



ข้อสรุปและวิจารณ์ผลการคำนวณและข้อเสนอแนะ

4.1 สรุปผลการคำนวณ

4.1.1 ไม่ว่าฟลักซ์จะเปลี่ยนเป็นค่าเท่าใดก็ตาม ยูเรเนียม -233 ที่เหลืออยู่จะมีค่าน้อยกว่ายูเรเนียม -235 ที่หมดไปภายในแกนประมาณ 1 ใน 5 ส่วนพลูโตเนียมที่เหลืออยู่จะน้อยกว่ายูเรเนียม -235 ที่หมดไปภายในแกน ประมาณ 1 ใน 13

ทำให้เห็นว่าซอเรียม -232 เหมาะที่จะใช้เป็นสารเฟอร์โรไลต์ในเชื้อเพลิงมากกว่ายูเรเนียม -238 เพราะซอเรียม -232 เปลี่ยนเป็นสารฟิสไซล์ได้มากกว่ายูเรเนียม -238

4.1.2 ยูเรเนียม -233 ที่เกิดฟิชชันไปในแกน จะมีค่าลดลงเมื่อฟลักซ์เฉลี่ยภายในแกนมีค่าเพิ่มขึ้น

ส่วนพลูโตเนียม -239 ที่เกิดฟิชชันไปในแกน จะมีค่าคงที่ไม่เปลี่ยนแปลงตามฟลักซ์เฉลี่ยภายในแกน

4.1.3 ยูเรเนียม -233 ที่เหลืออยู่ในรีเฟลคเตอร์ น้อยกว่าที่เหลืออยู่ในแกน ทั้ง ๆ ที่ใช้ซอเรียมไดออกไซด์เท่ากัน และยูเรเนียม -233 ที่เหลืออยู่มีค่าลดลงเมื่อฟลักซ์มีค่าเพิ่มขึ้น

และเมื่อรวมยูเรเนียม -233 ที่เกิดขึ้นในแกน และในรีเฟลคเตอร์ก็ยังน้อยกว่ายูเรเนียม -235 ที่หมดไป

4.2 ข้อวิจารณ์และอภิปรายผลการคำนวณ

4.2.1 หนังสือ Nuclear Reactor Engineering ของ Samuel Glasstone และ Alexander Sesonske ได้ให้สูตรของอัตราการเปลี่ยนของยูเรเนียม -238 และพลูโตเนียม -239 ในเครื่องปฏิกรณ์ ที่ใช้ยูเรเนียมธรรมชาติ ใค้ค่าของอัตราการเปลี่ยนเมื่อเริ่มต้น ประมาณ 0.7 ซึ่งค่อนข้างสูง

แต่ในการคำนวณนี้ใช้เอนริชเมนต์ 5% อัตราการเปลี่ยนเมื่อเริ่มต้น ประมาณ 0.08 ซึ่งค่ามาก ที่เป็นดังนี้ก็เพราะ

4.2.1.1 อัตราส่วนระหว่างจำนวนอะตอมของยูเรเนียม -235 และยูเรเนียม -238 หรือค่า α มีค่ามาก ที่เป็นดังนี้ก็เพราะว่า ยูเรเนียมที่ใช้เป็น เอนริชยูเรเนียม ทำให้อัตราการเปลี่ยนต่ำ

4.2.1.2 ในการคำนวณครั้งนี้ไม่ได้คำนึงถึงการจับนิวตรอนในย่านกำธรของยูเรเนียม -238 แต่ค่านี้ไม่มากนัก ถ้าเอารวมเข้าไปก็มีผลที่ทำให้เพิ่มขึ้นไม่มากนัก

4.2.2 ขรรคคาของเครื่องปฏิกรณ์ที่มียูเรเนียมเป็นเชื้อเพลิง ยูเรเนียม -235 จะคอย ๆ หกคไป ถ้าจะให้กำลังของเครื่องคงที่ ฟลักซ์จะต้องเพิ่มขึ้นเรื่อยๆ แต่ในการคำนวณนี้ได้ให้ฟลักซ์คงที่เพื่อความสะดวกในการคำนวณ ด้วยเหตุผลนี้ ยูเรเนียม -233 และพลูโตเนียม -239 ที่เหลืออยู่จะแตกต่างกับเมื่อให้กำลังคงที่ ถ้าฟลักซ์คอย ๆ เพิ่มขึ้นจะทำให้ยูเรเนียม -233 และพลูโตเนียม -239 ที่เหลืออยู่น้อยลงด้วย

เนื่องจากเราได้กำหนดให้การเดินเครื่องได้ 10,000 เมกาวต์-วันต่อต้น ซึ่งปริมาณของยูเรเนียม -235 ตอนสุดท้ายเหลืออยู่ ประมาณ 75% ของเมื่อเริ่มต้น หรือหกคไป 25% ดังนั้นถ้าจะให้กำลังของเครื่องคงที่ ในตอนสุดท้ายของการเดินเครื่อง ฟลักซ์เฉลี่ยของนิวตรอนควรจะเพิ่มขึ้น 25%

4.2.3 การใช้ทั้งยูเรเนียม -238 และซอเรียม -232 เป็นสารเฟอร์ไรล์ ในเชื้อเพลิง จะผลิตเชื้อเพลิงที่เป็นสารฟิสไซล์ได้ไม่มากเท่ากับเมื่อใช้ซอเรียม -232 เป็นสารเฟอร์ไรล์เพียงอย่างเดียว ในกรณีนี้คำนวณนี้ ถ้าใช้ซอเรียมไดออกไซด์แทน ยูเรเนียมไดออกไซด์ แต่จำนวนของยูเรเนียม -235 ให้เท่าเดิม เราจะได้สารฟิสไซล์มากถึงประมาณ 460 กิโลกรัม ในขณะที่ยูเรเนียม -235 หกคไปประมาณ 900 กิโลกรัม หรือคิดเป็นอัตราการเปลี่ยนก็ประมาณ 0.5

4.2.4 ในการคำนวณนี้ โคไลโซอริยมโคออกไซด์ ในรีเฟลคเตอร์ เฉพาะข้าง ๆ แกน ไมโคไลโซข้างบนและข้างล่างแกน ถ้าโคไลโซอริยมโคออกไซด์ ลงไปทั้งข้างบนและข้างล่าง จะโคยูเรเนียม -233 เพิ่มมาอีก ดังนี้

$$\text{น้ำหนักที่จะได้เพิ่มขึ้นมา} = \frac{2 \pi (2 + 0.5)^2 \times 0.5}{\text{ปริมาตรคานข้าง}} \times$$

น้ำหนักของยูเรเนียม -233 คานข้าง

ตัวอย่าง เช่นที่ฟลักซ์เฉลี่ย 5×10^{12} นิวตรอน/ซม²วินาที น้ำหนักของยูเรเนียม -233 คานข้างจากตาราง 3.10 คือ 43.4 กิโลกรัม ปริมาตรคานข้างคือ $\pi (2.5^2 - 2^2) \times 3$ ซึ่งคือ 21.206 เมตร³

ดังนั้นน้ำหนักที่จะได้เพิ่มมาอีกคือ $\frac{39.2699 \times 43.4 \times 0.5}{21.206}$ หรือ 40.18 กิโลกรัม

4.2.5 จากการคำนวณ ถ้าฟลักซ์สูง จะได้น้ำหนักของยูเรเนียม -233 น้อย ถ้าฟลักซ์ต่ำจะได้น้ำหนักของยูเรเนียม -233 มาก แต่โรงไฟฟ้าปรมาณูจะเดินเครื่องไต่กำลังของเครื่องปฏิกรณ์ต้องสูงพอ ซึ่งหมายถึงฟลักซ์ต้องสูงตามด้วย ดังนั้นถ้าจะให้ดีต้องคำนึงถึงทั้งฟลักซ์ และกำลังของเครื่องปฏิกรณ์

4.2.6 ในการคำนวณเกี่ยวกับเครื่องปฏิกรณ์นี้ คิคแนชโฮโมจีเนียส แต่เครื่องจริง ๆ เป็นแบบเฮเทอโรจีเนียส ซึ่งค่า k_{∞} ของแบบเฮเทอโรจีเนียส จะสูงกว่าแบบโฮโมจีเนียส และมีส่วนช่วยให้รีแอกติวิตีสูงขึ้นด้วย

4.3 ข้อเสนอแนะ

ในการคำนวณเราใช้น้ำธรรมดาเป็นโมเดอเรเตอร์ ซึ่งจับนิวตรอนค่อนข้างมาก ถ้าใช้น้ำหนัก (heavy water) ซึ่งจับนิวตรอนน้อยกว่าน้ำธรรมดา จะช่วยให้การเปลี่ยนจากอริยม -232 เป็นยูเรเนียม -233 และการเปลี่ยนจากยูเรเนียม -238 เป็นพลูโตเนียม -239 ได้ดีขึ้น

4.3.2 ไช้กราไฟท์ (graphite) เป็นโมเดอเรเตอร์ เช่น ในเครื่องปฏิกรณ์แบบไฮเทมเพอเรเจอร์แกสคูล (High Temperature Gas Cool) หรือ HTGR ที่สร้างในสหพันธรัฐเยอรมันตะวันตกและสหรัฐอเมริกา

4.3.3 ไช้ฟลูออรีน (fluoreen) และลิเทียม (lithium) เป็นโมเดอเรเตอร์ เช่นในเครื่องปฏิกรณ์แบบที่เรียกว่า โมลเทนซอลท์ (Molten solt) หรือ MSBR

4.3.4 ไช้ น้ำธรรมดาเป็นโมเดอเรเตอร์ แต่เปลี่ยนเชื้อเพลิง เช่นในเครื่องปฏิกรณ์แบบไลต์วอเตอร์บริคคิง (Light Water Breeding Reactor) หรือ LWBR
