

Bijlage A deel 1

1. $2 \text{Ca} + \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{CaO}$
2. $4 \text{K} + \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{K}_2\text{O}$
3. $4 \text{Fe} + 3 \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3$
4. $3 \text{Pb} + 2 \text{O}_2 \longrightarrow \text{Pb}_3\text{O}_4$
5. $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow 2 \text{HCl}$
6. $3 \text{Mg} + \text{N}_2 \longrightarrow \text{Mg}_3\text{N}_2$
7. $2 \text{C}_2\text{H}_6 + 7 \text{O}_2 \longrightarrow 4 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$
8. $\text{C}_3\text{H}_8 + 5 \text{O}_2 \longrightarrow 3 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$
9. $\text{N}_2 + 3 \text{H}_2 \longrightarrow 2 \text{NH}_3$
10. $2 \text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
11. $2 \text{KClO}_3 \longrightarrow 2 \text{KCl} + 3 \text{O}_2$
12. $2 \text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2 \text{Fe}$
13. $\text{CO} + 2 \text{H}_2 \longrightarrow \text{CH}_3\text{OH}$
14. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2 \text{NaOH}$
15. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{C} \longrightarrow 2 \text{Fe} + 3 \text{CO}$
16. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \longrightarrow 2 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2 \text{CO}_2$
17. $4 \text{P} + 5 \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{P}_2\text{O}_5$
18. $\text{P}_2\text{O}_5 + 3 \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2 \text{H}_3\text{PO}_4$
19. $4 \text{HCl} + \text{O}_2 \longrightarrow 2 \text{Cl}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
20. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{CO} \longrightarrow 2 \text{Fe} + 3 \text{CO}_2$
21. $4 \text{NH}_3 + 5 \text{O}_2 \longrightarrow 4 \text{NO} + 6 \text{H}_2\text{O}$
22. $2 \text{NaN}_3 \longrightarrow 2 \text{Na} + 3 \text{N}_2$
23. $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2 \text{Al}(\text{OH})_3$
24. $\text{SO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{Br}_2 \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{HBr}$

Bijlage A deel 2

