THE FOLLOWING :

- | | | | |
|--|-----------|--|-----------|
| 1) BaS | 1) _____ | 26) Al(HS) ₃ | 26) _____ |
| 2) MnI ₃ | 2) _____ | 27) P ₂ O ₃ | 27) _____ |
| 3) (NH ₄) ₂ HPO ₄ | 3) _____ | 28) Zn(OH) ₂ | 28) _____ |
| 4) CS ₂ | 4) _____ | 29) Ag ₂ CrO ₄ | 29) _____ |
| 5) PbSO ₄ | 5) _____ | 30) Cu(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ | 30) _____ |
| 6) MgCO ₃ | 6) _____ | 31) CoI ₂ | 31) _____ |
| 7) KMnO ₄ | 7) _____ | 32) Cu ₂ Cr ₂ O ₇ | 32) _____ |
| 8) AgHCO ₃ | 8) _____ | 33) Na ₂ O ₂ | 33) _____ |
| 9) BiBr ₃ | 9) _____ | 34) N ₂ O ₃ | 34) _____ |
| 10) N ₄ S ₄ | 10) _____ | 35) Cl ₂ O ₇ | 35) _____ |
| 11) Fe(ClO ₄) ₂ | 11) _____ | 36) Co(NO ₂) ₃ | 36) _____ |
| 12) Cr(ClO ₂) ₃ | 12) _____ | 37) Ba(CN) ₂ | 37) _____ |
| 13) SnS ₂ O ₃ | 13) _____ | 38) HClO | 38) _____ |
| 14) Cu ₂ SO ₃ | 14) _____ | 39) H ₂ SO ₃ | 39) _____ |
| 15) NaHSO ₄ | 15) _____ | 40) HBr | 40) _____ |
| 16) CCl ₄ | 16) _____ | 41) HNO ₃ | 41) _____ |
| 17) NaC ₂ H ₃ O ₂ | 17) _____ | 42) HIO ₄ | 42) _____ |
| 18) Fe(H ₂ PO ₄) ₃ | 18) _____ | 43) HBrO ₂ | 43) _____ |
| 19) Cr ₃ (PO ₄) ₂ | 19) _____ | 44) HIO ₃ | 44) _____ |
| 20) Hg(ClO ₄) ₂ | 20) _____ | 45) H ₂ S | 45) _____ |
| 21) Ni ₃ (BO ₃) ₂ | 21) _____ | 46) HBrO ₄ | 46) _____ |
| 22) Cd(SCN) ₂ | 22) _____ | 47) HF | 47) _____ |
| 23) (NH ₄) ₂ S | 23) _____ | 48) HBrO | 48) _____ |
| 24) Bi(HSO ₃) ₃ | 24) _____ | 49) Hg ₂ Cl ₂ | 49) _____ |
| 25) Sr(ClO ₃) ₂ | 25) _____ | 50) Fe(CNO) ₃ | 50) _____ |