EXAMEN SCHEIKUNDE VWO 2010, EERSTE TIJDVAK, correctievoorschrift

Bij het centraal examen scheikunde/tevens oud programma scheikunde 1,2 vwo:

Op **pagina 7** van het correctievoorschrift, bij **vraag 4** moeten altijd 4 punten worden toegekend, ongeacht of er wel of geen antwoord gegeven is, en ongeacht het gegeven antwoord.

## Nikkel 2010-I(I)

1. maximumscore 3

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

* Je moet een bekende hoeveelheid van de gassen die de fabriek uitstoot, nemen. De hoeveelheid jood die in de joodoplossing zit, moet bekend zijn. Gebruik overmaat jood. Daarna bepaal je door middel van een titratie met een natriumthiosulfaatoplossing van bekende molariteit hoeveel jood na de reactie is overgebleven. (Uit de hoeveelheid jood die met zwaveldioxide heeft gereageerd, kun je het zwaveldioxidegehalte in het doorgeleide gas berekenen.)
* Je moet een bekende hoeveelheid van de gassen die de fabriek uitstoot, nemen. Gebruik overmaat jood. Daarna bepaal je door middel van een titratie met een natriumhydroxide-oplossing van bekende molariteit hoeveel H+ bij de reactie is ontstaan. (Uit de hoeveelheid H+ die bij de reactie is ontstaan, bereken je hoeveel zwaveldioxide heeft gereageerd en het zwaveldioxidegehalte in het doorgeleide gas.)
* een bekende hoeveelheid gas nemen 1
* noemen van een juiste stof die kan worden gebruikt bij de titratie 1
* aangegeven dat jood in overmaat wordt gebruikt en van welke stof en/of oplossing de hoeveelheid en/of molariteit bekend moet zijn 1

1. maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Bij temperatuurverhoging verschuift de ligging van een evenwicht naar de endotherme kant. Dat is in dit geval naar links. Dan is de reactie naar rechts exotherm.

* bij temperatuurverhoging verschuift de ligging van een evenwicht naar de endotherme kant 1
* conclusie 1

Indien een antwoord is gegeven als: ‘De reactie naar rechts is exotherm, want er komt warmte bij vrij.’ 0

1. maximumscore 3

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

De evenwichtsvoorwaarde is: . Bij 330 K is [Ni(CO)4] groter dan bij 500 K en [CO] kleiner dan bij 500 K, dus *K*330 is groter dan *K*500.

* juiste evenwichtsvoorwaarde 2
* bij 330 K is [Ni(CO)4] groter dan bij 500 K en [CO] kleiner dan bij 500 K en conclusie 1

Indien in een overigens juist antwoord achter de concentratiebreuk niet = *K* staat 2  
Indien in een overigens juist antwoord de evenwichtsvoorwaarde is gebruikt 2  
Indien in een overigens juist antwoord de evenwichtsvoorwaarde is gebruikt 2  
Indien in een overigens juist antwoord de evenwichtsvoorwaarde is gebruikt 2  
Indien in een overigens juist antwoord de evenwichtsvoorwaarde is gebruikt 2  
Indien in een overigens juist antwoord twee of meer van bovenstaande fouten zijn gemaakt 1  
Indien in een overigens juist antwoord de evenwichtsvoorwaarde is gebruikt 1

Opmerking  
Wanneer een antwoord is gegeven als: ‘De evenwichtsvoorwaarde is: . Bij 330 K is [Ni(CO)4] groter dan bij 500 K, dus K330 is groter dan K500.’ dit goed rekenen.

1. maximumscore 4

Een juist antwoord kan er als volgt uitzien:



* blok getekend voor scheidingsruimte 2 met invoer van H2 en H2O, uitvoer van H2O dat wordt afgevoerd en uitvoer van H2 dat wordt teruggevoerd naar reactor 2 / de doorvoer van H2 van scheidingsruimte 1 naar reactor 2 1
* blok getekend voor reactor 3, aangesloten op de uitvoer van CO uit scheidingsruimte 1 en de uitvoer van ruw Ni uit reactor 2 en als uitvoer afval/verontreinigingen 1
* blok getekend voor reactor 4 met als invoer Ni(CO)4 en CO uit reactor 3 en als uitvoer CO enerzijds  
  en (zuiver) Ni anderzijds 1
* terugvoer van CO uit reactor 4 naar reactor 3 en afvoer van overmaat CO 1

Opmerking  
Wanneer het rechterdeel van het schema als volgt is weergegeven, dit goed rekenen:



1. maximumscore 5

Een voorbeeld van een juiste berekening is:

* notie dat 3 mol CH4 in reactor 1 moet reageren zodat 2 mol CO en 1 mol CO2 ontstaan 1
* berekening, bijvoorbeeld via een reactievergelijking, van het aantal mol Ni dat kan ontstaan als 2 mol CO en 1 mol CO2 in reactor 1 ontstaan (is gelijk aan het aantal mol H2 dat in reactor 1 ontstaat): 10 1
* berekening van het aantal mol nikkel in 1,0 ton nikkel: 1,0 (ton) vermenigvuldigen met 106 (g ton–1)  
  en delen door de massa van een mol Ni (bijvoorbeeld via Binas-tabel 99: 58,71 g) 1
* omrekening van het aantal mol nikkel in 1,0 ton nikkel naar het aantal mol CH4 dat voor de bereiding van die hoeveelheid nikkel nodig is: vermenigvuldigen met het aantal mol CH4 dat reageert per 2 mol CO en 1 mol CO2 en delen door het aantal mol Ni dat kan ontstaan als 2 mol CO en 1 mol CO2 in reactor 1 ontstaan 1
* omrekening van het aantal mol CH4 dat voor de bereiding van 1,0 ton nikkel nodig is naar het aantal m3 CH4: vermenigvuldigen met *V*m (bijvoorbeeld via Binas-tabel 7: 2,45·10–2 m3 mol–1) 1

Indien in een overigens juist antwoord gebruik is gemaakt van *V*m= 2,24·10–2 m3 mol–1 4

## Slechte smaak 2010-I(II)

1. maximumscore 3

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

* Je moet een chromatogram opnemen (chromatogram 1) van een bekende hoeveelheid diacetyl en (onder dezelfde omstandigheden, met dezelfde kolom) een chromatogram van (een bekend volume van) het bier (chromatogram 2). Uit de plaats van de piek in chromatogram 1 is af te leiden waar de piek van diacetyl in chromatogram 2 komt te liggen. Uit de verhouding van de piekoppervlaktes van chromatogram 1 en chromatogram 2 (en het volume van het onderzochte bier), kan de concentratie diacetyl in het onderzochte bier worden bepaald.
* Je moet een chromatogram opnemen van (een bekend volume van) het bier (chromatogram 1) en (onder dezelfde omstandigheden, met dezelfde kolom) een chromatogram van (hetzelfde volume van) het bier waaraan een bekende hoeveelheid diacetyl is toegevoegd. In chromatogram 2 zullen alle pieken hetzelfde zijn op één na (die groter is). Dat is de piek van het diacetyl. Uit de verhouding van de oppervlaktes van die pieken (en het volume van het onderzochte bier), kan de concentratie diacetyl in het onderzochte bier worden bepaald.
* behalve van (een bekende hoeveelheid van) het bier moet ook een chromatogram worden opgenomen van een bekende hoeveelheid diacetyl / van een mengsel van (een bekende hoeveelheid van) het bier met daaraan toegevoegd een bekende hoeveelheid diacetyl 1
* notie dat dan de plaats van de piek van het diacetyl bekend is (eventueel impliciet) 1
* notie dat uit de verhouding van de piekoppervlaktes de (hoeveelheid diacetyl en dus de) concentratie  
  is te berekenen 1

1. maximumscore 4



* juiste structuurformule van pyrodruivenzuur voor de pijl 1
* juiste structuurformule van α-acetomelkzuur na de pijl 1
* CO2 na de pijl 1
* C balans, H balans en O balans juist 1

Indien in een overigens juist antwoord de carboxylgroep(en) is (zijn) weergegeven met – COOH 3

Opmerking  
Wanneer in de reactievergelijking een onjuiste structuurformule van CO2 voorkomt, dit niet aanrekenen.

1. maximumscore 2

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

* Het is de omzetting van een keton tot een alcohol / het omgekeerde van de omzetting van een alcohol tot een keton. Dus is het een redoxreactie.
* Er worden door het diacetylmolecuul twee H+ ionen opgenomen. Dan moeten er ook elektronen worden opgenomen (anders klopt de ladingsbalans niet). Dus is het een redoxreactie.
* De vergelijking van de halfreactie van de omzetting is:  
  C4H6O2 + 2 H+ + 2 e– → C4H8O2. De omzetting is dus een redoxreactie.
* het is de omzetting van een keton tot een alcohol / het omgekeerde van de omzetting van een alcohol tot een keton / behalve (twee) H+ ionen moeten ook (twee) elektronen worden opgenomen / een juiste vergelijking van de halfreactie voor de omzetting van diacetyl tot acetoïne 1
* conclusie 1

Indien een antwoord is gegeven als: ‘Het is een zuur-base reactie, want er worden H+ ionen opgenomen.’ of ‘Het is een redoxreactie, want er worden elektronen overgedragen.’ 0

Opmerking  
Wanneer een antwoord is gegeven als: ‘Het kan geen zuur-base reactie zijn, want als alleen H+ wordt opgenomen, kloppen de ladingen links en rechts niet. Dus is het een redoxreactie.’ dit goed rekenen.

1. maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Als de botersmaak in monster 2 zit, wijst dat op de aanwezigheid van diacetyl in het bier. Dan zal monster 1 ook een botersmaak moeten geven, want bij de hoge temperatuur waarbij monster 1 wordt bewaard, gaan de gistcellen dood en kan het diacetyl niet worden omgezet.

* notie dat wanneer monster 2 botersmaak heeft, monster 1 ook botersmaak moet hebben 1
* rest van de uitleg 1

1. maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

1. Het gistingsproces heeft lang genoeg geduurd; er is geen α-acetomelkzuur meer aanwezig om diacetyl te vormen.
2. De omzetting van α-acetomelkzuur tot diacetyl heeft (nog) niet plaatsgevonden.

Door te verhitten, kun je onderscheid tussen deze twee situaties maken, want bij hogere temperatuur zal de omzetting van α-acetomelkzuur tot diacetyl wel/versneld plaatsvinden.

* beide mogelijkheden juist 1
* uitleg dat het proeven van monster 1 uitsluitsel kan geven 1

## Stinkdier 2010-I(III)

1. maximumscore 3

2 R–SH + Pb2+ + 2 CH3COO– → Pb(R–S)2 + 2 CH3COOH

* R–SH en Pb2+ en CH3COO– voor de pijl 1
* Pb(R–S)2 en CH3COOH na de pijl 1
* juiste coëfficiënten 1

Opmerking  
Wanneer voor ethanoaat de formule C2H3O2– of Ac– is gebruikt en/of voor ethaanzuur de formuleC2H4O2 of HAc, dit goed rekenen.

1. maximumscore 5

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

De gele kleur die ontstaat op het filtreerpapiertje dat boven de stinkdiervloeistof wordt gehouden, komt van het lood(II)mercaptide, dat ontstaat doordat de (vluchtige) thiol reageert met het lood(II)ethanoaat. Wanneer stinkdiervloeistof wordt toegevoegd aan kaliloog, treedt de volgende reactie op: R–SH + OH– → R–S– + H2O. Het reactieproduct blijft in oplossing. (Daarom krijgt een lood(II)ethanoaat-filtreerpapiertje geen gele kleur.)

Voeg je vervolgens verdund zwavelzuur toe dan treedt (behalve de reactie H+ + OH– → H2O) de volgende reactie op: R–S– + H+ → R–SH. Er ontstaat weer (vluchtig) thiol dat met het lood(II)ethanoaat op het filtreerpapiertje kan reageren. (Daarom krijgt een lood(II)ethanoaat­filtreerpapiertje weer een gele kleur.)

* juiste verklaring voor waarneming (a) 1
* juiste vergelijking van de reactie van thiol met kaliloog 1
* juiste verklaring voor waarneming (b) 1
* juiste vergelijking van de reactie tussen R–S– en H+ die optreedt bij aanzuren 1
* juiste verklaring voor waarneming (c) 1

Opmerking  
Wanneer in de vergelijking voor de reactie van thiol met kaliloog en/of in de vergelijking voor het aanzuren met verdund zwavelzuur ongeïoniseerd KOH respectievelijk ongeïoniseerd H2SO4 voorkomt, dit in dit geval niet aanrekenen.

1. maximumscore 3

Een voorbeeld van een juiste berekening is:

* berekening van het aantal gram C in 0,2277 g CO2: de massa van een mol C (bijvoorbeeld via Binas-tabel 99: 12,01 g) delen door de massa van een mol CO2 (bijvoorbeeld via Binas-tabel 98: 44,01 g)  
  en vermenigvuldigen met 0,2277 (g) 1
* omrekening van het aantal gram C in 0,2277 g CO2 naar het aantal gram C in 0,1535 g vloeistof (is gelijk aan het aantal g C in 0,3239 g mercaptide): delen door 0,2453 (g) en vermenigvuldigen met 0,3239 (g) 1
* omrekening van het aantal gram C in 0,1535 g vloeistof naar het massapercentage: delen door  
  0,1535 (g) en vermenigvuldigen met 102(%) 1

1. maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Stoffen met een hoger kookpunt hebben grotere

moleculen/molecuulmassa’s. Wanneer die stoffen thiolen zijn, hebben ze per molecuul één S atoom. Het massapercentage S moet dus lager zijn.

* hoe hoger het kookpunt hoe groter de moleculen/molecuulmassa 1
* thiolen hebben per molecuul één S atoom en rest van de uitleg 1

1. maximumscore 3

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Er bestaan nog vier thiolen met formule C4H9SH, namelijk:



* een structuurformule van butaan-2-thiol gegeven 1
* vermelding dat van butaan-2-thiol een stereo-isomeer bestaat 1
* structuurformules van 2-methylpropaan-2-thiol en 2-methylpropaan-1-thiol gegeven en conclusie 1

Opmerking  
Wanneer (ook) formules van thioëthers zijn meegeteld, dit niet aanrekenen.

1. maximumscore 2

Een voorbeeld van een juiste berekening is:

(pH =) = 8,34

* juiste *K*z en *K*b gebruikt (bijvoorbeeld via Binas-tabel 49: 4,7·10–11 respectievelijk 2,2·10–8) 1
* *K*w juist (bijvoorbeeld via Binas-tabel 50: 1,0·10–14) en rest van de berekening 1

1. maximumscore 2

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

* Volgens de gegeven formule is de [H3O+] niet afhankelijk van de hoeveelheid bakpoeder die wordt opgelost, dus krijg je een oplossing met dezelfde pH wanneer de dubbele hoeveelheid bakpoeder wordt gebruikt.
* *K*w, *K*z en *K*b zijn constanten (bij 298 K), dus krijg je een oplossing met dezelfde pH wanneer de dubbele hoeveelheid bakpoeder wordt gebruikt.
* volgens de gegeven formule is de [H3O+] niet afhankelijk van de hoeveelheid bakpoeder die wordt opgelost 1
* conclusie 1

of

* *K*w, *K*z en *K*b zijn constanten (bij 298 K) 1
* conclusie 1

Indien een antwoord is gegeven als: ‘Natriumwaterstofcarbonaat is (overwegend) een base,  
dus als je meer oplost per liter wordt de pH hoger.’ 1  
Indien een antwoord is gegeven als: ‘Het waterstofcarbonaation is een zuur, als de concentratie daarvan hoger wordt, wordt de pH lager.’ 0  
Indien een antwoord is gegeven als: ‘Je krijgt dezelfde pH, want de waarden boven en onder de breukstreep veranderen met dezelfde factor.’ 0  
Indien een antwoord is gegeven als: ‘Je krijgt dezelfde pH, want HCO3– kan als zuur en als base reageren.’ 0

1. maximumscore 3

R–S– + 6 OH– → R–SO3– + 3 H2O + 6 e–

* R–S– en OH– voor de pijl en R–SO3– en H2O na de pijl 1
* de H balans, de O balans en de S balans juist 1
* de ladingsbalans juist gemaakt met het juiste aantal e– aan de juiste kant van de pijl 1

Indien de volgende vergelijking is gegeven: 1  
R–S– + OH– → R–SO3– + H2O + e–

1. maximumscore 2

H2O2 + 2 e– → 2 OH–

en

R–S– + 3 H2O2 → R–SO3– + 3 H2O

* de vergelijking van de halfreactie van H2O2 juist 1
* combineren van beide vergelijkingen van halfreacties en wegstrepen van OH– voor en na de pijl 1

Opmerkingen

* Wanneer een onjuist antwoord op vraag 19  het consequente gevolg is van een onjuist antwoord op vraag 18 , dit antwoord op vraag 19  goed rekenen.
* Wanneer in een overigens juist antwoord de vergelijking van de halfreactie van H2O2 in zuur milieu is gebruikt, dit goed rekenen, tenzij als totale reactievergelijking de vergelijking  
  R–S– + 6 OH– + 3 H2O2 + 6 H+ → R–SO3– + 9 H2O is gegeven. In dat geval 1 punt toekennen.

## PKU 2010-I(IV)

1. maximumscore 3

Een juist antwoord kan er als volgt uitzien:



* peptidebindingen juist getekend 1
* het begin van de structuurformule weergegeven met H2N – aan de kant van het Met en  
  het eind van de structuurformule weergegeven met  of met  of met  1
* zijketens juist getekend 1

Indien in een overigens juist antwoord de groep is weergegeven met −CO− 2  
Indien het volgende antwoord is gegeven

**** 2

Opmerking  
Wanneer de peptidebinding is weergegeven met , dit goed rekenen.

1. maximumscore 1

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

* 1222 = 3 × 407 + 1, dus de aminozuureenheden met nummer 408 verschillen.
* 1222/3 = 407,33 dus de aminozuureenheden met nummer 408 verschillen.
* 1215/3 = 405. Het verschil zit in het derde triplet vanaf nummer 1215, dat codeert voor de aminozuureenheid met nummer 408.

1. maximumscore 3

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Het triplet (codon) op de coderende streng dat codeert voor het aminozuur met nummer 408 voor PAH is C G G. Dat is ook het codon (triplet) op het mRNA. Daar hoort het aminozuur Arg bij.

Het triplet (codon) op de coderende streng dat codeert voor het aminozuur met nummer 408 voor ‘verkeerd-PAH’ is T G G. Dan is U G G het codon (triplet) op het mRNA. Daar hoort het aminozuur Trp bij.

* juiste triplets (codons) op de coderende streng geselecteerd, zowel voor PAH als voor ‘verkeerd-PAH’ 1
* notie dat het codon (triplet) op het mRNA identiek is aan het triplet (codon) op de coderende streng van het DNA met dien verstande dat op het mRNA een U voorkomt in plaats van een T (eventueel impliciet) 1
* conclusie 1

Indien een antwoord is gegeven als: ‘Goed is T C G en dat codeert voor Ser. Verkeerd is T T G en dat codeert voor Leu.’ 2  
Indien een antwoord is gegeven als: ‘Goed is C G G op het DNA. Dan is de code op het mRNA G C C en dat is de code voor Ala. Verkeerd is T G G op het DNA. Dan is de code op het mRNA A C C en dat is de code voor Thr.’ 2  
Indien een antwoord is gegeven als: ‘Goed is T C G op het DNA. Dan is de code op het mRNA A G C en dat is de code voor Ser. Verkeerd is T T G op het DNA. Dan is de code op het mRNA A A C en dat is de code voor Asn.’ 1  
Indien een antwoord is gegeven als: ‘Het 3-lettersymbool in PAH is C G G en het 3-lettersymbool in ‘verkeerd-PAH’ is T G G.’ 0

Opmerkingen

* Wanneer een onjuist antwoord op vraag 22  het consequente gevolg is van een onjuist antwoord op vraag 21  , bijvoorbeeld doordat zowel in vraag 21  als in vraag 22  als afwijkend triplet T T G is gekozen in plaats van T G G, dit antwoord op vraag 22 goed rekenen.
* Wanneer een antwoord is gegeven als: ‘Goed is C G G en dat codeert voor Arg. Verkeerd is T G G en dat codeert voor Trp.’ dit goed rekenen.
* Wanneer de volledige naam of het 1-lettersymbool van een aminozuureenheid is gegeven, dit goed rekenen.

1. maximumscore 1

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Dit is een (voor de mens) essentieel aminozuur.

1. maximumscore 4

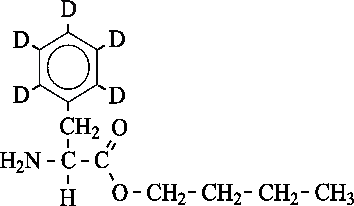
Een voorbeeld van een juiste berekening is:

* berekening van het aantal mg aspartaam dat op één dag wordt ingenomen: 40 (mg kg–1) vermenigvuldigen met 65 (kg) 1
* omrekening van het aantal mg aspartaam dat op één dag wordt ingenomen naar het aantal mmol fenylalanine dat daaruit in 5,0 L bloed ontstaat (is gelijk aan het aantal mmol aspartaam dat  
  op één dag wordt ingenomen): delen door de massa van een mmol aspartaam (294,3 mg) 1
* omrekening van het aantal mmol fenylalanine dat in 5,0 L bloed ontstaat naar het aantal mg fenylalanine dat in 5,0 L bloed ontstaat: vermenigvuldigen met de massa van een mmol fenylalanine (bijvoorbeeld via Binas-tabel 99: 165,2 mg) 1
* omrekening van het aantal mg fenylalanine dat in 5,0 L bloed ontstaat naar  
  het aantal mg fenylalanine per dL: delen door 5,0 (L) en door 10 (dL L–1) 1

Opmerking  
Wanneer in een overigens juist antwoord ten gevolge van een drukfout in Binas-tabel 2 een dL is gesteld op 10–11 L, dit niet aanrekenen.

1. maximumscore 2

Het juiste antwoord kan als volgt zijn weergegeven:



* esterbinding juist 1
* rest van de structuurformule juist 1

1. maximumscore 3

Een juiste berekening leidt tot de (uitkomst dat [Phe] = 216 μmol L–1 en dat = 3 *,*86 en de) conclusie dat de onderzochte baby aan PKU lijdt.

* berekening [Phe] en berekening [Tyr]: 200 (μmol L–1): vermenigvuldigen met 75280 en delen door 69712 respectievelijk 200 (μmol L–1) vermenigvuldigen met 7946 en delen door 28380 1
* berekening 1
* controleren of aan beide voorwaarden is voldaan en conclusie 1

Indien een antwoord is gegeven als: ‘[Phe]= × 200=216 μmol L–1 en = =9,47 , dus de baby lijdt aan PKU.’ 2  
Indien een antwoord is gegeven als: ‘De verhouding tussen de piekhoogtes van 200 μmol L–1 Phe-d5 en 200 μmol L–1 Tyr-d4 is 2,46. Dan is = =3,86, dus groter dan 1,7. Dus de baby lijdt aan PKU.’ 2

Opmerking  
Wanneer een antwoord is gegeven als: ‘De piek van Phe is hoger dan die van Phe-d5 dus [Phe] is groter dan 200 mol L–1 dus zeker groter dan 150 mol L–1. De piek bij m/z = 238 zou dan op zijn minst een relatieve intensiteit van =16694moeten hebben. Die piek is veel lager, dus de baby lijdt aan PKU.’ dit goed rekenen.

Bronvermeldingen: Diacetyl-test [www.evansale.com/diacetyl\_article.html](http://www.evansale.com/diacetyl_article.html)