

แบบฝึกหัด (งานเดี่ยว)

1. จงหาปริมาณความร้อนที่ทำให้ น้ำแข็งมวล 250 กรัม อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียสกลายเป็นน้ำหมด และ สูดหายน้ำ 10 กรัม เดือดกลายเป็นไอ (เมื่อ c ของน้ำ = $4.18 \text{ kJ/ kg}^\circ\text{C}$)
2. จงหาปริมาณความร้อนที่ทำให้ น้ำ 300 กรัม อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียส เดือดจนกลายเป็นไอ หมด (เมื่อ c ของน้ำ = $4.18 \text{ kJ/ kg}^\circ\text{C}$)
3. ใส่ลูกเหล็กมวล 20 กิโลกรัม อุณหภูมิ 55 องศาเซลเซียส ลงในน้ำมวล 2 กิโลกรัม อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส แล้วให้ความร้อนแก่ระบบจนมีอุณหภูมิผสมที่สมดุลเป็น 50 องศาเซลเซียส ถ้าถือว่าไม่มีการสูญเสียความร้อนแก่ภาชนะและสิ่งแวดล้อม ความร้อนที่เขาระบบเป็นเท่าใด (กำหนดให้ค่า ความจุความร้อนจำเพาะของเหล็กเท่ากับ 450 J/kg K)