

1. $3 \text{Mg} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Mg}_3\text{N}_2$
2. $\text{K}_2\text{O} + \text{SO}_3 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4$ BAW
3. $\text{CaO} + \text{SO}_2 \rightarrow \text{CaSO}_3$ BAW
4. $2 \text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{CaO}$
5. $\text{Sn} + 2 \text{AgBr} \rightarrow \text{SnBr}_2 + 2 \text{Ag}$ **OR** $\text{Sn} + 4 \text{AgBr} \rightarrow \text{SnBr}_4 + 4 \text{Ag}$
6. $\text{Ni} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{NiSO}_4 + \text{H}_2$ BAW
7. $3 \text{Mg} + 2 \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 3 \text{H}_2$
8. $\text{Hg} + \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow \text{NR}$
9. $2 \text{Fe} + 3 \text{SnSO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3 \text{Sn}$ **OR** $\text{Fe} + \text{SnSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Sn}$ BAW
10. $\text{Ba} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + \text{H}_2$
11. $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$ BAW
12. $\text{Br}_2 + \text{MgCl}_2 \rightarrow \text{NR}$
13. $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{SrSO}_4 + 2 \text{HNO}_3$
14. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaCO}_3 + 2 \text{NaOH}$
15. $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{AgCl}$
16. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{CaCl}_2 \rightarrow \text{CaSO}_4 + 2 \text{HCl}$
17. $2 \text{FeCl}_3 + 3 (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 \rightarrow 6 \text{NH}_4\text{Cl} + \text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$
18. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{PbSO}_4 + 2 \text{HNO}_3$
19. $\text{ZnCO}_3 + \text{heat} \rightarrow \text{ZnO} + \text{CO}_2$
20. $2 \text{RbNO}_3 + \text{heat} \rightarrow 2 \text{RbNO}_2 + \text{O}_2$

21. $4 \text{ AgNO}_3 + \text{heat} \rightarrow 2 \text{ Ag}_2\text{O} + 4 \text{ NO}_2 + \text{O}_2$
22. $2 \text{ CrCl}_3 + 3 \text{ Na}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_3)_3 + 6 \text{ NaCl}$
23. $2 \text{ Al} + 3 \text{ Ag}_2\text{SO}_4 \rightarrow 6 \text{ Ag} + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
24. $2 \text{ Al} + 3 \text{ Br}_2 \rightarrow 2 \text{ AlBr}_3$
25. $\text{K}_3\text{PO}_4 + \text{PbCO}_3 \rightarrow \text{NR}$
26. $2 \text{ Al}_2\text{O}_3 + \text{heat} \rightarrow 4 \text{ Al} + 3 \text{ O}_2$
27. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaSO}_4 + 2 \text{ H}_2\text{O}$
28. $\text{Pt} + \text{O}_2 \rightarrow \text{PtO}_2$ BAW **OR** $2 \text{ Pt} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ PtO}$
29. $4 \text{ Na} + \text{Sn}(\text{SO}_4)_2 \rightarrow 2 \text{ Na}_2\text{SO}_4 + \text{Sn}$
30. $\text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{NR}$
31. $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{heat} \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
32. $3 \text{ Zn} + 2 \text{ H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2 + 3 \text{ H}_2$
33. $2 \text{ Na} + \text{Br}_2 \rightarrow 2 \text{ NaBr}$
34. $\text{Hg} + \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{NR}$
35. $\text{Cu} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CuCl}_2$ BAW **OR** $2 \text{ Cu} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{ CuCl}$
36. $\text{SrSO}_4 + \text{heat} \rightarrow \text{NR}$
37. $2 (\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 + 3 \text{ Ba}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 + 6 \text{ NH}_4\text{NO}_3$
38. $\text{HgSO}_4 + \text{heat} \rightarrow \text{HgO} + \text{SO}_3$ BAW
39. $\text{Zn} + 2 \text{ HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
40. $\text{Si} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SiO}_2$ BAW