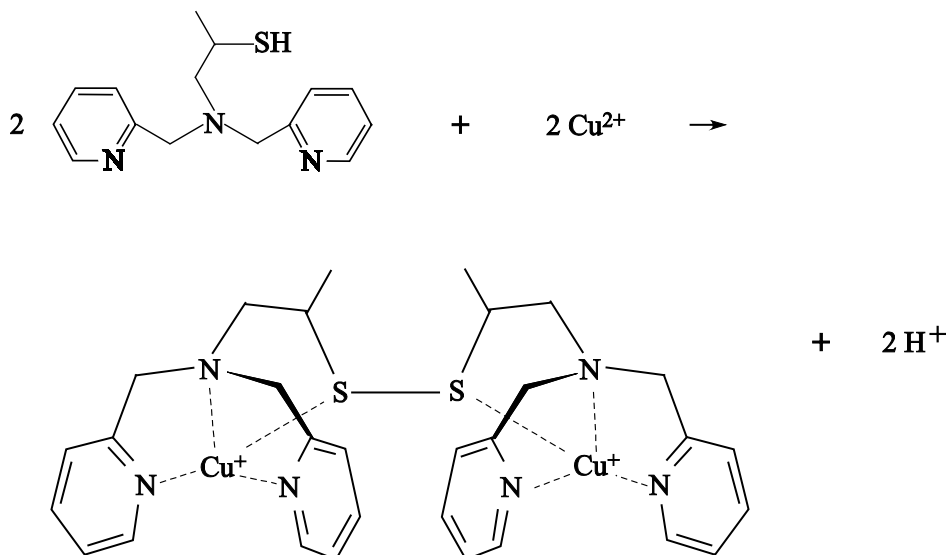


Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

### Selectieve opname koolstofdioxide

**1 maximumscore 2**

Een juist antwoord kan als volgt zijn weergegeven:



- rechts van de pijl  $\text{H}^+$  1
- juiste coëfficiënten 1

Indien in een overigens juiste vergelijking  $\text{H}_2$  is geschreven in plaats van  $2 \text{ H}^+$ , waardoor de ladingsbalans niet in orde is 1

**2 maximumscore 2**

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

$$m/z = \frac{2 \times 670 + 4 \times 44}{4} = 379$$

of

$$m/z = \frac{4 \times 335 + 4 \times 44}{4} = 379$$

- berekening van de massa van een deeltje  $\text{Q}^{4+}$ : de massa van een deeltje  $\text{P}^{2+}$  vermenigvuldigen met 2 en optellen bij 4 maal de massa van een  $\text{CO}_2$  molecuul (bijvoorbeeld via Binas-tabel 25: 44 u) 1
- berekening van de verhouding  $m/z$ : de massa van een deeltje  $\text{Q}^{4+}$  delen door de lading van een deeltje  $\text{Q}^{4+}$  1

of

Vraag	Antwoord	Scores
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• berekening van de massa van een deeltje <math>Q^{4+}</math>: de massa van de helft van een deeltje <math>P^{2+}</math> vermenigvuldigen met 4 en optellen bij 4 maal de massa van een <math>CO_2</math> molecuul (bijvoorbeeld via Binas-tabel 25: 44 u)</li> <li>• berekening van de verhouding <math>m/z</math>: de massa van een deeltje <math>Q^{4+}</math> delen door de lading van een deeltje <math>Q^{4+}</math></li> </ul>	1
	Indien een antwoord is gegeven als: „ $379 - 335 = 44$ , dit is de massa van een molecuul $CO_2$ , dus er is $Q^{4+}$ .”	1
	<p><i>Opmerking</i>                      Wanneer in een overigens juist antwoord gebruik is gemaakt van Binas-tabel 98 of 99, leidend tot de molecuulmassa van <math>CO_2</math> van 44,01 u, dit goed rekenen.</p>	
<b>3</b>	<b>maximumscore 2</b>	
	Voorbeelden van een juist antwoord zijn:	
	– Het deeltje $Q^{4+}$ bevat 4 $CO_2$ moleculen / twee oxalaationen / twee $C_2O_4^{2-}$ ionen, dus wordt de massa van een deeltje met 4 C-13 atomen erin 4 u hoger. De lading blijft 4+, dus de verhouding $m/z$ wordt 1 hoger. Er wordt dus een piek gevonden bij $m/z = 380$ .	
	– $m/z = \frac{2 \times 670 + 4 \times 45}{4} = 380$	
	• notie dat vier $CO_2$ moleculen / twee oxalaationen / twee $C_2O_4^{2-}$ ionen met daarin C-13 hebben gereageerd, waardoor de massa van het deeltje $Q^{4+}$ met 4 toeneemt	1
	• de lading $z = 4$ , dus de verhouding $m/z$ neemt met 1 toe en conclusie	1
	<p><i>Opmerking</i>                      Wanneer een onjuist antwoord op vraag 3 het consequente gevolg is van een onjuist antwoord op vraag 2, dit antwoord op vraag 3 goed rekenen.</p>	

Vraag	Antwoord	Scores
4	<p><b>maximumscore 2</b></p> <p>Voorbeelden van een juist antwoord zijn:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>– Laat het mengsel met daarin <math>P^{2+}</math> enige tijd in contact komen met een mengsel van <math>CO_2</math> en <math>O_2</math>. In het massaspectrum kan een piek bij <math>m/z = 379</math> worden gevonden.</li> <li>– Laat het mengsel met daarin <math>P^{2+}</math> enige tijd in contact komen met een mengsel van <math>CO_2</math> en <math>O_2</math>. Analyseer daarna het gasmengsel. Als de <math>[CO_2]</math> / het aantal mol <math>CO_2</math> is afgenomen (en de <math>[O_2]</math> / het aantal mol <math>O_2</math> niet is afgenomen), heeft <math>CO_2</math> gereageerd.</li> <li>– Laat het mengsel met daarin <math>P^{2+}</math> enige tijd in contact komen met een mengsel van <math>CO_2</math> en <math>O_2</math>. Het massaspectrum zal hetzelfde zijn als het massaspectrum van <math>Q^{4+}</math>.</li> </ul> <ul style="list-style-type: none"> <li>• experiment met een mengsel van <math>O_2</math> en <math>CO_2</math> <span style="float: right;">1</span></li> <li>• notie dat in het massaspectrum een piek bij <math>m/z = 379</math> kan worden gevonden / de <math>[CO_2]</math> is afgenomen (en de <math>[O_2]</math> / het aantal mol <math>O_2</math> niet is afgenomen) / het massaspectrum hetzelfde zal zijn als het massaspectrum van <math>Q^{4+}</math> <span style="float: right;">1</span></li> </ul> <p>Indien een antwoord is gegeven als: „In een experiment <math>P^{2+}</math> in contact laten komen met <math>O_2</math> en in een ander experiment <math>P^{2+}</math> in contact laten komen met <math>CO_2</math>. Uitsluitend in het tweede experiment wordt <math>m/z = 379</math> gevonden. Dus reageert <math>CO_2</math> en <math>O_2</math> niet, dus als <math>CO_2</math> en <math>O_2</math> gelijktijdig aanwezig zijn, reageert <math>CO_2</math>.” <span style="float: right;">1</span></p> <p><i>Opmerking</i>  <i>Wanneer in een overigens juist antwoord is vermeld dat de massa's van de stoffen voor en na de reactie moeten worden bepaald, dit goed rekenen.</i></p>	

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

**5 maximumscore 5**

Voorbeelden van een juiste berekening zijn:

$$0,55 - \left( \frac{\left( \frac{24 \times 10^{-3}}{101,9} \times 2 \times \frac{10^2}{95} \times 24,5 \right)}{5,0} \times 10^2 \right) = 0,31 \text{ (vol\%)}$$

of

$$\left( \frac{0,55}{10^2} \times 5,0 \times 10^3 - \left( \frac{24}{101,9} \times 2 \times \frac{10^2}{95} \times 24,5 \right) \right) \times \frac{10^2}{5,0 \times 10^3} = 0,31 \text{ (vol\%)}$$

- berekening van het aantal mol  $\text{Li}_2\text{C}_2\text{O}_4$ : 24 (mg) vermenigvuldigen met  $10^{-3}$  ( $\text{g mg}^{-1}$ ) en delen door de massa van een mol  $\text{Li}_2\text{C}_2\text{O}_4$  (bijvoorbeeld via Binas-tabel 99: 101,9 g) 1
- omrekening van het aantal mol  $\text{Li}_2\text{C}_2\text{O}_4$  naar het aantal mol  $\text{CO}_2$  dat heeft gereageerd: het aantal mol  $\text{Li}_2\text{C}_2\text{O}_4$  vermenigvuldigen met 2 en vermenigvuldigen met  $10^2$  en delen door 95 1
- omrekening van het aantal mol  $\text{CO}_2$  dat heeft gereageerd naar het aantal L  $\text{CO}_2$ : het gevonden aantal mol  $\text{CO}_2$  dat heeft gereageerd vermenigvuldigen met 24,5 ( $\text{L mol}^{-1}$ ) 1
- berekening van de vermindering van het volumepercentage  $\text{CO}_2$  in de lucht: het aantal L  $\text{CO}_2$  delen door 5,0 (L) en vermenigvuldigen met  $10^2$  1
- berekening van het volumepercentage  $\text{CO}_2$  in de lucht na behandeling: de vermindering van het volumepercentage  $\text{CO}_2$  aftrekken van het volumepercentage  $\text{CO}_2$  in de onbehandelde lucht 1

of

- berekening van het aantal mL  $\text{CO}_2$  in de lucht voor de behandeling: 0,55 delen door  $10^2$  en vermenigvuldigen met 5,0 en met  $10^3$  ( $\text{mL L}^{-1}$ ) 1
- berekening van het aantal mmol  $\text{Li}_2\text{C}_2\text{O}_4$ : 24 (mg) delen door de massa van een mmol  $\text{Li}_2\text{C}_2\text{O}_4$  (bijvoorbeeld via Binas-tabel 99: 101,9 mg) 1
- omrekening van het aantal mmol  $\text{Li}_2\text{C}_2\text{O}_4$  naar het aantal mmol  $\text{CO}_2$  dat heeft gereageerd: het aantal mmol  $\text{Li}_2\text{C}_2\text{O}_4$  vermenigvuldigen met 2 en met  $10^2$  en delen door 95 1
- omrekening van het aantal mmol  $\text{CO}_2$  dat heeft gereageerd naar het aantal mL  $\text{CO}_2$ : het gevonden aantal mmol  $\text{CO}_2$  dat heeft gereageerd, vermenigvuldigen met 24,5 ( $\text{mL mmol}^{-1}$ ) 1
- berekening van het volumepercentage  $\text{CO}_2$  in de behandelde lucht: het gevonden aantal mL  $\text{CO}_2$  dat heeft gereageerd, aftrekken van het aantal mL  $\text{CO}_2$  dat in de onbehandelde lucht zat en de uitkomst daarvan delen door  $5,0 \cdot 10^3$  (mL) en vermenigvuldigen met  $10^2$  1

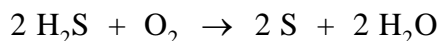
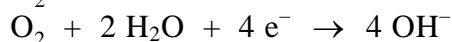
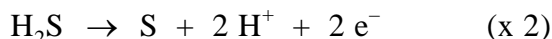
Indien in een overig juist antwoord gebruik is gemaakt van een andere waarde voor het aantal L van een mol 4

Vraag	Antwoord	Scores
6	<p><b>maximumscore 2</b></p> <p>Voorbeelden van juiste vragen zijn:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Wat is er bekend over de snelheid van de reactie tussen CO<sub>2</sub> en het kopercomplex?</li> <li>- Is al onderzoek gedaan naar mogelijke problemen bij het opschalen van dit proces?</li> <li>- Wat is bekend over de giftigheid en/of de milieubelasting van het kopercomplex/lithiumoxalaat?</li> <li>- Hoeveel energie is nodig bij de elektrolyse die wordt toegepast om de koperverbinding te regenereren?</li> <li>- Is de methode op grote schaal uitvoerbaar?</li> <li>- Zijn oxalaationen nuttig toepasbaar?</li> <li>- Is de productie van P<sup>2+</sup> duurzaam?</li> </ul> <p>Voorbeelden van onjuiste vragen zijn:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Is het mogelijk om teveel CO<sub>2</sub> te vangen en is dat schadelijk?</li> <li>- Hoe duur is het om P<sup>2+</sup> te maken?</li> <li>- Is (het gebruik van) P<sup>2+</sup>/Q<sup>4+</sup> milieuvriendelijk/duurzaam?</li> <li>- Hoe lang gaat P<sup>2+</sup>/Q<sup>4+</sup> mee?</li> </ul>	
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• vraag over de reactiesnelheid of het evenwicht van de gebruikte reactie / vraag over de technologische problemen bij het opschalen van het proces</li> </ul>	1
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• vraag over de giftigheid van het (de) kopercomplex(en) / de milieubelasting van de koperverbinding / vraag over de hoeveelheid energie die bij de elektrolyse nodig is</li> </ul>	1

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

## Modderstroom

### 7 maximumscore 3



- juiste vergelijking van de halfreactie van H<sub>2</sub>S 1
- juiste optelling van beide vergelijkingen van de halfreacties 1
- wegstrepen van H<sup>+</sup> en OH<sup>-</sup> tegen H<sub>2</sub>O 1

### 8 maximumscore 4

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

$$\frac{365 \times 24 \times 60 \times 60 \times 1,0 \cdot 10^{-3} \times 34,08}{9,64853 \cdot 10^4 \times 2} = 5,6 \text{ (g)}$$

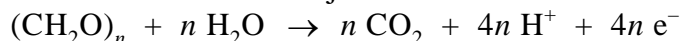
- berekening van het aantal coulomb dat is getransporteerd: 365 (dagen) vermenigvuldigen met 24 (uur dag<sup>-1</sup>) en met 60 (minuten uur<sup>-1</sup>) en met 60 (seconden minuut<sup>-1</sup>) en met 1,0 · 10<sup>-3</sup> (C s<sup>-1</sup>) 1
- omrekening van het aantal coulomb dat is getransporteerd naar het aantal mol elektronen: het aantal coulomb delen door de constante van Faraday (via Binas-tabel 7: 9,64853 · 10<sup>4</sup> C mol<sup>-1</sup>) 1
- omrekening van het aantal mol elektronen naar het aantal mol H<sub>2</sub>S: het aantal mol elektronen delen door 2 1
- omrekening van het aantal mol H<sub>2</sub>S naar het aantal gram H<sub>2</sub>S: het aantal mol H<sub>2</sub>S vermenigvuldigen met de massa van een mol H<sub>2</sub>S (bijvoorbeeld via Binas-tabel 98: 34,08 gram) 1

*Opmerking*

*Wanneer in een overigens juist antwoord voor het aantal dagen per jaar gebruik is gemaakt van 365,25 of 366, dit goed rekenen.*

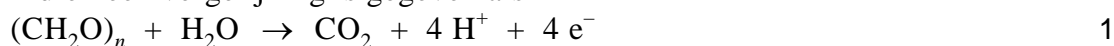
### 9 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:



- uitsluitend juiste formules voor en na de pijl 1
- juiste coëfficiënten 1

Indien een vergelijking is gegeven als



Vraag	Antwoord	Scores
<b>10</b>	<b>maximumscore 3</b>	
	<p>Een voorbeeld van een juist antwoord is:            In de halfreactie van zuurstof ontstaat <math>\text{OH}^-</math> waardoor bovenin de pH verhoogd wordt / hoger is dan 7. In de halfreactie van <math>\text{H}_2\text{S}</math> ontstaat <math>\text{H}^+</math>, waardoor de pH onderin verlaagd wordt / lager is dan 7. (Dit stemt overeen met het verloop van de pH in figuur 2.)</p>	
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• notie dat in de halfreactie van zuurstof <math>\text{OH}^-</math> ontstaat waardoor de pH verhoogd wordt / hoger is dan 7</li> <li>• notie dat in de halfreactie van <math>\text{H}_2\text{S}</math> <math>\text{H}^+</math> ontstaat waardoor de pH verlaagd wordt / lager is dan 7</li> <li>• globaal aangeven waar beide processen verlopen</li> </ul>	<p>1 1 1</p>
	<p>Indien een antwoord is gegeven als: „De pH is niet overal gelijk.”</p>	0
	<p><i>Opmerkingen</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>– Wanneer in een overigens juist antwoord is vermeld dat de pH verlaagd wordt door de aanwezigheid van <math>\text{H}_2\text{S}</math> als zwak zuur, dit goed rekenen.</li> <li>– Wanneer in een overigens juist antwoord de halfreactie uit vraag 9 wordt gebruikt in plaats van de halfreactie van <math>\text{H}_2\text{S}</math>, dit goed rekenen.</li> </ul>	
<b>11</b>	<b>maximumscore 2</b>	
	<p>Een voorbeeld van een juist antwoord is:            Door de onderste (twee) reactie(s) ontstaan positieve ionen. Door de bovenste reactie ontstaan negatieve ionen. De positieve ionen zullen naar boven bewegen.</p>	
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• notie dat door de onderste (twee) reactie(s) positieve ionen ontstaan en door de bovenste reactie negatieve ionen ontstaan</li> <li>• conclusie</li> </ul>	<p>1 1</p>
	<p><i>Opmerkingen</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>– Wanneer in een overigens juist antwoord is geconcludeerd dat de negatieve ionen naar beneden bewegen, dit goed rekenen.</li> <li>– Wanneer een antwoord is gegeven als: „De (negatieve) elektronen bewegen van de reductor (<math>\text{H}_2\text{S}</math>) onderin naar de oxidator (<math>\text{O}_2</math>) bovenin. Om de elektrische neutraliteit te behouden, moeten negatieve ionen van boven naar beneden / positieve ionen van onder naar boven bewegen.”, dit goed rekenen.</li> <li>– Wanneer een antwoord is gegeven als: „Vanwege het verschil in pH zal <math>\text{H}^+</math> naar boven bewegen / zal <math>\text{OH}^-</math> naar beneden bewegen.”, dit goed rekenen.</li> </ul>	

Vraag	Antwoord	Scores
<b>12</b>	<b>maximumscore 2</b>	
	<p>Een voorbeeld van een juist antwoord is:                      Je neemt een tweede bodemmonster (uit de bodem van de haven van Aarhus) waar je de bacteriën uit verwijdert (door het enige tijd te koken / door een antibioticum toe te voegen). Vervolgens meet je of er weer snel pH-verschillen optreden / meet je of een verandering van de zuurstofconcentratie direct invloed heeft op de afbraaksnelheid van H<sub>2</sub>S.</p>	
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• een tweede bodemmonster nemen en hierin de bacteriën doden / hieruit de bacteriën verwijderen (door het te koken / door een antibioticum toe te voegen)</li> </ul>	1
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• meten of er snel weer pH-verschillen aanwezig zijn / meten of een verandering van de zuurstofconcentratie direct invloed heeft op de afbraaksnelheid van H<sub>2</sub>S</li> </ul>	1
	<p>Indien in een overigens juist antwoord niet de snelheid van het weer optreden van pH-verschillen is vermeld / niet is vermeld dat veranderingen van de zuurstofconcentratie een direct effect hebben op de snelheid van de afbraak van H<sub>2</sub>S</p>	1
	<p>Indien een antwoord is gegeven als: „Je neemt een tweede bodemmonster zonder bacteriën. Vervolgens meet je of er weer snel pH-verschillen optreden / meet je of een verandering van de zuurstofconcentratie direct invloed heeft op de afbraaksnelheid van H<sub>2</sub>S.”</p>	1
	<p><i>Opmerkingen</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>– <i>Wanneer een antwoord is gegeven als: „Dood de bacteriën door te koken. Wanneer de bacteriën dood zijn, zal de afbraak van H<sub>2</sub>S langzamer verlopen.”, dit goed rekenen.</i></li> <li>– <i>Wanneer een antwoord is gegeven als: „Voeg een antibioticum toe aan een tweede bodemmonster. Een antibioticum heeft geen invloed op metaaldeeltjes, dus als er verschil is in de metingen met het eerste bodemmonster, dan zijn de bacteriën verantwoordelijk voor de stroomgeleiding.”, dit goed rekenen.</i></li> </ul>	



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

## Biodiesel uit frituurolie

### 13 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Glycerolmoleculen hebben OH groepen en vormen (onderling) waterstofbruggen en vanderwaalsbindingen. Biodieselmoleculen bevatten een lange (koolwaterstof)keten en vormen vanderwaalsbindingen.

- glycerolmoleculen hebben OH groepen en vormen (onderling) waterstofbruggen en vanderwaalsbindingen 1
- biodieselmoleculen bevatten een lange (koolwaterstof)keten en vormen vanderwaalsbindingen 1

Indien in een overigens juist antwoord genoemd wordt dat glycerolmoleculen waterstofbindingen vormen 1

### 14 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Bij de reactie tussen de vetzuren en de base ontstaan zuurrestionen van vetzuren. Een zuurrestion van een vetzuur heeft een lange hydrofobe/apolaire koolwaterstofketen/staart en een (negatief geladen) hydrofiële/polaire kop en heeft zo een zeepwerking / werkt als emulgator. Hierdoor zullen biodiesel en glycerol geen tweelagensysteem meer vormen maar een emulsie (waardoor de scheiding bemoeilijkt wordt).

- notie dat bij de reactie tussen de vetzuren en de base een stof/ion ontstaat met een zeepwerking (het zuurrestion van een vetzuur) / die als emulgator werkt 1
- biodiesel en glycerol vormen dan geen tweelagensysteem meer, maar een emulsie (waardoor de scheiding bemoeilijkt wordt) 1

Indien een antwoord is gegeven als: „Het gevormde natriumzout van de vetzuurrest lost op in de waterlaag. Dit moet later weer verwijderd worden.” 1

Indien een antwoord is gegeven als: „Er zal een emulsie ontstaan.” 1

#### *Opmerking*

*Wanneer een antwoord is gegeven als: „De (polaire/geladen) kop van de vetzuurrest zal in de glycerol steken en de (apolaire) staart in de biodiesel, waardoor de twee lagen met elkaar mengen.”, dit goed rekenen.*

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

**15 maximumscore 4**

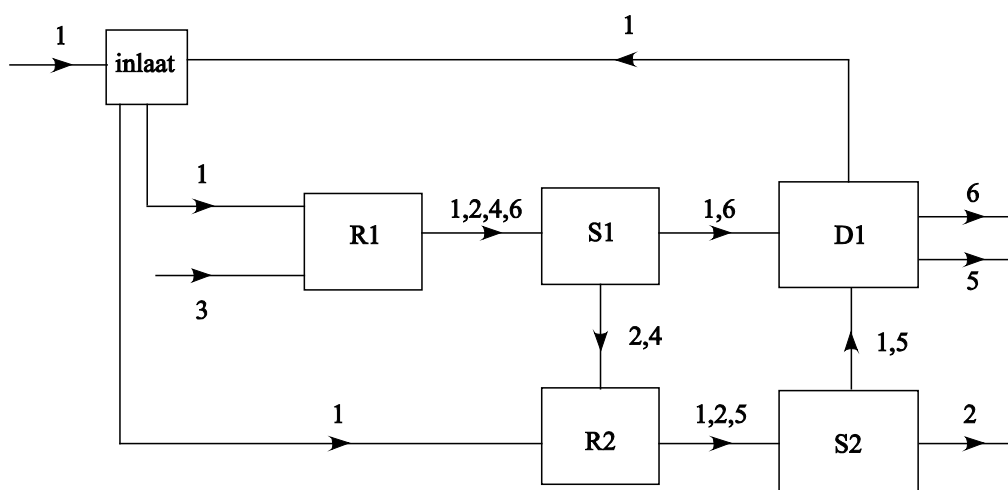
Een voorbeeld van een juist antwoord is:

$$\left( \left( \frac{7,0 \cdot 10^3 \times 10^3 \times \frac{2,2}{10^2}}{282} \times 54,02 \right) + \left( 7,0 \cdot 10^6 \times \frac{1,0}{10^2} \right) \right) \times 10^{-3} = 1,0 \cdot 10^2 \text{ (kg)}$$

- berekening van het aantal gram vrije vetzuren in de frituurolie:  $7,0 \cdot 10^3$  (kg) vermenigvuldigen met  $10^3$  ( $\text{g kg}^{-1}$ ) en vermenigvuldigen met 2,2 en delen door  $10^2$  1
- omrekening van het aantal gram vrije vetzuren naar het aantal mol  $\text{NaCH}_3\text{O}$  dat nodig is om met de vrije vetzuren te reageren: het aantal gram vrije vetzuren delen door de gemiddelde massa van een mol vrije vetzuren (282 g) en vermenigvuldigen met 1 (eventueel impliciet) 1
- omrekening van het aantal mol  $\text{NaCH}_3\text{O}$  naar het aantal gram  $\text{NaCH}_3\text{O}$  dat heeft gereageerd: het aantal mol vermenigvuldigen met de massa van een mol  $\text{NaCH}_3\text{O}$  (bijvoorbeeld via Binas-tabel 99: 54,02 gram) 1
- berekening van de totale massa  $\text{NaCH}_3\text{O}$  die moet worden toegevoegd aan het reactiemengsel:  $7,0 \cdot 10^6$  (g) vermenigvuldigen met 1,0(%) en delen door  $10^2$  en optellen bij de gevonden massa  $\text{NaCH}_3\text{O}$  die reageert met de vrije vetzuren en de uitkomst vermenigvuldigen met  $10^{-3}$  ( $\text{kg g}^{-1}$ ) 1

**16 maximumscore 3**

Een voorbeeld van een juist antwoord is:



- invoer van 3 in R1 en uitstroom van 2,4,6 uit R1 naar S1 1
- uitstroom van 2,4 uit S1 naar R2 en uitstroom van 6 uit S1 naar D1 en uitstroom van 2,5 uit R2 naar S2 1
- uitstroom van 2 uit S2 en uitstroom van 5 uit S2 naar D1 en uitstroom van 5 en 6 uit D1 1

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

**17 maximumscore 4**

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

$$\left(\frac{150}{296} \times 32,04 \times 1\right) + \left(\left((30,0 + 30,0) - \frac{150}{296} \times 32,04\right) \times \frac{10^2 - 97,0}{10^2}\right) = 17,5$$

(ton)

- berekening van het aantal Mmol methanol dat per dag verbruikt wordt voor de vorming van biodiesel: 150 (ton) delen door de gemiddelde massa van een Mmol biodiesel (296 ton) en vermenigvuldigen met de massa van een Mmol methanol (bijvoorbeeld via Binas-tabel 99: 32,04 ton) en vermenigvuldigen met 1 (eventueel impliciet) 1
- berekening van de overmaat methanol per dag: het aantal ton methanol dat bij R1 wordt ingevoerd optellen bij het aantal ton methanol dat bij R2 wordt ingevoerd en verminderen met het gevonden aantal ton methanol dat per dag verbruikt wordt voor de vorming van biodiesel 1
- berekening van het aantal ton methanol dat per dag niet teruggewonnen wordt: het teruggewonnen percentage aftrekken van 10<sup>2</sup>(%) en vermenigvuldigen met de gevonden overmaat methanol per dag en delen door 10<sup>2</sup>(%) 1
- berekening van de hoeveelheid methanol die per dag van buitenaf moet worden ingevoerd bij de inlaat: het aantal ton methanol dat verbruikt wordt voor de vorming van biodiesel optellen bij het aantal ton methanol dat niet wordt teruggewonnen 1

*Opmerking*

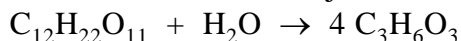
*Wanneer door onjuist afronden de uitkomst 17,6 (ton) is verkregen, dit goed rekenen.*

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

## Hechting caseïne aan chymosine

### 18 maximumscore 3

Een voorbeeld van een juist antwoord is:



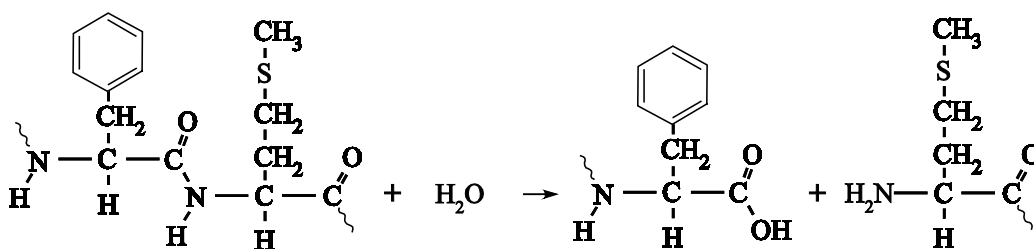
- molecuulformule van lactose links van de pijl 1
- molecuulformule van melkzuur rechts van de pijl 1
- links van de pijl  $\text{H}_2\text{O}$  en juiste coëfficiënten 1

*Opmerking*

*Wanneer de reactievergelijking is gegeven met behulp van juiste structuurformules van lactose en/of melkzuur, dit goed rekenen.*

### 19 maximumscore 4

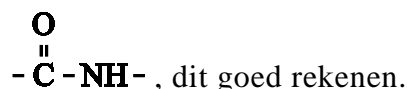
Een juist antwoord kan als volgt zijn weergegeven:



- juiste zijgroepen van de aminozuren 1
- in de structuurformule van het fragment links van de pijl juiste peptidebinding 1
- in de structuurformules van de fragmenten rechts van de pijl juiste weergave van de zuurgroep en de aminogroep 1
- $\text{H}_2\text{O}$  links van de pijl en het eind van de peptideketens weergegeven met ~ of - of • 1

*Opmerking*

*Wanneer de peptidebinding is weergegeven als*



### 20 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Er kunnen drie verschillende andere dipeptiden ontstaan: Ile-Ile, Ala-Ala en Ile-Ala.

- Ile-Ala 1
- Ile-Ile en Ala-Ala 1

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

**21 maximumscore 4**

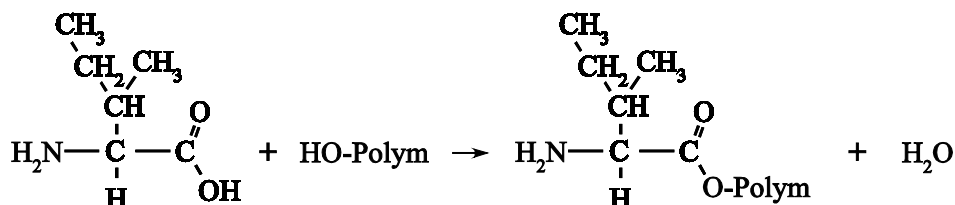
Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Eerst moet de overmaat X-Ala (met een geschikt oplosmiddel) worden weggespoeld / Het X-Ala-Ile-Polymeer moet door middel van filtratie of centrifugeren uit het mengsel worden gescheiden. Daarna moet de groep X worden verwijderd (zodat er Ala-Ile-Polymeer ontstaat). Vervolgens laat men (een oplossing van) Met reageren (met een oplossing van X), zodat X-Met ontstaat (de aminogroep van Met is nu niet meer beschikbaar voor een reactie). Aan het (vaste) Ala-Ile-Polymeer wordt ten slotte (een overmaat opgelost) X-Met toegevoegd. (Er ontstaat X-Met-Ala-Ile-Polymeer.)

- de overmaat X-Ala moet (met een geschikt oplosmiddel) worden weggespoeld / X-Ala-Ile-Polymeer moet door middel van filtratie of centrifugeren uit het mengsel worden gescheiden 1
- X moet worden verwijderd (zodat er Ala-Ile-Polymeer ontstaat) 1
- een oplossing van Met laat men reageren (met een oplossing van X) zodat er X-Met ontstaat 1
- aan het (vaste) Ala-Ile-Polymeer wordt (een overmaat oplossing van) X-Met toegevoegd (er ontstaat X-Met-Ala-Ile-Polymeer) 1

**22 maximumscore 2**

Een juist antwoord kan als volgt zijn weergegeven:



- in de structuurformule van de ester juiste esterbinding 1
- rest van de vergelijking 1

*Opmerking*

*Wanneer in een overigens juist antwoord een evenwichtsteken is gebruikt, dit goed rekenen.*

Vraag	Antwoord	Scores
<b>23</b>	<p><b>maximumscore 2</b></p> <p>Een voorbeeld van een juist antwoord is: Aan het eind van de synthese moet het polypeptide worden losgemaakt van het polymeer. (Daarbij wordt, als men hydroxylgroepen gebruikt, een ester gehydrolyseerd.) Als men aminogroepen gebruikt, moet een peptidebinding worden verbroken. De kans bestaat dat dan ook andere peptidebindingen worden verbroken in het polypeptide.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• notie dat bij gebruik van aminogroepen in het polymeer aan het eind van de synthese een peptidebinding moet worden verbroken <span style="float: right;">1</span></li> <li>• notie dat peptidebindingen in het polypeptide mogelijk worden verbroken <span style="float: right;">1</span></li> </ul> <p>Indien een antwoord is gegeven als: „Een esterbinding is makkelijker te hydrolyseren dan een peptidebinding.” <span style="float: right;">0</span></p> <p><i>Opmerking</i> Wanneer een antwoord is gegeven als: „Als tijdens de synthese (oplossingen van) aminozuren met X eraan in contact komen met het polymeer, zou in een evenwichtsreactie de groep X aan de aminogroepen van het polymeer kunnen hechten. Daardoor komen losse aminozuurmoleculen in de oplossing. De losse aminozuren kunnen aanhechten aan de peptideketen.”, dit goed rekenen.</p>	
<b>24</b>	<p><b>maximumscore 2</b></p> <p>Een voorbeeld van een juist antwoord is: Een buffer met pH = 4,7 kan gemaakt worden met een zuur waarvan de waarde van de <math>pK_z</math> rond de 4,7 ligt. Ethaanzuur/Azijnzuur voldoet hieraan. Om de buffer te maken is azijn / een oplossing van ethaanzuur/azijnzuur nodig en een oplossing van natriumethanoaat/natriumacetaat/natriumhydroxide.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• notie dat een zuur nodig is met <math>3,7 &lt; pK_z &lt; 5,7</math> <span style="float: right;">1</span></li> <li>• conclusie <span style="float: right;">1</span></li> </ul> <p><i>Opmerking</i> Wanneer in een overigens juist antwoord formules van oplossingen zijn gegeven, dit goed rekenen.</p>	

Vraag	Antwoord	Scores
<b>25</b>	<p><b>maximumscore 1</b></p> <p>Voorbeelden van een juist antwoord zijn:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <math>\sim\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}_3^+</math></li> <li>- <math>\sim(\text{CH}_2)_4\text{-NH}_3^+</math></li> </ul> <p><i>Opmerkingen</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- <i>Wanneer in een overigens juist antwoord de kandidaat de gehele aminozuurrest heeft getekend, dit niet aanrekenen.</i></li> <li>- <i>Wanneer in een overigens juist antwoord de kandidaat de gehele aminozuurrest heeft getekend, waarbij een fout in de structuurformule van de rest van het molecuul is gemaakt, dit niet aanrekenen.</i></li> </ul>	
<b>26</b>	<p><b>maximumscore 3</b></p> <p>Een voorbeeld van een juist antwoord is:</p> <p>Uit de experimenten 2 en 3 blijkt dat de aanwezigheid van Pro van invloed is op de reactiesnelheid. Experiment 3 gaat sneller dan experiment 2. Bij experiment 3 is er een extra Pro, vergeleken met experiment 2. Experiment 5 verloopt veel sneller dan experiment 4. Bij experiment 5 bevat het polypeptide ook een extra eenheid Pro.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• proline</li> <li>• juiste uitleg aan de hand van experimenten 2 en 3</li> <li>• juiste uitleg aan de hand van experimenten 4 en 5</li> </ul>	<p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>