

Balancing Chemical Equations 1

1. $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
2. $\text{S}_8 + 12\text{O}_2 \rightarrow 8\text{SO}_3$
3. $2\text{HgO} \rightarrow 2\text{Hg} + \text{O}_2$
4. $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
5. $4\text{Na} + 4\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{NaOH} + \text{H}_2$
6. $\text{C}_{10}\text{H}_{16} + 8\text{Cl}_2 \rightarrow 10\text{C} + 16\text{HCl}$
7. $4\text{Si}_2\text{H}_3 + 7\text{O}_2 \rightarrow 4\text{SiO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
8. $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$
9. $2\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2 + 5\text{O}_2 \rightarrow 14\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
10. $4\text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{SO}_2$
11. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$
12. $2\text{K} + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{KBr}$
13. $2\text{C}_2\text{H}_2 + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
14. $4\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 5\text{O}_2$
15. $\text{C}_7\text{H}_{16} + 11\text{O}_2 \rightarrow 7\text{CO}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$
16. $\text{SiO}_2 + 4\text{HF} \rightarrow \text{SiF}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
17. $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
18. $4\text{KClO}_3 \rightarrow 3\text{KClO}_4 + 7\text{KCl}$
19. $\text{P}_4\text{O}_{10} + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{H}_3\text{PO}_4$
20. $4\text{Sb} + 3\text{O}_2 \rightarrow \text{Sb}_4\text{O}_6$
21. $\text{C}_3\text{H}_8 + 6\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$
22. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \rightarrow 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
23. $\text{PCl}_5 + 4\text{H}_2\text{O} \rightarrow 5\text{HCl} + \text{H}_3\text{PO}_4$
24. $8\text{H}_2\text{S} + 8\text{Cl}_2 \rightarrow \text{S}_8 + 16\text{HCl}$
25. $3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$
26. $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
27. $2\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{N}_2\text{O}$
28. $6\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 9\text{O}_2$
29. $\text{SiCl}_4 + 4\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_4\text{SiO}_4 + 4\text{HCl}$
30. $2\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}$
31. $\text{CO}_2 + 2\text{NH}_3 \rightarrow \text{OC}(\text{NH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$
32. $2\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$
33. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{KOH} \rightarrow 3\text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{Fe}(\text{OH})_3$
34. $\text{H}_2\text{SO}_4 + 8\text{HI} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + 4\text{I}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$
35. $2\text{Al} + 3\text{FeO} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{Fe}$
36. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
37. $\text{P}_4 + 5\text{O}_2 \rightarrow 2\text{P}_2\text{O}_5$
38. $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{KOH}$
39. $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$
40. $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{NaOH} + \text{O}_2$
41. $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2$
42. $2\text{H}_3\text{AsO}_4 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O}$
43. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{CaSO}_4$
44. $\text{FeCl}_3 + 3\text{NH}_4\text{OH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{NH}_4\text{Cl}$
45. $2\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{SiO}_2 \rightarrow \text{P}_4\text{O}_{10} + 6\text{CaSiO}_3$
46. $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HNO}_3$
47. $2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$
48. $6\text{H}_3\text{BO}_3 \rightarrow \text{H}_4\text{B}_6\text{O}_{11} + 7\text{H}_2\text{O}$
49. $3\text{Mg} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Mg}_3\text{N}_2$
50. $2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$