

Nomenclature Practice Sheet

C2WS6

By: Dr. Robert Belford

Write formulas for the following names:

- | | |
|------------------------------|------------------------------|
| 1) aluminum nitride | 23) magnesium nitrate |
| 2) aluminum carbonate | 24) diboron hexafluoride |
| 3) aluminum bicarbonate | 25) tin (IV) fluoride |
| 4) nitrogen dioxide | 26) tin (II) fluoride |
| 5) zinc sulfate | 27) tin (IV) sulfide |
| 6) zinc sulfide | 28) tin (II) sulfide |
| 7) zinc phosphate | 29) nitrogen trichloride |
| 8) carbon tetrachloride | 30) manganese (II) sulfide |
| 9) sodium hydroxide | 31) manganese (II) sulfate |
| 10) barium hydroxide | 32) manganese (II) phosphate |
| 11) titanium (II) cyanide | 33) manganese (II) nitrate |
| 12) cadmium iodide | 34) vanadium (V) oxide |
| 13) cadmium acetate | 35) molybdenum (VI) sulfide |
| 14) cadmium bromide | 36) silver phosphide |
| 15) cadmium nitrate | 37) mercury (II) oxide |
| 16) cadmium sulfide | 38) chromium (III) bromide |
| 17) phosphorus pentachloride | 39) chromium (III) nitrate |
| 18) iron (II) sulfide | 40) sulfur dichloride |
| 19) iron (II) sulfate | 41) magnesium sulfide |
| 20) iron (III) sulfate | 42) magnesium sulfate |
| 21) iron (III) nitrate | 43) cobalt (III) carbonate |
| 22) magnesium nitride | 44) cobalt (III) phosphide |

Nomenclature Practice Sheet

C2WS6

By: Dr. Robert Belford

Write formulas from the following names:

- | | |
|---|---|
| 1) Ni(NO ₃) ₃ | 25) LiNO ₃ |
| 2) NiCl ₃ | 26) LiCN |
| 3) Mn(OH) ₂ | 27) Ba(CN) ₂ |
| 4) Hg(CN) ₂ | 28) Al(CN) ₃ |
| 5) CuS | 29) CuCN |
| 6) PCl ₃ | 30) Cu(CN) ₂ |
| 7) Sr(NO ₃) ₂ | 31) CuSO ₄ |
| 8) FeSO ₄ | 32) Cu(NO ₂) ₂ |
| 9) Bi(OH) ₃ | 33) Cu(NO ₃) ₂ |
| 10) AgHCO ₃ | 34) CuN |
| 11) Co ₂ (CO ₃) ₃ | 35) CuBr |
| 12) SF ₂ | 36) CuBr ₂ |
| 13) Zn(HCO ₃) ₂ | 37) Cu ₂ SO ₄ |
| 14) NH ₄ Cl | 38) Cu ₂ (SO ₄) ₃ |
| 15) (NH ₄) ₂ SO ₄ | 39) Cu ₃ PO ₄ |
| 16) NiPO ₄ | 40) Cu ₃ (PO ₄) ₂ |
| 17) Co(CN) ₂ | 41) PI ₅ |
| 18) NCl ₃ | 42) PbS |
| 19) Hg ₂ S | 43) Pb ₂ S ₂ |
| 20) Hg ₃ (PO ₄) ₂ | 44) SnCl ₄ |
| 21) Mn(NO ₃) ₂ | 45) SnBr ₂ |
| 22) Fe ₂ (SO ₄) ₃ | 46) SnSO ₄ |
| 23) Sn(CN) ₂ | 47) Sn ₃ (PO ₄) ₂ |
| 24) ZnSO ₄ | 48) SF ₆ |

Nomenclature Practice Sheet

C2WS6

49) P_4H_{10}

50) CuS

51) HNO_3

52) H_2S

53) H_3PO_4

54) HBrO_3

55) H_2SO_4

56) HIO

57) H_2SO_3

58) HClO_4

59) HNO_2

60) H_3PO_3

61) H_3AsO_4

62) HIO_2

63) $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$

64) Arsenic acid

65) Acetic acid

66) hydrocyanic acid

67) periodic acid

68) bromous acid

69) hypoiodous acid

70) hypochlorous acid

71) carbonic acid

72) phosphoric acid

73) arsenous acid

By: Dr. Robert Belford

74) phosphorous acid

75) sulfurous acid

76) hydrosulfuric acid