

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

Lichtgevoelige hechtpleister

22 maximumscore 3

- de ester van methanol en (2-)methyl(-2-)propeenzuur
- de ester van methylpropeenzuur en methanol

- stamnaam propeen 1
- achtervoegsel zuur en voorvoegsel methyl 1
- naam methanol 1

Indien in een overigens juist antwoord (2-)methyl-1-propeenzuur als naam is genoemd 2

Opmerking

Ook het antwoord „de methylester van methylpropeenzuur/methacrylzuur” is goed.

23 maximumscore 4

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

De zijgroep van de aminozuureenheid Hypro bevat een OH groep evenals de monomeereenheid II. Dus tussen de zijgroepen van aminozuureenheden van Hypro en de zijgroepen van monomeereenheden II kunnen waterstofbruggen worden gevormd.

De zijgroep van de aminozuureenheid Pro is apolair evenals de zijgroepen van de monomeereenheden I en III. Dus tussen de zijgroepen van aminozuureenheden van Pro en de zijgroepen van monomeereenheden I en III kunnen vanderwaalsbindingen worden gevormd.

- vermelding dat de zijgroep van Hypro en van monomeereenheid II beide een OH groep bevatten 1
- vermelding dat tussen die twee zijgroepen waterstofbruggen kunnen worden gevormd 1
- vermelding dat de zijgroep van Pro apolair is evenals de zijgroepen van de monomeereenheden I en III 1
- vermelding dat tussen zijgroepen van Pro enerzijds en van monomeereenheden I en III anderzijds vanderwaalsbindingen kunnen worden gevormd 1

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

Indien slechts een antwoord is gegeven als: „Alle zijgroepen trekken elkaar aan met vanderwaalsbindingen.”

2

Opmerkingen

- *Wanneer ook de ‘zijgroep’ van Gly als apolair is aangemerkt, dit goed rekenen.*
- *Wanneer in plaats van de waterstofbruggen of de vanderwaalsbindingen is geantwoord: „De zijgroep van de aminozuureenheid Hypro bevat een OH groep en de monomeereenheid II bevat een COOH groep. Dus er kunnen esterbindingen worden gevormd.” dit goed rekenen.*

24 maximumscore 2

Een voorbeeld van een juist antwoord is:

Het ketenpolymeer / de zijgroep(en) bevat(ten) C = C binding(en). Door onderlinge additiereacties tussen deze C = C bindingen uit verschillende ketens ontstaat een netwerkpolymeer.

- vermelding dat het ketenpolymeer / de zijgroep(en) C = C bindingen bevat(ten) 1
- vermelding dat door onderlinge additiereacties tussen deze C = C bindingen uit verschillende ketens een netwerkpolymeer ontstaat 1

Indien in een overigens juist antwoord als type reactie polymerisatie is genoemd 1

Opmerking

Wanneer een antwoord is gegeven als: „Het ketenpolymeer / De zijgroep(en) bevat(ten) C = C bindingen. Door onderlinge additiereacties tussen deze C = C bindingen ontstaat een netwerk.” dit goed rekenen.