

ใบบันทึกผลการทดลองที่ 11

เรื่อง ค่าสมมูลกลของความร้อน

ผู้ทำการทดลอง กลุ่มที่..... สาขาวิชา/ภาค..... ชั้นปี/ห้อง.....

ชื่อผู้ทดลอง 1.

ชื่อผู้ร่วมทดลอง 2.

3.

ทำการทดลอง วันที่เดือน.....พ.ศ.

การทดลองครั้งที่ 1

มวลของแคลอรีมิเตอร์และที่กวนน้ำ $m_{cal} = \dots\dots\dots g$

มวลของแคลอรีมิเตอร์ ที่กวนน้ำ และน้ำ $m_{cal} + m_w = \dots\dots\dots g$

มวลของน้ำ $m_w = \dots\dots\dots g$

ปริมาณกระแสไฟฟ้า $I = \dots\dots\dots A$

ความต้านทานของลวดนิโครม $R = \dots\dots\dots \Omega$

ความจุความร้อนจำเพาะของแคลอรีมิเตอร์ $c_{cal} = \dots\dots\dots cal/g \cdot ^\circ C$

ความจุความร้อนจำเพาะของน้ำ $c_w = \dots\dots\dots cal/g \cdot ^\circ C$

เวลา (min)	0	2	4	6	8	10	12	14	16	18	20
อุณหภูมิ ($^{\circ}C$)											
อุณหภูมิที่ เพิ่มขึ้น ($^{\circ}C$)	0										

ความชันของกราฟ = $\dots\dots\dots ^\circ C/s$

ค่าสมมูลกลของความร้อน = $\dots\dots\dots J/cal$

การทดลองครั้งที่ 2

มวลของแคลอรีมิเตอร์และที่กวนน้ำ	$m_{cal} = \dots\dots\dots g$
มวลของแคลอรีมิเตอร์ ที่กวนน้ำ และน้ำ	$m_{cal} + m_w = \dots\dots\dots g$
มวลของน้ำ	$m_w = \dots\dots\dots g$
ปริมาณกระแสไฟฟ้า	$I = \dots\dots\dots A$
ความต้านทานของลวดนิโครม	$R = \dots\dots\dots \Omega$
ความจุความร้อนจำเพาะของแคลอรีมิเตอร์	$c_{cal} = \dots\dots\dots cal/g \cdot ^\circ C$
ความจุความร้อนจำเพาะของน้ำ	$c_w = \dots\dots\dots cal/g \cdot ^\circ C$

เวลา (min)	0	2	4	6	8	10	12	14	16	18	20
อุณหภูมิ ($^\circ C$)											
อุณหภูมิที่ เพิ่มขึ้น ($^\circ C$)	0										

ความชันของกราฟ = $\dots\dots\dots ^\circ C/s$

ค่าสมมูลกลของความร้อน = $\dots\dots\dots J/cal$

ค่าเฉลี่ยของค่าสมมูลกลของความร้อนจากการทดลองทั้ง 2 ครั้ง = $\dots\dots\dots J/cal$

เปอร์เซ็นต์ความคลาดเคลื่อน = $\dots\dots\dots$

.....

...../...../.....

อาจารย์ผู้ควบคุมการทดลอง