

Naming Practice

Write the names/formulas:

- 1) BBr_3 ___ boron tribromide _____
- 2) $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ___ copper (II) sulfate pentahydrate ___
- 3) C_2Br_6 ___ dicarbon hexabromide ___
- 4) $\text{Cr}(\text{CO}_3)_3$ ___ chromium (VI) carbonate ___
- 5) Ag_3P ___ silver (I) phosphide ___
- 6) IO_2 ___ iodine dioxide ___
- 7) VO_2 ___ vanadium (IV) oxide ___
- 8) PbS ___ lead (II) sulfide ___
- 9) CH_4 ___ carbon tetrahydride (methane) ___
- 10) N_2O_3 ___ dinitrogen trioxide ___
- 11) tetraphosphorus triselenide ___ P_4Se_3 ___
- 12) potassium acetate ___ $\text{KC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ ___
- 13) iron (II) phosphide ___ Fe_3P_2 ___
- 14) disilicon hexabromide ___ Si_5Br_6 ___
- 15) titanium (IV) nitrate ___ $\text{Ti}(\text{NO}_3)_4$ ___
- 16) diselenium diiodide ___ Se_2I_2 ___
- 17) copper (I) phosphate ___ Cu_3PO_4 ___
- 18) gallium(III) oxide ___ Ga_2O_3 ___
- 19) tetrasulfur dinitride ___ S_4N_2 ___
- 20) sulfur ___ S_8 ___

Name the acids/write the formula

- 1) HNO_3 ___ nitric acid ___
- 2) H_2SO_3 ___ sulfurous acid ___
- 3) H_2S ___ hydrogen sulfide (hydrosulfuric acid) ___
- 4) H_3PO_4 ___ phosphoric acid ___
- 5) HClO_3 ___ chloric acid ___
- 6) HCN ___ hydrocyanic acid ___
- 7) HClO_4 ___ perchloric acid ___
- 8) H_2SO_4 ___ sulfuric acid ___
- 10) hydrofluoric acid ___ HF ___
- 11) hydroselenic acid ___ H_2Se ___
- 12) carbonic acid ___ H_2CO_3 ___
- 14) nitrous acid ___ HNO_2 ___
- 15) sulfurous acid ___ H_2SO_3 ___
- 16) hydroiodic acid ___ HI ___
- 17) hydrobromic acid ___ HBr ___

Write the names/formulas:

- 1) NaBr ___ sodium bromide ___
- 3) P_2O_5 ___ diphosphorous pentoxide ___
- 4) $\text{Ti}(\text{SO}_4)_2$ ___ titanium (IV) sulfate ___

Naming Practice

- 5) FePO_4 _____ iron (III) phosphate_
- 6) K_3N ___potassium nitride_
- 7) SO_2 ___sulfur dioxide__
- 8) CuOH _copper (I) hydroxide_
- 9) $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$ _zinc (II) nitrite_
- 10) V_2S_3 ___vanadium (III) sulfide_
- 10) $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ _calcium chloride dihydrate_
- 11) silicon dioxide _ SiO_2 _
- 12) nickel (III) sulfide ___ Ni_2S_3 _
- 13) manganese (II) phosphate ___ $\text{Mn}_3(\text{PO}_4)_2$ _
- 14) silver acetate ___ $\text{AgC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ _
- 15) diboron tetrabromide ___ B_2Br_4 _
- 16) magnesium sulfate heptahydrate _ $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ _
- 17) potassium carbonate ___ K_2CO_3 ___
- 18) ammonium oxide _ $(\text{NH}_4)_2\text{O}$ _
- 19) tin (IV) selenide ___ SnSe_2 _____
- 20) carbon tetrachloride ___ CCl_4 _
- Name the compounds:*
- 1) NaBr ___sodium bromide_
- 2) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$ _iron (II) hydrogen carbonate_
- 3) $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$ _vanadium (III) sulfate_
- 4) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$ ___ammonium sulfite_
- 5) CaCO_3 ___calcium carbonate__
- 6) NiPO_4 ___nickel (III) phosphate__
- 7) Li_2SO_3 ___lithium sulfite__
- 8) Zn_3P_2 ___zinc(II) phosphide__
- 9) $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ ___strontium (II) acetate__
- 10) Cu_2O ___copper (I) oxide__
- 11) Ag_3PO_4 ___silver (I) phosphate_
- 12) YCrO_4 _yttrium (II) chromate__
- 13) SnC_2O_4 _tin (II) oxalate_
- 14) $\text{Ti}(\text{CN})_4$ ___titanium (IV) cyanide__
- 15) KMnO_4 _potassium permanganate__
- 16) Pb_3N_2 ___lead (II) nitride_
- 17) CoCO_3 ___cobalt (II) carbonate_
- 18) CdSO_3 ___cadmium (II) sulfite__
- 19) $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$ ___copper (II) hydrogen sulfate_
- 20) $\text{Sc}(\text{OH})_3$ _scandium (III) hydroxide_
- 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 _

Naming Practice

24) calcium dichromate CaCr_2O_7

25) germanium(IV) chloride GeCl_4

26) sodium hydroxide NaOH

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_2N_5

37) strontium acetate $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$

38) molybdenum sulfate MoSO_4

39) platinum (II) sulfide PtS

40) ammonium sulfate $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

35) ferric cyanide $\text{Fe}(\text{CN})_3$

36) nitrous oxide N_2O

37) nitric oxide NO_2

38) ferrous dichromate $\text{Fe}(\text{Cr}_2\text{O}_7)_2$

39) platinum (II) sulfide PtS

40) ammonium fluoride NH_4F