

3. Write formulas for the following compounds.

a) ammonium sulfide

a) _____

b) magnesium phosphate

b) _____

c) mercury(II) thiocyanate

c) _____

d) sodium iodate

d) _____

e) chromium(III) chloride

e) _____

f) potassium permanganate

f) _____

g) zinc bromide

g) _____

h) cobalt(II) perchlorate

h) _____

i) phosphorus pentachloride

i) _____

j) oxygen difluoride

j) _____

k) sulfur trioxide

k) _____

l) dinitrogen pentoxide

l) _____

m) silicon tetrabromide

m) _____

n) carbon dioxide

n) _____

o) boron triiodide

o) _____

p) sulfur hexafluoride

p) _____

Write formulas for the following compounds.

a) chromium(III) nitrate a) _____

b) manganese(II) hydroxide b) _____

c) nitrogen trichloride c) _____

d) sodium tetraborate d) _____

e) zinc carbonate e) _____

f) ammonium nitrite f) _____

g) magnesium oxalate g) _____

h) copper(II) sulfite h) _____

i) sodium hydrogen sulfite i) _____

j) lead(II) chromate j) _____

k) silver cyanide k) _____

l) sodium bicarbonate l) _____

m) calcium dithionate m) _____

n) antimony(III) sulfide n) _____

o) potassium oxide o) _____

p) boron trifluoride p) _____

q) tin(IV) nitrate q) _____

r) barium chloride r) _____

s) aluminum acetate

s) _____

t) copper(I) oxide

t) _____

u) manganese(II) pyrophosphate

u) _____

v) chromium(III) sulfate

v) _____

w) lithium hydride

w) _____

x) iron(II) phosphate

x) _____

y) ammonium oxalate

y) _____

z) mercury(II) iodate

z) _____