

Write formulas for the following:	Name the following:
16) Sodium Nitrite +1      -1 $\text{NaNO}_2$	41) $\text{H}_2\text{SO}_3$ +1   -2      Sulfurous Acid
17) Nitrogen (III) Chloride +3      -1 $\text{NCl}_3$	42) $\text{PbCO}_3$ +2   -2      Lead (II) Carbonate
18) Zinc Perchlorate +2      -1 $\text{Zn}(\text{ClO}_4)_2$	43) $\text{NaHCO}_3$ +1   -1      Sodium Bicarbonate
19) Hydrobromic Acid $\text{HBr}$	44) $\text{H}_2\text{S}$ Hydrosulfuric Acid
20) Sodium Peroxide +1      -2 $\text{Na}_2\text{O}_2$	45) $\text{Si}_3\text{N}_4$ Trisilicon Tetranitride
21) Iron (II) Acetate +2      -1 $\text{Fe}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$	46) $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ Oxalic Acid
22) Phosphorous (V) Iodide +5      -1 $\text{PI}_5$	47) $\text{Al}_2(\text{S}_2\text{O}_3)_3$ +3   -6      Aluminum Thiosulfate
23) Carbonic Acid Carbonate -2 $\text{H}_2\text{CO}_3$	48) $\text{Mg}(\text{SCN})_2$ +2   -2      Magnesium Thiocyanate
24) Disulfur Trioxide $\text{S}_2\text{O}_3$	49) $\text{Ga}(\text{IO}_3)_3$ +3   -3      Gallium (III) Iodate
25) Calcium Bicarbonate +2      -1 $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	50) $\text{HClO}_4$ Perchloric Acid