



ใบบันทึกผลการทดลองที่ 7
เรื่อง ค่าสมมูลกลของความร้อน

ผู้ทำการทดลอง 1. เลขที่..... กลุ่มที่.....
2. เลขที่..... กลุ่มที่.....
3. เลขที่..... กลุ่มที่.....

สาขาวิชา/ภาค..... ชั้นปี/ห้อง.....

ทำการทดลอง วันที่ เดือน..... 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 ($^\circ C$)											
อุณหภูมิที่เพิ่มขึ้น ($^\circ C$)	0										

ความชันของกราฟ = $^\circ C/s$

ค่าสมมูลกลของความร้อน = 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 ($^\circ C$)											
อุณหภูมิที่เพิ่มขึ้น ($^\circ C$)	0										

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

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

ค่าเฉลี่ยของค่าสมมูลกลของความร้อนจากการทดลองทั้งสองครั้ง = $\dots\dots\dots J/cal$

เปอร์เซ็นต์ความคลาดเคลื่อน = $\dots\dots\dots$

..... ,

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

อาจารย์ผู้ควบคุมการทดลอง