

คำชี้แจง

ตอนที่ 2 ให้นักเรียนบันทึกข้อมูลที่สังเกต แล้วตอบคำถามท้ายกิจกรรม

บันทึกผลการทำกิจกรรม

ผลการอภิปราย

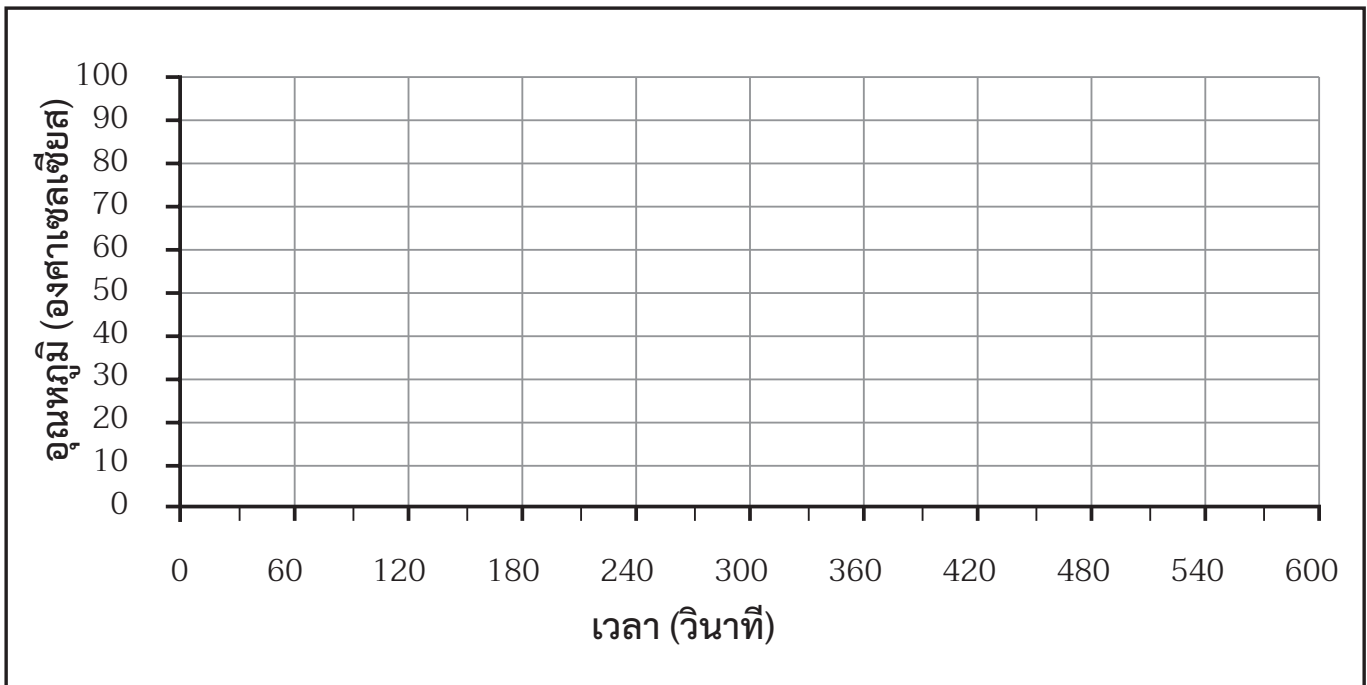
ตาราง แสดงอุณหภูมิและการเปลี่ยนแปลงของน้ำกลั่นและสารละลายโซเดียมคลอไรด์เมื่อได้รับความร้อน

เวลา (วินาที)	อุณหภูมิของ น้ำกลั่น (องศา เซลเซียส)	การเปลี่ยนแปลงของน้ำกลั่น	อุณหภูมิของ สารละลาย โซเดียมคลอไรด์ (องศาเซลเซียส)	การเปลี่ยนแปลงของ สารละลายโซเดียมคลอไรด์
0	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>
30	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>
60	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>
90	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>

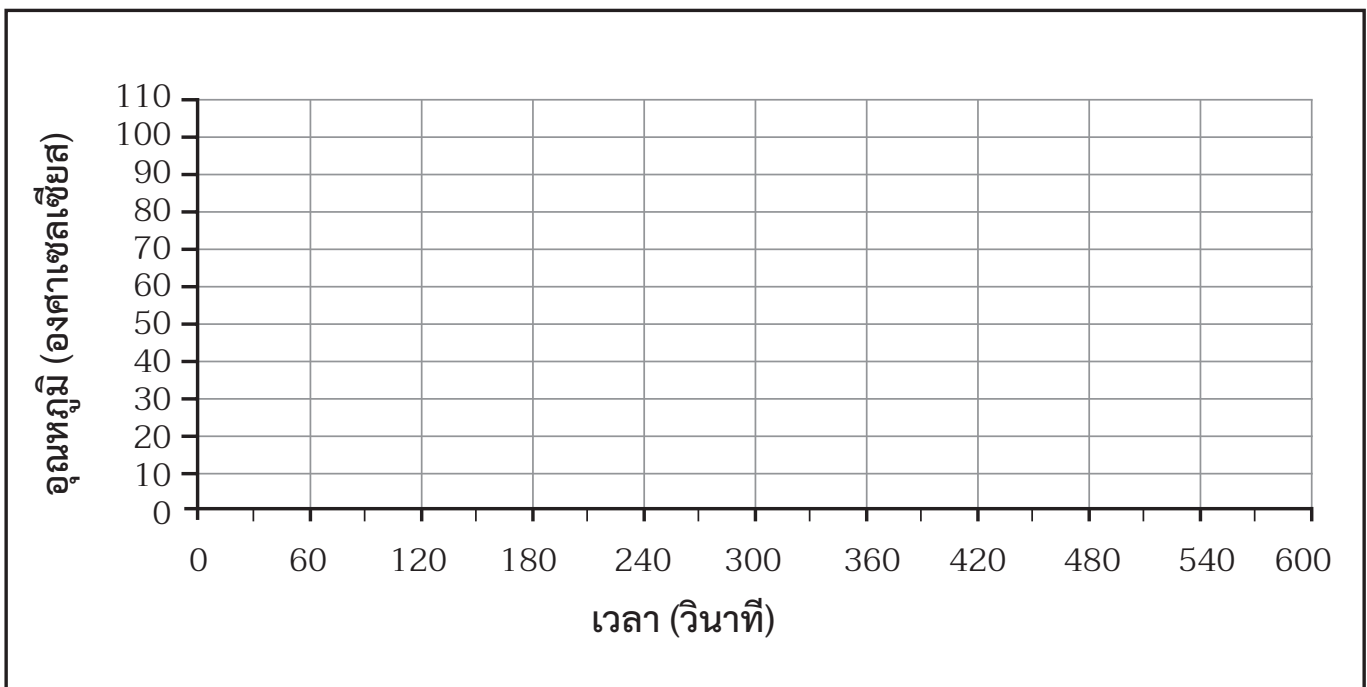
เวลา (วินาที)	อุณหภูมิของ น้ำกลั่น (องศา เซลเซียส)	การเปลี่ยนแปลงของน้ำกลั่น	อุณหภูมิของ สารละลาย โซเดียมคลอไรด์ (องศาเซลเซียส)	การเปลี่ยนแปลงของ สารละลายโซเดียมคลอไรด์
120				
150				
180				
210				
240				
270				
300				
330				
360				

เวลา (วินาที)	อุณหภูมิของ น้ำกลั่น (องศา เซลเซียส)	การเปลี่ยนแปลงของน้ำกลั่น	อุณหภูมิของ สารละลาย โซเดียมคลอไรด์ (องศาเซลเซียส)	การเปลี่ยนแปลงของ สารละลายโซเดียมคลอไรด์
390				
420				
450				
480				
510				
540				
570				
600				

กราฟความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิของน้ำกลั่นกับเวลา



กราฟความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิของสารละลายโซเดียมคลอไรด์กับเวลา





คำถามท้ายกิจกรรม

1. เมื่อน้ำกลั่นและสารละลายโซเดียมคลอไรด์ได้รับความร้อนจะเกิดการเปลี่ยนแปลงอย่างไร

2. ทราบได้อย่างไรว่าน้ำกลั่นและสารละลายโซเดียมคลอไรด์กำลังเดือด

3. จากกราฟความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิของสารกับเวลา การเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของน้ำกลั่นและสารละลายโซเดียมคลอไรด์เมื่อได้รับความร้อนเป็นอย่างไร

4. อุณหภูมิขณะเดือดของน้ำกลั่นและสารละลายโซเดียมคลอไรด์เป็นอย่างไร

5. จากกิจกรรมสรุปได้ว่าอย่างไร
