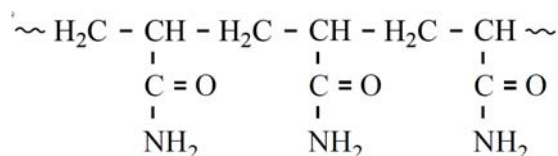


Acrylamide

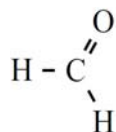
- 20
- de massa van een polyacryl-eenheid = $(3 \times 12,01 + 5 \times 1,008 + 16,00 + 14,01)$
= 71,08 u
 - zo'n eenheid kan (gemiddeld) binden : $100 \times 71,08 = 7108$ u aan H₂O-moleculen
dat zijn : $(7108 / 18,02) = 394,5$ H₂O-moleculen
 - afgerond op 2 significante cijfers : $3,9 \times 10^2$ H₂O-moleculen

21



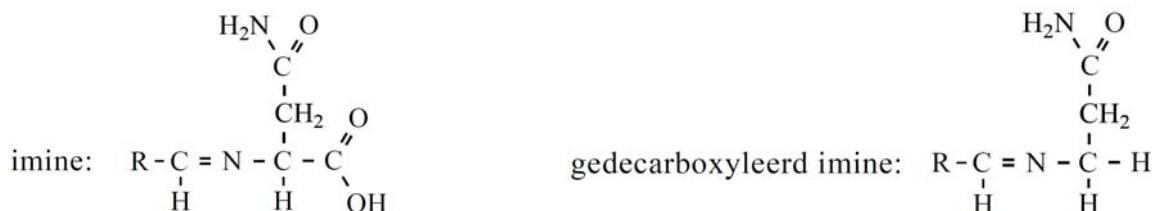
- 22
- In een molecuul N,N-methyleen-bisacrylamide zijn 2 C = C bindingen aanwezig. Die 2 bindingen kunnen polymeriseren in twee verschillende ketens. Er ontstaan dan ketens met vertakkingen : er ontstaat een netwerkpolymeer.

23



- 24
- Als de vorming van N-methylolacrylamide uit acrylamide en methanal (stof X) een evenwichtsreactie is dan kan er acrylamide teruggevormd zijn.
- 25
- Als bovenstaande veronderstelling juist is, moet er ook methanal (stof X) in het mengsel aanwezig zijn. Dat moet je dan onderzoeken.

26



- 27
- Proef 1 : verhit een afgewogen hoeveelheid aardappelpuree een bepaalde tijd.
Proef 2 : voeg aan een gelijke hoeveelheid aardappelpuree asparaginase toe.
Laat de asparaginase enige tijd inwerken en verhit de puree dan even hoog en lang als bij proef 1.
Bepaal voor beide hoeveelheden puree hoeveel acrylamide er aanwezig is.