

บทที่ 5

สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ

5.1 สรุปผลการวิจัย

จากการพัฒนาระบบวัดเทอร์มัตติวัตต์อันฟลักซ์ โดยใช้ท่อไนโตรเจนเคลือบปลายด้ามชิ้นทิกเกเตอร์ที่ควบคุมการทำงานด้วยไมโครคอมพิวเตอร์ สามารถวัดเทอร์มัตติวัตต์อันฟลักซ์ได้อย่างถูกต้องและรวดเร็ว แต่จะเก็บข้อมูลไฟฟ์ไว้ในฮาร์ดดิสก์ได้ต่อชั่วโมงต่อวัน มีค่าซึ่งผลการทดสอบสมรรถนะการทำงานของระบบ สามารถสรุปผลได้ดังนี้

5.1.1 ระบบกักสำหรับขับเคลื่อนหัววัดเทอร์มัตติวัตต์อันฟลักซ์

ความเร็วในการเคลื่อนที่หัววัดในแนวตั้ง - 0.7 มิลลิเมตร ต่อวินาที	- ระยะเคลื่อนที่สูงสุดในแนวตั้ง 70 เซ็นติเมตร
พิกัดการเคลื่อนที่ของระบบ	- ระยะเคลื่อนที่สูงสุดในแนวราบ 100 เซ็นติเมตร
	- เวลาที่ใช้ในการวัดต่อ 1 ไฟฟ์
	- 10 นาทีต่อ 1 ไฟฟ์

5.1.2 จากการทดสอบการตอบสนองของท่อไนโตรเจนที่มีต่อนิวัตต์อันฟลักซ์และรังสีแกมมาพบว่าท่อไนโตรเจนที่ใช้ไม่มีการตอบสนองต่อนิวัตต์อันฟลักซ์และรังสีแกมมาเนื่องจากจำนวนนับรังสีที่วัดได้เท่ากับ零 ฯ รอบ ฯ ต้นกำนันนิวัตต์อันฟลักซ์ในระดับเดียวกับ Dark Current ดังแสดงในตารางที่ 4.1

5.1.3 จากการทดสอบการตอบสนองของสารชินทิกเกเตอร์ชนิด ZnS(Ag) และ LiF / ZnS(Ag) ที่มีต่อรังสีจากต้นกำนันนิวัตต์อันฟลักซ์ $^{238}\text{Pu}/\text{Be}$ พบว่า ZnS(Ag) มีการตอบสนองต่อรังสีเอกสารช์ฟลักซ์งานต่ำแต่รังสีแกมมาที่เกิดจากต้นกำนันนิวัตต์อันฟลักซ์มากเมื่อเทียบกับ LiF / ZnS(Ag) ดังแสดงในรูปที่ 4.3

5.1.4 ผลจากการเปรียบเทียบความไวต่อเทอร์มัตติวัตต์อันฟลักซ์ของสารชินทิกเกเตอร์ชนิด LiBO₂ / ZnS(Ag) กับ LiF / ZnS(Ag) พบว่าสารชินทิกเกเตอร์ชนิด LiF / ZnS(Ag) มีความไวต่อเทอร์มัตติวัตต์อันฟลักซ์กว่าชนิด LiBO₂ / ZnS(Ag) ประมาณ 2 เท่า ดังแสดงในรูปที่ 4.5 เนื่องจาก

$\text{LiF} / \text{ZnS(Ag)}$ มีความไวรังແສງมากกว่า LiBO_2 นอกจากนั้นส่วนผสมของ ^{6}Li ใน LiF มีมากกว่า LiBO_2 ประมาณ 2 เท่า [2] เมื่อพิจารณา พลังงานของรังสีอัลฟ่าที่ปีกคปถ่องออกมานา粗 ^{6}Li มีค่าเท่ากับ 2.05 MeV ซึ่งมีค่ามากกว่า พลังงานของรังสีอัลฟ่าที่ปีกคปถ่องออกมานา粗 ^{10}B โดยมีค่าเท่ากับ 1.49 MeV ทำให้มี light - yield คิกว่า ถึงแม้ว่า ^{10}B จะมีค่าภาคตัดขวางของเทอร์มัณฑอนมากกว่า ^{6}Li ถึง 4 เท่าก็ตาม ดังนั้นในงานวิจัยนี้จึงเลือกใช้สารชินทิกเกเตอร์ชนิด $\text{LiF} / \text{ZnS(Ag)}$ ในการพัฒนาหัววัดเทอร์มัณฑอนฟลักซ์

5.1.5 จากการทดสอบการตอบสนองของสารชินทิกเกเตอร์ชนิด $\text{LiF} / \text{ZnS(Ag)}$ ต่อ นิวตรอนเร็ว แกะอิพิเทอร์มัณฑอนิวตรอน พบร่วมกันว่า สารชินทิกเกเตอร์ที่ใช้มีความไวต่อนิวตรอนเร็วและ อิพิเทอร์มัณฑอนิวตรอนน้อยมาก เมื่อเทียบกับความไวต่อเทอร์มัณฑอนิวตรอน เนื่องจากค่านับรังสีที่วัดได้มีค่าลดลงมากเมื่อหุ้มแพคดเมียน ดังแสดงในรูปที่ 4.7 และค่าแพคดเมียนเริ่มที่ได้มีค่าสูงดังแสดงในตารางที่ 4.4

5.1.6 จากการทดสอบเพื่อหาความหนาที่เหมาะสมของสารชินทิกเกเตอร์ชนิด $\text{LiF} / \text{ZnS(Ag)}$ ที่ใช้ พบร่วมกับเพิ่มความหนาของชินทิกเกเตอร์ จำนวนนับรังสีเฉลี่ยจะเพิ่มขึ้นจนถึงความหนาช่วงหนึ่ง จากนั้นจะเริ่มลดลง ดังแสดงในรูปที่ 4.9 ซึ่งจะเห็นว่าถ้าเพิ่มความหนาของสารชินทิกเกเตอร์มากเกินไป จะไปขวางกั้นรังสีอัลฟ่าและแสงที่เกิดขึ้น ดังนั้นในการเคลื่อนสารชินทิกเกเตอร์ที่ปีกคปถ่องท่อน้ำแข็ง โดยใช้เทคนิคการฉีดพ่น เป็นการฉีดพ่นให้มีความหนาเพิ่มขึ้นที่จะชั้นๆ ได้ความหนาที่มีค่านับรังสีมากที่สุด หรือมีค่าใกล้เคียงค่าสูงสุด จากการทดสอบจึงเลือกใช้ความหนาของสารชินทิกเกเตอร์ 1.87 มิลลิเมตรเป็นความหนาที่เหมาะสมสำหรับเคลื่อนที่ปีกคปถ่องท่อน้ำแข็ง เมื่อจากมีค่านับรังสีเฉลี่ยใกล้เคียงกันกับค่าแพคดที่ให้ค่านับรังสีเฉลี่ยมากที่สุด

5.1.7 จากผลการปรับเทียบระบบหัววัดเทอร์มัณฑอนิวตรอนฟลักซ์ที่พัฒนาขึ้น จะเห็นว่า ความสัมพันธ์ระหว่างจำนวนนับรังสีกับเทอร์มัณฑอนิวตรอนฟลักซ์เป็นแบบเชิงเส้น ดังแสดงในรูปที่ 4.11 และมีความสัมพันธ์ดังแสดงในสมการ

$$\Phi_L = 0.5492 X_L - 57.156 ; R^2 = 0.9931$$

เมื่อ Φ_L = เทอร์มัณฑอนิวตรอนฟลักซ์จากระบบที่พัฒนาขึ้น

X_L = ค่านับรังสีจากระบบที่พัฒนาขึ้น

R^2 = Linear regression coefficient

5.1.8 จากผลการทดลองการทำงานของระบบวัดเทอร์มัตนิวตรอนฟลักซ์ที่พัฒนาขึ้นพบว่า การกระชาขของเทอร์มัตนิวตรอนฟลักซ์จากต้นกำเนิดนิวตรอน $^{238}\text{Pu} / \text{Be}$ ที่บรรจุในถังน้ำจะไม่สมมาตร (Symmetry) ดังแสดงในรูปที่ 4.14 อาจมีสภาพคุณภาพ 2 กรณี คือ กรณีที่ 1 เมื่อจากผลของแคปชูลที่บรรจุต้นกำเนิดนิวตรอน ซึ่งภายในมีโพลีเอทธิลีน (Polyethylene) และสปริงบรรจุอยู่ กรณีที่ 2 เกิดจากความคาดคะองในการกำหนดจุดกึ่งกลางต้นกำเนิดนิวตรอนของ系統การสแกนวัดเทอร์มัตนิวตรอนฟลักซ์ (off center) ส่วนค่าเทอร์มัตนิวตรอนฟลักซ์ที่ได้จากระบบบวัดเทอร์มัตนิวตรอนฟลักซ์ที่พัฒนาขึ้นมีค่าสอดคล้องกับเทอร์มัตนิวตรอนฟลักซ์ที่วัดโดยวิธี Foils Activation และผลการทดลองของ IAEA ซึ่งมีความแตกต่างจากสองวิธีดังกล่าวไม่เกิน $\pm 21\%$ แต่พบว่ามีค่าใกล้เคียงกับค่าที่ได้จากการทดลองของ IAEA มากกว่า ดังแสดงในรูปที่ 4.15 - 4.17 เมื่อจากการวัดเทอร์มัตนิวตรอนฟลักซ์ที่ระยะห่างจากต้นกำเนิดนิวตรอนมาก ๆ จะมีฟลักซ์ต่ำลงแม้จะใช้เวลาในการอบรังสีนานเท่าใดก็ตาม ความแรงรังสีที่ได้จะมีค่าสูงสุดเท่ากับแรงรังสีอิ่มตัว (saturation) ดังนั้นการวัดโดยวิธี Foils Activation จะมีความผิดพลาดค่อนข้างมากในบริเวณที่มีฟลักซ์ต่ำ แต่ในวิธีของระบบบวัดที่พัฒนาขึ้นนี้ ที่ฟลักซ์ต่ำสามารถลดตั้งเวลาในการนับรังสีให้มากขึ้นได้ ดังนั้นจึงมีความผิดพลาดน้อย

5.2 ข้อเสนอแนะ

เนื่องจากระบบบวัดเทอร์มัตนิวตรอนฟลักซ์ที่พัฒนาขึ้น ยังมีข้อจำกัดการใช้งานอยู่บ้าง ดังนี้ เพื่อให้สามารถใช้งานได้อย่างมีประสิทธิภาพมากขึ้น ควรมีการพัฒนาระบบต่อไป ดังนี้

5.2.1 ควรมีการเพิ่มประสิทธิภาพของหัววัดที่พัฒนาขึ้น โดยเพิ่มความเข้มข้นของสารดูดกลืนนิวตรอน หรือ enriched ^6Li และ ^{10}B ที่ใช้เป็นสารซึ่นทิโลเกเตอร์

5.2.2 ควรปรับปรุงในเรื่องการหาตำแหน่งกึ่งกลางของการสแกนให้มีความถูกต้องมากขึ้น

5.2.3 ควรออกแบบระบบสแกนให้สามารถควบคุมการขับเคลื่อนได้อย่างอัตโนมัติ ทั้งในแนวตั้งและแนวระดับโดยการควบคุมของไมโครคอมพิวเตอร์ เพื่อให้สะดวกในการใช้งานได้มากยิ่งขึ้น