



ใบกิจกรรม 1.6

การคำนวณปริมาณความร้อนที่ทำให้สารเปลี่ยนสถานะ

วัน.....เดือน..... พ.ศ.....

ชื่อ - สกุล ชั้น เลขที่

จุดประสงค์ของกิจกรรม

- #### 1. คำนวณปริมาณความร้อนที่ทำให้สารเปลี่ยนสถานะ

ชี้แจง : ให้นักเรียนแสดงวิธีการคำนวณอย่างถูกต้อง

- ต้องใช้ปริมาณความร้อนเท่าใดในการทำให้แห้งโลหะเงิน 100 กรัม อุณหภูมิ 962 องศาเซลเซียส หลอมเหลวทั้งหมดพอดี (ความร้อนแผงจำเพาะของเงิน เท่ากับ 2.6 แคลโตรี/กรัม)

2. ต้องใช้ปริมาณความร้อนเท่าใดในการทำให้แห้งทองแดงมวล 50 กรัม อุณหภูมิ 1,083 องศาเซลเซียส หลอมเหลวทั้งหมดพอดี (ความร้อนแฟงจำเพาะของการหลอมเหลวของทองแดง เท่ากับ 32 แคลอรี่/กรัม)



ใบกิจกรรม 1.6

การคำนวณปริมาณความร้อนที่ทำให้สารเปลี่ยนสถานะ

3. ถ้าต้องการให้เงินมวล 100 กรัม ที่อยู่ในสถานะของเหลวที่อุณหภูมิ 962 องศาเซลเซียส แข็งตัวเป็นแท่งโลหะเงินทั้งหมดพอดี ที่อุณหภูมิ 962 องศาเซลเซียส จะต้องมีการสูญเสียความร้อนเท่าใด (ความร้อนแผงจำเพาะของเงิน เท่ากับ 2.6 แคลอรี่/กรัม)

4. ให้ความร้อนปริมาณ 12,500 แคลอรี แก่ของแข็ง A มวล 250 กรัม pragu ว่าของแข็ง A มีอุณหภูมิคงที่ แต่เปลี่ยนสถานะจากของแข็งเป็นของเหลวทึ่งหมด ความร้อนแผงจำเพาะของการหลอมเหลวของสาร A มีค่าเท่าใด



ใบกิจกรรม 1.6

การคำนวณปริมาณความร้อนที่ทำให้สารเปลี่ยนสถานะ

5. ปริมาณความร้อนที่ทำให้แห้งเหล็กมวล 5 กิโลกรัม ที่อุณหภูมิ 1,538 องศาเซลเซียส หลอมเหลวจนหมดพอดีจะมากพอที่จะทำให้แห้งทองแดงมวล 3 กิโลกรัม ที่อุณหภูมิ 1,083 องศาเซลเซียส หลอมเหลวได้หมดหรือไม่ (กำหนดให้ เหล็ก = 69.1 cal/g และ ทองแดง = 32 cal/g)

6. ถ้าต้องการให้ทองแดงมวล 50 กรัม ที่อยู่ในสถานะของเหลวที่อุณหภูมิ 1,083 องศาเซลเซียส แข็งตัวเป็นแท่งทองแดงทึบหมดพอดี ที่อุณหภูมิ 1,083 องศาเซลเซียส จะต้องมีการสูญเสียความร้อนปริมาณเท่าใด
(ความร้อนแผงจำเพาะของการหลอมเหลวของทองแดงเท่ากับ 32 แคลอรี่/กรัม)