

# Chapter 09 WS

## Names/Formulas of Ionic Compounds

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

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

### Directions

Name the Following Ionic Compounds

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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 \_\_\_\_\_

### Answers for Naming

- 1) Ammonium chloride
- 2) Titanium (III) bromide
- 3) Copper phosphide or copper (I) phosphide
- 4) Tin (IV) selenide
- 5) Gallium (III) arsenide
- 6) Iron (I) nitrate
- 7) Lead (IV) sulfate
- 8) Beryllium hydrogen carbonate or beryllium bicarbonate
- 9) Manganese (I) sulfite
- 10) Aluminum cyanide
- 11) Sodium carbonate
- 12) Sodium hydroxide
- 13) Magnesium bromide
- 14) Potassium chloride
- 15) Iron (II) chloride
- 16) Iron (III) chloride
- 17) Zinc hydroxide or zinc (II) hydroxide
- 18) Beryllium sulfate
- 19) Chromium (II) fluoride
- 20) Aluminum sulfide
- 21) Lead (II) oxide
- 22) Lithium phosphate
- 23) Titanium (IV) iodide
- 24) Cobalt (II) nitride
- 25) Magnesium phosphide
- 26) Gallium (III) nitrite
- 27) Silver sulfite or silver (I) sulfite
- 28) Ammonium hydroxide
- 29) Germanium (III) cyanide
- 30) Beryllium acetate

### Answers for Formulas

- 1)  $\text{Cr}(\text{PO}_4)_2$
- 2)  $\text{V}(\text{CO}_3)_2$
- 3)  $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- 4)  $\text{AgBr}$
- 5)  $\text{Sn}(\text{NO}_2)_2$
- 6)  $\text{LiI}$
- 7)  $\text{Co}_2\text{O}_3$
- 8)  $\text{Ti}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 9)  $\text{V}_2\text{S}_5$
- 10)  $\text{Pb}_3\text{N}_2$
- 11)  $\text{PtO}$
- 12)  $\text{Sr}_3\text{N}$
- 13)  $\text{Fr}_3\text{As}$
- 14)  $\text{ZnCO}_3$
- 15)  $\text{Al}(\text{CN})_3$
- 16)  $\text{Li}_3\text{PO}_4$
- 17)  $\text{Be}_3(\text{PO}_4)_2$
- 18)  $\text{AgNO}_3$
- 19)  $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 20)  $\text{Ga}_4\text{C}_3$
- 21)  $\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$
- 22)  $\text{KNO}_2$
- 23)  $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$
- 24)  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_3$
- 25)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- 26)  $\text{NaHCO}_3$
- 27)  $\text{V}_2\text{S}_5$
- 28)  $\text{MnO}_3$
- 29)  $\text{WI}_4$
- 30)  $\text{BaC}_2\text{O}_4$