

Naming Compounds Practice Worksheet

Name the following ionic compounds:

- 1) NH_4Cl _____
- 2) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ _____
- 3) TiBr_3 _____
- 4) Cu_3P _____
- 5) SnSe_2 _____
- 6) GaAs _____
- 7) $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$ _____
- 8) $\text{Be}(\text{HCO}_3)_2$ _____
- 9) $\text{Mn}_2(\text{SO}_3)_3$ _____
- 10) $\text{Al}(\text{CN})_3$ _____

Write the formulas for the following compounds:

- 11) chromium (VI) phosphate _____
- 12) vanadium (IV) carbonate _____
- 13) tin (II) nitrite _____
- 14) cobalt (III) oxide _____
- 15) titanium (II) acetate _____
- 16) vanadium (V) sulfide _____
- 17) chromium (III) hydroxide _____
- 18) lithium iodide _____
- 19) lead (II) nitride _____
- 20) silver bromide _____
- 21) NaBr _____
- 22) $\text{Sc}(\text{OH})_3$ _____
- 23) $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$ _____
- 24) NH_4F _____
- 25) CaCO_3 _____
- 26) NiPO_4 _____
- 27) Li_2SO_3 _____
- 28) Zn_3P_2 _____
- 29) $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ _____
- 30) Cu_2O _____
- 31) Ag_3PO_4 _____
- 32) YClO_3 _____
- 33) SnS_2 _____
- 34) $\text{Ti}(\text{CN})_4$ _____
- 35) KMnO_4 _____
- 36) Pb_3N_2 _____
- 37) CoCO_3 _____
- 38) CdSO_3 _____
- 39) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$ _____
- 40) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$ _____

Write the formulas for the following ionic compounds:

- 41) lithium acetate _____
- 42) iron (II) phosphate _____
- 43) titanium (II) selenide _____

- 44) calcium bromide _____
45) gallium chloride _____
46) sodium hydride _____
47) beryllium hydroxide _____
48) zinc carbonate _____
49) manganese (VII) arsenide _____
50) copper (II) chlorate _____
51) cobalt (III) chromate _____
52) ammonium oxide _____
53) potassium hydroxide _____
54) lead (IV) sulfate _____
55) silver cyanide _____
56) vanadium (V) nitride _____
57) strontium acetate _____
58) molybdenum sulfate _____
59) platinum (II) sulfide _____
60) ammonium sulfate _____
61) NaBr _____
62) $\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ _____
63) P_2O_5 _____
64) $\text{Ti}(\text{SO}_4)_2$ _____
65) FePO_4 _____
66) K_3N _____
67) SO_2 _____
68) CuOH _____
69) $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$ _____
70) V_2S_3 _____

Write the formulas for the following chemical compounds:

- 71) silicon dioxide _____
72) nickel (III) sulfide _____
73) manganese (II) phosphate _____
74) silver acetate _____
75) diboron tetrabromide _____
76) magnesium sulfate heptahydrate _____
77) potassium carbonate _____
78) ammonium oxide _____
79) tin (IV) selenide _____
80) carbon tetrachloride _____

Solutions for the Naming Ionic Compounds Practice Worksheet

If you need help naming ionic compounds, you should check the helpdesk section of my webpage (<http://www.chemfiesta.com>) for a method that might help you out.

- 1) ammonium chloride
- 2) iron (III) nitrate
- 3) titanium (III) bromide
- 4) copper (I) phosphide
- 5) tin (IV) selenide
- 6) gallium arsenide
- 7) lead (IV) sulfate
- 8) beryllium bicarbonate
- 9) manganese (III) sulfite
- 10) aluminum cyanide

- 11) $\text{Cr}(\text{PO}_4)_2$
- 12) $\text{V}(\text{CO}_3)_2$
- 13) $\text{Sn}(\text{NO}_2)_2$
- 14) Co_2O_3
- 15) $\text{Ti}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 16) V_2S_5
- 17) $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- 18) LiI
- 19) Pb_3N_2
- 20) AgBr

Ionic Naming Practice Problems - Solutions

Name the following ionic compounds:

- 1) NaBr **sodium bromide**
- 2) $\text{Sc}(\text{OH})_3$ **scandium hydroxide**
- 3) $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$ **vanadium (III) sulfate**
- 4) NH_4F **ammonium fluoride**
- 5) CaCO_3 **calcium carbonate**
- 6) NiPO_4 **nickel (III) phosphate**
- 7) Li_2SO_3 **lithium sulfite**
- 8) Zn_3P_2 **zinc phosphide**
- 9) $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ **strontium acetate**
- 10) Cu_2O **copper (I) oxide**

- 11) Ag_3PO_4 **silver phosphate**
12) YClO_3 **yttrium chlorate**
13) SnS_2 **tin (IV) sulfide**
14) $\text{Ti}(\text{CN})_4$ **titanium (IV) cyanide**
15) KMnO_4 **potassium permanganate**
16) Pb_3N_2 **lead (II) nitride**
17) CoCO_3 **cobalt (II) carbonate**
18) CdSO_3 **cadmium sulfite**
19) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$ **copper (I) nitrite**
20) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$ **iron (II) bicarbonate**

Answers – Naming Chemical Compounds

Name the following chemical compounds:

- 1) NaBr **sodium bromide**
2) $\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ **calcium acetate**
3) P_2O_5 **diphosphorus pentoxide**
4) $\text{Ti}(\text{SO}_4)_2$ **titanium(IV) sulfate**
5) FePO_4 **iron(III) phosphate**
6) K_3N **potassium nitride**
7) SO_2 **sulfur dioxide**
8) CuOH **copper(I) hydroxide**
9) $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$ **zinc nitrite**
10) V_2S_3 **vanadium(III) sulfide**

Write the formulas for the following chemical compounds:

- 11) silicon dioxide **SiO_2**
12) nickel (III) sulfide **Ni_2S_3**
13) manganese (II) phosphate **$\text{Mn}_3(\text{PO}_4)_2$**
14) silver acetate **$\text{AgC}_2\text{H}_3\text{O}_2$**

- | | | |
|-----|--------------------------------|---|
| 15) | diboron tetrabromide | B₂Br₄ |
| 16) | magnesium sulfate heptahydrate | MgSO₄·7H₂O |
| 17) | potassium carbonate | K₂CO₃ |
| 18) | ammonium oxide | (NH₄)₂O |
| 19) | tin (IV) selenide | SnSe₂ |
| 20) | carbon tetrachloride | CCl₄ |

Write the formulas for the following ionic compounds:

- | | | |
|-----|--------------------------|--|
| 21) | lithium acetate | LiC₂H₃O₂ |
| 22) | iron (II) phosphate | Fe₃(PO₄)₂ |
| 23) | titanium (II) selenide | TiSe |
| 24) | calcium bromide | CaBr₂ |
| 25) | gallium chloride | GaCl₃ |
| 26) | sodium hydride | NaH |
| 27) | beryllium hydroxide | Be(OH)₂ |
| 28) | zinc carbonate | ZnCO₃ |
| 29) | manganese (VII) arsenide | Mn₃As₇ |
| 30) | copper (II) chlorate | Cu(ClO₃)₂ |
| 31) | cobalt (III) chromate | Co₂(CrO₄)₃ |
| 32) | ammonium oxide | (NH₄)₂O |
| 33) | potassium hydroxide | KOH |
| 34) | lead (IV) sulfate | Pb(SO₄)₂ |
| 35) | silver cyanide | AgCN |
| 36) | vanadium (V) nitride | V₃N₅ |
| 37) | strontium acetate | Sr(C₂H₃O₂)₂ |
| 38) | molybdenum sulfate | Mo(SO₄)₃ |
| 39) | platinum (II) sulfide | PtS |
| 40) | ammonium sulfate | (NH₄)₂SO₄ |