

Experimentelle Untersuchungen von Stärke

1. **Herstellen von Stärkekleister:** 1g Stärke wird mit Wasser vermischt, bis ein dicker Brei entsteht. Diesen gießt man in 100ml nahezu siedendes Wasser.

2.

<i>a) Stärkenachweis</i>	<i>b) Prüfen mit Fehlingscher Lösung</i>	<i>c) Stärkehydrolyse</i>
ca. 1ml Stärkekleister auf 10ml verdünnen, zu 2ml einige Tropfen Iod-Kaliumiodidlösung zugeben vorsichtig erwärmen und im Wasserbad wieder abkühlen	zu 2ml verdünntem Stärkekleister je 2ml Fehling I und II zugeben und erwärmen	50 ml Stärkekleister mit 1ml konz. Salzsäure versetzen und vorsichtig bis zum Sieden erhitzen im Abstand von einigen Minuten Proben entnehmen, abkühlen und damit Versuch a) und b) wiederholen (Variante: anstatt Salzsäure Enzympräparat verwenden)
Beobachtungen:		
Auswertung:		

3. **Aufgabe:** Bei einer Amylose wurde die durchschnittliche molare Masse mit $M = 48600\text{g/mol}$ bestimmt. Berechnen Sie die durchschnittliche Anzahl von Glucoseeinheiten pro Molekül!