

3 24

RIAMEN

UNIVERSITY

ADD: FUJJAN GJAMEN CABLE: 0633 P.C:361005

电热当量的测定 实验入

一.实验目的

二.实验仪器.

1. 用电热法测定热功当量

量热,器、数字温度计,电流表,电压表。

2. 学会-种热量微失的修正方法——用作图法修正终温

直流稳压电源测装,电子天平开关

三实验原理

1. 电热法测定热功当量

电阻丝两端的电压为U伏安,张度为1安倍的电流在t利内通过电阻丝两端时,电场力做功E=UIt, 这些功全都转化为热量,将使一个装水的量热器内系统的温度从TAT高到Tf,则系统吸收的热量 $Q = (m_1C_1 + m_2C_2 + m_3C_3 + 0.76V)(T_1 - T_0)$

上式中m的量热器内筒质量, Ci被比热; mi为搅拌器以及铜支架的质量, Ci为其比热; mi为量热器内 简中水防质量,Cx表示水防比热;V为温度计沉入水中队体积;To和Tp为量热,锅内筒中水防和温及终温。 注意.数字温度计传总探头由铂电阻外包钢保护层组成,它们的密度与比热率积为.钢P.G=7.8×0.107=0.83 卡/度·厘米3、铂: P.C.=21.5×0.032=0.68卡/度·厘米3.因此,数字温度计的热溶量约为0.76V卡/度. Q的单位是 显析(cal).比热的单位是卡尼·度(cal/g·c),所以热功当量 $J=\overline{Q}=\overline{U}$. $(m_G, tm_sC_s, to, 76)$ (T_f-T_g)]的标准值 J=4.1868练耳/卡

2. 散热修正

实验在系统(量热器内筒及筒中的水)的温度和环境的温度平衡后,对电阻丝通电,系统加热使温度 升高,温度升高(高于全温日)的过程中,系统不可避免地网外界环境进行热交换,将有一部分热量额失。 极热作用度得由温度计读得的终温下。此其正的终温下低,这样就要求对误差进行修正。实验时在 相等的时间间隔内,记下相应的温度,以时间为横坐标,温度为纵坐标作下t图

根据牛顿冷却定律,当系统的温度下与环境温度的相差不大时,系统处于自然冷却的状况,由于 预热,系统的冷却速率可以表示为V= t=k(T-θ),即冷却速率V= tf 与系统的温度T成线性关系,提 一个常量,与系统的表面状况和比热有关,当环境温度θ不变时,有V=d(T-θ)=k(T-θ),取同外界影热,的起 始温度为T2.经时间t后系统温度降至为T3,则上式的解为InT3-0=kt.系统微热过程的冷却变化平为 k= t/n=θ. 将k值代入V=k(T-θ),即可求出不同温度下,系统表面由于数数,约作用每分钟降低的温度.

从图3-8-3可看出,在BD段升遇过程(t)中实际是边升温边数热,其数热,速平相应地从O增大到 $V=\frac{CT}{CL}$, $CT=T_0-T_0$, 九为DE段时间。在BD过程中,其平均数热速平 $V=\stackrel{.}{\smile}=\stackrel{.}{\smile}=\stackrel{.}{\smile}=0$. 因此系统终遇产程的 误差为ST=Vt,=立·红,系统真正终退T;=T;+ST=T;+立红,

数据处理时,可用作图法求下值.如图 3-8-3,用外推法把DE股往左外推,再通过P点(针)作 横坐标轴的垂绕与DE的外推线交子点F,则F点对应的温度就是修正后的终温T+

如果系统起始加热的温度To不等于生温的则由于开始时间促度冷却速率不等于0,系统的温度



扫描全能王 创建

スリルンハンド

WNIVERSITY

ADD: FUJIAN GIAMEN

CABLE:0633 P.C:361005

修正值不能用 $V=\frac{d(T-\theta)}{dt}=k(T-\theta)$.从牛顿冷却及律知,当系统与环境温度相差不大时(小于15℃),其温度冷却速率与温度差成正比,可得到开始加热时的冷却速率 $V=\frac{T-\theta}{T_1-\theta}$ V,其中V为用温度计测得系统终温 T_1 时的冷却速率,可求得 $V=\frac{CT}{t_1}$,所以在的升温过程中,系统的平均冷却速率 $V=\frac{1}{2}(V_0+V)=\frac{1}{2}(\frac{T-\theta}{T_1-\theta})$ V的 $=\frac{T_0+T_1-2\theta}{2(T_1-\theta)}$ V,系统的真正终温 $T_f=T_0+V_1-T_1+\frac{T_0+T_1-2\theta}{2(T_1-\theta)}$ V,系统的真正终温 $T_f=T_0+V_1-T_1+\frac{T_0+T_1-2\theta}{2(T_1-\theta)}$ V,

四.实验内容.

- 1.用电子天平称量称器内筒的质量M.从量热器上记下搅拌器和胶木铜木架的质量M.。
- 2在量热器内筒棋上至~音客张的水
- 3. 接好电路,盖好量热器的盖子,插入退度计浸入水中(不同触及电阻丝),打开电源并调节直流稳定电源的输出电压。用搅拌器缓慢搅拌量筒器内筒的水,使内筒中的水温每分钟升高/、5℃左右,记下电表则得的电流及电压。

4断开电源,量筒器内筒的温水换为等量的温度为重温的蒸馏水,用电子天平称其质量Mgakin.

- 5.待量热器简中的水温度稳设后,记下其值,该温度为初温下。合上电源开关,使电路通电,同时用秒表开始 计时,每隔一分钟分别记录下次温度计电流表及电压表的读数。实验过程中必须进续缓慢搅拌量热器,内筒的水,使其温度均匀,通电上分钟后,切断电源,继续搅拌(从通电开始,一直到实验结束,一直保持均匀缓慢搅拌),断电后系统温度还会略为升高,故必须仔细观察并记下此时系统的终温下及对应的时间七,接着每隔每分钟记录温度一次,以获得自治,全却数据(六次以上).
- 6. 用电子天平称量实验后内筒中的水的质量mgssack,以mgssackfreencent作为内侧所加水的质量mgssack,以mgssackfreencent作为内侧所加水的质量mgssack,以mgssackfreencent作为内侧所加水的质量mgssackfreencent

1. 质量与比热数据表

名称 数值 物理量	质量 m 烷)	比热C(卡/克/麦)	热容量mc(卡/夜)	
量热器in内筒 m	272 . 60	0.092	25.079	
搅拌器和胶木的铜M.	18.46m	0.092	5.378	
水丽质量mslip=Marin+Marin)	116.27	1.00	116.27	
数守温度计插入水中m体积 ≈ 0.50cm3, 以入0.76V平/度, 乌山其热容量 0.38				
	+ M3C3 + 0.76V= 14			



XIAMEN

UNIVERSITU

ADD: FUJJAN EJAMEN CABLE: 0633 P.C: 361005

2. 温度、电流、电压、时间数据表

7.00 31.9 98.00 31.8 119.00 31.6 13.00 31.4 15.00 31.3 17.00 31.2				
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	耐间(场)	温度 T(℃)	电流 TIA)	# TE IIIV
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	0.00			
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$		26.2		
3.00 29.1 2.002 10.697 4.00 30.4 2.008 10.730 5.00 21.8 2.001 10678 $1 = \frac{5.95}{7.00}$ 5.40% $7 = 32.2$ °C; $1 = \frac{7.00}{31.9}$ 31.8 119.00 31.6 13.00 31.4 15.00 31.3 17.00 31.2	2.00	27.7		
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$		29.1		
$ \begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$		30.4	2.008	
$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	2.00		2.001	
7,00 31.9 98.00 31.8 119.00 31.6 13.00 31.4 15.00 31.3 17.00 31.2		ti= 5-95分540分	T2= 32.2 °C;	
119-00 31.6 13.00 31.4 15.00 31.3 17.00 31.2				770
13.00 31.4 15.00 31.3 17.00 31.2	98.00	31.8		
15.00 31.3 17.00 31.2	1191-00	31.6		
17.00 31.2	13.00	31.4		
	15.00	31.3		,
70.00		31.2		
19-50 31.1	19-00	31.1		•

六. 往馥毒顶

- 1.数字温度计传感器探头要浸入水中,但不能触及电阻丝
- 2. 接入实验电路中的各电表要注意正负极性
- 3. 只有当电阻丝浸在水中才能通电否则电阻丝将会烧坏.
- 4. 整个实验过程中必须均匀、缓慢地不断搅拌,使温度计的指示值代读系统的温度 七.数据处理

质量与比热数据表

			2 12-1
名称 数值 物理量	质量m 吃)	比热(作/克·洛)	热客量mc(卡/度)
量热器内储 mi	272.60	0.092	25.019
搅拌器m胶木的铜m。	58.46	0.092	5.378
水所质量 M3 LIV RESIMENTS	116.27	1.00	116.27
数导温度计插入水中的1	钵积V≈0.50cm	,txx0.76V卡/度	0.38
ZMC=M1C1+M2C2+M2C3+0176V= 147.11卡度.			

Mgg 6 447.849

M&验院 446.819







XIAMEN

UNIVERSITY

ADD: FUJJAN GJAMEN

CABLE:0633 P.C:361005

热键

m,C1=272.60×0.092=25.0792卡/度≈25.079卡/度 m2C2=58.46×0.092=5.378珠/度≈5.378卡/度

m家庭前= m实验前这一mi-116:78g

M实验后= M实验后总-M1-7N2=115.75g

Ms= Mg能前+Mg能度= 116.279

M3C3=116.27×1.00=116.27卡/度

0.76V=0.76×0.50=0.38卡/度

 $\geq mC = m_1C_1 + m_2C_2 + m_3C_3 + 0.76V = 25.079 + 5.378 + (16.27) + 0.$

2. 温度、电流、电压、时间数据表

27.27		T1.10/+/3	
財间も(分)	温度T(℃)	电流 1(A)	,
0.00	25.0	1.997	包 压 ∪(v)
1.00 .	26.2	2,000	10.697
2.00	27.7		10.72
3.00	29.1	2.002	10.717
4.00	30.4		10.697
tio5.00 7.61	31.8	2.008	10.730
ti= 5.40	; T₂ = 32.2 °C		10.698
7.00	31.9	1=2.002 A;	Ū= 10.710 V
9.00	31.8	1	
11-00	31.6		
13.00	31.4	1	
15.00	31.3	自然人	全却
17.00	31.2	T	
19.00	31.1	1 /	

由图可知,
$$T_0 = 25.0^{\circ}C$$
, $T_4 = T_1 + \frac{1}{2} \frac{\Delta T}{t_1} = 32.2 + 2.70 \times \frac{32.2 - 31.1}{19.00 - 3.40} \approx 32.44^{\circ}C$

$$J = \frac{E}{Q} = \frac{1Ut}{(m_1C_1 + m_2C_2 + m_2C_3 + 0.76V)(T_4 - T_0)} = \frac{2.002 \times 10.710 \times 5.00 \times 60}{147.11} \times (32.44 - 25.0) \approx 5.9 \text{ (原耳/th)}$$
相对不确定度 $E = \left| \frac{J - J_0}{J_0} \right| \times 100\% = \left| \frac{5.9 - 4.1868}{4.1868} \right| \times 100\%$

$$\approx 40.9\%$$

$$\sim 40.9\%$$

2/10

②未等水温降回室温,再继续实验,导致误差过大 ②在t=5.00分后,因为犹豫,错过了去的准确时间

田同时观察多个仪表,"记录数据不够迅速,晚记录机剂

