



ใบงาน.พลังงานความร้อน

* ผลของพลังงานความร้อนที่ทำให้
สารเปลี่ยนสถานะและอุณหภูมิ*

สูตรคำนวณหาปริมาณความร้อนที่ทำให้สารเปลี่ยนอุณหภูมิ

สูตรคำนวณหาปริมาณความร้อนที่ทำให้สารเปลี่ยนสถานะ

ความร้อนจำเพาะของสาร (c)

* น้ำ.....cal/g.c°

* น้ำแข็ง.....cal/g.c°

* ไอน้ำ.....cal/g.c°

ความร้อนแฝงจำเพาะของสาร (L)

การหลอมเหลวของน้ำ

การกลายเป็นไอของน้ำ

1. น้ำ 50 g ที่ 20 C° ทำให้อุณหภูมิสูงขึ้นเป็น 80 C°
จะต้องใช้ปริมาณความร้อนเท่าใด

โจทย์กำหนด m = g, c = cal/g.c°

$\Delta t = \text{} - \text{} = \text{} \text{ C}^\circ$

แทนค่าสูตร $Q = mc\Delta t$

$Q = \text{} \times \text{} \times \text{}$

$Q = \text{} \text{ cal}$

Ans. ต้องใช้พลังงานความร้อน cal

2. ต้องการให้น้ำมวล 2 kg ที่ 100 C° ระเหยจนหมด
พอดี จะต้องใช้ความร้อนเท่าใด

โจทย์กำหนด m = g, L = cal/g

แทนค่าสูตร $Q = mL$

$Q = \text{} \times \text{}$

$Q = \text{} \text{ cal}$

Ans. ต้องใช้ความร้อน cal

ชื่อ-นามสกุล.....

ชั้น.....

เลขที่.....

