

Chem11 Naming Ionic/Covalent Compounds:W.S-50

1) Name the compound :

a) SO_2 _____ b) CaF_2 _____

c) P_2O_5 _____ d) PbCl_4 _____

e) Na_2S _____ f) CO _____

g) BaCl_2 _____ h) Cl_2O_7 _____

i) SnCl_2 _____ j) Al_2O_3 _____

2) Name the compound :

a) KMnO_4 _____ b) AgNO_3 _____

c) NH_4F _____ d) $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$ _____

e) Na_2CO_3 _____ f) BaSO_4 _____

g) KCN _____ h) $\text{Al}(\text{OH})_3$ _____

i) Ag_2CrO_4 _____ j) $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ _____

3) Name the compound :

a) Li_2CO_3 _____ b) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ _____

c) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ _____ d) $\text{Sn}_3(\text{PO}_4)_2$ _____

e) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ _____ f) CaSO_4 _____

g) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ _____ h) $\text{Cu}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ _____

i) Na_3PO_4 _____ j) $\text{Al}(\text{OH})_3$ _____

k) FeSO_4 _____ l) $\text{Pb}(\text{CO}_3)_2$ _____

m) AgClO _____ n) ZnSO_3 _____

o) NH_4ClO_3 _____ p) LiClO _____

q) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ _____ r) $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$ _____

4) Give the formula :

a) silicon tetrafluoride _____ b) calcium oxide _____

c) diiodine pentoxide _____ d) iron (III) oxide _____

e) mercury (I) bromide _____ f) boron trifluoride _____

g) potassium oxide _____ h) dinitrogen trioxide _____

i) mercury (II) bromide _____ j) pentaselenium tetrabromide _____

k) ammonium sulfate _____ l) barium acetate _____

m) sodium dichromate _____ n) tin (IV) nitrate _____

o) potassium permanganate _____ p) potassium sulfate _____

q) sodium cyanide _____ r) lead (II) chromate _____

s) sulfur trioxide _____ t) ammonium nitrate _____

u) sodium perchlorate _____ v) silver sulfite _____

w) tin (II) hypochlorite _____ x) iron (III) perchlorate _____

y) trisulphur hexachloride _____ z) sodium chlorate _____

z2) ammonium nitrite _____ z3) zinc perchlorate _____

z4) iron (II) sulfite _____ z5) magnesium hypochlorite _____

Answers : 1a) sulfur dioxide, b) calcium fluoride, c) diphosphorous pentoxide, d) lead (IV) chloride, e) sodium sulfide, f) carbon monoxide, g) barium chloride, h) dichlorine heptoxide, i) tin (II) chloride, j) aluminum oxide, 2)a) potassium permanganate, b) silver nitrate, c) ammonium fluoride, d) magnesium phosphate, e) sodium carbonate, f)

barium sulfate, g) potassium cyanide, h) aluminum hydroxide, i) silver chromate, j) zinc acetate, 3)a) lithium carbonate, b) iron (III) sulphate, c) ammonium sulfide, d) tin (II) phosphate, e) calcium hydroxide, f) calcium sulfate, g) lead (II) nitrate, h) copper (II) acetate, i) sodium phosphate, j) aluminum hydroxide, k) iron (II) sulfate, l) lead (IV) carbonate, m) silver hypochlorite, n) zinc sulfite, o) ammonium chlorate, p) lithium hypochlorite, q) magnesium nitrate, r) magnesium nitrite, 4)a) SiF_4 , b) CaO , c) I_2O_5 , d) Fe_2O_3 , e) Hg_2Br_2 , f) BF_3 , g) K_2O , h) N_2O_3 , i) HgBr_2 , j) Se_5Br_4 , k) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, l) $\text{Ba}(\text{C}_2\text{O}_3\text{H}_2)_2$, m) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, n) $\text{Sn}(\text{NO}_3)_4$, o) KMnO_4 , p) K_2SO_4 , q) NaCN , r) PbCrO_4 , s) SO_3 , t) NH_4NO_3 , u) NaClO_4 , v) Ag_2SO_3 , w) $\text{Sn}(\text{ClO})_2$, x) $\text{Fe}(\text{ClO}_4)_3$, y) S_3Cl_6 , z) NaClO_3 , z2) NH_4NO_2 , z3) $\text{Zn}(\text{ClO}_4)_2$, z4) FeSO_3 , z5) $\text{Mg}(\text{ClO})_2$.