

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

Mineralen

1 maximumscore 2

Een juist antwoord kan als volgt zijn geformuleerd:

Ag/Zilver, Pb/lood en Zn/zink behoren tot de metalen,

CaF₂/calciumfluoride en NaCl/natriumchloride tot de zouten.

- Ag/zilver, Pb/lood en Zn/zink behoren tot de metalen 1
- CaF₂/calciumfluoride en NaCl/natriumchloride behoren tot de zouten 1

Indien in een overigens juist antwoord één stof ontbreekt of in de verkeerde groep is geplaatst 1

Indien in een overigens juist antwoord twee of meer stoffen ontbreken of in de verkeerde groep zijn geplaatst 0

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

Opmerking

Wanneer in een overigens juist antwoord een onjuiste formule van één van de stoffen is gebruikt, dit niet aanrekenen.

2 maximumscore 1

Voorbeelden van juiste antwoorden zijn:

- Zilver reageert niet (of nauwelijks) met zuurstof, en zink en lood wel.
- Zilver reageert niet (of nauwelijks) met water/vocht, en zink en lood wel.
- Zink en lood zijn onedele metalen, en zilver is een edel metaal.
- Zink en lood zijn (veel) sterkere reductoren dan zilver.

Opmerking

Wanneer een antwoord is gegeven als: „Zilver is een edel metaal.”, dit goed rekenen.

3 maximumscore 2

Voorbeelden van een juiste berekening zijn:

- (via Binas-tabel 98 en 99:) $\frac{207,2}{239,3} \times 10^2 = 86,59(\%)$
- (via Binas-tabel 40A:) $\frac{207,19}{207,19 + 32,064} \times 10^2 = \frac{207,19}{239,25} \times 10^2 = 86,60(\%)$

- juiste berekening: de massa van een mol Pb delen door de massa van een mol PbS en vermenigvuldigen met $10^2(\%)$ 1
- gebruikte massa's in minimaal vier significante cijfers en de uitkomst in vier significante cijfers 1

Indien het antwoord slechts bestaat uit een (willekeurig) getal in vier significante cijfers, zonder berekening 0

Opmerking

Wanneer een berekening is gegeven (via Binas-tabel 99) die neerkomt op:

$$\frac{207,2}{207,2 + 32,06} \times 10^2 = \frac{207,2}{239,26} \times 10^2 = 86,60(\%), \text{ dit goed rekenen.}$$

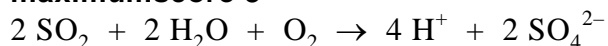
Vraag	Antwoord	Scores
4	maximumscore 2	
	<p>Een juist antwoord kan als volgt zijn geformuleerd: NaCl kan worden gewonnen door middel van extractie, want dat is goed oplosbaar (in water). CaF₂ is slecht oplosbaar (in water) en kan dus niet gewonnen worden door extractie.</p>	
	<ul style="list-style-type: none"> • NaCl is goed oplosbaar en CaF₂ is slecht oplosbaar (in water) • juiste conclusie 	<p>1 1</p>
	<p>Indien een antwoord is gegeven als: „Het zijn allebei zouten die goed oplossen in water, dus je kunt ze allebei winnen door extractie met water.” Indien het antwoord „NaCl wel en CaF₂ niet.” is gegeven zonder uitleg of met een onjuiste uitleg</p>	<p>1 0</p>
	<i>Opmerkingen</i>	
	<ul style="list-style-type: none"> – Wanneer een antwoord is gegeven als: „Alleen NaCl, want dat is goed oplosbaar.”, dit goed rekenen. – Wanneer de formulering ‘reageert (goed) met water’ is gebruikt in plaats van ‘lost op (in water)’, het eerste scorepunt niet toekennen. 	
5	maximumscore 3	
	$2 \text{ZnS} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ZnO} + 2 \text{SO}_2$	
	<ul style="list-style-type: none"> • ZnS en O₂ voor de pijl, en ZnO na de pijl • SO₂ na de pijl • juiste coëfficiënten 	<p>1 1 1</p>
	Indien de vergelijking $\text{ZnS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO} + \text{SO}$ is gegeven	1
	<i>Opmerking</i>	
	Wanneer in een overigens juist antwoord in plaats van SO ₂ de formule SO ₃ is gebruikt, dit goed rekenen.	
6	maximumscore 2	
	Voorbeelden van een juist antwoord zijn:	
	<ul style="list-style-type: none"> – Het oxide-ion is een base, (dus) de pH wordt hoger. – Het ZnO zal reageren met het zuur, (dus) de pH wordt hoger. – Er verdwijnt H⁺, dus de pH wordt hoger. – H⁺ reageert, dus de pH wordt hoger. – ZnO neutraliseert het zwavelzuur, dus de pH wordt hoger. 	
	<ul style="list-style-type: none"> • juiste uitleg • juiste conclusie 	<p>1 1</p>

Vraag	Antwoord	Scores
	Indien een antwoord is gegeven als:	1
	– (De base) ZnO reageert met het zwavelzuur, dus de oplossing wordt minder zuur / meer basisch.	
	– Door de O^{2-} die erbij komt, wordt de pH hoger.	
	– De oplossing wordt basischer, dus de pH wordt hoger.	
	Indien een antwoord is gegeven als:	0
	– (De base) ZnO reageert met het water, dus de oplossing wordt meer basisch.	
	– De pH wordt hoger omdat ZnO een hogere pH heeft dan verdund zwavelzuur.	
	– De pH wordt hoger, omdat het zwavelzuur wordt verdund met het ZnO.	
	Indien het antwoord „De pH stijgt / wordt hoger.” is gegeven zonder uitleg of met een onjuiste uitleg	0
	<i>Opmerking</i>	
	<i>Wanneer een antwoord is gegeven als: „Door de reactie (van ZnO met verdund zwavelzuur) ontstaat water. Dat verdunt het zwavelzuur, dus de pH wordt hoger.”, dit goed rekenen.</i>	
7	maximumscore 2	
	Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 2,29 (mol L ⁻¹).	
	• berekening van de concentratie van de zinkionen in mol L ⁻¹ : 150 (g L ⁻¹) delen door de massa van een mol zink (65,38 g)	1
	• de gebruikte massa's in minimaal drie significante cijfers en een antwoord in drie significante cijfers	1
	Indien het antwoord slechts bestaat uit een (willekeurig) getal in drie significante cijfers, zonder berekening	0
8	maximumscore 2	
	• $Zn^{2+} + 2 e^{-} \rightarrow Zn$	1
	• aan de negatieve elektrode	1
	Indien een antwoord is gegeven als: „Aan de negatieve elektrode, want Zn ²⁺ is oxidator.”, zonder vergelijking of met een onjuiste vergelijking	1
	Indien een antwoord is gegeven als: „Aan de negatieve elektrode, want Zn ²⁺ is positief.”, zonder vergelijking of met een onjuiste vergelijking	1
	Indien het antwoord „Aan de negatieve elektrode.” is gegeven zonder vergelijking of met een onjuiste vergelijking	0

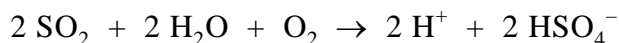
Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

Kalkzandsteen

9 maximumscore 3



of

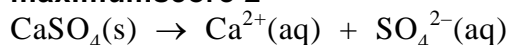


- uitsluitend SO_2 , H_2O en O_2 voor de pijl 1
- uitsluitend H^+ en $\text{SO}_4^{2-}/\text{HSO}_4^-$ na de pijl 1
- juiste coëfficiënten 1

Indien de vergelijking $2 \text{SO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2\text{SO}_4$ is gegeven 2

Indien de vergelijking $2 \text{SO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{H}_2 + 2 \text{SO}_4$ is gegeven 1

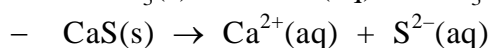
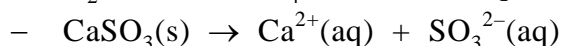
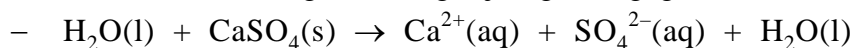
10 maximumscore 2



- uitsluitend $\text{CaSO}_4(\text{s})$ voor de pijl 1
- uitsluitend $\text{Ca}^{2+}(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$ na de pijl 1

Indien in een overigens juiste vergelijking één of meer toestandsaanduidingen onjuist zijn of ontbreken 1

Indien één van de volgende vergelijkingen is gegeven: 1



Opmerking

Wanneer de vergelijking $\text{CaSO}_4(\text{s}) + \text{aq} \rightarrow \text{Ca}^{2+}(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$ is gegeven, dit goed rekenen.

Vraag	Antwoord	Scores
11	maximumscore 3	
	$\text{CO}_2 + \text{Ba}^{2+} + 2 \text{OH}^- \rightarrow \text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
	<ul style="list-style-type: none"> • CO_2, Ba^{2+} en OH^- voor de pijl en BaCO_3 na de pijl • H_2O na de pijl • juiste coëfficiënten 	<p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>
	Indien één van de volgende vergelijkingen is gegeven:	2
	– $\text{CO}_2 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
	– $\text{CO}_2 + \text{Ba}^{2+} + 2 \text{OH}^- \rightarrow \text{BaCO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$	
	– $\text{CO}_2 + \text{Ba}^+ + 2 \text{OH}^- \rightarrow \text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
	Indien de vergelijking $\text{CO}_2 + \text{Ba}^{2+} + \text{OH}^- \rightarrow \text{BaCO}_3 + \text{H}^+$ is gegeven	1
	Indien één van de volgende vergelijkingen is gegeven:	0
	– $\text{CO}_2 + \text{Ba}(\text{OH})^- \rightarrow \text{BaCO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$	
	– $2 \text{CO}_2 + 2 \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaCO} + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$	
	– $2 \text{CO}_2 + 2 \text{BaOH} \rightarrow 2 \text{BaCO}_3 + \text{H}_2$	
	– $\text{CO}_2 + \text{BaOH} \rightarrow \text{BaHCO}_3$	
	– $2 \text{CO}_2 + \text{Ba} \rightarrow \text{BaCO}_3 + \text{CO}$	
12	maximumscore 2	
	Een juist antwoord kan als volgt zijn geformuleerd:	
	Uit Binas-tabel 45(A) blijkt dat bariumsulfaat slecht oplosbaar is (in water en dus niet wordt weggespoeld) en dat calciumsulfaat matig oplosbaar is (in water en dus langzaam wordt weggespoeld).	
	<ul style="list-style-type: none"> • (Binas-tabel nummer) 45(A) • bariumsulfaat is slecht oplosbaar (in water) en calciumsulfaat is matig oplosbaar (in water) / bij CaSO_4 staat m en bij BaSO_4 staat s 	<p>1</p> <p>1</p>
	Indien een antwoord is gegeven als:	1
	– Barium lost volgens Binas-tabel 45 slecht op met sulfaat, en calcium lost matig op met sulfaat, dus bariumsulfaat kan niet wegspoelen (en calciumsulfaat wel).	
	– Barium(ionen) reageert (reageren) volgens Binas-tabel 45 slecht met sulfaat(ionen) dus kan bariumsulfaat niet wegspoelen, en calcium(ionen) reageert (reageren) matig met sulfaat(ionen) dus spoelt calciumsulfaat wel weg.	
	– Bariumsulfaat reageert volgens Binas-tabel 45 slecht met water, en calciumsulfaat matig, dus bariumsulfaat kan niet wegspoelen (en calciumsulfaat wel).	
	– Volgens Binas-tabel 45(A) lost bariumsulfaat slechter op dan calciumsulfaat.	
	– Volgens Binas-tabel 45(A) zijn Ba^{2+} en SO_4^{2-} slecht oplosbaar in water en Ca^{2+} en SO_4^{2-} matig oplosbaar in water (dus spoelt bariumsulfaat niet weg en calciumsulfaat wel).	

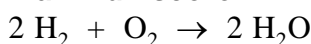
Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

Opmerking

Wanneer is verwezen naar Binas-tabel 46, bijvoorbeeld in een antwoord als: „Volgens Binas-tabel 46 (heeft bariumsulfaat een kleiner oplosbaarheidsproduct dan calciumsulfaat, dus) lost bariumsulfaat slechter op dan calciumsulfaat (en zal bariumsulfaat niet wegspoelen en calciumsulfaat wel).”, dit goed rekenen.

Waterstofproductie

13 maximumscore 2



- uitsluitend H₂ en O₂ voor de pijl en uitsluitend H₂O na de pijl 1
- juiste coëfficiënten 1

Indien een vergelijking is gegeven als één van de volgende: 0

- H₂ + O₂ → H₂O₂
- H₂ + O₂ → 2 OH
- 2 H⁺ + O²⁻ → H₂O
- H₂ + O → H₂O
- 2 H + O → H₂O
- 2 H₂⁺ + O₂⁻ → 2 H₂O

14 maximumscore 2

- positieve elektrode: 2 H₂O → O₂ + 4 H⁺ + 4 e⁻ 1
- negatieve elektrode: 2 H⁺ + 2 e⁻ → H₂ 1

Indien één van de volgende antwoorden is gegeven: 1

- positieve elektrode: 4 OH⁻ → 2 H₂O + O₂ + 4 e⁻
- negatieve elektrode: 2 H⁺ + 2 e⁻ → H₂
- positieve elektrode: 2 H⁺ + 2 e⁻ → H₂
- negatieve elektrode: 2 H₂O → O₂ + 4 H⁺ + 4 e⁻

Indien één van de volgende antwoorden is gegeven: 0

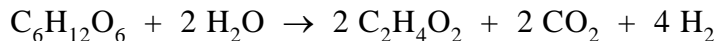
- positieve elektrode: H₂ → 2 H⁺ + 2 e⁻
- negatieve elektrode: O₂ + 4 H⁺ + 4 e⁻ → 2 H₂O
- positieve elektrode: O₂ + 4 H⁺ + 4 e⁻ → 2 H₂O
- negatieve elektrode: H₂ → 2 H⁺ + 2 e⁻

Opmerking

Wanneer voor de reactie bij de negatieve elektrode de vergelijking 2 H₂O + 2 e⁻ → H₂ + 2 OH⁻ is gegeven, dit goed rekenen.

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

15 maximumscore 3



of



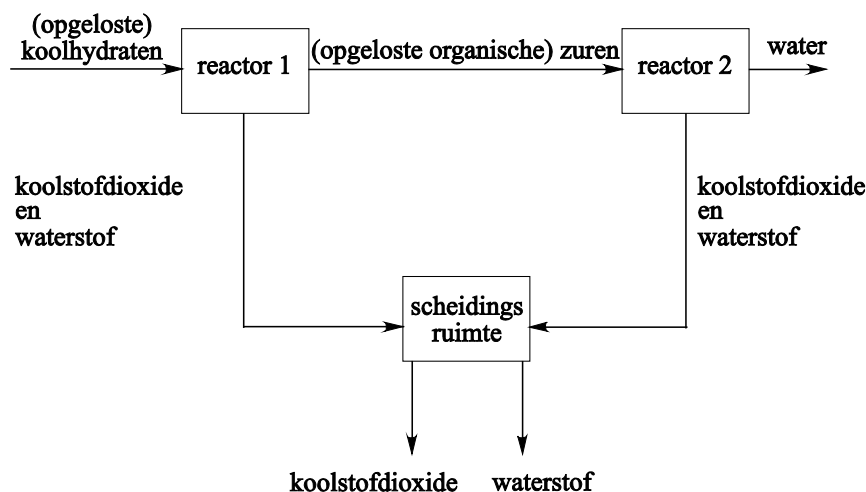
- $C_6H_{12}O_6$ en H_2O voor de pijl, en CO_2 en H_2 na de pijl 1
- $C_2H_4O_2/CH_3COOH$ na de pijl 1
- juiste coëfficiënten 1

Opmerking

Wanneer structuurformules in plaats van molecuulformules zijn gegeven, dit goed rekenen.

16 maximumscore 3

Een juist antwoord kan als volgt zijn weergegeven:



- juiste namen in de drie blokken 1
- (opgeloste) koolhydraten vermeld bij de pijl naar reactor 1 en (opgeloste organische) zuren bij de pijl tussen reactor 1 en reactor 2 1
- koolstofdioxide en waterstof vermeld bij de pijlen vanuit reactor 1 en 2 naar de scheidingsruimte en bij de twee pijlen uit de scheidingsruimte koolstofdioxide respectievelijk waterstof vermeld 1

Vraag	Antwoord	Scores
	<p><i>Opmerkingen</i></p> <ul style="list-style-type: none"> – <i>Wanneer in een overigens juist antwoord ook koolstofdioxide en waterstof van reactor 1 naar reactor 2 worden geleid, dit niet aanrekenen.</i> – <i>Wanneer in reactor 1 glucose (en water) wordt (worden) geleid en/of van reactor 1 naar reactor 2 (opgelost) ethaanzuur, dit goed rekenen.</i> – <i>Wanneer in een overigens juist antwoord in de blokken voor de reactoren niet ‘reactor 1’ en ‘reactor 2’ is vermeld, maar bijvoorbeeld de aanduidingen ‘1’ en ‘2’, dit niet aanrekenen.</i> – <i>Wanneer in een overigens juist antwoord in de blokken voor de reactoren de juiste namen zijn vermeld maar de naam in het blok voor de scheidingsruimte ontbreekt, dit niet aanrekenen.</i> – <i>Wanneer in plaats van ‘koolstofdioxide’ en/of ‘waterstof’ de desbetreffende formules zijn gegeven, dit goed rekenen.</i> 	
17	<p>maximumscore 1</p> <p>Een voorbeeld van een juist antwoord is: Er is geen pijl voor de (basische) oplossing in één van de blokken / in het blok voor de scheidingsruimte getekend.</p>	
18	<p>maximumscore 2</p> <p>Een voorbeeld van een juist antwoord is: Je kunt het mengsel (sterk) afkoelen, want koolstofdioxide heeft een hoger sublimatiepunt/kookpunt dan waterstof.</p> <ul style="list-style-type: none"> • juiste methode genoemd 1 • verschil in eigenschappen juist aangegeven 1 <p>Indien een antwoord is gegeven als: „Je kunt het mengsel destilleren, want koolstofdioxide heeft een hoger kookpunt dan waterstof.” 1</p>	
19	<p>maximumscore 3</p> <p>Een juiste berekening leidt tot de uitkomst $2,2 \cdot 10^1$ (kg).</p> <ul style="list-style-type: none"> • berekening van het aantal mol waterstof: 3,0 (kg) vermenigvuldigen met 10^3 (g kg^{-1}) en delen door de massa van een mol H_2 (2,016 g) 1 • berekening van het aantal mol glucose dat nodig is: het aantal mol waterstof delen door 12 1 • berekening van het aantal kg glucose dat nodig is: het aantal mol glucose vermenigvuldigen met de massa van een mol $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (180,2 g) en delen door 10^3 (g kg^{-1}) 1 	

Vraag	Antwoord	Scores
	of	
	<ul style="list-style-type: none"> • berekening van het aantal kmol waterstof: 3,0 (kg) delen door de massa van een kmol H₂ (2,016 kg) 1 • berekening van het aantal kmol glucose dat nodig is: het aantal kmol waterstof delen door 12 1 • berekening van het aantal kg glucose dat nodig is: het aantal kmol glucose vermenigvuldigen met de massa van een kmol C₆H₁₂O₆ (180,2 kg) 1 	
	of	
	<ul style="list-style-type: none"> • berekening van de massaverhouding $\frac{\text{glucose}}{\text{waterstof}} : \frac{180,2}{12 \times 2 \times 1,008}$ 2 • berekening van het aantal kg glucose: 3,0 (kg) vermenigvuldigen met de gevonden massaverhouding $\frac{\text{glucose}}{\text{waterstof}}$ 1 	
	Indien in een overigens juiste berekening volgens de laatste methode is uitgegaan van een massaverhouding $\frac{180,2}{2 \times 1,008}$ of $\frac{180,2}{12 \times 1,008}$ 2	
	Indien slechts het antwoord $3,0 : 12 = 0,25$ (kg) is gegeven 0	
	<i>Opmerking</i>	
	<i>Wanneer een berekening is gegeven die neerkomt op:</i>	
	$\frac{180}{12 \times 2,0} \times 3,0 = 23$ (kg), dit goed rekenen.	

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

Actieve kool

20 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Er ontstaat zwaveldioxide en dat is een giftig gas.

- er ontstaat zwaveldioxide 1
- dat is een giftig gas 1

Indien een antwoord is gegeven als: 1

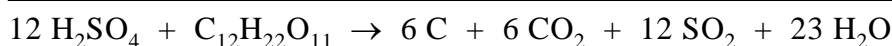
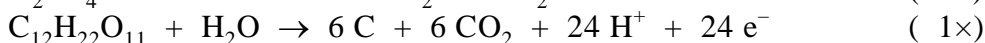
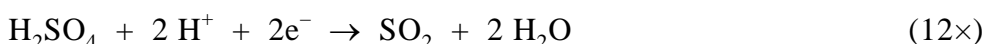
- Er ontstaat zwaveldioxide en dat is giftig.
- Er ontstaan giftige gassen.
- De gassen die vrijkomen zijn slecht voor je / gevaarlijk.
- Er ontstaat zwaveldioxide en dat veroorzaakt zure regen.

Indien een antwoord is gegeven als: 0

- Er ontstaat koolstofdioxide en dat is een giftig gas.
- Er ontstaat koolstofdioxide en dat is een broeikasgas.
- De reageerbuis wordt (te) heet.
- (Geconcentreerd) zwavelzuur is een gevaarlijke stof.
- Water toevoegen aan geconcentreerd zwavelzuur is gevaarlijk.

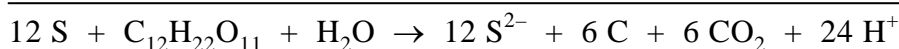
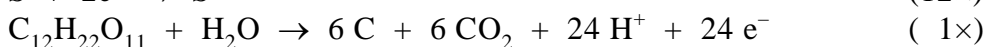
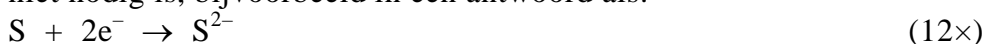
21 maximumscore 3

Een juist antwoord kan als volgt zijn weergegeven:



- juiste vergelijking van de halfreactie van de oxidator 1
- de vergelijking van de halfreactie van de oxidator en de gegeven vergelijking van de halfreactie van de reductor in de juiste verhouding bij elkaar opgeteld 1
- H^+ en H_2O in de totale reactievergelijking weggestreept 1

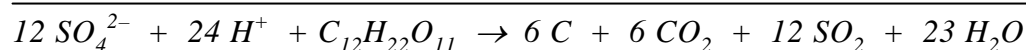
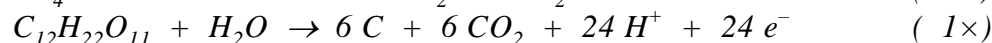
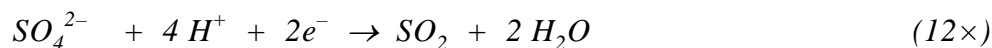
Indien in een overigens juist antwoord een onjuiste oxidator is gekozen, waardoor het wegstrepen van H^+ en H_2O in de totale reactievergelijking niet nodig is, bijvoorbeeld in een antwoord als: 1



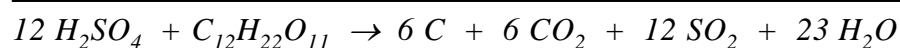
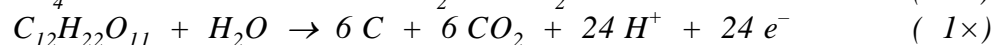
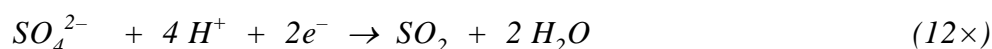
Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

Opmerking

Wanneer één van de volgende antwoorden is gegeven:



of



dit goed rekenen.

22 maximumscore 3

Voorbeelden van juiste of goed te rekenen antwoorden zijn:

- Vang het filtraat op en bepaal hiervan de pH. / Bepaal de pH van het laatste afgietsel. De actieve kool bevatte nog zwavelzuur als de pH lager is dan 7. / De actieve kool bevatte geen zwavelzuur als de pH gelijk is aan 7.
 - Giet (opnieuw) water over (het filter met) de actieve kool en vang het filtraat op. Bepaal hiervan de pH. De actieve kool bevatte nog zwavelzuur als de pH lager is dan 7. / De actieve kool bevatte geen zwavelzuur als de pH gelijk is aan 7.
 - Giet water over (het filter met) de actieve kool. Voeg een bariumchloride-oplossing / loodnitraatoplossing / oplossing met kwik(I)ionen toe aan het filtraat. Als een neerslag ontstaat, bevatte de actieve kool nog zwavelzuur. / Als geen neerslag ontstaat, bevatte de actieve kool geen zwavelzuur.
-
- vang het filtraat op / giet (opnieuw) water over de actieve kool en vang het filtraat op (eventueel impliciet) 1
 - bepaal de pH van de (verkrege)n vloeistof 1
 - als de pH lager is dan 7 bevat de actieve kool nog zwavelzuur / als de pH gelijk is aan 7 bevat de actieve kool geen zwavelzuur meer 1

Vraag	Antwoord	Scores
	of	
	<ul style="list-style-type: none"> • vang het filtraat op / giet (opnieuw) water over de actieve kool en vang het filtraat op (eventueel impliciet) 	1
	<ul style="list-style-type: none"> • voeg aan de (verkrege)n vloeistof een oplossing van een barium-/lood-/kwik(I)-zout toe 	1
	<ul style="list-style-type: none"> • wanneer een neerslag wordt waargenomen, bevatte de actieve kool nog zwavelzuur / wanneer geen neerslag ontstaat, bevatte de actieve kool geen zwavelzuur 	1
	Indien in een overigens juist antwoord bijvoorbeeld bariumnitraat of barium wordt toegevoegd, in plaats van een bariumnitraatoplossing	2
	<i>Opmerkingen</i>	
	– <i>Wanneer een antwoord is gegeven als: „Steek een indicatorpapiertje in het (nog vochtige) residu. Als de pH lager is dan 7 bevat de actieve kool nog zwavelzuur.”, dit goed rekenen.</i>	
	– <i>Wanneer een antwoord is gegeven als: „Giet (opnieuw) water over de actieve kool. Steek een indicatorpapiertje in de suspensie / het mengsel. Als de pH lager is dan 7 bevat de actieve kool nog zwavelzuur.”, dit goed rekenen.</i>	
	– <i>Wanneer een antwoord is gegeven als: „Doe nog wat suiker bij de actieve kool. Als het warm wordt, zit er nog zwavelzuur in.”, dit goed rekenen.</i>	
23	maximumscore 1 Fijngemaakte actieve kool heeft een groter oppervlak / hogere verdelingsgraad (dan niet fijngemaakte actieve kool).	
24	maximumscore 3 Een juist antwoord kan als volgt zijn geformuleerd: Voeg wat actieve kool toe aan de oplossing van de kleurstof (en schud krachtig). Filtreer (vervolgens) de verkregen suspensie / Laat het mengsel bezinken en kijk of de kleur van het filtraat lichter is (geworden) dan de oorspronkelijke oplossing.	
	<ul style="list-style-type: none"> • voeg actieve kool toe aan de kleurstofoplossing (en schud krachtig) 	1
	<ul style="list-style-type: none"> • de suspensie / het mengsel (vervolgens) filtreren / laten bezinken 	1
	<ul style="list-style-type: none"> • vergelijk de oorspronkelijke kleur met de verkregen kleur (van het filtraat) 	1

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

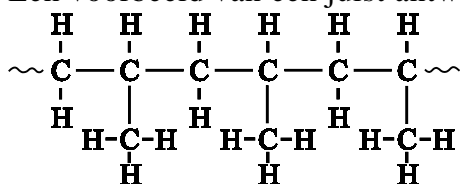
Opmerkingen

- Wanneer een antwoord is gegeven als: „Doe wat actieve kool in een trechter (met filtreerpapier). Giet een kleurstofoplossing over het actieve kool, en kijk of het filtraat lichter is geworden.”, dit goed rekenen.
- Wanneer een antwoord is gegeven als: „Doe de actieve kool bij de oplossing met de rode kleurstof. Filtreer. Giet daarna wat (gedestilleerd) water over (het filter met) de actieve kool. Als er een rood filtraat uit komt, is het een goed adsorptiemiddel.”, dit goed rekenen.

Gist

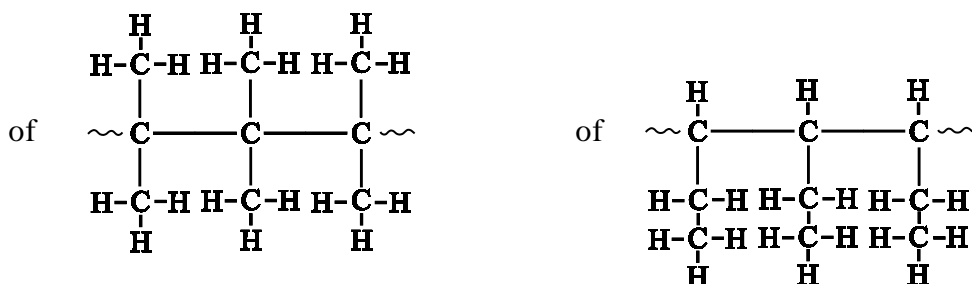
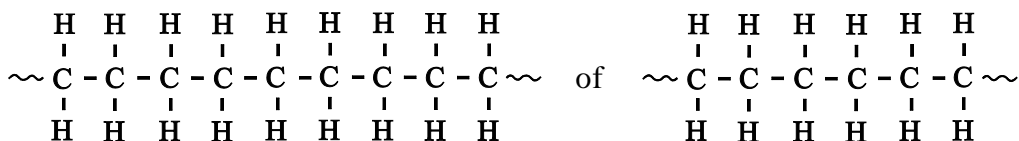
25 maximumscore 3

Een voorbeeld van een juist antwoord is:



- keten van 6 koolstofatomen met enkelvoudige bindingen ertussen 1
- methylgroepen op de juiste wijze aan de keten verbonden 1
- waterstofatomen op de juiste wijze aan de keten verbonden en de uiteinden van de getekende keten aangegeven met • of ~ of – 1

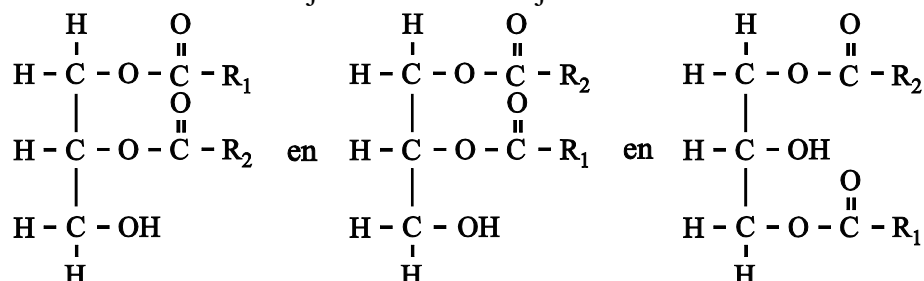
Indien één van de volgende antwoorden is gegeven: 1



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

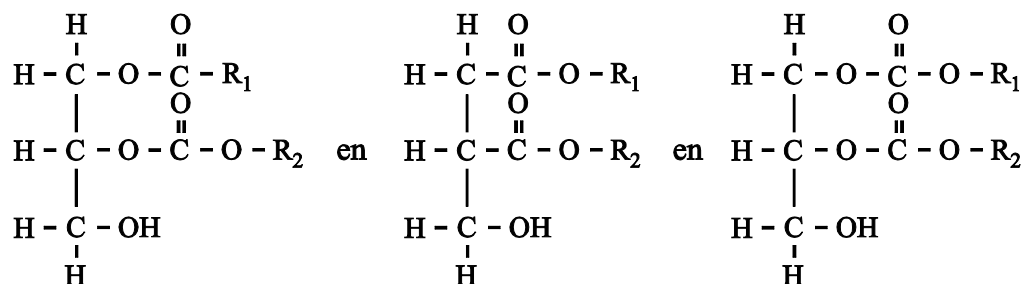
26 maximumscore 2

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:



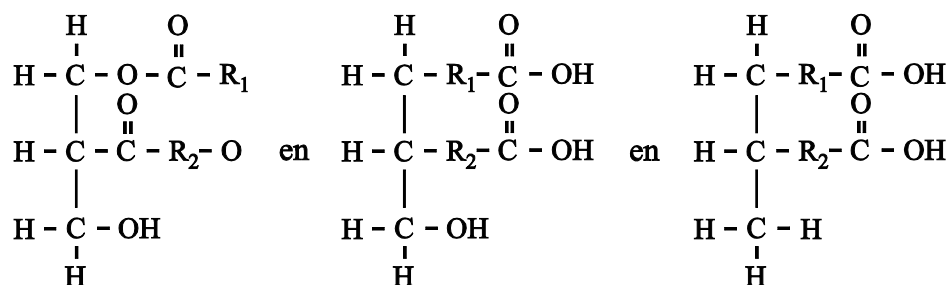
Indien een structuurformule is gegeven waarin (één van) de estergroepen onjuist zijn (is) weergegeven, maar de rest van de structuurformule is juist, zoals bijvoorbeeld in:

1



Indien een structuurformule is gegeven als één van onderstaande:

0



Opmerking

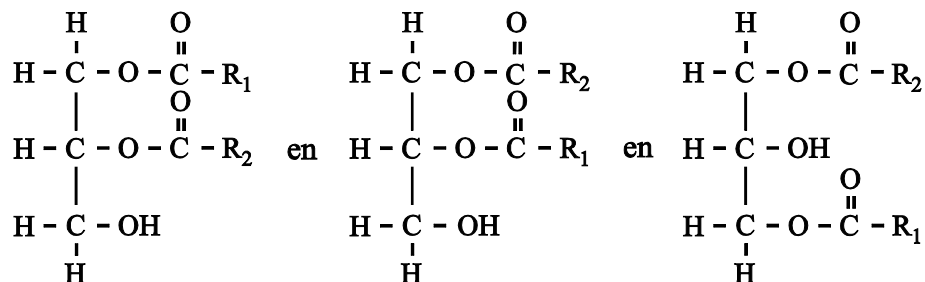
Wanneer in plaats van R_1 de formule $C_{17}H_{35}$ is gebruikt, dit goed rekenen.

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

27 maximumscore 2

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

– Drie di-esters:



– Met twee zuren (1,2) en drie plaatsen (a,b,c) zijn zes combinaties mogelijk (1a2b, 1a2c, 1b2a, 1b2c, 1c2a, 1c2b); hiervan zijn sommige gelijk (1a2b = 1c2b, 1a2c = 1c2a, 1b2a = 1b2c) dus er zijn drie di-esters.

- notie dat de zuren op verschillende plaatsen kunnen binden 1
- het juiste aantal di-esters getekend / schematisch weergegeven of een juiste uitleg die leidt tot het juiste aantal di-esters 1

Indien een antwoord is gegeven als: „ $3 \times 2 \times 1 = 6$, dus 6 isomeren” 1

Indien een antwoord is gegeven als: „De (moleculen van de) zuren kunnen op verschillende plaatsen aan (een molecuul) glycerol worden gebonden, dus zijn er drie isomeren mogelijk.” 1

Indien een antwoord is gegeven zonder uitleg of met een onjuiste uitleg 0

Opmerking

Wanneer een onjuist antwoord op vraag 27 het consequente gevolg is van een onjuist antwoord op vraag 26, dit antwoord op vraag 27 goed rekenen.

28 maximumscore 3

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Bij gist I $19,8 \text{ (cm}^3) - 7,5 \text{ (cm}^3) = 12,3 \text{ (cm}^3)$ en

bij gist II $11,8 \text{ (cm}^3) - 4,0 \text{ (cm}^3) = 7,8 \text{ (cm}^3)$.

- berekening van het aantal cm^3 gas dat bij gist I tussen 10 en 20 minuten is opgevangen: $7,5 (\pm 0,2) \text{ (cm}^3)$ aftrekken van $19,8 (\pm 0,2) \text{ (cm}^3)$ 1
- berekening van het aantal cm^3 gas dat bij gist II tussen 10 en 20 minuten is opgevangen: $4,0 (\pm 0,2) \text{ (cm}^3)$ aftrekken van $11,8 (\pm 0,2) \text{ (cm}^3)$ 1
- hoeveelheden koolstofdioxide afgelezen in één decimaal 1

Indien in een overigens juist antwoord de nul als decimaal niet is opgeschreven, bijvoorbeeld in een antwoord als:

„Bij gist I $19,8 \text{ (cm}^3) - 7,5 \text{ (cm}^3) = 12,3 \text{ (cm}^3)$ en

bij gist II $11,8 \text{ (cm}^3) - 4 \text{ (cm}^3) = 7,8 \text{ (cm}^3)$.” 2

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

29 maximumscore 2

Een juiste berekening leidt, afhankelijk van de bij de vorige vraag afgelezen waarden, tot een uitkomst tussen 31 en 42(%).

- berekening van het verschil in het aantal cm³ gevormd gas: aantal cm³ gas gevormd door gist I verminderen met het aantal cm³ gas gevormd door gist II 1
- berekening van het aantal procent dat de activiteit van gist II lager was dan van gist I: het verschil in aantal cm³ gevormd gas delen door het aantal cm³ gas dat gist I heeft gevormd en vermenigvuldigen met 10²(%) 1

Indien een antwoord is gegeven als: $\frac{7,8}{12,3} \times 10^2 = 63(\%)$ 1

Opmerkingen

- Wanneer een onjuist antwoord op vraag 29 het consequente gevolg is van een fout in het antwoord op vraag 28, dit antwoord op vraag 29 goed rekenen.
- Wanneer in vraag 28 het scorepunt voor het aflezen in één decimaal niet is toegekend en/of een scorepunt is afgetrokken wegens een onjuiste significantie en in vraag 29 de significantie onjuist is, hiervoor in vraag 29 geen scorepunt aftrekken.
- Wanneer in vraag 28 een scorepunt is afgetrokken wegens één of meer rekenfouten, in vraag 29 geen scorepunt aftrekken wegens één of meer rekenfouten.

30 maximumscore 1

Voorbeelden van juiste antwoorden zijn:

- De lijnen lopen (na enige tijd) evenwijdig.
- De lijnen zijn (na enige tijd) even steil.
- Een berekening waaruit blijkt dat (na enige tijd) per tijdseenheid (vrijwel) evenveel gas wordt gevormd.
- De verschillen tussen de hoeveelheden opgevangen CO₂ blijven (na enige tijd) gelijk.

Voorbeelden van onjuiste antwoorden zijn:

- De lijnen lopen (na enige tijd) beide lineair.
- De lijnen lopen (na enige tijd) gelijk.
- Dat zie je aan de steilheid van de lijnen.

Opmerking

Wanneer antwoorden zijn gegeven als: „De lijn van gist II loopt (na enige tijd) evenredig met de lijn van gist I.” of „De lijn van gist II loopt (na enige tijd) even recht als de lijn van gist I.”, dit goed rekenen.

Vraag	Antwoord	Scores
31	maximumscore 2 Een juiste berekening leidt tot de uitkomst $1,9 \cdot 10^{-1}$ (g).	
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van het aantal mol CO_2 dat is ontstaan: 0,18 (g) delen door de massa van een mol CO_2 (44,01 g) 	1
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van het aantal gram $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ dat is ontstaan: het aantal mol $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (= aantal mol CO_2) vermenigvuldigen met de massa van een mol $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (46,07 g) 	1
	of	
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van de massaverhouding $\frac{\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}}{\text{CO}_2} : \frac{(2 \times) 46,07}{(2 \times) 44,01}$ 	1
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van het aantal gram $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ dat is ontstaan: 0,18 (g) vermenigvuldigen met de gevonden massaverhouding $\frac{\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}}{\text{CO}_2}$ 	1

Vaatwasmiddel

32 maximumscore 2

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

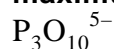
- PVA (moleculen) bevat(ten) OH groepen die waterstofbruggen (met watermoleculen) kunnen vormen.
- PVA (moleculen) bevat(ten) OH groepen. PVA is dus een hydrofiele/polaire stof (evenals water).

- PVA (moleculen) bevat(ten) OH groepen
- er worden waterstofbruggen gevormd (met watermoleculen) / PVA is een hydrofiele/polaire stof

Opmerking

Wanneer het antwoord bestaat uit een juiste tekening waarin één of meer watermoleculen via één of meer waterstofbruggen aan het PVA fragment zijn gebonden, dit goed rekenen.

33 maximumscore 1



Vraag	Antwoord	Scores
34	maximumscore 3	
	Een juiste berekening leidt tot de uitkomst $2,1 \cdot 10^{-2}$ (mol).	
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van de massa van een mol natriumpercarbonaat (157,0 g) berekening van het aantal mol natriumpercarbonaat in een tablet: 2,2 (g) delen door de massa van een mol natriumpercarbonaat berekening van het aantal mol waterstofperoxide: het aantal mol natriumpercarbonaat vermenigvuldigen met 1,5 	<p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>
	Indien een antwoord is gegeven dat neerkomt op $\frac{2,2}{140,0} \times 1,5 = 2,4 \cdot 10^{-2}$ (mol)	2
	Indien een antwoord is gegeven dat neerkomt op $\frac{2,2}{140,0} = 1,6 \cdot 10^{-2}$ (mol)	1
35	maximumscore 2	
	Een juiste berekening leidt tot de uitkomst $6 \cdot 10^{-5}$ (mol L ⁻¹).	
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van de pOH: 14,00 verminderen met 9,8 berekening van de [OH⁻]: $10^{-\text{berekende pOH}}$ 	<p>1</p> <p>1</p>
	of	
	<ul style="list-style-type: none"> berekening van de [H⁺]: $10^{-9,8}$ berekening van de [OH⁻]: $K_w (1,0 \cdot 10^{-14})$ delen door de berekende [H⁺] 	<p>1</p> <p>1</p>
	Indien uitsluitend als antwoord is gegeven: [H ⁺] = $10^{-9,8} = 2 \cdot 10^{-10}$	0
	Indien uitsluitend als antwoord is gegeven: [OH ⁻] = $10^{-9,8} = 2 \cdot 10^{-10}$	0
36	maximumscore 1	
	aminozuren	

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

37 maximumscore 1

glucose

Indien één van de volgende antwoorden is gegeven:

0

- monosacharide(n)
- suiker(s)
- koolhydra(a)t(en)
- maltose

Bronvermeldingen

Waterstofproductie naar: De Ingenieur

Actieve kool naar: www.chemie.uni-ulm.de/experiment/edm0199.html