

Name _____

Naming All Compounds

Name the following compounds:

- 1) $\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2$
- 2) XeO_3
- 3) CoCl_2
- 4) HCl
- 5) $\text{BaCl}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- 6) P_4O_{10}
- 7) $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$
- 8) NBr_3
- 9) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
- 10) IF_7
- 11) H_2SO_4
- 12) I_2O_5
- 13) $\text{CuSO}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$
- 14) $\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$
- 15) $(\text{NH}_4)_3\text{P}$

Write the formulas for the following compounds:

- 16) Carbon monoxide
- 17) Nitric acid
- 18) Iron (II) sulfate hexahydrate
- 19) Calcium hydrogen carbonate (bicarbonate)
- 20) Sulfur dioxide
- 21) Fluorine
- 22) Bromine pentafluoride
- 23) Carbonic acid
- 24) Barium sulfate pentahydrate
- 25) Oxygen
- 26) Copper (II) sulfide
- 27) Phosphoric Acid
- 28) Aluminum hydroxide
- 29) Carbon tetrabromide
- 30) Dinitrogen trioxide