

- a) $\text{CO (g)} + \text{O}_2 \text{(g)} \rightarrow \text{CO}_2 \text{(g)}$
- b) $\text{H}_2 \text{(g)} + \text{Br}_2 \text{(g)} \rightarrow \text{HBr(g)}$
- c) $\text{C(s)} + \text{H}_2\text{O (g)} \rightarrow \text{H}_2 \text{(g)} + \text{CO}_2\text{(g)}$
- d) $\text{PCl}_5 \text{(g)} \rightarrow \text{PCl}_3 \text{(g)} + \text{Cl}_2 \text{(g)}$
- e) $\text{Sb}_2\text{S}_3 \text{(s)} + \text{O}_2 \text{(g)} \rightarrow \text{Sb}_2\text{O}_3 \text{(s)} + \text{SO}_2 \text{(g)}$
- f) $\text{Ni(ClO}_3)_2 \rightarrow \text{NiCl}_2 + \text{O}_2$
- g) $\text{Ag}_2\text{O} \rightarrow \text{Ag} + \text{O}_2$
- h) $\text{Fe(OH)}_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- i) $\text{Zn(CO}_3) \rightarrow \text{ZnO} + \text{CO}_2$
- j) $\text{Cs}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{Cs}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- k) $\text{Al(OH)}_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- l) $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- m) $\text{RbClO}_3 \rightarrow \text{RbCl} + \text{O}_2$
- n) $\text{RaCl}_2 \rightarrow \text{Ra} + \text{Cl}_2$
- o) $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
- p) $\text{Li} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{LiCl}$
- q) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \rightarrow \text{Fe} + \text{CO}_2$
- r) $\text{CS}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CCl}_4 + \text{S}_2\text{Cl}_2$
- s) $\text{Cl}_2 + \text{CrBr}_3 \rightarrow \text{Br}_2 + \text{CrCl}_3$
- t) $\text{Pb} + \text{PbO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{PbSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- u) $\text{FeS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$