

Name the following ions respectively

- 1) Na^+ Sodium ion
- 2) Ca^{2+} Calcium ion
- 3) Mg^{2+} Magnesium ion
- 4) K^+ Potassium ion
- 5) Fe^{2+} Ferrous ion
- 6) Fe^{3+} Ferric ion
- 7) Al^{3+} Aluminium ion
- 8) Zn^{2+} Zinc ion
- 9) Pb^{2+} Lead ion
- 10) Cu^{2+} Cuprous ion

Write the formulae for the following compounds

- 1) Calcium sulphate CaSO_4
- 2) Calcium nitrate $\text{Ca(NO}_3)_2$
- 3) Lead sulphate PbSO_4
- 4) Lead nitrate $\text{Pb(NO}_3)_2$
- 5) Magnesium sulphate MgSO_4
- 6) Magnesium nitrate $\text{Mg(NO}_3)_2$
- 7) Calcium hydroxide Ca(OH)_2
- 8) Lead hydroxide Pb(OH)_2
- 9) Lead nitrate $\text{Pb(NO}_3)_2$
- 10) Lead sulphate PbSO_4