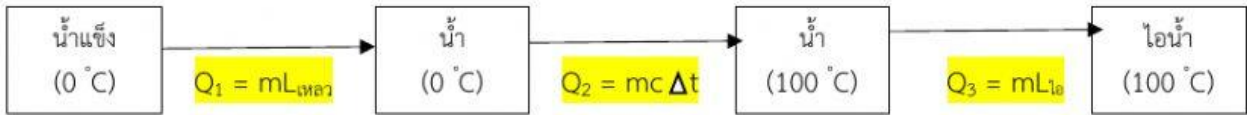


ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

## ใบงาน

## เรื่อง การคำนวณปริมาณความร้อนรวม

4. จงคำนวณหาค่าปริมาณความร้อนของน้ำแข็ง ( $0^{\circ}\text{C}$ ) กลายเป็นไอน้ำ ( $100^{\circ}\text{C}$ ) เมื่อมวลของน้ำแข็งเท่ากับ 25 กรัม

กำหนดให้ ความร้อนแฝงจำเพาะของการหลอมเหลว = 80 แคลอรี/กรัม ( $L_{\text{เหลว}}$ )  
 ความร้อนแฝงจำเพาะของการกลายเป็นไอ = 540 แคลอรี/กรัม ( $L_{\text{ไอน้ำ}}$ )  
 ความจุความร้อนจำเพาะ = 1 แคลอรี/กรัม-องศาเซลเซียส ( $c$ )

วิธีทำ  $L_{\text{เหลว}} = 80$        $L_{\text{ไอน้ำ}} = 540$        $c = 1$        $m = 25$  กรัม       $\Delta t = 100 - 0 = 100$

จากสูตร  $Q_1 = mL_{\text{เหลว}}$   
 แทนค่า  $Q_1 = 25 \times 80$   
 $Q_1 = \dots\dots\dots$

จากสูตร  $Q_2 = mc\Delta t$   
 แทนค่า  $Q_2 = \dots\dots \times \dots\dots \times \dots\dots$   
 $Q_2 = \dots\dots\dots$

จากสูตร  $Q_3 = mL_{\text{ไอน้ำ}}$   
 แทนค่า  $Q_3 = \dots\dots \times \dots\dots$   
 $Q_3 = \dots\dots\dots$

ปริมาณค่าความร้อนทั้งหมด =  $Q_1 + Q_2 + Q_3$   
 $Q_{\text{รวม}} = \dots\dots\dots + \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$   
 $Q_{\text{รวม}} = \dots\dots\dots$

ตอบ .....