

# Antwoordmodel Aangepast Examen VWO

# 2009

tijdvak 1  
dinsdag 26 mei  
13.30 - 16.30 uur

## scheikunde 1,2

Dit examen is aangepast aan de eindtermen voor het CE 2010. De de volgende wijzigingen zijn aangebracht: de opdrachten 5 en 7 zijn geschrapt uit het originele examen.

Een gedeelte van opgave "1080" (opdrachten 8, 9 en 10) afkomstig uit het examen scheikunde 1 2009, tijdvak 1 is toegevoegd.

Bij dit examen horen een bijlage en een uitwerkbijlage.

Dit aangepaste examen bestaat uit 23 vragen.

Voor dit aangepaste examen zijn maximaal 68 punten te behalen.

Voor elk vraagnummer staat hoeveel punten met een goed antwoord behaald kunnen worden.

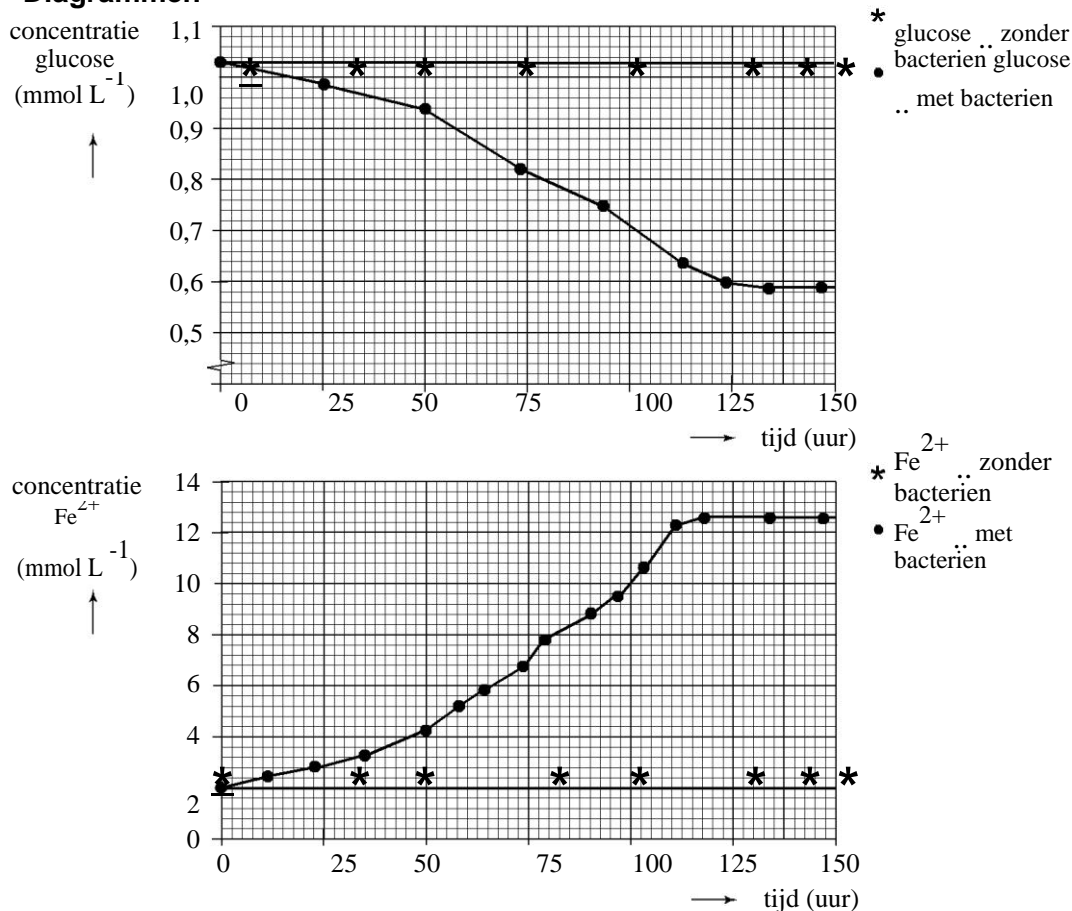
Als bij een vraag een verklaring, uitleg, berekening of afleiding gevraagd wordt, worden aan het antwoord meestal geen punten toegekend als deze verklaring, uitleg, berekening of afleiding ontbreekt.

Geef niet meer antwoorden (redenen, voorbeelden e.d.) dan er worden gevraagd. Als er bijvoorbeeld twee redenen worden gevraagd en je geeft meer dan twee redenen, dan worden alleen de eerste twee in de beoordeling meegeteld.

## Biobrandstofcel

De bacterie *Rhodospirillum rubrum* leeft in anaëroob milieu (zuurstofloze omstandigheden). Voor zijn energievoorziening zet deze bacterie glucose om tot onder andere koolstofdioxide. Bij de omzetting van glucose tot koolstofdioxide is glucose reductor. Als oxidator in het anaërobe milieu treedt  $\text{Fe}^{3+}$  op, dat wordt omgezet tot  $\text{Fe}^{2+}$ . De reactie, en de functie van de bacteriën daarbij, is onderzocht. Daartoe werden proeven uitgevoerd waarbij glucose-oplossingen en oplossingen met  $\text{Fe}^{3+}$  werden samengevoegd zowel in aanwezigheid van de bacteriën als zonder bacteriën. Zonder bacteriën treedt geen reactie op. De onderzoeksresultaten van een proef met bacteriën en een proef zonder bacteriën zijn verzameld in de onderstaande twee diagrammen.

### Diagrammen



Uit de diagrammen kan worden afgeleid dat per molecuul glucose bij de halfreactie voor de omzetting van glucose tot koolstofdioxide, 24 elektronen vrijkomen.

2p

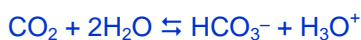
- 1 Leg dit uit met behulp van gegevens uit de diagrammen. Ga ervan uit dat de afname van de hoeveelheid glucose alleen wordt veroorzaakt door de reactie met  $\text{Fe}^{3+}$  en dat de toename van de hoeveelheid  $\text{Fe}^{2+}$  alleen wordt veroorzaakt door de reactie met glucose.
- Na 150 uur omgezet  $1,03 - 0,59 = 0,44$  mmol/L glucose en in dezelfde tijd is er  $12,6 - 2,0 = 10,6$  mmol  $\text{Fe}^{2+}$  gevormd.  $10,6$  mmol  $\text{Fe}^{2+} \equiv 10,6$  mmol  $e^-$ . Per molec. glucose overgedragen  $10,6$  mmol  $e^-$  :  $0,44$  mmol = 24  $e^-$ .

Men heeft onderzocht of de omzetting van glucose door *Rhodoferax ferrireducens* kan worden gebruikt in een elektrochemische cel om stroom op te wekken.

De elektrochemische cel bestaat uit twee halfcellen.

De ene halfcel van de elektrochemische cel bestaat uit een poreuze elektrode van grafiet die is geplaatst in een gebufferde glucose-oplossing. Op en rond de elektrode bevinden zich de bacteriën. Om te voorkomen dat zuurstof in de oplossing terecht komt, wordt stikstofgas doorgeleid. De pH van de oplossing moet 6,90 zijn. Daarom is aan het stikstofgas wat koolstofdioxide toegevoegd en aan de glucose-oplossing wat  $\text{NaHCO}_3$ . De hoeveelheid koolstofdioxide die aan het stikstofgas wordt toegevoegd is zodanig dat in de oplossing de concentratie koolzuur voortdurend gelijk is aan  $0,011 \text{ mol L}^{-1}$ .

- 4p 2 Bereken hoeveel gram  $\text{NaHCO}_3$  per liter moet worden opgelost om te bereiken dat de pH van de gebufferde glucose-oplossing gelijk is aan 6,90 (298 K).

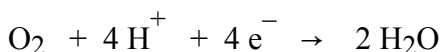


$$K_z = 4,5 \cdot 10^{-7} = \frac{[\text{HCO}_3^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{CO}_2]} = \frac{[\text{HCO}_3^-]10^{-6,9}}{0,011} \quad [\text{HCO}_3^-] = 0,0393 \text{ mol/L}$$

Op te lossen hoeveelheid  $\text{NaHCO}_3 = 0,0393 \text{ mol/l} \times 84,01 \text{ g/mol} = 3,3 \text{ g/L}$

De elektronen die bij de omzetting van glucose vrijkomen, worden overgedragen aan de elektrode.

In de andere halfcel bevindt zich de oxidator. Dat is in de elektrochemische cel niet  $\text{Fe}^{3+}$ , maar zuurstof. Deze halfcel bestaat uit een elektrode, eveneens van grafiet, die is geplaatst in een bufferoplossing (ook pH = 6,90), waar lucht doorheen wordt geleid. Als de twee elektroden worden verbonden, gaat een elektrische stroom lopen. De zuurstof uit de lucht wordt daarbij omgezet volgens:

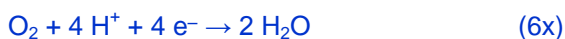


De ontstane elektrochemische cel wordt een biobrandstofcel genoemd.

- 3p 3 Geef de vergelijking van de halfreactie voor de omzetting van glucose tot koolstofdioxide. Behalve de formules van de genoemde stoffen komen in de vergelijking nog  $\text{e}^-$ ,  $\text{H}^+$  en  $\text{H}_2\text{O}$  voor.



- 2p 4 Leid de vergelijking af van de totale reactie waarop de stroomlevering door de biobrandstofcel berust.



De cel heeft gedurende een proefperiode van 600 uur een stroom geleverd van  $0,20 \cdot 10^{-3} \text{ A}$  (A is ampère;  $1 \text{ ampère} = 1 \text{ C s}^{-1}$ ). Van de omgezette glucose werd 83% gebruikt voor de stroomlevering.

- 5p 6 Bereken hoeveel g glucose gedurende de 600 uur van de stroomlevering werd

omgezet. Maak bij je berekening onder andere gebruik van het gegeven dat de lading van één mol elektronen gelijk is aan  $9,65 \cdot 10^4$  C.

Doorgestroomde lading = 600 uur x 3600 s/uur x  $0,30 \cdot 10^{-3}$  C/s = 432 C

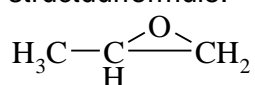
Aantal mol  $e^-$  = 432 C :  $9,65 \cdot 10^4$  C/mol  $e^-$  =  $4,477 \cdot 10^{-3}$  mol  $e^-$

Dit werd geleverd door de omzetting van  $4,477 \cdot 10^{-3}$  mol  $e^-$  : 24 mol  $e^-$ /mol glucose =  $1,8654 \cdot 10^{-4}$  mol glucose =  $1,8654 \cdot 10^{-4}$  mol x 180,2 g/mol = 0,03361 g glucose.

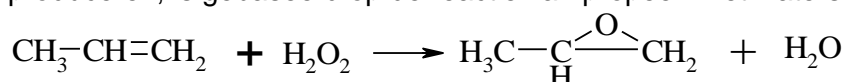
83% werd voor stroomlevering verbruikt, dus nodig  $100/83 \times 0,03361$  g =  $4,0 \cdot 10^{-2}$  g glucose.

## Epoxypropaan

1,2-Epoxypropaan is een belangrijke grondstof voor verschillende soorten polymeren. Het is een cyclische koolstofverbinding met de volgende structuurformule:



Een recent ontwikkelde methode om op industriële schaal 1,2-epoxypropaan te produceren, is gebaseerd op de reactie van propene met waterstofperoxide:

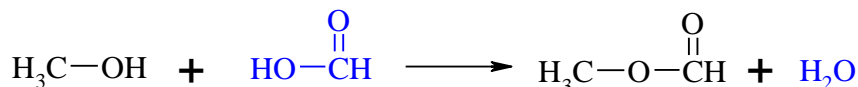


Bij deze methode reageren propene en waterstofperoxide in aanwezigheid van een vaste katalysator. Als oplosmiddel dient methanol. De katalysator lost niet op in methanol en blijft in de reactor achter.

Methanol doet niet alleen dienst als oplosmiddel; de stof heeft in het proces ook nog een andere functie. Om een volledige omzetting van propene te bereiken, moet waterstofperoxide in overmaat worden gebruikt. Deze zeer reactieve stof levert bij verdere bewerking van reactiemengsels veelal problemen op. Om deze problemen te vermijden, moet de overmaat waterstofperoxide volledig worden omgezet. Dat kan door de aanwezigheid van methanol. Tijdens het proces zet het niet-verbruikte waterstofperoxide een deel van de methanol om tot een stof X. Deze stof X reageert vervolgens met overgebleven methanol. Bij deze reactie ontstaat uiteindelijk onder andere methylmethanoaat.

Op de uitwerkbijlage bij deze opgave is de vergelijking van de laatste reactie onvolledig weergegeven. Deze laatste reactie is een reactie tussen twee stoffen.

- 2p 8 Maak de reactievergelijking op de uitwerkbijlage af. Zet daarin boven 'stof X' de structuurformule van stof X.



- 2p 9 Leg uit dat methanol kan worden omgezet tot stof X. Vermeld in je uitleg ook tot welke soort stoffen waterstofperoxide bij deze omzetting moet worden gerekend. Methanol kan als reductor optreden. Eerst onder vorming van methanal dat ook weer als reductor kan optreden onder vorming van methaanzuur. Waterstofperoxide treedt hierbij op als oxidator.

Na de reactie van propene met waterstofperoxide volgt een serie destillaties.

In de eerste destillatieruimte wordt 1,2-epoxypropan uit het reactiemengsel afgescheiden.

In de tweede destillatieruimte wordt het bijproduct water afgescheiden.

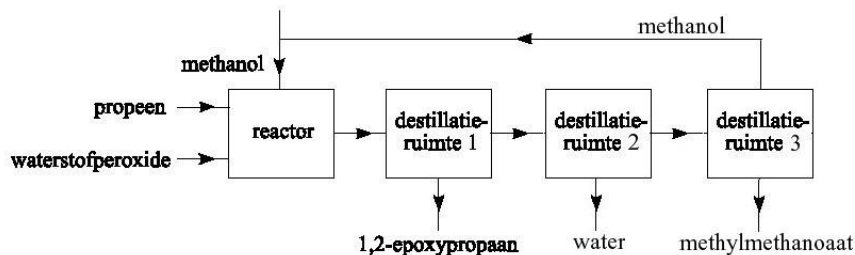
Tegelijkertijd vinden hierin de reacties plaats waarbij het niet-verbruikte waterstofperoxide wordt omgezet en methylmethanoaat wordt gevormd.

Tenslotte worden in de derde destillatieruimte methanol en methylmethanoaat gescheiden. Methanol wordt hergebruikt in het proces.

Doordat een gedeelte van het oplosmiddel methanol wordt omgezet tot methylmethanoaat moet bij dit continue proces dus ook voortdurend methanol worden toegevoerd.

Het hiervoor beschreven continue proces voor de bereiding van 1,2-epoxypropan kan in een blokschema worden weergegeven. Op de uitwerkbijlage bij deze opgave is het gedeelte van dit continue proces weergegeven tot en met de afscheiding van het 1,2-epoxypropan.

- 4p **10** Maak het blokschema op de uitwerkbijlage compleet door het plaatsen van nog twee blokken voor destillatieruimte 2 en destillatieruimte 3 en lijnen met pijlen voor de daarbij behorende stofstromen.
- Zet bij de pijlen die de blokken verlaten de naam van de desbetreffende stof.
  - Zet bij de stofstroom van de reactor naar destillatie 1 en bij de stofstromen tussen de destillatieblokken geen namen van stoffen.
  - Ga ervan uit dat in het proces behalve 1,2-epoxypropan geen andere stoffen dan water en methylmethanoaat worden gevormd.



In een bepaalde uitvoering van dit continue proces reageert 90 procent van het waterstofperoxide met propene dat hierbij volledig wordt omgezet. De overmaat waterstofperoxide wordt door de reactie met methanol volledig omgezet. Per mol methylmethanoaat die hierbij ontstaat, reageren twee mol waterstofperoxide en twee mol methanol.

- 3p **11** Bereken hoeveel ton methanol wordt verbruikt bij de productie van  $5,0 \cdot 10^3$  ton 1,2-epoxypropan volgens bovenstaand proces. Een ton is  $10^3$  kg.

1 mol epoxy  $\equiv$  1 mol  $\text{H}_2\text{O}_2$

$5,0 \cdot 10^3$  ton epoxy  $\equiv 5,0 \cdot 10^9$  g : 58,09 g/mol =  $8,607 \cdot 10^7$  mol epoxy  $\equiv$

=  $8,607 \cdot 10^7$  mol  $\text{H}_2\text{O}_2 \equiv 90\% \rightarrow 10\%$  reageert met methanol =  $9,563 \cdot 10^6$  mol

1 mol methylmethanoaat  $\equiv$  2 mol  $\text{H}_2\text{O}_2 \equiv$  2 mol  $\text{CH}_3\text{OH}$ , dus  $9,563 \cdot 10^6$  mol  $\text{H}_2\text{O}_2 \equiv$

$9,563 \cdot 10^6$  mol  $\text{CH}_3\text{OH} \equiv 9,563 \cdot 10^6$  mol  $\times$  32,04 g/mol =  $3,06 \cdot 10^8$  g =  $3,1 \cdot 10^2$  ton

Ruim 6% van de baby's wordt te vroeg geboren. Deze zuigelingen hebben een grote behoefte aan voeding met de juiste vetten. Nutricia, een bekende fabrikant van babyvoeding, heeft hiervoor een speciaal product ontwikkeld en onder de naam Nenatal<sup>®</sup> op de markt gebracht. De fabrikant heeft veel informatie verstrekt over deze nieuwe babyvoeding. Een deel van deze informatie is afgedrukt in de bijlage die bij dit examen hoort. Lees deze informatie en beantwoord daarna onderstaande vragen.

De vetzuren die in Nenatal<sup>®</sup> zijn verwerkt, staan vermeld in tabel 1 op pagina 3 van de bijlage die bij dit examen hoort.

In Nenatal<sup>®</sup> komen zowel enkelvoudig onverzadigde vetzuren als meervoudig onverzadigde vetzuren voor. Een voorbeeld van een meervoudig onverzadigd vetzuur is arachidonzuur. Onder voedingsdeskundigen is het gebruikelijk om vetzuren met een bepaalde code aan te geven. In tabel 1 zijn deze codes ook opgenomen. De code van een vetzuur is gebaseerd op de structuurformule van dat vetzuur. Met behulp van gegevens uit Binas-tabel 67B is af te leiden wat de betekenis is van die codes. Niet alle informatie over de structuurformule van arachidonzuur is echter in de code opgenomen.

- 2p **12** Geef de betekenis van de code van arachidonzuur.  
 C20 betekent dat het zuur bestaat uit 20 C-atomen; het getal 4 duidt het aantal dubbele bindingen aan en  $\omega$ -6 duidt het C-atoom aan van de laatste van de vier dubbele bindingen waarbij  $\omega$  het laatste C-atoom is (de C van de COOH groep is het eerste C-atoom).
- 2p **13** Noem een aspect uit de structuurformule van arachidonzuur dat niet in de code is opgenomen en geef een mogelijke verklaring voor het feit dat die informatie niet in de code is opgenomen. Betrek in je verklaring ook andere meervoudig onverzadigde vetzuren.  
 Behalve de plaats van de laatste dubbele binding is niet aangegeven op welke plaatsen de overige voorkomen. De afstand tussen de dubbele bindingen tussen alle meervoudig onverzadigde vetzuren is gelijk. daarom hoeft dit niet te worden aangegeven.

In het tekstfragment is op sommige plaatsen sprake van onnauwkeurig chemisch taalgebruik. Een voorbeeld daarvan is te vinden in de beschrijving van de vorming van de calciumzepen (regels 9 en 10). In het darmkanaal, waar de vorming van calciumzepen plaatsvindt, is de pH ongeveer 8,0. Zuren zoals palmitinezuur hebben een  $pK_z$  van 5,0 - 6,0. Bij een pH van ongeveer 8 komen deze zuren vrijwel volledig voor in de vorm van de geconjugeerde base.

- 3p **14** Laat aan de hand van een berekening zien dat een zuur met een  $pK_z = 5,5$  bij een pH = 8,0 vrijwel volledig voorkomt in de vorm van de geconjugeerde base van dat zuur. Gebruik voor het zuur de notatie HZ en voor de geconjugeerde base  $Z^-$ .

$$K_z = 10^{-5,5} = \frac{[H_3O^+][Z^-]}{[HZ]} = \frac{10^{-8}[Z^-]}{HZ} \rightarrow [Z^-] = \frac{10^{-5,5}}{10^{-8}} [HZ]$$

[Z<sup>-</sup>] is ruim  $3 \cdot 10^2$  keer zo groot als [HZ]. Het zuur is dus vrijwel volledig omgezet in zijn geconjugeerde base.

Met 'onoplosbare calciumzepen' in regel 10 wordt calciumpalmitaat bedoeld.

- 3p **15** Geef de vergelijking van de reactie die optreedt bij het ontstaan van calciumpalmitaat in het darmkanaal. Noteer hierin de koolwaterstofrest van het

palmitaat als  $C_xH_y$  met daarin de juiste getallen voor  $x$  en  $y$ .



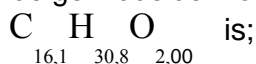
- 2p 16 Geef de naam van nog een onoplosbare calciumzeep die kan worden gevormd.  
Calciumstearaat

in het darmkanaal van een baby die met Nenatal<sup>®</sup> is gevoed.

Een ander voorbeeld van onnauwkeurig chemisch taalgebruik is te vinden in de titel van kolom 3 ('g vetzuur per 100 g vet') in tabel 1. De som van de massa's van de vetzuren in die kolom is namelijk 100,0 g en er kan nooit 100 g vetzuur in 100 g vet zitten. Er zou dus iets anders moeten staan, bijvoorbeeld: 'g vetzuur per ... g vet'.

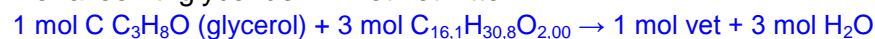
- 5p 17 Bereken welk getal op de plaats van de puntjes in 'g vetzuur per ... g vet' moet komen te staan. Ga ervan uit dat:

– de gemiddelde molecuulformule van de vetzuren in de 100 g vetzuren



– de gemiddelde massa van een mol van die vetzuren 256,4 g is;

– er alleen triglyceriden in het vet zitten.



$$M_{\text{vet}} = 92,1 + 3 \times 256,4 - 3 \times 18,0 = 807,3 \text{ g/mol}$$

$$1 \text{ mol vetzuur} \equiv 1/3 \text{ mol vet} \quad \text{voor 100 g vetzuur geldt: } 100 \text{ g vetzuur} \equiv 100 \text{ g} : 256,4 \text{ g/mol} = 0,3900 \text{ mol} \equiv 0,1300 \text{ mol vet} \equiv 0,1300 \times 807,3 \text{ g/mol} = 105 \text{ g vet}$$

De reactie die is beschreven in de regels 37 en 38 vindt plaats in een andere reactor (reactor 1) dan de reactie die is beschreven in regel 39 (reactor 2). De reactie die is beschreven in de regels 40 t/m 42 vindt plaats in een derde reactor (reactor 3) met reactieproducten uit reactor 1 en reactor 2.

Behalve de reacties die in de regels 37 t/m 42 zijn beschreven, worden in het om-esteringsproces ook enkele scheidingen uitgevoerd.

- 3p 18 Welke stof(fen) moet(en) worden verwijderd uit de volgende reactiemengsels:

– het reactiemengsel dat is ontstaan in reactor 1 (zie regels 37 en 38);

– het reactiemengsel dat is ontstaan in reactor 2 (zie regel 39)?

Geef ook aan waarom het ongewenst is dat deze stoffen in reactor 3 terechtkomen.

Noteer je antwoord als volgt:

Uit het mengsel dat in reactor 1 is ontstaan, moet(en) ... worden verwijderd, omdat ...

Uit het mengsel dat in reactor 1 is ontstaan, moet het palmitinezuur worden verwijderd, omdat dit anders in de reactie die in de regels 40 t/m 42 is beschreven weer op de  $\alpha$ -posities kan worden gebonden.

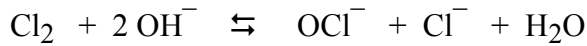
Uit het mengsel dat in reactor 2 is ontstaan, moet(en) ... worden verwijderd, omdat

...

Uit het mengsel dat in reactor 2 is ontstaan, moet het glycerol worden verwijderd, omdat als je glycerol niet verwijdert, daarmee vetten ontstaan zonder palmitaat op de  $\beta$ -positie in de reactie die in de regels 40 t/m 42 is beschreven.

## Stikstofbepaling

Bleekwater wordt verkregen door chloorgas in natronloog te leiden. In bleekwater heeft zich het volgende evenwicht ingesteld:



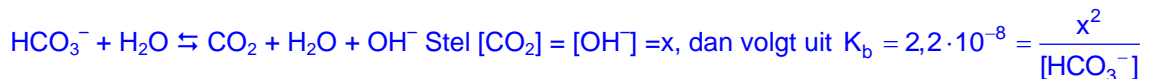
De ionsoort  $\text{OCl}^-$  wordt hypochloriet genoemd.

Het Australische bedrijf Multitratator heeft een methode ontwikkeld om met behulp van bleekwater het stikstofgehalte van een kunstmest te bepalen. Bij deze bepaling wordt een oplossing van de kunstmest getitreerd met verdund bleekwater. Tijdens de titratie, die in zwak basisch milieu wordt uitgevoerd, wordt ammoniak omgezet tot stikstof. Voorafgaand aan de titratie wordt aan de oplossing van kunstmest een oplossing toegevoegd die 0,5 M aan  $\text{KHCO}_3$  is en 0,5 M aan  $\text{KBr}$ . Doordat de oplossing van  $\text{KHCO}_3$  licht basisch is, worden de  $\text{NH}_4^+$  ionen uit de oplossing van de kunstmest omgezet tot  $\text{NH}_3$  moleculen.

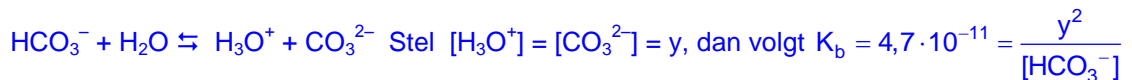
Dat een oplossing van  $\text{KHCO}_3$  basisch is, kan worden verklaard met behulp van getalwaarden uit Binas.

- 2p **19** Geef een verklaring voor het feit dat een  $\text{KHCO}_3$  oplossing basisch is. Vermeld in je verklaring getalwaarden uit Binas.

$\text{HCO}_3^-$  is een amfolyt met  $K_z = 4,7 \cdot 10^{-11}$  en  $K_b = 2,2 \cdot 10^{-8}$



$$x = \sqrt{2,2 \cdot 10^{-8} [\text{HCO}_3^-]}$$



$y = \sqrt{4,7 \cdot 10^{-11} [\text{HCO}_3^-]}$  Uit bovenstaande volgt dat  $x > y$  dus is de oplossing basisch.

Mat andere woorden als  $K_b > K_z$  is de oplossing basisch.

De reactie tussen bleekwater en ammoniak verloopt snel en is aflopend. Daarom kan deze reactie goed bij een titratie worden gebruikt. Dankzij het feit dat de reactie exotherm is, is het eindpunt van de titratie goed te bepalen.

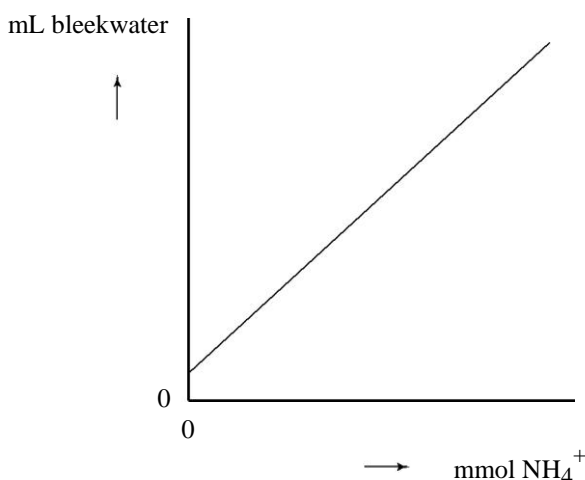
- 2p **20** Leg uit hoe je, door gebruik te maken van het feit dat de reactie tussen bleekwater en ammoniak exotherm is, het eindpunt van de titratie kunt bepalen. Omdat de reactie exotherm is, stijgt de temperatuur van de oplossing. Wanneer de temperatuur niet meer stijgt, is het eindpunt van de titratie bereikt.

Het bleekwater dat bij de titratie wordt gebruikt, moet worden geijkt. Het ijken van het bleekwater gebeurt meestal voorafgaand aan de bepaling, maar er mag niet veel tijd verstrijken tussen het ijken en de bepaling.

- 2p **21** Leg uit, aan de hand van in het begin van deze opgave verstrekte gegevens met betrekking tot bleekwater, dat er niet veel tijd mag verstrijken tussen het ijken van het bleekwater en de bepaling. Doordat het chloor uit de oplossing ontwijkt, wordt het gehalte van het bleekwater in de loop van de tijd minder / verandert de samenstelling van het bleekwater.

Bij het ijken van het bleekwater wordt een ijkdiagram verkregen dat er schematisch als volgt uitziet.

### ijkdiagram



- 2p **22** Beschrijf globaal een methode om experimenteel zo'n ijkdiagram te verkrijgen. Maak een aantal oplossingen met bekende  $[\text{NH}_4^+]$ . Voeg de benodigde reagentia toe en titreer met het bleekwater.

De methode is gebruikt om het stikstofgehalte te bepalen van een kunstmest, die ammoniumnitraat als stikstofbevattende stof bevat. Van deze kunstmest werd 4,561 g opgelost tot 100,0 mL oplossing. Hieruit werd 10,00 mL overgebracht in een erlenmeyer. Na toevoeging van een voldoende aantal mL van een oplossing die 0,5 M aan  $\text{KHCO}_3$  en 0,5 M aan  $\text{KBr}$  is, werd getitreerd met bleekwater. Het eindpunt van de titratie was bereikt na toevoegen van 3,928 mL bleekwater.

Bij het ijken van het bleekwater heeft men gevonden dat:

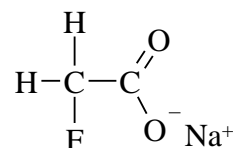
- de ijklijn de verticale as bij 0,046 mL snijdt;
- de helling van de ijklijn 1,950 mL bleekwater per  $\text{mmol NH}_4^+$  is.

- 5p **23** Bereken het massapercentage N in de onderzochte kunstmest. Ga ervan uit dat ammoniumnitraat de enige stikstofbevattende stof is in de onderzochte kunstmest.

$$\begin{aligned} \text{Aantal mmol NH}_4^+ &= (3,928 - 0,046) : 1,950 = 1,991 \text{ mmol} \\ 1,991 \text{ mmol NH}_4^+ &\equiv 1,991 \text{ mmol NH}_4\text{NO}_3 \equiv 2 \times 1,991 \text{ mmol} = 39,82 \text{ mmol N} \equiv \\ 39,82 \text{ mmol} \times 14,01 \text{ mg/mmol} &= 557,9 \text{ mg N} = 0,5579 \text{ g} \\ \% \text{ N} &= (0,5579 : 4,561) \times 100\% = 12,23\% \end{aligned}$$

## 1080

1080 (ten-eighty) is de triviale naam van het natriumzout van fluorazijnzuur. 1080 is zeer giftig en wordt gebruikt als bestrijdingsmiddel tegen ongedierte. De structuurformule van 1080 is hiernaast afgebeeld.



In Nieuw-Zeeland wordt 1080 vaak gebruikt om schadelijke knaagdieren te bestrijden. Boven bebost gebied worden brokken lokaas met 1080 vanuit vliegtuigen over het terrein uitgeworpen. Eén van de risico's aan

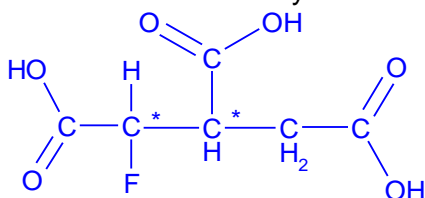
deze manier van verspreiden is, dat 1080 in rivieren en meren, en dus ook in het drinkwater terecht kan komen. Hierdoor kunnen ook mensen onbedoeld in aanraking komen met het gif.

De giftigheid van 1080 komt voort uit het feit dat na inname van de stof de citroenzuurcyclus wordt geblokkeerd. De citroenzuurcyclus is een reeks van enzymatische omzettingen die een belangrijke rol speelt bij de energievoorziening in levende organismen. Door blokkade van de cyclus als gevolg van inname van 1080 komt de energievoorziening van het organisme in gevaar, wat de dood tot gevolg kan hebben. De reacties die optreden in de citroenzuurcyclus staan in Binas-tabel 68C.

Na inname van 1080 wordt deze stof in een aantal stappen enzymatisch omgezet tot de stof fluorcitraanzuur. Deze stof lijkt veel op citroenzuur.

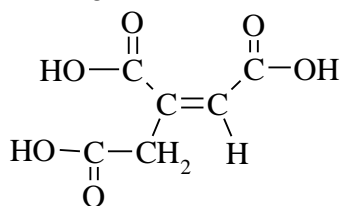
Het verschil tussen fluorcitraanzuur en citroenzuur is dat in een molecuul fluorcitraanzuur één fluoratoom aan een koolstofatoom is gebonden op de plaats waar in een molecuul citroenzuur een waterstofatoom aan een koolstofatoom is gebonden. Van fluorcitraanzuur bestaan verschillende stereo-isomeren, van citroenzuur niet.

- 3p 8 Geef de structuurformule van fluorcitraanzuur. Geef hierin met een sterretje aan welk koolstofatoom asymmetrisch is of welke koolstofatomen asymmetrisch zijn.



Onder normale omstandigheden wordt citroenzuur in de eerste twee stappen van de citroenzuurcyclus door het enzym aconitase omgezet tot isocitraanzuur. Als tussenproduct wordt hierbij een stof gevormd die *cis*-aconietzuur wordt genoemd. Aconietzuur is geen systematische naam; behalve *cis*-aconietzuur bestaat ook *trans*-aconietzuur.

Uit Binas-tabel 68C is af te leiden dat de structuurformule van *cis*-aconietzuur als volgt kan worden weergegeven:

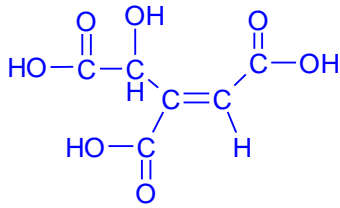


Aconitase kan echter ook fluorcitraanzuur omzetten.

Om te onderzoeken welke stereo-isomeer van fluorcitraanzuur verantwoordelijk is voor de blokkade van de citroenzuurcyclus, liet men stereo-isomeren van deze stof reageren met het enzym aconitase.

Men vond dat één van de stereo-isomeren van fluorcitraanzuur door aconitase wordt omgezet tot een stof die wordt aangeduid met de naam 4-hydroxy-*trans*-aconietzuur en dat geen verdere omzetting tot isocitraanzuur plaatsvindt.

- 2p **9** Geef de structuurformule van 4-hydroxy-*trans*-aconietzuur. Ga ervan uit dat de plaatsaanduiding van een OH groep een lagere prioriteit heeft dan de plaatsaanduiding van een C = C binding.



Men neemt aan dat in een levend organisme uit de stof 1080 de stereo-isomeer van fluorcitroenzuur wordt gevormd die door aconitase wordt omgezet tot 4-hydroxy-*trans*-aconietzuur. Dit 4-hydroxy-*trans*-aconietzuur zorgt ervoor dat aconitase niet meer in staat is citroenzuur om te zetten (tot isocitroenzuur). Als gevolg daarvan komt de energievoorziening van het organisme stil te liggen en hoopt citroenzuur zich op. Beide effecten leiden tot de dood van het organisme. Het moleculaire mechanisme van de omzetting door aconitase van fluorcitroenzuur tot 4-hydroxy-*trans*-aconietzuur is onderzocht. Dit onderzoek heeft uitgewezen dat per molecuul aconitase slechts één molecuul fluorcitroenzuur wordt omgezet tot een molecuul 4-hydroxy-*trans*-aconietzuur.

- 2p **10** Geef een mogelijke verklaring voor het feit dat aconitase door de vorming van 4-hydroxy-*trans*-aconietzuur niet meer in staat is citroenzuur om te zetten. Maak hierbij gebruik van de gegevens uit het onderzoek naar het moleculaire mechanisme.  
Aconitase is een enzym. Als het 4-hydroxy-*trans*-aconietzuur aan de actieve plaats van het enzym blijft vastzitten, verliest het enzym zijn werking.

**Bijlage VWO**  
**2009**

tijdvak 1

**scheikunde 1,2**

Informatieboekje

## **Beta-palmitaat**

### ***Palmitinezuur***

Palmitinezuur is het meest voorkomende vetzuur in moedermelk (circa 20 - 25% van het melkvet). Het palmitinezuur in moedermelk komt voornamelijk gebonden aan de  $\beta$ -positie<sup>1</sup> van het glycerolmolecuul voor (60 – 70% van het totaal aan palmitinezuur). In de huidige voedingen voor te vroeg geboren baby's is palmitinezuur echter voornamelijk gebonden aan de  $\alpha$ -positie<sup>1</sup>.

### ***Effecten van $\alpha$ - en $\beta$ -palmitaat***

Gebonden aan de  $\alpha$ -positie kan palmitinezuur worden afgesplitst van het glycerolmolecuul door pancreaslipase. Het vrije palmitinezuur vormt gemakkelijk met calcium onoplosbare calciumzepen. Deze calciumzepen worden niet geabsorbeerd, maar verlaten onveranderd het lichaam via de ontlasting. Hierdoor gaan vetzuren en calcium verloren. Het verlies aan vetzuren (met name palmitinezuur) is nadelig voor het vetzuurmetabolisme en het verlies aan calcium is nadelig voor de botopbouw. Daarnaast hebben de onoplosbare calciumzepen de negatieve bijwerking dat zij voor een hardere ontlasting zorgen. Het aan de  $\beta$ -positie gebonden palmitinezuur kan niet door pancreaslipase worden afgesplitst. Een glycerolmolecuul met een aan de  $\beta$ -positie gebonden palmitinezuur kan geheel worden opgenomen uit het darmkanaal. In de ontlasting gaan minder vetzuren en calcium verloren en wordt

20 geen nadelige invloed op de ontlastingsconsistentie uitgeoefend.

### ***Calciumzepen***

De vorming van onoplosbare calciumzepen vindt plaats met de verzadigde vetzuren met lange keten ( $C \geq 16$ ). Aangezien palmitinezuur binnen deze groep in de grootste hoeveelheid voorkomt, maakt palmitinezuur het belangrijkste deel uit van de gevormde calciumzepen. Vetzuren aan de  $\alpha$ -positie met kortere ketens of onverzadigde vetzuren met langere ketens worden na afsplitsing beter geabsorbeerd dan palmitinezuur. Met deze vetzuren worden geen calciumzepen gevormd.

### ***$\beta$ -palmitaatbron***

30 Het hoge gehalte aan  $\beta$ -palmitaat in Nenatal wordt verkregen door het gebruik van de gepatenteerde grondstof BETAPOL<sup>®</sup>.

BETAPOL<sup>®</sup> wordt verkregen door om-estering van een tri-palmitinezuurrijke palmoliefractie met een mengsel van zonnebloemolie, canola-olie en cocosolie. Bij deze om-estering wordt gebruik gemaakt van het enzym  $\alpha$ -lipase, dat wordt  
35 verkregen met behulp van moderne biotechnieken.

noot 1 Met de  $\beta$ -positie van een glycerolmolecuul bedoelt men het middelste koolstofatoom (C atoom 2); de  $\alpha$ -posities van een glycerolmolecuul zijn de buitenste koolstofatomen (C atomen 1 en 3).

Het om-esteringsproces verloopt als volgt:

- $\alpha$ -lipase (1,3-lipase) hydrolyseert palmitinezuur van de 1- en 3-posities van glyceryltripalmitaat;
- andere oliën worden totaal gehydrolyseerd tot vrije vetzuren en glycerol;
- 40 – vrije vetzuren worden gemengd met  $\beta$ -palmitaat;  $\alpha$ -lipase verestert onder speciaal hiervoor gekozen omstandigheden vrije vetzuren aan de 1- en 3-positie van het  $\beta$ -palmitaat.

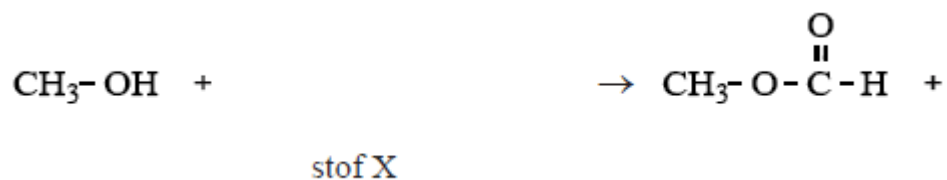
<b>Tabel 1: Vetzuursamenstelling van vloeibaar Nenatal<sup>®</sup></b>		
<b>Code</b>	<b>Vetzuren</b>	<b>g vetzuur per 100 g vet</b>
<i>Middel keten vetzuren:</i>		
C 6:0	capronzuur	0,2
C 8:0	caprylzuur	1,3
C 10:0	caprinezuur	1,0
C 12:0	laurinezuur	11,5
<i>Lange keten vetzuren:</i>		
C 14:0	myristinezuur	4,2
C 16:0	palmitinezuur	21,5
C 16:1 $\omega$ -7	palmitoleïnezuur	0,1
C 18:0	stearinezuur	4,1
C 18:1 $\omega$ -9	oliezuur	39,6
C 18:2 $\omega$ -6	linolzuur	12,5
C 18:3 $\omega$ -3	$\alpha$ -linoleenzuur	1,3
C 18:3 $\omega$ -6	$\gamma$ -linoleenzuur	0,02
C 20:3 $\omega$ -6	dihomo- $\gamma$ -linoleenzuur	0,02
C 20:4 $\omega$ -6	arachidonzuur	0,6
C 22:6 $\omega$ -3	docosahexaeenzuur	0,4
<i>Overige</i>		1,7

naar: De nieuwe generatie prematurenvoeding, Nutricia

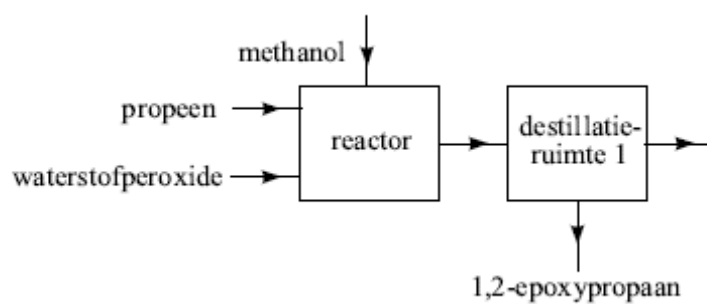
## uitwerkbijlage

Naam kandidaat \_\_\_\_\_ Kandidaatnummer \_\_\_\_\_

8



10

**VERGEET NIET DEZE UITWERKBIJLAGE IN TE LEVEREN**