

Name \_\_\_\_\_

## Naming All Compounds

Name the following compounds:

- 1)  $\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2$
- 2)  $\text{XeO}_3$
- 3)  $\text{CoCl}_2$
- 4)  $\text{HCl}$
- 5)  $\text{BaCl}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- 6)  $\text{P}_4\text{O}_{10}$
- 7)  $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$
- 8)  $\text{NBr}_3$
- 9)  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
- 10)  $\text{IF}_7$
- 11)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 12)  $\text{I}_2\text{O}_5$
- 13)  $\text{CuSO}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$
- 14)  $\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$
- 15)  $(\text{NH}_4)_3\text{P}$

**Sodium Acetate**  
**Xenon Trioxide**  
**Cobalt (II) Chloride**  
**Hydrochloric Acid**  
**Barium Chloride Trihydrate**  
**Tetraphosphorus Decoxide**  
**Aluminum Carbonate**  
**Nitrogen Tribromide**  
**Lead (II) Nitrate**  
**Iodine Heptafluoride**  
**Sulfuric Acid**  
**Diiodine Pentoxide**  
**Copper (II) Sulfate octahydrate**  
**Acetic Acid**  
**Ammonium Phosphide**

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

**CO**  
 **$\text{HNO}_3$**   
 **$\text{FeSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$**   
 **$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$**   
 **$\text{SO}_2$**   
 **$\text{F}_2$**   
 **$\text{BrF}_5$**   
 **$\text{H}_2\text{CO}_3$**   
 **$\text{BaSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$**   
 **$\text{O}_2$**   
 **$\text{CuS}$**   
 **$\text{H}_3\text{PO}_4$**   
 **$\text{Al}(\text{OH})_3$**   
 **$\text{CBr}_4$**   
 **$\text{N}_2\text{O}_3$**