



BIJLAGE A



REACTIEVERGELIJKINGEN KLOPPEND MAKEN



Maak de onderstaande reactievergelijkingen kloppend

1. ... Ca + ... O₂ -----> ... CaO
2. ... K + ... O₂ -----> ... K₂O
3. ... Fe + ... O₂ -----> ... Fe₂O₃
4. ... Pb + ... O₂ -----> ... Pb₃O₄
5. ... H₂ + ... Cl₂ -----> ... HCl
6. ... Mg + ... N₂ -----> ... Mg₃N₂
7. ... C₂H₆ + ... O₂ -----> ... CO₂ + ... H₂O
8. ... C₃H₈ + ... O₂ -----> ... CO₂ + ... H₂O
9. ... N₂ + ... H₂ -----> ... NH₃
10. ... H₂O₂ -----> ... H₂O + ... O₂
11. ... KClO₃ -----> ... KCl + ... O₂
12. ... Al + ... Fe₂O₃ -----> ... Al₂O₃ + ... Fe
13. ... CO + ... H₂ -----> ... CH₃OH
14. ... Na₂O + ... H₂O -----> ... NaOH
15. ... Fe₂O₃ + ... C -----> ... Fe + ... CO
16. ... C₆H₁₂O₆ -----> ... C₂H₅OH + ... CO₂
17. ... P + ... O₂ -----> ... P₂O₅
18. ... P₂O₅ + ... H₂O -----> ... H₃PO₄
19. ... HCl + ... O₂ -----> ... Cl₂ + ... H₂O
20. ... Fe₂O₃ + ... CO -----> ... Fe + ... CO₂
21. ... NH₃ + ... O₂ -----> ... NO + ... H₂O
22. ... NaN₃ -----> ... Na + ... N₂
23. ... Al₂O₃ + ... H₂O -----> ... Al(OH)₃
24. ... SO₂ + ... H₂O + ... Br₂ -----> ... H₂SO₄ + ... HBr

REACTIEVERGELIJKINGEN OPSTELLEN



Stel voor de onderstaande reactie een kloppende reactievergelijking op:

1. De volledige verbranding van waterstofsulfide (H₂S) tot water en zwaveldioxide (SO₂).
2. De reactie tussen water en koolstof tot waterstof en koolstofmono-oxide (CO).
3. De ontleding van natriumchloride (NaCl) in natrium en chloor.
4. De ontleding van aluminiumoxide (Al₂O₃) in aluminium en zuurstof.
5. De reactie van stikstofdioxide (NO₂) tot distikstoftetraoxide (N₂O₄).
6. De volledige verbranding van koolstofdioxide (CS₂).
7. De reactie van fosfor met chloor tot fosfortrichloride (PCl₃).
8. De volledige verbranding van butaan (C₄H₁₀).
9. De volledige verbranding van pentaan (C₅H₁₂).
10. De reactie tussen methaan en water tot koolstofmono-oxide (CO) en waterstof.
11. De reactie tussen jood en chloor tot joodtrichloride (ICl₃).
12. De reactie tussen waterstof en koolstofdioxide tot water en methaan (CH₄).

