Anfängerpraktikum der Fakultät für Physik, Universität Göttingen

Versuch Kapillarität und Viskosität Protokoll

Praktikant: Michael Lohmann

Felix Kurtz

E-Mail: m.lohmann@stud.uni-goettingen.de

felix.kurtz@stud.uni-goettingen.de

Betreuer: Martin Ochmann

Versuchsdatum: 26.05.2014

Testat:		

Inhaltsverzeichnis

Inhaltsverzeichnis

1	Einleitung	3
2	Theorie	3
3	Durchführung	3
4		3 3
5	Diskussion	3

Aufhängung einzelner Gewichte bei unterschiedlichen Flüssigkeiten	5000mg	500mg	$50 \mathrm{mg}$
Dest. Wasser	10cm		1cm
Äthylenglykol		9cm	3cm
Methylalkohol	8cm	4cm	

1 Einleitung

In diesem Versuch haben wir uns mit zwei wichtigen Eigenschaften von Flüssigkeiten beschäftigt:

• Kapillareffekt: hervorgerufen durch Adhäsion und Kohäsion

• Viskosität: die Fließfähigkeit

Kapillareffekt ist eine Eigenschaft aller Flüssigkeiten. Er beruht auf der Adhäsion und Kohäsion. Eine weitere wichtige Eigenschaft von Flüssigkeiten ist

2 Theorie

3 Durchführung

4 Auswertung

4.1 Dichte der Flüssigkeiten

Um die Dichte von Methylalkohol und Äthylenglykol zu bestimmen, wurde die Moor'sche Waage verwendet. Sie basiert auf dem archimedischen Prinzip und misst über den Auftrieb, den ein (bekannter) Körper in einer unbekannten Flüssigkeit erfährt, deren Dichte. Sie ist so konzipiert, dass die Dichte

4.2 Oberflächenspannung

Daraus lässt sich die Oberflächenspannung der drei Flüssigkeiten bestimmen. Sie berechnet sich aus der Formel ??.

5 Diskussion

Auf grund von fehlender Zeit schafften wir es leider nicht, die Messung der Ausflusszeit des mittleren Kapillars zu bestimmen. Da wir jedoch die Messungen des kleinen und großen Kapillars durchführen konnten, haben wir wenigstens einen Eindruck, wie die Kapillardicke mit der Ausflussgeschwindigkeit zusammenhängt.

Flüssigkeit	Kapillar	mittlere Steighöhe [cm]
	grün	1.45 ± 0.04
Destiliertes Wasser	blau	2.327 ± 0.035
	braun	3.23 ± 0.04
	grün	0.85 ± 0.04
Äthylenglykol	blau	1.383 ± 0.022
	braun	1.98 ± 0.06
	grün	0.517 ± 0.022
Methylalkohol	blau	0.98 ± 0.10
	braun	1.33 ± 0.04

Tabelle 1: Steighöhe unterschiedlicher Flüssigkeiten in unterschiedlichen Kapillaren