

สารบัญ

	หน้า
สารบัญ.....	(1)
สารบัญตาราง.....	(3)
สารบัญภาพ.....	(5)
บทนำ.....	1
ความเป็นมา.....	1
วัตถุประสงค์ของการวิจัย.....	2
ประโยชน์ของการวิจัย.....	2
ขอบเขตของการวิจัย.....	3
นิยามศัพท์เฉพาะ.....	3
สมมุติฐานในการวิจัย.....	4
แนวคิด ทฤษฎี และงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	5
สารกำหนดปริมาณ.....	5
สภาพการละลายได้ของสาร.....	6
การตกตะกอน.....	7
แรงเชื่อมแน่นและแรงยึดติด.....	8
การสร้างชุดทดลองหรืออุปกรณ์การทดลอง.....	8
การสอนแบบทดลอง.....	9
งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	12
อุปกรณ์และวิธีการ.....	17
อุปกรณ์ สารเคมี และเครื่องมือที่ใช้ในการทดลอง.....	17
วิธีการดำเนินการวิจัย.....	18
ผลและการวิจารณ์.....	26
สรุปผลและข้อเสนอแนะ.....	45
เอกสารและสิ่งอ้างอิง.....	47
ภาคผนวก.....	51
ภาคผนวก ก การเตรียมสารเคมี และการคำนวณทางสถิติ.....	52
ภาคผนวก ข ตารางบันทึกผลการทดลอง.....	57

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
ภาคผนวก ค ใบกิจกรรมและแบบสอบถาม.....	71
ภาคผนวก ง กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความสูงของตะกอน CaSO_4 กับปริมาตร ของ CaCl_2 ของกลุ่มผู้ทดลองกลุ่มที่ 1, 2 และ 3 จำนวน 10, 10 และ 25 คน ตามลำดับ.....	97
ภาคผนวก จ ภาพชุดการทดลองสำเร็จรูปและผู้ทำกิจกรรม เรื่องสารกำหนดปริมาตร โดยใช้วิธีการตกตะกอน.....	103
ประวัติย่อผู้วิจัย.....	109

สารบัญตาราง

ตาราง	หน้า
1 สภาพละลายได้ ณ อุณหภูมิต่าง ๆ ของสารแต่ละชนิด.....	7
2 กฎของการละลาย.....	7
3 คู่สาร 25 คู่สารที่ใช้ทำการศึกษาก่อนเกิดตะกอน.....	18
4 คู่สาร 1 คู่สารที่ใช้ทำการศึกษาก่อนเกิดตะกอน.....	20
5 คู่สาร 1 คู่สารที่ใช้ทำการศึกษามวลกับความสูงตะกอน.....	21
6 ความเข้มข้นและปริมาตรที่ใช้ในการศึกษาสภาพที่เหมาะสมในการเกิดตะกอน CaSO ₄	22
7 ปริมาตรที่ใช้ในการสร้างชุดทดลองสำเร็จรูป.....	23
8 ลักษณะตะกอนจากปฏิกิริยาการเกิดตะกอน 25 ปฏิกิริยา.....	27
9 แสดงความสูงและลักษณะตะกอน CaSO ₄ ที่เกิดจากปฏิกิริยา CaCl ₂ (aq) + H ₂ SO ₄ (aq) → CaSO ₄ (s) + 2HCl(aq).....	28
10 แสดงความสูงและลักษณะตะกอน PbCl ₂ ที่เกิดจากปฏิกิริยา CaCl ₂ + Pb(NO ₃) ₂ → PbCl ₂ (s) + Ca(NO ₃) ₂	29
11 แสดงความสูงและลักษณะตะกอน PbSO ₄ ที่เกิดจากปฏิกิริยา Pb(NO ₃) ₂ (aq) + Na ₂ SO ₄ (aq) → PbSO ₄ (s) + 2NaNO ₃ (aq).....	29
12 เปรียบเทียบร้อยละความสูงของตะกอน 3 ชนิด ที่ลดลงเมื่อเวลาผ่านไป.....	29
13 เปรียบเทียบค่า SD, R ²	31
14 ความเข้มข้นกับการเกิดตะกอน.....	32
15 มวล CaSO ₄ ทางทฤษฎีกับมวลจากการทดลอง.....	34
16 แสดงตารางมวลมาตรฐานแคลเซียมซัลเฟตที่สร้างจากสมการจากการใช้หลอด ทดลองขนาดเล็ก.....	35
17 ค่าความสูงกับมวลของตะกอนจากการทดลองโดยใช้อุปกรณ์ ปีเปิดและกิวเวทท์...	36
18 ตารางมวลมาตรฐานแคลเซียมซัลเฟตที่สร้างจากสมการการใช้ปีเปิดกับกิวเวทท์.....	37
19 ผลการเปรียบเทียบชนิดของอุปกรณ์ที่ใช้ในการสร้างตารางมวลมาตรฐาน แคลเซียมซัลเฟต.....	37

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตาราง	หน้า
20 ความคิดเห็นของกลุ่มตัวอย่างที่ 1.....	40
21 ความคิดเห็นของกลุ่มตัวอย่างที่ 2.....	42
22 ความคิดเห็นของกลุ่มตัวอย่างที่ 3.....	44
23 ความสูงและมวลของตะกอน CaSO_4 ณ ช่วงเวลา 5 นาที.....	58
24 ความสูงและมวลของตะกอน PbCl_2 ณ ช่วงเวลา 5 นาที.....	60
25 ความสูงและมวลของตะกอน PbSO_4 ณ ช่วงเวลา 5 นาที.....	62
26 ความสัมพันธ์ระหว่างความสูงกับมวลของตะกอนเพื่อสร้างตารางมวลมาตรฐาน แคลเซียมซัลเฟต.....	64
27 มวลที่ได้จากสมการ โดยการใช้ปีเปตต์และหลอดนิตยา.....	65
28 มวลที่ได้จากสมการ โดยการใช้หลอดทดลองและคิวเวทท์.....	68

สารบัญภาพ

ภาพประกอบ	หน้า
1 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความสูงกับมวลของตะกอน CaSO_4 , PbSO_4 และ PbCl_2	31
2 ภาพของตะกอน CaSO_4 ที่เกิดจาก CaCl_2 เข้มข้น 1 mol/dm^3 , H_2SO_4 1 mol/dm^3 และ CaCl_2 เข้มข้น 2 mol/dm^3 , H_2SO_4 2 mol/dm^3 ที่ปริมาตรต่าง ๆ.....	33
3 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความสูงของตะกอนและมวลตะกอนที่เกิดขึ้น.....	35
4 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความสูงและมวลจากการใช้คิวเวทท์.....	36
5 ชุดทดลองสำเร็จรูปเรื่องสารกำหนดปริมาณโดยใช้วิธีการตกตะกอน.....	39
6 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความสูงเฉลี่ยและมวลเฉลี่ยของตะกอน CaSO_4	59
7 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างความสูงเฉลี่ยและมวลเฉลี่ยของตะกอน PbCl_2	61
8 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความสูงเฉลี่ยและมวลเฉลี่ยของตะกอน PbSO_4	63
9 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความสูงเฉลี่ยและมวลเฉลี่ยของตะกอน CaSO_4 เมื่อใช้อุปกรณ์คิวเวทท์กับปิเปต.....	67
10 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความสูงเฉลี่ยและมวลเฉลี่ยของตะกอน PbSO_4 เมื่อใช้อุปกรณ์คิวเวทท์กับหลอดชนิดยา.....	70
11 ส่วนประกอบชุดการทดลองสำเร็จรูป เรื่องสารกำหนดปริมาณโดยใช้วิธีการตกตะกอน.....	104
12 กลุ่มตัวอย่างชุดที่ 1 เป็นนักศึกษามหาวิทยาลัยราชภัฏรำไพพรรณี ระดับปริญญาตรี คณะครุศาสตร์ สาขาวิทยาศาสตร์ ไม่จำกัดแขนงวิชา.....	105
13 กลุ่มตัวอย่างชุดที่ 2 เป็นนักศึกษามหาวิทยาลัยราชภัฏรำไพพรรณี ระดับปริญญาตรี คณะครุศาสตร์ สาขาวิทยาศาสตร์ แขนงวิชาเคมี.....	106
14 กลุ่มตัวอย่างชุดที่ 3 เป็นนักเรียนระดับชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 โรงเรียนบ้านฉางกาญจนกุลวิทยา จังหวัดระยอง.....	107
15 ตะกอนที่เกิดจากการทำการทดลองเพื่อสร้างชุดทดลองสำเร็จรูป.....	108