普通物理学实验 II 电子实验报告

实验名:	称:	<u>液体</u>	占滞系	数的测定	<u>-</u>	
指导教	师:		张建/	华		
班级:						
姓名:						
学号:						
实验日期:	年 __	月_	目	星期	_上 / 下	午

浙江大学物理实验教学中心

一、实验综述

【实验背景】

在流动的液体中,流速不等的流体形成不同的流层,各流层之间因速度不等而存在内摩擦力,称为粘滞阻力,它会阻碍流层的相对运动。

根据流体力学知识可知,粘滞阻力的大小与流层间的接触面积 A 及垂直于速度方向的速度 梯度成正比,即

$$f = \eta A \frac{dv}{dy} \tag{1}$$

粘滞系数的大小与液体的性质及温度有关。温度升高,液体的粘滞系数减小,气体则相反。 粘滞系数的测定在航空、造船、桥梁、化学、医学、水利工程中都有重大的实际意义。

【实验原理】

本次实验中采用落球法粘滞系数测量。

当小球在液体中下落时,水平方向上所受合力为 0,竖直方向上受到 3 个力: ①重力 F_c ; ②浮力 F_P ; ③粘滞阻力 F_F 。其中:

$$F_G = mg = \frac{4}{3}\pi \left(\frac{d}{2}\right)^3 \cdot \rho \cdot g = \frac{1}{6}\pi \rho g d^3$$
 (2)

$$F_{P} = \rho_{0}gV = \rho_{0}g \cdot \frac{4}{3}\pi \left(\frac{d}{2}\right)^{3} = \frac{1}{6}\pi\rho_{0}gd^{3}$$
 (3)

$$F_f = 3\pi \eta dv$$
 (斯托克斯公式) (4)

式中 \mathbf{m} 为小球质量, \mathbf{g} 为重力加速度, \mathbf{d} 为小球直径, $\mathbf{\rho}$ 为小球密度, $\mathbf{\rho}_0$ 为液体密度, \mathbf{n} 为液体粘滞系数。

一开始小球在重力作用下做加速运动,下落速度不断增大,粘滞阻力也随速度不断增大。若从某一时刻起,小球能进入匀速运动,则这时小球的速度最大,称为[极限速度]或[收尾速度],记作 v₀。此时小球在竖直方向上受力平衡,则有:

$$F_G = F_P + F_f \Leftrightarrow \frac{1}{6}\pi\rho g d^3 = \frac{1}{6}\pi\rho_0 g d^3 + 3\pi\eta dv_0 \tag{5}$$

整理(5)式可得液体粘滞系数的计算公式:

$$\eta = \frac{gd^2(\rho - \rho_0)}{18\nu_0} \tag{6}$$

(4) 式为斯托克斯公式,是 Navier-Stockes 方程在 $\frac{dv\rho}{\eta}$ <<1,且液体的流动状态为球绕流状态时解出的粘滞阻力和速度的关系式。解方程时的边界条件要求装液体的容器无限大,即容器壁在无限远处,对小球速度无影响。但在实际测量中,用量筒盛装液体,量筒壁会影响小球的速度,所以必须对测得的收尾速度 v_0 进行修正。密立根通过实验得到的[修正因子]为:

$$\beta = \left(1 + 2.4 \frac{d}{D}\right) \left(1 + 3.3 \frac{d}{2h}\right) \tag{7}$$

式中 D 为量筒内径, h 为液体深度。

实验中会选取尺寸较小的小球以满足 $\frac{dv\rho}{\eta}$ <<1,即d<<h,故一般只取

$$\beta = 1 + 2.4 \frac{d}{D} \tag{8}$$

而在小球匀速运动时,测出其经过的一段距离 L 和经过这段距离所用的时间 t,则有:

$$v_0 = \frac{L}{t} \tag{9}$$

结合(8)(9)式可得,对收尾速度修正后,(6)式变为:

$$\eta = \frac{gd^2(\rho - \rho_0)}{18\nu_0 \beta} = \frac{gd^2(\rho - \rho_0)}{18\frac{L}{t} \left(1 + 2.4\frac{d}{D}\right)}$$
(10)

其中液体的粘滞系数 η 是温度 T 的函数,单位为($Pa \cdot s$),测出(10)式中各量值,即可计算出某一温度下液体的粘滞系数。

综上,我们可以利用本次实验装置,完成实验任务:①了解物体在液体中运动所受的粘滞阻力、并测定流体的粘滞系数 n;②研究液体粘滞系数随温度变化的关系。

二、实验内容

实验参数:

- 内筒内半径: R = 18.5mm, 则直径 D = 37.0mm
- 蓖麻油密度: ρ = 950kg/m³
- 小球密度: ρ = 7850kg/m³
- 重力加速度: $g = 9.79 \text{m/s}^2$
- 小球下落的距离选取为: L = 21.91cm

实验一: 落球法测定粘滞系数

(一) 实验数据与计算

钢珠直径的测量与计算数据如下表 1。

零点误差/m	nm	0. 435						
编号(i)		1	2	3	4	5	6	
测量结果/n	nm	3. 435	3. 429	3. 431	3. 431	3. 428	3. 433	
平均值/mm	n	$\overline{d} = \frac{3.435 + 3.429 + 3.431 + 3.431 + 3.428 + 3.433}{6} - 0.435 = 2.996(mm)$						

表 1 钢珠直径的测量与计算

钢珠下落时间的测量结果如下表 2。

	编号(i)	1	2	3	4	5	6
下	落时间 t/s	10. 12	10.35	9. 78	10.02	10. 22	10.06

表 2 钢珠下落时间的测量

代入(10)式计算可得蓖麻油的粘滞系数如下表 3:

Ī	编号(i)	1	2	3	4	5	6
	η / (Pa • s)	1. 30	1.33	1. 26	1. 29	1. 32	1.30

表 3 蓖麻油粘滞系数的计算结果

计算例(第一组数据):

$$\eta_{1} = \frac{gd^{2}(\rho - \rho_{0})}{18\frac{L}{t}\left(1 + 2.4\frac{\overline{d}}{D}\right)} = \frac{9.79 \times \left(2.996 \times 10^{-3}\right)^{2} \times \left(7850 - 950\right)}{18 \times \frac{0.2191}{10.12} \times \left(1 + 2.4 \times \frac{2.996 \times 10^{-3}}{37 \times 10^{-3}}\right)} = 1.30Pa \cdot s$$

(二) 数据处理

测得的粘滞系数平均值为:

$$\frac{1.30 + 1.33 + 1.26 + 1.29 + 1.32 + 1.30}{6} = 1.30 Pa \cdot s$$

查表知蓖麻油在 17.5℃下的粘滞系数为 η。= 1.23Pa•s, 故相对误差为:

$$E = \frac{\left| \overline{\eta} - \eta_0 \right|}{\eta_0} \times 100\% = \frac{\left| 1.30 - 1.23 \right|}{1.23} \times 100\% = 5.69\%$$

A 类不确定度为:

$$u_{A} = \sqrt{\frac{\sum_{i=1}^{6} \left(\eta_{i} - \overline{\eta}\right)^{2}}{6 \times 5}} = 0.010 Pa \cdot s$$

B 类不确定度为:

$$u_B = \frac{\Delta_{fX}}{\sqrt{3}} = 0.006 Pa \cdot s$$

合成不确定度为:

$$u = \sqrt{u_A^2 + u_B^2} = 0.012 Pa \cdot s = 0.01 Pa \cdot s$$

故最终测量结果为:

$$\eta = 1.30 \pm 0.01 Pa \cdot s$$

实验二:液体粘滞系数随温度变化的关系

• 所用五颗钢珠的平均直径 $\overline{d} = 2.998 mm$ 。

(一) 实验数据与计算

实验数据记录如下表 4。

编号(i)	1	2	3	4	5
温度 T _i /℃	20.3	28.3	34.0	39. 2	44. 5
下落时间 t _i /s	3. 81	2. 74	2.30	2.07	1.96
粘滞系数η _i /Pa•s	0.490	0.353	0. 296	0. 266	0. 252

表 4 粘滞系数随温度变化的数据记录与计算

计算例(第一组数据):

$$\eta_{1} = \frac{gd^{2}(\rho - \rho_{0})}{18\frac{L}{t}\left(1 + 2.4\frac{\overline{d}}{D}\right)} = \frac{9.79 \times \left(2.996 \times 10^{-3}\right)^{2} \times \left(7850 - 950\right)}{18 \times \frac{0.2191}{3.81} \times \left(1 + 2.4 \times \frac{2.998 \times 10^{-3}}{37 \times 10^{-3}}\right)} = 0.490Pa \cdot s$$

注:本次实验过程中由于一开始温度计出了问题,导致开始测数据之前液体温度已经升到40℃以上,与老师沟通后认识到,如果从40℃以上的温度开始测量,后续小球下落所用的时间会非常短,导致难以测量且误差很大。于是在老师的指点下,选择暂停水循环,将在加热锅中过热的液体倒掉,从教室水槽里接取冷水,再重新开始循环,用添加的冷水将液体降低到较适宜测量的温度。通过这样的方式,成功完成了实验任务。在此过程中,液体经过了先升到高温又冷却的过程,这可能会对粘滞系数产生影响;而温度计也并未更换,鉴于其一开始出现了故障,可能后续测量过程中的示数也会与实际值偏差较大,从而造成较大的误差。不过从本次的结果中,仍可以看出液体粘滞系数与温度的关系。

(二) 结果分析

所得液体粘滞系数与温度的关系图像如下图 1:

粘滞系数-温度图像

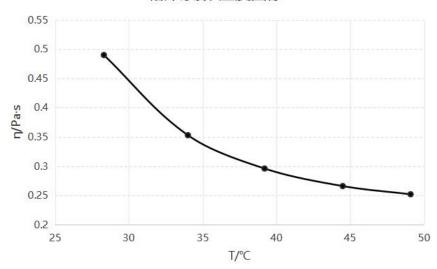


图 1 粘滞系数-温度图像

可以看出, 随温度升高, 液体的粘滞系数下降。

三、实验拓展

- 1. 影响液体粘滞系数的因素有哪些?
 - (1)温度:一般而言,随温度升高,液体的粘滞系数会下降,与本次实验所得结果相符。
 - (2)液体的分子结构:较大的分子或分子间有较强相互作用的液体往往具有较高的粘度,如果液体分子之间有较强的氢键或范德华力,液体的粘度通常也会较高。
 - (3)溶质的种类和浓度:溶解在液体中的物质(如盐、糖、溶剂等)会影响液体的粘度。高浓度溶液通常具有较高的粘度,因为溶质分子或离子在液体中会增加分子间的摩擦力。
 - (4)压力:压力对液体粘度的影响较小,但在高压下,液体的粘度通常会增加。压力的增大会使分子更加紧密地排列,从而增加液体的内摩擦力。
 - (5)外部场:对于某些具有极性或含磁性纳米粒子的流体,其粘性会到受电场或磁场的影响。

2. 设计一个不用传感器的测量液体黏性系数的实验方法,要求:简述实验方法和基本原理,画出系统原理框图。

可采用毛细管粘度计方法。

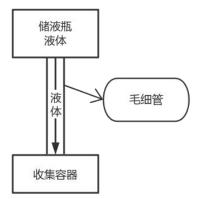
[基本原理]基于泊肃叶定律(Poiseuille's Law),该定律描述了在一定条件下,流体在管道中流动的速度与其粘度之间的关系。粘度可通过以下公式计算:

$$\eta = \frac{\pi r^4 \Delta P}{8LQ}$$

其中r是毛细管半径, ΔP 是液体两端压力差,L是毛细管长度,Q是单位时间内流过的液体体积。其中, ΔP 可以通过液体的密度和毛细管高度差来计算;Q可通过测量液体流动所需时间和通过的体积来确定。

[实验方法]事先测好毛细管半径、毛细管长度和液体密度。将一个储液瓶置于较高的位置,把毛细管的一端与储液瓶连接起来,使液体在重力作用下流入毛细管,使用计时器记录液体流过毛细管特定长度的时间。最终通过以上公式,即可计算出液体的粘滞系数。





四、误差分析与心得体会

【误差分析】

- 1. 实验所用小钢珠基本都存在生锈情况,会导致密度存在偏差,且钢珠不对称,可能会影响其在液体中下降的过程,引发误差。
- 2. 在测量小钢珠的下落时间时,由于是肉眼读数,对小钢珠是否到达标记的线处的判断,和按下秒表时机的把握都存在偏差。
- 3. 温度计接口被油浸染,会造成示数的偏差,且在实验过程中温度计的示数始终在动态变化,会引起读数不准。除此之外,本次实验中温度计在一开始出现了较严重的故障,后续虽然能够正常读数,但准确性也无法保证,这可能会带来很大的误差。
- 4. 在进行实验二的过程中,液体经历了先升到高温再降到低温的过程,可能会对粘滞系数造成影响,从而导致误差。
- 5. 实验二中,每个温度只进行了一次测量,因而偶然误差可能会对结果产生较大影响。

【心得体会】

从本次实验中,我对液体粘滞系数相关知识更加了解,数据处理也更加熟练。

进行实验二时,一开始没有检查温度计的情况,反复调高加热温度后,温度计仍一直显示 18℃左右,但实验时把这误认为是加热装置的问题。直到用手触碰量简壁,发现液体很热,才 意识到是温度计出了故障,调整了温度计的接线后,发现此时的温度已经高达 40℃以上。这 一情况给实验带来了非常大的麻烦。因为如果继续升温,小球的下落会变得非常快,难以准确 测量时间,而液体自然冷却又需要很长时间。最终在老师的指导下,通过将锅内的水更换为冷水的方式将液体冷却,得以成功完成实验。从这个过程中,我认识到了实验前先检查设备的重要性,并学习了在遇到意外情况时,应该如何想办法让实验回到正轨。

教师签字:

6