

Zelfbruiners

- 10 De dubbele binding in het molecuul verdwijnt. Het is een additiereactie.
- 11 Er moet een vrije NH_2 -groep aanwezig zijn.
Het aminozuur kan lysine zijn. Er zijn ook andere mogelijkheden (zie tabel 67C).
- 12 H_2O
- 13 Het DHA reageert met keratine en wordt aan het evenwicht onttrokken.
Het evenwicht loopt af naar links.
- 14 - de massa van 1,0 L zelfbruinlotion = $8,4 \cdot 10^2$ g
- 4,2 % van $8,4 \cdot 10^2 = (4,2 / 100) \cdot 8,4 \cdot 10^2 = 35,3$ g DHA
- dat is : $(35,3 / 90,08) = 0,39$ mol DHA dus : $[\text{DHA}] = 0,39 \text{ mol L}^{-1}$
- 15 Er is dan op de huid op sommige plaatsen meer zelfbruiner aanwezig dan op andere plaatsen. Er worden op die plaatsen meer melanoïden gevormd. De kleur zal bruiner zijn.