

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 III 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) **sodium bromide**
- 2) **scandium hydroxide**
- 3) **vanadium III sulfate**
- 4) **ammonium fluoride**
- 5) **calcium carbonate**
- 6) **nickel III phosphate**
- 7) **lithium sulfite**
- 8) **zinc phosphide**
- 9) **strontium acetate**
- 10) **copper I oxide**
- 11) **silver phosphate**
- 12) **yttrium chlorate**
- 13) **tin IV sulfide**
- 14) **titanium IV cyanide**
- 15) **potassium permanganate**

- 16) **lead II nitride**
- 17) **cobalt II carbonate**
- 18) **cadmium sulfite**
- 19) **copper II nitrite**
- 20) **iron II bicarbonate**

Write the formulas for the following ionic compounds:

- 21) **LiC₂H₃O₂**
- 22) **Fe₃(PO₄)₂**
- 23) **TiSe**
- 24) **CaBr₂**
- 25) **GaCl₃**
- 26) **NaH**
- 27) **Be(OH)₂**
- 28) **ZnCO₃**
- 29) **Mn₃As₇**
- 30) **Cu(ClO₃)₂**
- 31) **Co₂(CrO₄)₃**
- 32) **(NH₄)₂O**
- 33) **KOH**
- 34) **Pb(SO₄)₂**
- 35) **AgCN**
- 36) **V₃N₅**
- 37) **Sr(C₂H₃O₂)₂**
- 38) **Mo(SO₄)₃**
- 39) **PtS**
- 40) **(NH₄)₂SO₄**