

การละลายของสารในตัวทำละลาย

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. น้ำตาลทราย
3. เอทานอล
4. น้ำมันพืช
5. ดินเหนียวบดละเอียด
6. คอปเปอร์ (II) ซัลเฟต

อุปกรณ์

1. หลอดทดลองขนาดกลาง
2. กระจกตวงขนาด 10 cm³
3. ที่ตั้งหลอดทดลอง

ขั้นตอนการทำกิจกรรม

1. เติมน้ำลงในหลอดทดลองขนาดกลาง 5 หลอด หลอดละ 5 cm³
2. เติมน้ำตาลทรายและน้ำมันพืช 1 cm³ ลงในหลอดทดลองที่ 1 และ 2 ตามลำดับ เขย่าและสังเกตการเปลี่ยนแปลง บันทึกผล
3. เติมน้ำตาลทราย ดินเหนียวบดละเอียด และคอปเปอร์ (II) ซัลเฟต อย่างละ 1 ช้อนเบอร์ 1 ลงในหลอดที่ 3 4 และ 5 ตามลำดับ เขย่าและสังเกตการเปลี่ยนแปลง

ตารางบันทึกผลการทำกิจกรรม

ตัวทำละลาย	ผลที่สังเกตได้เมื่อละลายในตัวทำละลาย				
	เอทานอล	น้ำมันพืช	น้ำตาลทราย	ดินเหนียวบดละเอียด	คอปเปอร์ (II) ซัลเฟต
น้ำ					

การละลายของสารในตัวทำละลาย

รายวิชา วิทยาศาสตร์พื้นฐาน 3 รหัสวิชา ว21103 ภาคเรียนที่ 1 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2

■ อภิปรายผลการทำกิจกรรม

.....

.....

.....

.....

■ สรุปผลการทำกิจกรรม

.....

.....

.....

.....

■ คำถามท้ายกิจกรรม

1. ตัวละลายต่างชนิดกัน ละลายในน้ำได้เหมือนกันหรือไม่ อย่างไร

.....

.....

2. ถ้าต้องการทราบว่าสารใดละลายในเอทานอลได้หรือไม่ จะมีวิธีตรวจสอบได้อย่างไร

.....

.....

3. ความรู้เกี่ยวกับการละลายของสารในตัวทำละลายต่างๆ นำไปใช้ประโยชน์ในชีวิตประจำวันอย่างไร

.....

.....