

1.  $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
2.  $\text{Zn} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{Cu}$
3.  $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HNO}_3$
4.  $\text{C} + 2\text{ZnO} \rightarrow 2\text{Zn} + \text{CO}_2$
5.  $2\text{P} + 3\text{Br}_2 \rightarrow 2\text{PBr}_3$
6.  $\text{CaH}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_2$
7.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
8.  $\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$
9.  $3\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow 3\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{PbCl}_2$
10.  $2\text{AlCl}_3 + 3\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{Al}_2(\text{CO}_3)_3 + 6\text{NaCl}$
11.  $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{CO}_3)_3 + 3\text{K}_2\text{SO}_4$
12.  $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$
13.  $3\text{H}_2 + 2\text{NF}_3 \rightarrow \text{N}_2 + 6\text{HF}$
14.  $\text{V}_2\text{O}_5 + 5\text{Ca} \rightarrow 5\text{CaO} + 2\text{V}$
15.  $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$