EXAMEN SCHEIKUNDE (oude stijl) VWO 2002, TWEEDE TIJDVAK, opgaven

## Gipsverband 2002-II(I)

Vroeger stabiliseerde men gebroken armen en benen met gipsverband. Rondom de breuk werd een verbandgaas aangelegd, waarop een papje werd aangebracht van vast calciumsulfaat, CaSO4(s), en vloeibaar water, H2O(l). Deze stoffen reageren met elkaar onder vorming van vast gips, CaSO4.2H2O(s). Na verloop van enige tijd is een harde vaste stof ontstaan. Tijdens dit uitharden van het gips voelt het verband warm aan. De volgende reactie is dan opgetreden:

CaSO4(s) + 2 H2O(l) → CaSO4.2H2O(s)

5p 1 ❑ Verklaar door middel van een berekening dat tijdens het uitharden van het gips het verband warm aanvoelt. Gebruik hierbij gegevens uit Binastabel 57A en het gegeven dat de vormingswarmte van CaSO4.2H2O(s) −20,21⋅105 J mol−1 bedraagt.

Tegenwoordig wordt voor dit soort verbanden bijna geen gips meer gebruikt, maar voornamelijk zogenoemde polyurethanen.

Een polyurethaan kan worden gevormd uit twee verschillende stoffen. Een van de beginstoffen die bij de vorming van zo'n polyurethaan gebruikt wordt, stof A, heeft dc volgende structuurformule:

HOCH2CH,CH,CH2CH2OH stof A

3p 2 ❑ Geef de systematische naam van stof A.

Een mogelijke andere beginstof voor de vorming van een polyurethaan, stof B, heeft de volgende structuurformule:

O=CNCH2−CH2CH2−CH2−N= C=O stof B

De groep N=C=O heet isocyanaat.

In het vervolg van deze opgave wordt stof A aangeduid met HO−R1−OH en stof B met O=C=N−R2−N=C=O.

De vorming van een polyurethaan berust op het feit dat OH groepen niet isocyanaatgroepen kunnen reageren. Bij de polymerisatie van stof A niet stof B treedt de volgende reactie op:

… + HO−R1−OH + O=C=N−R2−N=C=O + HO−R1−OH + O=C=N−R2−N=C=O + …

  
 **polymeer 1**

Deze polymerisatie zou kunnen worden opgevat als additiepolymerisatie.

2p 3 ❑ Geef twee argumenten die de opvatting ondersteunen dat deze polymerisatiereactie berust op additie.

Isocyanaatgroepen kunnen ook met NH groepen reageren. Van de reactie van isocyanaatgroepen met NH groepen maakt men onder andere gebruik bij een methode om vast te stellen wat het massapercentage van stof B in een monster van stof B is. Bij zo’n bepaling voegt men aan een monster van stof B een overmaat dibutylamine, (C4H9)2NH, toe. De isocyanaatgroepen van de moleculen van stof B reageren als volgt met dibutylaminemoleculen:

C4H9)2NH + ~N=C=O → 

De overmaat dibutylamine wordt teruggetitreerd met een oplossing van waterstofchloride in methanol. De vergelijking van de reactie die dan optreedt, kan als volgt worden weergegeven:

(C4H9)2NH + HCl → (C4H9)2NH2+ + Cl−

Bij zo’n bepaling liet men 538 mg van een monster van stof B reageren met 20,0 mL van een dibutylamine-oplossing. Voor de terugtitratie was 12,5 mL 1,025 M HCl-oplossing nodig.

Daarna werd een blanco-bepaling uitgevoerd, waarbij 20,0 mL van de dibutylamine-oplossing werd getitreerd met de 1,025 M HCl-oplossing. Voor deze titratie was 19,3 mL nodig.

5p 4 ❑ Bereken het massapercentage van stof B in het onderzochte monster.

Omdat isocyanaatgroepen met NH groepen kunnen reageren, kan er ook een reactie optreden tussen polymeer 1 en stof B. Bij die reactie ontstaat een nieuw polymeer, polymeer 2. Polymeer 2 wordt vanwege zijn eigenschappen toegepast in moderne verbanden om gebroken ledematen te stabiliseren. Bij het maken van zo'n verband legt men rondom de breuk een verbandgaas aan, waarop een mengsel van polymeer I en stof B is aangebracht, en laat de reactie tussen polymeer 1 en stof B optreden. Nadat de reactie heeft plaatsgevonden, is een verband verkregen dat uitstekend geschikt is om een gebroken ledemaat te stabiliseren.

3p 5 ❑ Leg uit dat polymeer 2 gebruikt kan worden in een verband dat dient om een gebroken ledemaat te stabiliseren.

## Messen slijten 2002-II(II)

Roest ontstaat doordat ijzer met zuurstof en water reageert. IJzerroest kan worden voorgesteld met de formule Fe2O3.nH2O. Men stelt zich voor dat de roestvorming in een aantal stappen verloopt.

***Stap 1:*** Eerst wordt het ijzer omgezet tot Fe. Zuurstof is hierbij de oxidator en reageert volgens de halfreactie O2 + 2 H2O + 4 e− → 4 OH−.

***Stap 2:*** Vervolgens slaat ijzer(II)hydroxide neer: Fe2+. + 2 OH− → Fe(OH)2.

***Stap 3:*** het ijzer(II)hydroxide wordt daarna omgezet tot ijzer(III)hydroxide: ook hier is zuurstof oxidator. De volgende redoxreactie treedt op:

4 Fe(OH)2 + O2 + 2 H2O → 4 Fe(OH)3.

***Stap 4:*** Tenslotte wordt het ijzer(III)hydroxide omgezet tot ijzerroest.

2p 6 ❑ Geef de vergelijking van de halfreactie voor de omzetting van Fe(OH)2 tot Fe(OH)3 (zie stap 3). Neem hierbij aan dat het milieu (zwak) basisch is.

3p 7 ❑ Geef de reactievergelijking voor de omzetting van Fe(OH)3 tot Fe2O3.nH2O (zie stap 4).

Roestvast staal is een legering van ijzer niet vooral chroom en heeft als eigenschap dat het bestand is tegen roesten door de vorming van een beschermend laagje chroom(IV)oxide. Roestvast staal wordt onder andere toegepast in de fabricage van tafelmessen. Van bepaalde duurdere soorten messen bleek na jaren intensief gebruik dat er beschadigingen in het lemmet (het deel waar je mee snijdt) ontstonden. De lemmeten van deze messen waren vervaardigd van roestvast staal en de handvatten bestonden uit een legering met als hoofdbestanddeel zilver. Om de schade aan de messen te verklaren, veronderstelt men dat tijdens de dagelijkse afwas met zeepwater het ijzer van het lemmet zich als opofferingsmetaal gedraagt om het zilver van het handvat te beschermen. Op plaatsen waar het beschermende laagje chroom(IV)oxide is beschadigd, treedt aantasting van het staal op. Daar gaan ijzerionen in oplossing. Men veronderstelt dat de elektronen die daarbij door het ijzer worden afgestaan naar het handvat kunnen stromen, waar ze door zuurstof worden opgenomen. Tijdens de afwas zouden de messen zich dus als elektrochemische cellen gedragen, waarbij er een elektrische stroom door het mes gaat.

Een leerling krijgt als opdracht na te gaan of de veronderstelling dat de messen zich tijdens de afwas als elektrochemische cellen gedragen, juist is. Daartoe scheidt hij van zo'n mes het handvat van liet lemmet en maakt, onder andere met behulp van deze twee onderdelen, een elektrochemische cel. Het blijkt dat de cel stroom levert.

3p 8 ❑ Maak een schets van de bedoelde elektrochemische cel. Benoem de onderdelen van de cel en geef in je tekening ook aan welke de positieve elektrode en welke de negatieve elektrode is van de cel.

De gemiddelde grootte van de stroom die tijdens een afwasbeurt door een mes loopt, is 0,3 A (A is ampère; 1 ampère is 1 coulomb per seconde). Wanneer verder gegeven is dat ijzer het enige metaal is dat reageert, dat het ijzer wordt omgezet tot Fe en dat de messen dagelijks tijdens de afwas 20 minuten in het zeepwater verblijven, dan kan worden berekend hoeveel gram ijzer in 15 jaar wordt omgezet.

6p 9 ❑ Geef deze berekening. Maak hierbij onder andere gebruik van Binastabel 7. Je hoeft bij deze berekening geen rekening te houden met schrikkeljaren.

## Koolstofmonoöxide 2002-II(III)

Het transport van zuurstof in het menselijk lichaam, vanuit de longen naar de weefsels, wordt verzorgd door hemoglobine. Hemoglobine is een eiwit dat in rode bloedcellen voorkomt. In deze opgave wordt hemoglobine weergegeven met Hb en hemoglobine dat zuurstof gebonden heeft met HbO2. De zuurstofopname door hemoglobine in de longen en de zuurstofafgifte in de weefsels kunnen met behulp van het volgende evenwicht worden beschreven:

Hb + O2 ⇌ HbO2

Het percentage van de hemoglobine dat zuurstof aan zich gebonden heeft, hangt af van de concentratie van O2.

2p 10 ❑ Leg met behulp van een evenwichtsbeschouwing uit of de [O2] in de weefsels groter of kleiner is dan in de rode bloedcellen.

Koolstofmonoöxide, CO, is een giftig gas.

3p 11 ❑ Geef de elektronenformule van koolstofmonoöxide. Zet daarin eventuele ladingen bij de desbetreffende atomen..

Ook koolstofmonoöxide bindt zich, en zelfs beter dan zuurstof, aan hemoglobine. Het vermindert daardoor onder meer het zuurstoftransport. Blootstelling aan koolstofmonoöxide kan, afhankelijk van de concentratie in de ingeademde lucht en de duur van het contact, leiden tot suffigheid, hoofdpijn, bewusteloosheid en zelfs tot de dood.

De competitie tussen koolstofmonoöxide en zuurstof om zich te binden aan hemoglobine kan worden weergegeven met de volgende betrekking:

In deze betrekking

* is HbCO hemoglobine dat koolstofmonoöxide gebonden heeft;
* stellen [CO] en [O2] de concentraties van koolstofmonoöxide en zuurstof in de ingeademde lucht;
* is M de zogenoemde relatieve bindingsaffiniteit voor koolstofmonoöxide; voor de mens ligt M tussen 210 en 245.

Met behulp van deze betrekking kan worden berekend bij welk volumepercentage van koolstofmonoöxide in lucht evenveel hemoglobine is bezet met koolstofmonoöxide als met zuurstof.

3p 12 ❑ Bereken dit volumepercentage koolstofmonoöxide in lucht.  
Gebruik hij deze berekening de volgende gegevens:  
- het zuurstofgehalte van lucht is 21 volumeprocent;  
- *M* = 220;

Koolstofmonoöxide kan ontstaan bij onvolledige verbranding van een koolwaterstof. Niet alleen vanwege de giftigheid wil men vermijden dat koolstofmonoöxide bij een verbranding ontstaat. Verbranding tot koolstofmonoöxide en water levert ook minder energie op dan verbranding tot koolstofdioxide en water.

2p 13 ❑ Leg uit waarom bij de verbranding van aardgas tot koolstofmonoöxide en water minder energie wordt geleverd dan bij de verbranding van eenzelfde hoeveelheid aardgas tot koolstofdioxide en water.

Doordat koolstofmonoöxide reuk-, kleur- en smaakloos is, is het moeilijk waarneembaar. Daarom zijn er koolstofmonoöxide detectoren ontwikkeld. Een zo'n detector bestaat uit een plastic badge, waarop oranje kristallen zijn aangebracht, die palladium(II)chloridedihydraat (PdCl2.2H2O) bevatten. Deze kristallen worden zwart wanneer ze in contact komen met koolstofmonoöxide. De kleurverandering is het gevolg van de vorming van het metaal palladium volgens onderstaande reactie (reactie 1):

CO + PdCl2.2H2O → CO2 + Pd + 2 HCl + H2O reactie 1

De oranje kristallen op de plastic badge bevatten ook een hoeveelheid koper(II)chloridedihydraat (CuCl2.2H2O), dat met het gevormde palladium reageert. Bij deze reactie wordt palladium(II)chloridedihydraat teruggevormd: tevens ontstaat koper(l)chloride (reactie 2):

Pd + 2 CuCl2.2H2O → PdCl2.2H2O + Cu2Cl2 + 2 H2O reactie 2

Door reactie van het gevormde koper(I)chloride met waterstofchloride en zuurstof uit de lucht, wordt koper(II)chloridedihydraat teruggevormd (reactie 3):

2 Cu2Cl2 + 4 HCl + 6 H2O + O2 → 4 CuCl2.2H2O reactie 3

Bij het ontwerpen van deze detector zullen de reactiesnelheden van de reacties 1, 2 en 3 zeker een rol hebben gespeeld. Een van de reacties dient langzaam te verlopen.

2p 14 ❑ Leg uit welke reactie dat is.

## Suiker 2002-II(IV)

Bij de winning van sacharose uit suikerbieten wordt de sacharose verkregen door kristallisatie uit liet zogenoemde diksap, een geconcentreerde oplossing van sacharose. Omdat sacharose een optisch actieve stof is, kan de concentratie van sacharose in een oplossing worden bepaald door meting van de optische activiteit van die oplossing.

De optische activiteit wordt uitgedrukt in een hoek . Deze hoek geeft de draaiing weer van de trillingsrichting van gepolariseerd licht met een bepaalde golflengte. De optische activiteit kan worden gemeten niet behulp van een polarimeter. De meetopstelling kan een opbouw hebben zoals in onderstaande figuur:

Scan0027.tif

3p 15 ❑ Geef aan welke handelingen men achtereenvolgens met bovenstaande meetopstelling moet  
verrichten om de draaiingshoek  van een sacharoseoplossing vast te stellen.

Uit de gemeten draaiingshoek  kan de concentratie van de sacharose worden berekend met behulp van de formule:

 = []× *l* × *c*

hierin is  de gemeten draaiingshoek, [] de specifieke draaiing van sacharose bij de gebruikte golflengte, *l* de weglengte van liet licht door de cuvet in dm en *c* de concentratie van de sacharose in gram per mL.

Bij een bepaling van de concentratie van sacharose in diksap werd 100 mL van de oplossing eerst verdund tot 500 mL. Van deze verdunde oplossing *(T =* 293 K) werd vervolgens de draaiingshoek  gemeten in een cuvet waarin het licht een weglengte heeft van 1,00 dm. De draaiingshoek  van de oplossing bleek 10,2° te zijn. De specifieke draaiing [] van sacharose *(T* 293 K) voor licht met de gebruikte golflengte van 589 nm is 66,4° mL dm−1 g−1.

3p 16 ❑ Bereken uit bovenstaande gegevens het massapercentage sacharose in het onderzochte diksap. De dichtheid van diksap is 1,20 g mLI.

Scan0028.tifBij de winning van sacharose is niet alleen het massapercentage sacharose van de oplossing van belang, maar ook de mate van verontreiniging. Daarom gebruikt men wel het begrip reinheidsquotiënt. Het reinheidsquotiënt (RQ) is gedefinieerd als:

RQ =

De kristallisatie van sacharose in een suikerfabriek is een continu proces en kan schematisch worden weergegeven als hiernaast:

Diksap heeft een RQ = 92%, dat wil zeggen dat van de 100 gram opgeloste vaste stof 92 gram sacharose is en dat de resterende 8 gram andere vaste stoffen zijn.

4p 17 ❑ Bereken hoeveel massaprocent van de in diksap opgeloste sacharose tijdens de kristallisatie wordt afgescheiden als zuivere sacharose.

Bij de kristallisatie maakt men gebruik van een aantal kenmerken van mengsels van sacharose en water:

* de oplosbaarheid van sacharose in water neemt af bij dalende temperatuur;
* het is mogelijk een 1 10% verzadigde oplossing van sacharose in water te maken; in zo'n oplossing is de oplosbaarheid van sacharose met 10% overschreden zonder dat vaste stof ontstaat;
* als in een 110% verzadigde oplossing van sacharose wat sacharosekristallen worden gebracht, kristalliseert zoveel sacharose uit dat een 100% verzadigde oplossing ontstaat.

Er zijn verschillende mogelijkheden om uit diksap door kristallisatie sacharose te winnen. Eén van die mogelijkheden omvat de volgende stappen.

***Stap 1:*** Uit de nog niet verzadigde oplossing wordt bij een constante temperatuur van 70 °C net zo lang water verdampt tot een 110% verzadigde oplossing ontstaat.

***Stap 2:*** In de 110% verzadigde oplossing worden sacharosekristallen gebracht; bij een constante temperatuur van 70 °C kristalliseert zuivere sacharose uit. Deze vaste sacharose wordt volledig verwijderd.

***Stap 3:*** De ontstane 100% verzadigde oplossing wordt afgekoeld tot een 110% verzadigde oplossing ontstaat.

***Stap 4:*** In de dan verkregen 110% verzadigde oplossing worden sacharosekristallen gebracht; bij een constante temperatuur kristalliseert zuivere sacharose uit. Deze vaste sacharose wordt volledig verwijderd.

Met behulp van zogenoemde verzadigingscurven kan men afleiden wat de concentraties van de sacharose in de oplossingen na de stappen 1 tot en met 4 zullen zijn.

Scan0029.tifIn nevenstaand diagram zijn twee verzadigingscurven van sacharose in water getekend: die van 100% en die van 110%.

In het diagram is met een punt P de toestand, dat wil zeggen de temperatuur en het aantal g sacharose per 100 g oplossing, aangegeven van het diksap dat de kristallisatieruimte ingaat.

Op de bijlage is dit diagram op millimeterpapier weergegeven.

4p 18 ❑ Geef op de bijlage de toestand aan van de sacharoseoplossing na ieder van de vier verschillende stappen:  
- met een punt A de toestand na stap 1  
- met een punt B de toestand na stap 2  
- met een punt C de toestand na stap 3  
- met een punt D de toestand na stap 4.

diagram 1

## Bruistablet 2002-II(V)

Wanneer je hoofdpijn hebt, of last hebt van een ontsteking, kun je een aspirientje innemen. Aspirientjes bevatten de stof acetylsalicylzuur. Hieronder is de structuurformule van acetylsalicylzuur weergegeven:

Acetylsalicylzuur is een ester. In het maagdarmkanaal wordt de ester gedeeltelijk gehydrolyseerd.

3p 19 ❑ Geef de reactievergelijking van deze hydrolyse. Noteer daarin de organische deeltjes in structuurformules.

Een bruistablet bevat, behalve acetylsalicylzuur, onder meer natriumwaterstofcarbonaat (NaHCO3). Als een bruistablet in water wordt gebracht, treedt een reactie op tussen het acetylsalicylzuur en het waterstofcarbonaat. Hierbij ontstaan onder andere de zuurrest van acetylsalicylzuur en koolstofdioxide. Het bruisen van het tablet wordt veroorzaakt doordat koolstofdioxide als gas uit de oplossing ontwijkt.

Een voorbeeld van een bruistablet is Aspro-bruis. Wanneer een Aspro-bruistablet in water wordt gebracht, is na afloop van de gasontwikkeling een oplossing ontstaan met pil = 5,00. In deze oplossing zijn vrijwel alle acetylsalicylzuurmoleculen omgezet tot de zuurrestionen.

4p 20 ❑ Bereken hoeveel procent van de acetylsalicylzuurmoleculen in deze oplossing is omgezet tot zuurrestionen. Gebruik hierbij voor acetylsalicylzuur de notatie HAz en voor het zuurrestion van acetylsalicylzuur de notatie Az−. Gebruik voor *Kz* de waarde 3,0⋅10−4.

Op de bijsluiter van bruistabletten staat vaak niet vermeld hoeveel milligram NaHCO3 een tablet bevat. Ellen heeft als opdracht gekregen om te bepalen hoeveel NaHCO3 zo'n Aspro-bruistablet bevat. Bij haar onderzoek heeft ze, behalve van Aspro-bruistabletten, *uitsluitend* gebruikgemaakt van een bekerglas, water en een balans. Ze heeft bij haar onderzoek in eerste instantie onder andere aangenomen dat de hoeveelheid CO2 die in oplossing blijft, te verwaarlozen is. Verder is ze ervan uitgegaan dat alle NaHCO3 reageert en dat in een bruistablet NaHCO3 de enige stof is waaruit CO2 kan ontstaan.

Bij haar onderzoek heeft Ellen eerst de bepaling van de hoeveelheid NaHCO3 in een bruistablet uitgevoerd (proef 1). Bij de bespreking van het resultaat van haar proef kreeg ze van haar docent te horen dat ze ook moest onderzoeken of haar aanname dat een verwaarloosbare hoeveelheid CO2 in oplossing blijft, juist is.

Daarom heeft ze, eveneens gebruik makend van uitsluitend een bekerglas, water, Aspro-bruistabletten en een balans, een controleproef (proef 2) gedaan om na te gaan of de hoeveelheid CO2 die oplost, inderdaad te verwaarlozen is. Daarbij bleek dat die aanname onjuist was.

3p 24 ❑ Geef aan hoe Ellen proef 1 heeft uitgevoerd en welke metingen ze daarbij heeft gedaan.

2p 25 ❑ Beschrijf een manier waarop Ellen proef 2 kan hebben uitgevoerd; geef ook aan hoe hij de door jou beschreven proefuitvoering blijkt dat de genoemde aanname onjuist is.

Scan0031.tif

|  |  |
| --- | --- |
| Examen VWO 2002 | Examennummer |
| Tijdvak 2  Woensdag 19 juni  13.30 —16.30 uur |  |
| Naam |
|  |

Vraag 18

Bijlage bij vraag 18