

ชื่อ - สกุล เลขที่ ห้อง

แบบฝึกหัด เรื่อง ความร้อนกับการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของสสาร

1. ป้ายใต้บ้างที่มีผลต่อการเพิ่มขึ้นของอุณหภูมิของสสาร

1.1

1.2

1.3

2. ความร้อนที่ทองสุกเสียมีค่ากี่แคลอรี เมื่อทองมวล 100 กรัม มีอุณหภูมิลดลงจาก 50 องศาเซลเซียส เป็น 20 องศาเซลเซียส (ความร้อนจำเพาะของทอง มีค่า 0.03 แคลอรี/กรัม องศาเซลเซียส)

$$\text{สูตร } Q = mc \Delta t$$

$$Q = \dots \times \dots \times \dots$$

$$Q = \dots \text{ แคลอรี}$$

ดังนั้น ปริมาณความร้อนที่ทองสุกเสียมีค่าเท่ากับ แคลอรี

3. ถ้าต้องการทำให้แท่งแก้วมวล 500 กรัม มีอุณหภูมิสูงขึ้นจาก 25 องศาเซลเซียส เป็น 200 องศาเซลเซียส ต้องให้ความร้อนแก่แท่งแก้วกี่แคลอรี (ความร้อนจำเพาะของแท่งแก้ว มีค่า 0.2 แคลอรี/กรัม องศาเซลเซียส)

$$\text{สูตร } Q = mc \Delta t$$

$$Q = \dots \times \dots \times \dots$$

$$Q = \dots \text{ แคลอรี}$$

ดังนั้น แท่งแก้วได้รับปริมาณความร้อนเท่ากับ แคลอรี