

实验五 液体粘滞系数的测定

【实验目的】

学习用比较法测定液体的粘滞系数

【实验原理】

由实际液体在均匀细管中作层流的理论，可求得在时间 t 内，当管长为 L 、它的横截面的半径为 r 、管两端的压强差为 ΔP 时，流出液体的体积 V 的公式：

$$V = Qt = \frac{\pi r^4 \Delta P}{8\eta L} t \quad (1)$$

上式中 η 是液体的粘滞系数。由此公式可得液体的粘滞系数为

$$\eta = \frac{\pi r^4 \Delta P}{8VL} t \quad (2)$$

用上述公式虽可直接测定 η ，但因所测物理量多，测量又困难，误差较大。为此奥斯华德设计出奥氏粘度计，采用比较法进行测量。

本实验所用毛细管粘度计(奥氏粘度计)如图 1 所示。它是一个 U 形玻璃管，玻璃管的一侧有一段毛细管 C，其上为一小玻璃泡 B，在小玻璃泡 B 的上下有指示痕 I_1 ，及 I_2 。

实验时以一定体积的液体从大管口 D 注入 A 泡内，再由小管口 E 将液体吸入 B 泡中，使液面升高到 B 泡的指示痕 I_1 以上。因两边液面的高度不同，B 泡内液体将经毛细管 C 流回 A 泡。当液面由指示痕 I_1 下降到指示痕 I_2 时，测得其流动时间 t ，即为 I_1 与 I_2 刻痕间液体流经毛细管所需的时间。

如果以同样体积的水和被测液体先后注入粘度计，按上述步骤测出两种液体面从 I_1 降至 I_2 所需时间分别为 t_1 与 t_2 。则：

$$\eta_1 = \frac{\pi r^4 \Delta P}{8VL} t_1$$

$$\eta_2 = \frac{\pi r^4 \Delta P}{8VL} t_2$$

两式中 r ， V ， L 相同，所以

$$\frac{\eta_2}{\eta_1} = \frac{\Delta P_2 t_2}{\Delta P_1 t_1} \quad (3)$$

液体是受到重力的作用而流动。由于注入粘度计的两种液体的体积相等，因而在流动过程中相对应的液面高度差 Δh 是相等的，因此有

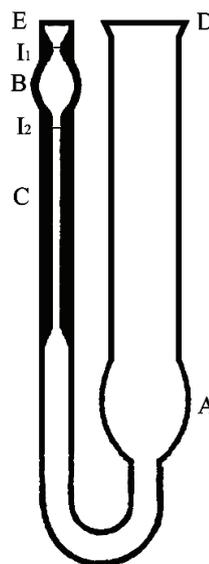


图 1 奥氏粘度计

$$\frac{\Delta P_2}{\Delta P_1} = \frac{\rho_2 g \Delta h}{\rho_1 g \Delta h} = \frac{\rho_2}{\rho_1} \quad (4)$$

将(4)式代入(3)式, 得到

$$\frac{\eta_2}{\eta_1} = \frac{\rho_2 t_2}{\rho_1 t_1}$$

即
$$\eta_2 = \eta_1 \frac{\rho_2 t_2}{\rho_1 t_1} \quad (5)$$

因此, 从后面附表查得作为标准液体蒸馏水的 η_1 、 ρ_1 , 从实验得到 t_1 、 t_2 、 ρ_2 , 即可求得被测液体粘滞系数 η_2 。(5)式表明, 待测液体的粘滞系数 η_2 是与标准液体粘滞系数 η_1 相比较而得出的, 故称为比较法。这种方法常使实验变得简单易行并能提高测量精度。

【实验仪器】

- | | | |
|------------------|-----------|-----------------|
| 1. 毛细管粘度计(奥氏粘度计) | 2. 机械秒表 | 3. 蒸馏水、酒精、葡萄糖溶液 |
| 4. 量筒 | 5. 针筒和橡皮管 | 6. 滴管 |
| | | 7. 液体密度计 |
| | | 8. 温度计 |

【实验内容】

1. 用蒸馏水将粘度计洗涤干净(实验前由实验室工作人员先用洗涤液清洗粘度计)。E端装上橡皮管, 用支架上夹子夹住粘度计, 注意使粘度计保持竖直(见图2)。
2. 用量筒量一定体积(10毫升)的蒸馏水, 由大管口D缓慢注入A泡。针筒插入E处橡皮管, 将水缓慢地吸入B泡, 并使液面高于指示痕 I_1 , 但不要进入橡皮管。然后用手捏住橡皮管口, 勿使液面下降, 取下针筒, 准备好秒表。
3. 放开橡皮管, 使B泡中液体经毛细管C流回A泡, 记录液面从指示痕 I_1 下降至 I_2 所需的时间 t_1 。
4. 重复步骤2、3六次, 取 t_1 的平均值。
5. 用与水同体积(10毫升)的酒精和葡萄糖溶液, 重复步骤2、3、4, 测得时间 t_2 及 t_3 。
6. 用比重计测定酒精及葡萄糖溶液的密度 ρ_2 及 ρ_3 。
7. 记录当时温度, 从附表1、2中查出相应温度下水的粘滞系数 η_1 及密度 ρ_1 。
8. 根据(5)式计算酒精及葡萄糖溶液的粘滞系数 η_2 及 η_3 , 并用不确定度表示结果。

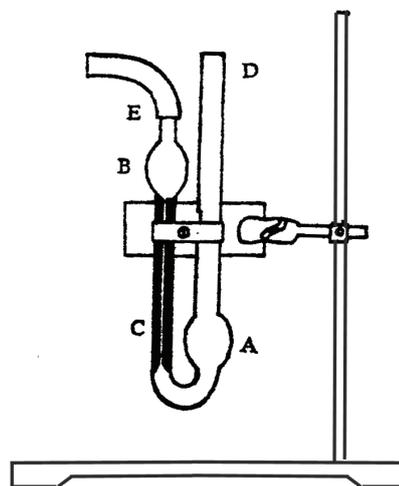


图2 实验装置图

数据记录及处理

液 体		蒸 馏 水	酒 精	葡 萄 糖
测量项目				
所取体积 (ml)		10.0	10.0	10.0
液面从 I ₁ 降到 I ₂ 所需时间 t (s)	1			
	2			
	3			
	4			
	5			
	6			
	平均	$\bar{t}_1 =$	$\bar{t}_2 =$	$\bar{t}_3 =$
密度 ($\times 10^3 \text{ kg/m}^3$)		$\rho_1 =$	$\rho_2 =$	$\rho_3 =$
粘滞系数 ($\times 10^{-3} \text{ Pa}\cdot\text{s}$)		$\eta_1 =$	$\eta_2 = \eta_1 \frac{\rho_2 \bar{t}_2}{\rho_1 \bar{t}_1}$ =	$\eta_3 = \eta_1 \frac{\rho_3 \bar{t}_3}{\rho_1 \bar{t}_1}$ =

【注意事项】

1. 实验过程中，粘度计须保持竖直位置。
2. 调换被测液体时，必须先用蒸馏水冲洗，再用少量被测液体冲洗，以免管中余留其他液体。
3. 测量时，粘度计内的液体不能有气泡。实验过程中，注意避免影响粘度计内液体的温度。
4. 奥氏粘度计下端弯曲部分很容易折断，不要一手紧握两管口。

【思考题】

为什么实验时注入粘度计的液体需要同样大小的体积？它是泊肃叶公式中的 V 吗？

附表1 水在不同温度下的粘滞系数($\times 10^{-3}$ Pa.s)

温度 $^{\circ}\text{C}$	粘滞系数	温度 $^{\circ}\text{C}$	粘滞系数	温度 $^{\circ}\text{C}$	粘滞系数
0	1.7921	15	1.1404	30	0.8007
1	1.7313	16	1.1111	31	0.7840
2	1.6728	17	1.0828	32	0.7679
3	1.6191	18	1.0559	33	0.7523
4	1.5674	19	1.0209	34	0.7371
5	1.5188	20	1.0050	35	0.7225
6	1.4728	21	0.9810	36	0.7085
7	1.4284	22	0.9579	37	0.6947
8	1.3860	23	0.9358	38	0.6814
9	1.3462	24	0.9142	39	0.6685
10	1.3077	25	0.8937	40	0.6560
11	1.2713	26	0.8737		
12	1.2363	27	0.8545		
13	1.2028	28	0.8361		
14	1.1709	29	0.8180		

附表2 水在不同温度时的密度 ($\times 10^3$ kg/m³)

$t^{\circ}\text{C}$	密 度						
0	0.99987	9	0.99981	18	0.99862	27	0.99654
1	0.99993	10	0.99973	19	0.99843	28	0.99626
2	0.99997	11	0.99963	20	0.99823	29	0.99597
3	0.99999	12	0.99952	21	0.99802	30	0.99567
4	1.00000	13	0.99940	22	0.99780	31	0.99537
5	0.99999	14	0.99927	22	0.99757	32	0.99505
6	0.99997	15	0.99913	24	0.99732	33	0.99472
7	0.99993	16	0.99897	25	0.99707	34	0.99440
8	0.99988	17	0.99880	26	0.99681	35	0.99406