

Balancing Equations

1. $\text{H}_2 + \text{O}_2 \Rightarrow \text{H}_2\text{O}$
2. $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{KOH} \Rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
3. $\text{K} + \text{B}_2\text{O}_3 \Rightarrow \text{K}_2\text{O} + \text{B}$
4. $\text{HCl} + \text{NaOH} \Rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
5. $\text{Na} + \text{NaNO}_3 \Rightarrow \text{Na}_2\text{O} + \text{N}_2$
6. $\text{C} + \text{S}_8 \Rightarrow \text{CS}_2$
7. $\text{Na} + \text{O}_2 \Rightarrow \text{Na}_2\text{O}_2$
8. $\text{N}_2 + \text{O}_2 \Rightarrow \text{N}_2\text{O}_5$
9. $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Mg(OH)}_2 \Rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$
10. $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3 \Rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
11. $\text{KOH} + \text{HBr} \Rightarrow \text{KBr} + \text{H}_2\text{O}$
12. $\text{H}_2 + \text{O}_2 \Rightarrow \text{H}_2\text{O}_2$
13. $\text{Na} + \text{O}_2 \Rightarrow \text{Na}_2\text{O}$
14. $\text{Al(OH)}_3 + \text{H}_2\text{CO}_3 \Rightarrow \text{Al}_2(\text{CO}_3)_3 + \text{H}_2\text{O}$
15. $\text{Al} + \text{S}_8 \Rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
16. $\text{Cs} + \text{N}_2 \Rightarrow \text{Cs}_3\text{N}$
17. $\text{Mg} + \text{Cl}_2 \Rightarrow \text{MgCl}_2$
18. $\text{Rb} + \text{RbNO}_3 \Rightarrow \text{Rb}_2\text{O} + \text{N}_2$
19. $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{O}_2 \Rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
20. $\text{N}_2 + \text{H}_2 \Rightarrow \text{NH}_3$