WORKSHEET- FORMULAS **NAME** _____

WRITE THE CHEMICAL FORMULA FOR EACH OF THE FOLLOWING:

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

(OVER)