

สื่อออนไลน์ 2563

การคำนวณหาปริมาณความร้อน

สูตรคำนวณค่าปริมาณความร้อน

$$Q = mL$$

เปลี่ยนสถานะ จุดหลอมเหลว

- เมื่อ
- Q = ปริมาณความร้อน หน่วย แคลอรี
 - m = มวลของสาร หน่วย กรัม
 - L = ความร้อนแฝงจำเพาะ หน่วยแคลอรี / กรัม

$$Q = mc\Delta t$$

ไม่เปลี่ยนสถานะ จุดหลอมเหลว

- เมื่อ
- Q = ปริมาณความร้อนที่ใช้ในการลดหรือเพิ่มอุณหภูมิของสารนั้น ๆ หน่วย แคลอรี
 - m = มวลของสาร หน่วย กรัม
 - c = ความจุความร้อนจำเพาะของสาร หน่วย แคลอรี / กรัม-องศาเซลเซียส
 - Δt = อุณหภูมิที่เปลี่ยนแปลงไปอาจเพิ่มขึ้นหรือลดลง

<https://youtu.be/AyKTsrDUEUA>

