

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 (III) carbonate
- 5) Ag_3P silver 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_2Br_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
- 4) H_3PO_4 phosphoric acid
- 5) HClO_3 chloric acid
- 6) HCN hydrocyanic acid (hydrogen cyanide)
- 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

5) FePO_4 iron (III) phosphate6) K_3N potassium nitride7) SO_2 sulfur dioxide8) CuOH copper (I) hydroxide9) $\text{Zn(NO}_2)_2$ zinc (II) nitrite10) V_2S_3 vanadium (III) sulfide10) $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ calcium chloride dihydrate11) 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 bromide2) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$ iron (II) hydrogen carbonate3) $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$ vanadium (III) sulfate4) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$ ammonium sulfite5) CaCO_3 calcium carbonate6) NiPO_4 nickel (III) phosphate7) Li_2SO_3 lithium sulfite8) Zn_3P_2 zinc (II) phosphide9) $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ strontium (II) acetate10) Cu_2O copper (I) oxide11) Ag_3PO_4 silver (I) phosphate12) YCrO_4 yttrium (III) chromate13) SnC_2O_4 tin (II) oxalate14) $\text{Ti}(\text{CN})_4$ titanium (IV) cyanide15) KMnO_4 potassium permanganate16) Pb_3N_2 lead (II) nitride17) CoCO_3 cobalt (II) carbonate18) CdSO_3 cadmium (II) sulfite19) $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$ copper (II) hydrogen sulfate20) $\text{Sc}(\text{OH})_3$ scandium (III) hydroxide21) 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 dichromate CaCr_2O_7 25) germanium(IV) chloride GeCl_4 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 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