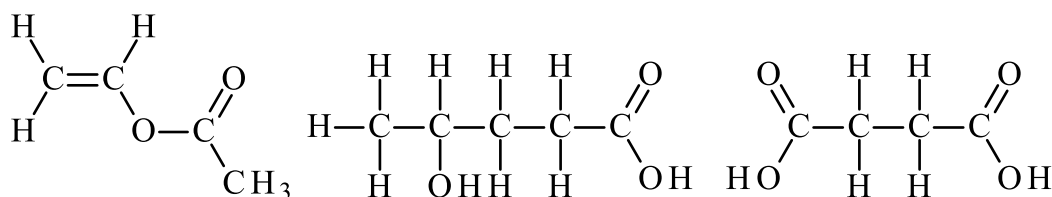


Fragment van polymeerketens

Bekijk de monomeren van figuur 1.

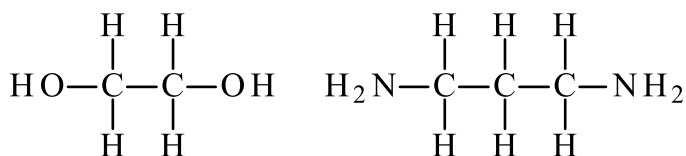
figuur 1



vinylacetaat

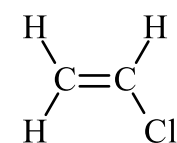
4-hydroxypentaaan zuur

barnsteenzuur



glycol

propaan-1,3-diamine



vinylchloride

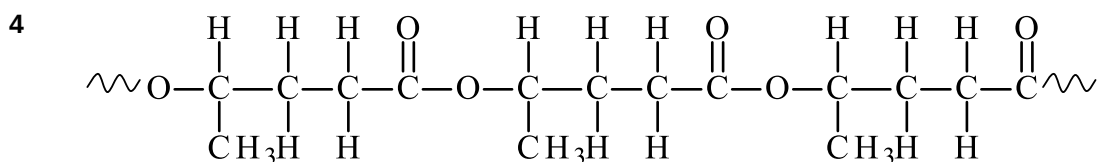
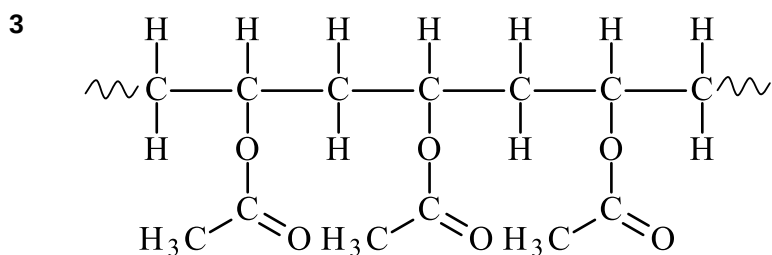
- 1 Vinylacetaat is een ester. Welk alcohol en welk zuur vormen samen deze ester?
- 2 Geef de systematische namen van barnsteenzuur en glycol en vinylchloride.
- 3 Geef de structuurformule van een fragment van het polymeer van vinylacetaat. Dit fragment moet komen uit het midden van het polymeermolecuul en bestaan uit drie monomeereenheden.
- 4 Geef de structuurformule van een fragment van het polymeer van 4-hydroxypentaaan zuur. Dit fragment moet komen uit het midden van het polymeermolecuul en bestaan uit drie monomeereenheden.

- 5 Geef de structuurformule van een fragment van het polymeer van glycol en barnsteenzuur. Dit fragment moet komen uit het midden van het polymeermolecuul en bestaan uit twee monomeereenheden glycol en twee monomeereenheden barnsteenzuur.
- 6 Geef de structuurformule van een fragment van het polymeer van propaan-1,3-diamine en barnsteenzuur. Dit fragment moet komen uit het midden van het polymeermolecuul en bestaan uit twee monomeereenheden barnsteenzuur en twee monomeereenheden propaan-1,3-diamine.
- 7 Geef de structuurformule van een fragment van het copolymeer van vinylchloride en vinylacetaat. Dit fragment moet komen uit het midden van het copolymeermolecuul en bestaan uit twee monomeereenheden vinylchloride en twee monomeereenheden vinylacetaat.
- 8 Geef de structuurformule van het polymeer van vinylacetaat.
- 9 Geef de structuurformule van het polymeer van 4-hydroxypentaaanzuur.
- 10 Geef de structuurformule van het polymeer van propaan-1,3-diamine en barnsteenzuur.

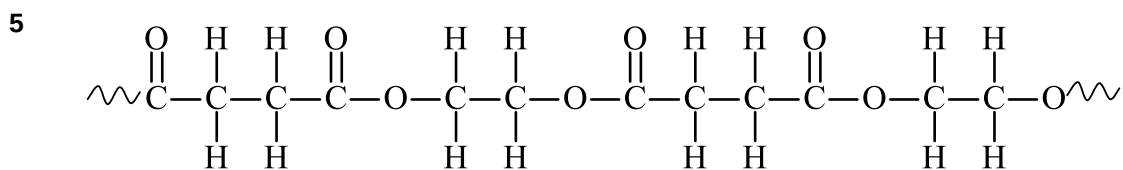
Uitwerkingen

1 De ester van ethenol en ethaanzuur

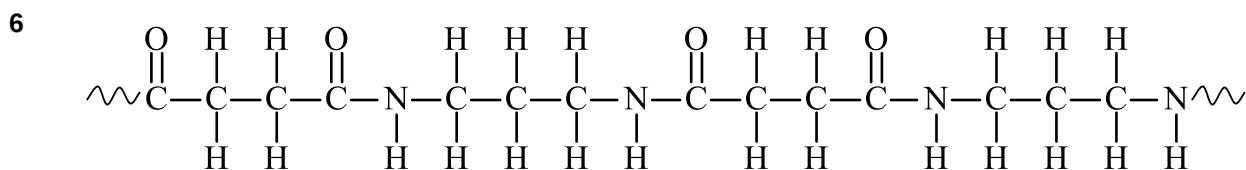
2 Butaandizuur, ethaan-1,2-diol en chlooretheen



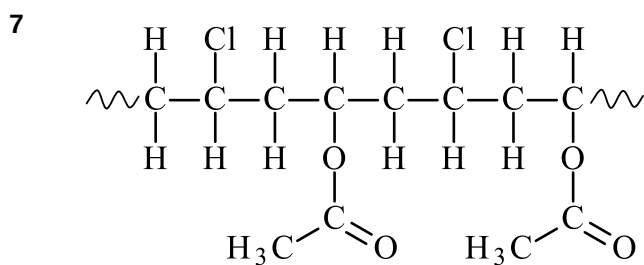
Let bij condensatiepolymeren op het begin en eind!



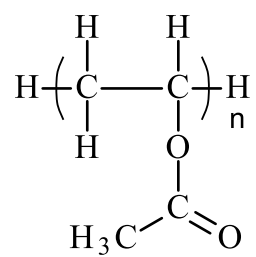
Let bij condensatiepolymeren op het begin en eind!



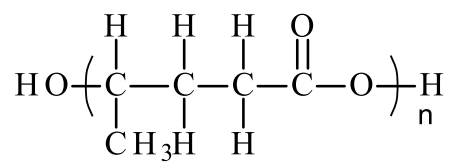
Let bij condensatiepolymeren op het begin en eind!



8



9



10

