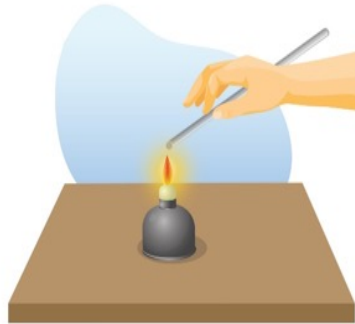


การหาจุดหลอมเหลวของสารทำได้ดังนี้

1. ใช้ความร้อนหลอมปลายหลอดคะปิลลารีด้านหนึ่งให้ปิดสนิท ดังภาพที่ 1



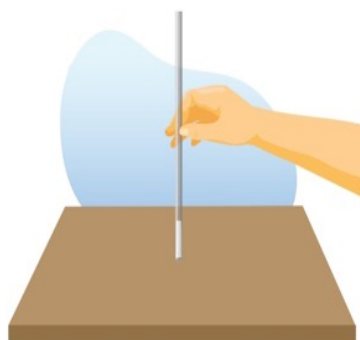
ภาพที่ 1 การหลอมปลายหลอดคะปิลลารี

2. บรรจุสารเข้าทางปลายหลอดคะปิลลารีที่ยังเปิดอยู่ ดังภาพที่ 2



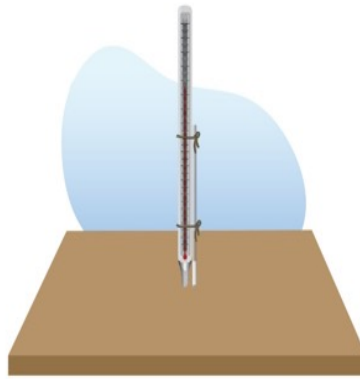
ภาพที่ 2 การบรรจุสารลงในหลอดคะปิลลารี

3. เคาะปลายหลอดคะปิลลารีที่มีสารบรรจุอยู่เบา ๆ เพื่อให้สารอัดแน่น ดังภาพที่ 3



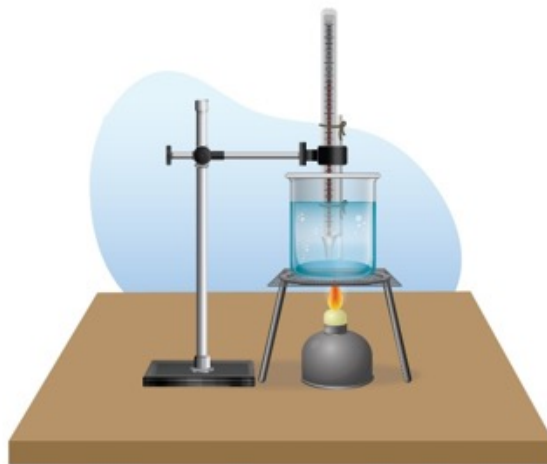
ภาพที่ 3 การอัดสารลงในหลอดคะปิลลารีให้แน่น

4. ใช้ด้ายผูกหลอดคะปิลลารีเข้ากับเทอร์มอมิเตอร์ ดังภาพที่ 4 โดยให้ปลายหลอดเสมอกับปลายเทอร์มอมิเตอร์



ภาพที่ 4 การผูกหลอดคะปิลลารีเข้ากับเทอร์มอมิเตอร์

5. จัดอุปกรณ์ ดังภาพที่ 5 ใช้แท่งแก้วคนคนน้ำอย่างสม่ำเสมอเพื่อให้สารได้รับความร้อนทั่วถึง อ่านอุณหภูมิเมื่อสารเริ่มหลอมเหลว และอ่านอุณหภูมิต่ออีกครั้งเมื่อสารหลอมเหลวหมด



ภาพที่ 5 การจัดอุปกรณ์เพื่อหาจุดหลอมเหลว

6. คำนวณหาจุดหลอมเหลวของสาร โดยหาค่าเฉลี่ยของอุณหภูมิเมื่อสารเริ่มหลอมเหลวและอุณหภูมิเมื่อสารหลอมเหลวหมด