

Suiker aantonen



- 36 De lineaire structuur reageert met het Tollens reagens en wordt dus weggenomen. Daardoor loopt het evenwicht af naar rechts en wordt uiteindelijk alle glucose omgezet.

37



- 38 De H^+ -ionen in een zure oplossing reageren met NH_3 tot NH_4^+ .
Er zijn dan geen NH_3 moleculen meer om tot zilvernitride te reageren.

- 39 Proef A : Ook andere stoffen dan glucose hebben een $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ - \text{C} = \text{O} \end{array}$ -groep en geven een zilverspiegel met Tollens reagens.

Proef B : Hier is aangetoond dat er uit de witte vaste stof glucose is ontstaan. Er is daarmee nog niet aangetoond dat de witte vaste stof sacharose is.

Proef C : $185 \text{ }^\circ\text{C} = (185 + 273) = 458 \text{ K}$

De smelttemperatuur komt overeen met die van sacharose.

De witte vaste stof is vrijwel zeker sacharose.