

ปัจจัยที่มีผลต่อการละลายของสาร

รายวิชา วิทยาศาสตร์พื้นฐาน 3 รหัสวิชา ว21103 ภาคเรียนที่ 1 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2

วัน.....เดือน.....พ.ศ.....

กลุ่มที่.....ชั้น.....

ชื่อสมาชิกกลุ่ม

1. ชื่อ – สกุล เลขที่
2. ชื่อ – สกุล เลขที่
3. ชื่อ – สกุล เลขที่
4. ชื่อ – สกุล เลขที่
5. ชื่อ – สกุล เลขที่

จุดประสงค์ของกิจกรรม (ตอนที่ 2 ตัวละลายต่างชนิดกันละลายในตัวทำละลายชนิดเดียวกัน)

ทดลองและอธิบายการละลายตัวละลายต่างชนิดในตัวทำละลายชนิดเดียวกัน

อุปกรณ์และสารเคมี

- | | | | |
|---------|--------------|-------------------|---------------------|
| สารเคมี | 1. น้ำ | 2. สารส้ม | |
| อุปกรณ์ | 1. ปีกเกอร์ | 2. แท่งแก้ว | 3. ตะเกียงแอลกอฮอล์ |
| | 4. ที่กั้นลม | 5. เทอร์โมมิเตอร์ | |

ขั้นตอนการทำกิจกรรม

1. ใส่น้ำลงในปีกเกอร์ 50 มิลลิลิตร 2 ปีกเกอร์ เติมสารส้มลงไปทั้ง 2 ปีกเกอร์ ปีกเกอร์ละ 5 ซ้อน โดย ปีกเกอร์แรกคนช้า ๆ ปีกเกอร์ที่ 2 คนเร็วกว่าปีกเกอร์แรก บันทึกเวลาในการละลาย
2. ใส่น้ำอุณหภูมิห้องลงในปีกเกอร์แรก ปีกเกอร์ที่ 2 เติมน้ำอุ่น 70 องศาเซลเซียส อย่างละ 50 มิลลิลิตร เติมสารส้มทั้ง 2 ปีกเกอร์ ปีกเกอร์ละ 5 ซ้อน คนช้า ๆ บันทึกเวลาในการละลาย
3. ใส่น้ำลงในปีกเกอร์ 50 มิลลิลิตร 2 ปีกเกอร์ เติมสารส้มบดละเอียดในปีกเกอร์แรก และสารส้มบดหยาบในปีกเกอร์ที่ 2 ปีกเกอร์ละ 5 ซ้อน คนช้า ๆ บันทึกเวลาในการละลาย

ตารางบันทึกผลการทำกิจกรรม

การทดลอง	ระยะเวลาในการละลาย (นาที)
1. คนสารละลายช้าๆ	
2. คนสารละลายเร็ว	
3. การละลายที่อุณหภูมิห้อง	
4. การละลายที่ 70 องศาเซลเซียส	
5. การละลายของสารส้มบดละเอียด	
6. การละลายของสารส้มบดหยาบ	

ปัจจัยที่มีผลต่อการละลายของสาร

รายวิชา วิทยาศาสตร์พื้นฐาน 3 รหัสวิชา ว21103 ภาคเรียนที่ 1 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2

■ อภิปรายผลการทำกิจกรรม

.....

.....

.....

.....

■ สรุปผลการทำกิจกรรม

.....

.....

.....

.....

■ คำถามท้ายกิจกรรม

1. ความเร็วในการคนสารมีผลต่อการละลายของสารหรือไม่ อย่างไร

.....

.....

2. อุณหภูมิมีผลต่อการละลายของสารหรือไม่ อย่างไร

.....

.....

3. ขนาดของตัวละลายมีผลต่อการละลายของสารหรือไม่ อย่างไร

.....

.....

