

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

Solar fuels

18 maximumscore 1

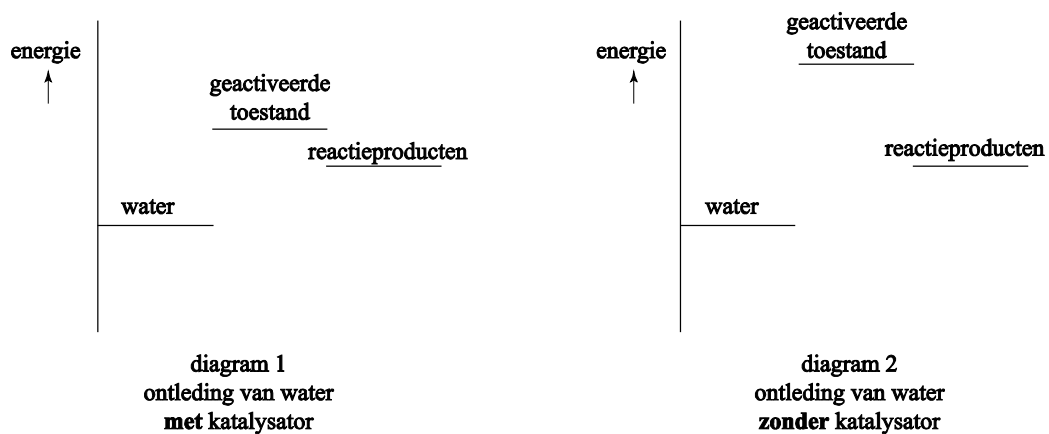
glucose

Opmerking

Wanneer het antwoord 'suiker' of 'koolhydraten' of ' $C_6H_{12}O_6$ ' is gegeven, dit goed rekenen.

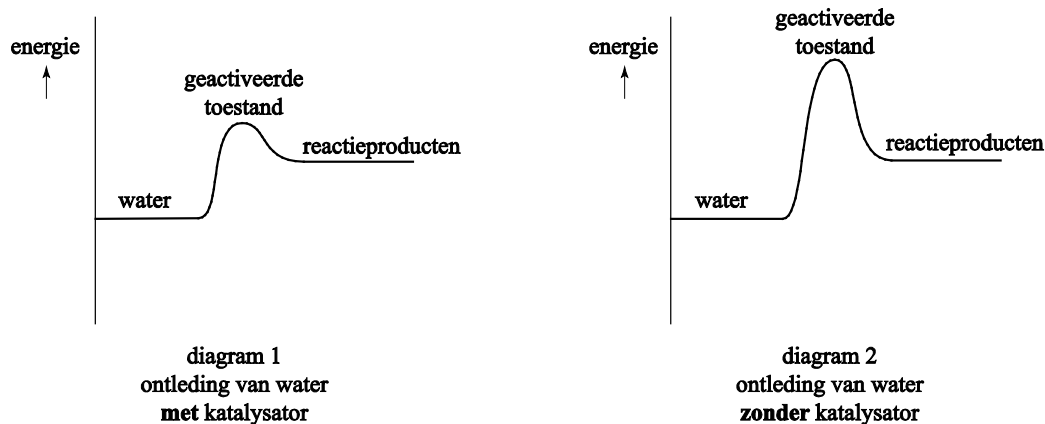
19 maximumscore 3

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:



of

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



- het niveau van de geactiveerde toestand in energiediagram 2 hoger getekend dan in energiediagram 1 en bijschrift juist 1
- het niveau van de reactieproducten in energiediagram 1 hoger dan het niveau van water en lager dan het niveau van de geactiveerde toestand getekend en bijschrift juist 1
- het niveau van de reactieproducten in energiediagram 2 op dezelfde hoogte getekend als in energiediagram 1 en bijschrift juist 1

Opmerkingen

- Wanneer in een antwoord bij één of meer van de getekende energieniveaus geen bijschrift of een onjuist bijschrift is gezet, dit slechts eenmaal aanrekenen.
- Wanneer de bijschriften van de reactieproducten zijn gegeven als '2 H₂ + O₂' of als 'waterstof en zuurstof', dit niet aanrekenen.

20 maximumscore 3

Voorbeelden van een juiste berekening zijn:

$$\text{In} : \text{Sn} = \left(2 \times \frac{90}{277,6} \right) : \frac{10}{150,7} = 9,8 : 1,0$$

of

$$90 \text{ g In}_2\text{O}_3 \text{ bevat } \frac{90}{277,6} \times 2 = 6,48 \cdot 10^{-1} \text{ (mol) In.}$$

$$10 \text{ g SnO}_2 \text{ bevat } \frac{10}{150,7} (\times 1) = 6,64 \cdot 10^{-2} \text{ (mol) Sn.}$$

De molverhouding In : Sn in ITO is dus $6,48 \cdot 10^{-1} : 6,64 \cdot 10^{-2} = 9,8 : 1,0$.

- berekening van de chemische hoeveelheid indium in 90 g In₂O₃ 1
- berekening van de chemische hoeveelheid tin in 10 g SnO₂ 1
- omrekening naar de molverhouding In : Sn 1

Vraag	Antwoord	Scores
21	<p>maximumscore 2 bindingstype: metaalbinding soort deeltjes: (vrije/beweeglijke) elektronen</p> <ul style="list-style-type: none"> • juiste bindingstype 1 • juiste soort deeltjes 1 <p>Indien een antwoord is gegeven als ‘bindingstype: ionbinding soort deeltjes: (vrije/beweeglijke) ionen’ 1</p>	
22	<p>maximumscore 2 Een voorbeeld van een juist antwoord is:</p> $2 \text{H}_2\text{O} \quad \rightarrow \text{O}_2 + 4 \text{H}^+ + 4 \text{e}^- \quad (1\times)$ $2 \text{H}^+ + 2 \text{e}^- \quad \rightarrow \text{H}_2 \quad (2\times)$ <hr/> $2 \text{H}_2\text{O} \quad \rightarrow 2 \text{H}_2 + \text{O}_2$ <ul style="list-style-type: none"> • de halfreacties in de juiste verhouding opgeteld 1 • H^+ en e^- voor en na de pijl tegen elkaar weggestreept 1 <p><i>Opmerking</i> Wanneer slechts de vergelijking ‘$2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{H}_2 + \text{O}_2$’ is gegeven, dit goed rekenen.</p>	
23	<p>maximumscore 2 Een voorbeeld van een juist antwoord is:</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{OH} \end{array}$ <ul style="list-style-type: none"> • een structuurformule gegeven die voldoet aan $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ 1 • De gegeven structuurformule bevat een OH-groep aan het 2^e C-atoom 1 	

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

24 maximumscore 2

Voorbeelden van een juiste berekening zijn:

$$\frac{60,1}{(3 \times 44,0) + (9 \times 2,02)} \times 10^2(\%) = 40,0(\%)$$

of

$$\frac{60,1}{60,1 + (5 \times 18,0)} \times 10^2(\%) = 40,0(\%)$$

- juiste molaire massa's 1
- juiste verwerking van de coëfficiënten en de rest van de berekening 1

Opmerkingen

- *De significantie bij deze berekening niet beoordelen.*
- *Wanneer de omrekening naar percentage is weggelaten, dit niet aanrekenen.*