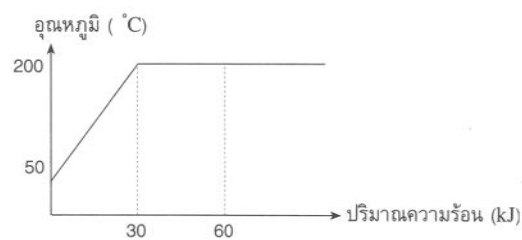


1. น้ำแข็งมวล 20 กรัม อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียส ละลายกลายเป็นน้ำหมดที่ 0 องศาเซลเซียส จะต้องใช้ความร้อนเท่าไร (L น้ำแข็ง = 333×10^3 J/kg)

วิเคราะห์โจทย์

2. เมื่อให้ความร้อนด้วยอัตราคงที่ตลอดเวลาแก่สารชนิดหนึ่ง ซึ่งมีมวล 1 กิโลกรัม ได้ความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ (หน่วยองศาเซลเซียส) และปริมาณความร้อน (หน่วยกิโลจูล) ที่ให้แก่สารเป็นไปดังรูป ความจุความร้อนจำเพาะของสารนี้มีค่าเป็นเท่าไร



วิเคราะห์โจทย์



3. จงหาปริมาณความร้อนที่ทำให้น้ำแข็งมวล 100 กรัม อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียส กลายเป็นน้ำมวล 100 กรัม อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียส กำหนดให้ ความจุความร้อนจำเพาะของน้ำเท่ากับ 4,200 จูลต่อกิโลกรัม เคลวิน และความร้อนแฝงจำเพาะของการหลอมเหลวของน้ำแข็งเท่ากับ 333 กิโลจูลต่อกิโลกรัม

- | | |
|------------|-------------|
| 1. 33.7 kJ | 2. 37.5 kJ |
| 3. 75.3 kJ | 4. 4,233 kJ |

วิเคราะห์โจทย์

4. จงหาความร้อนที่ใช้ในการทำให้น้ำแข็ง 10 กรัม -10 องศาเซลเซียส กลายเป็นไอน้ำที่ 100 องศาเซลเซียส หมตพอดี (L (แข็ง) = 80 cal/g, c (แข็ง) = 0.5 cal/g°C, c (น้ำ) = 1 cal/g°C L (ไอน้ำ) = 540 cal/g)

วิเคราะห์โจทย์



