

Oefeningen voor het opstellen van reactievergelijkingen

1. Het maken van Fe_2O_3 uit de niet-ontleedbare stoffen
2. De bereiding van distikstoftrioxide uit de niet-ontleedbare stoffen
3. De ontleding van fosforpentachloride
4. Het maken van HgI uit de niet-ontleedbare stoffen
5. De ontleding van SnS_2
6. De ontleding van zilverbromide
7. De vorming van PbO uit de niet-ontleedbare stoffen
8. Waterstofchloride en zuurstof reageren tot water en chloor
9. Fe_2O_3 en waterstof reageren tot water en ijzer
10. ijzer en zuurstof $\rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
11. Ethaan (C_2H_6) verbrandt volledig
12. fosforpentachloride en water $\rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$ en waterstofchloride
13. Na_2O en water $\rightarrow \text{NaOH}$
14. difosforpentaoxide en water $\rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
15. stikstof en waterstof \rightarrow ammoniak
16. aluminium en $\text{PbO}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$ en lood
17. $\text{KClO}_3 \rightarrow$ kaliumchloride en zuurstof
18. ammoniak en waterstofchloride $\rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$
19. $\text{Na}_2\text{CO}_3 +$ waterstofchloride \rightarrow natriumchloride + water + koolstofdioxide
20. ammoniak + zuurstof \rightarrow stikstofmonoxide en water
21. ijzer en zwavel $\rightarrow \text{Fe}_2\text{S}_3$
22. ijzer en zwavel $\rightarrow \text{FeS}$
23. Cr_2O_3 en zink \rightarrow chroom en zinkoxide
24. a) suiker (sacharose) ontleedt in zijn niet-ontleedbare stoffen
b) suiker ontleedt in koolstof en water
25. suiker verbrand volledig