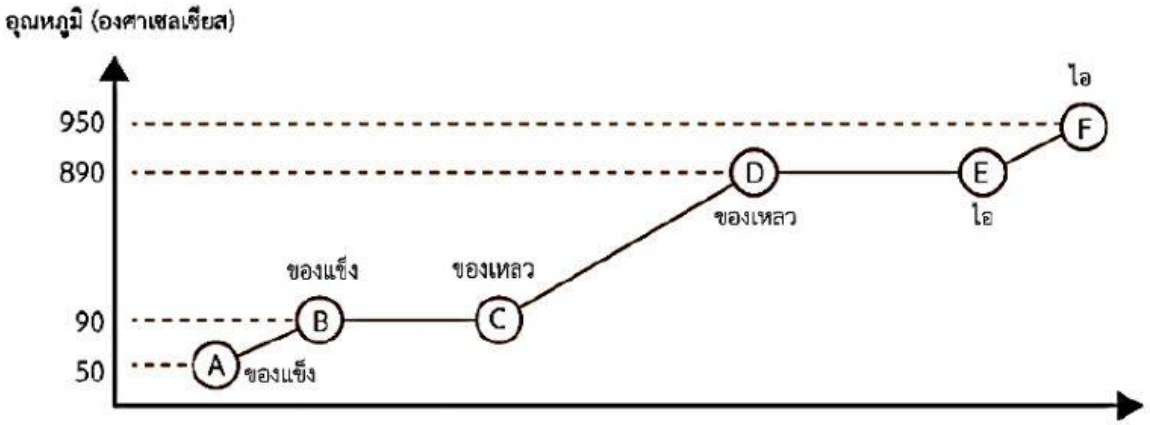
ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

ใบกิจกรรม เรื่อง การคำนวณปริมาณความร้อนของสาร (1)

ตอนที่ 1 ให้นักเรียนศึกษากราฟต่อไปนี้แล้วตอบคำถาม



1.1 ที่อุณหภูมิ 55 °C สาร A อยู่ในสถานะใด.....

1.2 ช่วงที่สารเปลี่ยนสถานะจากของแข็งเป็นของเหลว อยู่ที่อุณหภูมิกี่องศาเซลเซียส.....

1.3 สาร..... เกิดการเปลี่ยนสถานะเป็นสาร..... เรียกกระบวนการนั้นว่า การกลายเป็นไอ

1.4 สาร..... เกิดการเปลี่ยนสถานะเป็นสาร..... เรียกกระบวนการนั้นว่า การหลอมเหลว

1.5 ช่วงที่สาร C เปลี่ยนเป็นสาร D เกิดการเปลี่ยนสถานะหรือเปลี่ยนอุณหภูมิ.....

ความร้อนที่ทำให้ *อุณหภูมิเปลี่ยนแปลง*	
จากสูตร	**$Q = mc\triangle t$**

ความร้อนที่ทำให้ *สถานะของสารเปลี่ยนแปลง*	
จากสูตร	**$Q = mL$**

ตอนที่ 2 ให้นักเรียนเลือกคำตอบที่กำหนดให้ ใส่ลงไปในช่องว่างให้ถูกต้อง

m | $L_{ไอ}$ | Q | c | $L_{เหลว}$ | $\triangle t$

_____ ความร้อนแฝงจำเพาะของการ**หลอมเหลว** (cal/g)

_____ ความร้อนแฝงจำเพาะของการ**กลายเป็นไอ** (cal/g)

_____ ปริมาณความร้อนที่สารได้รับหรือสูญเสีย (cal)

_____ ค่าความจุความร้อนจำเพาะ (cal/g °C)

_____ อุณหภูมิที่เปลี่ยนแปลงไป $t_{มาก} - t_{น้อย}$ (°C)

_____ มวลของสาร (g)

LIVEWORKSHEETS