



بررسی ساختار رشته های پلی(اتیلن ترفتالات) کشیده شده در دمای نزدیک به انتقال شیشه ای

پایان نامه دکتری مهندسی نساجی

مصطفى يوسفى

استادان راهنما:

دکتر محمد مرشد دکتر محمد حقیقت کیش



دانشگاه صنعتی اصفهان دانشكده مهندسي نساجي

پایان نامه دکتری مهندسی نساجی- شیمی نساجی آقای مصطفی یوسفی

تحت عنوان:

بررسی ساختار رشته های پلی(اتیلن ترفتالات) کشیده شده در دمای نزدیک به انتقال شیشهای

در تاریخ ۱۳۸۷/۳/۲۲ توسط کمیته تخصصی زیر مورد بررسی و تصویب نهایی قرار گرفت. دكتر محمد مرشد ۱ – استاد راهنمای پایان نامه دكتر محمد حقيقت كيش ۲ – استاد راهنمای پایان نامه دكتر حسين توانايي ۳– استاد مشاور پایان نامه دكتر محمد قانع ۴– استاد مشاور پایان نامه دکتر روح ا... باقرک ۵- استاد داور دکتر سید عبدالکریم حسینی ۶- استاد داور ilayar دكتر ناصر محمدي ۷- استاد داور دكتر شادپور ملك پور ۸- استاد داور دكتر محمد مرشد سريرست تحصيلات تكميلي دانشكده

تشكر و قدردانى:

بر خود لازم میدانم از اساتید گرامی جناب آقای دکتر محمد مرشد و جناب آقای دکتر محمد حقیقت کیش که در مدت انجام این تحقیق از راهنماییهای ارزنده ایشان بهره مند شدم، تشکر وقدردانی نمایم. به ویژه زحمات جناب آقای دکتر حقیقت کیش را، که دو بار رنج سفر را جهت حضور در جلسات دفاع پذیرفتند، هیچگاه فراموش نخواهم کرد.

از مشاوران محترم رساله جناب آقای دکتر حسین توانایی و جناب آقای دکتر محمد قانع کمال تشکر را دارم.

از داوران محترم رساله جناب آقای دکتر ناصر محمدی، جناب آقای دکتر شادپور ملک پور، جناب آقای دکتر سید عبدالکریم حسینی و جناب آقای دکتر روح الله باقری کمال تشکر را دارم. از آقای دکتر ناصر محمدی برای راهنمایی های ارزنده و دو بار مسافرت برای شرکت در جلسات دفاع صمیمانه قدردانی مینمایم.

از کلیه دوستان و همکاران عزیز که مرا در انجام این تحقیق یاری نمودهاند تشکر می نمایم.

در خاتمه از کلیه اعضای خانوادهی خود به خصوص همسر و دختر عزیزم، که موفقیت خود را نتیجهی بردباری و همکاری صمیمانهی آنها میدانم، تشکر و قدردانی مینمایم. کلیه حقوق مادی مترتب بر نتایج مطالعات، ابتکارات و نوآوریهای ناشی از تحقیق موضوع این پایان نامه (رساله) متعلق به دانشگاه صنعتی اصفهان است.

ها لگریپ

دختر، همسر و طور مزیزم

مطالب	فھر ست	
. .		

حه	عنوان صف
ش	فهرست مطالب
ت	فهرست اشكال
نە	فهرست جداول
.دە	فهرست علائم و اصطلاحات
۱	چکیدہ
۲	فصل اول: مقدمه
۲	۱–۱– تاريخچه
۳	۲-۱- مروری بر عامل های مؤثر بر ساختار
۶	۱-۳- ساختار نيمه بلوري الياف
۷	۱-۳-۱- تعین درجهی تبلور و جهت یافتگی بلوری با استفاده از روش پراش پرتو ایکس
۱۰	۱-۳-۲ تجزیه و تحلیل طرحهای پراش پرتو ایکس جهت شناسایی ساختار نواحی بلوری و غیر بلوری
۱۳	۱–۴– اثر کشش و عملیات حرارتی بر ساختار الیاف
18	۱-۵- برخی از مدل های ارائه شده برای ساختار الیاف
۲۰	۱-۶- سازوکارهای ایجاد تبلور
24	۱-۷- مروری بر ریزساختار الیاف تولید شده جهت مصارف مختلف
28	۱-۸- صورت بندی مولکولی
٣٠	۱–۹– استفاده از پرتو ایکس سینکروترون
٣٧	۱-۱۰- انتقال های حرارتی
٣٩	۱۹–۱۱– ساختار مزومورفیک در الیاف
41	۱-۱۲- هدف از انجام پروژه
40	فصل دوم: تجربيات
40	۲-۱- مواد مورد استفاده
۴۸	۲–۲– روش ها و دستگاه های مورد استفاده
۴۸	۲-۲-۱- پراش پرتو ایکس با زاویهی زیاد (WAXD)
۵۰	۲-۲-۲ چگالی
۵۰	۲-۲-۳ طیف سنجی مادون قرمز تبدیل فوریه (FTIR)
۵۰	۲-۲-۴ جمع شدگی حرارتی
۵۰	۲-۲-۵- اندازه گیری خواص مکانیکی
۵١	۲-۲-۹- ضريب شكست مضاعف
۵١	۲-۲-۷ گرماسنجی پویشی تفاضلی (DSC)
۵١	۲-۲-۸ آزمایش های دینامیکی- مکانیکی (DMA)

۵۳	فصل سوم: نتایج و بحث
۵۳	۳-۱- آزمایشات پراش پرتو ایکس
۵۳	۳-۱-۱- آزمایشات در حالت استوایی
۵۵	۳-۱-۲- آزمایشات در حالت نصف النهاری
۵۶	۳-۱-۳- تجزیه و تحلیل منحنیهای پراش پرتو ایکس
۵۹	۳–۱–۴ ابعاد بلورينه ها
۶۰	۳–۱–۵– بلورینگی نسبی
۶۱	۲-۳- چگالی
۶۲	۳-۳- ضریب شکست مضاعف
۶۲	۳-۴ طیف سنجی مادون قرمز تبدیل فوریه
۶۵	۳-۵ – خواص مکانیکی و جمع شدگی حرارتی۳
<i>99</i>	۳-۶- گرماسنجی پویشی حرارتی (DSC)
۷۵	۷-۳– آنالیز دینامیکی- مکانیکی (DMA)
د	۳–۷–۱– بررسی منحنی های مدول اتلاف بر حسب دما در دمای بالاتر از صفر درجهی سانتی گرا
٨۴	۳-۷-۲ بررسی منحنیهای مدول اتلاف بر حسب دما در دمای زیر صفر درجهی سانتی گراد
٨٨	۳-۸- بررسی آماری
٩٠	فصل چهارم: نتیجه گیری
٩٠	۴−۱− ساختار الياف اوليه (POY)
۹۱	۲-۴- بررسی ساختار الیاف کشیده شده
۹۲	۴–۳– مدل پیشنهادی
۹۶	۴–۴– نتیجه گیری کلی
٩٧	۴–۵– پیشنهادات
٩٨	مراجع
117	ضمائم

فهرست شكلها

ينوان
مکل ۱-۱- مدل ساختار لیف بر اساس مرجع [۱۳]
مکل ۲-۱- ساختار الیاف پلی(اتیلن ترفتالات) ایجاد شده در اثر عملیات حرارتی در دمای پایین(a) و دمای بالا(b) [۴۰]
مکل ۲-۱- صورت بندی زنجیر (a) و سلول واحد بلوری در پلی(اتیلن ترفتالات) (b) [۱۸]
مکل ۱-۴- انعکاسات بلوری پلی(اتیلن ترفتالات) آرایش یافته. پرتو ایکس اولیه عمود بر محور لیف می باشد. [۲۰]۹
مکل ۱-۵- نمایی از تبدیل طرح چهار نقطه ای (A) به دو خطی (B) و دو نقطهای (C) در اثر عملیات حرارتی در آزمایشات
٣۶[1fr]SAXS
مکل ۱-۶- مکان های احتمالی مزوفاز (ساختار میانی آرایش یافته) (a) مابین فیبریل ها (b) مابین بلورینه های یک فیبریل (c)
اخل نواحي بلوري يک فيبريل [۱۵۲]
مکل ۲-۱- نمای شماتیک ماشین کشش زینسر.
مکل ۲-۲- برخورد پرتو ایکس به الیاف در حالت های نصف النهاری (a) و استوایی (b)
مکل ۲-۳- هندسه های مختلف پراش پر تو ایکس با زاویهی زیاد[۲۰]
مکل ۲-۴ – رابطهی بین عامل های مختلف در آزمایش های دینامیکی – مکانیکی [۱۴۴]
مکل ۳-۱- منحنی پراش پر تو ایکس استوایی نمونه های مختلف ۵۴
مکل ۳-۲- منحنی پراش پر تو ایکس استوایی نمونه های مختلف ۵۵
مکل ۳-۳- منحنی پراش پر تو ایکس نصف النهاری نمونههای مختلف ۵۵
مکل ۳-۴- منحنی پراش پر تو ایکس نمونهی FOY و منحنی های تجزیه شده
مکل ۳-۵- منحنی پراش پر تو ایکس نمونهی AN و منحنی های تجزیه شده ۵۷
مکل ۳-۶ – منحنی پراش پرتو ایکس نمونهی POY و منحنی های تجزیه شده
مکل ۳-۷- منحنی پراش پر تو ایکس نمونهی DR1.8 و منحنی های تجزیه شده
مکل ۳-۸- نمای سطح مقطع سلول واحد پلی(اتیلن ترفتالات) و نمایش نیروهای بین مولکولی [۲۰]
مکل ۳-۹ – طیف FTIR نمونه AM که در فاصلهی ¹ -۹۵۰cm-۷۵۰ به اجزای خود تجزیه شده است
مکل ۳-۱۰ – منحنی تنش-کرنش نمونه های مختلف ۶۶
مکل ۳-۱۱- منحنی DSC نمونهها
مکل ۳-۱۲- قلّهی گرمای ذوب در منحنی های DSC
۱ شکل ۳-۱۳-گرمای قلّه های تفکیک شدهی گرمای ذوب در نمونههای مختلف۷۰
مکل ۳-۱۴- دمای بیشینهی قلّه های تفکیک شدهی ذوب ۷۰
مکل ۳-۱۵- عرض در نیمهی ارتفاع قلّه های تفکیک شدهی ذوب۷۱
مکل ۳-۱۶- قلّه های گرمای تبلور در منحنی های DSC
اشکل ۳-۱۷ – گرمای تبلور قلّه های تفکیک شده
مکل ۳-۱۸- دمای بیشینهی قلّه های تفکیک شدهی تبلور
مکل ۳-۱۹- مقایسهی درصد بلورینگی به دست آمده از روش های اندازه گیری چگالی و DSC و نیز درصد صورت بندی
رانس به دست آمده از آزمایش های FTIR

فهرست جداول

صفحه	عنوان
۴۸	جدول ۲-۱- مشخصات نمونهها
۵۸	جدول ۳-۱- فواصل صفحات بلوری در جهات مختلف
۶۰	جدول ۳-۲- ابعاد بلورینه های نمونهها در جهات مختلف بدست آمده از منحنی های XRD
97	جدول ۳-۳- خصوصیات اندازه گیری شدهی نمونههای مختلف
۶۳	جدول ۳-۴- خصوصیات اندازه گیری شدهی نمونههای مختلف
۷۱	جدول ۳-۵- دادههای استخراج شده از منحنی های DSC
٧٩	جدول ۳-۶- مقایسه نسبت قلّه های استراحت تجزیه شده در دمای بالای صفر

فهرست علائم و اصطلاحات

molecular orientation	آرایش یافتگی (جهت یافتگی) مولکولی
molecular relaxation	ستراحت مولكولي
enthalpic relaxation	ستراحت انتالپيک
equatorial	ستوايى
stack height	رتفاع توده
glass transition	نتقال شیشه ای
activation energy	نرژی فعال سازی
liquid crystal	للور مايع
crystallite	ل لورينه
synchrotron X-ray	برتو ایکس سینکروترون
diffraction	براش
physical aging	بىرشدگى فيزىكى
scan	بو يشی
chain folding	ناخوردگى مولكولى
triclinic	نری کلینیک
single crystal	نک بلور
cold crystallization	نبلور سرد
lamellar stack	نوده لايه بلورين
shrinkage	جمع شدگی
molecular orientation	م جهت یافتگی مولکولی
density	چگالی
tilt angle	زاويه كجى
azimuthal angle	زاويه جهتى
mechanism	سازوكار
system	سامانه
cold drawn	سرد کشیده شده
unit cell	سلول واحد
smectic	سمكتيك
ساختار لایه ای با فاصله مشخص بین لایه ها	
paracrystaline	شبه بلورى
rubber like network	شبکه لاستیکی مانند
molecular conformation	صورت بندى مولكولي
spectroscopy	طيف سنجى
loss parameters	عامل های اتلاف

annealing	عمليات حرارتي
long spacing (long period)	فاصله تكرار شونده بلند
lamellar spacing	فاصله بين لايه هاي بلورين
fibril	فيبريل
peak	قڵه
stack diameter	قطر تودہ
lamella	لايه بلورين
mesomorphic	مزومورفيك
mesophase	مزوفاز (فاز میانی)
dynamic modulus	مدول ديناميکې
loss modulus	مدول اتلاف
microfibril	ميكروفيبريل
chain molecules	مولكول زنجيري
optical anisotropy	ناھمگونى نورى
network draw ratio	نسبت کشش شبکه ای
rigid amorphous region	ناحیه بی نظم سخت
nematic	نماتيك
ساختاری با نظم در یک بعد	
meridional	نصف النهارى
دمای انتقال شیشه ای	Tg
پراش پرتو ایکس با زاویه زیاد	WAXS

پراش پرتو ایکس با زاویه زیاد	WAXS
پراش پر تو ایکس با زاویه کم	SAXS
گرماسنجی پویشی تفاضلی	DSC
رزونانس مغناطیسی هسته کربن ۱۳	C ¹³ NMR
طيف سنجى مادون قرمز تبديل فوريه	FTIR
رزونانس مغناطيسي هسته	NMR
Low Angle Light Scattering	LALS
Constant Strain Rate	CSR
Constant Elongation Rate	CER
Transmission Electron Microscope	TEM
Dynamic Mechanical Thermal Analysis	DMTA

WLF

 $< P_2 \cos\theta >$

Dynamic Mechanical Thermal Analysis Williams-Landel-Ferry model این عبارت معرف جهت یافتگی مولکولی الیاف می باشد و در واقع بسط چند جمله ای درجه دوم لژاندر $\cos\theta$ است. θ زاویه بین مولکول های زنجیری و محور کشش می باشد.علامت <> به نشانه مقدار متوسط است. $f = < P_2 cos \theta > = \frac{3 < cos \theta - 1}{2}$

چکیدہ

با وجود تحقیقات بسیار وسیعی که دربارهی ریزساختار الیاف پلیاستر (پلی(اتیلن ترفتالات)) انجام گرفته و پژوهش های بسیاری هم که در این زمینه در حال انجام میباشد، هنوز یک مدل کامل و جامع برای توصیف ریزساختار این الیاف وجود ندارد. شناخت هر چه بيشتر ريزساختار به بهبود فرآيند توليد، به منظور توليد الياف با خواص بهتر، كمك ميكند. در اين ميان شناخت بيشتر ساختار مياني و واسطهای الیاف، که توسط کشش نمونههای الیاف نیمه آرایش یافته در دمای نزدیک به دمای انتقال شیشهای حاصل می شود، مورد توجه میباشد. در این تحقیق الیافی با ساختارهای درونی متفاوت، با اعمال نسبت های مختلف کشش در دمای ۸۰ درجه سانتی گراد، تهیه شده و این الیاف به روشهای مختلف مانند پراش پرتو ایکس با زاویهی زیاد، طیف سنجی مادون قرمز، گرماسنجی پویشی تفاضلی، خواص مکانیکی، آنالیز مکانیکی حرارتی، چگالی، جمع شدگی حرارتی و ضریب شکست مضاعف مورد مطالعه و تحقیق قرار گرفتند. سپس با استفاده از اطلاعات به دست آمده از روش.های متفاوت، چگونگی تشکیل فاز میانی (مزوفاز) و ریزساختار الیاف مورد پژوهش قرار گرفت. نتایج آزمایشات پراش پرتو ایکس با زاویهی زیاد، به وجود آمدن قلّههای مجزای بلوری را در اثر کشش نمونهها در ۸۰ درجهی سانتیگراد نشان نداد؛ اما آزمایشات طیف سنجی مادون قرمز افزایش میزان صورتبندی ترانس مولکول.ها و همچنین تاخوردگی مولکولهای زنجیری را نشان داد. ایجاد تاخوردگی زنجیرها میتواند به ایجاد بلورینهها با حالت زنجیرهای تاخورده نسبت داده شود. ضریب شکست مضاعف الیاف نیز در اثر کشش افزایش یافت که نشان دهندهی افزایش آرایش مولکولی در نمونهها میباشد. چگالی نمونهها نیز در اثر کشش افزایش یافت که نشان دهندهی افزایش تراکم مولکولی در مناطق غیربلوری و نیز ایجاد تبلور میباشد. درصد بلورینگی نمونهها همبستگی زیادی با صورتبندی ترانس مولکولهای زنجیری داشت. این همبستگی در مورد درصد بلورینگی به دست آمده از روش اندازه گیری چگالی بیشتر بود. نتایج آزمایشات گرماسنجی پویشی تفاضلی نیز پهن شدن قلّهی تبلور در اثر کشش نمونهها در شرایط ذکر شده را نشان داد که میتواند در اثر افزایش نسبت زنجیرهای کشیده شده در مناطق بینظم باشد. منحنی مدول اتلاف بر حسب دما در آزمایشات دینامیکی – مکانیکی در دمای بالای صفر درجهی سانتی گراد به دو یا سه قله تجزیه شد. تجزیه به سه قله از همبستگی بالاتری برخوردار بود. با افزایش نسبت کشش، سطح زیر قلهی اول (در تجزیهی منحنی مدول اتلاف-دما به دو قله) و قله های اول و دوم (در تجزیهی منحنی مدول اتلاف-دما به سه قله) افزایش یافت که این امر به افزایش آرایش یافتگی مولکول.ها در نواحی بینظم و بیشتر شدن نسبت فاز آرایش یافتهی غیربلوری (مزومورفیک) نسبت داده میشود. وجود قلههای مختلف نشانهی وجود استراحتهای مختلف مولکولی و در نتیجه نشانهی وجود ساختارهای متفاوتی در مناطق بینظم الیاف میباشد. منحنی مدول اتلاف بر حسب دما در دمای زیر صفر درجهی سانتی گراد به دو قله تجزیه شد. با تغییر نسبت کشش، تغییر محسوسی در موقعیت و دمای بیشینهی قله های تفکیک شده مشاهده نگردید. به عبارت دیگر، کشش در شرایط ذکر شده، اثری بر استراحتهای مولکولی در این محدودهی حرارتی ندارد. بنابراین مي توان نتيجه گرفت مناطق بي نظم الياف شامل ناحيه هايي با درجات مختلفي از آرايش مي باشند. اين درجات مختلف، مي تواند از حالت بینظم کامل تا حالت مزومورفیک دارای آرایش، باشد. با اعمال کشش بر روی نمونهی اولیه در شرایط ذکر شده، نسبت مناطق بینظم مزومورفیک یا آرایش یافتهتر، افزایش پیدا نمود. به طور کلی کشش الیاف پلی(اتیلن ترفتالات) در شرایط ذکر شده به ایجاد ساختاری واسطهای در الیاف منجر می شود که مشخصهی آن وجود مولکول های زنجیری کشیده شده در مناطق بی نظم و به وجود آمدن بلورینه های بسیار کوچک (ریز بلورینه) با زنجیرهای تاخورده در الیاف میشود. بر مبنای کلیه مشاهدات انجام شده، مدل هایی برای ساختار الیاف پلی(اتیلن ترفتالات) نیمه آرایش یافته و کشیده شده در شرایط فوق، ارائه گردید.

فصل اول

مقدمه

۱-۱- تاريخچه

الیاف پلی(اتیلن ترفتالات) (PET) با نام تجارتی داکرون^۱ در سال ۱۹۵۳ در آمریکا به بازار عرضه شدند. این الیاف امروزه از نظر اهمیت و میزان مصرف به عنوان مهمترین لیف مصنوعی شناخته می شوند[۱] و دارای خواص بسیار خوب و منحصر به فردی بوده و می توانند با خواصی متفاوت برای اختلاط با الیاف پنبه، پشم و یا دارای زیردستی همچون ابریشم تولید شوند. نکته جالب این است که ایجاد این خواص بدون هیچگونه اصلاح شیمیایی صورت می گیرد[۲]. بدون شک آنچه در این موفقیت نقش بسیاری داشته است طبیعت مولکول پلی(اتیلن ترفتالات) است که باعث می شود لیفی نیمه بلوری و جهت یافته با خواص مطلوب حاصل شود. از جمله این خواص انتقال حرارتی شیشه ای بالاتر از دمای محیط و سرعت کم تبلور می باشد[۳]. همین خصوصیات یعنی سرعت کم تبلور و سهولت ایجاد ساختارهای متفاوت، باعث توجه بسیار زیاد پژوهشگران به این الیاف شده است [۴].

فر آیند متعارف ریسندگی الیاف (پلی اتیلن ترفتالات) شامل ذوب ریسی و پیچش الیاف بر روی بسته ها با سرعت های بین ۱۵۰۰ الی ۵۰۰۰ متر بر دقیقه می باشد. الیافی که با سرعت پایین تولید می شوند غیر بلوری و کمی جهت یافته می باشند. کشش یک مرحله اساسی در تولید الیاف جهت یافته با خواص مطلوب می باشد. فر آیند کشش باعث ایجاد تبلور در الیاف می شود ولی برای پایدار ساختن الیاف در مقابل جمع شدگی حرارتی کافی نمی باشد. بنابراین تثبیت حرارتی برای ایجاد تبلور بیشتر و ثبات ابعادی مورد نیاز می باشد.

¹ Dacron

فرآیند ذوب ریسی با سرعتهای متداول، الیاف تولید شده فاصله بین رشته ساز و قسمت پیچش را، که در حدود ده متر است، در کسری از ثانیه طی می کنند و در همین زمان بسیار کوتاه ساختار الیاف شکل می گیرد. این فرایند از شرایط تعادلی تبلور پلیمر در آزمایشگاه، که در مدت چند دقیقه، ساعت و یا روز صورت می گیرد، بسیار دور است و بدون شک، ساختار تشکیل شده الیاف منعکس کننده پیچیدگی کنار هم قرار گرفتن مولکولها در این زمان بسیار کوتاه می باشد. این ساختارها که در شرایط تعادلی شکل نگرفته اند، به آسانی در اثر عملیّات بعدی مکانیکی و یا حرارتی تغییر نموده و در نتیجه طیف وسیعی از ساختارها و خواص ایجاد می شود[۵].

یک هدف بسیارمهم در مطالعه الیاف، تعیین کمی رابطه ساختار -خواص به منظور پیشگویی خاصیت های مختلف الیاف می باشد. این امر ساده نیست چون تاثیر عوامل مختلف بر ساختار نمی تواند بطور مستقل مورد مطالعه قرار گیرد. مطالعات پراش پرتو ایکس با زاویه زیاد' (WAXS) نشان داده که جهت یافتگی مناطق بی نظم نسبت به جهت یافتگی مناطق بلوری اثر بیشتری بر خواص لیف دارد [۶]. عوامل موثر بر جهت یافتگی مولکولهای زنجیری در مناطق بی نظم می توانند بر مشخّصه های ساختاری در مقیاس بزرگتر (یک نانومتر تا ۰/۰۱ میکرون) اثر بگذارند. این مشخصهها می توانند توسط روش پراش پرتو ایکس با زاویه کم^۲ داشته باشند، نشان دهندهی تفاوت اندازهی بلورها و مناطق بی نظم آنها می باشد. اندازهی لایهی بلورین و کجی صفحه لایهی بلورین بر تنش های وارد بر مولکولهای زنجیری در مناطق بی نظم اثر می گذارد و بنا براین خواص مکانیکی مانند مدول، استحکام و جمع شدگی لیف را تحت تاثیر قرار می دهد[۶]. در این مراجع نحوهی بررسی ساختار بلوری پلیمرها و الیاف به طور کامل تشریح شده است تاثیر قرار می دهد[۶]. در این

۱-۲- مروری بر عامل های مؤثر بر ساختار

علاوه بر اندازه، توزیع اندازه و جهت یافتگی بلورها، خصوصیات دیگری مانند جهت یافتگی مولکولها در مناطق بینظم، جهت یافتگی مولکولی کل و نحوه ی پیوستگی بین مناطق بلوری و بینظم نیز به نوبت خود بر خواص الیاف پلی(اتیلن ترفتالات) تاثیرگذار میباشند. وجود بلورینههای ریز باعث می شود که مناطق بینظم نیز کوچک بوده و در نتیجه درگیری بین مولکولهای زنجیری در نواحی بینظم بیشتر می شود و این امر می تواند بر خواصی مانند مدول اولیه و استحکام اثر بگذارد [۱۰]. البته میزان مولکولهای کشیده شده نیز در مدول اولیه موثر است. با وجود این که بر اساس شواهد آزمایشگاهی، وجود مولکولهای کشیده شده در الیاف پلی(اتیلن ترفتالات) ثابت شده و مدلهای مختلفی برای آن ارائه شده است، ولی هنوز

¹ Wide Angle X-ray Scattering (WAXS)

² Small Angle X-ray Scattering (SAXS)

³ Lamellar spacing

محل و نحوه یقرار گیری این مولکولها موضوعی مورد بحث میباشد[۱۱]. به عنوان مثال هنوز روشن نیست که آیا این مولکولهای کشیده شده واقعاً به صورت یک فاز جدا میباشند و یا این که به صورت مخلوط و در امتزاج با بخش های دیگر نواحی غیربلوری قرار دارند. همچنین عدّهای از پژوهشگران عقیده دارند که مولکولهای تاخورده مربوط به نواحی بلوری میباشند، در حالی که برخی دیگر از پژوهشگران قویاً اظهار میدارند که مولکولهای کشیده شده در مناطق بلوری و مولکولهای تاخورده به صورت تصادفی در مناطق بینظم قرار گرفتهاند[۱۲]. در شکل ۱-۱ یک مدل که نشان دهنده ی مولکولهای کشیده شده مابین فیبریل ها است نشان داده شده است.



شکل ۱-۱- مدل ساختار لیف بر اساس مرجع [۱۳]

مانند مواد با وزن مولکولی کم، سلول واحد پلی(اتیلن ترفتالات) کاملاً مشخص و تعریف شده نیست. تحقیقات به روشنی نشان داده است که تغییرات مشخّصههای سلول واحد به علت خطاهای آزمایشگاهی نیست، بلکه در درجهی اول باید به تفاوتهای تاریخچهی نمونهها نسبت داده شود. گزارش شده است که مشخّصههای سلول واحد بلورهای پلی(اتیلن ترفتالات) با تغییرات دما، کشش و عملیّات حرارتی تغییر میکنند. روشن است که ارائهی یک سلول واحد با مشخصات یکسان، برای تمام بلورهای پلی(اتیلن ترفتالات) تهیه شده با روشهای مختلف امکان پذیر نیست. در حین تولید الیاف و فیلمهای پلی(اتیلن ترفتالات)، تنشهای داخلی میتوانند بر ابعاد سلول واحد اثر بگذارند و بنا براین در بسیاری از نمونهها بلورهای پلی(اتیلن ترفتالات) نمی توانند در شرایط تعادلی باشند. بر این اساس بعضی پژوهشگران به مطالعه ساختار بلوری "تک بلورهای" پلی(اتیلنترفتالات)، که در شرایط تعادلی شکل گرفتهاند، پرداخته اند[۱۴].

خواص الیاف مشابه با خواص هر مجموعهی دیگر، به ساختار وخواص اجزاء آن بستگی دارد. مولکولهای زنجیری پلی(اتیلن ترفتالات) با توجه به شرایط ذوب ریسی، کشش و عملیّات حرارتی بعدی میتوانند به شکل های مختلف در کنار هم قرار گیرند و ساختارهای متفاوتی را ایجاد کنند. با توجّه به پایین بودن سرعت تبلور پلی(اتیلن ترفتالات) و تنوّع فرآیندهای تولید، محصولات تولید شده دارای دامنهی گستردهای از ساختارهای متفاوت میباشند. علیرغم مطالعات بسیار، ارتباط ریزساختار الیاف پلی(اتیلن ترفتالات) با شرایط فرآیند تولید و خواص نهایی محصول هنوز به خوبی فهمیده نشده است[10].

تبلور پدیده ی بسیار مهمی در تولید الیاف پلیمری مصنوعی می باشد. نحوه ی تبلور پلیمر می تواند تعیین کننده خواص آن پلیمر باشد. به عنوان مثال پلی (اتیلن ترفتالات) می تواند به صورت الیافی دارای خواص مشابه پشم، پنبه و یا ابریشم و یا به صورت الیاف صنعتی با استحکام زیاد تولید شود. به خاطر اینکه تبلور در فرآیند تولید الیاف دربر گیرنده ی بسیاری از رفتارهای پلیمر می باشد، از اهمیّت زیادی بر خوردار می باشد. در حقیقت الیاف نساجی معمولاً در شرایط اعمال نیروهای خارجی و جهت یافتگی متبلور می شوند. به این علت تبلور در فرآیند تولید الیاف مصنوعی دارای جنبه های ناشناخته زیادی می باشد و در ک این جنبه ها هنوز کامل نیست[۲]. در شکل ۱-۲ مشاهده می گردد که عملیات حرارتی در دمای بالا باعث تشکیل بلورینه های بزر گتر می گردد.



شکل ۲-۱– ساختار الیاف پلی(اتیلن ترفتالات) ایجاد شده در اثر عملیات حرارتی در دمای پایین(a) و دمای بالا(b) [۴۰]

1-۳- ساختار نيمه بلوري الياف

الیاف نساجی عموما نیمه بلوری هستند. وجود بلورینه های کوچک در الیاف از جمع شدگی الیاف در حین استفاده و شستشو جلوگیری و سختی و استحکام مورد نیاز را تامین می کند. ریسندگی اولین مرحله تولید الیاف میباشد. در ذوب ریسی، پلیمر ذوب شده به محض خروج از رشته ساز، سرد شده و توسط یک غلتک در حال چرخش، کشیده میشود. سرعت ریسندگی میتواند بین چند صد متر تا چند هزار متر در دقیقه متغیر باشد. افزایش آرایش یافتگی مولکولی باعث افزایش نیروهای موثر در تبلور میشود. در سرعتهای تولید کم و متوسط، استراحت مولکولی باعث افزایش نیروهای موثر در ایجاد تبلور به اندازهی موعد می بزرگ شوند، روی می دهد [۲]. در این حالت پلیمر قبل از اینکه نیروهای موثر در ایجاد تبلور به اندازه کم می گردد. در نتیجه لیف حاصله دارای آرایش یافتگی مولکولی متوسط و تبلور بسیار کم و یا بدون تبلور میباشد. در سرعتهای بالای ریسندگی، نرخ کشش مولکولی اسیار سریع تر از استراحت مولکولی میباشد می باشد. در سرعتهای بالای ریسندگی، نرخ کشش مولکولی اسیار سریع تر از استراحت مولکولی می باشد می باشد. در حالت غیربلوری کمتر است در حالی که نقطهی ذوب و سرعت تبلور آن بیشتر می باشد. بنا براین در شده در حالت غیربلوری کمتر است در حالی که نقطهی ذوب و سرعت تبلور آن بیشتر می باشد. بنا براین در الیاف آرایش یافته به دلیل این که لیف نمی تواند به حالت کمتر آرایش یافته استراحت یابد، نرخ تبلور در شده در حالت غیربلوری کمتر است در حالی که نقطهی ذوب و سرعت تبلور آن بیشتر می باشد. بنا براین در تبلور در زین در می تواند در حین ریسندگی بسیار زیاد است [۲].

اثر تنش یا کشش بر نرخ تبلور پلی(اتیلنترفتالات) موضوع تحقیقات بسیاری بودهاست. کاهش انتروپی در اثر کشیدگی مولکولها باعث انتقال قابل ملاحظه نقطه ذوب به سمت بالا می شود. در حالی که در حین ریسندگی و یا عملیّات حرارتی در سامانههای دارای آرایش یافتگی بالا تبلور به سرعت روی می دهد، استراحت و درهمرفتگی مجدد مولکولها نیز میتواند سریع باشد و تبلور را کم و یا از آن جلوگیری کند. هنگام خروج یک جزء حجمی از پلیمر مذاب از رشته ساز، که دارای آرایش یافتگی بالا تبلور به سرعت روی جلوگیری کند. هنگام خروج یک جزء حجمی از پلیمر مذاب از رشته ساز، که دارای آرایش یافتگی نسبی است، دمای لیف نیز کاهش می باند و در همرفتگی مجدد مولکولها نیز میتواند سریع باشد و تبلور را کم و یا از آن داخل جزء حجمی ان پلیمر مذاب از رشته ساز، که دارای آرایش یافتگی نسبی است، دمای لیف نیز کاهش می باند. در صورتی که نرخ کشش خیلی زیاد باشد، قبل از ایجاد تبلور است، می داخل جزء حجمی است، مولکولها قبل از اینکه تبلور روی دهد در است، داخل جزء حجمی ان پلیمر مذاب از رشته ساز، که دارای آرایش یافتگی نسبی داخل جزء حجمی استراحت می بابد. اگر نرخ کشش کم باشد، مولکولها قبل از اینکه تبلور روی دهد در است، داخل جزء حجمی است، می باید در صورتی که نرخ کشش خیلی زیاد باشد، قبل از ایجاد تبلور استراحت کمی می وی دهد. در این حالت ایجاد یا عدم ایجاد تبلور بستگی به نرخ مطلق تبلور و زمان در دسترس برای این تبدیل دارد[۲]. هنگامی که تبلور در سامانههای دارای آرایش یافتگی بالا روی می دهد، استراحت و درهمرفتگی زنجیرها هم سریع تر میتواند روی داده و تبلور را کم و یا از آن جلوگیری کند. استراحت و درهمرفتگی زنجیرها هم سریع تر میتواند روی داده و در بای در این را کم و یا از آن جلوگیری کند.

یافته، که در سرعتهای متوسط ریسندگی تولید شدهاند، بین تبلور و استراحت رقابت وجود دارد. اگر تنش بر روی الیاف کم باشد، مولکولها قبل از اینکه متبلور شوند استراحت مییابند[۲].

علاوه بر این در بسیاری از پلیمرهای صنعتی، تبلور نقش مهمی در فرآیندهای تولید بازی می کند. تبلور خواص مکانیکی و جذبی مواد جامد را کنترل می کند و به شدت بر خواص رئولوژیک محلولهای پلیمری و یا پلیمرهای مذاب اثر می گذارد. بنابراین مدلسازی واقعی فرآیندهای تولید پلیمرهای قابل متبلور شدن (ذوب ریسی، دمیدن، قالب ریزی و ...) نیازمند در نظر گرفتن تبلور است. بر خلاف شرایط ایده آل آزمایشگاهی که معمولا در مطالعات علمی به کار می رود، در شرایط فرآیندهای واقعی تولید، تبلور در

پلیمرهای آرایش یافته با سرعت بیشتری نسبت به پلیمرهای آرایش نیافته متبلور می شوند زیرا آرایش یافتگی، انتروپی مولکولهای زنجیری بی نظم را پایین می آورد و در نتیجه میزان کاهش انتروپی در اثر تبلور کم می شود[۱۷]. بنابراین انرژی آزاد تشکیل هسته کم تر افزایش یافته و سرعت ایجاد هسته بیشتر می شود. علیرغم مطالعات بسیاری که انجام شده است، هنوز هم دانش امروز ما در بارهی اثر آرایش یافتگی مولکولی بر تبلور کامل نیست و سوالات بسیاری دربارهی جزئیات و سازوکار تبلور هنگام جریان یافتن پلیمر وجود دارد.

۱-۳-۱ تعین درجهی تبلور و جهت یافتگی بلوری با استفاده از روش پراش پرتو ایکس

یکی از روش هایی که برای شناسایی ساختار بلوری الیاف بسیار مناسب است روش پراش پرتو ایکس میباشد. برای اولین بار دابنی^۱ ، بن^۲ و براون^۳ [۱۸] با استفاده از پراش پرتو ایکس ساختار بلوری پلی(اتیلن ترفتالات) را مشخص کردند و اظهار داشتند که سلول واحد بلوری این الیاف تری کلینیک میباشد وابعاد و زوایای آن به صورت ذیل میباشد:

 $a=\mathsf{f}/\mathsf{d}\mathsf{f} A^\circ, \ b=\mathsf{d}/\mathsf{f} \mathsf{d} A^\circ, \ c=\mathsf{I}\cdot/\mathsf{V} \mathsf{d} A^\circ, \ \alpha=\mathsf{f} \mathsf{d}/\mathsf{d}^\circ, \ \beta=\mathsf{I} \mathsf{I} A^\circ, \ \gamma=\mathsf{I} \mathsf{I} \mathsf{T}^\circ$

آنها چگالی بلورها را هم ۱/۴۵۵ g/cm³ بهدست آوردند و فرض نمودند که چگالی مناطق غیربلوری همان چگالی پلیمر کاملاً غیربلوری باشد (۱/۳۳۵g/cm³). به علاوه در الیاف پلی(اتیلن ترفتالات) محور c بلورها (که موازی محور مولکولهاست) دقیقا" موازی محور لیف نیست و دارای یک زاویه مشخص میباشد. در الیاف مورد آزمایش این زاویه کجی در حدود ۵ درجه محاسبه شد. در شکل ۱-۳ سلول واحد بلوری در پلی(اتیلن ترفتالات) و در شکل ۱-۴ انعکاسات بلوری پرتو ایکس در برخورد با پلی (اتیلن ترفتالات) آرایش یافته نشان داده شده است.

¹ Daubney

² Bunn

³ Brown

جهت یافتگی بلوری نیز میتواند با استفاده از روش پراش پرتو ایکس تعیین شود. ویشینسکی^۱ [۱۹] بیان داشت که در یک مادهی بلوری، جهت یافتگی بلوری میتواند با محاسبهی _Δ<δ²os> بدست آید. σ زاویهی بین محور انتخاب شده از بلور و یک جهت مرجع در نمونه میباشد و اگر حتی هیچ صفحهی منعکس کننده عمود بر جهت مورد نظر وجود نداشته باشد میتوان _Δ<δ²cos² را تعیین کرد.



شکل ۱-۳- صورت بندی زنجیر (a) و سلول واحد بلوری در پلی(اتیلن ترفتالات) (b) [۱۸]

¹ Wishinsky