# 液体表面张力系数测定



## 一、实验简介

液体具有尽量缩小其表面的趋势,好象液体表面是一张拉紧了的橡皮膜一样。把这种沿着表面的、收 缩液面的力称为表面张力。表面张力的存在能说明物质处于液态时所特有的许多现象,比如泡沫的形成、 润湿和毛细现象等等。

测定液体表面张力的方法很多,常用的有焦利氏秤法(拉脱法)、毛细管法、平板法、滴重法、最大泡 压法等。

本实验采用焦利氏秤法(拉脱法)。该方法的特点是,用秤量仪器直接测量液体的表面张力,测量方法 直观,概念清楚。

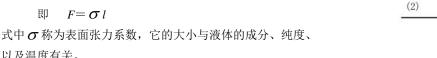
## 二、实验原理

液体表面层(其厚度等于分子的作用半径)内的分子所处的环境跟液体内部的分子是不同的。

表面层内的分子合力垂直于液面并指向液体内部,所以分子有从液面挤入液体内部的倾向,并使液体 表面自然收缩

想象在液面上划一条直线,表面张力就表现为直线两旁的 液膜以一定的拉力相互作用。拉力 F 存在于表面层,方向恒 与直线垂直,大小与直线的长度 1 成正比,

式中 $\sigma$ 称为表面张力系数,它的大小与液体的成分、纯度、 浓度以及温度有关。



## 三、实验方法

金属丝框缓慢拉出水面的过程中,金属丝框下面将带起一水膜,当水膜刚被拉断时,诸力的平衡条件 是 F = mg + 2F'

而 
$$F' = \sigma l$$
 得到  $\sigma = \frac{F - mg}{2l}$ 

焦利秤的构造如图所示,它实际上是一种用于测微小力的精细弹簧秤。 般的弹簧秤都是弹簧秤上端固定,在下端加负载后向下伸长,而焦利秤与之相 反,它是控制弹簧下端的位置保持一定,加负载后向上拉动弹簧确定伸长值。

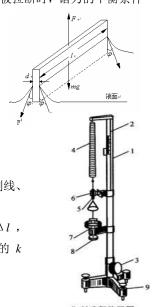
#### 三线对齐

为了保证弹簧下端的位置是固定的,必须三线对齐,即玻璃圆筒 E 上的刻线、 小平面镜上的刻线、E上的刻线在小平面镜中的象,三者始终重合。

在力F作用下弹簧伸长 $\Delta l$ ,根据虎克定律可知,在弹性限度内 将已知重量的砝码加在砝码盘中,测出弹簧的伸长量,由上式即可计算该弹簧的 k值,由k值就可测外力F。

## 四、实验内容

- 1、确定焦利氏秤上锥形弹簧的劲度系数
  - (1) 把锥形弹簧,带小镜子的挂钩和小砝码盘依次安装到秤框内的 金属杆上。调节支架底座的底脚螺丝,使秤框竖直,小镜子应正好位 于玻璃管中间,挂钩上下运动时不致与管摩擦。
  - (2) 逐次在砝码盘内放入砝码,每次增量 0.5g 的砝码,从 0.5g~5g 范围内增加。每次操 作都要调节升降钮,做到三线对齐。记录升降杆的位置读数。用最小二乘法或作图法计算



(1)

出弹簧的劲度系数。

- 2、用金属圈测量自来水的表面张力系数
  - (1) 用直尺测量金属圈的直径距离 d;
  - (2) 取下砝码,在砝码盘下挂上已清洗过的金属圈,仍保持三线对齐,记下此时升降杆 读数  $m{l}_0$ ;
  - (3) 把盛有自来水的烧杯放在焦利氏秤台上,调节平台的微调螺丝和升降钮,使金属圈 浸入水面以下;
  - (4) 缓慢地旋转平台微调螺丝和升降钮,注意烧杯下降和金属杆上升时,始终保持三线对齐。当液膜刚要破裂时,记下金属杆的读数。测量 5 次,取平均,计算自来水的表面张力系数和不确定度。
- 3、用金属丝测量洗洁精的表面张力系数
  - (1) 用直尺测量金属丝两脚之间的距离 s;
  - (2) 取下砝码,在砝码盘下挂上已清洗过的金属丝,仍保持三线对齐,记下此时升降杆读数  $l_0$ ; 然后重复上述 2 中的步骤(3)和(4)步骤即可;

#### ▶ 提升实验

利用金属丝测量不同浓度的洗洁精的表面张力系数(至少3个不同浓度),得出浓度与表面张力的关系曲线。

## 五、其他实验

### ▶ 进阶实验

测量其它单一液体如酒精等的表面张力系数。

#### ▶ 高阶实验

测定混合液体表面张力系数(1、药液,2、饮料,3、水中加金属,4、日常生活用品如盐水、糖水、酱油、醋等)。

## 六、实验注意事项

- 1、始终保持三线对齐。
- 2、小镜子不要和玻璃管摩擦。
- 3、焦利氏秤的锥型弹簧, 先测量弹性系数 K (最小二乘法或作图法)
- 4、金属丝缓慢拉出液面直至破裂
- 5、配件较多,保持配件的完好。

## 思考题

- 1. 焦利氏秤法测定液体的表面张力有什么优点?
- 2. 焦利氏秤的弹簧为什么做成锥形?
- 3. 拉托法测定液体表面张力系数存在哪些误差。