

- 1) Single Displacement
  - 2) Decomposition
  - 3) Synthesis
  - 4) Combustion
  - 5) Single Displacement
  - 6) Double Displacement
- 7)  $2 \text{Al} + 3 \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow 2 \text{Al}(\text{NO}_3)_3 + 3 \text{Cu}$
- 8)  $2 \text{Hg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{HgO}$
- 9)  $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$
- 10)  $2 \text{C}_5\text{H}_{10} + 15 \text{O}_2 \rightarrow 10 \text{CO}_2 + 10 \text{H}_2\text{O}$
- 11)  $2 \text{C}_8\text{H}_{18} + 25 \text{O}_2 \rightarrow 16 \text{CO}_2 + 18 \text{H}_2\text{O}$
- 12)  $\text{PbCl}_2 + \text{Li}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{PbSO}_4 + 2 \text{LiCl}$
- 13)  $2 \text{CuO} \rightarrow 2 \text{Cu} + \text{O}_2$
- 14)  $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2 \text{Ag}$
- 15)  $2 \text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{MgO}$
- 16)  $\text{HCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + \text{HNO}_3$
- 17)  $\text{Mg} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
- 18)  $4 \text{Fe} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3$
- 19)  $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$
- 20)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaSO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$
- 21)  $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
- 22)  $2 \text{C}_6\text{H}_6 + 15 \text{O}_2 \rightarrow 12 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$