

1. $\text{Cl}_2 + 2 \text{LiBr} \rightarrow \text{Br}_2 + 2 \text{LiCl}$
2. $3 \text{KOH} + \text{AlCl}_3 \rightarrow \text{Al(OH)}_3 + 3 \text{KCl}$
3. $4 \text{Fe} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3$
4. $\text{H}_3\text{PO}_4 + 3 \text{KOH} \Rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + 3 \text{H}_2\text{O}$
5. $10 \text{Na} + 2 \text{NaNO}_3 \Rightarrow 6 \text{Na}_2\text{O} + \text{N}_2$
6. $4 \text{C} + \text{S}_8 \Rightarrow 4 \text{CS}_2$
7. $2 \text{N}_2 + 5 \text{O}_2 \Rightarrow 2 \text{N}_2\text{O}_5$
8. $2 \text{H}_3\text{PO}_4 + 3 \text{Mg(OH)}_2 \Rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$
9. $2 \text{C}_6\text{H}_6 + 15 \text{O}_2 \Rightarrow 12 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$

10. $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_2 + 4 \text{O}_2 \Rightarrow 3 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$
11. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
12. $\text{Ca} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CaBr}_2$
13. $2 \text{PCl}_3 \rightarrow 2 \text{P} + 3 \text{Cl}_2$
14. $4 \text{Al} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Al}_2\text{O}_3$
15. $\text{Sr(OH)}_2 + \text{SrO} + \text{H}_2\text{O}$
16. $2 \text{N}_2\text{O}_3 \rightarrow 2 \text{N}_2 + 3 \text{O}_2$
17. $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

1. $\text{Cl}_2 + 2 \text{LiBr} \rightarrow \text{Br}_2 + 2 \text{LiCl}$
2. $3 \text{KOH} + \text{AlCl}_3 \rightarrow \text{Al(OH)}_3 + 3 \text{KCl}$
3. $4 \text{Fe} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3$
4. $\text{H}_3\text{PO}_4 + 3 \text{KOH} \Rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + 3 \text{H}_2\text{O}$
5. $10 \text{Na} + 2 \text{NaNO}_3 \Rightarrow 6 \text{Na}_2\text{O} + \text{N}_2$
6. $4 \text{C} + \text{S}_8 \Rightarrow 4 \text{CS}_2$
7. $2 \text{N}_2 + 5 \text{O}_2 \Rightarrow 2 \text{N}_2\text{O}_5$
8. $2 \text{H}_3\text{PO}_4 + 3 \text{Mg(OH)}_2 \Rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$
9. $2 \text{C}_6\text{H}_6 + 15 \text{O}_2 \Rightarrow 12 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$

10. $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_2 + 4 \text{O}_2 \Rightarrow 3 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$
11. $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
12. $\text{Ca} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CaBr}_2$
13. $2 \text{PCl}_3 \rightarrow 2 \text{P} + 3 \text{Cl}_2$
14. $4 \text{Al} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Al}_2\text{O}_3$
15. $\text{Sr(OH)}_2 + \text{SrO} + \text{H}_2\text{O}$
16. $2 \text{N}_2\text{O}_3 \rightarrow 2 \text{N}_2 + 3 \text{O}_2$
17. $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$