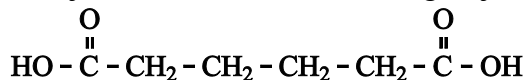


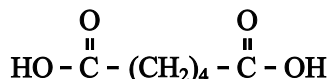
Stanyl®

25 maximumscore 2

Een juist antwoord kan als volgt zijn weergegeven:



of

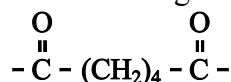


Indien een juiste structuurformule van een alkaandizuur is gegeven met een aantal C atomen dat afwijkt van 6

1

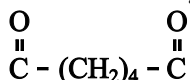
Indien de volgende structuurformule is gegeven:

1



Indien de volgende structuurformule is gegeven:

0



26 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juiste berekening is:

$$\frac{2,0 \cdot 10^4}{198,3} = 1,0 \cdot 10^2 \text{ (eenheden)} \text{ of } \frac{2,0 \cdot 10^4}{198,248} = 1,0 \cdot 10^2 \text{ (eenheden)}$$

- berekening van de massa (in u) van de repeterende eenheid van Stanyl
- berekening van het gemiddelde aantal repeterende eenheden per molecuul: $2,0 \cdot 10^4$ (u) delen door de berekende massa van de repeterende eenheid van Stanyl

1

1

Opmerkingen

– Wanneer een berekening is gegeven als

$$\frac{2,0 \cdot 10^4 - 18,015}{198,3} = 1,0 \cdot 10^2 \text{ (eenheden), dit goed rekenen.}$$

– Wanneer een berekening is gegeven als

$$\frac{2,0 \cdot 10^4 \text{ u}}{198,3 \text{ g mol}^{-1}} = 1,0 \cdot 10^2 \text{ (eenheden), dit goed rekenen.}$$

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

27 maximumscore 2

Een juist antwoord kan als volgt zijn geformuleerd:

Bij Stanyl liggen de waterstofbruggen dichter bij elkaar. / Stanyl bevat (per gram / lengte-eenheid) meer waterstofbruggen dan nylon-6,6. Hierdoor zullen de (keten)moleculen in Stanyl sterker aan elkaar gebonden zijn (dan de moleculen in nylon-6,6). (De smelttemperatuur van Stanyl is dus hoger dan van nylon-6,6.)

- bij Stanyl liggen de waterstofbruggen dichter bij elkaar / Stanyl bevat meer waterstofbruggen 1
- de (keten)moleculen in Stanyl zijn sterker aan elkaar gebonden (dan de moleculen in nylon-6,6) 1

28 maximumscore 2

zone A: 280 - 320 °C

zone B: 305 - 335 °C

zone C: 80 - 120 °C

- zone C: 80 - 120 °C 1
- de overige twee temperatuurtrajecten juist aangegeven 1