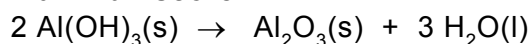


Vlamvertragers

29 **maximumscore 1**



Opmerking

Wanneer geen toestandsaanduidingen zijn genoteerd, hiervoor geen scorepunten aftrekken.

30 **maximumscore 1**

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- Waterdamp neemt veel volume in (dit houdt de zuurstof tegen).
- De (gevormde) waterdamp duwt de zuurstof weg.

Opmerking

Wanneer een antwoord is gegeven als 'waar waterdamp is kan geen zuurstof zijn', dit goed rekenen.

31 **maximumscore 3**

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 60,6(%)

- berekening van de massa van de broomatomen in een molecuul $\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{Br}_4\text{O}$: de atoommassa van broom vermenigvuldigen met 4 1
- berekening van de molecuulmassa van $\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{Br}_4\text{O}$: 527,6 (u) 1
- berekening van het massapercentage: de massa van de broomatomen in een molecuul $\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{Br}_4\text{O}$ delen door de molecuulmassa van $\text{C}_{15}\text{H}_{12}\text{Br}_4\text{O}$ en vermenigvuldigen met 100(%) 1

32 **B**

33 **D**

34 **C**