

Ionic Compounds 2 : W.S.-85

1) Name the following compounds.

a) KCl

b) NaF

c) CaBr₂

d) AgCl

e) Ag₂O

f) BaO

g) KI

h) K₂O

i) Li₂S

j) LiBr

k) MgS

l) Mg₃N₂

2) Give the symbols for the following compounds.

a) calcium oxide

b) hydrogen chloride

c) sodium chloride

d) calcium chloride

e) potassium fluoride

f) magnesium oxide

g) lithium oxide

h) sodium sulfide

i) strontium bromide

j) sodium oxide

k) potassium nitride

l) magnesium fluoride

3) Name the following compounds.

a) Al₂O₃

b) FeO

c) CaCO₃

d) Fe₂O₃

e) CuO

f) Cu₂O

g) Mg(NO₃)₂

h) KNO₃

i) CoCl₂

j) NiCl₃

k) PbO

l) Ag₃PO₄

4) Give the symbols for the following compounds.

a) strontium carbonate

b) cobalt (III) chloride

c) ammonium chloride

d) barium nitrate

e) sodium phosphate

f) magnesium phosphate

g) potassium bicarbonate

h) tin (II) bromide

i) calcium hydroxide

j) iron (III) sulfate

k) magnesium hydroxide

l) lithium nitrate

Answers: 1)a) potassium chloride, b) sodium fluoride, c) calcium bromide, d) silver chloride, e) silver oxide, f) barium oxide, g) potassium iodide, h) potassium oxide, i) lithium sulfide, j) lithium bromide, k) magnesium sulfide, l) magnesium nitride, 2)a) CaO, b) HCl, c) NaCl, d) CaCl₂, e) KF, f) MgO, g) Li₂O, h) Na₂S, i) SrBr₂, j) Na₂O, k) K₃N, l) MgF₂, 3)a) aluminum oxide, b) iron (II) oxide, c) calcium carbonate, d) iron (III) oxide, e) copper (II) oxide, f) copper (I) oxide, g) magnesium nitrate, h) potassium nitrate, i) cobalt (II) chloride, j) nickel (III) chloride, k) lead (II) oxide, l) silver phosphate, 4)a) SrCO₃, b) CoCl₃, c) NH₄Cl, d) Ba(NO₃)₂, e) Na₃PO₄, f) Mg₃(PO₄)₂, g) KHCO₃, h) SnBr₂, i) Ca(OH)₂, j) Fe₂(SO₄)₃, k) Mg(OH)₂, l) LiNO₃.