

Combination (Synthesis) Reactions

1. $\text{___P}_4 + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___P}_2\text{O}_5$
2. $\text{___Ca} + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___CaO}$
3. $\text{___Cu} + \text{___S}_8 \rightarrow \text{___CuS}$
4. $\text{___S}_8 + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___SO}_2$
5. $\text{___H}_2 + \text{___N}_2 \rightarrow \text{___NH}_3$
6. $\text{___H}_2 + \text{___Cl}_2 \rightarrow \text{___HCl}$
7. $\text{___Cr} + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___Cr}_2\text{O}_3$
8. $\text{___Al} + \text{___Br}_2 \rightarrow \text{___AlBr}_3$
9. $\text{___Na} + \text{___I}_2 \rightarrow \text{___NaI}$
10. $\text{___H}_2 + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___H}_2\text{O}$
11. $\text{___Al} + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___Al}_2\text{O}_3$

Decomposition Reactions

12. $\text{___AlCl}_3 \rightarrow \text{___Al} + \text{___Cl}_2$
13. $\text{___MgCO}_3 \rightarrow \text{___MgO} + \text{___CO}_2$
14. $\text{___K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{___K}_2\text{O} + \text{___CO}_2$
15. $\text{___Zn(OH)}_2 \rightarrow \text{___ZnO} + \text{___H}_2\text{O}$
16. $\text{___Fe(OH)}_2 \rightarrow \text{___FeO} + \text{___H}_2\text{O}$
17. $\text{___Ni(ClO}_3)_2 \rightarrow \text{___NiCl}_2 + \text{___O}_2$
18. $\text{___NaClO}_3 \rightarrow \text{___NaCl} + \text{___O}_2$
19. $\text{___H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{___H}_2\text{O} + \text{___SO}_3$
20. $\text{___H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{___H}_2\text{O} + \text{___CO}_2$
21. $\text{___Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{___Al} + \text{___O}_2$
22. $\text{___Ag}_2\text{O} \rightarrow \text{___Ag} + \text{___O}_2$

Single Replacement Reactions

23. $\text{___AlBr}_3 + \text{___Cl}_2 \rightarrow \text{___AlCl}_3 + \text{___Br}_2$
24. $\text{___NaI} + \text{___Br}_2 \rightarrow \text{___NaBr} + \text{___I}_2$
25. $\text{___Ca} + \text{___HCl} \rightarrow \text{___CaCl}_2 + \text{___H}_2$
26. $\text{___Al} + \text{___Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{___Al}_2\text{O}_3 + \text{___Fe}$

27. $\text{___Al} + \text{___CuCl}_2 \rightarrow \text{___Cu} + \text{___AlCl}_3$
28. $\text{___CuBr} + \text{___F}_2 \rightarrow \text{___CuF} + \text{___Br}_2$
29. $\text{___Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{___ZnSO}_4 + \text{___Cu}$
30. $\text{___Li} + \text{___HF} \rightarrow \text{___LiF} + \text{___H}_2$
31. $\text{___Mg} + \text{___HNO}_3 \rightarrow \text{___Mg(NO}_3)_2 + \text{___H}_2$
32. $\text{___Zn} + \text{___H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{___ZnSO}_4 + \text{___H}_2$
33. $\text{___K} + \text{___H}_2\text{O} \rightarrow \text{___KOH} + \text{___H}_2$
34. $\text{___Na} + \text{___H}_2\text{O} \rightarrow \text{___NaOH} + \text{___H}_2$

Double Replacement Reactions

35. $\text{___AlI}_3 + \text{___HgCl}_2 \rightarrow \text{___AlCl}_3 + \text{___HgI}_2$
36. $\text{___CuBr}_2 + \text{___AlCl}_3 \rightarrow \text{___CuCl}_2 + \text{___AlBr}_3$
37. $\text{___FeS} + \text{___HCl} \rightarrow \text{___FeCl}_2 + \text{___H}_2\text{S}$
38. $\text{___Ag}_2\text{S} + \text{___CuCl}_2 \rightarrow \text{___AgCl} + \text{___CuS}$
39. $\text{___CaS} + \text{___HCl} \rightarrow \text{___CaCl}_2 + \text{___H}_2\text{S}$
40. $\text{___CaBr}_2 + \text{___KOH} \rightarrow \text{___Ca(OH)}_2 + \text{___KBr}$
41. $\text{___HCl} + \text{___NaOH} \rightarrow \text{___NaCl} + \text{___H}_2\text{O}$
42. $\text{___H}_2\text{SO}_4 + \text{___KOH} \rightarrow \text{___K}_2\text{SO}_4 + \text{___H}_2\text{O}$
43. $\text{___Ca(OH)}_2 + \text{___H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{___CaSO}_4 + \text{___H}_2\text{O}$
44. $\text{___BaCl}_2 + \text{___H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{___BaSO}_4 + \text{___HCl}$

Combustion Reactions

45. $\text{___CH}_4 + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___CO}_2 + \text{___H}_2\text{O}$
46. $\text{___C}_2\text{H}_6 + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___CO}_2 + \text{___H}_2\text{O}$
47. $\text{___C}_3\text{H}_8 + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___CO}_2 + \text{___H}_2\text{O}$
48. $\text{___C}_4\text{H}_{10} + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___CO}_2 + \text{___H}_2\text{O}$
49. $\text{___C}_5\text{H}_{12} + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___CO}_2 + \text{___H}_2\text{O}$
50. $\text{___C}_6\text{H}_{14} + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___CO}_2 + \text{___H}_2\text{O}$
51. $\text{___C}_2\text{H}_4 + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___CO}_2 + \text{___H}_2\text{O}$
52. $\text{___C}_2\text{H}_2 + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___CO}_2 + \text{___H}_2\text{O}$
53. $\text{___C}_6\text{H}_6 + \text{___O}_2 \rightarrow \text{___CO}_2 + \text{___H}_2\text{O}$