Vakuum

Anfängerpraktikum für B.Sc. Physik _{Teil II}

AJELLO PATRICK Matr. 03731453 LUIS WALTHER Matr. 03728424

21.01.2021

Contents

1 Abstract				
2	Gru	ındlagen	1	
	2.1	Eigenschaften eines idealen Gaases	1	
		2.1.1 Grundgleichung der Kinetischen Gastheorie	1	
		2.1.2 Mittlere freie Weglänge	1	
		2.1.3 Wärmeleitung	2	
		2.1.4 Viskosität eines idealen Gases	2	
		2.1.5 Druckmessung	2	
	2.2	Vakuumstechnische Begriffe	2	
	2.3	Gasströmung und Leitwerte	3	
	2.4	Pirani-Manometer	4	
3	Exp	perimentelles Vorgehen	4	
	3.1	Kalibrierung des Pirani-Manometers	4	
	3.2	Saugvermögen der Pumpe	5	
	3.3	Effektives Saugvermögen der Pumpe	5	
4	Dis	kussion	6	
	4.1	Kalibrierkurve	6	
	4.2	Saugvermögen der Pumpe	8	
	4.3	Effektives Saugvermögen der Pumpe	9	
	4.4	Fragen	11	
		4.4.1 Frage 1	11	
		4.4.2 Frage 2	11	
		4.4.3 Frage 3	11	
5	Anl	O .	11	
	5.1	Fehlerechnung	11	
		5.1.1 kalibrierkurve	11	
		5.1.2 Saugvermögen der Pumpe	12	
		5.1.3 Effektives Saugvermögen der Pumpe	12	
	5.2	Literaturverzeichnis	12	
	5.3	Bilderverzeichnis	12	
	5.4	Daten	13	

1 Abstract

2 Grundlagen

In diesem Versuch werden wir verschiedene Vakuums Techniken benutzen um die Eigenschaften von Idealen Gasen zu untersuchen. Wichtig ist dabei dass Luft sich, bei den gegebenen Drücken wie ein ideales Gas verhält. Das konzept von Vakuum muss auch klar sein: ein echtes Vakuum wäre ein komplett leerer Raum, was nicht realisierbar ist, aber annährbar.

2.1 Eigenschaften eines idealen Gaases

Ideale Gase folgen der sogenannten idealen Gasgleichung:

$$p \cdot V = n \cdot R \cdot T = N \cdot k_B \cdot T \tag{1}$$

mit p[Pa] der Druck, V[m³] dem Volumen, n[mol] der Anzahl an Mol, R $\approx 8,312^{J/molK}$ der Universellen Gaskonstante, T[K] der Temperatur, N der Teilchenzahl und $k_B \approx 1,381 \cdot 10^{-23J/K}$ der Boltzmann-Konstante. Eine mol eines Stoffes enthält eine Anzahl an teilchen gleich der Avogadro-Konstante N_A . Es gilt der Zusammenhang $R = N_A \cdot k_B$

2.1.1 Grundgleichung der Kinetischen Gastheorie

Auf Molekularer Ebene fliegen alle Teilche in einem Gas mit verschiedenen geschwindigkeit umher. Zur vereinfachung wird der mittlere Wert $\bar{v} = \sqrt{\bar{v}^2}$ benutzt. Man kann zeigen dass auf die Wände der folgende Druck wirkt

$$p = \frac{1}{3}\rho \cdot m \cdot \bar{v^2} \tag{2}$$

Zusammen mit Gleichung 1 ergibt sich

$$E_{kin} = \frac{1}{2}m \cdot \bar{v^2} = \frac{3}{2}k_B \cdot T \tag{3}$$

Im Mittel gilt also eine Proportionalitäts zwischen Kinetischer Energie und Temperatur eines Moleküls.

2.1.2 Mittlere freie Weglänge

Gasmoleküle kollidieren nicht nur mit den Wänden ihres behälters, sonder auch mit anderen Teilchen. Mit $Mittlerer\ freier\ Weglänge(\lambda)$ bezeichnet man die Strecke die die Teilchen im Mittel zurücklegen bevor sie Kollidieren.

$$\lambda = \frac{1}{\sqrt{32\rho F}} \tag{4}$$

mit F den Querschnitt eines Moleküls und ρ die Teilchendichte.

2.1.3 Wärmeleitung

Der Wärmestrom zwischen zwei Platten ist proportional zum Temperaturunterschied ΔT und zur Wärmeleitungskonstante κ des Gases

$$P \propto \kappa \cdot \Delta T \tag{5}$$

Aus der kinetischen Gastheorie folgt dann für nicht zu kleine Drücke

$$\kappa = \frac{1}{2}\lambda \cdot \rho \cdot k_B \cdot \bar{v} \tag{6}$$

Mir λ aus Gleichung 4 folgt dann $\lambda \propto 1/\rho$, d.h κ ist unabhängig von der Gasdichte. Bei kleinen Drücken wird λ aber gleich oder größer als der Abstand zwischen den Platten und damit folgt dass $\kappa \propto \rho$. Diese Eigenschaft nutzen wir in diesem Experiment beim Piranimanometer aus.

2.1.4 Viskosität eines idealen Gases

Für die Viskosität eines idealen Gases gilt

$$\nu = \frac{1}{3}\lambda \cdot \rho \cdot m \cdot \bar{v} \tag{7}$$

Bei Drücken von über 1 h Pa wird auch die Viskositä
t ν unabhängig von der Dichte. Dann gilt auch
 $\nu \propto \rho$

2.1.5 Druckmessung

Die direkte Methode Druck zu messen ist die Kraft zu messen die auf eine Fläche ausgeübt wird. Dafür kann man zum Beispiel ein Quecksilbermanometer oder ein Membran-Manometer benutzen. Andere Arten von Manometer sind Wärmeleitungsmanometer wie das Piranimanometer in diesem Experiment, Kaltkathodenmanometer und Ionisationsmanometer. All diese Instrumente müssen vor der benutzung vor kalibriert werden.

2.2 Vakuumstechnische Begriffe

Eine Vakuumapparatur besteht aus einem Rezipienten der zu evakuieren ist und einer Pumpe. In diesem Versuch wird eine Drehschieberpumpe benutzt die aus 2 Rotoren besteht die durch Schieber und dass sich drehen die abgesaugte Luft raus schieben. Es wird üblicherweise ein Endvakuum von 10^{-3} hPa und niedriger erreicht. Dieses Vakuum wird als Feinvakuum klassifiziert. Am Anfang des Saugvorgangs befinden wir uns noch im Grobvakuum (1-1000hPa). Höhere Arten von Vakuum werden nicht erreicht.

Die Saugleistung einer Pumpe $Q_p = \frac{p \cdot V}{dt}$ ist bei der Drehschiebepumpe über einen Bereich proportional zum Druck.

$$Q_p = S \cdot p \tag{8}$$

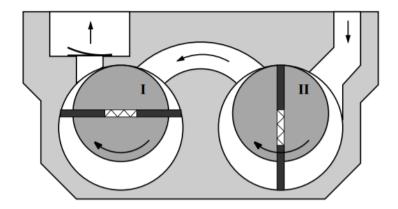


Figure 1: Drehschiebepumpe im Schnitt

S ist das Saugvermögen. Es gilt also

$$\frac{d(p \cdot V)}{dt} = S \cdot p \tag{9}$$

Das Saugvermögen kann aber praktisch nie ganz ausgenutzt werden weil es begrenzt wird von den kleinen leitwerten von Rohren, Engstelle, usw. Für das effektive Saugvermögen gilt

$$\frac{1}{S_{eff}} = \frac{1}{S} + \frac{1}{L_1} + \frac{1}{L_2} + \dots \tag{10}$$

mit $L_{1,2,...}$ die Leitwerte der hintereinander geschalteten Komponenten. Seien S_{eff} und V überall konstant dann bekommt man durch Integration der Gleichung 9.

$$p(t) = p_0 \cdot exp(-\frac{S_{eff}}{V} \cdot t) \tag{11}$$

 S_{eff} ist normalerweise auf großen Bereichen nicht konstant aber man kann Gleichung trotzdem auf kleine bereiche anwenden wo S_{eff} annähernd konstant ist.

2.3 Gasströmung und Leitwerte

Bei hohen Drucken kann man Gas als zähes Medium sehen und das Hagen-Poiseuillsche Gesetz anwenden. Wenn man statt dem Volumenstrom durch das Rohr den Gasmengenstrom betrachtet erhält man die Formel

$$Q = p(x) \cdot \frac{\pi \cdot d^4}{128 \cdot \eta} \cdot \frac{dp}{dx} \tag{12}$$

mit d
 Rohrdurchmesser. Da die strömende Menge des Gases im ganzen Rohr konstant sein muss ist Q
 unabhängig von x. Daraus folgt $p(x) \cdot \frac{dp}{dx}$ muss konstant sein. Mann kann schreiben

$$Q = \frac{\pi \cdot d^4}{128 \cdot \eta \cdot l} \cdot \bar{p} \cdot \Delta p = L \cdot \Delta p \tag{13}$$

mit L dem Leitwert des Rohrs

$$L = \frac{\pi \cdot d^4}{128 \cdot \eta \cdot l} \cdot \bar{p} \tag{14}$$

Bei niedringen Drücken wird die Gleichung 14 ungültig und wenn man λ mit dem Rohrdurchmesser ersetzt erhält man

$$L = \sqrt{\frac{\pi \cdot k_B \cdot T}{18 \cdot m}} \cdot \frac{d^3}{l} \tag{15}$$

In unseren Laborbedingungen bei 20C gilt dann

$$L = 121 \frac{m}{s} \cdot \frac{d^3}{l} \tag{16}$$

Im dritten Teil unseres Experimentes haben wir einen Aufbau mit einer Reihenschaltung von Rohren, dort gilt

$$\frac{1}{L_{gesamt}} = \frac{1}{L_1} + \frac{1}{L_2} + \dots {17}$$

2.4 Pirani-Manometer

In der Messröhre befindet sich ein dünner Draht (in unserem Versuch Wolframdraht mit $10\mu m$ durchmesser). Seine Temperatur und damit sein Widerstand wird konstant gehalten. Die Leistung die dafür gebraucht wird ist dann proportional zur Wärmeleitfähigkeit des Gases. gemessen wird der Strom I.

3 Experimentelles Vorgehen

3.1 Kalibrierung des Pirani-Manometers

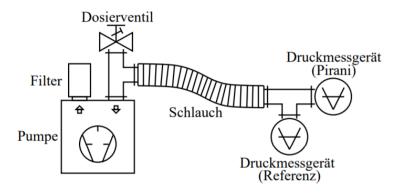


Figure 2: Aufbau zur kalibrierung des Pirani-Manometers

Nach dem Aufbau des Versuchs wie im folgenden Bild, den wert des Stroms bei mindestens 20 verschiedenen Drücken messen. Die Pumpe einschalten bis man auf einen konstanten druck kommt. Bei kleinen Drücken wird dies nur erreicht wenn man die Pumpe anlässt. Bei höheren Drücken die Pumpe zwischen Messungen ausmachen. Durch das Dosierventil kann Luft rausgelassen werden.

3.2 Saugvermögen der Pumpe

Man schließt die Pumpe wie in der folgenden Figur an einen Kolben an und misst die Zeit die gebraucht wird um 80ml Volumen auszusaugen. Der Dreiwegehahn ermöglicht es uns Messungen zu haben die nicht von dem Einschaltungsprozess der Pumpe und der Luft die im Schlauch zwischen pumpe und Kolben ist, verfälscht sind. Der Hahn wird erstmal zu gehalten, dies ermöglicht der Pumpe einen konstanten druck im Hahn zu kreieren, der dann, wenn man den dreiwegehahn dreht an dem Kolben zieht.

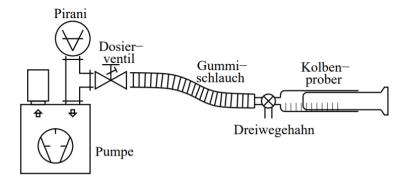


Figure 3: Aufbau zur messung des Sehvermögens der Pumpe

3.3 Effektives Saugvermögen der Pumpe

Ein Mssing- Rezipient wird wie in der Figur mit 3 verschiedenen Verbindungsrohren ausgepumpt. Das Volumen vom Messing Behälter beträgt $V = (3, 0 \pm 0, 1)dm^3$. Die verbidungen sind:

- Schlauch mit 22mm durchmesser über 2 Minuten.
- Schlauch mit Kapillare mit $(2,0\pm0,1)mm$ Durchmesser und $(9,5\pm0,2)cm$ Länge über 8 Minuten.
- Schlauch mit Kapillare mit $(3,0\pm0,1)mm$ Durchmesser und $(9,5\pm0,2)cm$ Länge über 6 Minuten.

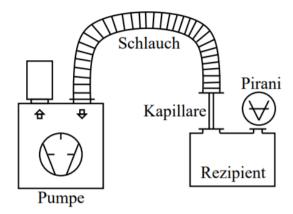
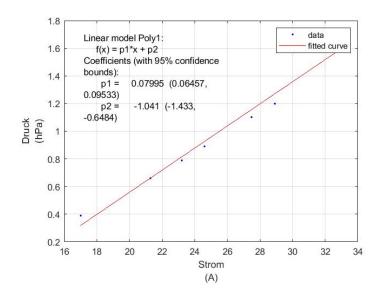


Figure 4: Aufbau zur messung effektiven Sehvermögens der Pumpe

4 Diskussion

4.1 Kalibrierkurve

Die Kalibrierkurve kann in verschieden Bereiche geteilt werden, von besonderem Interesse ist der Bereich zwischen 20 und 55 Ampere, da wir dort unsere Messungen für das Saugvermögen durchgefürt haben. Einen ersten Bereich ist der zwischen 17 und 34 A, dort sieht man ein lineare Abhangigheit zwischen Druck und Strom.



Wir haben eigentlich noch Messungen die unter diesem Bereich liegen aber wegen der geringen Anzahl (n=2), der nichtlinearität des Anstieg und da sie nicht für die Kalibrierung relevant sind, da unsere Messungen weit entfernt sind, wird dieser Bereich bis auf weiteres ignoriert.

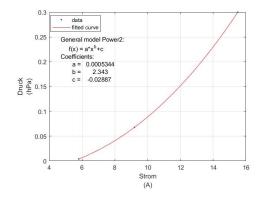


Figure 5: Kalibrierungskurve I<17A. Keine wirkliche statistische relevanz wegen n=3, aber ist für Aufgabe 3 notwendig

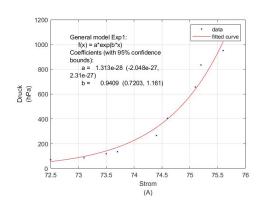
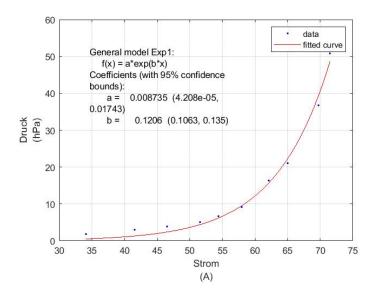


Figure 6: Kalibrierungskurve I>74A

Ein zweiter Bereich der von interesse ist, ist der zwischen 34 und 72 Ampere, dort ist der Wachstum exponentiell.



In dem bereich danach wächst der Druck sehr stark an, fast so als waeren wir nahe an einer Singularitaet.

Man kennt den zusammenhang zwischen Leistung P und Stromstärke $P=RI^2$ mit den gegeben widerstands $\Omega 44$. Um den Strom auszurechnen stellen wir die zwei Gleichungen die wir durch den Fit gewonnen haben nach I um. Wir erhalten dann

$$\begin{cases} I(p) = \frac{p+1.041}{0.07995} & 17 \le I \le 34\\ I(p) = \frac{1}{0.1206} \ln \frac{p}{0.008735} & 34 \le I \le 72 \end{cases}$$
 (18)

Die bereiche haben natürlich keine scharfen grenzen wie es hier in den Formeln aussieht. Dass ist aber für dieses experiment von weniger Bedeutung. Es ist uns jetzt möglich durch die Fehler von dem Druck die Fehler der Leistung zu berechnen. Es sind vom Hersteller 2 Unsicherheiten angegeben. Für das Grobvakuum ist der Gesamtfehler $\Delta p_g = 0.08 \cdot p$. Für das Feinvakuum 20% p + 2Digits und eine Auflösung von A=0.001hPa.

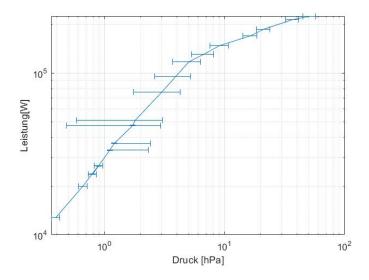


Figure 7: Leistung als Funktion vom Druck. Doppellogaritmische Skala

Im unteren Bereich, bis zum Druck von 1 hPa sieht man aus dem Graphen sofort dass es linear ist. Im Bereich 1-10 hPa findet man immer noch ein wenig von diesem Verhalten, auch wenn weniger markant, danach ist die linearität nicht mehr vorhanden. De Vermutung ist dass das Verhalte sich zwischen Grob und Feinvakuum verandert und die zone zwischen 1-10 hPa eine Transitionszone ist mit gemischtem verhalten. Die Fehler der Leistung sind extrem klein. Das ist so weil für größeren Werte von dem Druck als Fit eine exponentialkurve benutzt würde, nach dem strom umgestellt gibt dass eine logarithmische kurve die nach p abgeleitet auf einen 1/p Term im F ehler führt. Daraus folgt dass der Fehler invers proportional zu p ist. Es kann sein dass gaußsche Fehlerfortpflanzung in diesem Falle nicht die beste Lösung ist da dass auf so extrem kleine Fehler führt.

4.2 Saugvermögen der Pumpe

Das Saugvermoegen der Pumpe wurde durch die Formel 9 berechnet. $\partial V/\partial t$ wird hier zu $\Delta V/\Delta t$ diskretisiert. Wir erhalten so de folgende Formel

$$S = \frac{V \cdot p_0}{t \cdot p} \tag{19}$$

mit $p_0 = 960mbar$ dem Normaldruck in Garching. In

Table 1: Ergbnisse bei konstantem Strom

p[hPa]	$\Delta t[s]$	$\mathbf{S} \ \left[m^3/h \right]$
$0,6699\pm0,1040$	$247,7333\pm1,0000$	$1,2470\pm0,5436$
$1,2536\pm 1,2117$	$112,1133\pm0,5000$	$1,6919\pm0,4639$
$1,3671\pm1,2103$	$49,8200\pm0,2500$	$6,5447\pm1,4884$
$4,6779\pm1,3160$	$35,5967\pm0,2500$	$4,6175\pm0,3582$

In der folgenden tabelle sehen wir den zusammenhang zwischen vier verschiedenen Drücken und dem Saugvermögen. Gemittelt erhalten wir als Saugvermögen $(3,5253 \pm 0,7135)^{m^3/h}$, was im Mittel recht gut mit der Herstellerangabe von $3,7^{m^3/h}$ übereinstimmt. Man muss aber feststellen dass alle einzelnen errechneten Werte von S recht weit entfernt davon sind und mit nur 4 Messunge es schwer is zu behaupten dass sich statische Fehler untereinander aufgehoben haben. Diese ungenauigkeit kann an der großen unsicherheit der Pirani-manometers bei geringen Drücken liegen.

4.3 Effektives Saugvermögen der Pumpe

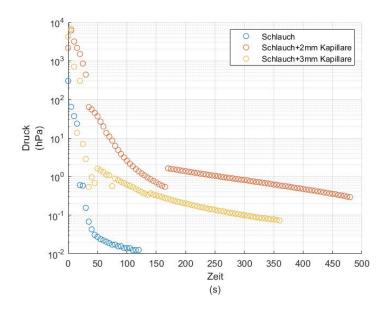


Figure 8: Druck als Funktion der Zeit für die drei verschiedenen Verbindungen. Halblogaritmische Skala

Besonders markant sind die Stellen im Graphen wo der Druck springt. Dies ist kein physikalisches Phenomen, sonder liegt daran dass an diesen punkte die funktion die zum fitten benutzt wurde sich ändert und dort nicht zuverlässig ist. Man sieht auch sofort die hohen Anfangs Drücke; bei allen Messungen ist der Druck kurz nach oben geschossen, bevor er angefangen hat schnell zu fallen. Dies liegt wahrscheinlich am Instrument da es keinen Grund gibt warum

im gefäß der Druck höher sein sollte als außen, wenn wie keine Luft reingepumpt haben. Das effektive Saugvermögen lässt sich durch Gleichung 11 bestimmen.

$$S_{eff} = -\ln\left(\frac{p(t)}{p_0}\right) \cdot \left(\frac{V}{t}\right) \tag{20}$$

Der theoretische Wert wird bestimmt durch die Gleichung 17. Mit $S=3,7\frac{m^3}{h}$, und L durch Gleichung 14 für viskose Strömung und 16 für molekulare Strömung. η_{luft} sei gegeben als $1,82\cdot 10^{-5kg}/m_s$ und \bar{p} sei gegeben als 5hPa. Die logaritmische Steigung ist gegeben durch

$$m_{eff} = \frac{ln(p) - ln(p_0)}{t} \tag{21}$$

Table 2: Logaritmische Steigung

$\mathbf{Str\ddot{o}mung}$	Schlauch	Kapillare 3mm	Kapillare 2mm
Viskos	-0,54175	-0,72713	-0,90309
Molekular	-0,85256	-1,44283	-1,09469

Table 3: Theoretische Leeitwerte m^3/h

$\mathbf{Str\ddot{o}mung}$	Schlauch	Kapillare 3mm	Kapillare 2mm
Viskos	$(1,50 \pm 0.02) \cdot 10^3$	$(2,1\pm 0,3)$	$(0,41\pm0.01)$
Molekular	$(10, 8 \pm 1, 1)$	$(0, 13 \pm 1, 01)$	$(37 \pm 5) \cdot 10^{-3}$

Für die theoretischen Leitwerte wurden Formeln 16 und 14 benutzt.

Table 4: Theoretisches effektive Saugvermögen m^3/h

$\operatorname{Str\"{o}mung}$	Schlauch	Kapillare 3mm	Kapillare 2mm
Viskos	$(3,69\pm0,01)$	$(1, 3 \pm 0, 2)$	$(0,37\pm0,06)$
Molekular	$(2,7\pm0,1)$	$(0, 12 \pm 0, 01)$	$(0,035\pm0,005)$

Table 5: Experimentelles effektive Saugvermögen m^3/h

Strömung	Schlauch	Kapillare 3mm		
Viskos	$(4,0133 \pm 0,0701)$	$(0,7992 \pm 0,0259)$		
Molekular	$(1,9401\pm0,0014)$	$(3,4360\pm0,0014)$		

Drei von Vier Werten liegen in der Selben größenordnung, auch wenn sie im Fehler nicht übereinstimmen, weil die Fehler extrem klein sind gegen unsere Daten. Nur der Wert für Molekulare strömung bei der 3mm Kapillaren ist sehr anders als der theoretisch errechnete. Eine sehr große Fehlerquelle die aber nicht direkt im Fehler quantifiziert wurde ist die Ungenauigkeit des Fits über große Bereiche, besonders markant in der Figur 4.3, wo die "Funktion" sogar unstetig ist, für dass es in diesem experiment keinen physikalischen Grund gibt.

4.4 Fragen

4.4.1 Frage 1

Viskose Strömung entsteht bei Grobvakuum, wo es noch, im vergleich mit Fein und Hochvakuum, viele Moleküle gibt. Dies bedeutet dass die mittlere freie Weglänge sehr kurz ist und es viele Kollisionen zwischen Molekülen gibt. Für Molekulare Strömung ist ein stärkeres Vakuum nötig. Da die Teilchendichte dort geringer ist gibt es auch weniger Kollisionen und die mittlere freier Weglänge ist größer.

4.4.2 Frage 2

Durch Vergleich mit Abbildung 4.3 und der Annahme dass sich das benehmen des Drucks bei einem Kapillar von d=1mm nicht von den anderen verändert, kann man vermuten dass der Druck nach 10 Minuten etwas über 1 hPa sein wird.

4.4.3 Frage 3

Mit der Gleichung 1 kann man den Druck bei 1 Molekül pro m^3

$$p = \frac{N}{V} \cdot k_b \cdot T \approx 4,04 \cdot 10^{-21} Pa$$
 (22)

angenommen Tempeatur=20°C

5 Anhang

5.1 Fehlerechnung

5.1.1 kalibrierkurve

Für die Leistung des Manometers haben wir die Fehler wie folgt berechnet:

$$\Delta P = \sqrt{(\Delta R)^2 + \left(\frac{\partial P}{\partial I}\right)^2 \cdot (\Delta I)^2}$$
 (23)

mit $\Delta I = \left(\frac{\partial I}{\partial p}\right) \cdot \Delta p$ unterteilt wie folgt

$$\begin{cases}
\left(\frac{\partial I}{\partial p}\right) = \frac{1}{0.0795} & 0.39 \le p \le 0.79 \\
\left(\frac{\partial I}{\partial p}\right) = \frac{1}{0.0795} & 1.1 \le p \le 1.7 \\
\left(\frac{\partial I}{\partial p}\right) = \frac{1}{0.1206 \cdot p} & 1.7 \le p \le 72
\end{cases}$$

$$\Delta p_{Grob} = 0.08 \cdot p \\
\Delta p_{Fein} = \sqrt{\left(\frac{\frac{20}{100} \cdot p}{\sqrt{3}}\right)^2 + (2Digits + 1)^2 + \left(\frac{0.001}{\sqrt{3}}\right)^2} & 1.1 \le p \le 1.7 \\
\Delta p_{Fein} = \sqrt{\left(\frac{\frac{20}{100} \cdot p}{\sqrt{3}}\right)^2 + (2Digits + 1)^2 + \left(\frac{0.001}{\sqrt{3}}\right)^2} & 1.7 \le p \le 72
\end{cases}$$

5.1.2 Saugvermögen der Pumpe

$$S = \frac{dV}{dt} \cdot \frac{p_0}{p} \tag{24}$$

$$\Delta S = \sqrt{\left(\frac{\partial S}{\partial V} \cdot \Delta V\right)^2 + \left(\frac{\partial S}{\partial t} \cdot \Delta t\right)^2 + \left(\frac{\partial S}{\partial p} \cdot \Delta p\right)^2}$$
 (25)

$$\Delta p = \sqrt{(\Delta p_{Grob/fein*})^2 + \left(\frac{\partial p}{\partial I} \cdot \Delta I\right)^2}$$
 (26)

mit Δp_{grob} und Δp_{fein} aus der vorherigen Aufgabe.

5.1.3 Effektives Saugvermögen der Pumpe

Im viskosen Bereich gilt Gleichung 14, im molekularem 16.. Der Fehler bleibt:

$$\Delta L = \sqrt{\left(\frac{\partial L}{\partial d} \cdot \Delta d\right)^2 + \left(\frac{\partial L}{\partial l} \cdot \Delta l\right)^2} \tag{27}$$

Für die Berechnung des Fehlers des effektiven Saugvermögen würde Gaußsche Fehlerfortpflanzung benutzt, für die Variablen V, mit gegebenem Fehler, und p, mit Fehler errechnet so wie in den vorherigen aufgaben mit verschiedenen Formeln für viskose und molekulare Strömung

5.2 Literaturverzeichnis

- https://www.ph.tum.de/academics/org/labs/ap/ap2/VAK.pdf
- Praktikumsseite auf Moodle
- Demtröder Experimentalphysik 2, ISBN 978-3-642-29944-5
- https://www.ph.tum.de/academics/org/labs/ap/org/ABW.pdf

5.3 Bilderverzeichnis

- https://www.ph.tum.de/academics/org/labs/ap/ap2/VAK.pdf

5.4 Daten

Aufgabe1	
druck in mBar (=	strom mA
0,004	5,8
0,068	9,2
0,3	15,5
0,39	17
0,66	21,3
0,89	24,6
0,79	23,2
1,1	27,5
1,2	28,9
1,7	32,8
1,8	34,1
3	41,6
3,9	46,5
5	51,6
6,7	54,4
9,1	58
16,4	62,1
21,1	65
36,7	69,7
50,8	71,5
70,1	72,5
86	73,1
118,9	73,5
135,3	73,7
266,1	74,4
404,3	74,6
657,2	75,1
834,8	75,2
950,8	75,6

Strom	deltaStrom	DeltaV(ml)	Zeit1(s)	Zeit2(s)	Zeit3(s)
21,4	0,1	20	82,74	83,06	80,02
28,7	0,3	40	65,18	62,99	63,38
41,9	0,5	80	30,9	38,56	31,83
52,1	0,5	80	12,8	13,99	12,72

t in sec	Strom in mA	Druck	t in sec	Strom in mA	Druck	t in sec	Strom in mA	Druck
	0 74,3	301,509641	0	76,4	2174,80001	0	77,1	4202,02567
	5 73,8	64,062724	5	77,5	6122,23186	5	77,6	6726,24281
1	0 69,2	36,785460	10	76,8	3168,62174	10	75,2	703,17936
1.	5 65,5	23,544274	15	76,4	2174,80001	15	71	13,51543
2	0 35,1	0,602085	20	76	1492,68530	20	74,3	301,50964
2.	5 20,3	0,581985	25	75,4	848,77318	25	55,4	6,96448
3	0 12,1	0,155136	30	74,7	439,29097	30	48	2,85303
3.	5 9,2	0,067963	35	73,7	63,29477	35	34,2	0,54016
4	0 8,1	0,042983	40	72,5	54,76672	40	39	0,96366
4.	5 7,5	0,031128	45	70,9	45,15598	45	36,1	0,67926
5	0 7,3	0,027446	50	69,1	36,34449	50	33,2	1,61334
5.	5 7,1	0,023897	55	66,5	26,56203	55	31,1	1,44545
6	0 7	0,022172	60	64,1	19,88653	60	29,2	1,29354
6	5 6,9	0,020480	65	60,9	13,51936	65	27,1	1,12565
7	0 6,8	0,018821	70	59,1	10,88127	70	26,5	1,07768
7.	5 6,7	0,017194	75	57,1	8,54924	75	20,1	0,56600
8	0 6,7	0,017194	80	54,5	6,24813	80	24,1	0,88580
8.	5 6,6	0,015599	85	52,5	4,90906	85	23,2	0,81384
9	0 6,6	0,015599	90	50,5	3,85697	90	22,2	0,73389
9.	5 6,5	0,014036	95	48,8	3,14201	95	21,5	0,67793
10	0 6,5	0,014036	100	47,2	2,59063	100	20,8	0,62196
10	5 6,5	0,014036	105	45,7	2,16193	105	20,2	0,57399
11	0 6,4	0,012506	110	44,4	1,84822	110	19,6	0,52602
11.	5 6,4	0,012506	115	43	1,56109	115	19	0,47805
12	0 6,4	0,012506	120	41,9	1,36714	120	18,5	0,43808
			125	40,9	1,21182	125	18	0,39810
			130	39,9	1,07414	130	17,6	0,36612
			135	38,9	0,95211	135	17,2	0,33414
			140	38,1	0,86454	140	16,8	0,36811
			145	37,2	0,77562	145	16,3	0,34098
			150	36,4	0,70428	150	16	0,32522

	155	35,5	0,63184	155	15,7	0,30986
	160	34,8	0,58069	160	15,4	0,29489
	165	34,2	0,54016	165	15	0,27553
	170	33,5	1,63733	170	14,8	0,26611
	175	32,9	1,58936	175	14,5	0,25229
	180	32,4	1,54938	180	14,2	0,23885
	185	31,8	1,50141	185	13,9	0,22578
	190	31,3	1,46144	190	13,7	0,21728
	195	30,7	1,41347	195	13,5	0,20894
	200	30,3	1,38149	200	13,3	0,20077
	205	29,7	1,33352	205	13,1	0,19276
	210	29,3	1,30154	210	12,9	0,18492
	215	28,8	1,26156	215	12,7	0,17723
	220	28,4	1,22958	220	12,5	0,16971
	225	28	1,19760	225	12,3	0,16234
	230	27,6	1,16562	230	12,2	0,15872
	235	27,2	1,13364	235	12	0,15159
	240	26,9	1,10966	240	11,8	0,14462
	245	26,4	1,06968	245	11,7	0,14120
	250	26,2	1,05369	250	11,6	0,13781
	255	25,8	1,02171	255	11,4	0,13116
	260	25,4	0,98973	260	11,3	0,12789
	265	25,1	0,96575	265	11,2	0,12466
	270	24,8	0,94176	270	11	0,11831
	275	24,5	0,91778	275	10,9	0,11519
	280	24,3	0,90179	280	10,8	0,11212
	285	23,9	0,86981	285	10,7	0,10908
	290	23,7	0,85382	290	10,6	0,10608
	295	23,4	0,82983	295	10,5	0,10311
	300	23,2	0,81384	300	10,4	0,10019
	305	23	0,79785	305	10,3	0,09730
	310	22,6	0,76587	310	10,2	0,09445

	315	22,4	0,74988	315	10,1	0,09163
	320	22,1	0,72590	320	10	0,08885
	325	22	0,71790	325	9,9	0,08611
	330	21,7	0,69392	330	9,8	0,08341
	335	21,5	0,67793	335	9,8	0,08341
	340	21,3	0,66194	340	9,7	0,08075
	345	21,1	0,64595	345	9,6	0,07812
	350	20,8	0,62196	350	9,6	0,07812
	355	20,7	0,61397	355	9,5	0,07552
	360	20,4	0,58998	360	9,4	0,07297
	365	20,2	0,57399			
	370	20,1	0,56600			
	375	19,9	0,55001			
	380	19,7	0,53402			
	385	19,5	0,51803			
	390	19,3	0,50204			
	395	19,2	0,49404			
	400	19	0,47805			
	405	18,8	0,46206			
	410	18,7	0,45407			
	415	18,5	0,43808			
	420	18,4	0,43008			
	425	18,2	0,41409			
	430	18,1	0,40610			
	435	17,9	0,39011			
	440	17,8	0,38211			
	445	17,6	0,36612			
	450	17,5	0,35813			
	455	17,4	0,35013			
	460	17,2	0,33414			
	465	17,1	0,32615			
	470	17	0,31815			

475	16,8	0,30216		
480	16,7	0,29417		