

ใบบันทึกผลการทดลองที่ 10
เรื่อง ค่าสมมูลกลของความร้อน

ผู้ทำการทดลอง 1. เลขที่.....กลุ่มที่.....
 2. เลขที่.....กลุ่มที่.....
 3. เลขที่.....กลุ่มที่.....
 4. เลขที่.....กลุ่มที่.....
 สาขาวิชา/ภาค.....ชั้นปี/ห้อง.....
 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 = $\dots\dots\dots$

.....

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

อาจารย์ผู้คุมการทดลอง