

## บทที่ 4

การคำนวณและผลการคำนวณ4.1 วิธีการคำนวณปริมาณขอเรียบโคออกไซด์ในสารตัวอย่างเมื่อใช้แกมมาสเปกโตรมิเตอร์4.1.1 สารตัวอย่างโมนาไซต์

การคำนวณปริมาณขอเรียบโคออกไซด์ในโมนาไซต์ที่คักข์ของคิสคริมิเนเตอร์สูงๆ ทำโดยการเปรียบเทียบ จำนวนนับของสารตัวอย่างกับสารมาตรฐานในช่วงเวลาเดียวกันนั้นคือ

$$\frac{C_x}{C_s} = \frac{m_x}{m_s} \quad (4-1)$$

เมื่อ  $C_x$  = จำนวนนับสุทธิของสารตัวอย่าง  
 $C_s$  = จำนวนนับสุทธิของสารมาตรฐาน  
 $m_s$  = น้ำหนักของขอเรียบโคออกไซด์ในสารมาตรฐานขอเรียบในเตรต ในที่นี้คือ 0.474 กรัม  
 $m_x$  = น้ำหนักของขอเรียบโคออกไซด์ในสารตัวอย่าง

$$\text{ปริมาณร้อยละของ } ThO_2 = \frac{C_x}{C_s} \times \frac{m_s}{M_x} \times 100 \% \quad (4-2)$$

$M_x$  = น้ำหนักของสารตัวอย่าง

$C_x$  ได้จากตารางที่ 4-1 4-2 และ 4-3 ในของจำนวนนับของสารตัวอย่างเลขระหัสต่างๆ

$C_s$  ได้จากตารางที่ 4-1 4-2 และ 4-3 ในของจำนวนนับของขอเรียบในเตรตตัวอย่าง เช่นจากตารางที่ 4-1 สารตัวอย่างคือ C5-Mo หนัก 2.91 กรัม วัดที่ 38 โวลต์ แต่ละตัวนับนาน 20 นาที จำนวนนับ สุทธิของ C5-Mo คือ 1263 ครั้งใน 20 นาที และจำนวนนับสุทธิของสารมาตรฐานขอเรียบในเตรตคือ 6040 ครั้งใน 20 นาที

แทนค่าลงใน (4-1)

$$\frac{1263}{6040} = \frac{m_x}{0.474}$$

$$m_x = 0.0992 \text{ กรัม}$$

$$\% \text{ ธอเรียมไดออกไซด์ใน C5-Mo} = \frac{0.0992}{2.91} = 3.41 \%$$

การหาปริมาณธอเรียมไดออกไซด์ในบริเวณที่มียูเรเนียมรวมกันเราสามารถตัดจำนวนนับของยูเรเนียมออกได้โดยใส่ยูเรเนียมเป็นตัวช่วย ทำให้ได้จำนวนนับเฉพาะของธอเรียมอย่างเดียวตรงจุดนั้น จากสมการ (3-4) และ (3-5)

$$Th_A = \frac{N_B - \left( \frac{U'_B}{U'_A} \right) N_A}{\left( \frac{Th'_B}{Th'_A} - \frac{U'_B}{U'_A} \right)}$$

$$Th_B = \frac{N_B \left( \frac{U'_A}{U'_B} \right) - N_A}{\left( \frac{U'_A}{U'_B} - \frac{Th'_A}{Th'_B} \right)}$$

ค่า  $N_A, N_B, U'_A, U'_B, Th'_A$  และ  $Th'_B$  ได้จากตารางที่ 4-4 และ 4-5

ตัวอย่าง เช่น จากตารางที่ 4-4 A = 11 โวลต์ B = 19 โวลต์ สารตัวอย่าง

คือ  $N_1$ หนัก 3.877 กรัม นับครั้งละ 5 นาที

สารตัวอย่าง	จำนวนนับสุทธิที่ 11 โวลต์	จำนวนนับสุทธิที่ 19 โวลต์	ปริมาณ $ThO_2$ ที่ 11 โวลต์ (%)	ความคลาดเคลื่อน (%)	ปริมาณ $ThO_2$ ที่ 19 โวลต์ (%)	ความคลาดเคลื่อน (%)
$N_1$	20197	8320	3.4	5.6	3.4	6.75
	-----	-----	---	---	---	-----
$Th'$	60671	26644				
$U'$	30539	8392				
B	2077	711				

ได้

$$Th_{11} = \frac{8320 - \left( \frac{8392}{30539} \right) 20197}{\left( \frac{26644}{60671} - \frac{8392}{30539} \right)}$$

$$= 16853 \quad \text{ครั้งใน 5 นาที}$$

ค่าที่ได้เป็นจำนวนนับเนื่องจากขอเรียบมอย่างเดี่ยว เสร็จแล้วจะเทียบหาปริมาณขอเรียบโคออกไซด์ได้โดยการเปรียบเทียบจำนวนนับของสารตัวอย่างกับจำนวนนับของสารมาตรฐานในช่วงเวลาเดียวกัน ในที่นี้ก็คือ  $Th_{11}$  มีค่า 60671 ครั้งใน 5 นาที

$$\% \text{ ขอเรียบโคออกไซด์ใน C5-No} = \frac{16853}{60671} \times \frac{0.474}{3.877} \times 100$$

$$= 3.4 \%$$

#### 4.1.2 สารตัวอย่างที่เป็นสารประกอบของขอเรียบ

คำนวณโดยการเปรียบเทียบจำนวนนับเช่นเดียวกับใน 4.1.1 แต่ปริมาณที่ได้นั้นจะต้องมาแก้ด้วยแฟคเตอร์  $A_S$  ซึ่งเป็นกัมมันตภาพของสารตัวอย่างในขณะวัดนั้นคือ

$$\% \text{ ขอเรียบโคออกไซด์} = \frac{C_x}{C_S} \times \frac{m_S}{M_x} \times \frac{100}{A_S} \quad (4-3)$$

ค่า  $C_x, C_S, m_S, M_x$  ถูกได้จากตารางที่ 4-6 ถึง 4-11  $A_S$  ได้จากกราฟรูปที่ 2 และ 3  $P_1$  และ  $P_2$  แยกประมาณวันที่ 15 ส.ค. 16

ตัวอย่าง: เช่น ตารางที่ 4-6  $P_1$ หนัก 0.62 กรัม วัดวันที่ 3 ส.ค. 16 วัดที่ 28 โวลต์ นับครั้งละ 10 นาที จำนวนนับสุทธิของ  $P_1$  คือ 1084 ครั้งใน 10 นาที จำนวนนับสุทธิของสารมาตรฐานคือ 25646 ครั้งใน 10 นาที

$$\% \text{ ขอเรียบโคออกไซด์ที่วัดได้} = \frac{1084}{25646} \times \frac{0.474}{0.62} \times 100$$

$$= 3.23 \%$$

กัมมันตภาพของ  $P_1$  ในวันที่ 3 ส.ค. 16 คือ 0.89 ของที่สมมูลย์

$$\% \text{ ขอเรียบโคออกไซด์ที่มีอยู่จริง} = \frac{3.23}{0.89}$$

$$= 3.61 \%$$

#### 4.2 การคำนวณปริมาณขอเรียบโคออกไซค์ในโมนาไซท์โดยใช้เครื่องนับไกเกอร์และเครื่องวัดรังสีอัลฟา

คำนวณโดยใช้การเปรียบเทียบจำนวนนับของสารตัวอย่างกับสารมาตรฐาน ในที่นี้คือ CS - MO ซึ่งมีขอเรียบโคออกไซค์ 3.90%

ตัวอย่าง เช่น ตารางที่ 4-12 ไม่มีตัวกั้นรังสีระหว่างสารและหัววัด จำนวนนับสุทธิของ CS - MO คือ 4682 ครั้ง/4 นาที และจำนวนนับสุทธิของ EN - MO คือ 6508 ครั้ง/4 นาที

$$\begin{aligned} \text{ปริมาณขอเรียบโคออกไซค์ใน EN - MO} &= \frac{6508}{4682} \times 3.9 \\ &= 5.41 \% \end{aligned}$$

#### 4.3 ความคลาดเคลื่อนเนื่องจากการนับรังสี

เนื่องจากการสลายตัวของสารกัมมันตรังสีเป็นแบบสถิติ ดังนั้นค่าที่นับได้จึงมีความคลาดเคลื่อนในทางสถิติอยู่ด้วย ค่าความคลาดเคลื่อนอยู่ในรูปของความเบี่ยงเบนมาตรฐาน (Standard deviation)

$$\sigma = \sqrt{n}$$

ในการนับสารสองชนิดจะได้จำนวนนับออกมาสองค่า  $n_1$  และ  $n_2$  แต่ละค่ามีความเบี่ยงเบนมาตรฐาน  $\sigma_1$  และ  $\sigma_2$  จะหาค่าความเบี่ยงเบนมาตรฐานรวม  $\sigma$  ได้

ถ้าเป็นการบวกหรือลบ 
$$\sigma = \sqrt{n_1^2 + n_2^2} \quad (4-4)$$

ถ้าเป็นการคูณกันจะได้ 
$$\sigma = n_1 n_2 \sqrt{\left(\frac{\sigma_1}{n_1}\right)^2 + \left(\frac{\sigma_2}{n_2}\right)^2} \quad (4-5)$$

ถ้าเป็นการหารกันจะได้ 
$$\sigma = \frac{n_1}{n_2} \sqrt{\left(\frac{\sigma_1}{n_1}\right)^2 + \left(\frac{\sigma_2}{n_2}\right)^2} \quad (4-6)$$

ในการวัดจริง ๆ ค่าที่วัดได้เป็นจำนวนนับเฉพาะของสารรวมกับจำนวนนับเนื่องจากแบคกราวด์ (back ground) ดังนั้นในการนับแต่ละครั้งค่าความคลาดเคลื่อน

$$\sigma = \sqrt{N + B} \quad (4-7)$$

เมื่อ  $N =$  จำนวนนับสุทธิของสาร + แคลกราวน

$B =$  จำนวนนับของแคลกราวน

ตัวอย่าง เช่น จากตารางที่ 4-1 ที่ 38 โวลต์

$$\text{ความคลาดเคลื่อนของ } C5-MO = \sqrt{(1263+1102) + 1102} = \sqrt{3467}$$

$$\text{ความคลาดเคลื่อนของ } Th(NO_3)_4 = \sqrt{(6040+1102) + 1102} = \sqrt{8244}$$

เมื่อเราเทียบจำนวนนับของสารตัวอย่างกับสารมาตรฐานจะได้ความคลาดเคลื่อนรวม

$$= \frac{1263}{6040} \sqrt{\frac{3467}{(1263)^2} + \frac{8244}{(6040)^2}}$$

ทำเป็น ร้อยละ จะได้

$$= \frac{1263}{6040} \sqrt{\frac{3467}{(1263)^2} + \frac{8244}{(6040)^2}} \times 100$$

$$= \frac{1263}{6040}$$

$$= 4.9\%$$

ตารางที่ 4-1 แสดงจำนวนนับและปริมาณของขอเริ่มไมโครอวกซ์โคโคใน C5-Mo  
 หนัก 2.91 กรัม เทียบกับ  $\text{Th}(\text{NO}_3)_4$  วัดที่ศักย์ สูง ๆ วัดครั้งละ  
 20 นาที

โวลต์	3	จำนวนนับ สุทธิของ C5-Mo	จำนวนนับ สุทธิของ $\text{Th}(\text{NO}_3)_4$	ปริมาณ $\text{ThO}_2$ ใน C5-Mo (กรัม)	% $\text{ThO}_2$ ใน C5-Mo (%)	ความคลาด เคลื่อน (%)
39	1137	1007	4798	0.0995	3.42	5.96
38	1102	1263	6040	0.0992	3.41	4.90
37	1212	1582	7720	0.0971	3.34	4.21
36	1252	2107	9896	0.1010	3.47	3.42
35	1230	2806	13322	0.0997	3.43	2.76

ค่าเฉลี่ย =  $3.41 \pm 0.07$  %

ตารางที่ 4-2 แสดงจำนวนนับและปริมาณของธอเรียมไอโซโทปใน

$N_2 = C8-Mo$    หนัก 4.100 กรัม

$N_3 = CT-Mo$    หนัก 4.440 กรัม

$N_4 = EN-Mo$    หนัก 3.143 กรัม

โดยวัดที่ศักย์สูงๆ วัดครั้งละ 20 นาที

โวลต์	B	จำนวนนับ สุทธิของ $N_2$	จำนวนนับ สุทธิของ $N_3$	จำนวนนับ สุทธิของ $N_4$	จำนวนนับ สุทธิของ $Th(NO_3)_4$
40	1131	1208	1868	1297	3685
39	1162	1662	2386	1761	4891
38	1117	2036	3176	2125	6031
37	1160	2673	4108	2823	7951

โวลต์	% $ThO_2$ ใน $N_2$	ความคลาด เคลื่อน (%)	% $ThO_2$ ใน $N_3$	ความคลาด เคลื่อน (%)	% $ThO_2$ ใน $N_4$	ความคลาด เคลื่อน (%)
40	3.79	5.31	5.41	4.04	5.30	5.06
39	3.93	4.18	5.21	3.36	5.43	4.03
38	3.91	4.10	5.64	3.20	5.33	3.99
37	3.97	3.39	5.51	2.70	5.34	3.28

ค่าเฉลี่ยของ  $N_2 = 3.90 \pm 0.08 \%$

ค่าเฉลี่ยของ  $N_3 = 5.44 \pm 0.09 \%$

ค่าเฉลี่ยของ  $N_4 = 5.35 \pm 0.11 \%$

ตารางที่ 4-3 แสดงจำนวนนับและปริมาณของธอเรียมไดออกไซด์ ใน M-13 หนัก 4.1 กรัม เทียบกับ  $\text{Th}(\text{NO}_3)_4$  วัดที่ศักย์สูงๆ วัดครั้งละ 20 นาที

โวลต์	B	จำนวนนับสุทธิของ M-13	จำนวนนับสุทธิของ $\text{Th}(\text{NO}_3)_4$	น้ำหนัก $\text{ThO}_2$ ใน M-13 (กรัม)	% $\text{ThO}_2$ ใน M-13	ความคลาดเคลื่อน (%)
39	850	2414	4811	0.238	5.80	3.14
38	845	3305	6351	0.246	6.02	2.64
37	853	4267	8033	0.252	6.14	2.53
36	880	5383	10209	0.250	6.10	2.16

จากตารางที่ 4-1 ถึง 4-3 เป็นการวัดที่ศักย์สูงจำนวนนับของสารตัวอย่างน้อย และมีค่าเท่ากับกับแบคกราวด์ (back ground) ทำให้ต้องใช้เวลาในการวัดสะสมนาน เพื่อที่ความคลาดเคลื่อนทางสถิติจะลดลง ปริมาณธอเรียมไดออกไซด์ที่วิเคราะห์โดยแต่ละศักย์ของดิสคริมิเนเตอร์มีค่าเท่ากันและความคลาดเคลื่อนทางสถิติมีค่าสูงประมาณ 6%

ตารางที่ 4-4 แสดงจำนวนนับและปริมาณของซอเรียมโคออกไซด์ใน

$N_1 = C5-Mo$  หนัก 3.872 กรัม

$N_2 = C8-Mo$  หนัก 4.100 กรัม

$N_3 = CT-Mo$  หนัก 4.440 กรัม

$N_4 = EN-Mo$  หนัก 3.143 กรัม

วัดที่ 11 และ 19 โวลต์ วัดครั้งละ 5 นาที

สารตัวอย่าง	จำนวนนับสุทธิที่ 11 โวลต์	จำนวนนับสุทธิที่ 19 โวลต์	ปริมาณ $ThO_2$ ที่ 11 โวลต์ (%)	ความคลาดเคลื่อน (%)	ปริมาณ $ThO_2$ ที่ 19 โวลต์ (%)	ความคลาดเคลื่อน (%)
$N_1$	20197	8320	3.40	5.60	3.40	6.75
$N_2$	24584	10101	3.88	5.34	3.88	6.55
$N_3$	35568	15072	5.67	4.70	5.67	5.96
$N_4$	26958	10861	5.22	5.43	5.22	6.65
Th	60671	26644				
U	30539	8392				
B	2077	711				

ตารางที่ 4-5 แสดงจำนวนนับและปริมาณขอเริ่มไดออกไซด์ใน N-13 หนัก 3.420 กรัม เทียบกับ  $\text{Th}(\text{NO}_3)_4$  โดยมียูเรเนียมช่วย วัดที่ 11 โวลต์ และ 19 โวลต์ วัดครั้งละ 5 นาที

โวลต์	B	จำนวนนับสุทธิของ N-13	จำนวนนับสุทธิของ $\text{Th}(\text{NO}_3)_4$	จำนวนนับสุทธิของ ยูเรเนียม	% $\text{ThO}_2$ ใน N-13	ความคลาดเคลื่อน (%)
11	1956	35268	65509	31636	6.77	5.30
19	624	13920	26709	8408	6.80	6.22

จากตารางที่ 4-4 และ 4-5 เป็นการวัดในช่วงที่มียูเรเนียมรบกวน แต่ก็สามารถตัดการรบกวนของยูเรเนียมได้โดยใช้ยูเรเนียมช่วย ในช่วงนี้จะเห็นว่าให้จำนวนนับของสารสูง เวลาที่ใช้ในการวัดจึงน้อยคือใช้เวลาในการวัดแต่ละตัวเพียง 5 นาที และปริมาณขอเริ่มไดออกไซด์ที่ได้ออกมามีค่าใกล้เคียงกับวิธีวัดที่ศึกษากัน มี N-13 ตัวเดียวที่มีค่าต่างกัน แต่เมื่อลองเทียบกับวิธีวัดโดยใช้เครื่องนับไกเกอร์และเครื่องวัดรังสีอัลฟาแล้วจะเห็นว่าวิธีนี้ให้ผลออกมาถูกต้องกว่า

ตารางที่ 4-6 แสดงจำนวนนับและปริมาณของเรียมโคออกไซด์ ในสารตัวอย่าง P<sub>1</sub>  
หนัก 0.620 กรัม เทียบกับ Th(NO<sub>3</sub>)<sub>4</sub> แยกประมาณวันที่ 15 ส.ค. 16  
วัดวันที่ 3 ส.ค. 16 วัดครั้งละ 10 นาที

โวลต์	B	จำนวนนับ สุทธิของ P <sub>1</sub>	จำนวนนับ สุทธิของ Th(NO <sub>3</sub> ) <sub>4</sub>	น้ำหนัก ThO <sub>2</sub> ใน P <sub>1</sub> (กรัม)	% ThO <sub>2</sub> ใน P <sub>1</sub>	ความคลาด เคลื่อน (%)	% ThO <sub>2</sub> ที่แท้จริง
32	634	621	13694	0.021	3.44	5.94	3.86
31	770	741	16834	0.021	3.36	5.32	3.78
30	761	843	20263	0.020	3.18	4.75	3.58
29	806	905	21586	0.020	3.21	4.57	3.61
28	874	1084	25646	0.020	3.23	4.04	3.63
26	932	1281	30244	0.020	3.24	4.42	3.64
24	1052	1495	35584	0.020	3.22	4.05	3.62
22	1161	1798	41893	0.020	3.28	3.61	3.68
20	1424	2209	51074	0.020	3.31	3.25	3.72
18	1762	2585	58752	0.021	3.37	3.06	3.79
17	1889	2719	62525	0.021	3.32	2.98	3.73
16	2110	2927	66738	0.021	3.35	2.92	3.76
15	2329	3128	72249	0.020	3.31	2.85	3.72
14	2652	3382	80566	0.020	3.21	2.78	3.61
13	2848	3838	89286	0.020	3.29	2.57	3.70
12	3178	4563	106348	0.020	3.28	2.32	3.68
11	3324	4952	120170	0.019	3.15	2.11	3.54
10	3768	5492	137044	0.019	3.06	2.97	3.44

สัมมนภาพของ P<sub>1</sub> ในวันที่วัด = 0.89 ของที่สมมูล

ตารางที่ 4-7 แสดงจำนวนนับและปริมาณของเรียมไดออกไซด์ ในสารตัวอย่าง  $P_1$  หนัก 0.615 กรัม เทียบกับ  $\text{Th}(\text{NO}_3)_4$  วัดวันที่ 15 มี.ค. 17 วัดครั้งละ 10 นาที

โวลต์	B	จำนวนนับสุทธิของ $P_1$	จำนวนนับสุทธิของ $\text{Th}(\text{NO}_3)_4$	น้ำหนัก $\text{ThO}_2$ ใน $P_1$ (กรัม)	% $\text{ThO}_2$ ใน $P_1$	ความคลาดเคลื่อน (%)	% $\text{ThO}_2$ ที่แท้จริง
32	705	526	13333	0.019	3.04	5.95	3.66
30	747	710	18103	0.019	3.02	5.75	3.64
28	848	934	23994	0.019	3.01	4.53	3.63
26	895	1155	29047	0.019	3.06	4.74	3.68
24	937	1412	34867	0.019	3.12	3.95	3.76
22	1082	1562	40362	0.018	2.99	3.95	3.60
20	1315	1922	48267	0.019	3.07	3.42	3.70
18	1560	2321	57578	0.019	3.10	3.19	3.74
16	2038	2675	65350	0.019	3.15	3.09	3.80
14	2665	3068	78263	0.019	3.02	3.01	3.64
12	3311	4200	103345	0.019	3.13	2.50	3.77
10	4050	5814	145386	0.019	3.08	2.89	3.71

กัมมันตภาพของ  $P_1$  ในวันที่วัด = 0.83 ของที่สมมูลย์

ตารางที่ 4-8 แสดงจำนวนนับและปริมาณของเรียมโคออกไซด์ ในสารตัวอย่าง P<sub>1</sub> หนัก 0.620 กรัม เทียบกับ Th(NO<sub>3</sub>)<sub>4</sub> วัดวันที่ 10 ก.ค. 17 วัดครั้งละ 10 นาที

โวลต์	B	จำนวนนับสุทธิของ P <sub>1</sub>	จำนวนนับสุทธิของ Th(NO <sub>3</sub> ) <sub>4</sub>	น้ำหนัก ThO <sub>2</sub> ใน P <sub>1</sub> (กรัม)	%ThO <sub>2</sub> ใน P <sub>1</sub>	ความคลาดเคลื่อน (%)	% ThO <sub>2</sub> ที่แท้จริง
32	486	516	13622	0.018	2.89	5.32	3.90
31	513	591	16234	0.017	2.78	4.84	3.76
30	533	701	18769	0.018	2.86	4.28	3.88
29	561	788	21055	0.018	2.84	3.97	3.84
28	579	917	24077	0.018	2.91	3.54	3.94
26	628	1045	27554	0.018	2.90	3.27	3.92
24	695	1347	35072	0.018	2.94	3.20	3.97
22	771	1483	40076	0.017	2.77	3.06	3.75
20	937	1867	49091	0.018	2.91	2.70	3.93
18	1093	2116	58129	0.017	2.78	2.56	3.76
16	1423	2442	67055	0.017	2.79	3.00	3.77
14	1953	2940	81059	0.017	2.68	2.84	3.62
12	2543	3798	106323	0.017	2.73	2.50	3.69
10	3398	5648	154244	0.017	2.80	2.82	3.78

กัมมันตภาพของ P<sub>1</sub> ในวันวัด = 0.74 ของที่สมมูลย์

ตารางที่ 4-9 แสดงจำนวนนับและปริมาณของเรียมโคออกไซด์ ในสารตัวอย่าง P<sub>2</sub> หนัก 0.375 กรัม เทียบกับ Th(NO<sub>3</sub>)<sub>4</sub> วัดวันที่ 9 ม.ค. 17 วัดครั้งละ 10 นาที

โวลต์	B	จำนวนนับสุทธิของ P <sub>2</sub>	จำนวนนับสุทธิของ Th(NO <sub>3</sub> ) <sub>4</sub>	น้ำหนัก ThO <sub>2</sub> ใน P <sub>2</sub> (กรัม)	% ThO <sub>2</sub> ใน P <sub>2</sub>	ความคลาดเคลื่อน (%)	% ThO <sub>2</sub> ที่แท้จริง
32	713	433	15240	0.0135	3.59	8.20	4.13
31	781	475	17025	0.0132	3.53	7.79	4.06
30	827	551	20232	0.0129	3.44	6.88	3.95
29	827	622	23001	0.0128	3.42	6.29	3.93
28	851	720	25373	0.0134	3.59	5.60	4.13
26	961	836	29961	0.0133	3.54	4.93	4.07
24	1058	927	35310	0.0125	3.32	4.88	3.82
22	1205	1117	41205	0.0128	3.42	4.33	3.93
20	1400	1336	49254	0.0128	3.42	3.95	3.93
18	1755	1520	58229	0.0124	3.31	4.69	3.81
17	1996	1625	62636	0.0123	3.28	4.63	3.77
16	2156	1703	66255	0.0122	3.25	4.57	3.74
15	2361	1858	70739	0.0124	3.32	4.38	3.82
14	2728	2063	79426	0.0123	3.29	4.22	3.78
13	2924	2138	88760	0.0114	3.05	4.19	3.51
12	3310	2372	105846	0.0106	2.83	4.01	3.25
11	3634	2838	127494	0.0105	2.80	3.55	3.22
10	4008	2933	145436	0.0096	2.56	3.58	2.94

กัมมันตภาพของ P<sub>2</sub> ในวันที่วัด = 0.87 ของที่สมมูลย์

ตารางที่ 4-10 แสดงจำนวนนับและปริมาณของเรียมไดออกไซด์ ในสารตัวอย่าง  $P_2$   
หนัก 0.580 กรัม วัดวันที่ 8 ก.ค. 17 วัดครั้งละ 10 นาที

โวลต์	B	จำนวนนับ สุทธิของ $P_2$	จำนวนนับ สุทธิของ $Th(NO_3)_4$	น้ำหนัก $ThO_2$ ใน $P_2$ (กรัม)	% $ThO_2$ ใน $P_2$	ความคลาด เคลื่อน (%)	% $ThO_2$ ที่แท้จริง
32	492	548	14541	0.0178	3.07	5.10	4.09
31	512	608	16580	0.0174	3.00	4.74	4.00
30	536	733	19074	0.0182	3.14	4.14	4.19
29	558	815	21993	0.0176	3.03	3.84	4.04
28	574	925	23591	0.0186	3.21	3.52	4.28
26	629	1158	30489	0.0180	3.10	3.03	4.13
24	706	1362	34872	0.0185	3.19	3.19	4.25
22	751	1554	41013	0.0180	3.10	2.94	4.13
20	967	1838	50592	0.0172	2.96	2.76	3.95
18	1109	2134	58609	0.0172	2.97	2.55	3.96
16	1551	2383	67496	0.0167	2.89	3.14	3.85
14	1900	2816	82276	0.0162	2.79	2.92	3.72
12	2543	3234	106323	0.0144	2.48	2.84	3.31
10	3230	4516	153118	0.0140	2.41	3.30	3.22

กัมมันตภาพในขณะที่วัดของ  $P_2 = 0.75$  ของที่จุดสมดุล

ตารางที่ 4-11 แสดงจำนวนนับและปริมาณของธอริยมโคอกไซค์ใน EN-Th และแสดง อัตราส่วนของจำนวนนับรังสีของไอตะเกียงเจ้าพายุเทียบกับจำนวนนับรังสี ของธอริยมไนเตรต EN-Th หนัก 1.558 กรัม วัดวันที่ 20 มี.ค. 17 วัดครั้งละ 10 นาที

โวลต์	B	จำนวนนับ สุทธิของ EN-Th	จำนวนนับ สุทธิของ ไอตะเกียง	จำนวนนับ สุทธิของ $\text{Th}(\text{NO}_3)_4$	% ธอริยม โคอกไซค์ ใน EN-Th	ความ คลาด เคลื่อน (%)	ไอตะเกียง	
							$\text{Th}(\text{NO}_3)_4$	ความ คลาด เคลื่อน (%)
34	665	1779	1256	8962	6.04	3.34	0.14	4.21
32	694	2825	2040	13432	6.40	2.47	0.15	3.01
30	744	3925	2784	18882	6.34	2.07	0.15	2.47
28	838	4701	3580	23886	5.99	1.83	0.15	2.14
26	895	5955	4309	28867	6.29	1.60	0.15	1.91
24	967	7272	5125	34997	6.32	1.43	0.15	1.74
22	1132	8608	6509	40614	6.44	1.31	0.16	1.53
20	1345	10622	7665	49683	6.45	1.18	0.15	1.41
18	1642	12789	9463	58064	6.71	1.08	0.16	1.27
16	2039	15595	11208	66609	7.19	0.99	0.17	1.17
14	2665	19815	13300	78717	7.66	0.88	0.17	1.09
12	3382	28103	18762	105484	8.11	0.74	0.18	0.92
10	4224	42007	28416	151920	8.42	0.60	0.19	0.73

จากตารางที่ 4-6 ถึง 4-11 การวัดกระทำที่เกือบทุกศักย์ของดิสคริมิเนเตอร์ เพื่อจะดูการเปลี่ยนแปลงของปริมาณขอริยมไตออกไซด์ในสารตัวอย่าง ผลที่ได้พบว่าสำหรับ  $P_1$  และ  $P_2$  ซึ่งเป็นสารที่เพิ่งแยกได้ไม่นานปริมาณที่ได้จะน้อยลงเมื่อศักย์ลดลง แต่ก็เห็นไม่ค่อยเด่นชัดนัก และเมื่อนำผลที่ได้จากการวัดที่เวลาต่างๆกันมาแกด้วยกับมันตกภาพของสารในวันวัด จะไตคาของขอริยมไตออกไซด์ที่แยกออกมาได้จริงๆ และพบว่า การเปลี่ยนแปลงของปริมาณมันตกภาพเป็นไปตามที่ได้คำนวณไว้ในภาคทฤษฎี

ส่วน EN-Th และ ไลตะเกียงเจ้าพายุ นั้นแยกออกมาแล้ว แต่ไม่ทราบวันที่แยก ปริมาณขอริยมใน EN-Th จะมีค่าเพิ่มขึ้นเมื่อศักย์เพิ่มขึ้น และเมื่อเทียบกับอัตราส่วนของจำนวนนับของ ไลตะเกียงเจ้าพายุ กับจำนวนนับของขอริยมไนเตรต จะเห็นว่ามีค่าเพิ่มขึ้นเช่นเดียวกัน

ตารางที่ 4-12 แสดงจำนวนนับและปริมาณของขอเรียมโคออกไซด์ในสารตัวอย่าง C5-Mo EN-Mo และ M-13 เทียบกับ C8-Mo โดยใช้เครื่องนับไกเกอร์

ความหนาของ ตัวกั้นรังสี (A1) (mg/cm <sup>2</sup> )	สารตัวอย่าง	จำนวนนับ สุทธิ	ปริมาณขอเรียมโค โคออกไซด์ (%)
0 วัดครั้งละ 4 นาที	C5-Mo	3907	3.25
	EN-Mo	6508	5.41
	M-13	8181	6.82
	C8-Mo	4682	
	B	76	
5.3 วัดครั้งละ 5 นาที	C5-Mo	4449	3.35
	EN-Mo	7186	5.42
	M-13	9117	6.86
	C8-Mo	5183	
	B	118	
22.0 วัดครั้งละ 5 นาที	C5-Mo	3897	3.39
	EN-Mo	6332	5.52
	M-13	8002	6.97
	C8-Mo	4476	
	B	94	
71.0 วัดครั้งละ 10 นาที	C5-Mo	5905	3.27
	EN-Mo	9742	5.41
	M-13	12288	6.81
	C8-Mo	7031	
	B	171	

ความหนาของ ตัวกันรังสี (Al) (mg/cm <sup>2</sup> )	สารตัวอย่าง	จำนวนนับ สุทธิ	ปริมาณธอเรียม โคออกไซด์(%)
172.7 วัดครึ่งละ 10 นาที	C5-Mo	3700	3.36
	EN-Mo	6132	5.59
	M-13	7436	6.76
	C8-Mo	4292	
	B	186	
434.0 วัดครึ่งละ 15 นาที	C5-Mo	2088	3.27
	EN-Mo	3451	5.39
	M-13	4165	6.51
	C8-Mo	2496	
	B	290	

จากตารางข้างบนนี้จะเห็นว่าปริมาณธอเรียมโคออกไซด์ที่ได้มีค่าเท่ากัน ไม่ว่าจะ  
ใช้ตัวกันรังสีหนาเท่าไรก็ตาม

ตารางที่ 4-13 แสดงจำนวนนับและปริมาณของขอเรียนโคออกไซค์ในสารตัวอย่าง C5-Mo, EN-Mo และ M-13 เทียบกับ C8-Mo โดยใช้เครื่องวัดรังสีอัลฟา วัดครั้งละ 5 นาที

สารตัวอย่าง	จำนวนนับสุทธิ	ปริมาณขอเรียนโคออกไซค์(%)
C5-Mo	709	3.21
EN-Mo	1171	5.27
M-13	1451	6.56
C8-Mo	864	
B	3	

เปรียบเทียบผลที่ได้จากตารางที่ 4-12 และ 4-13 กับปริมาณของขอเรียนโคออกไซค์ที่ได้โดยวิธีวัดรังสีแกมมาซึ่งได้ค่า

% ขอเรียนโคออกไซค์ใน	C5-Mo =	3.41 ± 0.07 %
% ขอเรียนโคออกไซค์ใน	EN-Mo =	5.35 ± 0.11 %
% ขอเรียนโคออกไซค์ใน	M-13 =	6.80 ± 0.42 %

จะเห็นว่ามีความใกล้เคียงกัน

ตารางที่ 4-14 แสดงปริมาณขอเรียบไตออกไซค์ใน C5-Mo, C8-Mo, CT-Mo, EN-Mo และ M-13 ที่ได้จากวิธีการวัดต่างๆกัน

สารตัวอย่าง	ปริมาณที่ได้จากการวัดที่ศักย์สูงๆ (%)	ปริมาณที่ได้จากการวัดที่ 11 และ 19 โวลต์ (%)	ปริมาณที่ได้จากการวัดโดยไซเครื่องนับไกเกอร์ (%)	ปริมาณที่ได้จากการวัดรังสีอัลฟา (%)
C5-Mo	3.41	3.40	3.25	3.21
C8-Mo	3.90	3.88	-	-
CT-Mo	5.44	5.67	-	-
EN-Mo	5.35	5.22	5.41	5.27
M-13	6.02	6.80	6.82	6.56