

- 1) $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 2) $\text{Mg (s)} + \text{O}_2 \text{(g)} \longrightarrow \text{MgO (s)}$
- 3) $\text{P}_4 \text{(s)} + \text{O}_2 \text{(g)} \longrightarrow \text{P}_2\text{O}_3 \text{(g)}$
- 4) $\text{C}_3\text{H}_8 \text{(g)} + \text{O}_2 \text{(g)} \longrightarrow \text{CO}_2 \text{(g)} + \text{H}_2\text{O (g)}$
- 5) $\text{HCl (ac)} + \text{Cr (s)} \longrightarrow \text{CrCl}_3 \text{(ac)} + \text{H}_2 \text{(g)}$
- 6) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ba(OH)}_2 \longrightarrow \text{BaCl}_2 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 7) $\text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 8) $\text{ZnS} + \text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$
- 9) $\text{FeCl}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \longrightarrow \text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3 + \text{NaCl}$
- 10) $\text{Na}_2\text{O} + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3$
- 11) $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
- 12) $\text{N}_2 \text{(g)} + \text{H}_2 \text{(g)} \longrightarrow \text{NH}_3 \text{(g)}$
- 13) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
- 14) $\text{KClO}_3 \longrightarrow \text{O}_2 + \text{KCl}$

1. $\text{HCl} + \text{Zn} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
2. $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
3. $\text{AgNO}_3 + \text{H}_2\text{S} \longrightarrow \text{Ag}_2\text{S} + \text{HNO}_3$
4. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{CO} \longrightarrow \text{FeO} + \text{CO}_2$
5. $\text{HgO} \longrightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$
6. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$