液体表面张力系数的测量

Measurement of Surface Tension Coefficient



华中科技大学物理实验中心

2023年秋

《物理实验》注意事项

- ■上课期间,不得使用手机(ipad、笔记本电脑等)以及任何自带资料,违者第一次扣10分,第二次本次实验计0分。
- **■<u>手机静音或关机后放在书包里,书包和水杯按要求统一放置在指定位置。</u>**
- ■每次课3小时,不得迟到,不得早退。
- ■按要求独立完成实验内容,规范记录实验数据。
- **■实验结束**,整理仪器及配件,保持整洁。
- ■实验完成后1周内提交报告。

桌上仅放:

预习报告

空白数据记录纸

必要文具或计算器

注意:实验桌上打印的讲义和ppt,均不得带走。

如不小心带走,请返还(讲义有编号)

物理实验教学中心

目 录

- 一、表面张力 现象 应用
- 二、实验目的
- 三、液体表面张力测量:拉脱法 毛细管法
 - ▶原理
 - 〉实验装置
 - >步骤 数据处理
 - ≻注意事项
- 四、思考题
- 五、仪器整理

一、表面张力 现象 应用

一)、什么是表面张力?

液体的表面如紧张的薄膜,存在着张力,有收缩成表面积最小的 趋势,这种张力称为表面张力。





表面张力的方向:与表面相切,与面内分界线垂直。

表面张力的大小: $F = \sigma L$, σ :表面张力系数

表面张力系数σ和很多因素有关,比如液体成分、温度、 纯度等。

Table 1 Surface Tensions of Common Liquids

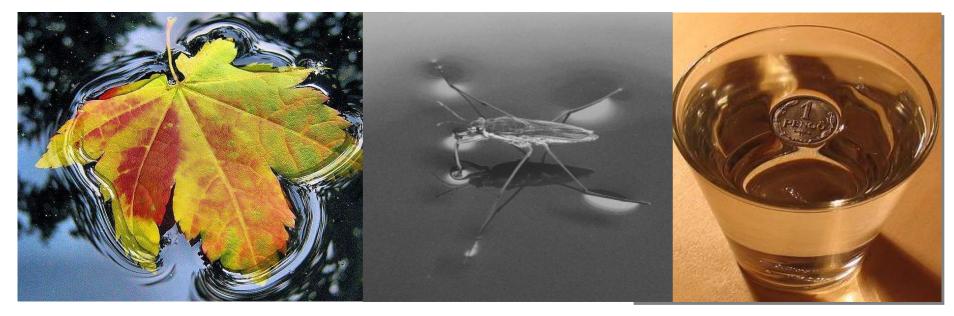
Liquid	Surface Tension (N	m)
Benzene (20 °C)	0.029	
Blood (37 °C)	0.058	
Glycerin (20 °C)	0.063	
Mercury (20 °C)	0.47	
Water (20 °C)	0.073	
Water (100 °C)	0.059	

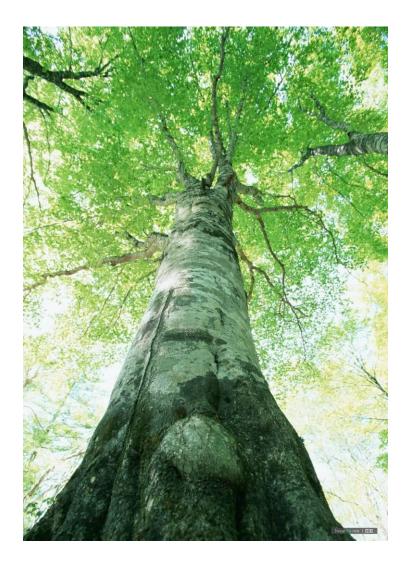
- · 纯水中加入表面活性剂后,其表面张力系数可以减小好几个数量级。
- ·在钢液脱碳过程中,钢液和一氧化碳气体之间的表面张力约为1.50N/m。

二)、日常生活中的表面张力现象

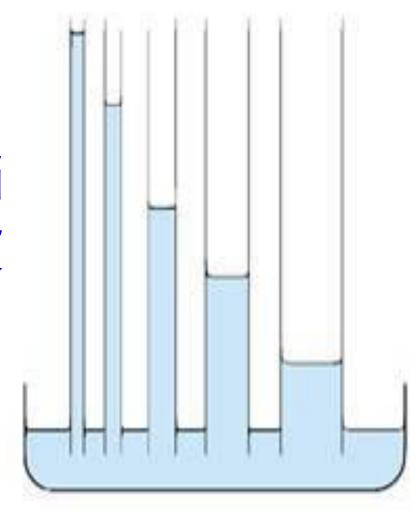








毛细现象



三)、表面张力现象的应用

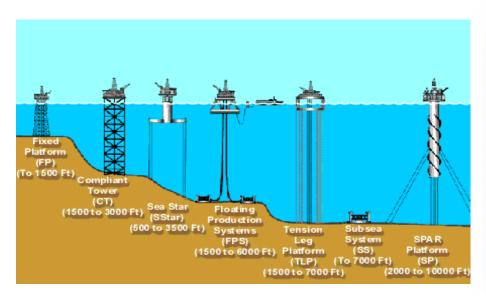






图 2 浮选捕收剂作用示意图

二、实验目的

- 1、用拉脱法测量室温下液体(水)的表面张力系数; 学习力敏传感器的使用和定标;
- 2、用毛细管法测量室温下液体(水)的表面张力系数; 了解读数显微镜的结构、原理及使用方法

3、认真观察、分析实验现象,加深对物理规律的认识。

三、液体表面系数的测量:拉脱法 毛细管法

1、拉脱法测液体表面张力系数

◆实验原理

液膜拉破前瞬间:

$$F = mg + 2\sigma L$$

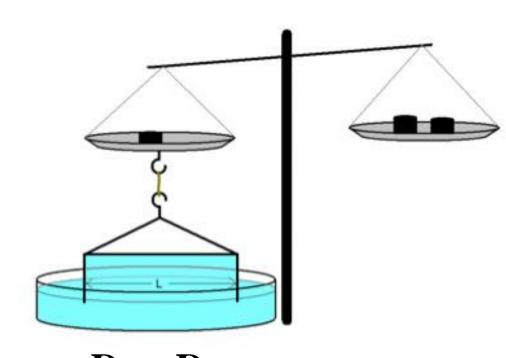
液膜拉破后:

$$F' = mg$$

$$\underline{F - F'} = 2\sigma L = 2\sigma \pi \frac{D_1 + D_2}{2}$$

因此
$$\sigma = \frac{\Delta F}{\pi (D_1 + D_2)}$$





硅压阻式力敏传感器:

输出电压一般和输入的力成 线性关系:

$$\Delta U = K \Delta F$$

于是,表面张力系数:

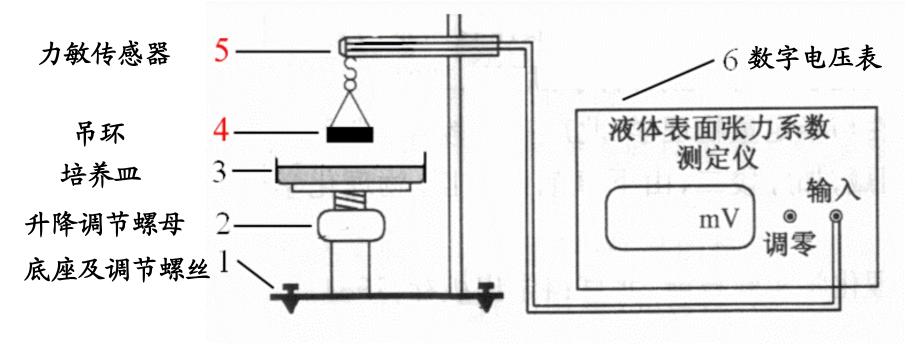
$$\sigma = \frac{\Delta U}{\pi (D_1 + D_2) K}$$





◆实验装置





◆实验步骤

1)力敏传感器定标

确定K值





i	1	2	3	4	5	6	7	8
砝码质量 m/g	0.000	0.500	1.000	1.500	2.000	2.500	3.000	3.500
砝码重量 F/N								
电压 U/mV	##.#							

注意:采用单增砝码数量或单减砝码数量来定标

2)测量液膜断裂前后力敏传感器的输出电压

i	1	2	3	4	5	6	平均值
破膜前瞬间 U_1/mV	##.#	0 0 0		0 0 0			
破膜后 U ₂ /mV	##.#	0 0 0		0 0 0			
$(U_1$ - $U_2)$ / mV							

(吊环直径: D_1 =3.310cm, D_2 =3.496cm)

3)记录室温和相近温度下的理论值

(温度计-216/220讲台)

◆数据处理

$$\sigma = \frac{\Delta U}{\pi (D_1 + D_2)K}$$

- 1)用图示法求传感器灵敏度K。
- 2) 计算表面张力系数,与纯净水的标准值进行比较,计算百分误差 U_r 。

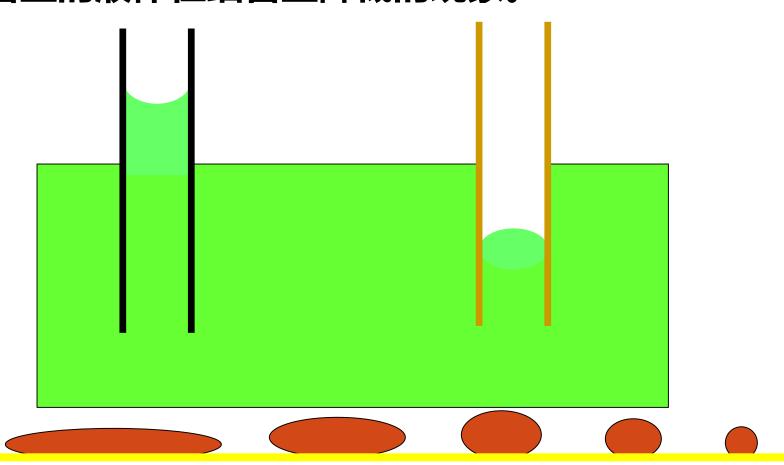
◆注意事项

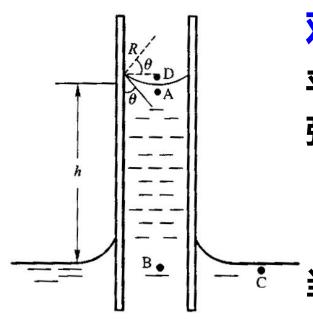
- 1)操作轻柔,不给力敏传感器附加额外的力 (<0.098 N)。
- 2)砝码用镊子夹,不要用手拿。
- 3)注意吊环和水面之间的应尽量平行。
- 4)小心使用玻璃器皿。

2、毛细管法测液体表面张力系数

◆实验原理

毛细现象:润湿管壁的液体在细管里升高,而不润湿管壁的液体在细管里降低的现象。





对毛细管内液体升高的情况:

平衡时,上升液柱的重力与液体由于表面 张力的作用所受到向上的拉力相等,即:

$$2\pi r\sigma\cos\theta = \pi r^2\rho gh$$

当水和玻璃都很干净时,液面为半球面,毛

细管液面四周所受到的表面张力竖直向上, θ角为零,同时 水的体积用水柱高度及毛细管内径表示,

$$\sigma = \frac{1}{4}d\rho g(h + \frac{d}{6})$$

d:毛细管内径,h:液柱高度。

(考虑凹球面下端以上的液体重量)。

◆实验装置

测微鼓轮上 下移动旋钮

物镜

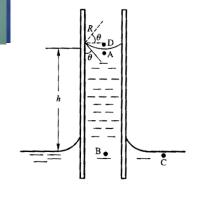
调焦螺旋水平 移动旋钮

目镜

 $\sigma = \frac{1}{4}d\rho g(h + \frac{d}{6})$

读数盘

读数标尺



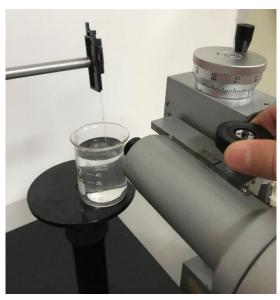


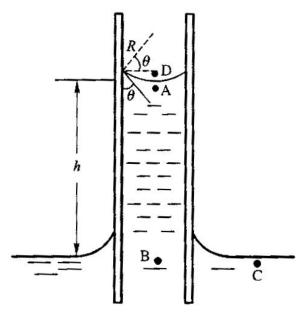
◆实验步骤

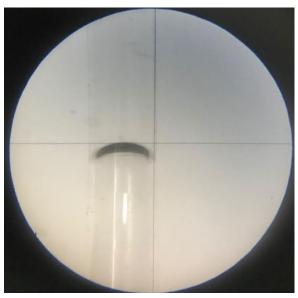
- 1)清洗烧杯、培养皿
- 2) 观察毛细现象,准备测量 先理论上预测h的值(h>25mm),再测量
- 3) 测毛细管中水柱高度

先粗测显微镜焦距,再用显微镜观察毛细管



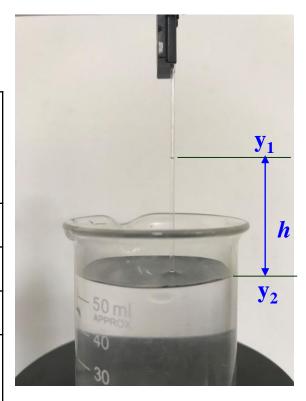






毛细管中水柱高度

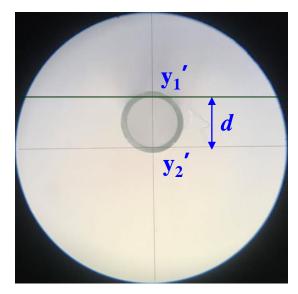
次数	毛细管水面下沿 y ₁ (mm)	烧杯水面下沿 У ₂ (mm)	水柱高度 h (mm)
1			
•••			
5			
平均			



注意:测微鼓轮朝同一方向旋来测量获得水柱上下沿

的位置坐标,避免空程差

4)测毛细管内径





注意:成清晰端面像后再测量

次数	毛细管上内侧! y ₁ '(mm)	毛细管下内侧 y ₂ ' (mm)	毛细管内径 <u>d</u> (mm)
1			
• • •			
5			
平均			

◆数据处理

$$\sigma = \frac{1}{4}d\rho g(h + \frac{d}{6})$$

- 1) 计算毛细管中水柱高度的平均值。
- 2)计算毛细管内径的平均值。
- 3) 计算表面张力系数

水的密度,重力加速度已给出!

◆注意事项

- 1)注意烧杯、水和毛细管的清洁,不要吹毛细管。
- 2)毛细管用光纤夹固定,注意保持竖直。
- 3) 先粗略估计显微镜的焦距。
- 4)读数显微镜测量时,注意避免视差和空程差。
- 5)保护读数显微镜镜头,调节显微镜的上下位置时尤其注意。

四、课后思考问题 (选两道题,4必做)

- 1. 若吊环下沿所在平面与液面不平行,测得的表面张力系 数是大了还是小了?
- 2. 拉脱过程中为什么 U_i 会经历一个先增大后减小的过程? 为什么计算表面张力用拉断前一瞬间的读数作为 U_1 ?
- 3. 拉脱法和毛细管法有何异同点,分析其误差和优缺点。
- 4. 实验总结(主要误差来源分析、操作技巧、经验分享、体 会、感想、建议等……)

五、仪器整理

- 实验完成后小烧杯和器皿里的水要倒掉,烧杯放在器皿里;
- 废弃的毛细管置于讲台前托盘内,不得随意丢弃,不许放在工具盒内;
- 小托篮及金属环上吊钩不得随意扭曲;
- 工具盒内砝码及镊子等物不得缺少;
- 显微镜横向螺距调节完要复原,高度升降时避免重撞;
- 1-4号同学打扫卫生。

实验完成后仪器摆放

