

คำชี้แจง ให้นักเรียนเติมคำหรือข้อความลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

1. การเพิ่มขึ้นของอุณหภูมิของสารขึ้นอยู่กับ.....

2. ความร้อนจำเพาะของสาร (Specific heat) หมายถึง

3. น้ำมีค่าความร้อนจำเพาะเท่ากับ $4.18 \text{ J/g}^{\circ}\text{C}$ หรือ $1 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$ หมายความว่า.....

4. ในการเพิ่มอุณหภูมิ 1°C ของสารปริมาณ 1 กรัม

สารที่มีค่าความร้อนจำเพาะน้อยจะใช้ปริมาณความร้อนมากกว่าหรือน้อยกว่าสารที่มีค่าความร้อนจำเพาะมาก

5. น้ำมวล 50 กรัม อุณหภูมิเพิ่มขึ้นจาก 10°C เป็น 45°C

5.1 น้ำได้รับความร้อนปริมาณกี่จูล

5.2 น้ำได้รับความร้อนกี่แคลอรี

กำหนดให้ ความร้อนจำเพาะของน้ำเท่ากับ $4.18 \text{ J/g}^{\circ}\text{C}$ หรือเท่ากับ $1 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$

วิธีทำ 1) จากสูตร $Q =$

$m =$ $c =$

แทนค่า $Q =$

$=$

ดังนั้น น้ำได้รับปริมาณความร้อน..... จูล

2) จากสูตร $Q =$

$m =$ $c =$ $\Delta t =$

แทนค่า $Q = 50 \times 1 \times 35$

$=$

ดังนั้น น้ำได้รับปริมาณความร้อน..... แคลอรี