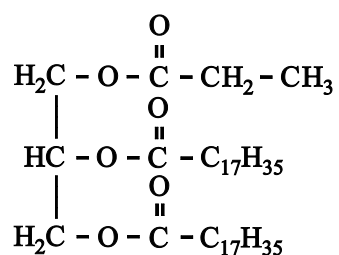


Vraag	Antwoord	Scores
-------	----------	--------

Salatrim, een vet vervanger

24 maximumscore 2

Een juist antwoord kan als volgt zijn weergegeven:



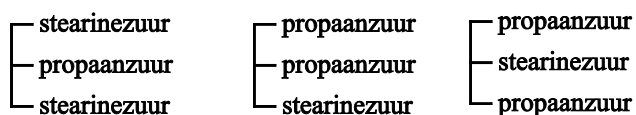
- de drie estergroepen juist weergegeven 1
- de rest van de structuurformule juist weergegeven 1

Opmerking

Wanneer in een overigens juist antwoord het koolwaterstofgedeelte van het propaanoaatdeel is weergegeven als C_2H_5 , dit goed rekenen.

25 maximumscore 3

Een juist antwoord kan als volgt zijn weergegeven:



per juist triglyceride 1

Opmerking

Wanneer behalve $\left[\begin{array}{l} \text{propaanzuur} \\ \text{propaanzuur} \\ \text{stearinezuur} \end{array} \right.$ ook $\left[\begin{array}{l} \text{stearinezuur} \\ \text{propaanzuur} \\ \text{propaanzuur} \end{array} \right.$ is genoemd,

deze twee als één triglyceride rekenen.

Vraag	Antwoord	Scores
26	<p>maximumscore 3</p> <p>Een juist antwoord kan als volgt zijn geformuleerd: De moleculen van glyceryltripropanoaat zijn (veel) kleiner dan die van de overige triglyceriden. De vanderwaalsbindingen/molecuulbindingen (die heersen tussen de moleculen van glyceryltripropanoaat) zijn dus zwakker (dan de vanderwaalsbindingen/molecuulbindingen tussen de moleculen van de overige triglyceriden). Glyceryltripropanoaat heeft (dus) het laagste kookpunt en is het destillaat.</p> <ul style="list-style-type: none">• de moleculen van glyceryltripropanoaat zijn (veel) kleiner dan die van de overige triglyceriden• de vanderwaalsbindingen/molecuulbindingen (die heersen tussen de moleculen van glyceryltripropanoaat) zijn dus zwakker (dan de vanderwaalsbindingen/molecuulbindingen tussen de moleculen van de overige triglyceriden)• glyceryltripropanoaat heeft het laagste kookpunt en is het destillaat	<p></p> <p>1</p> <p>1</p> <p>1</p>