

Een biogebaseerde grondstof voor plastic

20 maximumscore 3



- alleen $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ voor de pijl 1
- alleen $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ en CO_2 na de pijl 1
- juiste coëfficiënten 1

Opmerking

Wanneer in een overigens juist antwoord structuurformules zijn gebruikt in plaats van molecuulformules, dit goed rekenen.

21 maximumscore 3



- $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_3$ en H_2O voor de pijl en $\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_5$, H^+ en e^- na de pijl 1
- C balans, H balans en O balans juist 1
- ladingsbalans juist 1

Indien het antwoord $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} + 6 \text{e}^- \rightarrow \text{C}_6\text{H}_4\text{O}_5 + 6 \text{H}^+$ is gegeven 2

Indien het antwoord $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_4\text{O}_5 + 2 \text{H}^+ + 2 \text{e}^-$ is gegeven 2

Indien het antwoord $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_4\text{O}_5 + \text{H}^+ + \text{e}^-$ is gegeven 1

22 maximumscore 4

Een juiste berekening leidt tot de uitkomst 2,9 (kg).

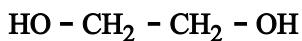
- berekening van het aantal mol HMF in 100 L: $24,5 (\text{g L}^{-1})$ vermenigvuldigen met 100 (L) en delen door de molaire massa van HMF ($126,1 \text{ g mol}^{-1}$) 1
- berekening van de massa van een mol FDCA (bijvoorbeeld met behulp van Binas-tabel 99: 156,1 g) 1
- berekening van het aantal kg FDCA dat maximaal kan ontstaan uit het berekende aantal mol HMF: aantal mol FDCA (= aantal mol HMF) vermenigvuldigen met de berekende molaire massa van FDCA en delen door $1 \cdot 10^3 (\text{g kg}^{-1})$ 1
- berekening van het aantal kg FDCA dat wordt gevormd: het aantal kg FDCA dat maximaal kan ontstaan vermenigvuldigen met 97 en delen door 10^2 1

Opmerking

Wanneer een onjuist antwoord op vraag 22 het consequente gevolg is van een onjuist antwoord op vraag 21, dit antwoord op vraag 22 goed rekenen.

23 maximumscore 2

Een juist antwoord kan als volgt zijn weergegeven:



- structuurformule met twee C atomen en een OH groep 1
- de tweede OH groep aan het andere C atoom en de rest van de structuurformule juist 1

Indien de volgende structuurformule is gegeven $\text{OH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ 1

Indien de structuurformule van methaandiol of 1,2-propaandiol of 1,3-propaandiol is gegeven 1

Indien de structuurformule van etheen is gegeven 0

24 maximumscore 2

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- PEF-moleculen zijn ketenvormig, dus PEF is een thermoplast (en is dus te recyclen). 1
- PEF heeft geen dwarsverbanden/netwerkstructuur en kan dus smelten.
- PEF heeft ketenvormige moleculen / geen dwarsverbanden / geen netwerkstructuur 1
- PEF is een thermoplast / PEF kan smelten 1

Opmerking

Wanneer het volgende antwoord is gegeven: „PEF kan worden gerecycled doordat de polyester door hydrolyse uiteenvalt tot zijn monomeren.”, dit goed rekenen.

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

25 maximumscore 2

Voorbeelden van een juist antwoord zijn:

- PEF mag een biogebaseerd polymeer worden genoemd wanneer stof X/ethaandiol ook biogebaseerd is.
 - Dat hangt ervan af of stof X/ethaandiol biogebaseerd is of niet. Zo niet, dan mag PEF geen biogebaseerd polymeer worden genoemd.
 - Ik vind het beter om PEF een gedeeltelijk biogebaseerd polymeer te noemen omdat alleen FDCA biogebaseerd is.
 - Vergelijken met PET, dat een oliegebaseerd polymeer is, mag PEF wel een biogebaseerd polymeer worden genoemd.
 - PEF mag een biogebaseerd polymeer worden genoemd want het is gebaseerd op HMF.
 - PEF mag een biogebaseerd polymeer worden genoemd want het wordt gemaakt uit biogebaseerde grondstoffen.
 - PEF mag geen biogebaseerd polymeer worden genoemd want stof X/ethaandiol is oliegebaseerd.
-
- een juist argument genoemd 1
 - conclusie in overeenstemming met het gegeven argument 1

Indien uitsluitend is geantwoord dat PEF wel/niet een biogebaseerd polymeer mag worden genoemd zonder argument(en) of met (een) onjuist(e) argument(en)

0