

Answers – Naming Chemical Compounds

Name the following chemical compounds:

- 1) NaBr
- 2) $\text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$
- 3) P_2O_5
- 4) $\text{Ti}(\text{SO}_4)_2$
- 5) FePO_4
- 6) K_3N
- 7) SO_2
- 8) CuOH
- 9) $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$
- 10) V_2S_3

Write the formulas for the following chemical compounds:

- 11) silicon dioxide
- 12) nickel (III) sulfide
- 13) manganese (II) phosphate
- 14) silver acetate
- 15) diboron tetrabromide
- 16) magnesium sulfate heptahydrate
- 17) potassium carbonate
- 18) ammonium oxide
- 19) tin (IV) selenide
- 20) carbon tetrachloride

(Still) More Naming Practice - Answers

Write the names of the following chemical compounds:

- 1) BBr_3
- 2) CaSO_4
- 3) C_2Br_6
- 4) $\text{Cr}(\text{CO}_3)_3$
- 5) Ag_3P
- 6) IO_2
- 7) VO_2
- 8) PbS
- 9) CH_4
- 10) N_2O_3

Write the formulas of the following chemical compounds:

- 11) tetraphosphorus triselenide
- 12) potassium acetate
- 13) iron (II) phosphide
- 14) disilicon hexabromide
- 15) titanium (IV) nitrate
- 16) diselenium diiodide
- 17) copper (I) phosphate
- 18) gallium oxide
- 19) tetrasulfur dinitride
- 20) phosphorus

Ionic/Covalent Compound Naming Solutions

For each of the following questions, determine whether the compound is ionic or covalent and name it appropriately.

- 1) Na_2CO_3
- 2) P_2O_5
- 3) NH_3
- 4) FeSO_4
- 5) SiO_2
- 6) GaCl_3
- 7) CoBr_2
- 8) B_2H_4
- 9) CO
- 10) P_4

For each of the following questions, determine whether the compound is ionic or covalent and write the appropriate formula for it.

- 11) dinitrogen trioxide
- 12) nitrogen
- 13) methane
- 14) lithium acetate
- 15) phosphorus trifluoride
- 16) vanadium (V) oxide
- 17) aluminum hydroxide
- 18) zinc sulfide
- 19) silicon tetrafluoride
- 20) silver phosphate

Review: Naming Ionic Compounds - Answers

Write the formulas of the following ionic compounds (1 pt each):

- 1) iron (II) arsenide
- 2) lead (II) sulfate
- 3) lead (IV) hydroxide
- 4) copper (II) acetate
- 5) beryllium chloride
- 6) ammonium chromate
- 7) silver oxide
- 8) potassium sulfide

Write the names of the following ionic compounds (1 pt each):

- 9) KI
- 10) $\text{Mn}_2(\text{SO}_3)_7$
- 11) SnBr_4
- 12) Mg_3P_2
- 13) NaF
- 14) $\text{Sr}(\text{MnO}_4)_2$
- 15) $\text{Cr}(\text{PO}_4)_2$
- 16) Al_2Se_3

Ionic Naming Practice Problems - Solutions

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