

Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

Cijfers en letters

24 B

25 A

26 B

27 **maximumscore 2**

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 32 (u).

- berekening van de massaverhouding van A en B:
4,7 (mg) delen door 10 (mg) 1
- berekening van de molecuulmassa van B:
de berekende massaverhouding vermenigvuldigen met 2×34 (u) 1

Opmerking

De significantie bij deze berekening niet beoordelen.

28 C

29 **maximumscore 2**

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- De katalysator, want deze wordt (wel gebruikt maar) niet verbruikt (dus het aantal moleculen blijft gelijk).
- De katalysator, want de hoeveelheid van een katalysator verandert niet (dus loopt de lijn horizontaal).

- katalysator 1
- uitleg waaruit blijkt dat de katalysator niet wordt verbruikt 1

Indien een antwoord is gegeven als 'de katalysator, omdat deze (alleen) de reactie versnelt' 1

30 **maximumscore 2**

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- De houtspaander gloeit op/harder/feller, dus een van de reactieproducten is O_2 .
- De houtspaander gaat branden, dus de conclusie is: zuurstof.
- De houtspaander gaat branden, daarmee is zuurstof aangetoond.

- De houtspaander gloeit op/harder/feller / De houtspaander gaat branden 1
- (dus) O_2 /zuurstof 1