

BALANCING EQUATIONS

1. $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$
2. $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$
3. $2\text{Al} + 3\text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$
4. $\text{Mg} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg(OH)}_2 + \text{H}_2$
5. $2\text{Al} + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Al(OH)}_3 + 3\text{H}_2$
6. $2\text{S} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$
7. $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
8. $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO}_2$
9. $2\text{CH}_3\text{OH} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$
10. $\text{C}_3\text{H}_4 + 4\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
11. $\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2$
12. $\text{P}_4\text{O}_{10} + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{H}_3\text{PO}_4$
13. $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$
14. $2\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 \rightarrow 3\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$
15. $3\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{AlCl}_3 \rightarrow \text{Al}_2(\text{CO}_3)_3 + 6\text{NaCl}$
16. $\text{SiCl}_4 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{HCl} + \text{H}_2\text{SiO}_3$
17. $\text{Al}_2\text{S}_3 + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow 3\text{H}_2\text{S} + 2\text{Al(OH)}_3$
18. $2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{C} \rightarrow 4\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
19. $3\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$
20. $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$