

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**

<b>1</b>	<b>Einleitung</b>	<b>3</b>
<b>2</b>	<b>Theorie</b>	<b>3</b>
<b>3</b>	<b>Durchführung</b>	<b>3</b>
<b>4</b>	<b>Auswertung</b>	<b>3</b>
4.1	Dichte der Flüssigkeiten . . . . .	3
4.2	Oberflächenspannung . . . . .	3
<b>5</b>	<b>Diskussion</b>	<b>4</b>

Aufhängung einzelner Gewichte	5000mg	500mg	50mg	Dichte [kg/m <sup>3</sup> ]
Dest. Wasser	10cm		1cm	997 <sup>1</sup>
Äthylenglykol	10cm	9cm	3cm	1088
Methylalkohol	8cm	4cm		837

## 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 einer unbekannten Flüssigkeit sich so errechnet:

$$\rho_F = \frac{\sum_{i=1}^n m_{F,i} \cdot r_{F,i}}{\sum_{i=1}^n m_{W,i} \cdot r_{W,i}} \cdot \rho_W \quad (1)$$

Dabei ist  $m_{F,i}$  die i-te Masse der Flüssigkeit F, welche im Abstand  $r_{F,i}$  angehängt wurde.

### 4.2 Oberflächenspannung

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

---

<sup>1</sup>nach Gerthsen Physik, 24. Auflage, Springer- Verlag, ISBN: 978-3-642-12893-6, S. 258, Tabelle 6.4

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

**Tabelle 1:** Steighöhe unterschiedlicher Flüssigkeiten in unterschiedlichen Kapillaren

## 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.