

Lots of Ionic Naming Practice Problems

Name the following ionic compounds:

- 1) NaBr _____
- 2) Sc(OH)₃ _____
- 3) V₂(SO₄)₃ _____
- 4) NH₄F _____
- 5) CaCO₃ _____
- 6) NiPO₄ _____
- 7) Li₂SO₃ _____
- 8) Zn₃P₂ _____
- 9) Sr(C₂H₃O₂)₂ _____
- 10) Cu₂O _____
- 11) Ag₃PO₄ _____
- 12) YClO₃ _____
- 13) SnS₂ _____
- 14) Ti(CN)₄ _____
- 15) KMnO₄ _____
- 16) Pb₃N₂ _____
- 17) CoCO₃ _____
- 18) CdSO₃ _____
- 19) Cu(NO₂)₂ _____
- 20) Fe(HCO₃)₂ _____

Write the formulas for the following ionic compounds:

21) lithium acetate _____

22) iron (II) phosphate _____

23) titanium (II) selenide _____

24) calcium bromide _____

25) gallium chloride _____

26) sodium hydride _____

27) beryllium hydroxide _____

28) zinc carbonate _____

29) manganese (VII) arsenide _____

30) copper (II) chlorate _____

31) cobalt (III) chromate _____

32) ammonium oxide _____

33) potassium hydroxide _____

34) lead (IV) sulfate _____

35) silver cyanide _____

36) vanadium (V) nitride _____

37) strontium acetate _____

38) molybdenum sulfate _____

39) platinum (II) sulfide _____

40) ammonium sulfate _____

Ionic Naming Practice Problems - Solutions

Name the following ionic compounds:

- 1) NaBr **sodium bromide**
- 2) Sc(OH)₃ **scandium hydroxide**
- 3) V₂(SO₄)₃ **vanadium (III) sulfate**
- 4) NH₄F **ammonium fluoride**
- 5) CaCO₃ **calcium carbonate**
- 6) NiPO₄ **nickel (III) phosphate**
- 7) Li₂SO₃ **lithium sulfite**
- 8) Zn₃P₂ **zinc phosphide**
- 9) Sr(C₂H₃O₂)₂ **strontium acetate**
- 10) Cu₂O **copper (I) oxide**
- 11) Ag₃PO₄ **silver phosphate**
- 12) YClO₃ **yttrium chlorate**
- 13) SnS₂ **tin (IV) sulfide**
- 14) Ti(CN)₄ **titanium (IV) cyanide**
- 15) KMnO₄ **potassium permanganate**
- 16) Pb₃N₂ **lead (II) nitride**
- 17) CoCO₃ **cobalt (II) carbonate**
- 18) CdSO₃ **cadmium sulfite**
- 19) Cu(NO₂)₂ **copper (I) nitrite**
- 20) Fe(HCO₃)₂ **iron (II) bicarbonate**

Write the formulas for the following ionic compounds:

- | | | |
|-----|--------------------------|---|
| 21) | lithium acetate | $\text{LiC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ |
| 22) | iron (II) phosphate | $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$ |
| 23) | titanium (II) selenide | TiSe |
| 24) | calcium bromide | CaBr_2 |
| 25) | gallium chloride | GaCl_3 |
| 26) | sodium hydride | NaH |
| 27) | beryllium hydroxide | $\text{Be}(\text{OH})_2$ |
| 28) | zinc carbonate | ZnCO_3 |
| 29) | manganese (VII) arsenide | Mn_3As_7 |
| 30) | copper (II) chlorate | $\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$ |
| 31) | cobalt (III) chromate | $\text{Co}_2(\text{CrO}_4)_3$ |
| 32) | ammonium oxide | $(\text{NH}_4)_2\text{O}$ |
| 33) | potassium hydroxide | KOH |
| 34) | lead (IV) sulfate | $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$ |
| 35) | silver cyanide | AgCN |
| 36) | vanadium (V) nitride | V_3N_5 |
| 37) | strontium acetate | $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ |
| 38) | molybdenum sulfate | $\text{Mo}(\text{SO}_4)_3$ |
| 39) | platinum (II) sulfide | PtS |
| 40) | ammonium sulfate | $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ |