

Nomenclature Key

C2WS6K

By: Dr. Robert Belford

- | | |
|--------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------|
| 1) aluminum nitride AlN | 24) diboron hexafluoride B₂F₆ |
| 2) aluminum carbonate Al₂(CO₃)₃ | 25) tin (IV) fluoride SnF₄ |
| 3) aluminum bicarbonate Al(HCO₃)₃ | 26) tin (II) fluoride SnF₂ |
| 4) nitrogen dioxide NO₂ | 27) tin (IV) sulfide SnS₂ |
| 5) zinc sulfate ZnSO₄ | 28) tin (II) sulfide SnS |
| 6) zinc sulfide ZnS | 29) nitrogen trichloride NCl₃ |
| 7) zinc phosphate Zn₃(PO₄)₂ | 30) manganese (II) sulfide MnS |
| 8) carbon tetrachloride CCl₄ | 31) manganese (II) sulfate MnSO₄ |
| 9) sodium hydroxide NaOH | 32) manganese (II) phosphate
Mn₃(PO₄)₂ |
| 10) barium hydroxide Ba(OH)₂ | 33) manganese (II) nitrate Mn(NO₃)₂ |
| 11) titanium (II) cyanide Ti(CN)₂ | 34) vanadium (V) oxide V₂O₅ |
| 12) cadmium iodide CdI₂ | 35) molybdenum (VI) sulfide MoS₃ |
| 13) cadmium acetate Cd(CH₃CO₂)₂ | 36) silver phosphide Ag₃P |
| 14) cadmium bromide CdBr₂ | 37) mercury (II) oxide HgO |
| 15) cadmium nitrate Cd(NO₃)₂ | 38) chromium (III) bromide CrBr₃ |
| 16) cadmium sulfide CdS | 39) chromium (III) nitrate Cr(NO₃)₃ |
| 17) phosphorus pentachloride PCl₅ | 40) sulfur dichloride SCl₂ |
| 18) iron (II) sulfide FeS | 41) magnesium sulfide MgS |
| 19) iron (II) sulfate FeSO₄ | 42) magnesium sulfate MgSO₄ |
| 20) iron (III) sulfate Fe₂(SO₄)₃ | 43) cobalt (III) carbonate Co₂(CO₃)₃ |
| 21) iron (III) nitrate Fe(NO₃)₃ | 44) cobalt (III) phosphide CoP |
| 22) magnesium nitride Mg₃N₂ | |
| 23) magnesium nitrate Mg(NO₃)₂ | |

Write formulas from the following names:

- | | |
|------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------|
| 1) Ni(NO ₃) ₃ nickel (III) nitrate | 2) NiCl ₃ nickel (III) chloride |
|------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------|

Nomenclature Key

By: Dr. Robert Belford

- C2WS6K
- | | |
|----------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------|
| 3) $\text{Mn}(\text{OH})_2$ manganese (II) hydroxide | 28) $\text{Al}(\text{CN})_3$ aluminum cyanide |
| 4) $\text{Hg}(\text{CN})_2$ mercury (II) cyanide | 29) CuCN copper (I) cyanide |
| 5) CuS copper (II) sulfide | 30) $\text{Cu}(\text{CN})_2$ copper (II) cyanide |
| 6) PCl_3 phosphorus trichloride | 31) CuSO_4 copper (II) sulfate |
| 7) $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$ strontium nitrate | 32) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$ copper (II) nitrite |
| 8) FeSO_4 iron (II) sulfate | 33) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ copper (II) nitrate |
| 9) $\text{Bi}(\text{OH})_3$ bismuth (III) hydroxide | 34) CuN copper (III) nitride |
| 10) AgHCO_3 silver bicarbonate | 35) CuBr copper (I) bromide |
| 11) $\text{Co}_2(\text{CO}_3)_3$ cobalt (III) carbonate | 36) CuBr_2 copper (II) bromide |
| 12) SF_2 sulfur difluoride | 37) Cu_2SO_4 copper(I) sulfate |
| 13) $\text{Zn}(\text{HCO}_3)_2$ zinc bicarbonate | 38) $\text{Cu}_2(\text{SO}_4)_3$ copper (III) sulfate |
| 14) NH_4Cl ammonium chloride | 39) Cu_3PO_4 copper (I) phosphate |
| 15) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ammonium sulfate | 40) $\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$ copper (II) phosphate |
| 16) NiPO_4 nickel (III) phosphate | 41) PI_5 phosphorous pentaiodide |
| 17) $\text{Co}(\text{CN})_2$ cobalt (II) cyanide | 42) PbS lead (II) sulfide |
| 18) NCl_3 nitrogen trichloride | 43) PbS_2 lead (IV) sulfide |
| 19) Hg_2S mercury (I) sulfide | 44) SnCl_4 tin (IV) chloride |
| 20) $\text{Hg}_3(\text{PO}_4)_2$ mercury (II) phosphate | 45) SnBr_2 tin (II) bromide |
| 21) $\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$ manganese (II) nitrate | 46) SnSO_4 tin (II) sulfate |
| 22) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ iron (III) sulfate | 47) $\text{Sn}_3(\text{PO}_4)_2$ tin (II) phosphate |
| 23) $\text{Sn}(\text{CN})_2$ tin (II) cyanide | 48) SF_6 sulfur hexafluoride |
| 24) ZnSO_4 zinc sulfate | 49) P_4H_{10} tetraphosphorus decahydride |
| 25) LiNO_3 lithium nitrate | 50) CuS copper (II) sulfide |
| 26) LiCN lithium cyanide | 51) $\text{HNO}_3 \Rightarrow$ nitric acid |
| 27) $\text{Ba}(\text{CN})_2$ barium cyanide | 52) $\text{H}_2\text{S} \Rightarrow$ hydrosulfuric acid |

C2WS6K

53) $\text{H}_3\text{PO}_4 \Rightarrow$ **phosphoric acid**54) $\text{HBrO}_3 \Rightarrow$ **bromic acid**55) $\text{H}_2\text{SO}_4 \Rightarrow$ **sulfuric acid**56) $\text{HIO} \Rightarrow$ **hypoiodous acid**57) $\text{H}_2\text{SO}_3 \Rightarrow$ **sulfurous acid**58) $\text{HClO}_4 \Rightarrow$ **perchloric acid**59) $\text{HNO}_2 \Rightarrow$ **nitrous acid**60) $\text{H}_3\text{PO}_3 \Rightarrow$ **phosphorous acid**61) $\text{H}_3\text{AsO}_4 \Rightarrow$ **arsenic acid**62) $\text{HIO}_2 \Rightarrow$ **iodous acid**63) $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \Rightarrow$ **oxalic acid**64) Arsenic acid \Rightarrow **H_3AsO_4** 65) Acetic acid \Rightarrow **$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$** 66) hydrocyanic acid \Rightarrow **HCN** 67) periodic acid \Rightarrow **HIO_4** 68) bromous acid \Rightarrow **HBrO_2** 69) hypoiodous iodous acid \Rightarrow **HIO** 70) hypochlorous acid \Rightarrow **HClO** 71) carbonic acid \Rightarrow **H_2CO_3** 72) phosphoric acid \Rightarrow **H_3PO_4** 73) arsenous acid \Rightarrow **H_3AsO_3** 74) phosphorous acid \Rightarrow **H_3PO_3** 75) sulfurous acid \Rightarrow **H_2SO_3** 76) hydrosulfuric acid \Rightarrow **H_2S**