

พลังงานที่เกี่ยวข้องกับการเปลี่ยนสถานะของสาร

$$Q = mL$$

Q = ปริมาณความร้อนหรือค่าความร้อนแฝง
ที่ใช้ในการเปลี่ยนสถานะ (cal)

m = มวลของสาร (g)

L = ความร้อนแฝงจำเพาะของสาร (cal/g)

พลังงานที่เกี่ยวข้องกับการเปลี่ยนอุณหภูมิของสาร

$$Q = mc\Delta t$$

Q = ปริมาณความร้อนที่ใช้ในการลด
หรือเพิ่มอุณหภูมิของสารนั้น (cal)

m = มวลของสาร (g)

c = ค่าความจุความร้อนจำเพาะของสาร (ของน้ำ มีค่า = 1)

Δt = อุณหภูมิที่เปลี่ยนแปลงไป ($^{\circ}\text{C}$)

