

การทดลอง

การทดลองนี้ ใช้หัววัดโซเคียมไอโอไดค์ ของบริษัท ไบครอน (Bicron) ขนาด 5" x 5" มีตะกั่วหนา 2" เป็นเครื่องกำบังซึ่งทำเป็นรูปสี่เหลี่ยมจัตุรัส กว้าง x ยาว x สูง = 28" x 28" x 40" ตามลำดับ ด้านล่างมีตะกั่วหนา 2" รองรับ และด้านบนก็เป็นตะกั่วหนา 2" เช่นกัน แต่ทำเป็นบานเลื่อน เพื่อเปิดให้วางสารกัมมันตรังสีลงบนหัววัดได้ หัววัดนี้ต่อกับเครื่องมัลติแชนเนล 1024 ช่อง ของบริษัท แคนเบอร์รา ซึ่งสามารถจะอ่านค่าจำนวนนับในระหว่างช่องที่ต้องการได้ โดยเลื่อนเครื่องชี้ (cursor) ตามช่องที่ต้องการ และมีที่ตั้งสารกัมมันตรังสี ซึ่งสามารถเลื่อนระยะทางไถห่างจากหัววัดตามที่ต้องการได้

การทดลองแบ่งออกเป็นหัววัดตามลำดับดังนี้

3.1 การคำนวณหาประสิทธิภาพทั้งหมดของหัววัด จากสูตร

จากสมการ (2.6.3) และรูป (2.5)

$$\text{ประสิทธิภาพ} = \frac{1}{2} \left\{ \int_0^{\theta_1} \left[ 1 - c \frac{\tau t}{\cos \theta} \right] \sin \theta d\theta + \int_{\theta_1}^{\theta_2} \left[ 1 - c \left( \frac{\tau}{\sin \theta} - \frac{h}{\cos \theta} \right) \right] \sin \theta d\theta \right\}$$

$$\theta_1 = \tan^{-1} \frac{\tau}{h + t}$$

$$\theta_2 = \tan^{-1} \frac{\tau}{h}$$

ค่า  $\tau$  นั้น หาได้จากรูป (2.3)

ตัวอย่างการคำนวณหาประสิทธิภาพทั้งหมดของตัววัดจากสูตร โดยใช้  
ซีเซียม-137#50 วางที่ระยะทาง 10 ซม. จากหัววัด

ซีเซียม-137 มีพลังงานแกมมา = 0.662 Mev

∴ ซี จากรูป (2.3) มีค่า = 0.27 ซม.<sup>-1</sup>

*h* = 6.35 ซม.

*h* = 10.0 ซม.

*t* = 12.7 ซม.

∴  $\theta_1 = \tan^{-1} \left( \frac{6.35}{10+12.7} \right)$

          = 15.63°

$\theta_2 = \tan^{-1} \left( \frac{6.35}{10} \right)$

          = 32.40°

ในการคำนวณแอมป์  $\theta$  ออกเป็น 1 องศา ( $d\theta$ ) แล้วคำนวณหาค่า  
ประสิทธิภาพตามสมการ (2.6.3) จะได้เป็นค่า  $y_0, y_1, \dots, y_n$  ตามลำดับ  
ในการคำนวณหาประสิทธิภาพรวมทั้งหมด  $d\theta = 1^\circ$  นั้น จะต้องทำเป็นค่าเรเดียน  
ดังนั้น  $1^\circ = 0.01746$  เรเดียน

ประสิทธิภาพทั้งหมด =  $\left[ \frac{1}{2} (y_0 + y_1) + \frac{1}{2} (y_1 + y_2) + \frac{1}{2} (y_2 + y_3) \dots + \frac{1}{2} (y_{n-1} + y_n) \right] 0.01746$

                                  =  $\left[ \frac{1}{2} (y_0) + (y_1 + y_2 + \dots + y_{n-1}) + \frac{1}{2} (y_n) \right] 0.01746$

ผลการหาประสิทธิภาพแบบคำนวณนี้ แสดงในตารางที่ 3.1, 3.2,  
และ 3.3

### 3.2 การหาค่าประสิทธิภาพทั้งหมดของหัววัดจากการทดลอง

สารกัมมันตรังสีมาตรฐานที่ใช้ในการทดลอง มี 3 ตัวคือ ซีเซียม-137#50 จาก IAEA แมงกานีส-54 จากอเมอรัม (AmSh) และโคบอลต์-60#50 จาก IAEA เช่นกัน

สูตรที่ใช้ในการหาประสิทธิภาพของหัววัดมีดังนี้

$$\text{ประสิทธิภาพ} = \frac{\text{จำนวนนับสุทธิทั้งหมดใน 1 หน่วยเวลา}}{\text{อัตราการแผ่รังสีใน 1 หน่วยเวลา}}$$

จำนวนนับสุทธิทั้งหมดนั้น เริ่มจากช่องที่ 0 จนถึงช่องที่จุดต่ำสุดของสเปกตรัมของสารกัมมันตรังสีนั้น ๆ ลบด้วย ค่าแบคกราวนด์ ซึ่งมีจำนวนช่องเท่ากับ ในการวัดแต่ละสารนี้ มีการเปลี่ยนแปลงเกนของเครื่องวัด (gain) เพื่อให้ได้สเปกตรัมอยู่ระหว่างแกนเนลที่เหมาะสม

ส่วนอัตราการแผ่รังสีนั้น ประกอบไปด้วย

- 3.2.1 ค่าอัตราการแผ่รังสีที่กำหนดให้ โดยถือเป็นค่ามาตรฐานจากแหล่งที่มาของสารนั้น ๆ มีหน่วยเป็น คิสซินทีเกอร์ชั้น ต่อนาที (dpm) (ถ้าให้จำนวนนับมีหน่วยเวลาเป็น 1 นาที)

ตามปกติแล้ว สารมาตรฐานรังสีจะกำหนดค่าไว้เป็นไมโครคูรี จาก 1 ไมโครคูรี =  $2.22 \times 10^6$  dpm.

#### 3.2.2 ระยะเวลาของการสลายตัว

จากสูตร  $A_t = A_0 e^{-\lambda t}$

เมื่อ  $A_t$  = อัตราการแผ่รังสีในขณะทำการทดลอง

$A_0$  = อัตราการแผ่รังสี ณ ระยะเวลาที่กำหนดค่าไว้เดิม



$$\lambda = \text{อัตราการสลายตัว มีหน่วยเป็น (เวลา)}^{-1}$$

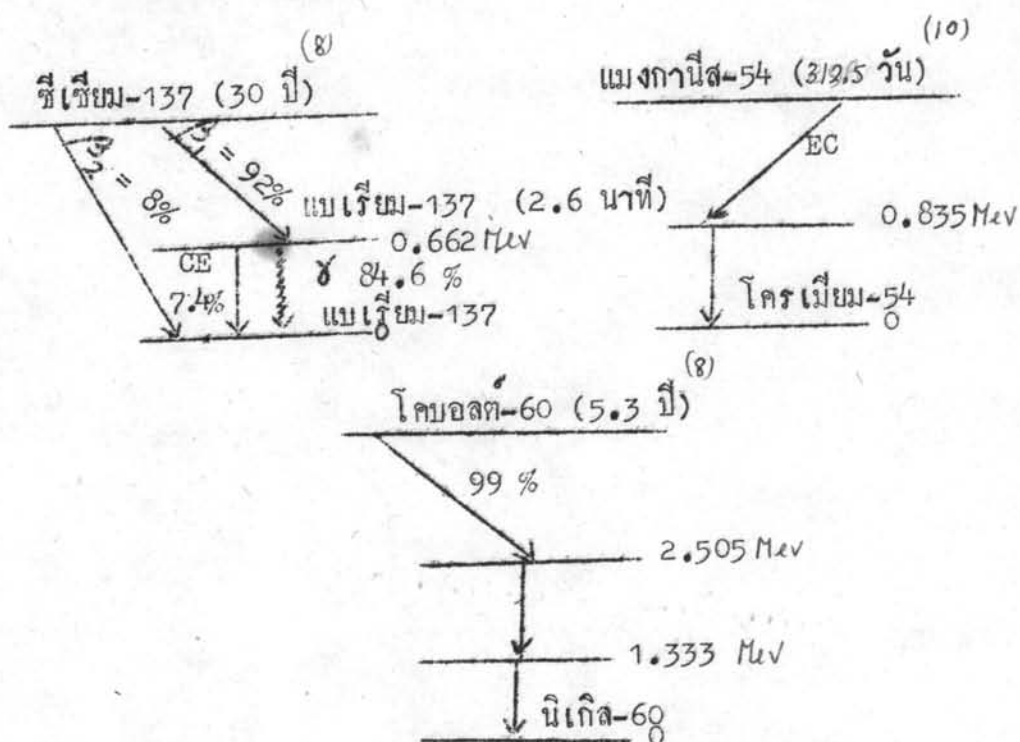
$$= \frac{0.693}{T_{1/2}}$$

$T_{1/2}$  = วัฏจักรครึ่งของสารกัมมันตรังสีนั้น ๆ  
 = 30 ปี, 312.5 วัน และ 5.3 ปี สำหรับ  
 ซีเซียม-137 แมงกานีส-54 และโคบอลต์-60  
 ตามลำดับ

t = เวลาของการสลายตัวจากเวลาที่กำหนดจน  
 ถึงขณะเวลาทำการทดลอง มีหน่วยเดียวกับ  $T_{1/2}$

(8)

### 3.2.3 แบบการสลายตัว (Decay Scheme)



รูปที่ 3.1 แสดงแผนภาพการสลายตัวของซีเซียม-137  
 แมงกานีส-54 และโคบอลต์-60

$f = 0.846, 1$  และ  $2$  สำหรับซีเซียม-137, แมงกานีส-54 และโคบอลต์-60 ตามลำดับ

$$\therefore \text{อัตราการแผ่รังสี} = \text{dpm} \times e^{-\lambda t} \times f$$

$$\therefore \text{ประสิทธิภาพ} = \frac{\text{จำนวนนับสุทธิทั้งหมดก่อนที่}}{\text{dpm} \times e^{-\lambda t} \times f}$$

ค่าประสิทธิภาพจากการทดลองนี้ แสดงในตารางที่ 3.1 และ 3.3

### 3.3 การหาอัตราส่วนระหว่างค่านับไต่ยอด กับทั้งหมดของพลังงานแกมมาต่าง ๆ

ในการวัดจำนวนนับของสารกัมมันตรังสีนั้น จะมีค่าจำนวนนับไต่ยอด (สเปคตรัม) และจำนวนนับทั้งหมด

อัตราส่วนระหว่างค่านับไต่ยอดกับทั้งหมดนั้น คืออัตราส่วนระหว่างจำนวนนับทั้งสองแบบดังกล่าวข้างต้น

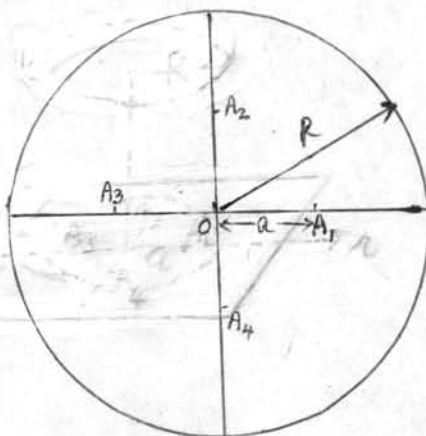
ตารางที่ 3.4 แสดงถึงค่าอัตราส่วนระหว่างค่านับไต่ยอดกับทั้งหมดของสารกัมมันตรังสีซีเซียม-137#50 แมงกานีส-54 (AmSh) และทอง-198 (ซึ่งได้จากการนำทอง-197 ขนาด 1 ตร.ซม. หนัก 49.24 มิลลิกรัม ต่อตร.ซม. ไปทำปฏิกิริยากับนิวตรอน ให้พลังงานแกมมา (0.413 Mev) ณ ระยะทางห่างจากหัววัด 10, 5, 3, 2, 1.5 และ 1.0 ซม. ตามลำดับ

ตารางที่ 3.5 แสดงถึงค่าอัตราส่วนระหว่างค่านับไต่ยอดกับทั้งหมดของสารกัมมันตรังสีซีเซียม-137#50 แมงกานีส-54 (AmSh) และโคบอลต์-60#50 ตามแนวราบ ตีกับหัววัดที่จุดศูนย์กลาง และห่างจากจุดศูนย์กลาง 1, 2, 3, 4 และ 4.75 ซม. ตามลำดับ

### 3.4 การหาค่าประสิทธิภาพของหัววัด สำหรับแผนกระดาษกรองแผนกลม

จำนวนนับสุทธีในหัวข้อนี้ เป็นจำนวนนับสุทธีภายใต้ยอดของสาร  
กัมมันตรังสีซีซีเชียม-137#50 โคบอลต์-60#50 และแมงกานีส-54

(AmSh)



รูป 3.2 แสดงภาพการทดลองหาประสิทธิภาพของ  
หัววัดตามแนวราบ

จากรูป 3.2 นำซีซีเชียม-137 มาวางไว้ที่จุดศูนย์กลาง (O)  
ของหัววัด หาจำนวนนับสุทธีเฉลี่ยต่อนาที ต่อมาเลื่อนซีซีเชียม-137 นี้ไปไว้  
ณ จุด A<sub>1</sub>, A<sub>2</sub>, A<sub>3</sub> และ A<sub>4</sub> ซึ่งอยู่ห่างจากจุด O เป็นระยะทาง a  
ซึ่งในที่นี้กำหนดให้เป็น 1 ซม. หาจำนวนนับสุทธีเฉลี่ยที่จุด A นี้  
และทำเช่นนี้อีก ณ จุดห่างออกไปอีก 1 ซม. ต่อ ๆ ไป จนจุดสุดท้ายซึ่ง  
อยู่ห่างจากจุด O เป็นระยะทาง 4.75 ซม.

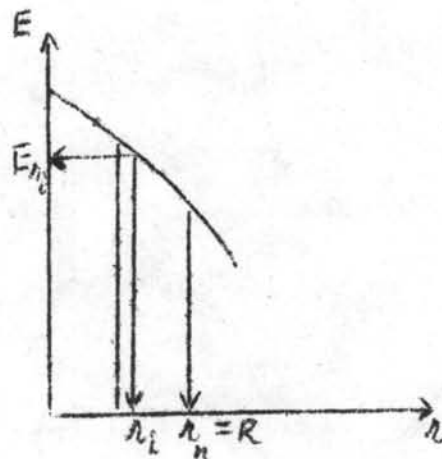
$$\text{ประสิทธิภาพที่จุดยอด} = \frac{\text{จำนวนนับสุทธีภายใต้ยอดใน 1 นาที (cpm)}}{\text{อัตราการสลายตัวใน 1 นาที (dpm)}}$$



อัตราการสลายตัวนี้ หาได้จากค่าที่กำหนดจากสารกัมมันตรังสี  
มาตรฐาน โดยให้สูตร  $1 \text{ ไมโครไมโครคูรี} = 2.22 \text{ dpm}$

การทดลองนี้ จะได้ค่าประสิทธิภาพที่จุดยอด 5 ค่า ที่ระยะจุด  
ศูนย์กลาง (0), 1, 2, 3, 4 และ 4.75 ซม. ตามลำดับ มีค่า 0.1813,  
0.1790, 0.1732, 0.1629, 0.1481 และ 0.1328 ตามลำดับ

เขียนกราฟแสดงค่าประสิทธิภาพที่จุดยอด (B) และระยะ  
ทางจากจุดศูนย์กลาง (A) จะได้เส้นโค้ง ดังรูป 3.3



รูป 3.3 แสดงค่าประสิทธิภาพ (B) กับระยะทาง (A)

$$\text{ประสิทธิภาพเฉลี่ย } \langle E \rangle = \int_0^R \frac{E r \cdot 2\pi r \cdot dr}{\pi R^2}$$

เมื่อ R เป็นรัศมีของกระตุนทรง = 4.75 ซม

หา  $\langle E \rangle$  โดยแบ่งพื้นที่ใต้เส้นโค้งออกเป็นช่องเล็ก ๆ  
กว้าง  $\Delta r$  (ในที่นี้เป็น 0.25 ซม.) เท่ากัน แล้วคำนวณหาประสิทธิ  
ภาพเฉลี่ย  $\langle E \rangle$

$$\text{จาก } \langle E \rangle = \frac{\sum_{i=1}^n E_i \cdot 2\pi \lambda_i \Delta \lambda_i}{\pi R^2}$$

ค่า  $\langle E \rangle = 0.1942$  จากสารกัมมันตรังสีซีซีเชียม

ทำนองเดียวกัน ค่า  $\langle E \rangle$  จากโคบอลต์-60#50 และ  
แมงกานีส-54 (AmSh) มีค่า = 0.1081 และ 0.1734 ตามลำดับ

### 3.5 การหาประสิทธิภาพของหัววัดในขวคพลาสติกขนาด 1 ลิตร และครึ่ง- ลิตร ที่มีน้ำบรรจุอยู่เต็ม

สารกัมมันตรังสีที่ใช้ในการหาประสิทธิภาพของหัววัดในข้อนี้ มี  
ซีซีเชียม-137 และโคบอลต์-60 ที่เป็นของเหลว โดยเตรียมซีซีเชียม-137  
จำนวน 10 แลมป์คาบนแผ่นกระดาษแก้ว และโคบอลต์-60 1 ลูกบาศก์  
ซม. (เพื่อให้มีความแรงที่พอเหมาะ) ในขวคพลาสติก ขนาด 1 ลูกบาศก์  
ซม. นำมาวัด ณ ระยะทาง 10 ซม. จากหัววัด (เพื่อถือว่าเป็นสาร-  
รังสีที่เป็นจุด)

คำนวณหาอัตราการแผ่รังสีจากสูตร

$$\text{อัตราการแผ่รังสี (dpm)} = \frac{\text{จำนวนนับสุทธิทั้งหมด (cpm)}}{\text{ประสิทธิภาพ} \times f}$$

ค่าประสิทธิภาพที่นำมาจากเอกสารอ้างอิง (ดังแสดงในตาราง  
3.1) ของซีซีเชียม-137 และโคบอลต์-60 ตามลำดับ

$f$  คือจำนวนโฟตอนที่บันทึกได้จากการวัดด้วย

นำสารกัมมันตรังสีชนิดเดียวกัน และปริมาณเท่ากัน (10  
แลมป์คา สำหรับซีซีเชียม-137 และ 1 ซม.ซม. สำหรับโคบอลต์-60) ใส่  
ลงไปในช่วง 1 ลิตร และครึ่งลิตร (ซึ่งมีน้ำบรรจุอยู่เต็มขวค) วางบนหัว  
เครื่องวัด



วัดหาจำนวนนับสุทธิของซีเซียม-137 และโคบอลต์-60 ใน  
ขวดสองชนิดนั้น

หาประสิทธิภาพของหัววัดโคจาก

$$\text{ประสิทธิภาพ} = \frac{\text{จำนวนนับสุทธิทั้งหมดในขวด (cpm)}}{\text{อัตราการแผ่รังสี (dpm)}}$$

อัตราการแผ่รังสี (dpm) จากการคำนวณ และวัดกึ่งกลาง  
ข้างบน มีค่า  $2.37 \times 10^6$  dpm และ  $0.32 \times 10^6$  สำหรับ  
ซีเซียม-137 และโคบอลต์-60 ตามลำดับ

$$\begin{aligned} \text{โคคาประสิทธิภาพของหัววัดจากซีเซียม-137 ในขวด 1 ลิตร} \\ = 0.0675 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{โคคาประสิทธิภาพของหัววัดจากซีเซียม-137 ในขวด } \frac{1}{2} \text{ ลิตร} \\ = 0.07835 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{คาประสิทธิภาพของหัววัดจากโคบอลต์-60 ในขวด 1 ลิตร} \\ = 0.06635 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{คาประสิทธิภาพของหัววัดจากโคบอลต์-60 ในขวด } \frac{1}{2} \text{ ลิตร} \\ = 0.0750 \end{aligned}$$

### 3.6 การหาค่าฟลักซ์ของนิวตรอนช้าที่ระบบท่อลมของเครื่องปฏิกรณ์ปรมาณู

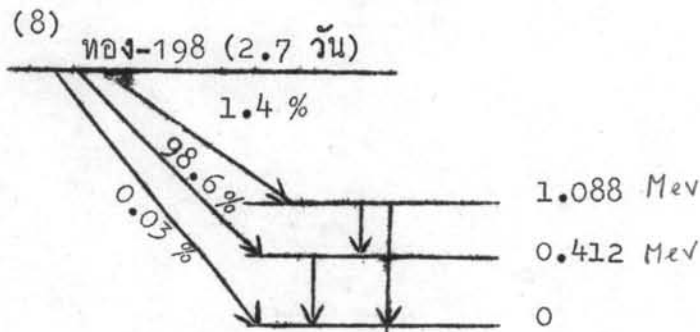
#### 3.6.1 การหาฟลักซ์ของนิวตรอนช้าโดยแผ่นทอง

ขณะที่เครื่องปฏิกรณ์ปรมาณูแบบทริกา มาร์ค III เกิด  
เครื่องควยกำลัง 1.5 เมกวัตต์ แท่งเชื้อเพลิงอยู่ ณ ตำแหน่ง  
เทอร์มัลคอสมัน (อยู่ใกล้ระบบท่อลมมากที่สุด) นำแผ่นทองขนาด  
1 ตร.ซม.หนัก 49.24 มิลลิกรัม หุ้มกระดาษไปปะติดกับฝา-  
ของขวดพลาสติกที่ใช้สำหรับระบบท่อลม (แบบจิว แคมป์)  
และนำทองอีกแผ่นหนึ่งมีลักษณะเดียวกันหนัก

49.38 มิลลิลิตร คุ้มด้วยแผ่นแคดเมียมบรรจุในหลอดติดอีกในหนึ่งตำแหน่งเดียวกัน  
 ยิงหลอดติดทั้งสองอันนี้ด้วยเวลา 10 วินาที ณ เวลา 14.13 น. และ 14.14 น.  
 ตามลำดับ เมื่อวันที่ 22 ธันวาคม พ.ศ.2520 และเก็บไว้จนวันที่ 26 ธันวาคม  
 พ.ศ.2520 จึงทำการวัด (เพื่อให้สิ่งปะปนที่อาจมีอยู่สลายตัวไป)

โดยการตั้งเครื่องวัดที่เกน 100 เกนละเอียดที่ 1,000 ใ้จำนวน  
 นับสุทธิทั้งหมดของแผ่นทองเปล้า และที่ถูกคุ้มด้วยแคดเมียม = 925,021 คพ และ  
 81942 คพ ต่อมาที่ตามลำดับ

จากแผนภาพของการสลายตัวของทอง-198 จะหาอัตราการแผ่รังสีของ  
 แผ่นทอง-198 ใ้เช่นเดียวกับตอน (3.22) โดยมีค่าประสิทธิภาพจากเอกสาร-  
 อ้างอิงที่พลังงานแกมมา 0.412 Mev = 0.059



รูปที่ 3.4 แผนภาพการสลายตัวของทอง-198

และชีวิตครึ่งของทอง-198 = 2.7 วัน เวลาหลังจากการอาบรังสีจนถึงเวลานั้น  
 = 3.8054 วัน

$$CdR = 11.289$$

$$CdR_0 = 4.59$$

∴ อัตราการนับต่อวินาที เนื่องจากเทอร์มินิวตรอน = 37312

$$\text{อัตราการแผ่รังสีต่อวินาที (dps)} = 632406$$

$$(dps)_{sat} = 2.13 \times 10^{10}$$

$$\text{จาก } (dps)_{sat} = N \phi_{FG} \sigma_{th}$$

$$N = 1.505 \times 10^{20} \text{ อะตอม}$$

$$\sigma = 98.8 \times 10^{-24} \text{ ซม.}^2$$

$$F = 100 \%$$

$$G_{th} = 0.96$$

$$\therefore \phi = 1.49 \times 10^{12} \frac{\text{นิวตรอน}}{\text{ตร.ซม.}\cdot\text{วินาที}}$$

### 3.6.2 การหาเทอร์มัลฟลักซ์โดยใช้โซเดียม (โซเดียมคาร์บอเนต)

โดยใช้โซเดียมคาร์บอเนตหนัก 10.33 และ 10.74 มิลลิกรัม  
ใส่ในขวดโพลีเอทที่สีน ขนาด 1 ซม. นำไปอบรังสี ที่ ระบบท่อลม  
เช่นเดียวกับการหาเทอร์มัลฟลักซ์โดยแผ่นทองเป็นเวลา 1 นาที ณ วันที่-  
20 กุมภาพันธ์ 2521 นำมาวัดที่หัววัดโซเดียมไอโอไดค์ระยะทาง 10 ซม.

หลังจากอบรังสีแล้วเป็นเวลา 23.50 ชั่วโมง

การคำนวณ สำหรับโซเดียมคาร์บอเนต หนัก 10.33 มิลลิกรัม

$$\text{ได้ } C_0 = 344160 \text{ cpm}$$

$$E_x = 0.044$$

$$E_y = 0.039$$

$$\therefore X = 182,466 \text{ cpm}$$

$$Y = 161714 \text{ cpm}$$

$$\text{dpm} = 4.15 \times 10^6$$

$$(\text{dpm})_{\text{sat}} = 5.3800 \times 10^4$$

$$\sigma = 0.525 \times 10^{-24} (\text{ซม.})^2$$

$$N = 1.173 \times 10^{20} \text{ อะตอม}$$

$$F = 100 \%$$

ไคร์เทอรัลฟลักซ์ ( $\phi$ ) =  $1.46 \times 10^{12}$  นิวตรอน/ตร.ซม.-วินาที  
 ทำนองเดียวกัน สำหรับโซเดียมคาร์บอเนต 10.74 มิลลิกรัม ไคร์เทอรัล-  
 ฟลักซ์ =  $1.52 \times 10^{12}$  นิวตรอน/ตร.ซม.-วินาที

หมายเหตุ:- สำหรับหัวข้อ 3.61 และ 3.62 ได้ทำซ้ำอีกในวันที่ 21 กุมภาพันธ์  
 2521 ขณะที่เครื่องปฏิกรณ์ประมาณเดินเครื่องที่ 2 เมกวัตต์ เชื้อเพลิงทางออก  
 ไปจากตำแหน่งเทอร์มัลคอล์มประมาณ 1 เมตร

$$\text{ไคร์เทอรัลฟลักซ์จากแผนทอง} = 6.6 \times 10^{10} \frac{\text{นิวตรอน}}{\text{ตร.ซม.-วินาที}}$$

$$\text{ไคร์เทอรัลฟลักซ์จากโซเดียมคาร์บอเนต } 5.9 \times 10^{10} \text{ และ } 5.66 \times 10^{10} \frac{\text{นิวตรอน}}{\text{ตร.ซม.-วินาที}}$$

ตารางที่ 3.1

ค่าประสิทธิภาพจากการคำนวณ จากเอกสารอ้างอิง และจากการทดลองที่ระยะ  
10 ซม.

สารรังสีมาตรฐาน	ประสิทธิภาพจาก การคำนวณ	ประสิทธิภาพจาก เอกสารอ้างอิง <sup>(9)</sup>	ประสิทธิภาพจาก การทดลอง
ซีเซียม-137#50	0.0528	0.0530	0.0531
โคบอลต-60#50	0.0463	0.0450	0.0424
แมงกานีส-54 (AmSh)	0.0507	0.0505	0.0556

ตารางที่ 3.2

ค่าประสิทธิภาพของพลังงานต่าง ๆ ที่ได้จาก การคำนวณ และจากเอกสาร-  
อ้างอิงที่ระยะทาง 10 ซม. และ 1 ซม.

พลังงาน (Mev)	ประสิทธิภาพที่ระยะ 10 ซม.		ประสิทธิภาพที่ระยะ 1 ซม.	
	จากการคำนวณ	จากเอกสาร อ้างอิง <sup>(9)</sup>	จากการ- คำนวณ	จากเอกสารอ้างอิง <sup>(9)</sup>
2.040	0.0415	0.0415	0.2463	0.2463
1.100	0.0473	0.0473	0.2832	0.2838
0.566	0.0546	0.0546	0.3312	0.3312
0.332	0.0619	0.0620	0.3749	0.3750
0.212	0.0684	0.0689	0.4046	0.4048
0.129	0.0743	0.0746	0.4167	0.4178

ตารางที่ 3.3

ค่าประสิทธิภาพจากซีซีเอ็ม-137 และแมงกานีส-54 จากการคำนวณและจากเอก-  
สารอ้างอิง ณ ระยะทางต่าง ๆ กัน

ระยะทาง (ซม.)	ประสิทธิภาพจากสารรังสีมาตรฐาน ซีซีเอ็ม-137#50		ประสิทธิภาพจากสารรังสี- มาตรฐาน แมงกานีส-54 (AmSh)	
	จากการ- คำนวณ	จากการทดลอง	จากการ- คำนวณ	จากการทดลอง
10	0.0528	0.0531	0.0507	0.0482
7	0.0848	0.0858	0.0812	0.0751
5	0.1237	0.1224	0.1182	0.1031
3	0.1918	0.1823	0.1831	0.1574
2	0.2452	0.2347	0.2341	0.2008
1.5	0.2804	0.2582	0.2668	0.2225
1.0	0.3199	0.2864	0.3034	0.2463



ตารางที่ 3.4

แสดงค่าอัตราส่วนระหว่างค่านับไต่ยกกับทั้งหมด (Peak-to-Total Ratio) ณ  
ระยะทางต่าง ๆ กัน

ระยะทาง (ม)	อัตราส่วนระหว่างค่านับไต่ยกกับทั้งหมด		
	ซีเซียม-137#50	แอมกานีส-54 (AmSh)	ทอง-197
10	0.563	0.541	0.679
7	0.572	0.550	0.680
5	0.576	0.551	0.682
3	0.579	0.552	0.695
2	0.582	0.553	0.702
1.5	0.586	0.553	0.706
1.0	0.608	0.554	0.711

ตารางที่ 3.5

แสดงค่าอัตราส่วนระหว่างความถี่โดยออกกับทั้งหมด (Peak-to-Total Ratio) ตามแนวราบห่างจาก-  
จุดศูนย์กลาง

ระยะทาง	อัตราส่วนระหว่างความถี่โดยออกกับทั้งหมด		
	ซีเซียม-137#50	แมงกานีส-54(AmSh)	โคบอลต์-60#50
จุดศูนย์กลาง	0.605	0.566	0.502
ห่างจากจุดศูนย์กลาง 1 ซม.	0.603	0.564	0.501
" 2 "	0.598	0.558	0.497
" 3 "	0.558	0.551	0.492
" 4 "	0.572	0.539	0.480
" 4.75 "	0.564	0.530	0.471