

สารบัญ

หน้า

สารบัญ

รายการตาราง

รายการภาพประกอบ

บทที่

1 บทนำ

1.1 บทนำต้นเรื่อง	1
1.1.1 โครเมียม	1
1.1.2 การศึกษารูปแบบ (Speciation)	4
1.1.3 วิธีที่ใช้ในการเพิ่มความเข้มข้น	4
1.1.4 การตรวจเอกสาร	7
1.2 วัตถุประสงค์ของการวิจัย	14
1.3 ประโยชน์ที่ได้รับจากการวิจัย	14

2 วิธีดำเนินการศึกษา

2.1 เครื่องมือที่ใช้ในการวิเคราะห์	15
2.2 สารเคมีที่ใช้ในการวิจัย	16
2.3 วัสดุและอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง	16
2.4 สารตัวอย่าง	16
2.5 วิธีการดำเนินการวิจัย	17
2.5.1 การศึกษาสภาพที่เหมาะสมในการตรวจวัด โครเมียมด้วยเครื่องอะตอมมิก แอบน ชอร์พชันสเปกโโทร ไฟโตมิเตอร์ ยี่ห้อ Shimadzu รุ่น AA-680	17
2.5.2 การศึกษาสภาพที่เหมาะสมต่อการเพิ่มความเข้มข้นและการศึกษารูปแบบของ โครเมียม	19
2.5.3 การวิเคราะห์ปริมาณ โครเมียมในตัวอย่าง	20

3 ผลการศึกษา

3.1 การศึกษาสภาพที่เหมาะสมในการตรวจวัด โครเมียมด้วยเครื่องอะตอมมิก แอบน ชอร์พชันสเปกโโทร ไฟโตมิเตอร์ ยี่ห้อ Shimadzu รุ่น AA-680	22
3.2 การศึกษาสภาพที่เหมาะสมต่อการเพิ่มความเข้มข้นและการศึกษารูปแบบของ โครเมียม	29

3.3 การวิเคราะห์ปริมาณโครเมียมในตัวอย่าง

35

4 บทสรุปและข้อเสนอแนะ

สารบัญ (ต่อ)

หน้า

บรรณานุกรม	39
ภาคผนวก	48
ประวัติผู้เขียน	51

รายการตาราง

ตาราง	หน้า
1.1 สมบัติทางกายภาพของ โครเมียม	1
1.2 เทคนิคและคุณลักษณะเฉพาะในการวิเคราะห์ห้าปริมาณ โครเมียม	12
3.1 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่ากราฟแลไฟฟ้ากับการดูดกลืนแสงของสารละลายน้ำ โครเมียม(VI) เมื่อเข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร	22
3.2 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าความกว้างของช่องสลิทกับค่าการดูดกลืนแสงของสารละลายน้ำ โครเมียม(VI) เมื่อเข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร	23
3.3 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการให้แสงของก๊าซเชื้อเพลิง กับค่าการดูดกลืนแสงของสารละลายน้ำมาตรฐาน โครเมียม(VI) ที่ความเข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร	24
3.4 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างระดับของหัวเปลวไฟกับค่าการดูดกลืนแสงของสารละลายน้ำมาตรฐาน โครเมียม(VI) ที่ความเข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร	26
3.5 แสดงค่าการดูดกลืนแสงของแบลลงค์	27
3.6 แสดงค่าการดูดกลืนแสงของสารละลายน้ำมาตรฐาน โครเมียม(VI) เมื่อเข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร	28
3.7 แสดงเปอร์เซ็นต์การดูดซับของ โครเมียม(III) และ (VI) บนตัวดูดซับชนิดต่าง ๆ	29
3.8 แสดงเปอร์เซ็นต์การดูดซับ โครเมียม(VI) บนอะลูมิเนียมออกไซด์ type 504 c acidic ปริมาณต่าง ๆ	31
3.9 แสดงเปอร์เซ็นต์การได้กลับคืนของ โครเมียม(VI) เมื่อเข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร ความเข้มข้นของแอมโมเนียมไฮดรอกไซด์ (ตัวละ) มีค่าต่าง ๆ	เมื่อ
3.10 แสดงเปอร์เซ็นต์การได้กลับคืนของ โครเมียม(VI) เมื่อเข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร อัตราการให้แสงของแอมโมเนียมไฮดรอกไซด์(ตัวละ) มีค่าต่าง ๆ	เมื่อ
	33

3.11	ทดสอบเบอร์เซ็นต์การได้กลับคืนของโครเมียม(VI) เข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร เมื่อใช้แอมโมเนียมไออกไซด์เข้มข้น 5 โนมต่อลิตร ปริมาตรต่าง ๆ	34
3.12	ทดสอบลักษณะทางกายภาพและค่า pH ของสารตัวอย่าง	35
3.13	ทดสอบความเข้มข้นของโครเมียมแต่ละรูปแบบที่ละลายอยู่ในสารตัวอย่าง	36

รายการภาพประกอบ

รูป		หน้า
1.1	ขั้นตอนการสกัดตัวอย่างด้วยดูดซับของแข็ง	5
3.1	ทดสอบความสัมพันธ์ระหว่างค่าการดูดกลืนแสงของสารละลายโครเมียม(VI) เข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร กับค่ากระแสงไฟฟ้าที่ให้แก่หลอดซอลโลแคนดิโอชีด	23
3.2	ทดสอบความสัมพันธ์ระหว่างค่าการดูดกลืนแสงของสารละลายโครเมียม(VI) เข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร กับความกว้างของช่องสลิท	24
3.3	ทดสอบความสัมพันธ์ระหว่างค่าการดูดกลืนแสงของสารละลายโครเมียม(VI) เข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร กับอัตราการให้แสงของก้าวเชือเพลิง	25
3.4	ทดสอบความสัมพันธ์ระหว่างค่าการดูดกลืนแสงของสารละลายโครเมียม(VI) เข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร กับระดับความสูงของหัวปล่อยไฟ	26
3.5	กราฟมาตราฐานแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของสารละลายโครเมียม(VI) กับค่าการดูดกลืนแสง	27
3.6	ทดสอบความสัมพันธ์ระหว่างเบอร์เซ็นต์การดูดซับโครเมียม(III) และ(VI) ดูดซับชนิดต่าง ๆ	บนตัว
3.7	ทดสอบเบอร์เซ็นต์การกลับคืนของโครเมียม(VI) เมื่อใช้ Amberlite IRA-96 เป็นตัวดูดซับและใช้แอมโมเนียมไออกไซด์และโซเดียมไออกไซด์เป็นตัวชี้ที่ความเข้มข้นต่าง ๆ	31

3.8	ทดสอบความสัมพันธ์ระหว่างเบอร์เซ็นต์การดูดซับ โครเมียม(VI) กับปริมาตรของ อะลูมิเนียม ออกไซด์ type 504 c acidic	32
3.9	ทดสอบความสัมพันธ์ระหว่างเบอร์เซ็นต์การได้กลับคืนของ โครเมียม(VI) เข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร เมื่อความเข้มข้นของแอมโมเนียมไนเตรต (ตัวละ) มีค่าต่าง ๆ	33
3.10	ทดสอบความสัมพันธ์ระหว่างเบอร์เซ็นต์การได้กลับคืนของ โครเมียม(VI) เข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร เมื่ออัตราการไหลของแอมโมเนียมไนเตรตมีค่าต่าง ๆ	34
3.11	ทดสอบความสัมพันธ์ระหว่างเบอร์เซ็นต์การได้กลับคืนของ โครเมียม(VI) เข้มข้น 10.0 มิลลิกรัมต่อลิตร เมื่อปริมาตรของแอมโมเนียมไนเตรตมีค่าต่าง ๆ	35
3.12	ทดสอบกราฟมาตรฐาน calibration method และ standard addition method	36