

# Chapter 09 WS

## Names/Formulas of Ionic Compounds

Name: \_\_\_\_\_

Period: \_\_\_\_\_ Date: \_\_\_\_\_

### Directions

Name the Following Ionic Compounds

1)  $\text{NH}_4\text{Cl}$  \_\_\_\_\_

16)  $\text{FeCl}_3$  \_\_\_\_\_

2)  $\text{TlBr}_3$  \_\_\_\_\_

17)  $\text{Zn}(\text{OH})_2$  \_\_\_\_\_

3)  $\text{Cu}_3\text{P}$  \_\_\_\_\_

18)  $\text{BeSO}_4$  \_\_\_\_\_

4)  $\text{SnSe}_2$  \_\_\_\_\_

19)  $\text{CrF}_2$  \_\_\_\_\_

5)  $\text{GaAs}$  \_\_\_\_\_

20)  $\text{Al}_2\text{S}_3$  \_\_\_\_\_

6)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$  \_\_\_\_\_

21)  $\text{PbO}$  \_\_\_\_\_

7)  $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$  \_\_\_\_\_

22)  $\text{Li}_3\text{PO}_4$  \_\_\_\_\_

8)  $\text{Be}(\text{HCO}_3)_2$  \_\_\_\_\_

23)  $\text{TlI}_4$  \_\_\_\_\_

9)  $\text{Mn}_2(\text{SO}_3)$  \_\_\_\_\_

24)  $\text{Co}_3\text{N}_2$  \_\_\_\_\_

10)  $\text{Al}(\text{CN})_3$  \_\_\_\_\_

25)  $\text{Mg}_3\text{P}_2$  \_\_\_\_\_

11)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  \_\_\_\_\_

26)  $\text{Ga}(\text{NO}_2)_3$  \_\_\_\_\_

12)  $\text{NaOH}$  \_\_\_\_\_

27)  $\text{Ag}_2\text{SO}_3$  \_\_\_\_\_

13)  $\text{MgBr}_2$  \_\_\_\_\_

28)  $\text{NH}_4\text{OH}$  \_\_\_\_\_

14)  $\text{KCl}$  \_\_\_\_\_

29)  $\text{Ge}(\text{CN})_3$  \_\_\_\_\_

15)  $\text{FeCl}_2$  \_\_\_\_\_

30)  $\text{Be}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$  \_\_\_\_\_

**Directions**

Write the formula for the following Ionic Compounds

- |                                   |                                     |
|-----------------------------------|-------------------------------------|
| 1) Chromium (VI) Phosphate _____  | 16) Lithium Phosphate _____         |
| 2) Vanadium (IV) Carbonate _____  | 17) Beryllium Phosphate _____       |
| 3) Chromium (III) Hydroxide _____ | 18) Silver (I) Nitrate _____        |
| 4) Silver Bromide _____           | 19) Aluminum Hydroxide _____        |
| 5) Tin (II) Nitrite _____         | 20) Gallium Carbide _____           |
| 6) Lithium Iodide _____           | 21) Iron (III) Sulfate _____        |
| 7) Cobalt (III) Oxide _____       | 22) Potassium Nitrite _____         |
| 8) Titanium (II) Acetate _____    | 23) Calcium Chlorite _____          |
| 9) Vanadium (V) Sulfide _____     | 24) Ammonium Phosphite _____        |
| 10) Lead (II) Nitride _____       | 25) Sodium Carbonite _____          |
| 11) Platinum (II) Oxide _____     | 26) Sodium Hydrogen Carbonate _____ |
| 12) Strontium Nitride _____       | 27) Vanadium (V) Sulfide _____      |
| 13) Francium Arsenide _____       | 28) Manganese (VI) Oxide _____      |
| 14) Zinc (II) Carbonate _____     | 29) Tungsten (IV) Iodide _____      |
| 15) Aluminum Cyanide _____        | 30) Barium Oxalate _____            |