



แบบทดสอบหลังเรียน

เรื่อง สมบัติบางประการของสารละลาย

ชื่อ-สกุล..... เลขที่..... ห้อง.....

คำชี้แจง ให้นักเรียนขีด ✓ หน้าข้อที่ถูกต้อง และขีด X ในหน้าข้อที่ผิด

1. จุดหลอมเหลวของสารละลายต่ำกว่าจุดหลอมเหลวของสารบริสุทธิ์ที่เป็นตัวทำละลายในสารละลายนั้น
2. แนฟทาซีนเป็นสารบริสุทธิ์
3. จุดเดือดกับจุดหลอมเหลวเป็นอุณหภูมิเดียวกัน
4. จุดหลอมเหลวกับจุดเยือกแข็งเป็นอุณหภูมิเดียวกัน
5. การทดลองนี้ไม่สามารถใช้น้ำแทนน้ำมันพาราฟินได้
6. จุดหลอมเหลวคือจุดที่สารเปลี่ยนสถานะจากของแข็งเป็นของเหลว
7. จุดเยือกแข็งคือจุดที่สารเปลี่ยนสถานะจากของแข็งเป็นของเหลว
8. การทดลองนี้ต้องให้ความร้อนอย่างรวดเร็ว เพื่อให้เห็นจุดที่สารหลอมเหลวอย่างชัดเจน
9. การทดลองจุดหลอมเหลว การบันทึกอุณหภูมิแรก เริ่มบันทึกเมื่อสารในหลอดคะปิลารีเริ่มหลอมเหลว
10. จุดหลอมเหลวของสารละลายขึ้นอยู่กับความเข้มข้นของสารละลาย

คำชี้แจง ให้นักเรียนเติมข้อมูลลงในช่องว่างให้ถูกต้อง

1.

ความเข้มข้นของสารละลาย (โมลาล หรือ mol/kg)	K_b ของน้ำ ($^{\circ}\text{C}/\text{m}$)	K_f ของน้ำ ($^{\circ}\text{C}/\text{m}$)	จุดเดือด ($^{\circ}\text{C}$)	จุดเยือกแข็ง ($^{\circ}\text{C}$)
2.50	0.51	1.86		
4.75	3.22	3.63		

2.

มวลของเบนซีน C_6H_6 (g)	มวลของน้ำ (g)	K_f ของน้ำ ($^{\circ}\text{C}/\text{m}$)	จุดเยือกแข็งของสารละลาย ($^{\circ}\text{C}$)
	56.5	1.86	-0.250
	47.8	1.86	-1.275

