

Balancing Chemical Equations Worksheet 1

1. $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
2. $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl}$
3. $\text{N}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{NO}_2$
4. $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$
5. $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
6. $\text{Ca} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Ca}_3\text{N}_2$
7. $\text{Li} + \text{F}_2 \rightarrow \text{LiF}$
8. $\text{Mg} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Mg}_3\text{N}_2$
9. $\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2$
10. $\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{Cl}_2$
11. $\text{NI}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{I}_2$
12. $\text{HI} \rightarrow \text{H}_2 + \text{I}_2$
13. $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
14. $\text{K} + \text{S} \rightarrow \text{K}_2\text{S}$
15. $\text{Li} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{LiCl}$
16. $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$
17. $\text{Al} + \text{I}_2 \rightarrow \text{AlI}_3$
18. $\text{Al} + \text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
19. $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2$
20. $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$
21. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH}$
22. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
23. $\text{PbO} + \text{C} \rightarrow \text{Pb} + \text{CO}_2$
24. $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$
25. $\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$