

คำชี้แจง

1. ให้นักเรียนบันทึกข้อมูลที่ได้จากการชั่งมวลและวัดปริมาตรของสาร คำนวณและเปรียบเทียบความหนาแน่นของสารบริสุทธิ์และสารผสม

บันทึกผลการทำกิจกรรม

ตาราง แสดงมวล ปริมาตร และความหนาแน่นของเหล็กก้อนที่ 1

ครั้งที่	มวล (g)	ปริมาตร (cm ³)	ความหนาแน่น (g/cm ³)
1
2
3
เฉลี่ย

ตาราง แสดงมวล ปริมาตร และความหนาแน่นของเหล็กก้อนที่ 2

ครั้งที่	มวล (g)	ปริมาตร (cm ³)	ความหนาแน่น (g/cm ³)
1
2
3
เฉลี่ย

ตาราง แสดงมวล ปริมาตร และความหนาแน่นของสารละลายโซเดียมคลอไรด์ ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยมวลต่อปริมาตร

ครั้งที่	มวลของ บีกเกอร์ (g)	มวลของ บีกเกอร์ และสาร (g)	มวลของสาร (g)	ปริมาตร (cm ³)	ความหนาแน่น (g/cm ³)
1
2
3
เฉลี่ย

ตาราง แสดงมวล ปริมาตร และความหนาแน่นของสารละลายโซเดียมคลอไรด์ ความเข้มข้นร้อยละ 6 โดยมวลต่อปริมาตร

ครั้งที่	มวลของ ปีกเกอร์ (g)	มวลของ ปีกเกอร์ และสาร (g)	มวลของสาร (g)	ปริมาตร (cm ³)	ความหนาแน่น (g/cm ³)
1
2
3
เฉลี่ย



คำถามท้ายกิจกรรม

1. ความหนาแน่นเฉลี่ยของเหล็กก้อนที่ 1 และ 2 เป็นอย่างไร

.....

.....

.....

.....

2. ความหนาแน่นเฉลี่ยของสารละลายโซเดียมคลอไรด์ ความเข้มข้นร้อยละ 1 และ 6 โดยมวลต่อปริมาตรเป็นอย่างไร

.....

.....

.....

.....

3. จากกิจกรรม สรุปได้ว่าอย่างไร

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....