T.C. KIRIKKALE ÜNİVERSİTESİ FEN BİLİMLERİ ENSTİTÜSÜ

FİZİK ANABİLİM DALI YÜKSEK LİSANS TEZİ

X-IŞINLARI TEK KRİSTAL DİFRAKTOMETRESİ İLE KIRINIM ŞİDDETİ VERİLERİNİN TOPLANMASI VE KRİSTAL YAPI ANALİZİ

İBRAHİM ZENGİN

HAZİRAN 2007

ÖZET

X-IŞINLARI TEK KRİSTAL DİFRAKTOMETRESİ İLE KIRINIM ŞİDDETİ VERİLERİNİN TOPLANMASI VE KRİSTAL YAPI ANALİZİ

ZENGİN, İbrahim Kvrkkale Üniversitesi Fen Bilimleri Enstitüsü Fizik Anabilim Dalv, Yüksek Lisans Tezi Danışman : Prof. Dr. Tahsin Nuri Durlu Haziran 2007, 143 sayfa

Bu tez çalışmasında, X-lşınları ve kristalografik temel bilgiler verilmiş, X-lşınları Tek Kristal Difraktometresi'ni oluşturan kısımlar detaylı olarak açıklanmış ve kırınım şiddeti verilerinin toplanmas[,] öncesi ve sonras[,] dahil olmak üzere tüm basamaklar detaylı olarak incelenmiştir. Tek kristal özelliğine sahip bir numune kristal sentezlenmiş ve tek kristal difraktometresinden sağlanan x-ışınları kırınım şiddet verileri yardımı ile incelenmiştir. Bu şiddet verilerinin toplanmas[,] işlemleri detaylı olarak açıklanmıştır.

Sentezlenmiş olan tek kristalin yapısı doğrudan yöntemleri içeren SHELXS-97 ve SHELXL-97 bilgisayar programlar kullanılarak çözümlenmiştir. Bu yapılara ait atomsal ve vsisal parametreler en küçük kareler yöntemi kullanılarak arıtılmıştır.

i

Numune kristal için ; bağ uzunlukları, bağ açıları ve ısısal titreşim parametreleri hesaplanmış ve uluslararas literatürde bulunan benzer yapılardaki değerlerle karşılaştırılmış ve elde edilen sonuçların uyum içerisinde olduğu gözlemlenmiştir.

Anahtar Kelimeler : Tek Kristal Yap Analizi, X-Işınları Veri Toplama,

SHELXS-97, SHELXL 97

ABSTRACT

COLLECTION OF DIFFRACTION INTENSITIES WITH X-RAY SINGLE CRYSTAL DIFFRACTOMETER AND ANALYSIS OF CRYSTAL STRUCTURE

ZENGIN, İbrahim

Kyrykkale University Graduate School Of Natural and Applied Sciences Department of Physics, Md. Thesis Supervisor : Prof. Dr. Tahsin Nuri Durlu June 2007, 143 pages

In this thesis, detailed information about X-ray and crystallographic basis have been represented. The parts which constitute Single Crystal X-ray Diffractometer have been explained and all the steps in data collection including not only before measurement but also after measurement have been investigated in detailed. A single crystal has been synthesized and examined by using the X-ray diffraction intensities obtained from single x-ray diffractometer. The processes in collection of diffraction intensities have been explained in detailed.

The structure of synthesized single crystal has been solved by using computer programs SHELXS-97 and SHELXL-97 including direct methods. Atomic and thermal parameters of these structures have been refined by using Least-Square method.

iii

For the sample crystal structure, calculated and obtained values of bond lengths, bond angles and dihedral angles have been compared to the values of the similar structures in the literature and it has been confirmed that these values are compatible and in a good agreement with the literature.

Key Words: Single Crystal Structure Analysis, X-Ray Data Collection, SHELXS-97 and SHELXL-97 Aileme

TEŞEKKÜR

Tezimin hazırlanması esnasında yardımını esirgemeyen, tez yöneticisi hocam, Sayın Prof. Dr. Tahsin Nuri Durlu'ya; tez çalışmalarım esnasında, bilimsel konularda daima gönülden yardımını ve desteğini gördüğüm Sayın Dr. Kutalmış Güven'e ve yardımını esirgemeyen Sayın Prof. Dr. Mustafa Dikici hocama teşekkür ederim.

İÇİNDEKİLER

ÖZETi
ABSTRACTiii
TEŞEKKÜRvi
İÇİNDEKİLERvii
ŞEKİLLER DİZİNİxii
ÇİZELGELER DİZİNİxiii
1. GİRİŞ1
2. MATERYAL VE YÖNTEM2
2.1. X-IŞINLARI2
2.1.1. X-lşınlarının Elde Edilmesi2
2.1.2. X-lşınlarının Özellikleri4
2.2. X-IŞINLARI VE TEK KRİSTALLER6
2.2.1. Kristal Nedir ?6
2.2.3. Kyrynym Olayy8
2.2.3.1. Bragg Yasas [,] 8
2.2.3. Ters Örgü10
2.3. KIRINIM YÖNTEMLERİ ve TEK KRİSTAL DİFRAKTOMETRESİ14
2.3.1. X-lşını Kırınım Verilerinin Toplanmas [,] 14
2.3.2. Difraktometre Yöntemi15
2.3.2.1. Euler Geometrisi ve Tarama Yöntemi
2.3.2.2. Kappa (κ) Geometrisi ve Tarama Yöntemi17
2.3.3. Tek Kristal Difraktometresi (RIGAKU AFC7S)17
2.3.3.1. Dört-Eksenli Gonyometre

2.3.3.2. X-ışınları Tüpü19
2.3.3.3. Monokromatör /Toplay›c›-Odaklay›c›20
2.3.3.4. Optik Ayar – Merkezlendirme22
2.4. TEK KRİSTAL DİFRAKTOMETRESİNDE (RIGAKU AFC7-S)
VERİ TOPLAMA İŞLEMİ25
2.4.1. Örnek Kristalin Ölçüme Haz›rlanmas›25
2.4.2. Ölçüm Öncesi Cihaz Üzerindeki Ayarlamalar27
2.4.3. Tek Kristalin Birim Hücre Parametrelerinin Belirlenmesi28
2.4.3.1. Tarama Açıları ve Limit Değerleri
2.4.3.2. Veri Toplama H [,] z [,] 29
2.4.3.3. Omega (ω) Tarama Aralığı
2.4.3.4. Maksimum Şiddet Tarama Sayısı
2.4.4. Veri Toplama İşlemi Basamakları
2.4.4.1. Tarama (SEARCH)31
2.4.4.2. İndisleme (INDEX)35
2.4.4.3. Birim Hücrenin Elde Edilmesi
(DELAUNAY – Unit Cell Reduction)
2.4.4.4. Laue Simetri Hesaplama (LAUE)
2.4.4.5. Limitler – Veri Toplama Parametreleri Belirlenmesi
2.4.4.6. Ön Birim Hücre Parametrelerinin Hesaplamas
(PRECELL – Pre High Angle Cell)40
2.4.4.7. Parametre Listesi (OUT – Parameter Listing)41
2.4.4.8. Veri Toplama (COLLECT – Data Collection)44
2.4.4.9. Soğurma Düzeltmesi (PSI - ψ Scan Measurment)47
2.5. X-IŞINI KIRINIM VERİLERİNE ETKİYEN GEOMETRİK VE

FİZİKSEL ETKENLER VE HAM VERİLERİN İNDİRGENMESİ .	49
2.5.1. Geometrik Etkenler ve Düzeltilmeleri	50
2.5.1.1. Lorentz Etkisi	50
2.5.1.2. Kutuplanma Etkisi	52
2.5.1.3. Sönüm Etkisi	55
2.5.2. Fiziksel Etkenler ve Düzeltilmeleri	57
2.5.2.1. Is sal Etki	57
2.5.2.2. Soğurma Etkisi	60
2.5.2.3. Anormal Dağınım Etkisi	61
2.6. X-IŞINI KIRINIM ŞİDDET VERİLERİ YARDIMI İLE	
KRİSTAL YAPI ÇÖZÜMÜ VE ARITIMI	62
2.6.1. Faz Sorunu ve Yap [,] Çözümü	62
2.6.2. Eşitsizlikler	64
2.6.2.1. Birimsel Yap [,] Faktörü	64
2.6.2.2. Simetrinin Etkisi	66
2.6.2.3. Atomik Saçılma Faktörünün Etkisi	67
2.6.2.4. Tek İndisli Fazların Bulunması	
için Türetilen Eşitsizlikler	69
2.6.3. Yapı Değişmezleri ve Yapı Yarı Değişmezleri	70
2.6.3.1. Yapı Değişmezleri	70
2.6.3.2. Yapı Yarıdeğişmezleri	73
2.6.4. Yap [,] Ar [,] t [,] m Yöntemleri	74
2.6.4.1. Fark Fourier Yöntemleri	74
2.6.4.2. En Küçük Kareler Yöntemi	75
2.7. KRİSTAL YAPI ANALİZİ	81

2.7.1. SHELXS-9	7 ve SHEl	_XL-97 Progr	amlar)			81
2.7.1.1. SHELX	XS-97 ile ł	Kristal Yap⊢Ç	özümü			82
2.7.1.1.1. "D)osyaismi.	HKL" Dosyas	a ve İçeriğ	ği		83
2.7.1.1.2. "D)osyaismi.	INS" Dosyası	ve İçeriğ	i		84
2.7.1.2. SHELX	XL-97 ile k	Kristal Yap [,] A	r›t›m›			
3. ARAŞTIRMA VE BU	ILGULAR.					93
3.1. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .	2H ₂ O Kris	talinin sentez	i			93
3.2. SENTEZLENEN	√Na₂O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O	TEK KR	İSTAL	.inin	
X-IŞINLARI	TEK	KRİSTAL	DİF	RAKT	OMET	RESINDE
İNCELENMESİ						94
3.2.1.Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O	Tek Kristali Ü	Üzerine Ç	alışma	alar	94
3.2.1.1. Ölçüm	Öncesi Y	apılan Çalışn	nalar			94
3.2.1.2 Na ₂ O[E	3(OH) ₃] ₂ .21	H₂O Kristali	Ölçümü			95
3.2.1.2.1. Ta	arama					96
3.2.1.2.2. İn	deks					97
3.2.1.2.3. Bi	rim Hücre	İndirgenmes	i			98
3.2.1.2.4. La	aue Simeti	ri Hesaplanm	as [,]			98
3.2.1.2.5. Li	mitler – Ve	eri Toplama F	Parametre	leri Be	elirlenn	nesi99
3.2.1.2.6. Ö	n Birim Hü	icre Parameti	relerinin H	lesapl	amas,	100
3.2.1.2.7. Pa	arametre L	_istesi				101
3.2.1.2.8. Ve	əri Toplam	ia				102
3.2.1.2.9. So	oğurma Di	üzeltmesi				103
3.2.1.2.10.	Na ₂ O[B(OH)3]2.2H2O	Kristali	İçin	Veri	Toplama
Sonuçlar)						105

3.3. SENTEZLENEN Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O TEK KRİSTALİNİN

YAPISININ ÇÖZÜMÜ VE ARITIMI	107
3.3.1. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Tek Kristalinin Yap [,] Çözümü	107
3.3.1.2 Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristalinin Yap [,] Ar [,] t [,] m [,]	112
4. SONUÇ VE TARTIŞMA	115
4.1. SONUÇLAR	115
4.1.1. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Tek Kristali Sonuçlar [,]	115
4.2. TARTIŞMALAR	122
4.2.1. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali Üzerine Tartışmalar	122
KAYNAKLAR	124

ŞEKİLLER DİZİNİ

Şekil	
2.1. K,L ve M Tabakaları arası İzinli Geçişler	3
2.2. Karakteristik Çizgiler (Mo Kaynak)	.4
2.3. Bravais Örgüleri	7
2.4. Bragg Yasas	9
2.5. ω Taramas [,] (Dönen Kristal – Duran Sayaç)1	5
2.6. ω - 2θ Taramas [,] 1	6
2.7. RIGAKU AFC7S Tek Kristal Difraktometresi1	8
2.8. Dört Eksenli Gonyometre	9
2.9. X-Işınları Tüpü (Toshiba)2	20
2.10. Monokromatör ve Grafit Kristali2	!1
2.11. Toplay›c›-Odaklay›c›2	2
2.12. Gonyometre Başlığı2	3
2.13. Optik Ayar (Merkezlendirici)24	4
2.14. Optik Ayardan Kristalin Görünümü24	4
2.15. Yapıştırılmış Örnek Kristal20	6
2.16. Dört-Eksen Difraktometresinde Lorentz Etkisi5	1
2.17. Kristale Gelen ve Kristalden Kırınıma Uğrayan Işınlar5	5
2.18. K Skala Faktörünün Bulunmas [,]	9
3.4. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristalinin 1. Döngü sonrası Kaba Şekli11	1
3.5. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristalinin Yapı Arıtımı Öncesi Şekli11	2
4.1. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristalinin Yap ³ /s ³ (Ortep-III, %50 Oranl ³)12	21

ÇİZELGE

2.1. Örnek Başlığının Özellikleri	23
2.2. Tarama Basamağı	32
2.3. Tarama Basamağı (Devam)	
2.4. Tarama Basamağı (Devam)	34
2.5. Tarama Basamağı (Devam)	35
2.6. Indisleme Basamağı	36
2.7. Indisleme Basamağı (Devam)	
2.8. Birim Hücre İndirgenme Basamağı	38
2.9. Limitler-Veri Toplama Parametreleri Basamağı	40
2.10. Parametre Listesi	41
2.11. Parametre Listesi (Devam)	41
2.12. Parametre Listesi (Devam)	42
2.13. Parametre Listesi (Devam)	42
2.14. Parametre Listesi (Devam)	44
2.15. Parametre Listesi (Devam)	44
2.16. Veri Toplama Basamağı	44
2.17. Veri Toplama Basamağı (Devam)	45
2.18. Veri Toplama Basamağı (Devam)	46
2.19. Soğurma Düzeltmesi	47
2.20. " <i>dosyaismi.HKL</i> " Dosya İçeriği	83
2.21. SHELXS öncesi, " <i>dosyaismi.INS</i> " içeriği	86
2.22. SHELXS-97 Sonras [,] " <i>dosyaismi.RES</i> " İçeriği	87
2.23. SHELXL ile başlangıç " <i>dosyaismi1.INS</i> " dosyası içeriği	90
3.1. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için Ayarlar	95

3.2. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için Tarama Basamağı97			
3.3. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için İndeks Basamağı98			
3.4. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için Birim Hücre İndirgenmesi			
Basamağı98			
3.5. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için Laue Simetri Hesaplanmas			
Basamağı99			
3.6. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için Limitler Basamağı100			
3.7. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için Birim Hücre Parametreleri			
Basamağı101			
3.8. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için Parametre Basamağı102			
3.9. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için Veri Toplama Basamağı103			
3.10. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için Veri Toplama Basamağı (devam)103			
3.11. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için Soğurma Düzeltmesi Basamağı104			
3.12. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristaline ait F ve σ F Değerleri106			
3.37. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için "1.INS" Dosyası İçeriği110			
3.38. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristali için "2.INS" Dosyası İçeriği113			
4.1.a. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristalinin Sonuç Verileri115			
4.1.b Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristalinin Sonuç Verileri116			
4.2. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristalinin İzotropik İncelenmesi Sonuçlar ³ 117			
4.3. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristalinin Anizotropik İncelenmesi sonuçlar			
(Å ²)117			
4.4 Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristalindeki Atomlar Arası Bağ Uzunlukları ve			
Standart Sapmalar)(Å)118			
4.5. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristalindeki Atomlar Arası Bağ Açıları ve Standart			
Sapmalar [,] (°)119			

4.6. Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O Kristalinin Torsiyon Aç ³ lar ³ ve	
Standart Sapmalar/(°)	120

1. GİRİŞ

Bu tez çalışmasında, NaOH ile borik asit (B(OH)₃) reaksiyonu sonucu Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O tek kristali sentezlenmiş, bu kristalin X-Işınları tek kristal difraktometresi ile kırınım şiddet verileri toplanarak incelenmiş ve kristal yapısının çözümü ve arıtımı yapılmıştır. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali için elde edilme yöntemi, bu kristalin X-Işınları tek kristal difraktometresi ile veri toplama işlemleri açıklanmış ve SHELXS-97⁽¹⁾ ve SHELXL-97⁽²⁾ bilgisayar programı kullanılarak, ölçüm sonrası toplanan şiddet verileriyle söz konusu kristalin yapısı doğrudan yöntemler kullanılarak çözülmüş ve kristal yapıdaki atomların konum parametreleri ile ısısal parametreleri arıtılmıştır. Atomların birbirleriyle nasıl bir koordinasyona girdiği, bu koordinasyonun düzlemsel olup olmadığı, molekülün geometrisi, bağ uzunlukları, bağ açıları, dihedral açıları ve hidrojen bağları belirlenmiştir.

Bu çalışmada kullanılan Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O tek kristal, Kırıkkale Üniversitesi Fizik Bölümü ve Kimya Bölümü laboratuvarlarında hazırlanmış ve tek kristal X-lşını kırınımı şiddet verileri, Kırıkkale Üniversitesi Fen-Edebiyat Fakültesi Fizik Bölümü X-lşınları Laboratuvarında, RIGAKU AFC7-S tek kristal difraktometresi ile toplanmıştır.

1

2. MATERYAL VE YÖNTEM

2.1. X-IŞINLARI

2.1.1. X-Işınlar>n>n Elde Edilmesi

Havası boşaltılmış X-lşınları tüpünün katodundan salınan elektronlar, anot ile katot arasına uygulanan yüksek gerilimin etkisi altında ivmelenirler ve böylece yüksek hıza ulaşırlar. Bu hızlı elektronlar metalik hedef anoda çarptıklarında, hedefin türüne göre (Mo, Fe, Cu, Cr, vs.) hedefi oluşturan atomların alt tabakalarında bulunan elektronlar (K tabakası) üst tabakalara çıkarlar (L, M, N,...). Elektronlar bu yeni enerji seviyelerinde fazla duramayacakları için kısa sürede izinli alt enerji tabakasına (K,L,M..) inerler (Şekil 2.1.). Bu olay esnasında dışarıya elektromagnetik dalga salarlar, salınan bu elektromagnetik dalgalara X-lşınları denir. Böylece anot hedef Xlşını kaynağı haline gelir. X-lşınları çarpışma noktasında oluşurlar ve her doğrultuda yayınlanırlar. Bu sırada elektronun enerjisinin sadece yüzde ikisi kadarı X-lşınlarına dönüşür. Geriye kalan enerji ise hedefte ısıya çevirilir. Isınan X-lşınları hedef materyalinin nasıl soğutulduğu bölüm 2.3.3.2' de detaylı olarak açıklanmıştır.

2



Şekil 2.1. K,L ve M Tabakaları arası İzinli Geçişler

2.1.2. X-lşınlarının Özellikleri

Hedeften gelen ışınlar analiz edildiği zaman, ışınların farkl dalga boylarında (sürekli spektrum) olduğu ve şiddetin dalga boyu ile değişiminin tüp gerilimine bağlı olduğu görülür. Bir X-lşınları tüpünde gerilim hedef metal için karakteristik olan belirli bir değerin üstüne yükseltilirse belirli bazı dalga boylarında sürekli spektruma ilave olarak keskin şiddet maksimumları görülür. Bunlar çok dar ve dalgaboyları kullanılan hedef metalin karekteristiği olduğundan bunlara *karakteristik çizgiler* denir (Şekil 2.2.).



Şekil 2.2. Karakteristik Çizgiler (Mo Kaynak)

Bu çizgiler K, L, M gibi artan dalga boylar sırasında muhtelif takımlara ayrılırlar ve çizgilerin hepsi birden kullanılan hedef metalin *karakteristik*

spektrumunu oluşturur. Daha uzun dalgaboylu çizgiler örnek tarafından kolayca soğuruldukları için, X-lşınlarının kırınım deneylerinde genelde hep K çizgileri kullanılır. K takımında çeşitli çizgiler vardır. Fakat normal bir kırınım çalışmasında yanlız en kuvvetli üç çizgi kullanılır. Bu çizgiler K_{a1}, K_{a2}, K_{β1} dir ve bir molibden kaynak için bunların dalga boyları;

olarak bilinir.

X – ışınları kırınım deneyinde kullanılmak istenen K çizgileri dışında kalan ışımalar çeşitli yöntemlerle filtrelenir. Bu tez çalışmasında kullanılan RIGAKU AFC7S tek kristal difraktometresindeki X-Işınlarının filtreleme yöntemi bölüm 2.3.3.3'de detaylı olarak anlatılmıştır.

2.2. X-IŞINLARI VE TEK KRİSTALLER

2.2.1. Kristal Nedir ?

İdeal olarak bir "kristal" kendisini üç boyutta tekrar eden atom veya atom gruplarının düzenlenişine veya düzenli yansıma deseni veren bir malzemeye denir. Bu atom grubuna "yapı birimi" ya da "baz" denir. Yapı birimi gerçekte kendisini sonsuz kez tekrarlayamaz. Sinirli bir sayıdan sonra çeşitli fiziksel etkenlerle kristalin büyümesi durur. Çok küçük (*X-lşınları kırınımını aşırı etkilemeyecek kadar*) deformasyonlar göz önüne alınmazsa ideal tanıma uyan sonlu büyüklükteki bir kristale "*Tek Kristal*" denir. Bütün bir tek krisital içerisinde bazların diziliş düzeni (yani iç simetri) bozulmadan devam eder. Tek kristallerin düzensiz yığılımı ile elde edilen katı maddeye "Poli-Kristal" yapılı madde denir. Bir tek kristali veya poli kristali öğüterek elde edilen kristale "Toz Kristal" denir⁽³⁾. Kristalin toz veya tek kristal olması ölçüm yöntemlerini de değiştirir. Ölçüm yöntemlerinin bazıları bölüm 2.3.2'de detaylı olarak açıklanmıştır.

Kristalografide, kristalin geometrik özellikleri önemli bir yer kaplar. Bu yüzden her atom, o atomun denge konumuna yerleştirilen geometrik bir nokta ile temsil edilir. Böylece kristalin geometrisi ile ayn, geometrik özelliklere sahip noktaların bir deseni elde edilir. Bu geometrik desene *kristal örgü* veya kısaca *örgü* adı verilir. İdeal bir kristal, kristal örgü noktalarına yerleştirilen atomlar veya "baz" tarafından oluşturulur. Üç boyutta, toplam 14 çeşit örgü tipi vardır. Bunlar *Bravais Örgü*leri olarak adlandırılırlar. 14 Bravais Örgü, birim hücrenin şekil ve simetrisine sahip 7 *kristal sistemi* olarak

6

grupland və bərlar. Bunlar; *triklinik, monoklinik, ortorombik, tetragonal, kübik, trigonal (rombohedral)* ve *hegzagonal* kristal sistemleridir (Şekil 2.3.). Bu Bravais örgülerinden simetri yardımı ile toplam 32 çeşit *Kristalografik Nokta Grubu* elde edilebilir. Bu nokta gruplar üçüncü boyutta birim hücreye taşınacak olursa, 230 çeşit *Kristalografik Uzay Grubu* elde edilir.



Şekil 2.3. Bravais Örgüleri

2.2.3. K>r>n>m Olay>

2.2.3.1. Bragg Yasas[,]

Bir X-lşınları veya uygun hızda parçacık demeti bir kristal üzerine düşünce atomlar tarafından her doğrultuda saçılmaya uğratılırlar.

Saçılan ışınların girişim meydana getirebilmeleri için iki önemli kurala uymalar, gerekmektedir:

- a) Ancak optik yans, ma yasas, na uyan doğrultuda girişim olabilir,
- b) Ardarda iki tabakadan gelen X-lşınlarının maksimum genlikli bir girişim meydana getirebilmeleri için bunların yol farkının, demetin dalgaboyunun tam kat³ olmas³ gerekir⁽⁴⁾ (Şekil 2.4.).

Bunlarvn yardvmv ile, ikinci kuralv kullanarak;

$$OA + AB - OC = n\lambda$$

olmas[,] gerekir.

$$\sin \theta = \frac{d_{hkl}}{OA}$$
 eşitliğinden, $OA = \frac{d_{hkl}}{\sin \theta}$ bulunur ve aynı şekilde;

 $\sin \theta = \frac{d_{hkl}}{AB}$ eşitliğinden ise, $AB = \frac{d_{hkl}}{\sin \theta}$ elde edilir.

Ayn trigonometrik yaklaşımı kullanarak, $OB = \frac{2d_{hkl}}{\tan\theta}$ ve biliyoruz ki;

$$\cos\theta = \frac{OC}{OB}$$
; dolay>s>yla; $OC = \frac{2d_{hkl}\cos\theta}{\tan\theta}$ bulunur.

Bulduğumuz bu değerleri yerlerine koyacak olursak;

$$\frac{d_{hkl}}{\sin\theta} + \frac{d_{hkl}}{\sin\theta} - \frac{2d_{hkl}}{\tan\theta}\cos\theta = n\lambda$$
$$2d_{hkl}\left(\frac{1}{\sin\theta} - \frac{\cos^2\theta}{\sin\theta}\right) = n\lambda$$
$$2d_{hkl}\left(\frac{1 - \cos^2\theta}{\sin\theta}\right) = n\lambda$$
$$2d_{hkl}\sin\theta_{hkl} = n\lambda$$

bulunur.



Şekil 2.4. Bragg Yasas

Bu bağıntı Bragg tarafından şekillendirilmiş olup *Bragg Yasas*⁽⁴⁾ olarak bilinmektedir. Bu bağıntı kırınımın olabilmesi için gerekli olan esas şartı ifade eder. Bu formülde "*n*" yans>man>n mertebesidir. Sin θ 'n>n 1 den büyük olmaması şartı ile uyuşan herhangi bir tam değer alabilir ve komşu düzlemlerden saçılan ışınların yol fark> dalgaboyu sayısına eşittir. Düzlemler aras> uzakl\k *d*_{hkl} ve ışının dalgaboyu λ d>r.

Bragg Yasas>, kristal örgüde ortaya çıkan periyodikliğin sonucudur. Yasa örgü noktalarını dikkate alır. Örgü noktalarına karşılık gelen atomik düzen burada önemli değildir. Bu yüzden yalnızca ortaya çıkacak yansımanın şiddeti üzerinde göreceli bir etkiye sahiptir. Aynı zamanda görülebileceği gibi Bragg yansıması $2d \ge \lambda$ olması halinde söz konusudur. Bir diğer deyişle, moleküler boyutlardaki düzenli sistemlerden, ölçülebilecek kırınım desenleri elde edebilmek için, bu boyutlarla uyumlu dalgaboylarında ışınım gerekmektedir.

2.2.3. Ters Örgü

 $\hat{a}, \hat{b}, \hat{c}$ örgü öteleme vektörleri ile belirlenen bir kristal örgüyü, bütün geometrik özellikleri ile temsil edebilecek şekilde bir *ters örgü* ile gösterebiliriz. Bu gösterim kristalografik çalışmalarda büyük kolaylık sağlar.

 $\hat{a}, \hat{b}, \hat{c}$ vektörleri ile gösterilen bir birim örgünün kenar uzunluklar s[,]ras[,]yla *a, b, c* olacaktır. Bildiğimiz üzere; böyle bir kristal yapıda herhangi bir örgü noktas[,]na uzanan vektör,

$$p = ua + vb + wc$$

şeklinde belirlenebilir. Burada u,v,w tam sayı değerleri alır. F' vektörünü ters örgü uzayında tanımlayacak olursak, ters örgü vektörü,

$$p_{*}^{\rho_{*}} = ha^{\rho_{*}} + kb^{\rho_{*}} + lc^{\rho_{*}}$$

olacakt³r. Burada *h, k, l* tam say³lard³r. Ters örgünün \hat{b}^* vektörünü normal kristal örgünün \vec{b} ve \vec{b} ötemeleri ile belirlenen düzlemine dik olarak al³rsak, yine aynı şekilde, \vec{b}^* , \vec{a} ve \vec{b} nin \hat{c}^* de \vec{a}^* ve \vec{b} nin düzlemlerine dik olursa;

$$\overset{\rho_*}{a} \cdot \overset{\rho}{b} = \overset{\rho_*}{a} \cdot \overset{\varpi}{c} = \overset{\rho_*}{b} \cdot \overset{\rho}{a} = \overset{\rho_*}{b} \cdot \overset{\rho}{c} = \overset{\rho_*}{c} \cdot \overset{\rho}{a} = \overset{\rho_*}{c} \cdot \overset{\rho}{b} = 0$$

olacaktır. Bu arada c^{ρ_*} 'nin boyunu; $c^{\rho_*} \cdot c^{\rho} = 1$ olarak seçebiliriz. Bu $c^*.c.\cos\delta = 1$ olması demektir. Böylece, $c.\cos\delta$, (001) düzlemleri arasındaki uzaklık olur. Yani, c^{ρ_*} vektörünün uzunluğu bu uzaklığın tersidir. Diğer ters örgü eksenleri de aynı şekilde alınırsa;

$$a^{\rho_*} \cdot a^{\rho} = b^{\rho_*} \cdot b^{\rho} = c^{\rho_*} \cdot c^{\rho} = 1$$

bulunur. Buradan görüldüğü gibi kristal eksenleri birbirine dik ise, ters örgü eksenleri de birbirine diktir ve kristal eksenlerine paraleldir.

Ters örgüde her bir nokta kristal içerisindeki bir düzlem takımına denk gelir ve denk geldiği düzlem takımının yönlenmesini ve aralarındaki uzaklığı gösterir. Bu yüzden yukarıda tanımlandığı şekilde kristal örgüye karşılık gelen bir ters örgüyü kullanarak kristali kolayca basit bir çizimle gösterebiliriz.

Herhangi bir kristal sisteminde, (*hkl*) düzleminin düzlemler arası uzaklığı d_{hkl} , f_{hkl}^* ters örgü vektörünün uzunluğuna karşılık gelmektedir. Bunu gösterebilmek için, kristal uzayının başlangıç noktasını (*hkl*) örgü düzlemlerinden birisi olarak alalım ve bu noktadan (*hkl*) takımına ait bir sonraki düzleme gidelim. f_{hkl}^* bu düzlemlere dik olacağından, düzlemler arasındaki uzaklık f_{hkl}^* boyunca uzaklığın aynısı olacaktır. Böylece, k'doğrultusunda ölçülen düzlemler arası uzaklık, $\frac{|k|}{h}$ olur. Dikkate aldığımız düzlemler, *a* eksenini 000 ve $\frac{k'}{h}$ de keser ve bunların uzunlukları $\frac{\ddot{a}}{h}$ vektörünün düzlemlere dik olan bileşeni alınarak bulunur. Bu işlem $\frac{\ddot{a}}{h}$ vektörü ile $\frac{\rho_{*}}{r_{hkl}^{*}}$ birim vektörü skaler olarak çarp larak yap labilir;

$$d_{hkl} = \frac{\frac{a}{h} \rho_*}{\left| P_{hkl}^* \right|} = \frac{1}{\left| P_{hkl}^* \right|}$$

Şimdi kırınımın ne şekilde oluştuğunu görelim. Birbirinden \not vektörü kadar uzaktaki iki atom olsun. Belirli bir doğrultudan gelen ışınlar bu iki atomdan saçılınca ortaya bir yol farkı çıkacaktır. Saçılan dalgalar arasındaki faz farkı 2π 'nin tam katları ise, ya da yol farkı dalga boyu λ 'nın tam katları ise bu dalgalar birbirlerini kuvvetlendirirler ancak genelde yol farkının 2π / λ katına eşit bir θ faz farkı vardır. Burada gelen dalganın (veya ışınımın) doğrultusu J_0 vektörü ile, kırınıma uğrayan ışınımınki de J_0 vektörü ile belirlenirse,

$$\theta = \frac{f \cdot (\xi - K_0) 2\pi}{\lambda}$$

olacaktır. İşte bu büyüklük 2π 'nin tam katları olunca saçılan ışınımlar birbirlerini kuvvetlendirir ve maksimum şiddette kırınım olur.

Şimdi ξ ve ξ_0 vektörleri yansıtma düzlemi ile eşit açılar yapacak şekilde olsun. ξ ve ξ_0 vektörü, yansıtma düzlemini ters örgüde temsil eden p_{hkl}^* vektörüne paralel olur. Bragg Yasası'nı veya yansıma olayını bu vektörlerle açıklamak mümkündür. ξ ve ξ_0 doğrultusunda ve 1/ λ boyunda iki vektör düşünelim. $(J - J_0) / \lambda$ vektörü başlangıçtan *hkl* 'ye giden vektör ise (*hkl*) düzleminden yansıma için gerekli şart sağlanmış olacaktır. P_{hkl}^* vektörünün bileşenleri , h_a^*a, k_b^*b, l_c^*c olduğu için,

$$P_{hkl}^{*} = \frac{\sum_{k=0}^{P} \sum_{k=0}^{P} p_{kl}}{\lambda} = h^{*}a + k^{*}b + l^{*}c$$

olur ve θ ile birlikte düşünülürse,

$$\theta = 2\pi \left(ua + vb + wc \right) \cdot \left(ha^{\rho_*} + kb^* + lc^* \right)$$
$$\theta = 2\pi \left(hu + kv + lw \right)$$

bulunur. $\theta = 2\pi$.n ise *hkl* düzleminden yansıma olacaktır. Burada n, yansımanın mertebesini veren tam sayıdır. Böylece görülebilirki, $(\stackrel{P}{S} - \stackrel{P}{S}_0) / \lambda$ ters örgü vektörünün *hkl* ters örgü noktasına uzandığı durumlarda yansıma şartı yerine gelmiş olur, yansıma düzlemi de bu durumda (*hkl*) dir.

Bragg Yasası'nın yukarıda açıklanan şarta özdeş olduğu da kolayca gösterilebilir. \vec{S} ve \vec{S}_0 vektörlerinin yansıma düzlemi ile θ açısı yaptıkları durum gözönüne alınırsa,

$$(S - S_0) = 2\sin\theta$$

veya

$$\left(S - S_0\right) \lambda = (2\sin\theta)\lambda$$

olacakt>r.

$$\left(S - S_0\right) \lambda = r^{0*}$$

ve

$$\left| r^{\mathbf{p}_{*}} \right| = 1/d_{hkl}$$

olduğundan,

$$2\sin\theta/\lambda = 1/d_{hkl}$$

şeklinde Bragg Yasası'nı ortaya koyan bağıntı bulunacaktır. Buradan, mesela \ddot{a} ekseni boyunca saçıcıların bulunması sırasında, saçılan ışınların birbirlerini kuvvetlendirme şartını;

$$\frac{a(b^{\rho_*} - b^{\rho_*})}{\lambda} = a(b^{\rho_*} + b^{\rho_*} + b^{\rho_*})$$

ve buradan da;

$$\hat{a}.(\vec{s}-\vec{s}_0)=h\lambda$$

olarak bulabiliriz. \vec{b} ve \vec{c} eksenleri için de benzer şekilde yazabileceğimiz bu eşitlikler *Laue Denklemleri* veya *Laue Kırınım Koşulları* olarak bilinirler⁽⁶⁾.

2.3. KIRINIM YÖNTEMLERİ ve TEK KRİSTAL DİFRAKTOMETRESİ

2.3.1. X-lşını Kırınım> Verilerinin Toplanmas>

X-lşını kırınım şiddetleri, bilgisayarla kontrol edilen, k-sa sürede ölçü al-nabilen ve çok duyarl- ölçü yap-lacak deney aletleri olan tek kristal difraktometreleri ile toplanmaktad-r.

Difraktometreler değişik firmalarca üretilse de, bütün difraktometrelerde genel ilke olarak, gelen ve yansıyan ışınlar, yatay düzlemdedir. Yani X-lşını kırınım kaynağı sabit ve bir doğrultuda ışın verir. Sayaç ise sadece yatay düzlemde, bu düzleme dik bir eksen etrafında dönebilir. Böylece bir (hkl) düzlemi Bragg yansıma konumuna gelirse X-lşını kırınıma uğratılır. Sayaç 20 konumuna hareket ederse, kırınıma uğrayan X-lşını şiddeti ölçülebilir. X-lşını kırınımı şiddeti yapı faktörüne bağlı olarak,

$$|\mathbf{I} \sim |F(hkl)|^2$$

şeklinde verilebilir. Şiddet verileri üzerinde gerekli fiziksel ve geometrik düzeltmeler yapıldıktan sonra, yapı faktörleri elde edilmektedir. Yapı faktörleri ise atomik saçılma faktörleri cinsinden yazılabilmektedir.

2.3.2. Difraktometre İle Şiddet Ölçme Yöntemi

Tek kristal difraktometresinde üç farklı şiddet ölçme yöntemi kullanılır:

i- Duran kristal-duran sayaç yöntemi: (hkl) yansıma konumu ayarlanarak yansıyan X-Işınları, 20 konumundaki sayaç ile belirli bir süre sayılır.

ii- Dönen kristal-duran sayaç yöntemi (ω-taramas): Kristal difraktometrenin ω-ekseni etrafında yansıma konumundan geçirilirken, yansıyan demetler 20 konumundaki duran sayaçla sayılır(Şekil 2.5.).



Şekil 2.5. ω Taramas[,] (Dönen Kristal – Duran Sayaç)

iii- Dönen kristal-dönen sayaç yöntemi (ω-2θ taramas): Kristal ωekseni etrafında belirli miktarda dönerek yansıma konumundan geçerken kristalin bu hareketini 2:1 oranında bağlı olarak dönen sayaç da, 2θ konumundaki yansımaları sayar(Şekil 2.6.).



Şekil 2.6. ω - 2θ Taramas>

Tek kristal difraktometreleri iki ayr[,] tür geometriye sahiptirler ve bunlar Euler ve Kappa geometrileri olarak bilinirler⁽⁷⁾.

2.3.2.1. Euler Geometrisi ve Tarama Yöntemi

Euler geometrisinde kristal, ϕ -ekseni üzerindedir. Bu eksen, χ dönüşünü yapan, χ -ekseni boyunca hareket edebilen bir taşıyıcı üzerine oturtulmuştur. ϕ -ekseni, χ -dönüsüne dik olup tabanına göre ω -ekseni etrafında döner. ω -ekseni ϕ -eksenine diktir. χ 'nin sıfır konumu, ϕ ve ω eksenlerinin çakıştığı andaki nokta olarak tanımlanmıştır.

2.3.2.2. Kappa (κ) Geometrisi ve Tarama Yöntemi

Kappa (k) geometrisine sahip difraktometreler klasik dört cember difraktometrelerinden farkl>d>rlar. Kappa (ĸ) geometrisine sahip difraktometrenin temeli, gonyometre başlığını taşıyan κ bloğudur. κ geometrisi üç dönme eksenine sahip olan, üç kesimin birleşmesinden oluşmuştur. Bütün eksenler difraktometre merkezinde kesişirler. Gonyometre başlığı, κ bloğu ile desteklenen, ϕ ekseni üzerindedir. κ bloğu, ω bloğunun taşıdığı κ ekseni etrafında döndürülebilir. ω ekseni ile κ ekseni arasındaki α ac/s) 50° dir. κ ve ϕ eksenleri aras/ndaki ac/ da 50° dir. Bundan dolay/; gonyometre, sıfır konumundan başlayarak 100⁰ lik bölge içerisindeki bütün yönlerle hareket edebilir. Bu gonyometre, geleneksel Euler tipi gonyometreye göre son derece geniş bir ayarlanabilme ve hareket edebilme esnekliğine sahiptir⁽⁷⁾.

Kappa geometrisinde gonyometre başlığının merkezinden X-lşını kaynağına doğru yönelmiş olan vektör, X, Y, Z kartezyen koordinat sisteminin X-ekseni olarak tanımlanmıştır. Z-ekseni, ω-ekseni boyunca yukar-ya yönelmiştir. Y-ekseni ise sağ-el kural-na uyan eksenler tak-m-n- tan-mlar.

2.3.3. Tek Kristal Difraktometresi (RIGAKU AFC7S)

Çalışma süresince Rigaku AFC7S tek kristal difraktometresi kullanılmış olup, bu cihaz (Şekil 2.7.) genel olarak beş ana bölümden oluşmaktadır. Bunlar; a) dört eksenli gonyometre, b) X-lşınları tüpü, c) monokromatör/toplay/c/-odaklay/c/, d) örnek takma/optik ayar ve e) sayaç.

17



Şekil 2.7. RIGAKU AFC7S Tek Kristal Difraktometresi

2.3.3.1. Dört-Eksenli Gonyometre

Bu bölümde bahsi geçen dört eksen; 2 θ , ω , ϕ ve χ eksenleridir. Gonyometre koordinat sistemi sağ-el kuralına dayalıdır ve buna göre, Y ekseni gelen X-lşını doğrultusunu, Z ekseni dikey doğrultuyu X ekseni ise 2 θ doğrultusunu göstermektedir (Şekil 2.8.).



Şekil 2.8. Dört Eksenli Gonyometre

2.3.3.2. X-lşınları Tüpü

Kullanılan X-Işınları tüpü normal odaklamalı (•) filamanlı tiptedir (Şekil 2.9). Tüpün havası boşaltılmış ve ucundaki anot ise diğer uçtaki katottan yalıtılmıştır. Katot, bir tungsten filaman ve anot ise bir ucuna metal hedef (söz gelimi Mo (Molibden)) yerleştirilmiş ve su ile soğutulan bakır bir bloktan oluşmaktadır. Hedef metalin soğutma işlemi kapalı devre su sistemi ile yapılmaktadır. Suyun sıcaklığı 20°C-22°C arasındadır. Suyun pH değeri yaklaşık olarak 6 - 8 arasında, su sertliği 80 ppm'in altında ve suyun içerisindeki parçacık büyüklüğü 0,1 mm veya daha az (bu değer, kapalı su devresinin çıkışına yerleştirilen bir filtre ile sağlanır) olmalıdır. X-Işınlarının çıktığı pencere 0,3 mm kalınlığında Berilyum folyo ile kaplıdır. Filamana uygulanacak gerilim 10,8 Volt ve akım ise 3,8 Amper büyüklüğündedir. X-Işınları demetinin, standart odaklanma boyutları (hedef metal üzerindeki) 0,4mm x 8mm, hedeften ayrıldıktan sonra berilyum pencereden (pencereye dik doğrultudan 6° lik açı ile) geçişinde ise, 0,4 mm x 0,8 mm dir⁽⁸⁾.



Şekil 2.9. X-Işınları Tüpü (Toshiba)

2.3.3.3. Monokromatör /Toplay›c›-Odaklay›c›

Örnek kristalin dış morfolojik (fiziksel) yapısına bağlı olarak toplayıcodaklayıcı seçimi yapılır. Her ne kadar ölçüm için uygun kristalin boyutlarının 0,5 mm - 1 mm düzeyinde olması istense de, bazı kristallerin boyutları daha küçük ölçülerde de olabilir. Gelen X-lşınları demetinin noktasal olarak kristalin her yüzeyine dağılmadan eşit olarak düşmesi gerekmektedir. Bunu sağlayabilmek için, örnek kristalin boyutları ile orantılı toplayıcı-odaklayıcı kullanılır. İncelenecek örnek kristalin boyutlarına göre, ölçüm öncesi toplayıcı-odaklayıcı seçimi yapılmalıdır. Uygun seçim yapılmaz ise; kristalden yansıyan maksimum şiddetlerin merkezlenmesinde, dolayısıyla birim hücre parametrelerinin ve yönelim matrisinin belirlenmesinde problemler ortaya çıkar ve bunun sonucu olarak da elde edilen birim hücre parametrelerinin ve yönelim matrisinin standart sapmaları büyük çıkacaktır⁽⁹⁾.
Pek çok durumda, X-lşınları kırınım deneyi mümkün olduğu kadar tek dalgaboylu (monokromatik) olan ışımaya ihtiyaç duyar. Belirli bir gerilimin üzerinde çalıştırılan X-lşınlar[,] tüpü, yaln[,]z kuvvetli K_a çizgisini değil aynı zamanda K_β çizgisini ve sürekli spektrumu da içerir ve bu istenmeyen bir durumdur. Bir tek kristal bir X-lşını tüpünün verdiği genel ışımanın kuvvetli K_a ışımasını yansıtacak şekilde konulur ve bu yansıyan demet X-lşınları kırınımında gelen demet olarak kullanılırsa sürekli spektrum ve K_β ışımları monokromatör aracılığı ile soğurulur. Böylece ayrı bir kristalle tek dalgaboylu ışınım elde edilmiş olur. Bu düzeneğin bulunduğu bölüm monokromatördür (Şekil 2.10).



Şekil 2.10. Monokromatör ve Grafit Kristali

Burada X-Işınları grafit kristali ile tek dalgaboylu hale getirilir. X-Işınları tüpünden çıkan ışın, monokromator grafit kristal üzerine 12,1⁰ ile düşürülür.

Monokromatörden çıkan X-Işınları, Şekil 2.11 ' de gösterilen toplayıcıodaklayıcı ile belirli çaplarda inceltilerek toplanır. Toplayıcı-odaklayıcının görevi monokromatörden çıkan X-lşınlarını paralel bir demet haline getirmektir. Test kristalinin şiddet verilerinin toplandığı Rigaku AFC7-S difraktometresinde; 0,3 mm, 0,5 mm, 0,7 mm ve 1,0 mm çaplarında dört değişik toplayıcı mevcuttur. Toplayıcı seçilirken, numune kristalin boyutlarından en büyüğü baz alınarak, en az % 20 daha fazla büyüklükteki toplayıcı seçilmelidir. Bunun amacı, numune kristalin, gelen X-lşınları demeti içerisinde tamamen kalmasıdır.



Şekil 2.11. Toplayıcı-Odaklay›c›

2.3.3.4. Optik Ayar - Merkezlendirme

Örnek, kristal gonyometre başlığına yerleştirilir (Şekil 2.12). Gelen X-Işınının başlığın ucundaki kristale tam olarak düşmesi için başlık oynar şekildedir. Örnek test kristalinin şiddet verilerinin toplandığı Rigaku AFC7-S difraktometresinde kullanılan başlığın özellikleri aşağıdaki çizelge 2.1'de verilmiştir.



Şekil 2.12. Gonyometre Başlığı

Çizelge 2.1. Örnek Başlığının Özellikleri.

Ayarlar	IUCR (Standart)
X, Y (mm) Maksimum Yer Değiştirme	± 1
Z (mm) Maksimum Yer Değiştirme	± 2

Optik ayarlama, difraktometrenin χ eksenine tutturulmuş ve ω ekseninde dönebilen bir çeşit büyüteç yardımı ile yapılmaktadır (Şekil 2.13). Büyüteçin baş kısmında odaklayıcı hedefi gösteren skalalar vardır. Kristalin konumunun dürbün ile ayarı yapılırken, dürbün içerisindeki "+" işaretinin kristalin dödürülmesi esnasında daima kristalin merkezinde olmalıdır ve bu işaret X-lşınının örnek kristal üzerine düşeceği noktayı göstermektedir (Şekil 2.14).



Şekil 2.13. Optik Ayar (Merkezlendirici)



Şekil 2.14. Optik Ayardan Kristalin Görünümü

2.3.3.5. Sayaç

X-lşınları deneylerinde sayaç olarak genellikle sintilasyon sayacı kullanılmaktadır. Sintilasyon tipi sayaçlar, X-lşınlarının bazı cisimlere fluoresans ile görünür ışık verdirebilme özelliğinden faydalanır. Ortaya çıkan ışık miktarı X-lşını şiddeti ile orantılıdır ve bir fototüp yardımı ile ölçülebilir. Ortaya çıkan ışık miktarı az olduğundan ölçülebilir bir çıkış akımı elde edebilmek için *fotoçoğaltıcı* denilen özel bir tür fototüp kullanılır. Sayacın, incelenecek kristalden uzaklığı önemlidir. Çünkü, incelenen kristalden yansıyan X-lşınları hava içerisinden geçerek sayaca ulaşmaktadır. Hava içerisinde yol alan X-lşınları belirli ölçüde hava tarafından soğurulur. Bu yüzden sayaç, kristalin hareketini engellemeyecek minimum uzaklıktadır. Bu uzaklık, kullanılan cihazda 235 mm dir.

2.4. TEK KRİSTAL DİFRAKTOMETRESİNDE (RIGAKU AFC7-S) VERİ TOPLAMA İŞLEMİ

2.4.1. Örnek Kristalin Ölçüme Hazırlanması

Bir önceki bölümde belirtildiği gibi, X-lşınları difraktometresinde kullanılabilecek tek kristalin boyutları genelde 0,1 mm ile 1mm arasında olması ölçüm için daha uygundur. İdeal veri toplanması için uygun olan kristalin boyutlarının 0,3 mm - 0,5 mm arasında olması gerekmektedir. Bu yüzden verilen örnekler arasından dikkatli bir şekilde uygun boyutlardaki kristal seçilir⁽⁹⁾.

Kristalin X-lşınları ile veya hava ile bozulup bozulmadığına bağlı olarak ön hazırlık işlemleri değişmektedir. Örnek hava ile etkileşerek bozuluyor ise, kristal kapiler tüpe (ince cam tüpe) yerleştirilmelidir. Kapiler tüpe örnek kristal yerleştirdikten sonra, tüpün iki ucu dikkatli bir biçimde yakılarak kapatılır ve böylece kristalin hava ile teması kesilir. Kapiler tüp gonyometre başlığına yerleştirilerek ölçüme hazır hale getirilir⁽⁹⁾.

Kristal hava ile bozulmuyor ise, gerekli koşullara (şeklinin simetrik olması, yüzeylerin pürüzsüz olması, tek kristal özelliği taşıması, ikizlenme

olmamas[,] vb.) uygun olarak seçilen kristal, ince cam çubuğun ucuna yapıştırılır⁽⁹⁾ (Şekil 2.15). Yapıştırma işlemi, kristal ile tepkimeye girmeyecek bir yapıştırıcı ile yapılır. Bazı çalışmalarda kristalin yapıştırıcı tarafından bozulması sebebi ile az yoğunluktaki yağ ile inceltilmiş yapıştırıcılar da kullanılmaktadır. Cam çubuk üzerine yapıştırılan kristal uygun bir süre hareket etmeyecek şekilde, yapıştırıcının kuruması için bekletilir. Bunun sebebi örnek kristalin ölçüm esnasında belirlenen konumunundan kaymasını veya düşmesini önlemektir⁽⁹⁾.



Şekil 2.15. Yapıştırılmış Örnek Kristal

Uygun bir süre cam çubuk üzerine yapıştırılan kristal bekletilir ve daha sonra kristal, gonyometre başlığına takılır. Gelen X-lşını demetinin tamamen kristalin içerisinden (ölçüm esnasında kristalin döndüğünü unutmayalım) geçebilmesi için, kristali merkezlemek gerekmektedir. Bu işlem gonyometre başlığının üzerine yerleştirilen ve kristali doğrudan olarak gören bir dürbün yardımı ile yapılır.Bu işleme kristalin merkezlendirilmesi denir. Örnek kristalin merkezlenme işlemi, ileri aşamadaki işlemlerin gidişatını etkilediği için büyük önem taşımaktadır⁽⁹⁾ (Euler geometrisine sahip olan difraktometrelerde örnek kristal tam merkezde ve hareketsiz olmal³d³r).

2.4.2. Ölçüm Öncesi Cihaz Üzerindeki Ayarlamalar

Ölçüme hazırlanan örnek kristalin hem dış (fiziki) yapısı hem de iç yapısına (tahmin edilen) bağlı olarak, ölçüm öncesinde X-lşınları difraktometresi için basit ama önemli ön hazırlıklar gerekmektedir. Bunlardan ilki, uygulanacak X-lşınlarının şiddetinin ayarlanmasıdır. Bilindiği üzere, kristal içerisinden geçen X-lşınları demeti belirli oranda soğurulmaktadır. Soğrulma şiddette belirli oranda azalmaya sebep olmaktadır. Bunu bir eşitlik ile göstermek istersek;

$$I = I_0 e^{-\mu_l x}$$

yazabiliriz. Burada;

I : Madde içerisinden geçtikten sonraki X-Işınının şiddetini,

I₀: Gelen X-Işınının şiddetini,

x : X-lşınının madde içerisinde izlediği yol miktarını,

 μ_l : maddenin çizgisel soğurma katsayısını, göstermektedir.

Maddenin çizgisel soğurma katsayısı, kütle soğurma katsayısına $\mu_l = \rho \mu_m$ eşitliği ile bağlıdır. Burada ρ ; maddenin yoğunluğunu, μ_m ise maddenin x-ışını kütle soğurma katsayısını göstermektedir. Maddenin kütle soğurma katsayısı, maddenin yap³s³na ve uygulanan X-lşınlarının kaynağına bağlı olarak değişmektedir. Bu nedenle, örnek kristalinin içerisindeki atom çeşitleri biliniyor veya kestirilebiliyor ise, buna göre uygun kaynağa sahip X-lşını tüpü seçilebilir. Numune kristalin dış (fiziki) yapısına bağlı olarak da

toplay[,] – odaklay[,] seçimi yap[,]. Her nekadar ölçüm için uygun kristalin boyutlar[,] no 0,3 mm – 0,5 mm civarlar[,]nda olmas[,] istense de, baz[,] kristallerin boyutlar[,] daha küçük mertebelerde de olabilir. Gelen X-lşınları demetinin noktasal olarak kristalin her yüzeyine dağılmadan eşit olarak düşmesi gerekmektedir. Bunu sağlayabilmek için, numune kristalin boyutları ile orant[,] toplay[,] – odaklay[,] kullan[,], İncelenecek numune kristalin boyutlarına göre, ölçüm öncesi toplay[,] seçimi yap[,]lmal[,]d[,]r. Uygun seçim yap[,]lmaz ise; kristalden yansıyan maksimum şiddetlerin merkezlenmesinde, dolayısıyla birim hücre parametrelerinin ve yönelim matrisinin belirlenmesinde problemler ortaya ç[,]kmaktad[,]r.

2.4.3. Tek Kristalin Birim Hücre Parametrelerinin Belirlenmesi

Örnek kristalin ölçüm parametreleri; birim hücrenin belirlenmesi, yönelim matrisinin bulunması ve veri toplama işlemlerinin nasıl yapılacağını belirten parametrelerdir. Veri toplama işlemi RIGAKU – MSC (Molecular Structure Corporation) CTR⁽¹⁰⁾ program[,] yard^{,m}, ile yap[,]lmaktad^{,r}. Bu parametrelerden önemlileri kısaca aşağıda verilmiştir.

2.4.3.1. Tarama Açıları ve Limit Değerleri

Dört-Eksenli Euler geometrisine sahip difraktometreler için bu açılar sırasıyla ω , θ , χ ve ϕ açılarıdır. Bu açıların sınırlarının belirlenmesi veri toplama öncesi birim hücre parametrelerinin ve yönelim matrisinin belirlenmesinde büyük önem taşımaktadır. Burada kristalden gelecek en **şiddetli ve dar** yansımalarının oluşabilecekleri 20 açısının sınırlarının

bilinmesi, hem zaman kazand[,]r[,]r hem de daha sonra birim hücre parametrelerinin ve yönelim matrisinin daha incelikli olarak belirlenmesinde kullan[,]labilir.

Yansıma tarama çeşidine göre verilen açı limitleri, veri toplamanın gidişatını değiştirebilir. Uygun değerler verilmez ise elde edilen sonuçlar yetersiz veya ölçüm yarım kalabilir. Mesela verilen 20 açısının sınırları arasında yeteri kadar şiddetli ve dar yansımalar elde edilemez ise birim hücre parametreleri yanlış hesaplanabilir. Kristalin iç yapısı karmaşık ise 20 tarama aralığı geniş verilmeli, aynı yaklaşım ile , iç yapısı basit ise de 20 tarama aralığı dar verilmelidir ⁽⁹⁾.

Sonuç olarak; birim hücre parametrelerinin ve yönelim matrisinin belirlenmesi işlemleri veri toplamadan sonraki aşamaların duyarlılığını etkilediğinden, tarama açıları sınırları dikkatli bir şekilde incelenmelidir.

2.4.3.2. Veri Toplama Hyzy

Veri toplama h·z· önemli parametrelerden birisidir. H·z olarak tanımladığımız büyüklük, örnek kristalinin belirlenen (*hkl*) düzleminde durma süresini gösterir. Kristal üzerine gönderilen X-lşınları, düzlem üzerinde ne kadar uzun kal·rsa, sayaç bu düzlemden yans·yan X-lşınlarının şiddetini yüksek ölçer. Bu h·z, kristal yap·lar·n·n çözümünde kullan·lan (*hkl*) düzlemlerinden yans·yan X-lşınlarının şiddetlerinin büyüklüklerini ve say·lar·n· etkiler⁽⁹⁾. Ölçüm uygun h·zda yap·lmaz ise, toplanan verilerdeki

şiddetlerin değerleri düşük ve yapı çözümünde kullanılacak olan şiddetlerin say[,]s[,] az olur.

2.4.3.3. Omega (w) Tarama Aralığı

Tarama aralığı parametresi olan ω, kristalden yansıyan şiddetlerin maksimumlarının tanımlanmasında kullanılır. Birim hücre parametrelerinin ve (*hkl*) düzlemlerinin sınırlarının belirlenmesi için bulunması gereken şiddetlerin merkezlenmesinde verilen ω tarama aralığı önemli bir yer tutmaktadır. Verilen aralık olması gerektiğinden daha büyük olursa şiddetin FWH (Full Width at half Height) (Yarı yükseklikte tam genişlik) değerinin geniş olmasına sebep olur. Bu da birim hücre parametreleri üzerindeki hata oranını artırır⁽⁹⁾.

2.4.3.4. Maksimum Şiddet Tarama Sayısı

Kristalin, birim hücre parametrelerinin ve yönelim matrisinin belirlenmesinde kullanılacak olan bu değer, verilen tarama açısı aralıklarında kaç adet maksimum şiddet bulunduğunu göstermektedir. Burada belirtilecek miktardaki yansıma şiddeti, birim hücre parametrelerinin ve yönelim matrisinin bulunmasında kullanılacaktır. Bu yüzden verilen değer, örnek kristalinin iç yapısı ile doğrudan ilişkilidir. Yapının karmaşık veya büyük olmas[,] durumunda hesaplamalar[,]n yeterli ve duyarl[,] olması için, bu değerin yüksek girilmesi gerekmektedir⁽⁹⁾.

Sonuç olarak; veri toplamada etkin olan bu önemli dört parametre, kristal yap³ çözümünde kullan³lacaklard³r.

2.4.4. Veri Toplama İşleminin Basamaklar

Numune kristalin ölçüme hazırlanmasından sonra, yukarıda belirttiğimiz ölçme öncesi parametreler belirlenir. X-Işınları tüpünden gelen ışınım toplayıcı – odaklayıcı ve monokromatörden çıktıktan sonra gonyometre başlığına yerleştirilen merkezlenmiş (odaklanmış) numune kristalin üzerine düşürülür⁽⁹⁾. Bundan sonra ölçme başlamış olur. Ve sırasıyla aşağıdaki basamaklar takip edilir.

2.4.4.1. Tarama (SEARCH)

Tarama basamağı veri toplamanın ilk basamağıdır. Bu basamağın amacı, numune kristalin birim hücre parametrelerinin ham olarak hesaplanması ve yönelim matrisinin (orientation matrix) çıkarılmasıdır. Bu basamakta elde edilecek olan parametrelerin, ölçümün diğer basamaklarını da etkilediğinden, dikkatli ve hassas olarak yürütülmelidir⁽⁹⁾.

Olçme öncesi belirlenen ω (omega), 2 θ (iki theta), χ (csi) ve ϕ (phi) tarama açısı aralıkları doğrultusunda numune kristal dönmeye başlar. Gönderilen X-Işınları, numune kristalden **Bragg Yasas**, *na* uygun şekilde yans, Yans, Yans, dedektör yard, m, ile toplan, Toplanan yans, malar ters uzayda tanımlanmıştır⁽⁹⁾.

Bu basamakta elde edilen değerleri, aşağıdaki çıktı sonuçları ile birlikte detaylı bir şekilde inceleyelim.

Çizelge 2.2. Tarama Basamağı

```
......
       EEEE AA RRR CCC
E A A R R C
EEE AAAA RRR C
E A A R R C
    SSS
   s
                              Н
                                 н
   SS
                              нннн
                              н н
   SSS
        EEEE
             A A
                  R
                      R CCC H H
                   *****
Start/restart of peak search for 25 reflections...
                                            25-MAY-99 23:04:08
Search limits: 2-theta 22.00 to 44.00
chi -20.00 to 70.00
phi -90.00 to 90.00
ZIGZAG search will be used
```

Maksimum şiddet tarama adedi, çizelge 2.2'de görüldüğü gibi 25'dir. Yani 25 adet yansıma, verilen Tarama açıları aralıklarında (Search Limits) birim hücre parametrelerinin ve yönelim matrisinin bulunmasında kullanılmaktadır. Son satırda yazılı olan "*ZIGZAG search will be used*" tarama yöntemini göstermektedir. Bu yöntemde, belirtilen 2θ açısı aralığının alt ve üst sınırlarından değerler alınarak işlem yapılmaktadır⁽⁹⁾.

Bulunan ilk maksimum şiddetinin parametreleri Çizelge 2.3'de verilmektedir. Soldan sağa doğru sırasıyla, şiddet numarasını, 20 değerini, ω değerini, χ değerini, ϕ değerini, eğrinin (peak) merkezindeki şiddetinin saniye başına sayısını (şiddet değerini), yansımanın geldiği düzlemin difraktometreye göre x konumunu, y konumunu ve z konumunu göstermektedir.

Çizelge 2.3. Tarama Basamağı (Devam)

1 : 21.660) 11.100	-18.220 -32.90	0 2035 .423031	32707036	51653174		
Profile of	a peak f	ound during SEA	ARCH				
	-						
The profile	e is cent	ered on:					
2theta =	21.660	omega =	11.100 chi = -1	.8.220 ph	ni = -32.900		
Scan type i	s omega			1			
Step time (sec.) is	.5					
beep criic (
Integrated	intensit	via 1200	13 (110)				
Full width	at half	height = 30)3 degrees omega				
Deak offect	0	1019nc = .50	mega				
Dook width	- 11	00 degrees (mega				
Full ccale	for the	nlot - 994	gounts/step or	1099	000		
Full Scale	tor the	pioc =	counts/step of	1900.	срь		
		v 0.	F.0.%		1008		
omega c	/step u	18	50%		100%		
10 100	76 +	*	+++++	+-	+		
10.100	/0. :						
10.150	101. :	÷					
10.200	100. :						
10.250	66. :	^					
10.300	102. :	<u>.</u>					
10.350	92. :	*					
10.400	94. :	*					
10.450	101. :	*					
10.500	96. :	* <bkg< td=""><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></bkg<>					
10.550	121. :	*					
10.600	119. :	*					
10.650	155. :	*					
10.700	154. :	*					
10.750	171. :	*					
10.800	235. :	*					
10.850	294. :		*				
10.900	345. :		*				
10.950	472. :		*				
11.000	753. :			*			
11.050	911. :				*		
11.100	994. :	CEN>					
11.150	919. :				*		
11.200	762. :						
11.250	588. :			*			
11.300	328. :		*				
11.350	177. :	*					
11.400	135. :	*					
11.450	121. :	*					
11.500	133. :	*					
11.550	121. :	*					
11.600	116. :	* <bkg< td=""><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></bkg<>					
11.650	102. :	*					
11.700	104. :	*					
11.750	106. :	*					
11.800	95. :	*					
11.850	77. :	*					
11.900	90. :	*					
11.950	97. :	*					
12.000	94. :	*					
12.050	91. :	*					
12.100	97. :	*					
	+		+	+-	+		

Bulunan yansıma şiddeti daha sonra merkezlendirilmektedir. Bunun için, maksimum şiddetin bulunduğu 20 açısı sabit tutularak, verilen omega tarama genişliği kadar omega açısı taranmakta ve her omega değeri için şiddet ölçülüp Çizelge 2.3'deki eğri bulunmaktadır. Bulunan ilk 10 veya 15 maksimum şiddetten sonra, "İntermediate Search List Indexing" başlığı altında bu ilk 10-15 değeri kullanarak yönelim matrisini ve birim hücre parametreleri hesaplanmaktadır⁽⁹⁾ (Çizelge 2.4).

Çizelge 2.4. Tarama Basamağı (Devam)

Intermedi	ate sear	ch list i	ndexing					
Orientati .04634 01508 00118	on matri 98 –.00 95 –.00 75 –.05	x: 39347 . 51775 . 35732	0323410 1013185 0104283					
1 : 2 : 3 : 4 : 5 : 6 : 7 : 8 : 9 : 10 :	10.09 10.11 11.13 10.13 2.91 1.92 1.91 .90 92 11.09	3.06 3.08 3.10 -10.13 -9.10 -10.12 -10.13 2.11 2.06	-1.01 01 .99 2.00 01 .99 .99 5.02 -1.01					
11 : 12 :	10.07 9.07	2.04 2.04	-2.01 -2.01					
Orientati .04664 01533 00139	on matri 0600 6600 3105	x: 34173 . 53383 . 43751	0329458 1013853 0113898					
Lattice p 20.35	arameter 95 18	s and err .2674	ors: 9.3276	89.663	89.973	89.962	3469.00	
.00	31	.0036	.0017	.019	.017	.014	1.07	
s	igma		XYZ(obs)			XYZ(calc)		
$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$.374 .707 .522 .410 .306 .596 .181 .635 .351 .782 .886 .498	.423031 .456232 .535782 .521665 .174116 .157038 .160420 .113686 .111533 .473353 .393765 .347338	270704 169537 083460 .033200 .007290 .118838 .124085 .139458 .511736 280640 366693 351401	165317 176950 189771 199710 .539594 .475059 .529528 .531134 164534 164534 102852 100111 098813	.423209 .456154 .535741 .522046 .174095 .156983 .160400 .113759 .111254 .473266 .393680 .347039	270766 169381 083332 .03389 .007373 .118757 .124095 .139432 .511587 280765 366813 351477	165667 177057 189840 199836 .539572 .475200 .529575 .530969 164306 112685 099902 098509	
1 : 2 : 3 : 4 : 5 : 6 : 7 : 8 : 9 : 10 : 11 : 12 :	10.00 10.00 11.00 9.99 3.00 2.00 2.00 1.00 -1.00 11.00 10.00 9.01	$\begin{array}{c} 2.99\\ 3.00\\ 3.00\\ -0.00\\ -9.00\\ -10.00\\ -10.00\\ 2.00\\ 2.00\\ 2.00\\ 2.01\end{array}$	-1.00 .00 1.00 2.00 .00 1.00 1.00 1.00 5.00 -1.00 -2.00					

Bu şekilde daha önceden belirlenen sayı kadar (*Maksimum Şiddet Tarama Adedi*) şiddet maksimumları bulunur. Bu basamağın sonunda, bulunan 25 adet maksimum şiddetin hepsi, "Peak Search Results " başlığı altında sıralanır. Bu sıralamanın sonunda, yansıma şiddetlerinin ortalaması da belirtilir⁽⁹⁾ (Çizelge 2.5).

Çizelge 2.5. Tarama Basamağı (Devam)

Peak s	earch re	sults:										
	2Tetha	Omega	Chi	Phi	Intensity	x	У	Z				
1 :	21.660	11.100	-18.220	-32.900	2035	.4230313	2707036	1653174				
2 :	21.210	11.070	-19.980	-20.880	7590	.4562318	1695371	1769503				
3 :	23.560	11.125	-19.290	-8.160	2416	.5357820	0834602	1897708				
4 :	22.940	11.110	-20.910	4.040	3017	.5216649	.0333197	1997104				
5 :	23.250	11.065	72.110	4.220	3634	.1741159	.0072903	.5395944				
6 :	21.060	11.080	67.490	35.680	1882	.1570382	.1188375	.4750588				
7 :	23.250	11.075	69.050	39.260	2598	.1604200	.1240855	.5295280				
8 :	22.990	11.095	71.290	52.060	2931	.1136857	.1394581	.5311344				
9 :	22.500	11.140	-17.440	77.820	7345	.1115326	.5117365	1645345				
10 :	23.030	10.905	-11.590	-30.040	6011	.4733530	2806397	1128520				
11 :	22.430	10.860	-10.540	-42.600	1646	.3937654	3666926	1001112				
12 :	20.630	10.910	-11.310	-45.940	10209	.3473378	3514015	0988134				
13 :	22.870	10.905	-9.020	-54.700	2437	.3141714	4526507	0874625				
14 :	20.340	10.885	66.430	-75.920	8945	.0543449	1911897	.4553796				
15 :	20.820	11.015	63.130	-65.260	1939	.1010465	2064586	.4535432				
16 :	22.190	10.920	60.650	19.700	4395	.2504426	.0879146	.4720070				
17 :	20.830	11.100	54.080	-87.700	2425	.0180527	2979297	.4119402				
18 :	23.030	11.045	55.830	-76.680	1762	.0682024	3080679	.4647579				
19 :	21.820	11.090	-7.800	-74.620	5474	.1415612	5083274	0722815				
20 :	23.010	11.075	-7.540	-69.780	2592	.1883519	5235615	0736460				
21 :	21.300	11.080	-9.560	-58.940	6199	.2679240	4372797	0863683				
22 :	22.330	10.935	-5.650	82.680	2569	.0712567	.5375412	0536448				
23 :	21.970	10.930	-6.040	72.080	3805	.1645611	.5072106	0564220				
24 :	22.330	10.905	-6.250	61.860	2669	.2576358	.4764564	0593199				
25 :	21.310	10.890	-5.950	37.120	3200	.4113434	.3139986	0539336				
Averag	le reflec	tion in	tensity :	ıs 398	9 counts							

Tarama basamağı, daha önceden belirtilen, Maksimum Şiddet Tarama sayısı kadar şiddet bulduktan sonra (veya baz) durumlarda verilen aç) aralıklarında yapılan tarama sonucunda yeteri kadar şiddet elde edilemeyebilir. Bu durumda elde edilen şiddetler üzerinden işlemler sürdürülür. Tabii ki bu durum birim hücre parametrelerindeki standart sapmay) arttyry.) tarama açılar) limitlerine ulaştığında sona erer (Çizelge 2.5).

2.4.4.2. İndisleme (INDEX)

Bu aşamada maksimum şiddet eğrilerinden birim hücre örgü parametreleri hesaplanır. Birim hücre parametrelerini hesaplamak için hepsi aynı düzlem içerisinde olmayan üç vektör kullanılır ve geri kalan yansımalar işaretlenir. Birim hücre parametreleri en küçük kareler metodu ile inceltilir. İlk olarak, yönelim matrisi verilir. Bunu, ilk matrise bağlı bütün yansımalar için indis listesi takip eder⁽⁹⁾. Diğer bütün yansımalar, yeni matrisi hesaplamaya

dahil edilir. Sonuçta yeni yönelim matrisi ve birim hücre parametreleri standart hatalar[,] ile birlikte yazılır⁽⁹⁾ (Çizelge 2.6).

Çizelge 2.6. Indisleme Basamağı

*******	*******	********										
III N N DDD EEEE X I NN N D D E XX I N N D D EEE X I N NN D D EEE X II N NN D D E XX III N N DDD EEEE X	x											

***** ***** The project directory is: C:\RIGAKU\MASTER\AFC7S\TZ49B ***** tz49b *****												
Last updated: 1 Jul 93												
Indexing:	26-MA	AY-99 00:35:44										
Orientation matrix: .0462255 .00389090325371 0150474 .00529631009177 0011678 .0534014 .0109657												
$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$												
0014033 .0543779 .0113210												
20.3597 18.2675 9.3260 .0032 .0034 .0013	89.652 90.043 90. .013 .012 .	019 3468.46 014 .97										

Bunlara ek olarak, difraktometre koordinatlar[,] (x,y,z) herbir yans[,]ma için hesaplanır ve deneyden elde edilen değerler ile karşılaştırılır. Son matris kullan[,]larak hesaplanan yans[,]ma indisleri s[,]ralan[,]r (Çizelge 2.7).

Çizelge 2.7. Indisleme Basamağı (Devam)

sigma		XYZ(obs)			XYZ(calc	:)			
1 :	1.446	.423031	270704	165317	.423291	270693	165846		
2 :	.848	.456232	169537	176950	.456205	169270	177167		
3 :	.755	.535782	083460	189771	.535760	083178	189891		
4 :	1.128	.521665	.033320	199710	.522033	.033577	199809		
5 :	.495	.174116	.007290	.539594	.173951	.007177	.539569		
6 :	.928	.157038	.118838	.475059	.156821	.118615	.475273		
7 :	.682	.160420	.124085	.529528	.160224	.123932	.529651		
8 :	.575	.113686	.139458	.531134	.113583	.139264	.531055		
9 :	1.747	.111533	.511736	164534	.111123	.511813	163957		
10 :	.178	.473353	280640	112852	.473335	280707	112871		
11 :	.277	.393765	366693	100111	.393780	366799	100147		
12 :	.543	.347338	351401	098813	.347138	351467	098744		
13 :	.609	.314171	452651	087462	.314224	452890	087423		
14 :	1.608	.054345	191190	.455380	.054676	190972	.454858		
15 :	.796	.101047	206459	.453543	.101318	206304	.453455		
16 :	1.405	.250443	.087915	.472007	.250104	.087951	.472467		
17 :	.984	.018053	297930	.411940	.018360	297712	.411801		
18 :	.973	.068202	308068	.464758	.068404	307727	.464776		
19 :	1.049	.141561	508327	072282	.141386	508318	071892		
20 :	1.193	.188352	523561	073646	.188028	523650	073295		
21 :	1.3/9	.26/924	43/280	086368	.26/583	43/558	086019		
22 :	.699	.0/125/	.53/541	053645	.0/128/	.53///9	053/98		
23 .	.506	.104501	.50/211	056422	.164570	.507116	056605		
24 :	.5/8	.25/636	.4/6456	059320	. 25 / 853	.4/6452	059411		
25 :	1.002	.411343	.313999	053934	.411504	.313/02	053/04		
1 :	9,99	-2.99	1.00						
2 :	10.00	-3.00	.00						
3 :	11.00	-3.00	-1.00						
4 :	9.99	-3.00	-2.00						
5 :	3.00	10.00	.00						
6 :	2.00	9.00	-1.00						
7 :	2.00	10.00	-1.00						
8 :	1.00	10.00	-1.00						
9 :	99	-2.01	-5.00						
10 :	11.00	-2.00	1.00						
11 :	10.00	-2.00	2.00						
12 :	9.00	-2.00	2.00						
13 :	9.00	-2.00	3.00						
14 :	1.99	8.01	2.00						
15 :	3.00	8.00	2.00						
16 :	4.01	8.99	-1.00						
17 :	2.00	7.00	3.00						
18 :	3.00	8.00	3.00						
19 :	6.00	-2.01	4.00						
20 :	7.01	-2.01	4.00						
21 :	8.01	-2.01	3.00						
22 :	-2.00	.00	-5.00						
23 :	.00	.00	-5.00						
24 :	2.00	.00	-5.00						
25 :	6.00	.00	-4.00						

2.4.4.3. Birim Hücrenin Elde Edilmesi (DELAUNAY – Unit Cell Reduction)

İlkel birim hücre bir önceki basamakta (Indisleme) hesapland ktan sonra, bu basamakta uygun indirgenme yapılır. Bu basamağın amacı, indirgenmiş birim hücreyi hesaplamak ve *Bravais Örgü* yü hesaplamakt . Bu basamakta, başlangıç birim hücre parametreleri, dönüşüm matrisi ile dönüştürülür. Dönüştürülmüş birim hücrenin Laue grubu bir sonraki aşamada hesaplanacak olan Laue grubu ile uyuşmaz ise, ters dönüşüm matrisi ile başlangıç hücre parametrelerine dönülür. Bu basamağın sonunda dönüştürülmüş yansıma indisleri, dönüştürülmüş birim hücre parametreleri ve yeni yönelim matrisi yer al r⁽⁹⁾ (Çizelge 2.8).

Çizelge 2.8. Birim Hücre İndirgenme Basamağı

 EEEE
 L
 AA
 U
 U
 N
 N
 AA

 E
 L
 A
 U
 U
 NN
 N
 A

 E
 L
 A
 U
 U
 NN
 N
 A

 E
 L
 AAAA
 U
 U
 N
 N
 AAAA

 E
 L
 A
 U
 U
 N
 N
 A

 E
 L
 A
 U
 U
 N
 N
 A

 E
 L
 A
 U
 U
 N
 N
 A
 АА Ү АА ҮҮ DDD Y DD D D Y D D Y Y DDD ******* Delaunay reduction by TRACER-II. Starting cell is: 90.043 90.019 .012 20.3597 18.2675 .0032 .0034
 18.2675
 9.3260
 89.652
 90.043

 .0034
 .0013
 .013
 .012
 3468.4 A DEL value of .53 has been calculated based on the cell Final cell is Monoclinic (Primitive) The matrix used to transform the starting cell is: .00 .00 -1.00 -1.00 .00 .00 .00 1.00 .00 The back transform matrix is: .00 -1.00 .00 .00 .00 1.00 -1.00 .00 .00 -1 00 This cell is the suggested unit cell of highest symmetry based on DEL = . 53 Cell parameters of transformed cell: 9.3260 20.3597 18.2675 89.981 90.348 90.043 3468.4 1 : -1.00 -9.99 -2.99 .00 -10.00 -3.00 1.00 -11.00 -3.00 2.00 -9.99 -3.00 2 3: 4 5 1.00 6 7 : 8 9 10 : 5.00 .99 -1.00 -11.00 -2.00 -10.00 -2.01 : -2.00 -2.00 11 : -2.00 -9.00 -9.00 -1.99 12 -2.00 : 13 14 15 . -3.00 -2.00 -2.00 8.01 -3.00 -4.01 -2.00 -2.00 8.00 16 17 1.00 8.99 -2.00 -3.00 8.00 -6.00 -2.01 -7.01 -2.01 9.01 -2.01 .00 -3.00 : -3.00 -4.00 -4.00 18 19 20 . -3.00 21 .00 22 : 5.00 5.00 2.00 5.00 .00 5.00 -2.00 4.00 -6.00 23 24 : .00 25 : Orientation matrix: .0329140 -.0466413 .1014231 .0153318 .0034027 .0053172 .0014033 .0113210 Lattice parameters and errors: 9.3260 20.3597 18.2675 89.981 90.043 90.348 3468.46 .0013 .0032 0034 .014 .013 .012 97

2.4.4.4. Laue Simetri Hesaplama (LAUE)

Bu basamakta, birim hücrenin metrik simetrisinden ç/kart/lan Laue şiddet simetrisi inşaa edilir. Bu işlem için indislerin eş yansımalarından faydalanılır. İlk önce bu indislerin şiddetleri ölçülür ve daha sonra bu şiddetlerden istatistiksel olarak uyumluluk hesaplanır. Bu basamağın sonunda numune kristalin Laue grubu, kristal sistemi ve Bravais örgüsü elde edilir⁽⁹⁾.

2.4.4.5. Limitler – Veri Toplama Parametrelerinin Belirlenmesi (LIMITS)

Bu basamağın amacı, veri toplama parametrelerinin belirlenmesidir. Bu aşamada belirlenecek parametreler sayesinde veri toplama işlemi yürütülür. Şimdi bu parametreleri inceleyelim. Ilk parametre *Standart Yansıma* dır. Bu yansımalar, tarama işlemi sırasında bulunan yansımalar arasından, şiddeti en yüksek ve aynı zamanda en iyi dağılıma sahip olan üç yansımadır. Fakat, uzaysal olarak iyi bir χ dağılımı elde edilemez ise, seçim sadece en şiddetli olanları arasından yapılır. Bir diğer parametre ise, veri toplanacak sınırlardır. Bu sınırlar deneysel olarak hesaplanmış Laue grubuna bağlı olarak seçilirler⁽⁹⁾ (Çizelge 2.9).

Çizelge 2.9. Limitler-Veri Toplama Parametrelerinin Belirlenmesi

Basamağı

***** M M III TTTTT S MM MM I T S M M M I T S L III SSS L I I L SS L I M M I T LLLL III M M III T S SSS ***** Poor chi range in the strong peaks Standards were chosen by intensity only Standards are: h k 1 --- --- ----2 -9 -2 -2 -2 8 # 1: -2 -2 0 -10 2: 3: -3 Data collection index limits have been set based on the Laue group Data to collect in each shell is as follows: Shell # 1: 2-theta limits 4.00 40.00 # reflections d-space 10.1825 1.0390 3620 Shell # 2: 2-theta limits 40.00 45.00 # reflections 1391 d-space 1.0390 .9286 Shell # 3: 2-theta limits 45.00 50.00 # reflections 1698 d-space .9286 .8409 Shell # 4: 2-theta limits 50.00 55.00 # reflections 1976 d-space .8409 .7696 Total number of reflections to collect is 8685

2.4.4.6. Birim Hücre Parametrelerinin Hesaplamas[,] (PRECELL – Pre High Angle Cell)

Bu aşamanın amacı, veri toplamaya geçmeden, yüksek açılardaki (Tarama Basamağındakilere göre) yansımalardan faydalanarak, birim hücre parametrelerini ve yönelim matrisini hesaplamaktır. Bunun için, daha önceden belirlenmiş açılarda şiddetli yansımalar taranır ve bu yansımalar kullanılarak, en küçük kareler metodu ile birim hücre parametreleri tekrar inceltilir ve yeniden yönelim matrisi hesaplanır⁽⁹⁾.

2.4.4.7. Parametre Listesi (OUT – Parameter Listing)

Bu aşamada, veri toplama öncesi elde edilen deneysel ve diğer parametrelerin tamam[,] listelenmektedir. Bu parametrelerden bir k[,]sm[,], daha önceden belirlenen ve sadece bilgi vermek amacıyla tekrar yazılmıştır (Çizelge 2.10). Bunlar; kristalin rengi, dış fiziki yap[,]s[,] (morfolojisi), yerleştirilme biçimi, kimyasal kapalı formülü ve ortamın sıcaklığıdır (Çizelge 2.10).

Çizelge 2.10. Parametre Listesi

	UUU UU UU UU UU	TTT T T T T									
******	*****	*****	*****	*******	*******	* * * * * * * * * * * * *					
*** Store Project t	d paramete itle: tz49	rs listed on 20 b	5-MAY-99 at	03:28:33 **	*						
Crystal c m m t	olor: orphology: ount: emperature	light blue prism glass fiber : 20.0									
The chemi	cal formul	a is:	0	01		731					
27.00	H 10.00	2.00	2.00	4.00	1.00	1.00					

Verilen bu parametrelerin yanısıra, deneysel olarak elde edilmiş diğer parametreler de yer al^yr (Çizelge 2.10). Bunlar daha önceki aşamalarda bulunmuş olan birim hücre parametreleri, standart sapmaları ve yönelim matrisidir (Çizelge 2.11).

Çizelge 2.11.	Parametre	Listesi	(Devam)
---------------	-----------	---------	---------

Cell paramete	ers and erro	rs:						
9.3220	20.3587	18.2660	89.993	90.336	89.953	3466.55		
.0032	.0067	.0023	.021	.020	.028	1.71		
Orientation I	Matrix:							
.0328013	0466789	.0035105						
.1015328	.0152087	.0051471						
0110917	.0015670	.0543917						

Dalgaboyu, filitre faktörü ve monokromatörün 20 aç³, veri toplama tipi ve veri toplama hızı değerleri de belirtilir (Çizelge 2.12).

Çizelge 2.12. Parametre Listesi (Devam)

```
Wavelength = .710730
Attenuator Factors (0-3) = 1.000 8.210 8.210
Monochromator angle (2-theta) = 12.10
Data collected with 2theta-omega scans (no profile)
Data collection speed = 4.000 degrees/minute
```

Veri toplama esnasında, kristalin iç simetrisine bağlı olarak bazı konumlardan (özel hkl düzlemlerinden) yansıma gelmez. Bu sönümler, *sistematik sönümler* olarak bilinirler. Bu sönümler bu aşamada listelenmişlerdir (Çizelge 2.13).

Yansıma şiddetleri yapı faktörünün genliği, F cinsinden toplanır. Bunların standart sapmaları $\sigma(F)$ hesaplanarak yazılır. Veri toplama esnasında bazı yansımalar *gözlenemeyen* (unobserved) diye adlandırılırlar. Bu yansımaların *gözlenemeyen* diye adlandırılması F<n $\sigma(F)$ eşitsizliği sağlandığında gerçekleşir. Buradaki *n* , "yapı faktörünün gözlenemeyen veri tanımlama katsayısı" olarak bilinir. Bunun anlamı, F<6 $\sigma(F)$ dır, (buda I<3 $\sigma(I)$ değerine eşittir. Bu , toplanan gözlenebilir verilerin 3 $\sigma(I)$ ' dan büyük olduğunu gösterir. Bu çeşit kristal yapıların çoğunlukla yayınlandığı ACTA CRYSTALOGRAPHICA C dergisinde bu değer 2 veya 3 olarak alınmaktadır.) (Çizelge 2.13).

Çizelge 2.13. Parametre Listesi (Devam)

Numune kristalden yansıyan x-ışınları veri toplanma aşamasında, daha önceki bölümlerde bahsettiğimiz gibi; kontrol edilmelidir. Bu deneysel olarak, önceden belirlenen 3 adet standart yansıma ile yapılır. Üç adet standart yansımanın ölçüm sırasında belirli aralıklarla (ölçüm frekansı) şiddetlerinin ölçümü yapılır ve ilk ölçüm değeri ile karşılaştırılır ⁽⁹⁾ (Çizelge 2.14).

Çizelge 2.14. Parametre Listesi (Devam)

```
Standards:

Frequency of measurement = 150

Number of standards = 3

H K L

1 : -2 -9 -2

2 : -2 -2 8

3 : 0 -10 -3
```

Yukarıda belirtilen ölçüm frekansı sonrası (burada 150 yansımada standart ölçümler tekrar edilir), tekrar ölçülen standart yansımalardaki açısal (konum) değişmeleri belirli değerlerin üzerinde ise, numune kristalin konumunda kayma olduğunu veya kristalin bozulmaya başladığını anlayabiliriz. Herhangibir kayma sözkonusu ise, yeniden yönlendirilmesi (reorientation) gerekmektedir⁽⁹⁾ (Çizelge 2.15).

Çizelge 2.15. Parametre Listesi (Devam)

Reorientation if error greater than to	lerance
Reorientation: Omega tolerance	.200
Chi tolerance (2t=30)	.309
Data continuation	Backup to preceding block

Bu parametrelerin belirtilmesinden sonra asıl aşama olan Veri Toplama Basamağına geçilir.

2.4.4.8. Veri Toplama (COLLECT – Data Collection)

Bu aşamaya gelinceye kadar numune kristalin, ölçüm öncesi bütün parametreleri belirlenmiştir. Veri toplama işlemi ilk önce *Standart Yansımalar* dan başlar. Üç adet standart yansımanın şiddetleri ölçülür. Elde edilen ölçümler soldan sağa doğru sırasıyla, Yansıma Çeşidini (0=Standart Yansıma, 1=Genel Yansıma, 2=Gözlenemeyen Yansıma ve 3=Asimetrik Geri Yansıma), Yansıma Sayısını, h,k ve l indislerini, Yapı Faktörü Genliğini (F), Yapı Genliğinin Standart Sapmasını (σ (F)), Attenuator Numarasını, Toplam Tarama Adedini, Ham Peak Sayımını (şiddetini), 1.Arka Plan Sayımını(şiddetini), 2. Arka Plan Sayımını, Toplam (X-Işınına) Maruz Kalma Zamanı, Tarama İçin ψ Değerini, 2 θ Açı Değerini, ω Açı Değerini , χ Açı Değerini, ϕ Açı Değerini, Veri Toplama Hızını (ω ⁰/dakika), Şiddetin Ölçüm Süresini (x 100 saniye), Arka Plan ölçüm Süresini (x 100 saniye) ve Basamak Sayısını göstermektedir⁽⁹⁾.

Standart Sapmaların ölçülmesinden sonra, şiddetlerin ilk değerine göre yüzde değişimleri verilir. Bu yüzde değişimlerden kristalin hava veya Xlşınları ile bozulup bozulmadığını, aynı zamanda kristalin konumunun değişip değişmediğini anlıyabiliriz. IUCr kriterlerine göre, bu yüzde değişimlerin ortalaması yaklaşık olarak %0 - %7 aras[,] kabul edilebilir niteliktedir(Çizelge 2.16).

Çizelge 2.16. Veri Toplama Basamağı

CCC	00	L	L	EEEE	CCC	TTT	TT										
С	0 0	L	L	Е	С	т											
С	0 0	L	L	EEE	С	т											
С	0 0	L	L	Е	С	т											
CCC	00	LLLL	LLLL	EEEE	CCC	т											
******	* * * * * * *	* * * * * * *	* * * * * * *	* * * * * * * *	******	****	******	* * * * *	* * * * *	****	****	****					
A new dat	a file 1	has bee	n creat	ed													
Data coll	ection :	speed =	4														
Shell num	ber	=	0														
Starting	indices	=	0	0 0													
Start/rest	ert of dat	a collec	tion				26_MAV_00	a n	3 . 28 . 4	6							
Start/resta	ite of dat	a correc					20 MAI 9.		5.20.4	0							
N -#-	h k l	L F(obs) sig-F	AR p	eak bgl	bg2	time	psi	2theta	omeg	ja d	chi	phi	sp pkt	bgt	#steps	
0 1 -	2 -9 -2	2 47.8	.11	0 1 49	527 196	153	.02	.00	20.62	10.3	1 -11	.54 -45	5.23	4 2692	650	0	
			del-	omega=	05(.2	20)	del-chi=	= .	04(.	44)				4 0500	65.0	0	
0 2 -	-2 -2 8	43.5	del-	0 I 41 omega-	- 01/ 1	201	.04 del_chi-	- 00	20.32	10.1 45)	.0 00	. 21 - /3	5.81	4 2692	650	U	
0 3	0 -10 -3	3 40.7	'5 .11	0 1 35	060 180	154	.06	.00	21.21	10.6	1 -20	.20 -20	0.16	4 2700	650	0	
			del-	omega=	02(20)	del-chi=	= .	03(.	43)							
Intensity	contro	l refle	ction(s)													
% magnitu	de rela	tive to	the in	itial r	neasurem	nent:											
100.00	100.00	100.00															
del-omeg	ra=	05(.	20)	del-	chi=	.04	(.44))									

Bunlar yan yan yan yan (m) ve chi(χ) açılar için hesaplanan ile ölçülen arasındaki sapma (hata) gösterilmektedir. Parantez içerisinde verilen değerler maksimum tolerans değerleridir. Ölçüm esnasında, numune kristalde bir bozulma veya konumunda bir kayma olması durumunda sapma değerleri, tolerans değerlerini aşacak ve numune kristal yeniden yönlendirilecektir⁽⁹⁾ (Çizelge 2.16).

Standart Yans-malar-n ölçümünden sonra, yönelim matrisinin (orientation matrix) yardımıyla sınırları önceden belirlenmiş düzlemlere giderek, veri toplamaya devam eder(Çizelge 2.17).

Çizelge 2.17. Veri Toplama Basamağı (Devam)

N	-#-	h	k 1	F(obs)	sig-F A R	peak	bg1	bg2	time	psi 2	2theta	omega	chi phi	sp pkt bgt	#steps
2	4	0	0 -17	.00	.00 0 1	643	223	914	.07	.00	38.63	19.32	-83.47-124.30	4 2782 650	0
1	5	0	0 -16	9.21	.23 0 1	1390	116	90	.08	.00	36.27	18.14	-83.47-124.30	4 2767 650	0
2	6	0	0 -15	.00	.00 0 1	665	329	593	.09	.00	33.94	16.97	-83.47-124.30	4 2760 650	0
1	7	0	0 -14	12.00	.19 0 1	2404	117	121	.10	.00	31.61	15.81	-83.47-124.30	4 2745 650	0
2	8	0	0 -13	.00	.00 0 1	1371	2540	1122	.11	.00	29.30	14.65	-83.47-124.30	4 2737 650	0
1	9	0	0 -12	36.66	.13 0 1	21822	145	109	.12	.00	27.00	13.50	-83.47-124.30	4 2722 650	0
2	10	0	0 -11	.00	.00 0 1	2616	225	11782	.14	.00	24.71	12.35	-83.47-124.30	4 2715 650	0
1	11	0	0 -10	7.64	.22 0 2	2207	257	259	.16	.00	22.44	11.22	-83.47-124.30	4 5400 1300	0
2	12	0	0 -9	.00	.00 0 1	1483	3433	479	.17	.00	20.17	10.09	-83.47-124.30	4 2692 650	0

Önceden belirlenen adet kadar (IUCr kriterlerine göre 120 veya 150 adet) ölçümden sonra, o ana kadar ölçülen tüm yansımaların istatistik bilgisini verir. Bu bilgiler; Ölçülen Yansıma Sayısını, Ölçülen Yansımalardan Gözlenelilenleri, Gözlenemeyenleri ve Asimetrik olanları içerir. Ve sonra tekrar standart yansımalar ölçülür. Standart yansımalardaki ilk ölçüme göre yüzde değişimlerini hesaplar. Yüzde değişimler, önceden belirtilen toleranslardan büyük ise yeniden yönelim yapılır. En son olarak, ölçümün ne kadar sürdüğü (dakika), yansıma başına geçen süreyi (saniye), gözlenen yansımaların yüzde olarak oranını gösterir istatistiksel bilgiler verir (Çizelge 2.18).

Çizelge 2.18. Veri Toplama Basamağı (Devam)

 Data collection statistics:
 Measured Obsvd. ISO
 Weak 9
 Asym. 52
 9

 0
 154
 -2
 -9
 -2
 47.62
 .11
 0
 192
 17
 2.25
 .00
 20.62
 10.31
 -11.54
 -45.23
 4
 2692
 650
 0

 0
 155
 -2
 -2
 8
 43.04
 .11
 0
 140831
 202
 117
 2.27
 .00
 20.32
 10.16
 66.21
 -73.81
 4
 2692
 650
 0

 0
 155
 -2
 -2
 8
 43.04
 .11
 0
 13227
 .00
 20.32
 10.16
 66.21
 -73.81
 4
 2692
 650
 0

 0
 156
 0
 -10
 -3
 40.31
 .11
 0.1
 34270
 163
 145
 2.29
 .00
 21.21
 10.61
 -20.20
 -20.16
 4
 2700
 650
 0

 Intensity control reflection(s)
 #
 image: unit control reflection(s)
 #
 10
 61.7
 66.7
 66.7
 65.7

 <

Bu aşamanın sonunda, tekrar istatistiksel bilgiler verilir ve toplam kaç adet yansıma ölçüldüğünü gösterir. Ve standart yansımalar son olarak tekrar ölçülür ve değerlendirilir.

2.4.4.9. Soğurma Düzeltmesi (PSI - ψ Scan Measurment)

Bilindiği üzere, X-lşınlar[,] numune kristalinin içerisinden geçerken kvrınıma uğrar ve kristal içerisinden farklı yollar izleyerek dışarı çıkar. Bunun anlam[,] $I = I_0 e^{-\mu_l x}$ formülünden de anlaşılacağı üzere numunenin kalınlığı şiddette değişime sebep olur⁽⁹⁾. Dolay[,]syla bir soğurma düzeltme faktörünün hesaplanmas[,] gerektirir. Bu aşamanın amacı, soğurmanın kırınım şiddetlerine etkisini ölçmek ve soğurma düzeltme faktörünü hesaplamaktır. Bunun için, χ aç[,]s[,]n[,]n 90⁰ yakın değerlerde, değişik ψ değrerlerinde yansıma şiddetleri ölçülür. (değişik ψ değerleri için, X-lşınları kristal içerisinde farkl[,] yollar izler). Soğurma önemli derecede fazla ise, ölçülen şiddet değerleri, ψ değerleri ile sistematik değişiklik gösterecektir. Buna bağlı olarak, bu aşama sonunda istenen soğurma düzeltme faktörü hesaplanmaktad[,]r (Çizelge 2.19)





Çizelge 2.19 daki grafikten, soğurma düzeltme faktörünün yanısıra, önemli sonuçlar çıkartılabilir. Bilindiği üzere bu grafik, numune kristalin kendi ekseni etrafında 360[°] derece döndürülmesi ile elde edilmiş olup, her derece için ölçülen şiddet değerlerini göstermektedir. Şiddetteki değişimin sebebi, numune kristal kendi etrafında dönerken (ϕ phi açısı değiştirilerek) Xlşınlarının numune kristal içerisinden geçerken izlediği yolların değişmesidir. Kristal numune her 180[°] için yaklaşık olarak aynı değeri veriyor ise (bunun anlamı, her 180[°] sonunda, X-lşınları numune kristal içerisinden aynı yolu izliyor olmasıdır) bu ; kristalin mükemmel yerleştirildiğini, ölçüm esnasında herhangi bir kaymanın gerçekleşmediğini, toplayıcı-odaklayıcı seçiminin doğru yapıldığını veya yönelim matrisinin yeteri kadar duyarl[,] olarak hesaplandığını gösterir⁽⁹⁾.

2.5. X-IŞINI KIRINIM VERİLERİNE ETKİYEN GEOMETRİK VE FİZİKSEL ETKENLER VE HAM VERİLERİN İNDİRGENMESİ

Difraktometrede, X-lşınları, tek kristalden kırınıma uğrarken, çeşitli faktörlerden etkilenmektedir. Elde edilen şiddet verileri üzerinde kristalin geometrisinden, fiziksel özelliklerinden ve kullanılan X-lşınlarının yansıma açılarına bağlı olarak çeşitli düzeltme etkenleri uygulanmalıdır⁽⁶⁾.

Birim hücresinde N atom bulunan bir kristalde (hkl) indisli düzlemden yans-yan X-lşınlarının şiddeti:

$$I(hkl) = K.L.P.T.A. |F(hkl)|^{2}$$

ile verilir⁽¹¹⁾. Burada;

K: Ölçülen şiddet ve hesaplanan yapı faktörleri arasındaki orantı katsayisi

L: Lorentz etkisi

P: Kutuplanma etkisi

T: Debye-Waller s/cakl/k etkisi

A: Soğurma etkisi'dir.

Şiddet verileri üzerindeki bu etkenlerden Lile P geometrik etkenler ve T ile A fiziksel etkenler olarak gruplan, rlar.

2.5.1. Geometrik Etkenler ve Bunlar n Düzeltilmeleri

2.5.1.1. Lorentz Etkisi

Lorentz etkisi, ters örgü noktalarının yansıma küresinden geçiş süresi ile ilgili geometrik bir etkidir.

Bragg yansıma koşulunun sağlanabilmesi için, herhangi bir ters örgü noktasının yansıma küresi üzerinde bulunması gerekmektedir. Öte yandan, Bragg açısının değeri (20), yansıma düzleminin yansıma konumunda kalış süresini etkiler. Her (hkl) düzlemi için 20 açısı farklı olduğundan her yansıma düzlemi, yansıma konumunda farklı sürelerde kalmaktadır. Bu nedenle meydana gelecek şiddet faklılıklarının düzeltilmesi gerekir. Bu düzeltme katsayısı "Lorentz Etkisi" olarak bilinir ve değeri şiddet ölçme tekniğine bağlıdır⁽¹²⁾.

Bu deneyde kullan lan difraktometrede, gelen ve yans yan demetler ω eksenine diktir. Şiddet ölçümü esnasında kristal bu eksen etrafında döndürülür. Kristal sabit bir Ω aç val hvz ile hareket ederse, ω eksenine dik düzlemdeki P ters örgü noktas $|S| \Omega$ çizgisel hvz na sahiptir. Ters örgü noktasının yansıma küresinden geçiş hızı, ters örgü noktasının yansıma küresinin QP yarıçapı boyunca olan hız bileşeni ile verilir. P ters örgü noktası yans vma konumunda iken; $O\hat{Q}P = 2\theta$ ve $Q\hat{O}P = Q\hat{P}O = 90^\circ - \theta$ olur. Bu durumda yans ma küresi içinden geçen P ters örgü noktasının hvz $|S|\Omega.Cos \theta$

şeklini alır. Saçılma vektörünün büyüklüğü $|S| = (2Sin\theta)/\lambda$ olduğundan, P ters örgü noktas[,]n, h,z,;

$$\frac{2\Omega Sin\theta Cos\theta}{\lambda} = \frac{\Omega Sin2\theta}{\lambda}$$

ile verilir (Şekil 2.16).



Şekil 2.16. Dört-Eksen Difraktometresinde Lorentz Etkisi.

Gerçekte bir kristalden X-lşını saçılırken ters örgü noktası, ters örgü uzayında küçük bir hacim elemanı kaplar. Yansıma küresinden geçen ters örgü noktasının yansıma konumunda kalış süresi dolayısıyla da şiddet, ters örgü noktasının radyal hız bileşeni ile ters orantılıdır ($t \approx \frac{1}{|S|\Omega Cos\theta} = \frac{\lambda}{2\Omega Sin\theta Cos\theta}$). Bu durum; ölçülen şiddetin, $\frac{\lambda}{\Omega Sin2\theta}$ ile orantılı olduğunu gösterir. λ ve Ω bütün yansımalar için aynıdır ve veri toplanırken herhangi bir yansımanın ölçülen şiddeti $(Sin2\theta)^{-1}$ ile orantılıdır.

Lorentz etkisi kullanılan deneysel yönteme bağlıdır⁽¹³⁾. Örneğin, dörteksenli difraktometre teknikleri için,

$$L = \frac{1}{Sin2\theta}$$

olarak verilir.

Lorentz ve kutuplanma etkisi 0' ya bağlıdır. Bunlar genellikle 'Lorentz ve kutuplanma Etkisi" olarak birlikte isimlendirilir. Dört-Eksenli difraktometrede monokromatize edilmiş X-Işınları demeti ve saçılan demet ayn düzlemde ise L_p etkisi;

$$L_{p} = \frac{1 + \cos^{2} 2\theta_{m} \cos^{2} 2\theta}{(1 + \cos^{2} 2\theta_{m}) \sin 2\theta}$$
 olarak verilir

2.5.1.2. Kutuplanma Etkisi

Kutuplanma etkeni, X-lşının elektromagnetik bir dalga olmas nedeni ile ortaya ç kar. I₀ şiddetinde düzlemsel olarak kutuplanmış bir elektromagnetik teori dalganın serbest elektrondan saçılan şiddetinin, elektrondan R uzaklığındaki değeri, klasik elektrodinamik yardımı ile bulunabilir.

Dalga boyu λ olan ve A₀ genliğinde kutuplanmamış bir ışınım m kütleli e yüklü klasik bir serbest elektrondan saçıldığı zamanı R>> λ olmak üzere, elektrondan R uzaklığında saçılan ışınımın genliği;

$$A_{e} = \frac{A_{0}}{R} \frac{e^{2}}{mc^{2}} \left\{ \frac{1 + \cos^{2} 2\theta}{2} \right\}^{1/2}$$

şeklinde verilir. Bu eşitlikte c ışık h›z›, R kristal-sayaç uzaklığı ve 20 gelen ve saçılan demetler arasındaki açıdır.

 $\{1 + Cos^2 2\theta\}/2\}/2$ faktörü, π açısı ile gelen demetin fazı dışında, saçılan demetin Bragg yansıma açısına bağlı olarak kısmen kutuplandığını gösterir.

Burada *I*αA² olduğuna göre, bu kısmi kutuplanma, saçılan X-lşını demetinin şiddetinin azalmasına neden olur. Bir atom tarafından belirli bir doğrultuda saçılan ışının genliğinin aynı doğrultuda klasik serbest bir elektron tarafından saçılan genliğe oranı, "atomik yap> faktörü" olarak bilinir. Bu durumda bir atomdan saçılan X-lşınlarının genliği;

$$A_{a} = \frac{A_{0}}{R} \frac{e^{2}}{mc^{2}} f\left\{\frac{1 + \cos^{2}2\theta}{2}\right\}^{1/2}$$

ile verilir. Bu eşitlik gerçekte nokta atom yaklaşımında doğrudur. Bu yaklaşımda, elektronların atom içinde tek bir noktaya yerleştiği ve atomik yapı faktörünün atom sayısına özdeş olduğu kabul edilir. Sonuç olarak, bir atomdan saçılan X-lşınının şiddeti, $I \propto I_0 Sin^2 \phi$ olarak ifade edilebilir. ϕ , gelen demetin elektriksel alan vektörü yönündeki kutuplanması ile saçılan demet arasındaki açıdır. Gelen demet kutuplanmamış ise, eşit şiddetli iki bileşene sahip olduğu düşünülebilir. Bunlar sırasıyla gelen ve saçılan demetleri içeren düzleme dik (E_1) ve paralel ($E_{1/2}$) bileşenleridir.

Saçılan ışınımın bileşenlerinin şiddetleri aşağıdaki gibi belirlenebilir;

$$I_{\perp} = \frac{c}{2} I_0 Sin^2 \phi_{\perp} = \frac{c}{2} I_0 Sin^2 90^0 = \frac{c}{2} I_0$$
$$I = \frac{c}{2} I_0 Sin^2 \phi = \frac{c}{2} ISin^2 (90^0 - 2\theta) = \frac{c}{2} I_0 Cos^2 2\theta$$

Bu eşitliklerde c orantı faktörüdür ve bu durumda toplam saçılan şiddet,

$$I = I_{\perp} + I_{\parallel} = \frac{c}{2} I_0 (1 + \cos^2 2\theta)$$

büyüklüğündedir. Burada, $p = (1 + Cos^2 2\theta)/2$ faktörü, 'kutuplanma faktörü' olarak bilinir⁽¹⁴⁾.

Dört-eksen difraktometresinde, gelen demet kristalden yans vi larak tek dalga boylu edildiği zaman, çalışılan kristal üzerine gelen demetin şiddeti;

$$I = \frac{c}{2}I_0(1 + \cos^2 2\theta_m)$$

olur. $2\theta_m$ monokromatörden kristale gelen ve kristalden yans yan demetler aras yndaki aç yd yr. Sonuç olarak, dört-eksen difraktometresinde monokromatize edilen ve gelen demetin ayn yatay düzlemde bulunduğu durumda kutuplanma faktörü;

$$p = \frac{1 + \cos^2 2\theta_m \cos^2 2\theta}{1 + \cos^2 2\theta_m}$$

şeklini alır⁽⁶⁾.

2.5.1.3. Sönüm Etkisi

Kristallerde iki tür sönüm etkisi vardır. Bunlar aşağıda açıklanmaktadır.

a.) Birincil Sönüm

Çok düzgün yüzeylere sahip bir kristalin yapısının çözümlenmesinde, sönüm etkisi de göz önüne alınmalıdır⁽¹⁵⁾. Çünkü, bu tip kristallerde X-lşını demeti, kristalin birbirine paralel bir kaç düzleminden yansımaya uğrayabilir. İç düzlemlerden yansıyan X-lşınları ile birinci düzlemden yansıyan Xlşınlarının fazları biribirinden farklıdır (Şekil 2.17). Bu farklılık, X-lşınlarının şiddetinde bir değişime neden olur. Ayrıca daha iç düzlemlerden gelen Xlşınlarının şiddeti, yapıdaki atomların X-lşınlarını soğurmalarından dolayı da değişmektedir. Bunun sonucunda, ölçülen demetin şiddetinde azalmalar meydana gelir. Ancak şiddetteki bu değişme, ölçülen şiddetin yanında çok az olduğu için, yalnız çok duyarlılık gerektiren araştırmalarda göz önüne alınmaktadır. Sönüm etkisi nadiren kullanılmaktadır.



Şekil 2.17. Kristale Gelen ve Kristalden Yansıyan İşınlar.

Birincil sönüm etkisi, kristalin ideal kristal olarak oluşturulmaması veya kristal yüzeyinde çok küçük mozaik bloklarının oluşturulması ile azaltılabilir. Kristalin mozaik yapıya sahip olabilmesi için, sıvı azot içinde çok kısa süre için tutulur ve böylece ısısal bir şok uygulanması sağlanır.

b.) İkincil Sönüm

X-lşınları kristali geçerken kristal tarafından, kristalin kalınlığına bağlı olarak soğurulurlar. Ayrıca, X-lşınlarının enerjisinin bir kısmı atomlar tarafından sogurularak ısısal enerjiye çevrilir. Böylelikle yansıyan X-lşınları şiddetlerinde bir azalma olur. Kristalin küçük mozaik bloklarından oluştuğunu kabul edelim. Gelen X-lşınının şiddeti l₀, kristal üzerindeki mozaik bloklarının yüzey alanı α ve mozaik bloklarının kalınlığı t ise, X-lşını mozaik bloğunu geçtikten sonra şiddetindeki değişim $-\mu I_0 \alpha t - P(\theta) I_0$ (üstel terim mozaik blokları. Bu durumda çizgisel soğurma katsayısı,

$$\mu_1'(\theta) = \mu_1 + \frac{P(\theta)}{\alpha t} = \mu_1 + Q(\theta)$$

olarak değişecektir. $P(\theta)I_0$ başka doğrultuda saçılan X-Işını şiddeti ve $Q(\theta)$ her mozaik elemanının hacim başına saçma gücüdür. Çizgisel soğurma katsayısındaki bu artış, mozaik bloklarının birbirlerine paralel olmalarından kaynaklanmaktad^yr.
2.5.2. Fiziksel Etkenler ve Düzeltilmeleri

2.5.2.1. Is>sal Etki

Kristalde bulunan atomlar, ›s›sal etkiden dolay› ortalama konumlar› etrafında izotropik olmayan ısısal titreşim hareketi yaparlar. Isıdan dolayı oluşan bu titreşim hareketinin frekansı , X-Işını frekansının yanında çok küçüktür (X-Işınının kristali geçme süresine göre çok küçüktür) ve atomların ısısal titreşimleri X-Işınının frekansını etkilemez⁽¹⁶⁾ . Bu ısısal titreşimler, atomların konumlarını değiştirmekte ve bu ise atomik saçılma faktörlerini etkilemektedir. Bu nedenle X-Işını şiddet verilerinde , ısısal hareketlerle ilgili düzeltmelerin yapılması gerekmektedir. Bir atomun, genel olarak anizotropik üç boyutlu bir elipsoid şekiller çizerek titreştiği kabul edilir. Farklı tür atomlar, farklı büyüklükteki elipsoidler içinde ısısal titreşim hareketleri yaptıkları gibi, elipsoidlerin birbirlerine göre yönelimleri de farklı da olabilir⁽¹²⁾ . Debye-Waller tarafından tek tip atom içeren kübik kristaller için aşağıdaki yaklaşım formülü önerilmiştir^(17,18);

$$f = f_0 e^{-B \frac{Sin^2 \theta}{\lambda^2}}$$
 Burada ;

- λ :X-lşını dalga boyu,
- f : T s>caklığındaki atomun saçılma faktörünü
- f₀: 0⁰ Kelvin' deki atomun saçılma faktörünü

$$\mathsf{B} = 8\pi^2 U_{\perp}^2 \quad \text{'ssal etkiyi}$$

 $\overline{U_{\perp}}^2$:Yansıma düzlemindeki atomların, yansıma düzlemine dik doğrultudaki yer değiştirmelerinin karesinin ortalamasını göstermektedir.

Yapı faktörü, ısısal titreşimlerin etkisi ile,

$$F_{hkl} = \sum_{j=1}^{N} e^{-B\frac{\sin^2\theta}{\lambda^2}} f_j e^{2\pi i(hx_j + ky_j + lz_j)}$$

şeklinde belirlenebilir. Ayrıca, deneysel olarak ölçülen bağıl şiddetlerle, elde edilen mutlak şiddetlerin aynı skalaya getirilmesi gereklidir. K skala faktörü (veya orantı katsayısı) ve B ısısal etkileri Wilson istatistiği kullanılarak bulunabilir⁽¹⁹⁾. Ölçülen şiddet ve hesaplanan yapı faktörleri birbirleriyle orant/bd/r.

Orant[,] katsay[,]s[,]n[,] K ile gösterirsek, hesaplanan yap[,] faktörü ile gözlenen yap[,] faktörü aras[,]nda,

$$\begin{split} \left|F_{hkl}\right|^{2} &= FF^{*} = \left(\sum_{i=1}^{N} f_{i}e^{2\pi i(hx_{i}+ky_{i}+lz_{i})}\right)\left(\sum_{j=1}^{N} f_{j}e^{-2\pi i(hx_{j}+ky_{j}+lz_{j})}\right) \\ &\left|F_{hkl}\right|^{2} = \sum_{j=1}^{N} f_{j}^{2} + \left(\sum_{i=1}^{N} \sum_{j=1}^{N} f_{i}f_{j}e^{-2\pi i(h(x_{i}-x_{j})+k(y_{i}-y_{j})+l(z_{i}-z_{j}))}\right) \\ &< \left|F_{bkl}\right|^{2} \ge K < \left|F_{bes}\right|^{2} > \end{split}$$

bağıntıları vardır. Burada F_{ölç} ve F_{hes}, s[,]ras[,]yla ölçülen ve hesaplanan yap[,] faktörleridir.

K'nın değeri;

$$K = \frac{\langle \left| F_{\ddot{o}l\varsigma} \right|^2 \rangle}{\langle \left| \sum_{j} f_{j}^2 e^{\frac{-2BSin^2\theta}{\lambda^2}} \right| \rangle}$$

olup, her iki tarafın logaritması alınırsa,

$$\ln \frac{<\left|F_{\ddot{o}l\varsigma}\right|^{2}>}{<\left|\sum_{j}f_{j}^{2}\right|>} = \ln K - \left(\frac{2BSin^{2}\theta}{\lambda^{2}}\right)$$

elde edilir.

Ölçülen her yansımaya ait
$$\ln \left[\frac{\left| \overline{F_{\delta l_{c}}} \right|^{2}}{\sum_{j} f_{j}^{2}} \right]$$
 değerleri $\frac{Sin^{2}\theta}{\lambda^{2}}$ ye göre

çizilirse, bir doğru ortaya çıkar. Bu doğrunun eğiminden B'yi, y eksenini kestiği noktadan ise K skala faktörünü bularak sıcaklık düzeltmeleri yapılır.Bu çalışmada kullanılan deneysel verilere bu düzeltmeler uygulanmıştır (Şekil 2.18).



Şekil 2.18. K Skala Faktörünün Bulunmas>

2.5.2.2. Soğurma Etkisi

Kristal üzerine düşürülen X-lşınları, kristal tarafından soğurulurlar. Xlşınlarının kristaldeki atomlar tarafından soğurulması sonucu, yansıyan Xlşınlarının şiddetinde azalma olur. X-lşınları şiddetlerinin soğurulma miktarı, kristalin boyutlarına, gelen ve yansıyan X-lşınları arasındaki açıya bağlıdır. Kristaldeki farklı (hkl) düzlemlerinden saçılan X-lşınları, kristal içinde farklı yollar alırlar ve kristal tarafından farklı şekilde soğurulurlar. Bu nedenle, farklı düzlemlerden saçılan X-lşını şiddetlerine farklı soğurma düzeltmesi uygulanmalıdır. Kalınlığı x olan bir kristalden geçen X-lşınlarının şiddeti, üstel olarak azalmaktadır⁽¹²⁾.

$$I = I_0 e^{-\mu x}$$

- I₀ : Kristale gelen X-Işınlarının şiddeti,
- I : Kristali geçen X-Işınlarının şiddeti,
- μ : Çizgisel soğurma katsayısı
- x : Kristal içinde X-lşınlarının aldığı yol miktarı

Denklemdeki çizgisel soğurma katsayısı, kristal yapı çözümlenmesinde çok önemlidir. X-Işını kırınım şiddeti verilerine soğurma düzeltmesinin gerekliliği çizgisel soğurma katsayısından anlaşılabilir. Çizgisel soğurma katsayısı, kristalin yoğunluğu, X-Işını dalga boyu ve kristali oluşturan atomların kullanılan X-Işını için tanımlanan kütle soğurma katsayısından yararlanılarak hesaplanır⁽¹²⁾.

$$\frac{\mu_l}{D} = \sum_{i=1}^N P_i \left(\frac{\mu}{\rho}\right)_i$$

 μ_l : Çizgisel soğurma katsayısı,

D : Kristalin yoğunluğu,

P_i : i.nci atomun moleküldeki yüzdesi,

 $\left(\frac{\mu}{\rho}\right)_{i}$: i.nci atomun kütle soğurma katsayısı,

N : Kristalin birim hücresindeki farkl) atomların sayısı.

2.5.2.3. Anormal Dağınım Etkisi

Simetri merkezli kristaller için, (*hkl*) ve (\overline{hkl}) düzlemlerinden gelen yansımalar difraktometre tarafından biribirinden ayırt edilemezler. (hkl) ve (\overline{hkl}) düzlemlerinden gelen yansımaların şiddetleri de birbirine yakınsa, bunlar aynı düzlemlerden gelen yansımalar olarak kabul edilir ve ortalamaları alınır. Buna *Friedel yasas*ı denir⁽¹⁹⁾.

Bu durumda atomik saç>lma faktörü,

$$f = f_0 + f' + if''$$
 (2.5.2.3.1)

- f : Atomik saçılma faktörü,
- f_o : Normal atomik saç>lma faktörü,
- f : Anormal atomik saçılma faktörü (gerçel kısım),
- $f^{"}$: Anormal atomik saçılma faktörü (sanal kısım).

şeklinde gerçel ve sanal kısımlar ayrılabilir.(2.5.2.3.1) Denkleminden de görüleceği gibi faz kaymalarının fazla olduğu durumlarda atomik saçılma

faktörünün değeri değişmekte ve simetri merkezi olmayan uzay grubuna sahip kristallerde (hkl) ve (\overline{hkl}) yansımalarının şiddetleri çok farklı olabilmektedir. Bu yüzden kullanılan X-lşınının dalga boyu kristal içindeki atomların soğurma aralığına düşmemelidir. Faz farkının fazla olduğu yansımalarda ve simetri merkezi olmayan uzay gruplarında anormal saçılma daha fazla olmaktadır. Bu nedenle, anormal saçılma etkisi göz önüne alınmalıdır⁽¹⁹⁾.

2.6. X-IŞINI KIRINIM ŞİDDET VERİLERİ YARDIMI İLE KRİSTAL YAPI ÇÖZÜMÜ VE ARITIMI

2.6.1. Faz Sorunu ve Yap› Çözümü

Deneysel olarak I_{hkl} şiddet verileri doğrudan ölçülebilir ancak, toplanan yansımalar içindeki her yansımaya ait faz değerleri doğrudan belirlenemez. Ölçülen bu şiddet verileri üzerinde fiziksel ve geometrik düzeltmeler yap[,]ld[,]ktan sonra yap[,] faktörleri elde edilir.

Yap[,] faktörleri önceden bilinirse ve, fazlar da doğrudan yöntemler aracılığı ile hesaplanırsa, birim hücredeki elektron yoğunluğu, aşağıdaki eşitlik yardımı ile hesaplanabilir;

$$\rho(x, y, z) = \frac{1}{V} \sum_{h} \sum_{k} \sum_{l} |F_{hkl}| \cos 2\pi (hx + ky + lz - \phi_{hkl})$$
(2.6.1.1)

Bu eşitliğe göre, $\rho(x, y, z)$ elektron yoğunluğu; $|F_{hkl}|$ genliği, h, k, l birim hücre içerisindeki düzlemleri belirleyen değerlerdir. Elektron yoğunluğu, belirlenen orijinde maksimum değere ulaşan, kosinüs formlu, düzlemsel dalgaların üst üste binmesi ile oluşmuş yansımalardan hesaplanabilir. Bu fonksiyonun maksimum olduğu yerler bize atomların koordinatlarını verir.

 $\rho(x, y, z)$ elektron yoğunluğunu, Fourier toplamları ile gösterebilmek için, $|F_{hkl}|$ ve ϕ_{hkl} değerlerinin bilinmesi gerekmektedir. Ancak bu verilerle, 'örnek elektron yoğunluğu' değerleri hesaplanabilir. Oysa, X-lşını kırınımı yöntemi ile deneysel olarak elde edilebilen veriler, I_{hkl} , dolayisi ile $|F_{hkl}|^2$ değerleridir. Yani eşitlikten elektron yoğunluğu değerlerinin hesaplanabilmesi için, ϕ_{hkl} faz bilgisi eksik kalmaktadır. Deneysel yöntemlerle ölçülemeyen bu faz değerlerinin, bazı yollardan türetilmeleri gerekmektedir. Kristallografide bu problem 'faz sorunu' olarak bilinir. Yapı çözümü için başka yöntemler de vardır. Örneğin ağır atom modeli, Patterson fonksiyonları vs. eğer yapı faktörlerinin genlikleri gibi fazları da deneysel olarak elde edilebilseydi, yapı ne kadar karmaşık olursa olsun kristal yapı analizi çok basit olacaktı. Bu nedenle, bu sorunun çözümünü temel alan, pek çok yöntem geliştirilmiştir.Bu yöntemlerden birisi ve en sık kullanılanı doğrudan yöntemlerdir.

2.6.2. Eşitsizlikler

2.6.2.1. Birimsel Yap> Faktörü

Harker ve Kasper, Cauchy-Schwartz

$$\left|\sum_{j=1}^{N} a_{j} b_{j}\right|^{2} \leq \left(\sum_{j=1}^{N} \left|a_{j}\right|^{2}\right) \left(\sum_{j=1}^{N} \left|b_{j}\right|^{2}\right)$$
$$\left|\int fg d\tau\right|^{2} \leq \left(\int \left|f\right|^{2} d\tau\right) \left(\left|g\right|^{2} d\tau\right)$$

eşitsizliklerinden yararlanarak, simetrik kristallerde yap[,] faktörlerinin genlikleri ve fazları arasında bir ilişki kurarak bilinmeyen fazların işaretlerini araştırmışlardır.

Yap[,] faktörü, denklem (2.6.1.1) ile verilen elektron yoğunluğu fonksiyonunun ters Fourier dönüşümü olduğundan şu şekilde yazılabilir:

$$F_{hkl} = \frac{V}{abc} \iiint \rho(XYZ) e^{2\pi i \left(h\frac{X}{a} + k\frac{Y}{b} + l\frac{Z}{c}\right)} dX dY dZ$$

Burada, $\frac{X}{a} = x, \frac{Y}{b} = y, \frac{Z}{c} = z$ kesirsel koordinatlar kullan krsa yap faktörünü;

$$F_{hkl} = V \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \rho(xyz) e^{2\pi i (hx+ky+lz)} dx dy dz$$

şeklinde bulabiliriz. Bu ifadeye Schwartz eşitsizliğini uygulamak için;

$$f = (V\rho(xyz))^{\frac{1}{2}}$$
$$g = (V\rho(xyz))^{\frac{1}{2}}e^{2\pi i(hx+ky+lz)}$$
$$d\tau = dxdydz$$

dönüşümlerini yaparak,

Schwartz eşitsizliğini uygularsak;

$$\left|F_{hkl}\right|^{2} \leq V^{2} \left[\iiint \rho(xyz) dx dy dz \left[\iiint \rho(xyz) e^{2\pi i (hx + ky + lz)}\right]^{2} dx dy dz \right]$$
$$\left|e^{ix}\right|^{2} = 1$$

olduğundan,

$$|F_{hkl}|^2 \le V^2 \left[\int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \rho(xyz) dx dy dz \right]^2$$
 (2.6.1.2)

olarak yazabiliriz.

Vdxdydz çarp^ym^y, xyz koordinat sisteminin hacim elemanı olduğundan,

$$V \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \rho(xyz) dx dy dz = F_{000} = Z$$

bulunur.

Bu nedenle, (2.6.1.2) eşitsizliği,

$$\left|F_{hkl}\right|^2 \le Z^2$$

şekline dönüşür. Burada, Z, birim hücredeki toplam elektron sayısıdır.

Bu eşitliğe göre, hiçbir yapı faktörünün genliği birim hücredeki elektron say³, ndan büyük olamaz. Genlikleri daha uygun kullanmak için maksimum değeri 1 olacak şekilde normalize edersek,

$$U_{hkl} = \frac{F_{hkl}}{Z}$$
(2.6.1.3)

birimsel yap[,] faktörünü elde ederiz. Denklem (2.6.1.3) bu durumda

$$\left| U_{hkl} \right|^2 \le 1$$

şekline gelir.

Birimsel yap[,] faktörünün Fourier gösterimi ise;

$$\hat{U}_{hkl} = \frac{V}{Z} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \rho(xyz) e^{2\pi i (hx + ky + lz)} dx dy dz$$

olarak yaz labilir⁽²⁰⁾.

2.6.2.2. Simetrinin Etkisi

 $\left| U_{hkl} \right|^2 \le 1$ ifadesi bize hkl düzlemine ait ϕ_{hkl} faz' hakk'nda bilgi vermez.

Ancak kristal simetri elemanlarına sahipse, Schwartz eşitsizliğinden fazlar hakkında bilgi elde edebiliriz⁽²¹⁾.

Kristalde simetri merkezi varsa;

$$\hat{U}_{hkl} = \frac{V}{Z} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \rho(xyz) \cos 2\pi (hx + ky + lz) dx dy dz \qquad (2.6.2.2.1)$$

şeklinde olur ve bunu Schwartz eşitsizliğinde;

$$f = \left(\frac{V}{Z}\rho(xyz)\right)^{\frac{1}{2}}$$
$$g = \left(\frac{V}{Z}\rho(xyz)\right)^{\frac{1}{2}}Cos2\pi(hx+ky+lz)$$
$$d\tau = dxdydz$$

al>p,yerineyazarsak

$$\left| \overset{\circ}{U}_{hkl} \right|^{2} \leq \left[\frac{V}{Z} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \rho(xyz) dx dy dz \right] \left[\frac{V}{Z} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \rho(xyz) \cos^{2} 2\pi (hx + ky + lz) \right] dx dy dz (2.6.2.2.2)$$

elde edilir.

$$\cos^2\alpha = \frac{1 + \cos 2\alpha}{2}$$

bağıntısı denklem (2.6.2.2.2)' de kullanılırsa;

$$\left| \hat{U}_{hkl} \right|^2 \leq \left[\frac{V}{Z} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \rho(xyz) dx dy dz \right] \left[\frac{V}{2Z} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \int_{0}^{1} \rho(xyz) dx dy dz + \frac{V}{2Z} \rho(xyz) Cos 2\pi (2hx + 2hy + 2lz) dx dy dz \right]$$

Burada, denklem (2.4) kullanılırsa şu sonuç elde edilir;

$$\left| \stackrel{\circ}{U}_{hkl} \right|^2 \le \frac{1}{2} + \frac{1}{2} \stackrel{\circ}{U}_{2h,2k,2l}$$
 (2.6.2.2.3)

Elde edilen eşitsizlik, fazların belirlenmesi için kullanılır. Örnek olarak Denklem (2.6.2.2.3)'da bir hkl yansıması için $|\hat{U}_{hkl}|^2$ belirlenmiş olsun. Burada, $|\hat{U}_{hkl}|^2 \ge \frac{1}{2}$ ise (2.6.2.2.3) eşitsizliğinin sağlanması için $\hat{U}_{2h,2k,2l}$ 'nin işaretinin artı olması gerekmektedir. Fazların yapı faktörüne katkısı $e^{i\phi}$ şeklinde olduğundan, bu fazlar yapı faktörünün yalnızca işaretini değiştirir. Bu da simetri merkezine sahip kristaller için fazın 0 olmasına karşılık gelir. U_{hkl} 'nin değeri 0.5'ten küçükse $\hat{U}_{2h,2k,2l}$ hem artı hem de eksi olabileceğinden faz hakkında bir yorum yapamayız.

2.6.2.3. Atomik Saç>lma Faktörünün Etkisi

Harker-Kasper eşitsizliklerinin kullanımındaki zorluklardan birisi, atomik saçılma faktörünün $\frac{Sin\theta}{\lambda}$ ile azalması, dolayısı ile yansıma genliklerinin $\frac{Sin\theta}{\lambda}$ ile azalmas³d³r. Bu problemi çözebilmek için $\frac{Sin\theta}{\lambda}$, dan bağımsız,

$$U_{hkl} = \frac{F_{hkl}}{\sum_{j} f_{j}}$$
(2.6.2.3.1)

normalize edilmiş birimsel yapı faktörleri tanımlanmıştır. Bir atoma ait atomik saçılma faktörünün $\frac{Sin\theta}{\lambda} = 0$ 'da bire normalize edilmiş \hat{f} ile gösterilen

birimsel atomik saçılma faktörü cinsinden,

$$f_j = z_j f$$

şeklinde yazabiliriz.

Bu eşitliği denklem (2.7)'de yerine yazarsak;

$$U_{hkl} = \frac{\int_{j=1}^{N} z_{j} e^{2\pi i (hx+ky+lz)}}{\int_{j=1}^{N} z_{j}}$$

$$U_{hkl} = \sum_{j=1}^{N} \frac{z_j}{z} e^{2\pi i (hx+ky+lz)} \quad \text{ve} \quad n_j = \frac{z_j}{z}$$

olarak al>n>rsa;

$$U_{hkl} = \sum_{j=1}^{N} n_j e^{2\pi i (hx + ky + l_z)}$$

bulunur. Burada;

nj: birim hücredeki j'inci atoma ait elektronların katkısıdır.

Bu tanımladığımız normalize birimsel yapı faktörü elektronların, atomların merkezinde toplandığı gerçek olmayan bir kristalden elde edilen

yapı faktörlerine dönüştürülmesi anlamına gelir. Burada yapılan yaklaşım gerçek olmayan ama eşitsizlikleri kuvvetlendiren bir yaklaşımdır⁽²¹⁾.

Cauchy eşitsizliği uygulandığında;

$$\left| U_{hkl} \right|^{2} \leq \left(\sum_{j=1}^{N} n_{j} \right) \left(\sum_{j=1}^{N} n_{j} \left| e^{2\pi i (hx+ky+lz)} \right|^{2} \right)$$
$$\sum_{j=1}^{N} n_{j} = 1$$

olduğundan,

$$U_{hkl}\Big|^2 \le 1$$

sonucu elde edilir.Yap› faktörleri arsındaki eşitsizlikler normalize birimsel yapı faktörleri için geçerlidir.

2.6.2.4. Tek İndisli Fazların Bulunması için Türetilen Eşitsizlikler

Buraya kadar bulunan eşitsizliklerden Miller indisleri çift olan yansımaların fazları bulunmuştur⁽²¹⁾. Miller indisleri tek olan yansımaların fazlarını bulabilmek için iki yansımanın birimsel yapı faktörlerinin toplamı alınarak Cauchy eşitsizliği uygulanır.

Hx = hx + ky + lz gösterimi ile

$$U_{H} = \sum_{j} n_{j} \cos 2\pi Hx , U'_{H} = \sum_{j} n_{j} \cos 2\pi H'x$$
$$U_{H} + U'_{H} = \sum_{j} n_{j} \cos 2\pi Hx + \sum_{j} n_{j} \cos 2\pi H'x$$
$$= \sum_{j} 2n_{j} \cos \frac{2\pi (H + H')x}{2} \cdot \cos \frac{2\pi (H - H')x}{2}$$

$$= \sum_{j} 2n_{j} \left(\frac{1 + \cos 2\pi (H + H')x}{2} \right)^{\frac{1}{2}} \left(\frac{1 + \cos 2\pi (H - H')x}{2} \right)^{\frac{1}{2}}$$
$$U_{H} + U'_{H} = \sum_{j} \left(n_{j} + n_{j} \cos 2\pi (H + H')x \right)^{\frac{1}{2}} \left(n_{j} + n_{j} \cos 2\pi (H - H')x \right)^{\frac{1}{2}}$$

eşitliğini bulup, Cauchy eşitsizliği uygulandığı zaman;

$$|U_{H} + U_{H'}|^{2} \leq \left\{ \sum_{j} \left[n_{j} + n_{j} \cos 2\pi (H + H') x \right] \right\} \left\{ \sum_{j} \left[n_{j} + n_{j} \cos 2\pi (H - H') x \right] \right\}$$

bulunur.

$$\sum_{j} n_{j} = 1$$

eşitliğinden de yaralanarak son olarak,

$$|U_{H} + U_{H'}|^{2} \le (1 + U_{H+H'})(1 + U_{H-H'})$$

sonucu ile tek indisli fazlarında bulunabileceği gösterilmiştir. Miller indisli tek ve çift olan iki yansımanın toplamından yararlanarak Miller indisleri tek olan bir yansımanın fazını bu şekilde bulabiliriz⁽²¹⁾.

2.6.3. Yapı Değişmezleri ve Yapı yarı Değişmezleri

2.6.3.1. Yapı Değişmezleri

Doğrudan yöntemlerin amac>, gözlenen genliklerden fazlar>n elde edilmesidir. Deneysel olarak elde edilen genlikler, seçilen başlangıç noktas>na göre fazlar değişebilir. Bazı fazların çizgisel birleşimleri, başlangıç noktasının ötelenmesinden bağımsızdır. İşte başlangıç ötelemelerine bağlı olmayan ve sadece kristal yapıya bağlı olan bu faz bileşimlerine yap> değişmezleri denir⁽²²⁾.

$$h_1 + h_2 + \dots + h_m = 0 \tag{2.6.2.3.2}$$

koşulu sağlandığında;

$$F_{h1}.F_{h2}....F_{hm} = |F_{h1}.F_{h2}...F_{hm}|e^{i(\phi_{h1}+\phi_{h2}+...+\phi_{hm})}$$

şeklindeki çarpım bir yapı değişmezidir. Seçilen bir başlangıç noktasına göre

yap> faktörü,
$$\vec{h} = \begin{bmatrix} h \\ k \\ l \end{bmatrix}$$
olmak üzere,

$$F_h = \sum_{j=1}^N f_j e^{2\pi i h \cdot F_j}$$

olsun. Başlangıç noktasına F kadar ötelendiğinde, bütün atomların koordinatları,

$$\vec{F}_j'=\vec{F}_j-\vec{F}$$

olur ve yeni yap› faktörü,

$$F_{h'} = \sum_{j=1}^{N} f_{j} e^{2\pi i h (F_{j} - F)} = F_{h} e^{-2\pi i h \cdot F}$$

olarak bulunur.

Bu sonucu $F_{h1'}F_{h2'}.....F_{hm'}$ çarp>m>nda kullan>rsak;

$$F_{h1'}, F_{h2'}, \dots, F_{hm'} = (F_{h1}F_{h2}, \dots, F_{hm})e^{i\Delta\phi}$$

bulunur. Burada;

$$\Delta \phi = -2\pi r \sum_{i=1}^{m} h_i$$

şeklindedir.

Eski başlangıç noktasına göre m tane yapı faktörünün çarpımı olan,

 $F_{h1}.F_{h2}....F_{hm}$

çarpımı ile başlangıcın F kadar ötelenmesinden sonra elde edilen

$$F_{h1'}F_{h2'}\dots F_{hm'}$$

çarpımının eşit olması için;

 $\Delta \phi = 0$

olmas, gerekir. Bu ise daha önce denklem (2.6.2.3.2)' de belirtildiği gibi,

$$\sum_{i=1}^{m} \stackrel{\mathsf{p}}{h_i} = 0$$

olması ile sağlanır.

Bu sonuca göre Miller indisleri toplam svfvr olan m tane fazvn çarpvm şeklindeki terimler, başlangıç noktasının ötelenmesinden etkilenmedikleri için yapı değişmezi olurlar.

Miller indisleri toplam³ s³f³r olan -h,k ve h-k düzlemlerine ait yap³ faktörlerinin çarp³m³,

$$F_{\bar{h}}F_{k}F_{h-k} = \left|F_{\bar{h}}F_{k}F_{h-k}\right|e^{i\left(\phi_{\bar{h}}+\phi_{k}+\phi_{h-k}\right)} \qquad (2.6.2.3.3)$$

şeklindedir ve buradan triplet değişmezi olarak bilinen,

$$\phi_{\bar{h}} + \phi_k + \phi_{h-k} = 0 \tag{2.6.2.3.4}$$

bağıntısını elde ederiz.

Benzer şekilde kuartet değişmezi denilen,

$$\phi_{\overline{h}} + \phi_k + \phi_l + \phi_{h-k-l} = 0$$

eşitliği çıkarılabilir. Faz sayısını artırmakla benzer diğer bağıntılar da türetilebilir.

2.6.3.2. Yapı Yarıdeğişmezleri

Başlangıç noktasının seçiminden bağımsız olarak ancak başlangıç ötelemelerinden etkilenen faz bileşimlerine yapı yarı değişmezleri denir⁽²²⁾. Yapı yarı değişmezlerinin temel bir özelliği, yapı değişmezlerine dönüştürülebilmeleridir. Herhangi bir uzay konumunda φ_H fazı bir yapı değişmezi olsun. k_0^2 konumundaki simetri merkezi,

$$\hat{r}_0' = R\hat{r}_0 + \tilde{T}$$

olarak ötelendiğinde;

$$H - h + hr = 0$$

şeklinde öyle bir h yansıması bulunabilir ki;

$$\phi = \varphi_H - \varphi_h + \varphi_{hR} \tag{2.6.3.2.1}$$

fazı yapı değişmezi olur.

Ötelemeden dolay oluşan,

$$\varphi_{hR} = \varphi_h - 2\pi hT$$

büyüklüğü denklem (2.6.2.3.2)'de yerine konulursa;

$$\phi = \varphi_H - 2\pi hT$$

yap değişmezi elde edilir⁽³⁵⁾.

Burada, φ_H ve T başlang'ç'n seçimine bağlı olduğu halde ϕ başlangıç'n seçiminden bağımsızdır.

2.6.4. Yap> Ar>t>m Yöntemleri

2.6.4.1. Fark Fourier Yöntemleri

Arıtım işlemi için en yaygın kulanıma sahip '*en küçük kareler*' yönteminden başka *Fourier sentezi* de bu amaçla kullanılmaktadır.

Arıtım işleminde, hidrojen atomu dışında, konumları belirlenemeyen atomlar varsa, öncelikle bu atomlar belirlenmeye çalışılır. Bu atomların konumları belirlendikten sonra yapı arıtılır. Daha sonra hidrojen atomlarının konumları belirlenerek tekrar arıtım işlemi uygulanır. Yapı çözümünde doğrudan bulunamayan, hidrojen atomları gibi atomların konumlarını belirlemede ΔF , '*Fark Fourier*' sentezi oldukça etkin bir yöntemdir. Bu yöntemde, gerçek yapı ile örnek yapıya ait elektron yoğunluğu haritaları arasındaki fark incelenir. Bu incelemenin yapılabilmesi için Fark Fourier haritası oluşturulur. Örnek yapı, gerçek yapı ile tamamen uyum içinde ise ΔF haritasında hiç bir pik gözlenmeyecektir. Ancak, bazı pikler bulunursa, yapıda bu piklere karşılık, belirlenmemiş atomların varlığından şüphe edilir. Bu pikler incelenerek, yapıda olması mümkün olan atomların konumları belirlenebilir. Ayrıca bu yöntemle yaklaşık konumları belirlenen atomlar için arıtım işlemi de yapılabilir.

Hafif atomların bulunması için, kristal yapının doğrudan elektron yoğunluğu haritasını veren üç boyutlu Fark Fourier Sentezi yapılır. Simetri merkezi olmayan bir kristal için hesaplanan elektron yoğunluğu;

$$\rho_{hes}(r) = \frac{1}{V} \sum_{h,k,l} |F_{hes}(hkl)| \exp[2\pi i(hx + ky + lz)]$$

gözlenen elektron yoğunluğu;

$$\rho_{goz}(r) = \frac{1}{V} \sum_{h,k,l} \left| F_{goz}(hkl) \right| \exp[2\pi i (hx + ky + lz)]$$

bağıntılarıyla verilir. Burada *x,y,z* kesirsel koordinatlar göstermektedir ve V ise birim hücrenin hacm d.r.

Gözlenen ve hesaplanan yap› sabitleri aras›ndaki fark,

$$\Delta \rho(r) = \frac{1}{V} \sum_{h,k,l} \left[F_{goz}(hkl) - F_{hes}(hkl) \right] \exp\left[2\pi i (hx + ky + lz) \right]$$

şeklinde verilir. Bu eşitlik kullanılarak oluşturulan yoğunluk dağılımı haritasına Fark Fourier Sentezi denir. F_{hes} , gerçekte atomların bulunduğu yerde değerlere sahip ve F_{goz} ise tasarlanan yapı modelindeki atomların bulunduğu yerlerdeki değerlere sahiptir. Tasarlanan yapı modelindeki atom gerçek yapıdaki ile çakışıyor ise, $\Delta F = F_{goz} - F_{hes}$ 'nın katsayısı olarak alındığı Fourier sentezinde tepeleri kaybolur. Bu işlemlerde ΔF ' ye F_{hes} 'nın fazı verilir. Kristal yapıda mevcut bazı atomlar ρ_{hes} sentezinde ortaya çıkarlar ve atomik koordinatları doğrudan doğruya Fourier haritalarından elde edilebilir.

2.6.4.2. En Küçük Kareler Yöntemi

Deneysel verilere ilişkin en uygun modeli belirleme de yaygın ularak kullanılan en küçük kareler yönetminden, kristalografide de arıtma işlemi sırasında yararlanılır. Böylesi bir arıtma işlemi, yapı arıtma programları olan sözgelimi SHELXL-97⁽²⁾ ve teXsan⁽²³⁾ gibi bilgisayar programları kullanılarak yapılır.

Bir kristal yapı analizi çalışmasında, ilk aşamada, moleküler yapıdaki atomların tamamının olmasa bile çoğunun konumları yaklaşık olarak belirlenerek örnek yapı oluşturulur. Elde edilen örnek yapı ile gerçek yapının biribiri ile uyuşumu, çalışmanın doğruluğunu gösterir. Bu durumda, örnek yapı için hesaplanan yapı faktörü genlikleri ile gerçek yapıya karşılık gelen gözlenen yapı faktörü genliklerinin, mümkün olan en iyi uyumu göstermesi gerekir. Bu durumun sağlanabilmesi için atomik parametrelerin sistematik bir şekilde değiştirilerek, gerçek değerlerine ulaştırılmaları yoluna gidilir. Yapı çözümünde bu aşama '*arıtım*' aşaması olarak bilinir.

En küçük kareler yönteminde önerilen yapının F_{hes} değerleri ile gerçek yapının F_{goz} değerleri arasındaki farkı belirleyen fonksiyon tanımlanır. Bu fonksiyon değerini minumum yapan, doğru parametre değerleri araştırılır. Ancak, yapı faktörü fonksiyonu çizgisel olmadığı için çizgisel hale şu şekilde getirilir.

$$F_{hkl} = \sum_{j=1}^{N} f_{j} e^{2\pi i (hx_{j} + ky_{j} + lz_{j})}$$

En küçük kareler yöntemini kullanarak yürütülen bir arıtma işleminde;

-Atomik koordinatlar,

-Isısal titreşim genlikleri,

-Atomların işgal parametreleri

-Sönüm faktörü, skala faktörü, ar›t›labilir.

Deneysel nedenlerden dolay[,] gözlenen baz[,] veriler diğerlerine göre daha güvenilirdir .Örnek olarak, herhangi bir hkl düzleminden yans[,]yan Xlşını şiddeti, farklı bir *hkl* düzlemine geldiğimizde (soğurmadan dolayı) değişecektir. Bu durumda, gözlenen her değer için bir $\{w_j\}$ ağırlık fonksiyonu ya da parametresi verilebilir; böylece,

$$F_c = \sum_{r=1}^n f_r e^{2\pi i (hx_r + ky_r + lz_r)}$$

olur. Buradaki denklem, f_r atomik şaçılma faktörü, *(hkl)* Miller indislerinin tanımladığı düzlem, { x_r , y_r , z_r } atomik koordinatlar olan çizgisel olmayan bir denklemdir. Bu denklemi çizgisel denklem haline şu şekilde getiririz⁽²²⁾;

$$\Delta F = F_0 - F_c = \sum_{r=1}^n \left(\varepsilon_{x_r} \frac{\partial F_c}{\partial x_r} + \varepsilon_{y_r} \frac{\partial F_c}{\partial y_r} + \varepsilon_{z_r} \frac{\partial F_c}{\partial z_r} \right)$$

Elde edilen denklemi minumum yapabilmek için denklemdeki bilinmeyenleri (ε) bulmak gerekir;

$$\varepsilon_{x_r} = \frac{\sum_{j} w_j \left(\frac{\partial F_{c_j}}{\partial x_r}\right) \Delta F_j}{\sum_{j} w_j \left(\frac{\partial F_{c_j}}{\partial x_r}\right)^2}$$

denklemi ile verilir. Denklemdeki w_j değerleri gözlenen yapı faktörlerinin F_o duyarlılığını belirleyen ağırlık fonksiyonudur. İşleme yeni F_c değerini kullanarak devam edilir. Böylece yeni atom koordinat[,] x_r + ε_r olarak hesaplan[,]r.

Burada kullanılan ağırlık fonksiyonu;

$$w = \frac{1}{\sigma(F_0)}$$

şeklindedir.

$$D = \sum_{hkl} w_{hkl} \left(\left| F_o \right| - \left| kF_c \right| \right)^2$$

Her bir parametre için D minimize edilerek, yani;

$$\sum w \left(F_o | - | k F_c(p_1, p_2, \dots, p_n|) \frac{\partial | k F_c(p_1, p_2, \dots, p_n)|}{\partial p_j} = 0; \quad j=1,2,\dots,n$$

Bu çizgisel olmayan denklemi çözmek için Taylor açılımı yapılır ve ilk iki terim alınır⁽²²⁾.

$$\left|kF_{c}(p_{1}, p_{2}, \dots, p_{n})\right| = \left|kF_{c}(a_{1}, a_{2}, \dots, a_{n})\right| + \frac{\partial\left|kF_{c}\right|}{\partial p_{1}}\Delta p_{1} + \dots + \frac{\partial\left|kF_{c}\right|}{\partial p_{n}}\Delta p_{n}$$

Burada $p_1, p_2, p_3, \dots, p_n$ ler skala faktörü, atomik koordinatlar veya >s>sal parametreler olabilir. $\Delta p_j = p_j - a_j$

Buradan;

$$\begin{split} \sum_{hkl} w_{hkl} \bigg(\left| F_o \right| - \left| kF_c(a_1, a_2, \dots, a_n) - \frac{\partial \left| kF_c \right|}{\partial p_1} \Delta p_n \right) \frac{\partial \left| kF_c \right|}{\partial p_j} &= 0 \; ; j = 1, 2, \dots, n \\ \sum_{hkl} w_{hkl} \bigg(\Delta F - \frac{\partial \left| kF_c \right|}{\partial p_1} \Delta p_1 - \dots, - \frac{\partial \left| kF_c \right|}{\partial p_n} \Delta p_n \bigg) \frac{\partial \left| kF_c \right|}{\partial p_j} &= 0 \; ; j = 1, 2, 3, \dots, n \\ \sum_{r=1}^{N} w_r \bigg(\frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_1} \bigg)^2 \Delta p_1 + \sum_{r=1}^{m} w_r \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_1} \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_2} \Delta p_2 + \dots, \\ &+ \sum_{r=1}^{m} w_r \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_1} \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_2} \Delta p_n &= \sum_{r=1}^{m} w_r \Delta F_r \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_1} \bigg)^2 \Delta p_2 + \dots, \\ &= \sum_{r=1}^{m} w_r \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_2} \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_1} \Delta p_1 + \sum_{r=1}^{m} \bigg(\frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_2} \bigg)^2 \Delta p_2 + \dots, \\ &\dots + \sum_{r=1}^{m} w_r \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_2} \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_1} \Delta p_n = \sum_{r=1}^{m} w_r \Delta F_r \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_2} \bigg)^2 \Delta p_2 + \dots, \\ &\dots + \sum_{r=1}^{m} w_r \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_2} \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_n} \Delta p_n = \sum_{r=1}^{m} w_r \Delta F_r \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_2} \bigg)^2 \Delta p_2 + \dots, \\ &\dots + \sum_{r=1}^{m} w_r \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_2} \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_n} \Delta p_n = \sum_{r=1}^{m} w_r \Delta F_r \frac{\partial \left| kF_{c,r} \right|}{\partial p_2} \bigg)^2 \bigg)^2 \Delta p_2 + \dots \end{split}$$

•

$$\sum_{r=1}^{m} w_r \frac{\partial |kF_{c,r}|}{\partial p_n} \frac{\partial |kF_{c,r}|}{\partial p_1} \Delta p_1 + \sum_{r=1}^{m} w_r \frac{\partial |kF_{c,r}|}{\partial p_n} \frac{\partial |kF_{c,r}|}{\partial p_2} \Delta p_2 + \dots$$
$$\dots + \sum_{r=1}^{m} w_r \left(\frac{\partial |kF_{c,r}|}{\partial p_n}\right)^2 \Delta p_n = \sum_{r=1}^{m} w_r \Delta F_r \frac{\partial |kF_{c,r}|}{\partial p_n}$$

Bu denklemleri daha açık bir olarak şu şekilde yazabiliriz⁽²²⁾;

$$a_{11}x_{1} + a_{12}x_{2} + \dots + a_{1n}x_{n} = v_{1}$$

$$a_{21}x_{1} + a_{22}x_{2} + \dots + a_{2n}x_{n} = v_{2}$$

$$a_{n1}x_{1} + a_{n2}x_{2} + \dots + a_{nn}x_{n} = v_{n}$$

Burada;

$$a_{ij} = \sum_{r=1}^{m} w_r \frac{\partial |F_{c,r}|}{\partial p_i} \frac{\partial |F_{c,r}|}{\partial p_j}$$
$$x_i = \Delta P_j$$
$$v_i = \sum_{r=1}^{m} w_r \left(\Delta F_r\right) \frac{\partial |kF_{c,r}|}{\partial p_i}$$

şeklindedir.

Buradaki denklemler matris formunda şu şekilde yazılabilir;

[<i>a</i> ₁₁	<i>a</i> ₁₂	•	•	a_{1n}	$\begin{bmatrix} x_1 \end{bmatrix}$		v_1	
6	a ₂₁	a ₂₂	•	•	a_{2n}	<i>x</i> ₂		v_2	
	•	•	•	•		•	=		
	•	•	•	•		•		•	
4	a_{n1}	a_{n2}	•	•	a_{nn}	x_n		v_n	

Yukardaki matrisden görüldüğü gibi, a_{ij} elemanlarından oluşan matris simetrik ($a_{ij}=a_{ij}$) ve kare matrisdir ve matris gösterimi ile

Ax=V

elde edilir.

Bulunması istenilen değerler, *x* değerleri, dolayısıyla *p* değerleri olduğu için,

$$A^{-1}Ax = A^{-1}v$$

$$x = A^{-1}v$$

işlemi bizi sonuca götürür. A^{-1} matrisi, A matrisinin özelliklerine sahiptir. Bilgisayar programlarında, bu yöntem kullanıldığında, matris hesab uzun olur. Bu sorunlar önüne geçebilmek için, A^{-1} matrisinin diyagonal terimlerin dışında kalan eleman değerleri, diyagonal terimlere göre ihmal edilebildiğinde '*diyagonal en küçük kareler teorisi*' yaklaşımı yapılır.

Bunun dışında bir başka yaklaşım yöntemi olarak, 'blok diyagonal en küçük kareler teorisi' de kullan Imaktadır. Bu yöntemde, ayn atoma ait skala, sıcaklık ve konum parametrelerini kapsayan diyagonal bloklar hesaplama işlemine katılır. Matris bloklar, dışında kalan elemanların değeri sıfır alınır ve işleme konulmaz.

Sonucun güvenilirliğini artırmak için birden fazla arıtım döngüsüne ihtiyaç duyulur. Her arıtım döngüsünde , sonucun doğruluğunun bir ölçüsü

olan *R* residü değerleri hesaplanır. X-lşını kırınımında, yapı arıtımı sonucunda belirlenen residü değerleri;

$$R = \frac{\sum_{q} ||F_o| - |F_c||}{\sum_{q} |F_o|}$$
$$R_w = \frac{\sum_{q} (w_{hkl})^{1/2} ||F_o| - |F_c||}{\sum_{q} (w_{hkl})^{1/2} |F_o|}$$

şeklinde tanımlanır.

2.7. KRİSTAL YAPI ANALİZİ

Tek kristal yap[,] analizi, numune kristalin tek kristal difraktometreye yerleştirilip, kırınım şiddet verilerinin toplanması ile başlar. Kristal yapı analizi temel olarak iki ana başlık altında toplanabilir. İlki; kristal yapının çözümü, ikinci ise kristal yapının arıtımıdır. Kristal yapının çözümü ve arıtımı için çeşitli bilgisayar programlama dillerinde yazılmış olan programlar kullanılabilir. Bunlardan en yaygın olanlar[,] SHELXS-97⁽¹⁾ ve SHELXL-97⁽²⁾ 'dir. Diğer temel kristal yapı analizi programlarında olduğu gibi, bu programlar da kristal yapının çözümünde ve yap[,] analizinde baz[,] kristalografik yöntemlerden yola çıkarak, matematiksel yaklaşımlarla, kristal yapıyı çözüp, arıtımını sağlar.

2.7.1. SHELXS-97 ve SHELXL-97 Programlary

Kristal yapı çözümümlerinde kullanılan çeşitli programlar gibi, SHELXS-97⁽¹⁾ program[,] tek kristal difraktometre sonuçlar[,]n[,] kullanarak, kristal yapıyı doğrudan veya Patterson yöntemleriyle çözer, Fortran-77

programlama dilinde yazılmış SHELXL-97⁽²⁾ program[,] ise SHELXS-97⁽¹⁾ program[,]ndan elde edilen atomik parametreleri en küçük kareler yöntemiyle ar[,]t[,]r. Bu programların çalışabilmesi için düzlemlere ait Miller indislerini, yapı faktörlerini ya da yap[,] faktörlerinin karelerini ve standart sapmalar[,]n[,] içeren *'hkl'* uzant[,]l[,] bir dosya (isim.hkl) ile komut deyimlerini içeren *'ins'* uzant[,]l[,] bir dosya (isim.ins) gerekmektedir .

2.7.1.1. SHELXS-97 ile Kristal Yap[,] Çözümü

Kristal yap[,] analizinde ilk aşama olan kristal yap[,]n[,]n çözümü aşamasında kullanılan SHELXS-97⁽¹⁾ program parças[,], birim hücresinde maksimum 200 atom bulunduran yap[,]lar için kullan[,]l[,]r. Kristal yap[,] çözümünde en çok kullanılan "Patterson Tekniği" ve "Doğrudan Yöntemler" SHELXS-97⁽¹⁾ yap[,] çözümünün temelini oluşturur. Patterson Tekniği genellikle içerisinde en az bir ağır atomdan oluşan yapılarda kullan[,]lmaktad[,]r^(24,25).

SHELXS-97⁽¹⁾ programının çalıştırılması için, aşağıda detaylı olarak verilmiş olan komutların bazılarından oluşan ve dosya ismi uzant[,]s[,] INS olan bir metin dosyası ile içeriği aşağıda verilmiş olan HKL uzantılı dosyaya ihtiyaç duyulmaktad[,]r.

SHELXS-97⁽¹⁾ programının çalıştırılması için komut satırına

SHELXS dosyaismi

yazılıp klavye üzerindeki ENTER veya RETURN tuşuna basılır.

Bu komut, "*dosyaismi.HKL*" dosyasının içerisindeki yansıma verilerini kullanarak, "*dosyaismi.INS*" dosyasında bulunan kristal verileri ve komutlar doğrultusunda kristal yapı çözümünü gerçekleştirir. Şimdi bu dosyaların içeriklerini ve örneklerini açıklayalım.

2.7.1.1.1. "Dosyaismi.HKL" Dosyası ve İçeriği

Kristal yap[>] analizinde yap[>] çözümü öncesi elde edilen parametreler tek kristal difraktometresinde toplanan yans[>]ma verilerinin içinde toplanacağı "dosyaismi.HKL" isimli dosyaya kaydedilir

Bu dosya içerisinde; s³ras³yla h, k ve l indisleri, bu indisler taraf³ndan ifade edilen ters örgü noktas³ndan gelen yansıma şiddeti (*F*) ve bu yans³ma şiddetinin standart sapması (σ (*F*)) bulunmaktad³r (Çizelge 2.20).

h	k	1	F	σF	
1	-1	1	2632.24	10.11	
1	2	0	982.13	10.65	
1	-2	0	675.23	4.34	
1	0	1	986.29	3.22	
0	-1	0	178.11	1.49	
0	1	0	213.64	2.61	
			•		
			•		

Çizelge 2.20. "dosyaismi.HKL" Dosya İçeriği.

Bu dosya içeriğinde bulunan şiddet verileri ve standart sapmalar, ham verilerdir. Kristal yapı çözümünde ve arıtımında bu veriler üzerinde çeşitli düzeltmeler yapılmalıdır.

2.7.1.1.2. "Dosyaismi.INS" Dosyası ve İçeriği

SHELXS-97 ile yap› çözümü ve SHELXL-97 ile yap› ar›t›m› esnas›nda kullanılan "*dosyaismi.INS*" dosyas› içerisinde yap› çözümü ve ar›t›m› için kullanılan değişik komutlar bulunmaktadır. SHELXS-97 ile kristal yap› çözümü s›rasında kullanılan ve "*dosyaismi.INS*" dosyası içerisinde bulunan komutlar şunlardır;

* **TITL** [**Başlık**] : Başlık vermek için veya açıklay³c³ bilgi yazmak için kullan³l³r. En fazla 76 karakter uzunlukta olabilir.

* **CELL** [λ **a b c** α β γ] : S²ras²yla, tek kristal difraktometresinde, veri toplama esnas²nda kullan³lan X-lşını dalgaboyu (λ), tek krsitalin birim hücre parametreleri (**a**, **b**, **c**, α , β ve γ) bilgileri bulunur. Bu değerler angstrom ve derece cinsindendir.

* **ZERR [z \sigma a \sigma b \sigma c \sigma \alpha \sigma \beta \sigma \gamma] :** Syrasyyla, birim hücre içerisindeki molekül sayysy ve birim hücre parametrelerinin standart sapmalary bulunur.

* LATT [N]: Belirtilen bir N sabiti ile örgü tipini ve yapının merkezi simetrik olup olmadığını belirtmek için kullanılır. N'in aldığı değerler ve anlamları aşağıdaki gibidir.

N= 1 için Basit Yap[,] (P tipi)

N= 2 için Hacim Merkezli Yap[,] (I Tipi)

N= 3 için Rombohedral Yap>

N= 4 için Yüzey Merkezli Yap[,] (F tipi)

N = 5 için A Yüzey Merkezli Yap>

N = 6 için B Yüzey Merkezli Yap>

N = 7 için C Yüzey Merkezli Yap>

Merkezi simetrik yapılar için, N pozitif, merkezi simetrik olmayan yapılar içinde N negatif değerini almaktadır.

* **SYMM [Simetri Operatörleri]:** Kristal yapının sahip olduğu uzay grubuna göre genel koordinatlar[,] vermek için kullanılır. Her kristalin sahip olduğu, X,Y,Z simetri değerleri buraya yazılmaz. Bu değerler Uluslararası Kristalografi Tablosunda verilmektedir.

* **SFAC** [**Elementler**] : Kristal yapı içerisinde bulunan atomların çeşitleri belirtilir. Periyodik cetvelde bulunan ilk 94 atom tanımlıdır. Organik yapılar için SFAC karakteri C ve H olmalıdır.

* **UNIT** [**Say**, **lar**] : SFAC ile belirtilen atom çeşitlerinin, birim hücrede bulundukları sayı (yani Z değeri ile) ile çarpımı olan değerleri bulundurmaktadır.

* TREF : Yap[,] çözümünde doğrudan yöntemin kullanılacağını belirtir.

* **PATT** : Yap[,] çözümünde kullan[,]lacak olan metodlardan bir tanesi olan Patterson metodunu (ağır atomlar için kullanılan) uygulamaktadır.

* **HKLF** [**4 veya 3**] : X-lşınları tek kristal difraktometresinden elde edilen yansıma şiddetinin F² veya F olarak seçilmesini sağlar. F² , yansıma şiddetinin karesidir ve "HKLF 4" komutu ile ifade edilir. F ise, yansıma şiddeti değerinin kendisidir ve bazen – (negatif) değer alabilir, "HKLF 3" komutu ile ifade edilir.

* END : Komutlardan oluşan kısmın sona erdiğini ifade eder.

Çizelge 2.21. SHELXS çalıştırılmadan önce, "dosyaismi.INS" içeriği

TITL *** IZ1 *** CELL 0.71069 11.8926 10.6567 12.2207 90.000 106.623 90.000 ZERR 8 0.0017 0.0009 0.0012 0.0 0.0085 0.0 LATT 7 SYMM -X, +Y, .50-Z SFAC NA B O H UNIT 16 16 72 80 TEMP -50 TREF HKLF 4 END

Çizelge 2.21'deki komutlardan oluşan "*dosyaismi.INS*" dosyas, içerisinde "*dosyaismi.HKL*", *SHELXS.EXE* ve *SHELXL.EXE* dosyalar, da bulunan bir dizin içerisinde ;

SHELXS dosyaismi

satiri komut olarak yazilarak yapi çözme programi ENTER veya RETURN tuşuna basılarak başlatılır. Bu komut çalıştrıldıktan sonra, içerikleri aşağıda detayli olarka verilen "*dosyaismi.RES*" ve "*dosyaismi.LST*" dosyalari çikti olarak elde edilir. Elde edilen bu dosyalardan "*dosyaismi.RES* " dosyasında, komutların yanısıra, sirasıyla, atom cinsi, SFAC sira numarası, x, y ve z koordinatları, konum işgal parametresi (sof) ve U11, U22, U33, U23, U13 ve U12 atomik ısısal koordinat değerleri bulunmaktadır (Çizelge 2.22).

TITL *** IZ1 ***							
CELL 0.71069 11.8926 10.6567 12.2207 90.000 106.623 90.000							
ZERR 8 0.0017 0.0009 0.0012 0.0 0.0085 0.0							
LATT 7							
SYMM -X, +Y, .50-Z							
SFAC NA B O H							
UNIT 16 16 72 80							
TEMP -50							
L.S. 4							
BOND							
FMAP 2							
PLAN 20							
WGHT 0.200000							
FVAR 1.82423							
NA1 1 0.000000 0.152892 0.250000 10.50000 0.04627							
NA2 1 0.000000 0.000000 0.000000 10.50000 0.04407							
O8 3 0.019484 -0.434726 0.123567 11.00000 0.03723							
O9 3 0.000000 -0.267536 0.250000 10.50000 0.03389							
O7 3 0.154878 -0.419676 0.315172 11.00000 0.03740							
O1 3 -0.338037 0.228959 0.168342 11.00000 0.04138							
O2 3 0.124044 0.154317 0.449089 11.00000 0.04729							
O3 3 -0.162610 -0.516440 0.010756 11.00000 0.04501							
O4 3 0.123682 -0.000217 0.195948 11.00000 0.04606							
O5 3 0.117956 0.294823 0.171655 11.00000 0.05256							
O6 3 -0.119956 0.165840 0.538154 11.00000 0.05063							
B1 2 -0.415055 0.154466 0.214026 11.00000 0.03366							
B2 2 -0.098421 -0.457233 0.108474 11.00000 0.03549							
HKLF 4							
REM IZ1							
REM R1 = 0.1653 for 2112 Fo > 4sig(Fo) and 0.2468 for all 4772 data							
REM 46 parameters refined using 0 restraints							
END							

Çizelge 2.22. SHELXS-97 Sonras[,] "dosyaismi.RES" İçeriği

SHELXS komutu sonrası oluşan bir diğer dosya olan "*dosyaismi.LST*" dosyasında ise, birim hücre parametreleri, atomların x,y ve z koordinatları, bağ açıları, bağ uzunlukları ve programın her basamağında yapılan işlemler ve bu işlemler sonucu elde edilen değerler bulunmaktadır. İlk basamak olan SHELXS programının çalıştırılmasından sonra elde edilen dosyalardaki değerler kullanılarak, artık yapı arıtımına geçilmelidir.

2.7.1.2. SHELXL-97 ile Kristal Yap Arvtvmv

Doğrudan yöntemler, bazı faz bağıntıları yardımı ile, şiddet verilerinden 'doğudan', matematiksel yollarla, ϕ_{hkl} fazlarını hesaplamaya çalışır.

Özetle bu yöntemde, öncelikle güçlü yansımaların, yapı faktörleri arasında oluşturulan bağıntılar yardımı ile faz farkları arasında bazı bağıntılar elde edilir. Bu bağıntıların sayısı ne kadar fazla olursa, sonuca o denli kolay ulaşılır. Daha sonraki adımda, birkaç uygun yansıma seçilerek, bunların fazları ile orijin sabit tutulur. Sonuçta, elde edilen faz bağıntıları kullanılarak, yeni fazlar hesaplanabilir. Genelde, başlangıç yansımalarının sayısı artırılarak çok sayıda faz kümesinin elde edilmesi sağlanabilir.

SHELXS-97⁽¹⁾ alt program³ ile kristal yap³ kabaca çözüldükten sonra, bu alt program³n ürünleri olan "*dosyaismi.RES*" ve "*dosyaismi.LST*" dosyalar³ ve içerikleri kullan³larak kristal yap³ ar³t³m³na geçilir. SHELXL-97⁽²⁾ alt programı çalıştırılmadan önce, "*dosyaismi.RES*" dosyas³n³n içerisindeki atomlar ve ilgili değerleri kullanılarak "*dosyaismi1.INS*" gibi yeni bir isimli dosya oluşturulur (Çizelge 2.23) . SHELXS-97⁽¹⁾ 'de kullan³lan komutlara ek olarak aşağıda detayları verilen bazı komutlar ile birlikte SHELXL-97⁽²⁾ ile kristal yap³ ar³t³m³na geçilir. Kristal yap³ ar³t³m³ esnas³nda SHELXL-97⁽²⁾ alt program³ kullan³t³rken, her yeni *INS* uzant³ dosya isimi mutlaka *HKL* uzant³

ve aynı isimli dosya ile beraber çalıştırılmaya dikkat edilmesi gerekir. Kristal yapı arıtımı sadece bir basamaktan oluşmaz. Her basamak sonrası elde edilen veriler değerlendirilerek arıtma işlemi sona yaklaştırılır ve istenilen durumda da sonland vr vr. SHELXL-97⁽²⁾ 'de kullanılan komutlar aşağıda detaylı olarak verilmiştir. Bu komutlardan bazıları SHELXS-97⁽²⁾ 'de açıklandığı için geriye kalan komutlar açıklanacaktır.

* L.S. [N]: En küçük kareler yöntemi ile kristal yap[>] en uygun hale getirilir. En küçük kareler yönteminde önerilen yap[>] ile, deneysel olarak elde edilen elektron yoğunlukları karşılaştırılarak deneyden elde edilen uygun yap[>] bulunmaya çalışılır. Bu komut, en küçük kareler yöntemindeki işlem sayısını göstermektedir.

* **PLAN [N]** : Bu komut, her basamak sonrası, elektron yoğunluklarına göre bir liste hazırlanmasını sağlar. Bu listede bulunan elektron yoğunluk değerlerine göre, daha önceki basamaklarda belirlenemeyen atomlar belirlenebilir. Bu elektron yoğunlukları Fourier metodu ile belirlenir. N say's', belirlenmiş olan elektron yoğunluklarının kaç tanesinin listeleneceğini gösterir.

* **FMAP** [N] : Bu komut sayesinde Fourier metodu uygulan.

* **OMIT [S]** : Verilen bir *s* katsay³/s³ ile $F > s \sigma(F)$ şartını sağlayan yans³/malar³/n kullan³/mas³/n³ sağlar.

* INIT : Bu aşamanın amacı kendiğinden var olan faz setlerini beslemektir. Programa INIT komutu girilmezse kendi faz kümelerinin oluşturur.

* **PHAN** : Kaç tane faz seçileceğini gösterir. 10 döngü sonucunda seçtiği fazları arıtıp en uygun değerleri bulmaya çalışıyor.

- * **MORE** : Fazla bilgilerinin çıktı dosyasına eklenmesini sağlar.
- * **TIME** : İşin başlangıcından itibaren saniyelerle ölçüm yapar

SHELXL-97⁽²⁾ ile kristal yap³ ar³t³m³nda, yukar³da belirtilen komutlar³n yan³s³ra, kristal yap³n³n özelliklerine bağlı olarak bazı özel komutlarda bulunmaktadır. Bu komutlar tez çalışması sırasında karşılaşıldığında detaylı olarak aç³klanacakt³r.

Çizelge 2.23. SHELXL ile başlangıç "dosyaismi1.INS" dosyası içeriği

TITL *** IZ1 *** CELL 0.71069 11.8926 10.6567 12.2207 90.000 106.623 90.000 ZERR 8 0.0017 0.0009 0.0012 0.0 0.0085 0.0 LATT 7 SYMM -X, +Y, .50-Z SFAC NA B O H UNIT 16 16 72 80						
TEMP -50						
L.S. 4 BOND ANIS EXTI FMAP 2 PLAN 20 WGHT 0.100000 FVAR 1.32702 NA1 1 0.00000 0.152014 0.250000 10.50000 0.03702 O7 3 0.018222 -0.435197 0.123176 11.00000 0.05368 NA2 1 0.000000 0.000000 0.000000 10.50000 0.03362 O8 3 0.000000 -0.267385 0.250000 10.50000 0.03362 O9 3 0.153644 -0.420963 0.314405 11.00000 0.05096 O9 3 0.153644 -0.420963 0.314405 11.00000 0.05331 O1 3 -0.339831 0.229740 0.169145 11.00000 0.02889 O2 3 0.123733 0.153540 0.448829 11.00000 0.03621 O3 3 -0.163551 -0.516284 0.010534 11.00000 0.03782 O4 3 0.122391 -0.002371 0.195723 11.00000 0.03687 O5 3 0.115307 0.294718 0.169445 11.00000 0.04467 O6 3 -0.120586 0.164661 0.537032 11.00000 0.04315 B1 2 -0.4137 0.1557 0.2166 11.00000 0.05 8.43 HKLF 4						

SHELXL-97 ile kristal yap arvt/m/nda, her basamak sonras fiziksel anlamları olan bazı sayısal değerler kontrol edilmeli ve bir sonraki basamakta bu değerlere göre strateji incelenmeli veya uygun değerler elde edildiğinde ise yapı arıtımı sonlandırılmalıdır. Bu değerler ve kısaca fiziksel anlamları aşağıda açıklanmıştır.

1. Residüel İndeksler ve Uygunluk Değeri (R, wR ve GOOF) :

R ve *wR* en önemli istatistiksel değerlerdendir. Bu değerler, kristal yap aritim sonrasi elde edilen yapinin, deneysel olarak X-lşını kırınım şiddet verileri ile elde edilen ve elektron yoğunluğu ile belirlenen yapıya olan uygunluğunu ifade ederler. Bu değerlerin ideal olarak 0,0 a eşit olması gerekmektedir. Fakat, hiçbir zaman deneysel çalışmalardan dolayı sıfır olamaz. Uluslararası ve kristalografi konulu bilimsel dergilerde, bu değerlerin kabul edilebilirlik değeri maksimum 10,0 dır. *GOOF* değeri, ingilizce "Goodness of Fit" ifadesinin kisaltimidir ve "Uygunluk Kalitesi" olarak çevirilebilir. Kristal yapı arıtımı esnasında çalışılan her basamak sonrası, elde edilen yapının deneysel olarak elde edilen elektron yoğunluğu ile olan uyumunu gösteren başkabir değerdir. GOOF değeri 1,0 değerine yakın olması istenilir⁽⁹⁾.

2. Elektron Yoğunluğu ve Isısal Titreşim Değerleri

Kristal yap arvtvm esnasvnda her basamak sonrasvnda, "dosyaismi.RES" dosyas içerisinde, Q ile ifade edilen ve elektron yoğunlukları verilen potansiyel atomların bir listesi bulunmaktadır. Bu listede bulunan elektron yoğunluk değerleri 0,9 ve çok yakın civarında olmalıdır. Bu değer, elektron yoğunluğunu verdiği için, bu değerin yüksek çıkması demek,

H (hidrojen) atomu dışında tanımlanmamış başka bir atomu belirtmektedir. Dolay's' ile verilen listede belirtilen elektron yoğunluğu değerleri yaklaşık olarak 0,9 civar'nda olmal'd'r.

Her atomun bulunduğu çevreye bağlı olarak, ısıdan dolayı titreştiği bilinmektedir. Her atom kendine has olarak bu titreşimi gerçekleştirir. Kristal yap› ar›t/m› s›ras›nda, özellikle yak›n atom numaras›na sahip atomlar, yap›da yanlış yerleştirilmiş ise, ona ait ısısal titreşimin diğerlerinden çok farklı olduğu görülebilir⁽⁹⁾.

Bu değerler, kristal yapı arıtımında her basamak sonrasında kontrol edilmelidir. Uygun değerler elde edildiğinde kristal yap> ar›t›m› sonland›r›labilir.
3. ARAŞTIRMA VE BULGULAR

Bu tez çalışması sırasında kullanılan tek kristallerin hepsi Kırıkkale Üniversitesi Kimya Bölümü, Fizik Bölümü ve X-Işınları Laboratuvarlarında üretilmiş, RIGAKU AFC7S Tek Kristal Difraktometresi kullanılarak analizleri yapılmıştır.

3.1. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O KRISTALININ SENTEZI



Şekil 3.1. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için Reaksiyon Şeması

Bu kristalin şekil 3.1'de gösterilen reaksiyon sentezi için, doğrultusunda, 0,05 mol - 2,01 gr. sodyum hidroksit (NaOH- [Merck]) ve 0,01 mol - 0,62 gr. borik asit (B(OH)₃ [Merck]), 10 ml. distile su içerisinde manyetik balvk kullanvlarak, vsvtvcvlv manyetik karıştırıcı içerisinde 60 °C sıcaklığında 45 dakika karıştırılmıştır. Karışım kontrollü olarak pH değeri ölçülerek takip edilmiştir. Karışımın pH değeri 7,5 ile 9 arasında tutulmaya çalışılmıştır. Karıştırma işlemi başladığında Hidrojen gaz çıkışı gözlenmiştir. Aynı sıcaklık korunarak, 7 saat karıştırılmaya devam edilmiştir. Bu işlemler sonucu elde edilen katı madde su/aseton (1:3) ile tekrar çözülmüş ve faz farkı oluşturularak oda sıcaklığında kristallendirilmeye bırakılmıştır. Kristallendirilmeye b›rak·ld›ktan 4 gün sonar renksiz X-ışınları kristalografisine uygun prizmatik kristaller elde edilmiştir.

3.2. SENTEZLENEN Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O TEK KRISTALININ X-IŞINLARI TEK KRISTAL DIFRAKTOMETRESINDE INCELENMESI

Bu tez çalışması esnasında, Bölüm 3.1'de detaylı olarak açıklandığı gibi sentezlenen bor içerikli tek kristalİN X-lşınları tek kristal difraktometresinde (RIGAKU AFC7S – Sealed Tube); ölçüm öncesi, ölçüm s³ras³ndaki ve sonras³nda yap³ çözümü ve ar³t³m³na geçmeden yap³lan tüm aşamalar aşağıda detaylı olarak verilmiştir.

3.2.1. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Tek Kristali Üzerine Çalışmalar

3.2.1.1. Ölçüm Öncesi Yapılan Çalışmalar

Sentezlenen Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O tek kristali, X-Işınları difraktometresine yerleştirilmek için, stero mikroskop (NIKON – SMZ 1B / ESD) altında lam üzerine yerleştirilerek, 0,4 mm x 0,4 mm x 0,5 mm boyutlarında, diktörtgenler prizması şeklinde bir kristal seçilmiştir. Seçilen kristal, gonyometre başlığına yerleştirilmesi için, cam çubuğun ucuna dik gelecek şekilde yapıştırılmıştır. Yapıştırılan kristalin, ölçüm sırasında oynamaması için kuruması beklenmiştir. Haz-rlanan numune kristal X-lşınları tek kristal difraktometresinin, gonyometre başlığına yerleştirilerek, gelen X-lşınlarının tümünün üzerinden geçmesini sağlamak için cihazdaki optik ayar bölümünde merkezlendirilmiştir.

Deyatl[,] açıklamalar[,] bölüm 2.3.3'de verilen, X-lşınları tek kristal difraktometresinde ve veri toplama programında⁽¹⁰⁾ (RIGAKU – Molecular Structure Coorporation [MSC] – CTR), [C₄O₇K₂H₅B] tek kristali için ayarlamalar aşağıdaki Çizelge 3.1'de verildiği gibi yapılmıştır.

Cihaz Üzerindeki Ayarlar					
	Ayarlanan Değer				
X-Isınları Siddet Secimi	Ak›m (mA)	Gerilim (kV)			
	38	48			
X-Isinlari Kaynak Secimi	Molibo	den (Mo)			
X-İşinları Kayılak Seçinli	$(\lambda = 0, \gamma)$	71069 Å)			
Toplay [,] c [,] (kolimatör)	0.7	7 mm			
Seçimi	0,7 mm				
Veri Toplama Program∍ndaki Ayarlar					
	Ayarlar	nan Değer			
Tarama Aaylary ya Limit	22.00 < 2θ < 44.00				
Tarana Açıar ve Linin Değerleri	-20.00 < χ <70.00				
Degenen	-90.00 < ¥ <90.00				
Veri Toplama H [,] z [,]	4 derece / dakika				
Omega (ω) Tarama	0 49 -	0.56 aras)			
Aralığı	0,43 - 0	0,00 alas,			
Maksimum Şiddet	25				
Tarama Say _' s'					

Çizelge 3.1. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için Ayarlar

Hem numune kristal Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O, hem de cihaz üzerindeki ayarlamalar yapıldıktan sonra, veri toplama işlemi başlatılmıştır.

3.2.1.2. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristalinden Kırınım Şiddet Verilerinin Toplanmas[,]

Numune kristalin ölçümleri, RIGAKU AFC7S tek kristal difraktometesi için yazılmış olan ve basamaklarının detayl) açıklamaları bölüm 2.4.4'de yapılan bilgisayar programı RIGAKU – Molecular Structure Coorporation [MSC] - CTR ile yapılmıştır. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali için, bu basamaklar sonucu elde edilen değerler kısaca aşağıda verilmiştir.

3.2.1.2.1. Tarama

Bu basamakta, önceden belirlenen 20 aç×s için, $22^{0} - 44^{0}$, χ aç×s için, $-20^{0} - 70^{0}$, Φ aç×s için $-90^{0} - 90^{0}$ aralık değerlerinde tarama yapılmış ve ilk olarak 12 adet yansıma bulunmuştur. Bu yansımalar indislenerek yönelim matrisi ve tahmini birim hücre parametreleri elde edilmiştir. Tarama işlemine devam edilip, geri kalan 13 yans ma da bulunarak, ortalama şiddet değeri *16344 say* olan toplam 25 adet yansıma bulunmuştur (Çizelge 3.2).

Yönelim Matrisi:		
00125200251464 .0442606		
.001996500298050057458		
.02079010157850 .0308463		
Birim Hücre Parametreleri ve Hat	talar› (Á ˈ	ve Á ³):
a: 11.8926	σa:	0, .0017
b: 10.6567	σb:	0 .0009
c: 12.2207	σς:	0 .0012
α: 90.000	σα:	0 .00
β: 106.623	σβ:	0 .009
γ: 90.000	σγ:	0 .00
V(Hacim): 1489.09 σV:	0 .28	
20 (J) Y O	Savor	NX V Z
1: 5.230 2.405 -1.910 4.740	5172	.1279156 .01013430042791
2: 5.230 2.410 - 950 - 81.440	5412	.0186529 - 1270077 - 0021286
3: 5.670 2.525 33.800 -4.500	14974	.11523960098249 .0774244
4: 8.370 4.080 -25.420 -31.240) 79228	.158387409651420881499
5: 7.120 3.990720 51.040	74130	.1088363 .13667920021956
6: 7.620 4.010 -1.990 -38.760	7848	.146126311648370064930
7: 8.400 4.105 13.530 -83.800) 1877	.02130041992379 .0482163
8: 7.120 4.180 8.680 .720	1296 .	1726835 .0040610 .0263683
9: 7.820 4.000 56.030 -16.280) 16828	.10300300297672 .1591363
10: 6.800 3.980 28.440 -88.16	0 14116	00640011466105 .0794747
11: 8.360 4.090 21.520 -45.44	0 75137	7 .13365651361844 .0752408
12: 10.350 5.700-19.850-78.58	30 1999	9 .049547523354050861825
13: 12.220 5.690-17.640-51.14	40 7132	2 .177371722363280907615
14 : 12.790 5.765 -17.280 -16.14	40 3186	6 .286512008650190930962
15: 11.640 5.720-18.510 8.70	0 4374	.2675503 .04043710905901
16: 12.930 5.775 48.940 -57.12	20 1449	.10977211768403 .2388921
17: 10.320 5.580 38.350 -52.66	60 2867	9 .12185711566702 .1570254
18: 11.630 5.730 33.400 26.86	60 1803	.2125319 .1071630 .1569453
19: 11.610 5.720 35.000 73.68	80 1774	.0659193 .2236321 .1632497
20: 10.350 5.565 16.710320	20060	.2431001 .0003700 .0729780
21: 11.640 5.685 15.720 -84.62	20 4390	02508452735298 .0773116
22: 11.380 5.590 .010 71.180) 7055	.0904644 .2639242 .0000487
23: 11.380 5.585 -1.380 31.98	0 7191	.2368569 .14728690067192
24 : 12.010 5.555 -2.180 -20.78	0 2763	.274210110652610111979
25 : 12.010 5.575 -1.740 -55.44	0 2738	.165096124357290089386
Ortalama şiddet sayımı : 16344 say	/›m	

Çizelge 3.2. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için Tarama Basamağı

3.2.1.2.2. İndeks

Bu basamakta, Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali için *tarama* basamağında elde edilen maksimum şiddet eğrileri kullanılarak birim hücre parametreleri ve yönelim matrisi tekrar hesaplanmıştır (Çizelge 3.3).

Yönelim Ma 0012520 - .0019965 - 0207901	atrisi: .0251464 .04 .002980500 .0157850 .03	42606 57458			
Birim Hücre	Parametreleri 11.8926	ve Ha	talar∍(Á σa:	ve Á ³): 00017	
b:	10.6567		σb:	0.0009	
с:	12.2207		σc:	0 .0012	
α:	90.000		σα:	0 .00	
β:	106.623		σβ:	0 .009	
Ý:	90.000		σγ:	0 .00	
V(Hacim):	1489.09	σV:	0 .28		

Çizelge 3.3. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için İndeks Basamağı

3.2.1.2.3. Birim Hücre İndirgenmesi

Bu basamakta, birim hücre parametreleri en uygun yüksek simetriye uygun olarak dönüşüm matrisi kullanarak indirgenmiş ve yeniden hesaplanmışt[,]r (Çizelge 3.4). Bu basamakta *Bravais Örgü*'süde *monoklinik* olarak al[,]nmışt[,]r.

Çizelge 3.4. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için Birim Hücre İndirgenmesi

Birim Hücre F	Parametreleri	ve Ha	talar) (Á	ve Á ³):	
a:	11.8926		σa: `	0, .0017	
b:	10.6567		σb:	0.0009	
c:	12.2207		σc:	0 .0012	
α:	90.000		σα:	0 .00	
β:	106.623		σβ:	0 .009	
γ:	90.000		σγ:	0 .00	
V(Hacim):	1489.09	σV:	0 .28		

Basamağı

3.2.1.2.4. Laue Simetri Hesaplanmas)

Bu basamakta, Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali için, bir önceki basamakta hesaplanan ortorombik Bravais örgüsü baz al³narak, bu örgüye ait sistematik simetri özelliklerini kullanarak (yani eş yansımalar kullanılarak) Laue grubu,

örgü tipi hesaplanmışt[,]r (Çizelge 3.5).

Çizelge 3.5. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için Laue Simetri Hesaplanmas[,] Basamağı

Laue Grub Sistem = Örgü Tipi =	u = 2/M 2 4	
Kristal Siste	emi ve Örgü Tipleri:	
Sistem = 1	TRİKLİNİK	Örgü Tipi = 1 P
Sistem = 2	MONOKLİNİK	Örgü Tipi = 2 A
Sistem = 3	ORTOROMBİK	Örgü Tipi = 3 B
Sistem = 4	TETRAGONAL	Örgü Tipi = 4 C
Sistem = 5	TRİGONAL	Örgü Tipi = 5 I
Sistem = 5	HEXAGONAL	Örgü Tipi = 6 F
Sistem = 6	KÜBİK	Örgü Tipi = 7 R

3.2.1.2.5. Limitler – Veri Toplama Parametreleri Belirlenmesi

Bu basamakta Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali için, veri toplama parametrelerinden birisi olan *Standart Yansıma*'ların *Miller* indis karşılıkları belirlenmiş ve bir önceki basamakta hesaplanan Laue grubu baz alınarak veri toplama sınırları ve tahmini yansıma sayıları belirlenmiştir (Çizelge 3.6). Standart Yans, malar: hkl 1: 1 1 -2 2: 0 2 -2 3: 0 2 -1 Kabuk # 1: 2-teta S>n>rlar> : 4,00 – 40,00 Yans)ma Say)s) : 805 d-aralığı 10,1825 1,0390 Kabuk # 2: 2-teta S>n>rlar> : 40,00 - 60,00 Yans)ma Say)s) : 1590 d-aralığı 1,0390 0,7107 Kabuk # 3: 2-teta S>n>rlar> : 60,00 - 80,00 **Yans**>**ma Say**>**s**> : 2593 d-aralığı 0,7107 0,5528 Kabuk # 4: 2-teta S>n>rlar> : 80,00 – 120,00 **Yans**>**ma Say**>**s**> : 6983 d-aralığı 0,5528 0,4103 Toplam Yans, ma Say, s.: 11971

Çizelge 3.6. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için Limitler Basamağı

3.2.1.2.6. Ön Birim Hücre Parametrelerinin Hesaplamas

Bu basamakta, veri toplamaya geçmeden, yüksek açılardaki yansımalardan faydalanarak, birim hücre parametrelerini ve yönelim matrisini tekrar hesaplanmıştır (Çizelge 3.7).

Çizelge 3.7. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için Birim Hücre Parametreleri Basamağı

Yönelim Ma	atrisi:				
.0546131	.0733664	.01214	458		
.0686779	0584005	.02017	768		
0011541	0034974 -	.08208	356		
				(3)	
Birim Hucre	Parametreleri	ve Ha	talar) (A	ve A°):	
a:	11.8926		σa:	0, .0017	
b:	10.6567		σb:	0 .0009	
c:	12.2207		σc:	0. 0012	
α:	90.000		σα:	0 .00	
β:	106.623		σβ:	0 .009	
γ:	90.000		σγ:	0 .00	
V(Hacim):	1489.09	σV:	0 .28		

3.2.1.2.7. Parametre Listesi

Bu basamakta, veri toplama öncesi elde edilen deneysel parametrelerin tamamı listelenmiş ve ölçüm sırasında kullanılacak olan diğer parametreler Çizelge 3.8'de gösterilmiştir.

Çizelge 3.8. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için Parametre Basamağı



3.2.1.2.8. Veri Toplama

Veri toplama basamağında, Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali için daha önceden belirlenmiş şartlarda veri toplanma işlemine başlanmıştır. Gonyometre başlığına yerleştirilen kristal için, yönelim matrisi yard²m² ile daha önceden s²n²rlar² belirlenen *h, k* ve *l* indislerinden oluşan düzlemlere giderek yansıma şiddetleri ölçülmüş ve toplam 5250 adet yans²ma elde edilmiştir (Çizelge 3.9). Çizelge 3.9. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için Veri Toplama Basamağı

Veri Toplama H)z) 4 = Kabuk Numaras 0 = 0 0 0 Başlangıç İndisleri = Veri Toplama Başlangıcı # h k I F(Göz) sig-F A R Şiddet bg1 bg2 Süre psi 2theta omega chi phi sp pkt bgt Basamak # Ν 1 1 1 -2 34.94 .07 0 1 70912 15 9 .02 .00 7.85 3.92 55.91 -16.18 0 4 1845 453 0 del-omega= .00(.20) del-chi= -.04(1.16) 2 0 2 -2 53.98 .08 0 1 127781 21 8 .03 .00 10.35 5.17 38.27 -52.08 4 1860 453 0 0 del-omega= .00(.20) del-chi= .01(.88) 76.94 .07 0 1 320775 25 20 .05 .00 8.40 4.20 21.36 -45.50 4 1852 453 0 3 0 2 -1 0 del-omega= .01(.20) del-chi= -.04(1.09) Şiddet Kontrol Yansımaları için İlk ölçüme nazaran % değişim (Üç ayrı Standart Yansıma için) 100.00 100.00 100.00 N # h k I F(Göz) sig-FAR Şiddet bg1 bg2 Süre psi 2theta omega chi phi sp pkt bgt Basamak # 48 18 27 .05 .00 39.00 19.50 73.99-121.05 2 4 0 0 - 11 .00 .00 0 1 4 1995 453 0 5 0 0-10 3 8.43 .22 0 2 1139 109 36 .07 .00 35.33 17.67 73.99-121.05 4 3960 906 0 .00 .00 0 1 34 10 11 .08 .00 31.70 15.85 73.99-121.05 4 1957 453 0 2 6 0 0 -9 7 0 0 -8 4.13 .26 0 3 511 86 32 .10 .00 28.10 14.05 73.99-121.05 4 5826 1359 0 1

Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali için, standart yans malar her 150 yansımadan sonra tekrar ölçülmüş ve yüzde olarak değişimleri bulunmuştur(Çizelge 3.10).

Çizelge 3.10. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için Veri Toplama Basamağı (devam)

 Standart Yansymalar

 0
 613
 1
 1
 -2
 35.01
 .07
 0
 171196
 16
 17
 6.55
 .00
 7.85
 3.92
 55.91
 -16.18
 4
 1845
 453
 0

 0
 613
 1
 1
 -2
 35.01
 .07
 0
 17
 6.55
 .00
 7.85
 3.92
 55.91
 -16.18
 4
 1845
 453
 0

 0
 614
 0
 2
 -2
 54.25
 .08
 0
 1129113
 24
 20
 6.57
 .00
 10.35
 5.17
 38.27
 -52.08
 4
 1860
 453
 0

 0
 615
 0
 2
 -1
 77.19
 .07
 0
 1322799
 31
 18
 6.58
 .00
 8.40
 4.20
 21.36
 -45.50
 4
 1852
 453
 0

 0
 615
 0
 2
 -1
 77.19
 .07
 0
 1322799
 31
 18
 6.58
 .00
 8.40
 4.20
 21.36
 -45.50
 4</t

3.2.1.2.9. Soğurma Düzeltmesi

Toplanan yansıma verilerinden sonra, Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristalinin sahip olduğu şiddetli yansımalarından birisi olan h = 2, k = 0 ve l = -6 düzlemi kullanılarak, soğurma düzeltmesi yapılmıştır. Bu düzleme getirilen kristal,

kendi ekseni etrafında (phi açısı 0⁰ – 360⁰ değerlerini alarak) döndürülerek soğurma düzeltmesi için gerekli olacak olan değerler elde edilmiştir (Çizelge 3.11).

Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristalinin birim hücre parametreleri son düzeltmelerden sonra tekrar verilerek veri toplama işlemi bitirilmiştir.

Çizelge 3.11. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için Soğurma Düzeltmesi Basamağı



3.2.1.2.10. Na2O[B(OH)3]2.2H2O Kristali için Veri Toplama Sonuçlar>

Veri toplama işlemi bittikten sonra, Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali için elde edilen değerleri özetleyecek olursak;

a) Birim Hücre Parametreleri (Standart Sapmalar) ile birlikte)

Birim Hücre Pa	arametreleri ve H	atalar) (Á	Á ve Á ³):
a:	12.2638	σa:	0, .0041
b:	8.0018	σb:	.0020
c:	8.0021	σc:	.0022
α:	83.728	σα:	.022
β:	102.299	σβ:	.026
γ:	102.287	σγ:	.024
V(Hacim):	747.9 σV:	.3	

b) Yönelim Matrisi

Yönelim Matrisi	
.0546130 .0733665	.0121466
.06867780584003	.0201762
00115380034980	0820856

c) Soğurma Düzeltme Faktörünün hesaplanmasında kullanılacak olan,

φ (derece) aç³s³-Şiddet Grafiği (Çizelge 3.11)

d)Kristal yapının çözümünde ve arıtımında doğrudan olarak kullanılacak olan her düzlemden gelen F² (veya F) değerleri ve bunların geri plan değerleri (Çizelge 3.12)

h	k	I	F	σ(F)
0	2	0	74,95	0,24
0	0	1	1,67	1,25
0	1	1	5,35	0,27
1	2	0	30,02	0,22
1	0	1	70,90	0,22
2	0	0	94,18	0,24
1	1	1	30,06	0,21
2	1	0	29,82	0,22
0	2	1	76,75	0,24
		•		
		•		
		•		
		•		
13	13	12	9,55	2,82
8	2	15	6,93	2,63
3	30	6	,009999	99 0,00
4	32	2	5,83	3,89
16	19	8	,009999	99 0,00
16	17	9	4,43	6,32
18	2	11	4,69	5,39

Çizelge 3.12. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristaline ait F ve σ (F) Değerleri

Sonuç olarak; veri toplama sonucu elde edilen bu dört önemli parametre, kristal yapı analizini oluşturan yapı çözümü ve arıtımında kullanılmıştır.

Sonuç olarak; veri toplama sonucu elde edilen bu dört önemli parametre, kristal yapı analizini oluşturan yapı çözümü ve arıtımında kullanılmıştır.

3.3. SENTEZLENEN Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O TEK KRİSTAL YAPISININ ÇÖZÜMÜ VE ARITIMI

Sentezlenen Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali, önceki bölümlerde anlatıldığı gibi ölçüme hazırlanmış ve ölçüm sırasında ve sonrasında elde edilen sonuçlar detayl³ olarak önceki bölümde verilmiştir.

Elde edilen kırınım şiddet verileri kullanılarak, SHELXS 97⁽¹⁾ bilgisayar program, ile yap, çözülmüş ve SHELXL 97⁽²⁾ programı ile arıtılmıştır.

3.3.1. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Tek Kristalinin Yap Çözümü

Sentezlenen Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali, tek kristal difraktometresine yerleştirilip ölçüm sonrasında elde edilen veriler kullanılarak yapı çözümüne başlanmıştır.

Yap[,] çözümünde izlenen basamaklar aşağıdaki gibidir;

 Kristal yapının tahmini kapalı formülü bilgisayar programına (CTR - PROCMENU) girdi olarak girilmiş ve kendini tekrar eden ve en küçük yapı olan molekül veya molekül gruplarının birim hücrede 8 adet bulunduğu (Z değeri) hesaplanmıştır.

 Toplanan ham şiddet verilerini yapı çözümünde kullanabilmemiz için şiddet verileri üzerinde birtakım etkileri dikkate almamız gerektiğini Bölüm 2.5'de bahsetmiştik.

Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O tek kristali için Lorentz kutuplanma etkisi dikkate alınmıştır.

107

Bu etki, belirtilen açı değerleri arasında;

$$L_p = 0.975 - 0.988 (2,12^0 < \theta < 59,99^0)$$

olarak bulunmuştur (Burada L_p , yapı çözümünde kullanılan ham şiddet veriler için 0.975ile 0.988 arasında değişen değerler almaktadır).

Ayrıca bu ham şiddet verileri indirgenirken izotropik olan ve olmayan etkiler dikkate alınmıştır.

Burada çizgisel soğurma katsayısı aşağıdaki gibi bulunabilir;

$$\frac{\mu}{D} = \sum_{i=1}^{N} P_i \left(\frac{\mu}{\rho}\right)_i$$
$$I = I_0 e^{-\mu t}$$

 $D= 1.489 \text{ gr/cm}^3$

Formül: [Na2O9 B2H10]

Atom	Atom Ağırlığı		Toplam Ağırlık.Kesri
2 Na	21,994	43,988	0,2002
10 H	1,0079	10,079	0,0450
2 B	10,8110	21,622	0,0984
9 O	15,9994	143,9946	0,6554
		Toplam = 219,6836	Toplam =1.000 (% 100)

Mo K_{α} için;

Atom	(μ/ρ) kütlesel	Ρ. (μ/ρ)
Na	3,36	0,672670
Н	0.0435	0,001957
В	0,45	0,044280
0	1,50	0,983100

Bu durumda Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O tek kristali için çizgisel soğurma katsay³s³, D =1,489 gr/cm³ alındığı zaman;

$$\sum p\left(\frac{\mu}{\rho}\right) = 1,702007 cm^{-1} \text{ olduğundan}$$
$$\mu = D.\sum p\left(\frac{\mu}{\rho}\right) = 2,53428 cm^{-1}$$

bulunur.

Elde edilen bu sonuca göre şiddet verilerine soğurma düzeltmesi uygulanmıştır.

3. Bir başka bilgisayar programı olan teXsan for Windows⁽³⁶⁾ program³ kullan³larak, tek kristal difraktometresinden elde edilen k³r³n³m şiddet verileri üzerinde yukarıda açıklanan yöntem kullanarak elde edilen soğurma düzeltmesi ve buna ek olarak hesaplanan sönüm düzeltmeleri yan³ s³ra yap³ çözümünde ve ar³t³m³nda kullan³lacak olan *h*, *k*, *l* düzlemleri ve bunlara ait F², σ F² değerlerinin içerisinde yer aldığı 1.hkl dosyası elde edilmiştir.

4. İçeriği bölüm 2.7.1'de açıklanmış olan 1.ins dosyas, tek kristal difraktometresindeki ölçüm sonucu elde edilen birim hücre parametreleri, bu

parametrelerin standart sapmaları ve Z değeri kullanılarak oluşturulmuştur

(Çizelge 3.37)

Çizelge 3.37. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için "1.INS" Dosyası İçeriği

TITL IZ1 CELL 0.71069 11.8926 10.6567 12.2207 90.000 106.623 90.000 ZERR 8 0.0017 0.0009 0.0012 0.0 0.0085 0.0 LATT 7 SYMM -X, +Y, .50-Z SFAC NA B O H UNIT 16 16 72 80 TEMP -50 TREF HKLF 4 ENDEND

5. Bilgisayarda bir dizin oluşturulmuş ve bu dizinin içerisine SHELXS-97.EXE, 1.hkl ve 1.ins dosyalar yerleştirilmiştir.

6. Oluşturulan dizin içerisinde "SHELXS 1" komutu yazılarak yap çözme programı çalıştırılıp yapı kabaca çözülmüş ve "1.RES","1.LST" isimli iki dosya elde edilmiştir (Bakınız Bölüm 2.7.1.1). Bu dosyalardan, "1.RES" dosyası kullanılarak kristal yapının kaba şekli ORTEP-III⁽²⁶⁾ bilgisayar programı ile elde edilmiştir (Şekil 3.4). Elde edilen bu kaba yapıda, diğer atomlara göre daha ağır olan sodyum atomlarının ve oksijen atomlarından bazılarının yerleri belirlenmiştir.



Şekil 3.4. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristalinin 1. Döngü sonrası Kaba Şekli (Kırmızı: Oksijen; Mavi: Sodyum ve Yeşil: Q –elektron yoğunluğu)

Program çıktısı içerisinde bulunan elektron yoğunluk değerleri incelenerek, Q ile ifade edilen yoğunlukların bor atomlar na, ait olduğu kabul edilmiş ve isimlendirilerek yapı çözme işlemi sonlandırılmıştır (Şekil 3.5).



Şekil 3.5. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristalinin Yapı Arıtımı Öncesi Şekli 3.3.1.2 Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristalinin Yap³ Ar³t³m³

Kristal yap çözümü sonucu elde edilen RES uzanti) dosya kullani)p, içerisine yap aritiminda kullanilacak olan yeni komutlar eklenerek 2.INS uzantılı yeni bir dosya oluşturulmuştur (Çizelge 3.38). Bölüm 2.7.1'de açıklanan komutlara ek olarak, yapı arıtımının bu basamağında kullanılan **BOND** komutu; küçük yapılar için bağ uzunluklarını ve açı değerlerini hidrojen atomlari hariç tablolamaya, **WGHT** komutu; ağırlıklı arıtım değeri ile aritmaya ve son olarak da **FVAR** komutu; anizotropik konum parametreleri için kullanılacak olan serbest değişken değerleri ile arıtmaya yaramaktadır.

TITL IZ1
CELL 0.71069 11.8926 10.6567 12.2207 90.000 106.623 90.000
ZERR 8 0.0017 0.0009 0.0012 0.0 0.0085 0.0
SYMM -X, +Y, $.50-Z$
TEMP -50
BOND
ANIS
EXTI
FMAP 2
PLAN 20
WGHT 0.100000
FVAR 1.32702
NA1 1 0.000000 0.152014 0.250000 10.50000 0.03702
O7 3 0.018222 -0.435197 0.123176 11.00000 0.05368
NA2 1 0.000000 0.000000 0.000000 10.50000 0.03362
08 3 0.000000 -0.267385 0.250000 10.50000 0.05096
$09 \ 3 \ 0.153644 \ -0.420963 \ 0.314405 \ 11.00000 \ 0.05331$
$O_1 = 3 - 0.339031 = 0.229740 = 0.109145 = 11.00000 = 0.02009$ $O_2 = 2 - 0.123733 = 0.153540 = 0.448830 = 11.00000 = 0.02631$
$O_2 = 3 = 0.123733 = 0.133340 = 0.446629 = 11.00000 = 0.03621$ $O_3 = 3 = 0.163551 = 0.516284 = 0.010534 = 11.00000 = 0.03782$
Ω_4 3 0 122301 -0.010204 0.010504 11.00000 0.03702
$O_{5} = 3 - 0.122337 - 0.002377 - 0.133723 - 11.00000 - 0.03007 - 0.03007 - 0.032371 - 0.133723 - 11.00000 - 0.04467 - 0.053723 - 0.05472 - 0.05472 - 0.05472 - 0.05472 - 0.05472 - 0.05472 - 0.05472 - 0.052772 - 0.05723 - 0.05722 - 0.0572$
O6 3 -0.120586 0.164661 0.537032 11.00000 0.04315
B1 2 -0.4137 0.1557 0.2166 11.00000 0.05 9.15
B2 2 -0.0975 -0.4572 0.1085 11.00000 0.05 8.43
HKLF 4
END

Çizelge 3.38. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali için "2.INS" Dosyası İçeriği

Elde edilen 2.INS dosyas>, 2.HKL ve SHELXL-97.EXE dosyalar> ile birlikte aynı dizin içerisine yerleştirilmiş ve "SHELXL 2" komutu ile yapı arıtımına başlanmıştır. Çıktı olarak elde edilen 2.RES ve 2.LST dosyalar> incelendiğinde, elektron yoğunluğu 1,00'dan büyük değerlere rastlanmış ve bunun sebebinin anizotropik inceltme yapılmamasından kaynaklandığı bilindiği için 2.RES dosyasındaki komutlara **ANIS** (anizotropik inceltme) komutu eklenerek 3.INS dosyası oluşturulmuştur. Bu dosyaya ek olarak 3.HKL dosyas> yard>m> ile "SHELXL 3" komutu kullan>larak yap> ar>t>m> bir basamak daha ilerletilmiş, 3.RES ve 3.LST çıktı dosyaları elde edilmiştir. Bu dosyalar incelendiğinde, atomlarda herhangi bir hata bulunmadığı ve hidrojen atomlarının yerleştirilerek arıtım işlemine son verilmesi gerektiği anlaşılmıştır.

Kristal yap> ar/t/m/nda, X-lşınları ile elde edilen veriler kullan/larak hidrojen atomlarynyn yerlerinin tespiti zor olmaktadyr. Genel olarak, özel hidrojen atomlar, (hidrojen bağının olabileceği yerler) dışındaki hidrojen atomları yerleştirilmektedir. geometrik olarak Bundan dolay) Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali yap>s>nda bulunan hidrojen atomlar>n>, kimyasal teorilere uygun, geometrik olarak yerleştirilmek amacıyla 3.RES dosyası içerisine HFIX komutu eklenerek 4.INS dosyası oluşturulmuştur. Sonra, 4.HKL dosyasy yardymy ile "SHELXL 4" komutu kullanylarak yapy arytymy bir basamak daha ilerletilerek 4.RES ve 4.LST dosyalary çykty olarak elde edilmiştir. Elde edilen bu çıktı dosyaları incelenerek Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristaline ait yapı arıtımının bittiği anlaşılmıştır. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristaline ait elde edilen sonuç verileri, SONUÇ ve TARTIŞMA bölümünde açıklanmıştır.

4. SONUÇ VE TARTIŞMA

4.1. SONUÇLAR

Bu tez çalışmasında üretilen ve X-lşınları tek kristal difraktometresinde yansıma şiddet verileri toplanıp, kristal yapıları çözülüp arıtılan tek kristallerin sonuçları her bir kristal için ayrı ayrı aşağıda detaylı olarak verilmiştir.

4.1.1. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Tek Kristali Sonuçlar

Sentezlenip, X-lşınları tek kristal difraktometresinde yansıma şiddet verileri toplan³p, kristal yap³s³ çözülen ve ar³t³lan Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali için aşağıdaki sonuçlar elde edilmiştir (Çizelge 4.1.a, 4.1.b., 4.2., 4.3., 4.4., 4.5., 4.6, 4.7., 4.8. ve Şekil 4.1.).

Kimyasal Formül			:	Na ₂ O[B(OH) ₃] ₂ .2H ₂ O	
Kimyasal Formül A	ğırlığı		:	332.78	
Uzay Grubu			:	C2 / c (# 15)	
Laue Grubu			:	2 / m `´	
Bravais Örgü Tipi			:	C – Monoklinik	
Simetri Elemanlar>			:	x, y, z	
				-x, y, -z+1/2	
				x+1/2, y+1/2, z	
				-x+1/2, y+1/2, -z+1/2	
				-x, -y, -z	
				x, -y, z-1/2	
				-x+1/2, -y+1/2, -z	
				x+1/2, -y+1/2, z-1/2	
Birim Hücre P	arametreleri (Å	ve °)		:	
	a: 11.8926	,	σa:	0, .0017	
	b: 10.6567		σb:	0 .0009	
	c: 12.2207		σς:	0 .0012	
	α: 90.000		σα:	0 .00	
	β: 106.623		σβ:	0 .009	
	γ: 90.000		σγ:	0 .00	
	V(Hacim):	1489.09	σV:	0 .28	
Birim Hücredeki Mo	olekül Say›s›		:	8	

Çizelge 4.1.a. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristalinin Sonuç Verileri

Birim Hücre Ölçümü Yansıma Sayısı	:	25
Birim Hücre Ölçüm Sıcaklığı	:	293 ⁰ K (20 ⁰ C)
Numune Kristalin Dış Yapısı	:	Diktörgenler Prizma
Numune Kristalin Rengi	:	Renksiz (Saydam)
Numune Kristalin Boyutlar, (mm)	:	0.4 x 0.4 x 0.5
Numune Kristalin Yoğunluğu (d _{bes})	:	1,489 gr/cm ³
Kristalin Cizgisel Soğurma Katsayısı	:	1.016
Numune Kristalin Düzeltme Tipi	:	PSI (Ψ)-Tarama
Veri Toplama Sıcaklığı	:	293° K (20°C)
Kullan lan Dalga Boyu	:	0.71069 Å
Kullan lan X-Isinları Kavnağı	: 1	Molibden K _a (Normal Odakl)
Kullan lan Monokromatör Tipi	:	Grafit Kristal
Kullan lan Difraktometre		RIGAKU AFC7-S
Kullan lan Ölcüm Metodu	:	ω-2θ (Omega - Teta)
Standart Yansıma Savisi		3
	1. Yan	syma (h, k, l) · 1 · 1 - 2
	2. Yan	$s_{ma}(h,k,l): 0, 2, -2$
	3 Yan	$h_{1}(h_{1},h_{2},h_{1}) = 0, 2, -1$
Standart Yansıma Ölcüm Aralığı		150 (Yans)ma)
Standart Yansımalardaki Bozunmalar		
(Bozunma Düzeltmesi Yanılmamıstır)	1 Yan	syma : % – 5.05
(Dozanna Dazennesi Tapinnannşır)	2 Van	3,000
	2. Turi 3. Van	3,000 $3,000$ $3,00$
Yansıma Miller Indis Sınırları	. Tan	13/11a : 70 - 4,50
	h. –	0 h = -21
		$0, \Pi_{\text{maks}} = 21$
	Kmin –	-28 / -28
	<i>i</i> min —	$-20, I_{maks} - 20$
Yansima Savisi (Toplam)		4772
Yansyma Sayysy $(1 > 2\sigma I)$		2112
Veri Toplama Programy: MSC / AFC D	iffractor	meter Control Software
Kristal Yan Cözüm Program		SHELXS-97
Kristal Yap Aritim Program		SHELXI –97
Kristal Yan Grafik Program		ORTEP-3 for Windows
Kilotal rup ² Oralik riogram ²	•	Ver 1 08
Vanı Cözüm Metodu (İlk)		Doărudan Vöntem
Yanı Cözüm Metodu (İkincil)	:	Elektron Voğunluk Haritas
Yan Cözüm Metodu (Hidrojenler)	•	Geometrik
Van Aritim Parametro Savis	:	1/7
D	:	147
RTüm R. (I.s. 201 Sartındaki Vanaymalar içir		0,1128
	1).	0,0404
	<i>.</i>	0.0000
D (L. Ogl Contindate Vanaurataria	: 	0,0880
R_{wBuyuk} (I > 2 σ I Şartındaki Yansımalar iç	í: in):	0,0880 0,0382
R _{wBüyük} (I > 2σI Şartındaki Yansımalar iç Yapının Uygunluk Değeri (GooF)	in):	0,0880 0,0382 1,068
R _{wBüyük} (I > 2σI Şartındaki Yansımalar iç Yapının Uygunluk Değeri (GooF) En Büyük Elektron Yoğunluk Değeri	: in): :	0,0880 0,0382 1,068 0,650

Cizelae 4.2	Na ₂ O[B(OH) ₂] ₂ ,2H ₂ O	Kristalinin İ	zotropik	İncelenmesi	Sonuclar>
Şizoigo 1.2.			200 000		Conaçiai

-	-		-	
Atom	x/a	y/b	z/c	U_izo_eş
Na1	0.0000	0.1529(2)	0.2500	0.0471(5)
Na2	0.0000	0.0000	0.0000	0.0445(5)
B1	-0.4151(2)	0.1547(3)	0.2148(3)	0.0342(6)
B2	-0.0979(2)	-0.4572(3)	0.1091(3)	0.0370(7)
01	-0.33875(18)	0.2291(2)	0.1681(2)	0.0428(6)
O2	0.1236(2)	0.1536(2)	0.4492(2)	0.0479(6)
03	-0.16243(19)	-0.5166(3)	0.0110(2)	0.0459(6)
O4	0.1230(2)	-0.0004(2)	0.1957(3)	0.0469(6)
05	0.1175(2)	0.2948(3)	0.1717(2)	0.0519(7)
06	-0.1192(2)	0.1652(3)	0.5375(2)	0.0509(6)
07	0.01954(17)	-0.4349(2)	0.1237(2)	0.0395(5)
08	0.0000	-0.2673(3)	0.2500	0.0360(6)
09	0.15426(17)	-0.4194(2)	0.3147(2)	0.0380(5)
H1	-0.2709	0.2260	0.2114	0.064
H2	0.1919	0.1967	0.4894	0.057
H3	-0.2334	-0.5052	0.0027	0.069
H4	0.1917	-0.0434	0.2350	0.056
H7	0.0587	-0.4755	0.0769	0.047
H9	0.2336	-0.4391	0.3244	0.046

Ueq (x10⁴ Å²) Ueq= $\frac{1}{3}\sum_{i}\sum_{j}U_{ij}a_{i}^{*}a_{j}^{*}a_{i}a_{j}$

Çizelge 4.3. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristalinin Anizotropik İncelenmesi sonuçlar[,](Å²)

Atom	U11	U22	U33	U23	U13	U12
Na1	0.0398(10)	0.0438(10)	0.0605(12)	0.000	0.0188(8)	0.000
Na2	0.0380(9)	0.0392(9)	0.0578(12)	0.0001(8)	0.0162(8)	-0.0012(7)
B1	0.0238(10)	0.0318(12)	0.0474(16)	0.0004(11)	0.0109(10)	-0.0023(9)
B2	0.0236(10)	0.0319(13)	0.0572(19)	-0.0006(12)	0.0144(11)	-0.0028(9)
01	0.0278(9)	0.0435(12)	0.0578(13)	0.0070(10)	0.0135(8)	-0.0080(8)
O2	0.0319(10)	0.0460(13)	0.0654(15)	-0.0051(11)	0.0132(10)	-0.0015(9)
O3	0.0294(9)	0.0526(14)	0.0581(15)	-0.0173(11)	0.0164(9)	-0.0087(9)
O4	0.0340(11)	0.0382(11)	0.0690(17)	0.0005(10)	0.0155(10)	0.0002(8)
O5	0.0446(13)	0.0418(12)	0.0673(17)	0.0060(12)	0.0129(11)	-0.0003(10)
O6	0.0398(11)	0.0469(13)	0.0658(16)	-0.0109(12)	0.0149(11)	-0.0019(10)
07	0.0228(7)	0.0402(10)	0.0574(13)	-0.0089(9)	0.0147(8)	-0.0051(7)
08	0.0274(11)	0.0296(12)	0.0522(16)	0.000	0.0131(10)	0.000
09	0.0249(8)	0.0375(10)	0.0534(12)	0.0050(9)	0.0140(7)	0.0033(6)

Çizelge 4.4 Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristalindeki

Atomlar Aras > Bağ Uzunluklar > ve Standart Sapmalar > ($\overset{\scriptscriptstyle 0}{\mathrm{A}}$)

Atom	Atom	Uzakl∍k (Å)
01	H1	0.8300
03	H3	0.8300
O7	H7	0.9400
09	H9	0.9400
O2	H2	0.9400
O4	H4	0.9400
B2	09	1.356(4)
O7	B2	1.377(3)
03	B2	1.378(4)
01	B1	1.440(4)
B1	08	1.464(3)
B1	09	1.489(4)
B1	O7	1.503(4)
Na2	06	2.385(3)
Na2	O2	2.397(2)
Na1	O4	2.409(3)
Na2	O4	2.420(3)
Na1	05	2.433(3)
Na1	02	2.458(3)
Na1	Na2	3.4625(8)

Çizelge 4.5. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristalindeki Atomlar Aras[,] Bağ Aç[,]lar[,]

Atom 1	Atom 2	Atom 3	Bağ Açısı
B1	01	H1	109.5
B1	08	B1	110.9(3)
B2	09	B1	117.0(2)
B2	07	B1	119.8(2)
Na1	Na2	Na1	180.00(6)
Na1	O4	Na2	91.61(9)
Na2	Na1	Na2	123.85(6)
Na2	O2	Na1	90.98(9)
01	B1	07	107.9(2)
01	B1	09	110.7(2)
01	B1	08	111.7(3)
O2	Na2	Na1	134.78(7)
O2	Na1	Na2	136.42(7)
O2	Na1	Na2	136.42(7)
O2	Na1	O2	179.67(14)
O2	Na2	02	180.00(16)
O2	Na1	Na2	43.80(6)
O2	Na1	Na2	43.80(6)
O2	Na2	Na1	45.22(7)
O2	Na2	O4	89.28(9)
O2	Na2	O4	90.72(9)
O4	Na2	Na1	135.93(6)
O4	Na1	05	172.75(11)
O4	Na2	O4	180.0
O4	Na2	Na1	44.07(6)
O4	Na1	Na2	44.32(7)
O4	Na1	05	81.42(9)
O4	Na1	O2	88.12(10)
O4	Na1	02	92.10(10)
O4	Na1	Na2	94.43(9)
O4	Na1	04	94.60(14)
O5	Na1	05	103.16(16)
O5	Na1	Na2	141.67(7)
O5	Na1	Na2	78.48(7)
05	Na1	O2	81.75(9)
O5	Na1	02	98.04(9)
06	Na2	O4	88.11(9)
06	Na2	O4	88.11(9)
06	Na2	Na1	88.42(8)
06	Na2	02	89.32(9)
06	Na2	02	90.68(9)
06	Na2	Na1	91.58(8)
06	Na2	04	91.89(9)
07	B2	03	119.0(3)
08	B1	07	108.88(19)
08	B1	09	109.1(2)
09	B1	07	108.5(2)
09	B2	03	118.2(2)
09	B2	07	122.8(3)

ve Standart Sapmalar)(°)

Atom 1	Atom 2	Atom 3	Atom 4	Torsiyon Aç>s>
B1	07	B2	09	-11.9(5)
B1	07	B2	03	165.9(3)
Na1	Na2	04	Na1	180.0
Na2	Na1	Na2	06	-145.28(6)
Na2	Na1	Na2	02	124.11(8)
Na2	Na1	Na2	04	123.63(9)
Na2	Na1	02	Na2	-94.11(11)
Na2	Na1	04	Na2	136.09(6)
O2	Na1	Na2	06	-89.04(13)
O2	Na1	Na2	O2	-179.65(15)
O2	Na1	Na2	04	179.87(12)
O2	Na1	Na2	Na1	56.23(9)
02	Na1	O2	Na2	133.07(7)
O2	Na1	04	Na2	179.91(8)
O2	Na2	04	Na1	0.34(9)
04	Na1	Na2	06	-88.91(11)
04	Na1	Na2	02	-179.52(12)
04	Na1	Na2	04	180.0
04	Na1	Na2	Na1	56.37(10)
O4	Na1	O2	Na2	-94.20(10)
05	Na1	Na2	06	97.27(16)
05	Na1	Na2	O2	6.66(16)
05	Na1	Na2	04	6.19(19)
05	Na1	Na2	Na1	-117.4(2)
05	Na1	02	Na2	81.93(9)
05	Na1	04	Na2	148.0(8)

Çizelge 4.6. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristalinin Torsiyon Aç³lar³ ve Standart Sapmalar³(°)



Şekil 4.1. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristalinin Yap^s

4.2. TARTIŞMALAR

Bu tez çalışmasında kullanılan numune tek kristal, literatür çalışması sonucu elde edilen çeşitli sentez yöntemleri ve bu yöntemlerin deneysel çalışma sırasında ilerletilmesi ile üretilmişdir. Üretilen bu kristalin yapısı çözülüp arıtılmış ve literatürde bulunan benzerleri ile karşılaştırılmıştır.

4.2.1. Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O Kristali Üzerine Tartışmalar

Bazı bor bileşiklerinin, asitlerle reaksiyonlarında, karışımın pH değerinin yaklaşık olarak pH=8 olması gerektiği bilinmektedir^[9,27,28]. Bu amaçla, borik asitin (B(OH)₃), NaOH ile reaksiyonu sonucu elde edilen Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali sentezlenirken, reaksiyon ortamının pH değerinin yaklaşık olarak pH=8 olması sağlanmıştır. Bu yöntem uygulanırken, kristalin sentezlenmesi sırasında, karışımın pH değeri kontrollü ve anlık olarak ölçülmüştür.

Kristal yap³ analizi sonras³ Na₂O[B(OH)₃]₂.2H₂O kristali için elde edilen atomlar arası bağ uzunlukları ve açıları incelendiğinde; tetraborat yap³y³ oluşturan B-O bağ uzunlukları 1,356 (4) Å – 1,503(4) Å aralığında ve bağ aç³lar³ ise 107,9(2)⁰ – 119,8(3)⁰ aralığında değişmektedir ve literatürdeki diğer örneklerle uyum içerisindedir^[32-35]. Bu kristal yap³ içerisinde bulunan Na – O bağ uzunluğu değerleri, 2,385(3) Å ile 2,458(3) Å aras³nda değişmektedir ve literatürde bulunan benzer yap³daki Na – O bağ uzunlukları ile uyuşmaktadır⁽³²⁻³⁵⁾.

122

Kristal yapının düzlemselliği incelendiğinde, yapının düzlemsel olmadığı ancak yapı içerisinde yer alan ve Na1-Na2-O2-O4^a atomlarından oluşan düzlemin kendi içerisinde düzlemsel olduğu bulunmuştur.

KAYNAKLAR

- G. M. Sheldrick, SHELXS-97 Program for The Solution of Crystal Structures, Univ. of Göttingen, Germany (1997).
- G. M. Sheldrick, SHELXL-97 Program for The Refinement of Crystal Structures, Univ. of Göttingen, Germany (1997).
- Mehmet Kabak, X-Işınları Kristalografisi, Bıçaklar Kitabevi, Ankara, 2004.
- 4. W. L. Bragg, Proc. Camb. Phil. Soc., **17**, 43(1913).
- H. George, H. Stout and L. Jensen, X-Ray Structure Determination. The McMillan Company, London, 1989.
- M. Von Laue, Sitz. Math. Phys. Klasse Bayer. Akad. Wiss., 303 (1912).
- ENRAF NONIUS, Diffractometer Control Software Release 5.1., Enraf Nonius, Delft., The Netherlands, 1993
- Instruction Manual for Sealed X-ray Tubes, Manual No: ME 910BE8, R)gaku Corporation, 2000.

- 9. Kutalmış Güven, Doktora Tezi, Kırıkkale Üniversitesi, Fen Bilimleri Enstitüsü, Kırıkkale, 2005.
- RIGAKU-AFC7S MSC Diffractometer Control Software, Molecular Structure Corporation, Teksas, USA, 1997.
- 11. M. F. C. Ladd and R. A. Palmer, Structural Determination By X-Ray Crystallography, Plenum, 1985.
- 12. M. J. Buerger, X-Ray Crystallography, Kreiger, 1960.
- L. V. Azaroff, Elements of X-Ray Crystallography, McGraw-Hill Book Company Inc., New York, 1968.
- 14. L. Marton, Methods of Exparimental Physics: Molecular Physics, Vol.3., Academic Press, New York and London, 1985.
- 15. M. M. Woolfson, Acta Cryst. , A26, 167 (1970).
- J. W. Jeffery, Methods in X-ray Crystallography, Academic Press, London and Newyork, 1971.
- 17. P. Debye, Verhand Deutschen Physik. Gesell., 15, 678(1913).
- 18. I. Waller, Z. Physik, **17**, 398(1923).
- B. T. M. Willis and A. W. Pryor, Thermal Vibrations in Crystallography.
 Cambridge University Press. Cambridge, 1975.

- 20. D. Harker, and J. S. Kasper, J. Chem. Phys. 15, 882 (1947).
- Erdem Yaşar, Bis [N-(2-bromo-4-metilfenil)-napthaldimato]Cu[II]'nin Kristal Yapısı Üzerine Çalışmalar, Yüksek Lisans Tezi, Ankara Üniversitesi Fen Bilimleri Enstitüsü, Ankara, 2000.
- 22. H. Hauptman and J. Karle, The Solution of the Phase Problem. I. The Centersymmetric Crystal, ACA Monograph, No.3, Polycrystal Book Service, New York. 1953.
- 23. teXsan for Windows, Ver. 1,03 (c), Crystal Structure Analysis Package, Molecular Structure Corporation, 1997.
- 24. J. W. Richardson and R. A. Jacobson, Patterson and Pattersons, edited by J. P. Glusker, B. K. Patterson, M. Rossi, I.U.Cr. and O.U.P., Oxford, 1987.
- 25. G. M. Sheldrick, Z. Dauter, K. S. Wilson, H. Hope and L. C. Sieker, Acta Cryst. **D49**, 18 (1993).
- 26. Louis J. FARUGIA, J. of Appl. Cryst., **30**, 565 (1997).
- 27. Klaus Benner and Peter Klüfers, Carbohydrate Research, **327**, 287 (2000).
- 28. I. Zviedre, S. Belyakov and J. Schwartz, Acta Cryst. A60, 293 (2004).

- 29. Lin-Yan Li, Guo-Bao Li, Ming Xiong, Ying-Xia Wang and Jian-Hua Lin, Acta Cryst. Sec. C, **C59**, i115 (2003).
- M. David, D. Schubert, Z. Mandana, L. Visi and Carolyn B. Knobler, Inorg. Chem., **39**, 2250 (2000).
- R. Angharad Baber, Jonathan P. H. Charmant, Nicholas C. Norman and A. Guy Orpen, Jean Rossi, Acta Cryst. Sec. E, E60, o1086 (2004).
- A. Hyman, A. Perloff, F. Mauer and S. Block, Acta Cryst. 22, 815-821(1967).
- 33. J. Krogh-Moe, Acta Cryst. 10, 435(1957).
- 34. J. Krogh-Moe, Acta Cryst. B28, 1571-1576 (1972).
- 35. J. Krogh-Moe, Acta Cryst. B30, 747-752 (1974).