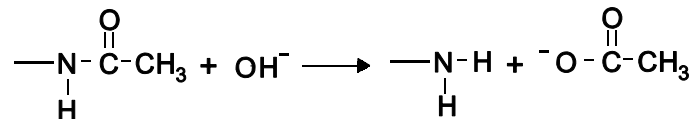


## Chitosan

5.



Er ontstaat een ethanoaat-ion. (acetaat-ion)

6. 2-amino-3,4,5,6-tetrahydroxyhexanal

7. 0,38 g chitosan  $\rightarrow$  35 cm<sup>3</sup> N<sub>2</sub> = 35/25 = 1,4 mmol N<sub>2</sub>  
in 0,38 g chitosan zit dus : 1,4 mmol NH<sub>2</sub> en dus ook 1,4 mmol C<sub>6</sub>H<sub>11</sub>NO<sub>4</sub>  
dat is : 1,4 x 10<sup>-3</sup> x (72 + 11 + 14 + 64) = 1,4 x 10<sup>-3</sup> x 161 = 0,225 g

blijft over voor C<sub>8</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>5</sub> : (0,38 - 0,225) = 0,155 g  
dat is : 0,155 / (96 + 13 + 14 + 80) = 0,155/203 = 0,76 mmol C<sub>8</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>5</sub>

m mmol C<sub>8</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>5</sub> : n mmol C<sub>6</sub>H<sub>11</sub>NO<sub>4</sub> = 0,76 : 1,4  
m : n = 0,76 : 1,4 = 1,0 : 1,8 (of : 1,0 : 1,9)