

บทที่ 3

วิธีดำเนินการวิจัย

3.1 เครื่องมือ

เครื่องไฮอ่อน โกรนา โทกราฟี รุ่น IC 850 Profession IC ผลิตโดยบริษัท Metrohm ประกอบด้วย คอลัมน์ Metrosep A Supp 15 ขนาด 250×4.0 mm ในการแยกแยนไฮอ่อน ตรวจสัญญาณการนำไฟฟ้าด้วยระบบ Suppressed conductivity

3.2 สารเคมีและการเตรียมสารละลายน้ำ

1. สารเคมี

- 1.1 โซเดียมคาร์บอเนต (Na_2CO_3), AR, Ajax Finechem, Australia.
- 1.2 โซเดียมฟลูออไรด์ (NaF), AR, Riedel-de Haen, Germany.
- 1.3 โซเดียมคลอไรด์ (NaCl), AR, Ajax Finechem, Australia.
- 1.4 โซเดียมไนโตรไนด์ (NaBr), AR, Riedel-de Haen, Germany.
- 1.5 โซเดียมไนเตรต (NaNO_3), AR, Ajax Finechem, Australia.
- 1.6 โซเดียมไฮド록โซเฟต (Na_2HPO_4), AR, Merck, Germany.
- 1.7 โซเดียมซัลเฟต (Na_2SO_4), AR, Ajax Finechem, Australia.
- 1.8 กรดซัลฟูริก (H_2SO_4), AR, Carlo Erba.
- 1.9 โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH), AR, Merck, Germany.
- 1.10 น้ำปราศจากไฮอ่อน (Deionized Water)

2. การเตรียมสารละลายน้ำ

- 2.1 สารละลายน้ำสำลีอนที่ (5 มิลลิโนลาร์ Na_2CO_3 ผสมกับ 0.3 มิลลิโนลาร์ NaOH)
 - 2.1) ชั่ง Na_2CO_3 10.6 กรัม นำมาละลายในน้ำปราศจากไฮอ่อน ในขวดปริมาตรขนาด 100 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 100 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไฮอ่อน
 - 2.2) ชั่ง NaOH 4 กรัม นำมาละลายในน้ำปราศจากไฮอ่อน ในขวดปริมาตรขนาด 100 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 100 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไฮอ่อน
 - 2.3) ได้สารละลายน้ำ Na_2CO_3 และ NaOH เข้มข้น 1,000 มิลลิโนลาร์ จากนั้นเจือจางสารละลายน้ำ Na_2CO_3 และ NaOH ให้มีความเข้มข้น 100 มิลลิโนลาร์

2.4) ปีเปตสารละลายน้ำ Na₂CO₃, 10 มิลลิลิตร ในขวดปริมาตรขนาด 100 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 100 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไออกอน และปีเปตสารละลายน้ำ NaOH 10 มิลลิลิตร ในขวดปริมาตรขนาด 100 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 100 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไออกอน

2.5) ได้สารละลายน้ำ Na₂CO₃, และ NaOH เพิ่มขึ้น 100 มิลลิโน้มาร์ จากนั้น เจือจางสารละลายน้ำทั้งสองให้มีความเข้มข้น 5 มิลลิโน้มาร์ Na₂CO₃, ผสมกับ 0.3 มิลลิโน้มาร์ NaOH

2.6) ปีเปตสารละลายน้ำ Na₂CO₃, 25 มิลลิลิตร และ ปีเปตสารละลายน้ำ NaOH 1.5 มิลลิลิตร ผสมสารละลายน้ำทั้งสองชนิดลงในขวดปริมาตรขนาด 500 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 500 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไออกอน จะได้สารละลายน้ำฟีสเคลล่อนที่ 5 มิลลิโน้มาร์ Na₂CO₃, ผสมกับ 0.3 มิลลิโน้มาร์ NaOH

2.2 สารละลายน้ำฟีสเซอร์ (50 มิลลิโน้มาร์ H₂SO₄)

ปีเปต H₂SO₄ 1.3 มิลลิลิตร ในขวดปริมาตรขนาด 1,000 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 1,000 มิลลิลิตรด้วยน้ำปราศจากไออกอน

2.3 สารละลายน้ำฟีสเซอร์ (1,000 มิลลิกรัมต่อลิตร)

2.3.1) ซึ่ง NaF 0.2210 กรัม, NaCl 0.1656 กรัม, NaBr 0.1288 กรัม, NaNO₃, 0.1370 กรัม, Na₂HPO₄ 0.1508 กรัม, Na₂SO₄ 0.1479 กรัม

2.3.2) นำสารละลายน้ำปราศจากไออกอน เทสารละลายน้ำทั้ง 6 ชนิดผสมกันในขวดปริมาตรขนาด 100 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 100 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไออกอน จะได้สารละลายน้ำฟีสเซอร์เข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม

2.3.3) จากนั้นเจือจางสารละลายน้ำฟีสเซอร์เข้มข้น 1,000 มิลลิกรัมต่อลิตร เจือจางความเข้มข้นดังนี้ 100, 50 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับ

2.3.4) ปีเปตสารละลายน้ำฟีสเซอร์เข้มข้น 1,000 มิลลิกรัมต่อลิตร 25 มิลลิลิตร ในขวดปริมาตรขนาด 250 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 250 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไออกอน จะได้สารละลายน้ำฟีสเซอร์เข้มข้น 100 มิลลิกรัมต่อลิตร

2.3.5) ปีเปตสารละลายน้ำฟีสเซอร์เข้มข้น 100 มิลลิกรัมต่อลิตร 125 มิลลิลิตร ในขวดปริมาตรขนาด 250 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 250 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไออกอน จะได้สารละลายน้ำฟีสเซอร์เข้มข้น 50 มิลลิกรัมต่อลิตร

2.3.6) ได้สารละลายน้ำฟีสเซอร์เข้มข้น 50 มิลลิกรัมต่อลิตร จากนั้นเจือจางให้ได้ความเข้มข้นดังนี้ 0.5, 1, 1.5 และ 2 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับ

2.3.7) ปีเปตสารละลายน้ำฟีสเซอร์เข้มข้น 50 มิลลิกรัมต่อลิตร 100 ไมโครลิตร ในขวดปริมาตรขนาด 10 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 10 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไออกอน จะได้สารละลายน้ำฟีสเซอร์เข้มข้น 0.5 มิลลิกรัมต่อลิตร

2.3.8) ปีเป๊ตสารละลายน้ำมาร์ฐานเจ้มขั้น 50 มิลลิกรัมต่อลิตร 200 ไมโครลิตร ในขวดปริมาตรขนาด 10 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 10 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไออกอน ได้สารละลายน้ำมาร์ฐานเจ้มขั้น 1 มิลลิกรัมต่อลิตร

2.3.9) ปีเป๊ตสารละลายน้ำมาร์ฐานเจ้มขั้น 50 มิลลิกรัมต่อลิตร 300 ไมโครลิตร ในขวดปริมาตรขนาด 10 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 10 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไออกอน ได้สารละลายน้ำมาร์ฐานเจ้มขั้น 1.5 มิลลิกรัมต่อลิตร

2.3.10) ปีเป๊ตสารละลายน้ำมาร์ฐานเจ้มขั้น 50 มิลลิกรัมต่อลิตร 400 ไมโครลิตร ในขวดปริมาตรขนาด 10 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 10 มิลลิลิตร ด้วยน้ำปราศจากไออกอน ได้สารละลายน้ำมาร์ฐานเจ้มขั้น 2 มิลลิกรัมต่อลิตร

3.3 วิธีการทดลอง

1. การหาสภาวะที่เหมาะสมของเครื่องไฮอ่อนโปรแกรมโทกราฟี

โดยใช้สารละลายน้ำมาร์ฐาน ความเข้มข้น 0.5, 1, 1.5 และ 2 มิลลิกรัมต่อลิตรมาปรับสภาวะที่เหมาะสม การแยกแอนไออกอน ทำได้โดยการนีคสารละลายน้ำมาร์ฐานเข้มข้น 0.5, 1, 1.5 และ 2 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับเข้าสู่ระบบไฮอ่อนโปรแกรมโทกราฟีที่ใช้ 5 มิลลิโนมาร์คาร์ Na_2CO_3 ผสมกับ 0.3 มิลลิโนมาร์ NaOH เป็นสารละลายเพสเกลล่อนที่ และ 50 มิลลิโนมาร์ H_2SO_4 เป็นสารละลายซับเพรสเซอร์ เพื่อใช้หาสภาวะต่างๆ ที่เหมาะสมของการทดลอง

2. การเก็บตัวอย่าง

ทำการคัดเลือกแบบเฉพาะจัง (Purposive sampling) นำตัวอย่างน้ำดื่มน้ำบรรจุขวด 5 ช้อนสินค้า ตราสินค้าคละ 1 ขวด กรองน้ำตัวอย่างด้วยเมมเบรนในลอน ขนาดพูพูน 0.45 ไมครอน ก่อนนำไปเข้าเครื่องทำการทดลอง 3 ชั้น

3. การหาสภาพเชิงเส้น (Linearity)

ทำได้โดยการนีคสารละลายน้ำมาร์ฐานเข้มข้น 0.5, 1, 1.5 และ 2 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับเข้าสู่ระบบไฮอ่อนโปรแกรมโทกราฟี จากนั้นนำผลที่ได้สร้างกราฟมาร์ฐาน และพิจารณาจากค่า R^2

4. การหาค่าร้อยละการกลับคืน (Percentage Recovery)

โดยการเติมสารละลายน้ำมาร์ฐาน ความเข้มข้นดังนี้ 0.5, 1, 1.5 และ 2 มิลลิกรัมต่อลิตร ในน้ำตัวอย่าง แล้วนีคเข้าเครื่อง โดยเครื่องสารละลายนี้

4.1 ปีเปิดสารละลายน้ำตราชูนเข้มข้น 50 มิลลิกรัมต่อลิตร 100 ไมโครลิตรในขวดปริมาณขนาด 10 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 10 มิลลิลิตร ด้วยน้ำดื่วอย่างได้สารละลายน้ำตราชูนเข้มข้น 0.5 มิลลิกรัมต่อลิตร

4.2 ปีเปิดสารละลายน้ำตราชูนเข้มข้น 50 มิลลิกรัมต่อลิตร 200 ไมโครลิตรในขวดปริมาณขนาด 10 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 10 มิลลิลิตร ด้วยน้ำดื่วอย่างได้สารละลายน้ำตราชูนเข้มข้น 1 มิลลิกรัมต่อลิตร

4.3 ปีเปิดสารละลายน้ำตราชูนเข้มข้น 50 มิลลิกรัมต่อลิตร 300 ไมโครลิตรในขวดปริมาณขนาด 10 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 10 มิลลิลิตร ด้วยน้ำดื่วอย่างได้สารละลายน้ำตราชูนเข้มข้น 1.5 มิลลิกรัมต่อลิตร

4.4 ปีเปิดสารละลายน้ำตราชูนเข้มข้น 50 มิลลิกรัมต่อลิตร 400 ไมโครลิตรในขวดปริมาณขนาด 10 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 10 มิลลิลิตร ด้วยน้ำดื่วอย่างได้สารละลายน้ำตราชูนเข้มข้น 2 มิลลิกรัมต่อลิตร

3.4 สติติกที่ใช้ในการวิเคราะห์ข้อมูล

1. \bar{X} ค่าเฉลี่ยของค่าที่วิเคราะห์
2. S.D. ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานข้อมูลในกลุ่มเดียวกันของค่าที่วิเคราะห์
3. (One Way ANOVA) การวิเคราะห์ความแปรปรวนแบบทางเดียว ใช้วิเคราะห์ความแตกต่างของค่าที่วิเคราะห์เปรียบเทียบ (สำเร็ง จันทร์สุวรรณ และสุวรรณ บัวบาน. 2544)

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY