

การคำนวณโครงสร้าง

5.1 การเตรียมการคำนวณ

การคำนวณโครงสร้างผลึกไนโอเบียมนิเกิลฟอสไฟด์ เริ่มหลังจากได้รวบรวมข้อมูล ซึ่งประกอบด้วย ขนาดหนึ่งหน่วยเซลล์ หมู่สมมาตรสามมิติ ข้อมูลความเข้มของจุดสะท้อน และจำนวนโมเลกุลในหนึ่งหน่วยเซลล์ วิธีการคำนวณอาศัย เครื่องคำนวณคอมพิวเตอร์ เพราะว่าข้อมูลและขั้นตอนการคำนวณมีมาก ถ้าหากทำการคำนวณโดยปกติที่ไม่ใช่เครื่องคำนวณจะต้องใช้เวลามาก ขนาดของหนึ่งหน่วยเซลล์ หมู่สมมาตรสามมิติของผลึกและข้อมูลความเข้มหาได้จากการทดลองถ่ายภาพเลี้ยวเบนรังสีเอกซ์ ส่วนจำนวนโมเลกุลในหนึ่งหน่วยเซลล์หาจากการหาความหนาแน่นของผลึกโดยการแทนที่น้ำ พบว่าผลึกมีความหนาแน่น 7.41 กรัมต่อ ลบ.ซม. คำนวณจำนวนโมเลกุลในหนึ่งหน่วยเซลล์จากสูตร

$$D = \frac{M \times Z}{V} \times 1.66 \times 10^{-24} \dots\dots\dots(5.1)$$

- โดยที่
- Z = จำนวนโมเลกุลในหนึ่งหน่วยเซลล์
 - M = น.น.โมเลกุลของผลึก = 182.58
 - V = ปริมาตรของหนึ่งหน่วยเซลล์ = 155 10^{-24} ลบ.ซม.
 - D = ความหนาแน่นของผลึก = 7.41 กรัมต่อ ลบ.ซม.

ผลการคำนวณโดยการแทนค่า D M และ V ลงในสมการ (5.1) ได้ว่าจำนวนโมเลกุลในหนึ่งหน่วยเซลล์เป็น 4 โมเลกุล

โดยที่ทราบว่าผลึกอยู่ในระบบออร์โธโรมบิกและหมู่สมมาตรสามมิติเป็น Pnma ซึ่งให้ตำแหน่งทั่วไป (general position) ดังตารางที่ 5.1

x, y, z	$\frac{1}{2} + x, \frac{1}{2} - y, \frac{1}{2} - z$	$\bar{x}, \frac{1}{2} + y, \bar{z}$	$\frac{1}{2} - x, \bar{y}, \frac{1}{2} + z$
$\bar{x}, \bar{y}, \bar{z}$	$\frac{1}{2} - x, \frac{1}{2} + y, \frac{1}{2} + z$	$x, \frac{1}{2} - y, z$	$\frac{1}{2} + x, y, \frac{1}{2} - z$

ตาราง 5.1 ตำแหน่งทั่วไป

เนื่องจากผลึกมีสูตรโมเลกุลเป็น NbNiP แสดงว่าในหนึ่งหน่วยเซลล์ประกอบด้วยอะตอม Nb Ni และ P ธาตุละ 4 อะตอม ซึ่งไม่สามารถอยู่ที่ตำแหน่งทั่วไปได้ จึงพิจารณาตำแหน่งพิเศษ c (special position) พบว่าอะตอมอยู่ที่ตำแหน่งพิเศษ c ดังในตาราง 5.2

$x, \frac{1}{4}, z$	$\bar{x}, \frac{3}{4}, \bar{z}$	$\frac{1}{2} - x, \frac{1}{4}, \frac{1}{2} + z$	$\frac{1}{2} + x, \frac{3}{4}, \frac{1}{2} - z$
---------------------	---------------------------------	---	---

ตาราง 5.2 ตำแหน่งพิเศษ c

5.2 ขนาดสทริกเจอร์แฟคเตอร์

สทริกเจอร์แฟคเตอร์ที่คำนวณได้จากข้อมูลความเข้มเป็นเพียงขนาดและเรียกว่าขนาดสทริกเจอร์แฟคเตอร์ที่ได้จากการทดลอง (observed structure factor) ก่อนคำนวณขนาดสทริกเจอร์แฟคเตอร์ต้องแก้ข้อมูลความเข้มเสียก่อน เพราะกรรมวิธีการรวบรวมข้อมูลความเข้ม คุณสมบัติของรังสีและขนาดของผลึก มีผลต่อความเข้มที่วัดได้จากการทดลองคลาดเคลื่อนจากค่าความเข้มของรังสีที่ถูกผลึกเลี้ยวเบนออกมา โดยยังไม่คิดถึงเหตุแทรกซ้อนอื่น ๆ ซึ่งแก้ข้อมูลความเข้มด้วยตัวประกอบ 3 ตัว คือ

1. ลอเรนซ์แฟคเตอร์ (Lorentz factor) L

เนื่องจากขณะที่รวบรวมข้อมูลความเข้มด้วยการถ่ายภาพไวเซนเบอร์ก ผลึกมีการหมุน ทำให้จุดริพเรอเคิลแลททิสแต่ละจุดถูกหมุนผ่านไปในทรงกลมการสะท้อน ด้วยเวลาที่ต่างกัน ซึ่งขึ้นอยู่กับตำแหน่งของจุดริพเรอเคิลแลททิสแต่ละจุด ในริพเรอเคิลสเปส รังสีสะท้อนมีความเข้มคลาดเคลื่อนไปด้วย ค่าลอเรนซ์แฟคเตอร์ L ซึ่งในกรณีที่ใช้วิธีไวเซนเบอร์กมีค่าเป็น

$$L = \frac{\sin \theta}{\sin 2\theta \sqrt{\sin^2 \theta - \sin^2 \mu}} \dots \dots \dots (5.2)$$

เมื่อ θ = เป็นมุมสะท้อนของแบรกก์

μ = เป็นมุมเอียงของกล้องในกรณีที่ติดกับเลย์เออร์ที่สูงกว่าเลย์เออร์ที่ศูนย์

2. โพเลอไรเซชันแฟคเตอร์ (Polarization factor) p

รังสีเอกซ์โดยปกติมีคุณสมบัติเป็นอันโพเลอไรเซชัน (unpolarized) อิเล็กตริกเวกเตอร์ (electric vector) มีได้ทุกทิศทาง และตั้งฉากกับทิศทางเคลื่อนที่ของอนุภาคโฟตอน (photon) แต่เมื่อรังสีสะท้อนจากระนาบในผลึก อิเล็กตริกเวกเตอร์ของรังสีสะท้อนถูกจำกัดให้อยู่ในทิศทางใดทิศทางหนึ่ง ขึ้นกับว่ารังสีสะท้อนจากระนาบใดในผลึก ซึ่งเรียกรังสีสะท้อนเป็น โพเลอไรเซชัน (polarized) เป็นผลให้รังสีสะท้อนมีความเข้มลดลงด้วยแฟคเตอร์ p โดยที่

$$p = \frac{1 + \cos^2 2\theta}{2} \dots \dots \dots (5.3)$$

เมื่อ θ เป็นมุมสะท้อนของแบรกก์



3. การแก้การดูดกลืนรังสี (absorption correction) A*

ผลึกสามารถดูดกลืนรังสีได้ ซึ่งจะดูดกลืนรังสีมากหรือน้อยขึ้นกับขนาดของผลึก เมื่อรังสีผ่านไปยังผลึก และปรากฏรังสีสะท้อนออกมาทำให้ความเข้มของรังสีสะท้อนลดลง ฉะนั้นก่อนการคำนวณโครงสร้างต้องแก้ข้อมูล ความเข้มที่วัดได้จากภาพถ่ายโดยถือว่าผลึก รูปทรงเป็นทรงกระบอกเล็ก ๆ ซึ่งวัดรัศมีภาคตัดขวางได้ 14.82×10^{-4} ซม. และสัมประสิทธิ์การดูดกลืนรังสีของผลึกไนโอเบียมนิเกิลฟอสไฟต์คำนวณได้จากสูตร

$$\mu = \frac{n}{v} \sum_i (\mu_a)_i \dots\dots\dots(5.4)$$

เมื่อ

- n = จำนวนโมเลกุลในหนึ่งหน่วยเซลล์
- v = ปริมาตรหนึ่งหน่วยเซลล์
- $(\mu_a)_i$ = สัมประสิทธิ์การดูดกลืนรังสีของอะตอม i
- μ = สัมประสิทธิ์การดูดกลืนรังสีของผลึก

การคำนวณหาสัมประสิทธิ์การดูดกลืนรังสีของผลึกแสดงในตาราง 5.3 โดยใช้ค่าสัมประสิทธิ์การดูดกลืนรังสีของอะตอมแต่ละอะตอมจาก International Table for Crystallography vol.III

อะตอม	μ_a (cm) ⁻²	n	v (cm ³)	$\mu = \frac{n}{v} \sum_i (\mu_a)_i$	μr
Nb	264×10^{-23}			$\frac{4}{155} (264+454+40.6)$ $\frac{10^{-23}}{10^{-24}}$ $= 195.4$	0.3
Ni	454×10^{-23}	4	155×10^{-24}		
P	40.6×10^{-23}				

r = รัศมีภาคตัดขวางของผลึก = 14.82×10^{-4} ซม.

ตาราง 5.3 แสดงการคำนวณ μ และ μr

เมื่อทราบ μ_r พิจารณาการดูดกลืนที่มุมสะท้อนของแบรกก์ θ เท่ากับ 0° 22.5° 45° 67.5° และ 90° ส่วนที่มุม θ อื่น ๆ หาได้โดยการเจดี่ยจากค่าที่ทราบแล้ว (extrapolate) ค่าที่นำไปใช้ดูกับความเข้ม เพื่อแก้การดูดกลืนรังสีของผลึกแสดงใน ตาราง 5.4

θ	0°	22.5°	45°	67.5°	90°
A^*	1.65	1.645	1.62	1.595	1.59

ตาราง 5.4 ค่าแก้การดูดกลืนรังสีของผลึกNbNiP ($\mu_r = 0.3$)

แก้ความเข้มที่วัดได้ตามความสัมพันธ์

$$\begin{aligned} I'_{hkl} &= (Lp)^{-1} A^* I_{hkl} \\ \text{โดยที่ } I'_{hkl} &= \text{ความเข้มที่แก้ไขแล้ว} \\ I_{hkl} &= \text{ความเข้มที่วัดได้} \end{aligned}$$

L , p และ A^* เป็นตัวประกอบที่แก้ความเข้ม

เมื่อแก้ไขข้อมูลความเข้มเรียบร้อยแล้วจึงคำนวณขนาดสทริกเจอร์แฟคเตอร์ซึ่งมีค่าเป็น

$$\begin{aligned} |F_{hkl}| &= \sqrt{I'_{hkl}} \\ |F_{hkl}| &= \sqrt{(Lp)^{-1} A^* I_{hkl}} \quad \dots\dots\dots(5.5) \end{aligned}$$

$$|F_{hkl}| = \text{ขนาดสทริกเจอร์แฟคเตอร์}$$

5.3 การหาตำแหน่งอะตอม

การหาตำแหน่งอะตอมใช้วิธีคำนวณค่าแพทเทอรันฟังก์ชัน $P(uvw)$ แล้วทำแผนภาพแพทเทอรัน ซึ่งแสดงความหนาแน่นอิเล็กตรอนที่ตำแหน่งต่าง ๆ ภายในเซลล์คำนวณค่าแพทเทอรันฟังก์ชันตามสมการ

$$P(uvw) = \frac{1}{v} \sum_{hkl} |F_{hkl}|^2 \cos 2\pi(hu + kv + lw) \dots\dots(5.6)$$

โดยที่ทราบว่าอะตอมในเซลล์ของผลึกอยู่ที่ตำแหน่งพิเศษ c ทำให้ทราบเวกเตอร์ระหว่างอะตอมดังแสดงในตาราง 5.5

ตำแหน่งอะตอม	x	$\frac{1}{4}$	z	\bar{x}	$\frac{3}{4}$	\bar{z}	$\frac{1}{2}-x$	$\frac{3}{4}$	$\frac{1}{2}+z$	$\frac{1}{2}+x$	$\frac{1}{4}$	$\frac{1}{2}-z$
$x \quad \frac{1}{4} \quad z$	0	0	0	$2\bar{x}$	$\frac{1}{2}$	$2\bar{z}$	$\frac{1}{2}$	$-2x$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}-2z$
$\bar{x} \quad \frac{3}{4} \quad \bar{z}$	$2x$	$-\frac{1}{2}$	$2z$	0	0	0	$\frac{1}{2}$	0	$\frac{1}{2}+2z$	$\frac{1}{2}+2x$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$
$\frac{1}{2}-x \quad \frac{3}{4} \quad \frac{1}{2}+z$	$2x-$	$\frac{1}{2}$	$2\bar{z}-$	$\frac{1}{2}$	0	$2\bar{z}-$	0	0	0	$2x$	$-\frac{1}{2}$	$2\bar{z}$
$\frac{1}{2}+x \quad \frac{1}{4} \quad \frac{1}{2}-z$	$-\frac{1}{2}$	0	$2z-\frac{1}{2}$	$2\bar{x}-$	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	$2\bar{x}$	$\frac{1}{2}$	$2z$	0	0	0

ตาราง 5.5 เวกเตอร์ระหว่างอะตอม

โคออร์ดิเนตของเวกเตอร์ระหว่างอะตอมทางแกน b มีค่าเป็น 0 และ $\pm \frac{1}{2}$ เท่าของความยาวแกน ฉะนั้นคำนวณแพทเทอรันฟังก์ชัน และทำแผนภาพแพทเทอรันที่ขึ้น (section) $v = 0$ และ $\frac{1}{2}$ โดย u และ w เริ่มตั้งแต่ 0 ถึง $\frac{1}{2}$ เท่าของแกน a และ c ตามลำดับ แบ่ง u และ w ออกเป็นส่วนย่อย ๆ แต่ละส่วนห่างกันเป็นระยะ 0.02 เท่าของแต่ละแกน ค่าแพทเทอรันฟังก์ชันที่ปรากฏบนแผนภาพที่ขึ้น $v = 0$ และ $\frac{1}{2}$ มีค่าตามสมการ (5.7) และ (5.8) ตามลำดับ

$$P(u_0w) = \frac{1}{v} \sum_{hkl} |F_{hkl}|^2 \cos 2\pi(hu + lw) \dots\dots\dots(5.7)$$

$$P(u\frac{1}{2}w) = \frac{1}{v} \sum_{hkl} (-1)^k |F_{hkl}|^2 \cos 2\pi(hu + lw) \dots\dots(5.8)$$

แผนภาพแพทเทอร์สันแสดงดังรูป 5.1 พิจารณาตำแหน่งที่ปรากฏค่าแพทเทอร์สันฟังก์ชันสูงสุด เป็นจุดกำเนิด (origin) และตำแหน่งที่แสดงค่าแพทเทอร์สันฟังก์ชันรองลงมาเป็นโคออร์ดิเนตของเวกเตอร์ระหว่างอะตอมที่หนักที่สุดในผลึกในรูป 5.1 แสดงเวกเตอร์ระหว่างอะตอมในโอเปียม

จากแผนภาพ เวกเตอร์ (u,v,w) ระหว่างอะตอมเป็น

$$(u,0,w) = \left(\frac{1}{2}, 0, 0.16\right)$$

$$\left(u,\frac{1}{2},w\right) = \left(0.46, \frac{1}{2}, \frac{1}{2}\right)$$

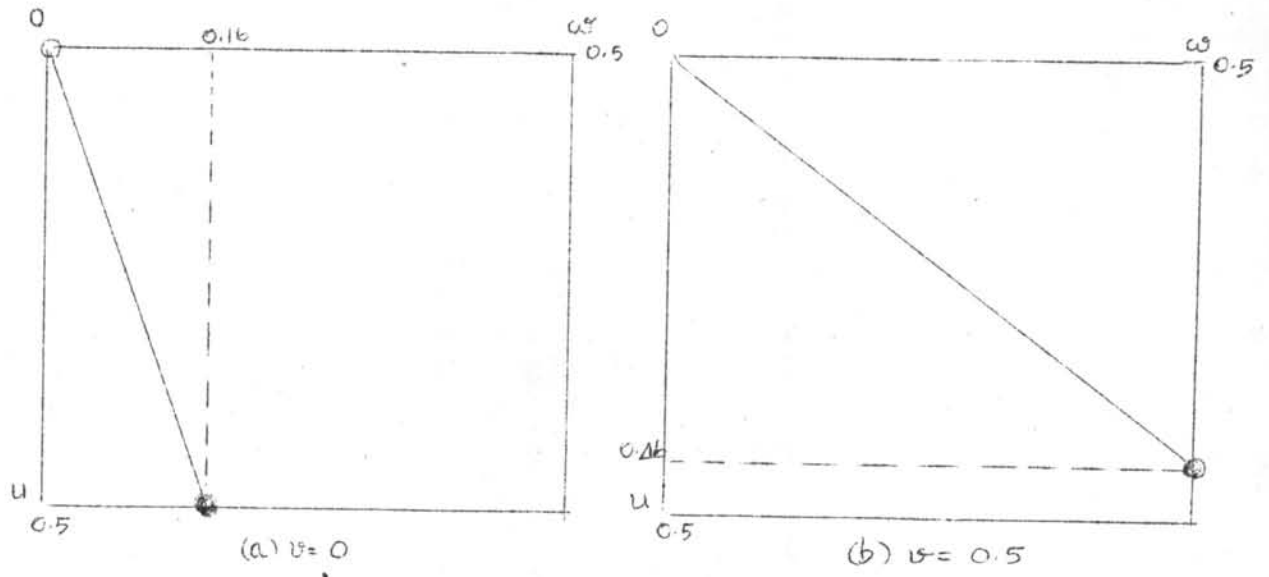
จากตาราง 5.5 เวกเตอร์ที่ตรงกับตำแหน่งที่ปรากฏค่าแพทเทอร์สันฟังก์ชันรองจากตำแหน่งที่เป็นจุดกำเนิดคือ $\left(\frac{1}{2}, 0, \frac{1}{2} - 2z\right)$ และ $\left(\frac{1}{2} - 2x, \frac{1}{2}, \frac{1}{2}\right)$

แก้สมการหาตำแหน่งในโอเปียมได้ จากสมการ (5.9) และ (5.10)

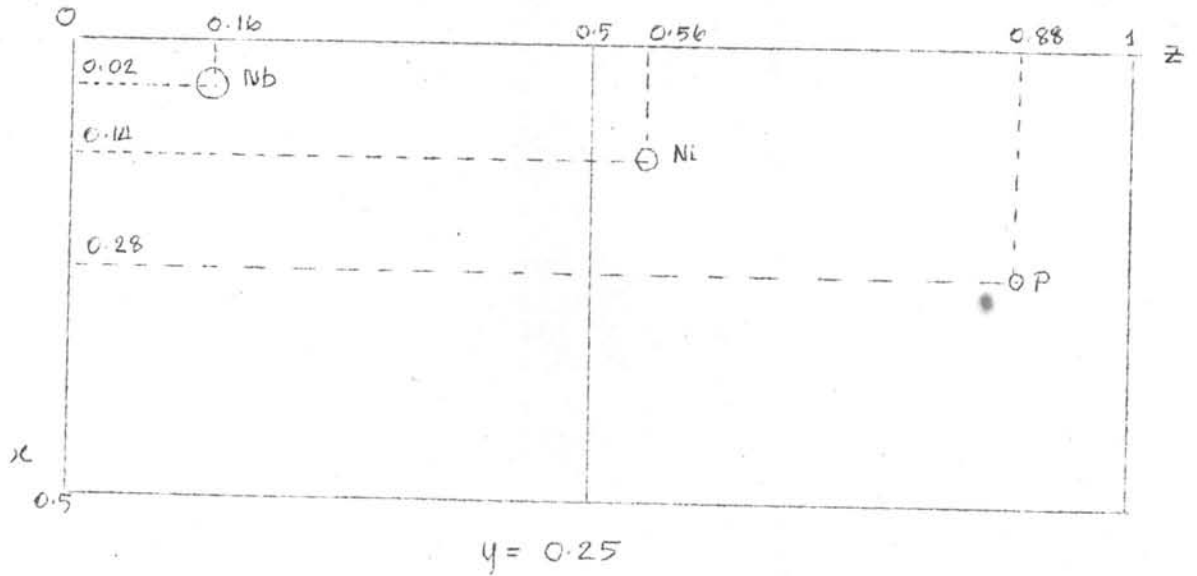
$$\frac{1}{2} - 2x = 0.46 \dots\dots\dots(5.9)$$

$$\frac{1}{2} - 2z = 0.16 \dots\dots\dots(5.10)$$

ได้ว่าอะตอมในโอเปียมอยู่ที่ $\left(0.02, \frac{1}{4}, 0.17\right)$ ต่อไปทำ Fo-synthesis โดยกำหนดตำแหน่งอะตอมในโอเปียมเพื่อคำนวณสทริกเจอร์แพทเทอร์ ทำแผนภาพของ Fo-synthesis ที่ชั้น $y = \frac{1}{4}$ กับ $\frac{3}{4}$ โดย x และ z เริ่มจาก 0 ถึง $\frac{1}{2}$ และ 0 ถึง 1 เท่าของแกน a และ c ตามลำดับ ตำแหน่งอะตอมนิเกิลและฟอสฟอรัสปรากฏขึ้นมาบนแผนภาพดังแสดงในรูป 5.2 ทำให้ได้ตำแหน่งอะตอมของธาตุในผลึกครบทุกธาตุ แม้จะเป็นเพียงตำแหน่งเดียวสำหรับแต่ละธาตุ แต่สามารถหาตำแหน่งอื่น ๆ ได้โดยการโคออร์ดิเนตที่หาได้ตามตำแหน่งพิเศษ c ตำแหน่งอะตอมของแต่ละธาตุที่คำนวณได้แสดงในตาราง 5.6



รูป 5.1 แผนภาพแพทเทอริสันแสดงเวกเตอร์ระหว่างอะตอม Nb



รูป 5.2 แผนภาพแสดงตำแหน่งอะตอม Nb Ni และ P ในหนึ่งหน่วยเซลล์

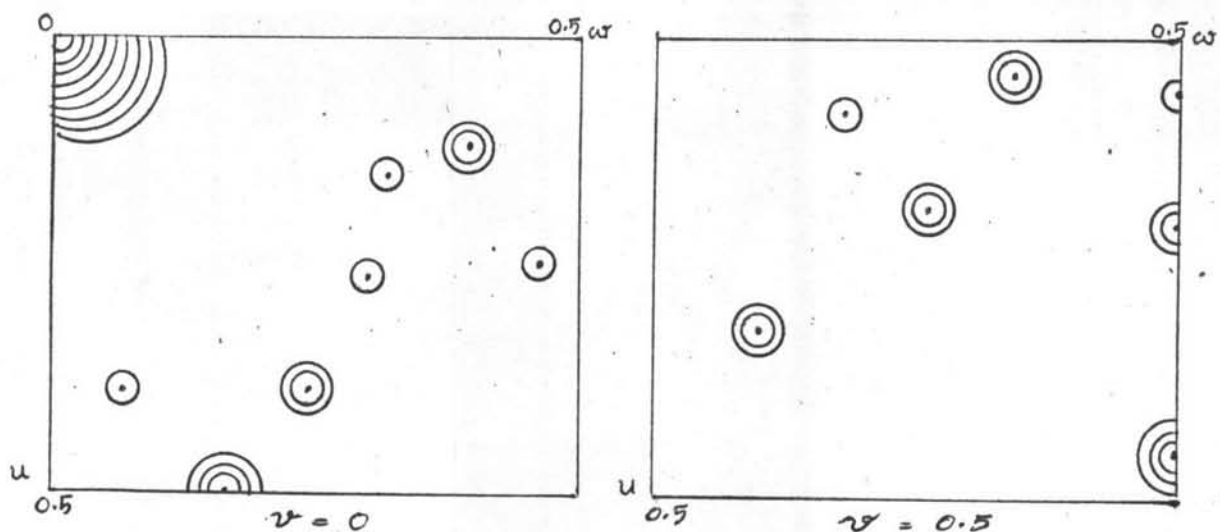
ในการคำนวณโครงสร้างผลึก NbNiP ใช้ค่าคงที่หนึ่งหน่วยเซลล์จากรายงาน
การวิจัยหาโครงสร้างผลึก ZrFeP⁽¹¹⁾ โดย Stig Rundqvist และ P.C.Nawapong
ซึ่งได้รายงานค่าคงที่หนึ่งหน่วยเซลล์อย่างละเอียดของสารประกอบ เทอร์นารีตระกูลฟอสไฟด์
เช่นเดียวกับ ZrFeP ไว้ สำหรับค่าคงที่หนึ่งหน่วยเซลล์ของ NbNiP มีค่าเป็น

$$a = 6.108 \pm 0.0004 \quad \text{แองสเทริม}$$

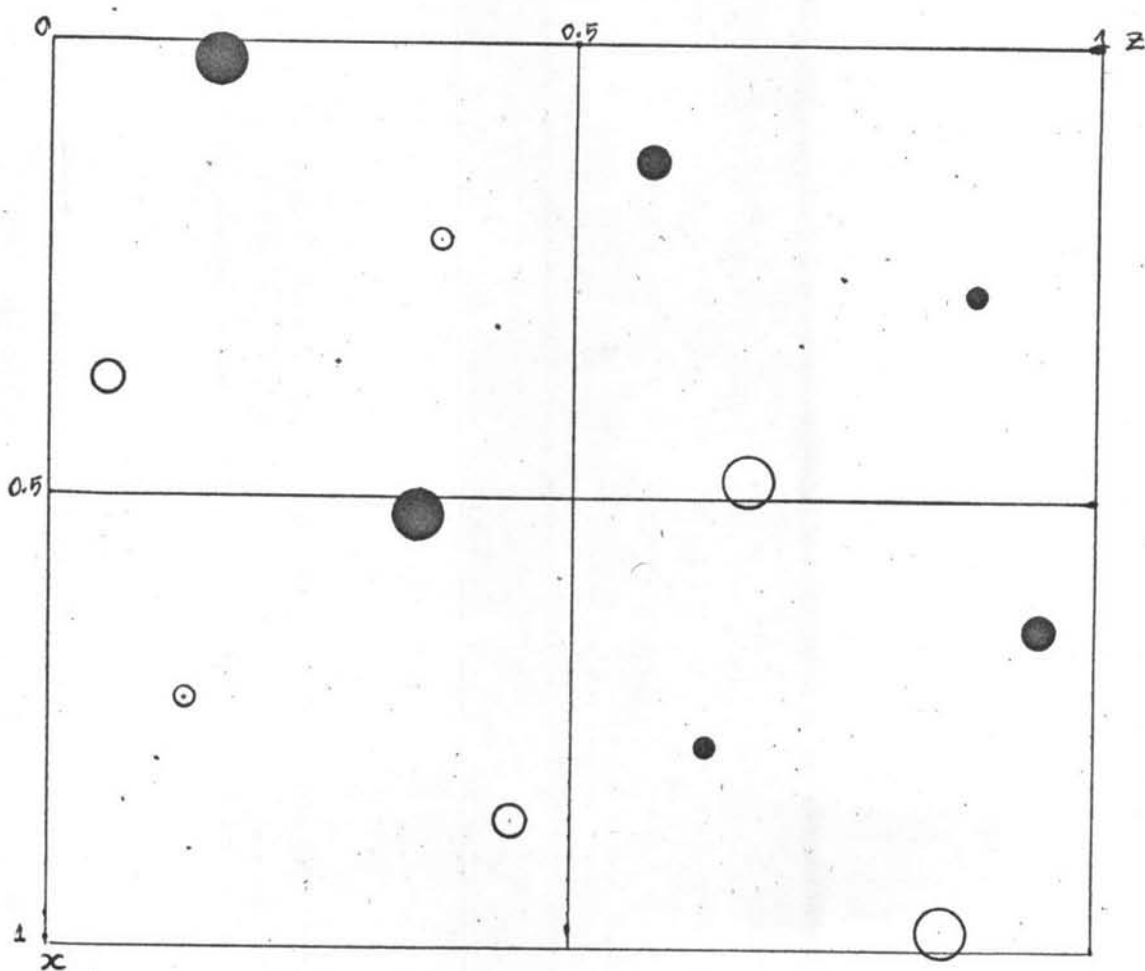
$$b = 3.578 \pm 0.0002 \quad \text{แองสเทริม}$$

$$c = 7.091 \pm 0.0004 \quad \text{แองสเทริม}$$

การตรวจสอบหมู่สมมาตรสามมิติจากการพิจารณาการหายไปของจุดสะท้อนอย่างมี
ระเบียบหลักเกณฑ์ พบว่าผลึกอาจมีหมู่สมมาตรสามมิติได้ 2 แบบ คือ Pnma หรือ Pn2₁a
ในการคำนวณโครงสร้างถือว่าหมู่สมมาตรเป็น Pnma ซึ่งมีสมมาตรสูงกว่า Pn2₁a
ก่อน หลังจากได้ตำแหน่งอะตอมครบได้ทำการตรวจสอบแพทเทอรันฟิคที่ปรากฏบนแผนภาพ
แพทเทอรันที่ชั้น $v = 0$ และ 0.5 เทียบกับการวิเคราะห์เวคเตอร์ระหว่างอะตอมซึ่งระบุ
ตำแหน่งแพทเทอรันฟิคได้ จำนวนแพทเทอรันฟิคในหนึ่งหน่วยเซลล์ของผลึก NbNiP
เป็น $12(12-1) = 132$ ฟิค แต่ทำแผนภาพเพียง 1 ใน 8 ของเซลล์ที่ชั้น $v = 0$
และ 0.5 และเนื่องจากแพทเทอรันทั้งชั้นเป็นเซนโทรซิมเมตริก ฉะนั้นจำนวนแพทเทอรันฟิค
ที่ควรปรากฏบนแผนภาพแต่ละชั้นมี 8 ฟิค ผลการตรวจสอบแพทเทอรันฟิคบนแผนภาพดัง
กล่าวเทียบกับเวคเตอร์ระหว่างอะตอมที่ระบุแพทเทอรันฟิค ปรากฏว่าสอดคล้องกันทั้งจำนวน
และตำแหน่ง ส่วนในกรณีที่คิดว่าผลึกมีหมู่สมมาตรเป็น Pn2₁a แพทเทอรันฟิคกับ
เวคเตอร์ระหว่างอะตอมจะไม่สอดคล้องกัน เพราะแพทเทอรันฟิคไม่จำเป็นที่จะต้องอยู่ที่
แผนภาพชั้น $v = 0$ และ 0.5 ทั้งหมด ฉะนั้นหมู่สมมาตรของผลึก NbNiP จึงเป็น Pnma



แพทเทอรันที่คบนแผนภาพแพทเทอรัน ที่ $v = 0, 0.5$



ตำแหน่งอะตอม Nb Ni และ P ในสเปซของผลึกหนึ่งหน่วยเซลล์

- ● ● $y = 0.25$
- ○ ○ $y = 0.75$
- Nb Ni P

อะตอม	x	y	z
Nb	0.02	0.25	0.17
Ni	0.14	0.25	0.56
P	0.28	0.25	0.88

ตาราง 5.6 ตำแหน่งอะตอมแต่ละธาตุในเซลล์

เมื่อได้ตำแหน่งอะตอมครบแล้วต่อไปก็เป็นการคำนวณปรับตำแหน่งอะตอม (refinement) ที่หาได้ว่ามีความถูกต้องเพียงใด

5.4 การคำนวณปรับตำแหน่งอะตอม (Refinement)

คำนวณปรับตำแหน่งเฉพาะโคออร์ดิเนตทาง x กับ z เท่านั้น การคำนวณแบ่งออกเป็น 2 ขั้นตอน คือ ครั้งแรกคำนวณด้วยเครื่องคำนวณตามวิธีของบูธ (Booth's method) ถัดมาคำนวณด้วยเครื่องคอมพิวเตอร์โดยใช้วิธีค่ากำลังสองน้อยที่สุด (least squares method) การปรับตำแหน่งอะตอมทำให้ได้ตำแหน่งที่ถูกต้องมากยิ่งขึ้น ฉะนั้นโครงสร้างผลึกที่ได้ จึงถูกต้องตามลักษณะของโครงสร้างจริงของผลึก โดยสามารถตรวจสอบได้ด้วยการคำนวณค่าความถูกต้อง (Residue) ซึ่งเขียนแทนด้วยสัญลักษณ์ R ซึ่งเป็นค่าเปรียบเทียบขนาดสทริกเจอร์แฟคเตอร์ที่ได้จากการทดลองกับที่คำนวณได้จากการใช้โคออร์ดิเนตของอะตอมที่คำนวณมาค่า R มีค่าเป็น

$$R = \frac{\sum_r |F_{O_r}| - |F_c|}{\sum_r |F_{O_r}|} \dots\dots\dots (5.11)$$

โดยที่ $|F_{O_r}|$ เป็นขนาดสทริกเจอร์แฟคเตอร์ที่ได้จากการทดลอง

$|F_c|$ เป็นขนาดสทริกเจอร์แฟคเตอร์ที่ได้จากการคำนวณ

เห็นได้ว่าถ้าโครงสร้างผลึกที่หาได้ถูกต้องหรือใกล้เคียงกับโครงสร้างจริง ค่า R จะมีค่าเป็นศูนย์หรือใกล้ศูนย์

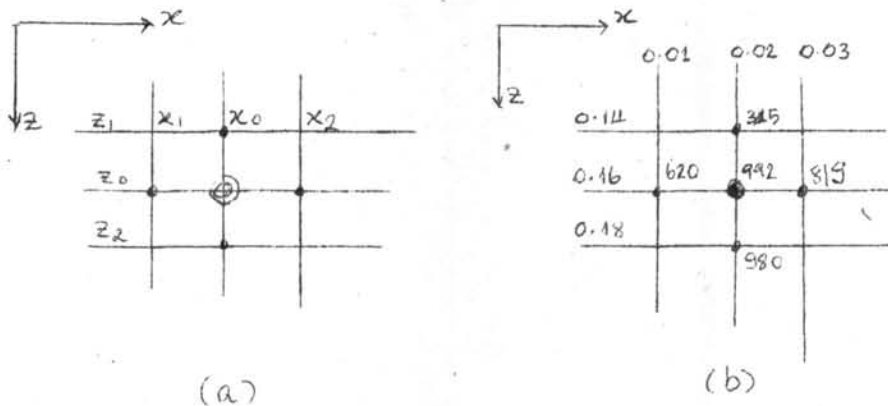
5.4.1 การคำนวณปรับตำแหน่งอะตอมตามวิธีของบูธ

ตามวิธีของบูธ (10) ถือว่าความหนาแน่นอิเล็กตรอนมีความสัมพันธ์กับโคออร์ดิเนตในแต่ละทิศทางของตำแหน่งอะตอม เช่น คิดในทิศทาง x ความหนาแน่นอิเล็กตรอนเป็น

$$\rho(x) = ax^2 + bx \dots\dots\dots(5.12)$$

เมื่อพิจารณาความหนาแน่นอิเล็กตรอนที่ตำแหน่งติดกันกับตำแหน่งที่ถูกระบุว่าเป็นตำแหน่งอะตอมแล้วมีอิทธิพลทำให้ตำแหน่งอะตอมเลื่อนไป พิจารณาจากรูป 5.3 (a) ระบุตำแหน่งอะตอมที่ (x_0, z_0) ระยะที่เลื่อนไปได้มีค่า x_m โดยที่

$$x_m = \frac{(\rho_2/\rho_1) - 4}{(2\rho_2/\rho_1) - 4} \dots\dots\dots(5.13)$$



รูป 5.3 แสดงการพิจารณาความหนาแน่นอิเล็กตรอน

จากสมการ (5.13) ค่า ρ_1 เป็นผลต่างความหนาแน่นอิเล็กตรอนที่ (x_0, z_0) กับที่ (x_1, z_0) ρ_2 เป็นผลต่างความหนาแน่นอิเล็กตรอนที่ (x_2, z_0) กับ (x_1, z_0) เมื่อพิจารณาตามหลักของบูธ x_m จะมีค่าเป็นบวกเมื่อความหนาแน่นอิเล็กตรอนที่ (x_2, z_0) มากกว่าที่ (x_1, z_0) ในทางกลับกัน x_m มีค่าเป็นลบเมื่อความหนาแน่นอิเล็กตรอนที่ (x_1, z_0) มากกว่าที่ (x_2, z_0) เช่นการปรับตำแหน่งของอะตอมในโอเบียม จากแผนภาพระบุดะตอมที่ $(0.02, 0.16)$ อแสดงดังรูป 5.3 (b) คำนวณระยะที่เลื่อนทางทิศ x ได้

$$x_m = \frac{\frac{199}{372} - 4}{\frac{398}{372} - 4} = 1.1334$$

ฉะนั้นโคออร์ดิเนตทาง x ของอะตอมไนโอเบียมเป็น

$$\begin{aligned} x &= 0.01 + \frac{1.1334}{100} \\ &= 0.0213 \end{aligned}$$

ในทำนองเดียวกันพิจารณาปรับค่าโคออร์ดิเนตทาง z ได้ โดยใช้วิธีของบรูททำให้ได้โคออร์ดิเนตของตำแหน่งอะตอมไนโอเบียม นิกเกิล และฟอสฟอรัส ดังแสดงในตาราง 5.7

อะตอม	x	y	z
Nb	0.0213	0.2500	0.1749
Ni	0.1344	0.2500	0.5722
P	0.2710	0.2500	0.8903

ตาราง 5.7 ตำแหน่งอะตอมหลังจากคำนวณตามวิธีของบรูท

5.4.2 การคำนวณปรับตำแหน่งด้วยวิธีค่ากำลังสองน้อยที่สุด

คำนวณปรับตำแหน่งอะตอมที่ได้จากวิธีของบรูท ด้วยเครื่องคอมพิวเตอร์โดยวิธีค่ากำลังสองน้อยที่สุด ซึ่งมีหลักการว่าในการคำนวณการปรับเพอแรมิเตอร์ (parameter) ให้ได้ค่าที่ดีที่สุด ค่านั้นจะให้ผลต่างค่าที่วัดได้จากการทดลองกับที่คำนวณได้จากค่าเพอแรมิเตอร์นั้น เมื่อยกกำลังสองแล้วได้ค่าน้อยที่สุด ในด้านการหาโครงสร้างผลึกปริมาณที่พิจารณาคือขนาดสหรัศเจอร์แพคเตอร์ที่ได้จากการทดลองกับที่คำนวณได้ ส่วนเพอแรมิเตอร์ที่ต้องปรับคือโคออร์ดิเนตของตำแหน่งอะตอมแต่ละธาตุ ซึ่งเขียนเป็นสมการได้เป็น

$$D = \sum_r w_r (|F_{0r}| - |F_{cr}|)^2 \quad \dots\dots\dots(5.14)$$

เมื่อ w_r เป็นฟังก์ชันระบุความสำคัญในการนำค่าของผลต่างไปคิดคำนวณ (weight-function) ซึ่งในการคำนวณใช้ค่าตามแบบของ ครุกแชงค์ (Cruckshank) มีค่าเป็น

$$w_r = \frac{1}{(c_1 + |F_{0r}| + c_2 |F_{0r}|^2)} \quad \dots\dots\dots(5.15)$$

โดยที่ $c_1 = 2F_{0(\text{minimum})}$ และ $c_2 = \frac{2}{F_{0(\text{maximum})}}$

การคำนวณนอกจากการปรับตำแหน่งอะตอมยังปรับค่าสเกลแฟกเตอร์ (scale factor)

และพิจารณาปรับค่าเทอร์โมไดนามิกพารามิเตอร์ (thermal parameter) ของแต่ละอะตอม

โดยพิจารณาการสั่นของอะตอมเนื่องจากความร้อน (thermal vibration) ซึ่งพิจารณา

ได้ 2 แบบ คือ แบบไอโซทรอปิก (isotropic) อะตอมสั่นด้วยขนาดแอมพลิจูดเท่ากัน

ในทุกทิศทาง ทำให้ค่าเทอร์โมไดนามิกพารามิเตอร์ B ในแต่ละทิศทางเท่ากัน และแบบแอนไอโซทรอปิก

(anisotropic) อะตอมสั่นด้วยขนาดแอมพลิจูดในแต่ละทิศทางไม่เท่ากัน ทำให้ค่าเทอร์โมไดนามิก

พารามิเตอร์ ในแต่ละทิศทางไม่เท่ากันโดยที่

$$\left. \begin{aligned} \beta_{11} &= \frac{1}{4} B h^2 a^{*2} \\ \beta_{22} &= \frac{1}{4} B k^2 b^{*2} \\ \beta_{33} &= \frac{1}{4} B l^2 c^{*2} \end{aligned} \right\} \dots\dots\dots(5.16)$$

ส่วน $\beta_{12} = \beta_{23} = \beta_{31} = 0$ เพราะมุม α^* , β^* และ γ^* มีค่าเป็น 90°

คำนวณปรับตำแหน่งอะตอมในตอนแรก 3 ครั้งต่อกัน เริ่มปรับตำแหน่งที่ได้จากการคำนวณตามวิธีของบูเช และพิจารณาการสั่นของอะตอมเป็นแบบไอโซทรอปิก โดยเริ่มการคำนวณกำหนดให้ B ของอะตอมในไอเบียม นิกเกิล และฟอสฟอรัสมีค่าเป็น 0.2, 0.2 และ 0.3 ตามลำดับ การคำนวณให้ผลไม่มีการเลื่อนของตำแหน่งอะตอม (converged) ได้ตำแหน่ง อะตอม

อะตอม	x	y	z	B
Nb	0.0221	0.2500	0.1682	0.1567
Ni	0.1470	0.2500	0.5664	0.1561
P	0.2809	0.2500	0.8765	0.2972

ตาราง 5.8 โคออร์ดิเนต และ B ของแต่ละอะตอมหลังจากคำนวณ 3 ครั้งแรก ผลการคำนวณให้ค่าความถูกต้อง $R = 0.1001$

ต่อมาคำนวณโดยพิจารณาอะตอมสิ้นแบบแอนไอโซทรอปิก และไม่ปรับตำแหน่งอะตอม เพียงแต่คำนวณปรับค่า β_{11} β_{22} และ β_{33} อย่างเดียว ซึ่งคำนวณ 2 ครั้ง ให้ผล ไม่มีการเปลี่ยนแปลงค่า β_{ij} ซึ่งแสดงค่า β_{ij} ของแต่ละอะตอมในตาราง 5.9

อะตอม	β_{11}	β_{22}	β_{33}
Nb	0.0026	-0.0166	0.0017
Ni	0.0034	0.0604	0.0015
P	0.0022	-0.0235	0.0017

ตาราง 5.9 ค่า β_{ij} ที่คำนวณได้

ผลการคำนวณได้ค่าความถูกต้อง $R = 0.089$

การคำนวณขั้นสุดท้ายคำนวณปรับตำแหน่งอะตอม และค่า B โดยพิจารณาการสั่นของอะตอมเป็นไอโซทรอปิก โดยคำนวณหลังจากได้ตรวจสอบข้อมูลความเข้มของจุดสะท้อนบางจุดเสียก่อน และผลการคำนวณจนโคออร์ดิเนตและ B ไม่มีการเปลี่ยนแปลง โดยแสดงค่าในตาราง 5.10

อะตอม	x	y	z	B
Nb	0.0221	0.2500	0.1683	0.1506
Ni	0.1471	0.2500	0.5662	0.4710
P	0.2804	0.2500	0.8765	0.3066

ตาราง 5.10 แสดงโคออร์ดิเนตและ B ขั้นสุดท้าย

ผลการคำนวณให้ค่าความถูกต้อง $R = 0.091$ ซึ่งถือเป็นการสิ้นสุดการคำนวณหาโครงสร้างผลึกไนโอเบียมฟอสเฟต