

## Chem11 Naming Ionic Compounds:W.S.-30

1) Give the formulae for the following compounds :

- |                                    |                                 |
|------------------------------------|---------------------------------|
| a) aluminum chloride _____         | b) platinum (IV) oxide _____    |
| c) potassium phosphate _____       | d) mercury (II) acetate _____   |
| e) zinc oxide _____                | f) titanium (III) sulfide _____ |
| g) copper (I) nitrate _____        | h) copper (II) nitrate _____    |
| i) iron (II) sulphate _____        | j) iron (III) sulphate _____    |
| k) tin (IV) chromate _____         | l) tin (II) dichromate _____    |
| m) mercury (II) chloride _____     | n) mercury (I) chloride _____   |
| o) aluminum cyanide _____          | p) potassium hypochlorite _____ |
| q) zinc nitrite _____              | r) copper (II) acetate _____    |
| s) chromium (II) perchlorate _____ | t) ammonium thiosulphate _____  |

2) Name the compounds :

- |  |  |
|--|--|
| a) $\text{Na}_2\text{S}$ _____         | b) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ _____            |
| c) $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$ _____    | d) $\text{CoCr}_2\text{O}_7$ _____           |
| e) $\text{NH}_4\text{NO}_3$ _____      | f) $\text{Cu}_2\text{CO}_3$ _____            |
| g) $\text{BiF}_5$ _____                | h) $\text{Mn}(\text{C}_2\text{O}_4)_2$ _____ |
| i) $\text{CaBr}_2$ _____               | j) $\text{NiPO}_4$ _____                     |
| k) $\text{Au}_2(\text{CrO}_4)_3$ _____ | l) $\text{BaSO}_3$ _____                     |
| m) $\text{Cr}(\text{BO}_3)_2$ _____    | n) $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$ _____         |
| o) $\text{SnS}_2\text{O}_3$ _____      | p) $\text{Sr}(\text{HCO}_3)_2$ _____         |

Answers : 1)a)  $\text{AlCl}_3$ , b)  $\text{PtO}_2$ , c)  $\text{K}_3\text{PO}_4$ , d)  $\text{Hg}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ , e)  $\text{ZnO}$ , f)  $\text{Ti}_2\text{S}_3$ , g)  $\text{CuNO}_3$ , h)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ , i)  $\text{FeSO}_4$ , j)  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ , k)  $\text{Sn}(\text{CrO}_4)_2$ , l)  $\text{SnCr}_2\text{O}_7$ , m)  $\text{HgCl}_2$ , n)  $\text{Hg}_2\text{Cl}_2$ , o)  $\text{Al}(\text{CN})_3$ , p)  $\text{KClO}$ , q)  $\text{Zn}(\text{NO}_2)_2$ , r)  $\text{Cu}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ , s)  $\text{Cr}(\text{ClO}_4)_2$ , t)  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$ .

2)a) sodium sulfide, b) iron (II) hydroxide, c) lead (IV) sulfate, d) cobalt (II) dichromate, e) ammonium nitrate, f) copper (I) carbonate, g) bismuth (V) fluoride, h) manganese (IV) oxalate, i) calcium bromide, j) nickel (III) phosphate, k) gold (III) chromate, l) barium sulfite, m) chromium (VI) borate, n) vanadium (III) sulfate, o) tin (II) thiosulfate, p) strontium bicarbonate.