

طیف سنجی زیر قرمز نزدیک تبدیل فوریه با تابش قطبیده و کاربرد آن در اندازه گیری جهتگیری مولکولی پلیمرها

Application of the Near Infrared Fourier Transform Polarized Spectroscopy for Determination of Polymers' Molecular Orientation

مصطفی زاهدی

امور تحقیقی و توسعه پتروشیمی اراک

دربافت: ۷۶/۵/۲۹، پذیرش: ۷۷/۲/۱۳

چکیده

امروزه، تابش‌های زیر قرمز نزدیک با طول موجی در محدوده ۱۰۰۰ تا ۲۵۰۰ nm به عنوان مکمل تابش‌های زیر قرمز میانه جهت شناسایی و ارزیابی کمی مواد شیمیایی مورد استفاده قرار می‌گیرد. این حوزه نوری مزیتهای خاصی بر حوزه نوری میانه دارد. از جمله این مزیتها، استفاده از نمونه‌های ضخیم تا چند میلی‌متر و کاربرد سلولهایی از جنس شبشه، کوارتز و یاقوت است. نسبت بالای علامت به نوافه امکان استفاده از تارهای نوری را در این حوزه فراهم آورده است. در این پژوهش با استفاده از پرتو زیر قرمز نزدیک قطبیده خواص نوری پلیمر PET تا ضخامت ۱۰۰ μm بررسی و با توجه به پدیده نوارهای تلفیقی موقعت نوارها محاسبه می‌شود. از آنجاکه در این ناحیه نوری اولین و دومین بالاتر ارتعاشهای کشنی CH، OH و NH و همچنین دومین و سومین بالاتر C=O مشاهده می‌شود، درباره اولین و دومین بالاتر ارتعاشهای کشنی CH و همچنین دومین بالاتر C=O مطالعه می‌گردد. پرتوهای زیر قرمز نزدیک را نیز می‌توان قطبیده کرد و با استفاده از این خاصیت، نسبت دوفاما و ضریب جهتگیری مولکولی معین می‌شود. ضریب جهتگیری مولکولی تابعی است از عدد کواترمی ارتعاشی و این ضریب با افزایش عدد کواترمی ارتعاشی کاهش می‌یابد. با افزایش ضخامت، پدیده‌های ناشی از فرایند کشش به درجه کشنی بالاتر منتقل می‌شود.

واژه‌های کلیدی: تابش‌های زیر قرمز نزدیک، تابش ناهمانگی، بالاتر، نور قطبیده، رزونانس فرمی

Key Words: near infrared radiation, nonharmonicity constant, overton, polarized light, fermi resonance

عنوان مکمل امواج زیر قرمز میانه (MIR) کاربردهای متعددی از جمله شناسایی و ارزیابی کمی مواد پیدا کرده است [۲] به علت میزان انرژی زیاد پرتوهای زیر قرمز نزدیک در این حوزه، مولکولها بر اثر جذب انرژی به ترازهای دوم و سوم ارتعاشی برانگیخته می‌شوند. بنابراین، در این ناحیه نوری تنها پیکهای ناشی از پدیده بالاتر مشاهده می‌شوند [۳]. بالاترایی که در حوزه نوری IR پدید می‌آیند، از

مقدمه نوری زیر قرمز نزدیک را اولین بار در سال ۱۸۰۰ میلادی ویلیام هرشل، دانشمند منجم انگلیسی، بطور اتفاقی کشف کرد [۱]. ناحیه نوری امواج زیر قرمز نزدیک (NIR) محدوده طول موج ۱۰۰۰ تا ۲۵۰۰ nm را در بر می‌گیرد. به عبارت دیگر، محدوده عدد موجی ۴۰۰۰ cm^{-۱} تا ۱۰,۰۰۰ cm^{-۱} است. امروزه، پرتوهای زیر قرمز نزدیک به

$$E = h\nu(V + \frac{1}{\lambda}) - X_a h\nu(V + \frac{1}{\lambda})^2 \quad (1)$$

در این معادله X_a ثابت ناهمانگی خوانده می‌شود که برای مولکولهای متفاوت متغیر است. این معادله کاملاً مطابق بر یافته‌های تجربی است. براساس این معادله، فواصل ترازهای ارتعاشی با افزایش عدد کواتومی ارتعاشی به اندازه ضریب ثابت ناهمانگی بطور پیوسته کاهش می‌یابد (شکل ۱). زیرا، ضریب ثابت ناهمانگی از تراز پایه به بالا بطور دائم افزایش می‌یابد. با توجه به معادله ۱ می‌توان دقیقاً ارزی ترازهای ارتعاشی و ضرایب ثابت ناهمانگی هر تراز ارتعاشی را محاسبه کرد. براساس محاسبات بدست آمده، ثابت ضریب ناهمانگی برای اولین، دومین و سومین بالاتن به ترتیب ۲، ۶ و ۱۲ است.

ثابت ناهمانگی X_a را می‌توان از تفاضل عددموجی پایه (ν_0) و اولین بالاتن (ν_1) طبق معادله ۲ محاسبه کرد:

$$X_a = \frac{\nu_1 - \nu_2}{\nu_2} \quad (2)$$

ثابت ناهمانگی برای مولکولهای مختلف متفاوت است و برای مولکولهای سیک (مانند هیدروژن) از مولکولهای سنگن (مانند ید) بزرگتر است. جدول ۱ میزان ثابت ناهمانگی تعدادی از مولکولها را نشان می‌دهد [۸].

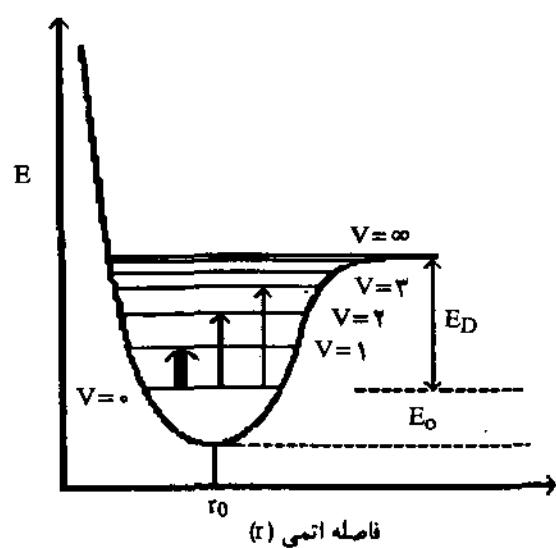
پدیده بالاتن براساس معادله ۲ نیز توجیه پذیر است و انتقالهای ارتعاشی از تراز پایه به ترازهای بالاتر مانند تراز ارتعاشی دوم و سوم مجاز شناخته می‌شوند [۹]. میزان احتمال انتقال از تراز پایه به دومین و سومین تراز ارتعاشی به ترتیب ۱/۰ و ۰/۱ کاهش می‌یابد. به همین دلیل شدت جذب پیکهای طیف اولین و دومین بالاتن به همین میزان کاهش می‌یابد. با توجه به این پدیده می‌توان نمونه‌های تا هزار برابر ضخیمتر را در حوزه نوری NIR مورد بررسی قرار داد و بدین طریق محدودیتهای حوزه زیرقرمز میانه را تا حدود زیادی برطرف کرد [۱۰].

ضخامت‌های را که می‌توان در ناحیه زیرقرمز نزدیک بررسی کرد در جدول ۲ آمده است.

در ناحیه نوری زیرقرمز نزدیک اولین و دومین ارتعاشهای

جدول ۱ - ثابت ناهمانگی چند مولکول متفاوت.

X_a	مولکول
۰/۰۵۳	H_2
۰/۰۱۸	HCl
۰/۰۱۴	Cl_2
۰/۰۰۴	J_2



شکل ۱ - میزان ارزی پتانسیل مولکولی در مقابل افزایش فاصله اتمی.

قانون دو برابر یا چهار برابر شدن هماهنگیها پیروی نمی‌کند، بلکه همیشه کمترند. مثلاً ارتعاش کششی کربونیل در پلیمر PET حدود 1740 cm^{-1} ظاهر می‌شود و انتظار می‌رود که اولین بالاتن در 3480 cm^{-1} نمایان گردد، در حالی که این بالاتن در حوزه 3440 cm^{-1} پدیدار می‌شود. این کاهش از قانونمندی نوسانگر ناموزون پیروی می‌کند. با توجه به این قانونمندی می‌توان دقیقاً محل ظهر تام بالاتنها را محاسبه کرد [۴].

نظریه پیدایش بالاتنها ارژی پرتو زیرقرمز میانه با طول موجی برابر با $2.5\text{ }\mu\text{m}$ که در دستگاههای معمولی IR بکار گرفته می‌شود، برای تحریک ارتعاشهای کششی و خمی مولکولها کافیست می‌کند. در این حوزه نوری نوارهای طیفی تراز پایه ناشی از ارتعاشهای کششی و خمی برای شناسایی، تعیین ساختار مولکولی و اندازه گیری کمی مورد استفاده قرار می‌گیرند. دستگاههای جدید طیف‌سنجی زیرقرمز IR حوزه زیر قرمز نزدیک (NIR) را نیز دربرمی‌گیرد. در حوزه زیرقرمز نزدیک پدیده‌های دیگری نیز اتفاق می‌افتد که با تعاریف و قوانین وضع شده در فیزیک کواتومی اصطلاح ندارد. جذب تابش زیرقرمز به وسیله مولکولها طبق معادله شرودینگر کواتومی است [۵]. براساس همین نظریه فرکانسها یا به عبارت دقیقتر، ارزیهای مشخصی از تابشهای زیرقرمز را مولکول جذب می‌کند. نتیجه‌ی که از قانون شرودینگر بدست می‌آید تا حدود زیادی با مشاهدات عملی تناقض دارد. برای رفع این تناقضها، ارزی ارتعاشی مولکولی پس از مطالعات فراوان به صورت معادله ۱ اصلاح شده است [۶، ۷]:

یکی دیگر از مزیتهای ناحیه نوری NIR، استفاده از سلولهایی از جنس شیشه، کوارتز و یاقوت است و این در حالی است که پرتوهای زیر قرمز میانه در شیشه و کوارتز جذب می شود. بدین دلیل، در ناحیه نوری MIR از سلولهای هالیدی از قبیل NaCl و CsBr استفاده می شود. بکارگیری این گونه سلولها به دلیل حساسیت آن در مقابل رطوبت و نمونه های دارای آب، عمل محدود است. با توجه به عدم حساسیت ناحیه نوری NIR به رطوبت و آب، برای تعیین دقیق میزان آب مولکولها و مواد می توان از طیف سنجی NIR بخوبی استفاده کرد [۱۹].

در کنار این مزیتها، کم بودن نوارهای طیفی و پدیده رزو نانس فرمی در ناحیه نوری NIR باعث شده بود که مدتیا به ناحیه زیر قرمز نزدیک کمتر توجه شود. رزو نانس فرمی موقعی اتفاق می افتد که سطح انرژی دو ارتعاش متفاوت نزدیک به هم باشد و این نزدیکی سبب می شود که نوارها بر اثر همپوشانی، کمی پهتر شوند و شدت جذب آنها کاهش پیدا کند [۲۰]. هرگاه، انرژی اولین بالاتن هم تراز با انرژی نوارهای ترکیبی باشد، این پدیده شدت پیشتری پیدا می کند. در این صورت، ارتعاشهای تراز پایه با پدیده رزو نانس فرمی چنان تداخل می کنند که شکل نوارها بشدت تغییر می یابد. در این صورت، نوارهای طیفی بسیار پهن و شدت جذب آنها یکسان می شود [۲۱]. بدین جهت، ناحیه زیر قرمز نزدیک محدودیتهایی از نظر بررسی کیفی ایجاد می کند. ویژگیهای زیر قرمز نزدیک نسبت به میانه در جدول ۳ آمده است.

براساس محاسبات به عمل آمده، در محدوده نوری NIR میزان جذب با پیشر شدن ضخامت بطور خطی افزایش پیدا می کند [۲۲]. برای تایید این مطلب در یک مجموعه آزمایش پلیرشدن متیل متاکریلات توسط میلر و همکارانش مطالعه و بررسی شد. در این پژوهش، تغییرات میزان جذب نوار طیفی $1/\text{cm}^{-1}$ ($65 \mu\text{m}$) (660 cm^{-1}) براساس محاسبات به عمل آمده، در محدوده نوری NIR میزان

جدول ۲ - ارتباط ضخامت و حدود ظهور پیکهای مربوط [۱۱].

ارتعاش	ضخامت	عدد موجی (cm^{-1})
ارتعاش تراز پایه	$50 \mu\text{m} - 1 \text{ mm}$	$2800 - 4000$
ارتعاشهای ترکیبی	$0/5 \text{ mm} - 2 \text{ cm}$	$4000 - 5500$
اولین بالاتن	$1 \text{ mm} - 1 \text{ cm}$	$5500 - 7000$
دومین بالاتن	$1 \text{ cm} - 20 \text{ cm}$	$7000 - 10000$
سومین و چهارمین بالاتن	$> 10 \text{ cm}$	$10000 - 17000$

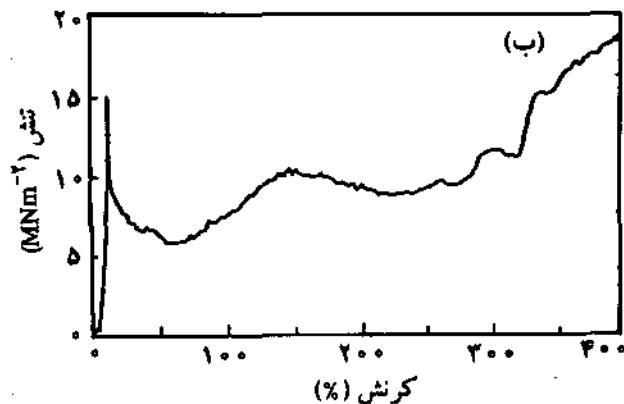
کشی (CH_2) در حدود 6000 cm^{-1} و 9000 cm^{-1} ظاهر می شوند. همچنین، اولین و دومین ارتعاشهای کشی OH و دومین و سومین بالاتن (C=O) در همین منطقه پدیدار می گردند. به علت اثر ضربت ثابت نامهانگی در موقعیت پیکهای طیفی، نوارهای OH و NH در ناحیه NIR کاملاً بطور جداگانه ظاهر می شوند [۱۲]. به همین علت تشخیص الکلها و آینهای از یکدیگر و همچنین الکلها نوع اول، دوم و سوم بخوبی امکان پذیر است، در حالی که در ناحیه MIR تشخیص نوارهای طیفی OH و NH و انواع الکلها به آسانی ممکن نیست.

یکی دیگر از مزیتها NIR نسبت بالای علامت به نویه (noise) است ($S/N > 10,000$). این پدیده باعث بکارگیری تارهای نوری در طیف سنجی شده است [۱۳]. کاربرد تارهای نوری، افقی تازه به جهان تجزیه دستگاهی گشوده است. زیرا، استفاده از تارهای نوری امکان کنترل کیفی و تعیین مکانیسم واکنشهای شیمیایی را بدون حضور فیزیکی در محل آزمایش امکان پذیر ساخته است. نصب تارهای نوری در داخل راکتور برای کنترل کیفی واکنشهای خطرناک شیمیایی، خسارتهای جانبی را کاهش داده و زمان تجزیه شیمیایی را بسیار کوتاه کرده است [۱۴]. نسبت بالای علامت به نویه در این ناحیه به علت کاربرد منابع نوری قوی مانند لامپ تگستن و لامپهای هالوژن دار و همچنین آشکارسازهای حساس و کم اغتشاش مانند PBS و InSb و دیگر آشکارسازهای نیمه رساناست [۱۵].

یک پدیده کاملاً استثنایی که در حوزه NIR به چشم می خورد، پیدایش بالاتن مواد متقارنی است که در حوزه MIR فعال نیستند [۱۶]. روشن است که در ناحیه زیر قرمز تنها پیوندهای فالتند که گشتاور طیبی دارند و چنانچه گشتاور دوقطبی مولکولی تغیر نکند، پرتوهای زیر قرمز جذب نخواهد شد. اما این گونه مواد در طیف سنجی رامان فعلند. موادی که فعلیت رامان نشان می دهند (مولکولهای متقارن مانند H_2 ، N_2 ، CH_4) در ناحیه NIR فعلند و اولین و سومین بالاتنهای آنها مشاهده می شود، در حالی که دومین بالاتن این گونه مواد ظاهر نمی شود [۱۷]. پیدایش یا عدم ظهور پیکهای طیفی مولکولهای متقارن در حوزه NIR به ترتیب به دلیل تغییر مرکز تقارن (وارونگی از مرکز) و عدم تغییر مرکز تقارن (یکسانی) است [۱۸].

جدول ۳ - مقایسه ویژگیهای ناحیه MIR و NIR.

ناحیه	NIR	MIR	وضعیت نوارها
اولین و دومین بالاتن و نوارهای ترکیبی	ارتعاشهای تراز پایه		
نحوه	خوب	خوب	بررسی کیفی
بد			بررسی کمی
خوب	خوب	زیاد	میزان جذب
کم			ضخامت نمونه
زیاد و تا چند میلیمتر	زیاد	کم و تا حد اکثر $100 \mu\text{m}$	
کوارتز، شیشه و یاقوت	KBr, NaCl		نوع سلول
$> 10,000$	$< 10,000$		نسبت علامت به نویه



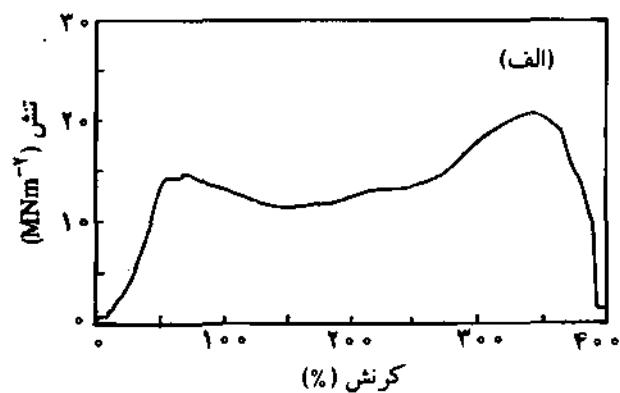
شکل ۲ - منحنیهای تنش-کرنش فیلم PET بی‌شکل در جهت طولی برای ضخامت فیلم: (الف) $250\text{ }\mu\text{m}$ و (ب) $300\text{ }\mu\text{m}$.

برای قطباندن نور، طیف‌سنج زیرقرمز (MIR) و قطبنده KRS ۵ که ترکیبی از TII با نسبت ۵/۶ درصد و TIBr با نسبت ۴/۴ درصد است، بکار گرفته شده است. کشش فیلمهای پلیمری با دستگاه کششی شرکت سوپر اشمیت از شهر کلن آلمان غربی انجام یافته است. گرم کردن محوطه نمونه، با هوای گرم صورت گرفته و با کمک دماسنجه، دمای پلیمر کنترل شده است. درباره روش آماده‌سازی فیلم و نحوه اندازه‌گیری خواص در دو مقاله گذشته اشاره شده است [۲۴، ۲۵].

نتایج و بحث

خواص مکانیکی

منحنی تنش-کرنش شکل ۲ الف میزان مقاومت و استحکام کششی فیلم بی‌شکل و ضخیم PET را در دمای 80°C نشان می‌دهد. از آن جاکه در دو مقاله گذشته [۲۴، ۲۵] بطور مفصل روی خواص و تغییراتی که در پلیمر بر اثر اعمال کشش بوجود می‌آید بحث شده است، بنابراین تنها به ذکر یک تفاوت با دیگر منحنیهای تنش-کرنش اشاره می‌شود. این تفاوت به علت ضخامت نمونه ایجاد می‌شود. همان طور که از شکل ۲ الف بخوبی مشهود است، شروع نقطه تسلیم در حدود $60\text{ }\mu\text{m}$ درصد افزایش طول است. در حالی که، در نمونه‌های کم ضخامت شروع نقطه تسلیم در حدود $3\text{--}5\text{ }\mu\text{m}$ درصد افزایش طول است. با افزایش ضخامت، نقطه تسلیم به افزایش طول بالاتری انتقال می‌یابد [۲۶]، بدین معنا که در فرایند و مکانیسم افزایش طول در نمونه‌های ضخیم، ضخامت نمونه نقش اساسی ایفا می‌کند. در شکل ۲ ب نمودار تنش-کرنش نمونه کم ضخامت برای مقایسه آورده می‌شود.



در مقابل افزایش غلظت موژومرین $1/0\text{--}2/5$ درصد بصورت کاملاً خطی مشاهده شد [۲۳]. با توجه به میزان کم شدت جذب، برای محاسبه دقیق کمی از نوارهای این ناحیه می‌توان استفاده کرد. در دو مقاله گذشته اشاره شد [۲۴، ۲۵] که پرتوهای زیرقرمز قطیده یکی از عوامل مهم تشخیص و تعیین ساختار مولکولی پلیمرهاست و با استفاده از این پرتوها و خاصیت دوفاما پلیمرها، می‌توان ضریب جهتگیری مولکولی فیلمهای پلیمری را محاسبه کرد. این قانونمندیها در ناحیه NIR نیز بخوبی صادق است. در این پژوهش، با استفاده از پرتوهای زیرقرمز نزدیک قطیده به بررسی خواص نوری پلیمر PET در جهت کشش طولی و عرضی به طور خلاصه اشاره می‌شود. با استفاده از نسبت دو فاما (R) که از نسبت شدت جذب نور قطیده در حالت موازی E_{\parallel} به میزان جذب نور قطیده در موقعیت عمودی E_{\perp} بدست می‌آید، ضریب جهتگیری مولکولی (f) در فرایند کشش طولی و عرضی بررسی می‌شود.

تجربی

مواد

آزمایشها در مرحله کشش طولی (MD) و عرضی (TD) روی فیلم PET، که از صنایع تولیدی فیلم ICI تهیه شده، انجام گرفته است. این نمونه‌ها در ابتدا بی‌شکل و ضخامت فیلمها در این مرحله $600\text{--}200\text{ }\mu\text{m}$ بوده است.

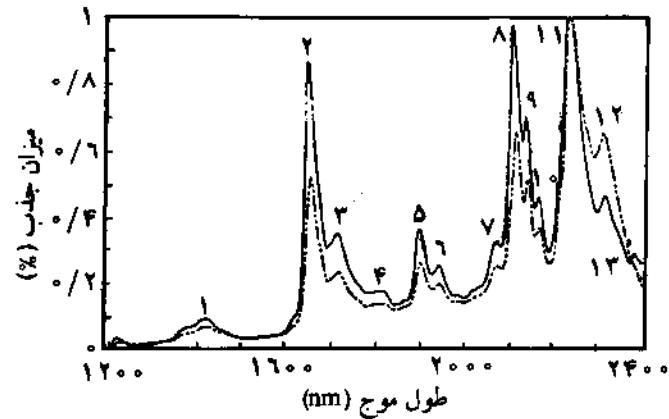
دستگاهها

برای اندازه‌گیری خواص نوری و تعیین نسبت دو فاما از دستگاه طیف‌سنجی زیرقرمز تبدیل فوریه بروکر مدل IFS ۱۲۰ HR استفاده

می شود، شروع جهتگیری هر سه نوار طیفی از نقطه صفر یعنی بی شکلی کامل آغاز می شود. میزان و روند جهتگیری مولکولی گواه این مطلب است که میزان این جهتگیری در نمونه های ضخیم و در ناحیه NIR کمتر است و از مکانیسم دیگری پیروی می کند. در مقایسه با نمونه های کم ضخامت [۲۴] این نتیجه بدست می آید که با افزایش ضخامت، نقطه شروع جهتگیری مولکولی به افزایش درصد طول بالاتری انتقال می باید. همچنین، ضریب جهتگیری مولکولی هر سه نوار در مقایسه با نمونه های کم ضخامت [۲۴] بطور محسوسی کاهش یافته است. با محاسبه دقیق می توان دریافت که این میزان با انتقال از تراز پایه به بالاترها هر بار نصف می شود. همچنین، میزان جهتگیری مولکولی دومین بالاتن گروه کربونیل ($C=O$)^(۳۷) به اندازه نصف جهتگیری مولکولی اولین بالاتن (CH_{ar})^(۲۶) کاهش یافته است. در حالی که میزان جهتگیری گروه کربونیل و نوارهای بلوری در ناحیه نوری MIR برابر بود [۲۵]. بنابراین، براساس این روند می توان نتیجه گرفت که میزان جهتگیری مولکولی در هر بالاتن در مقایسه با تراز ارتعاشی پایه به اندازه عکس عدد کواترمی ارتعاشی کاهش می باید [۲۶]. با توجه به این پدیده و در نظر گرفتن ضخامت نمونه، باید در مناطق بی شکل عملای هیچ گونه جهتگیری مولکولی مشاهده نشود. روند جهتگیری نوار مطلب است و فرایند کشش اثر مطلوبی بر میزان جهتگیری این ناحیه

جدول ۴ - موقعیت ارتعاشهای فیلم PET در حوزه NIR [۲۷، ۲۸]

ارتعاش	شماره نوار	عددموجی (cm^{-1})
$\nu(OH)$	۱	۷۰۴۲
$\nu(CH)_{ar}$	۲	۶۰۱۷
$\nu(CH)_{al}$	۳	۵۸۱۴
$\delta(CH)$ ، ترانس (C=C)	۴	۵۵۱۹
$\nu(OH)+\delta(OH)$	۵	۵۲۴۱
$\nu(C=O)$	۶	۵۱۲۳
$\nu(C-O-C)$	۷	۴۷۹۸
$\nu(CH)_{ar}(A_1, Br_u)+\nu(CC)_{ar}$	۸	۴۶۹۰
	۹	۴۶۳۶
	۱۰	۴۵۷۶
$\nu(CH)_{al}+\delta(CH)$	۱۱	۴۴۲۷
$\delta(CH)_{al}+\nu(C-O-C)+\nu(CH)_{ar}$	۱۲	۴۲۸۸
	۱۳	۴۱۸۱

شکل ۲ - طیف فیلم PET با ضخامت $350 \mu\text{m}$ در ناحیه NIR در موقعیت عمودی و موازی قطبینde.

خواص نوری

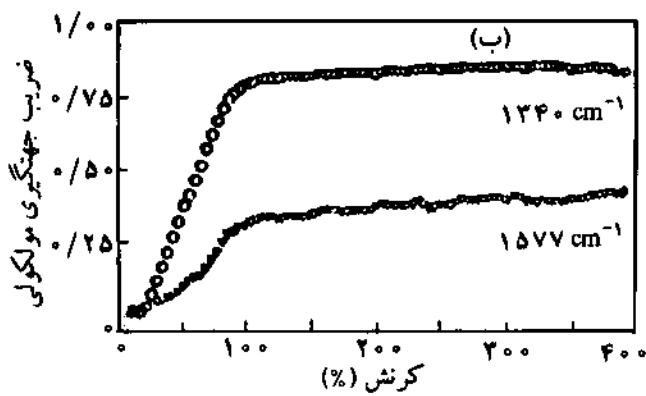
در شکل ۲ طیف فیلم PET در ناحیه نوری NIR در دو موقعیت موازی و عمودی قطبینde و در جدول ۴ ارتعاشهای متعلق به آن نشان داده شده است. این تفاوت از آنچه ناشی می شود که میزان شدت جذب در طیف سنجی زیرفرموز با محدود حاصلضرب بردار الکترومکانیکی نور (E) و ممان دو قطبی مولکول (M) و زاویه بین آنها (α) برابر است:

$$A = (EM)^T \cos^2 \alpha \quad (4)$$

از آنچه بردار الکترومکانیکی نور یعنی موقعیت قطبینde تغییر می کند، لذا دو شدت جذب متفاوت مشاهده می شود. همان طور که اشاره شد، از تفاوت جذب پیکهای طیفی می توان نسبت دو فامی هر پیک را بطور مستقل محاسبه و ضریب جهتگیری مولکولی رامعین کرد. در این پژوهش، پیکهای 6017 و 4403 cm^{-1} که به ترتیب نوار بلوری و بی شکل محسوب می شوند و پیک 5123 cm^{-1} مربوط به دوین بالاتن ارتعاش کشنی گروه کربونیل ($C=O$)^(۷) ارزیابی می شود. پیکهای 6017 و 4403 cm^{-1} هر دو دارای گشتاور انتقالی همسو با محور اصلی پلیمرند، بنابراین، برای تعیین ضریب جهتگیری مولکولی این دو نوار از معادله $f = (R-1)/(R+1)$ و برای تعیین ضریب جهتگیری مولکولی دومین بالاتن ارتعاش کشنی گروه کربونیل ($C=O$)^(۳۷)، به دلیل عدم بودن گشتاور انتقالی این ارتعاش با محور اصلی پلیمر، از معادله $f = (R-1)/(R+1)$ استفاده می شود [۲۴، ۲۵].

روند جهتگیری مولکولی

در شکل ۴ الف روند جهتگیری مولکولی نوارهای بلوری، بی شکل و گروه کربونیل به نمایش گذاشته شده است. همان طور که مشاهده

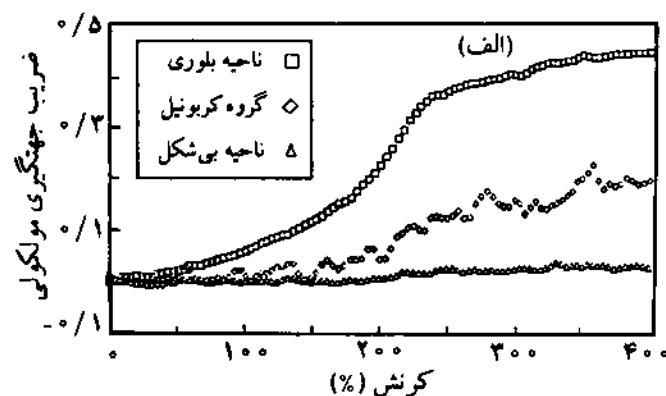


شکل ۴ - نمودار ضریب جهتگیری مولکولی فیلم PET بی شکل در جهت طولی: (الف) ضخیم در 80°C و (ب) کم ضخامت در 78°C

اثر فرایند کشش اتفاق می‌افتد (نقطه تسلیم، شروع جهتگیری مولکولی و نقطه بی‌شکلی ظاهری) و از طریق میانی دو قامی می‌توان در ناحیه نوری MIR آنها را معین و حساب کرد، در فیلمهای ضخیم نیز با یک تأخیر زمانی اتفاق می‌افتد و در ناحیه نوری NIR دقیقاً قابل بررسی و حساب است.

تغییرات نظم فضایی

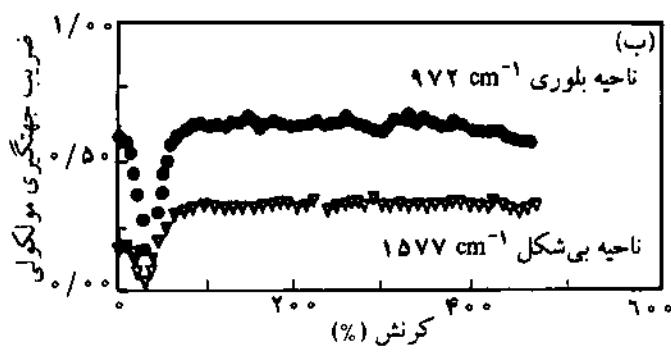
در دو مقاله گذشته [۲۴، ۲۵] به این مطلب بطور مفصل اشاره شده که در پلیمر PET مجموعه‌ای از نوارهای طیفی وجود دارد که شدت جذب آنها تابعی از میزان فراورش مکانیکی و گرمایی است و افزایش شدت جذب یک نوار در صورت کاهش میزان جذب نوار دیگری اتفاق می‌افتد. همچنین، در ناحیه نوری MIR روند و میزان تغییرات صورت‌پذیری (ترانس-کچ) پلیمر PET طی فرایند گرمادهی و کشش با استفاده از میانی دو قامی و فرمول جذب ساختاری A_n محاسبه و بررسی می‌شود، در ناحیه نوری NIR نیز می‌توان پدیده فوق را با همین روش مطالعه کرد. برای تعیین میزان و روند تغییرات ترانس-کچ، دو نوار



ندارد و این مناطق همچنان بی‌شکل باقی می‌مانند (شکل ۴ الف). در شکل ۴ ب روند جهتگیری مولکولی پلیمر بی‌شکل کم ضخامت PET در جهت طولی از مرجع ۲۴ برای مقایسه آورده شده است.

جهتگیری در جهت عرضی

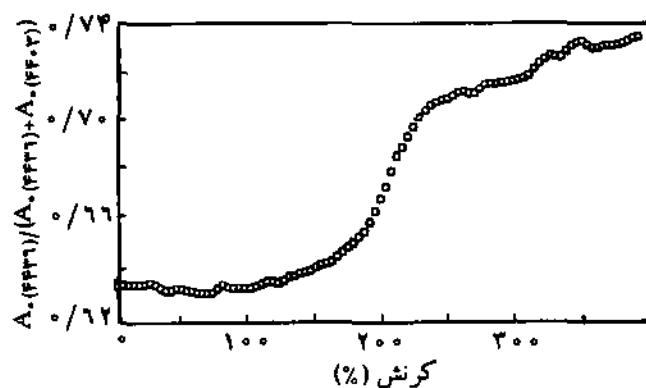
شکل ۵ الف نمودار ضریب جهتگیری مولکولی خطوط طیفی یادشده را در جهت عرضی نشان می‌دهد. این روند با نتایجی که از آزمایش‌های فیلمهای کم ضخامت [۲۵] بدست آمد، با یک تفاوت، کاملاً مطابقت دارد. همان‌طور که از این نمودارها پیداست، در این جایز ضریب جهتگیری مولکولی بر اثر فرایند کشش در جهت عرضی کاهش می‌یابد و در حدود ۲۰۰ درصد افزایش طول به نقطه بی‌شکلی ظاهری می‌رسد. این در حالی است که در نمونه‌های کم ضخامت نقطه بی‌شکلی ظاهری در حدود ۳۰ درصد افزایش طول بدست می‌آید (شکل ۵ ب). با زیاد شدن میزان کشش، ضریب جهتگیری مولکولی دوباره افزایش می‌یابد، ولی میزان جهتگیری اولیه در جهت طولی بدست نمی‌آید. از این آزمایشها نتیجه می‌شود، تمام تغییراتی که در فیلمهای کم ضخامت بر



شکل ۵ - نمودار ضریب جهتگیری مولکولی فیلم PET در جهت عرضی نمونه برای ضخامت فیلم: (الف) $350 \mu\text{m}$ و (ب) $30 \mu\text{m}$

مجله علمی کنفرانسی سال بازدهم، شماره اول، بهار ۱۳۷۷

کوانتومی ارتعاشی است و با افزایش این عدد بطور معکوس کاهش می‌باید. تغییرات نظم فضایی ترانس-کچ نیز در این محدوده نوری قابل بررسی و محاسبه است و میزان و روند آن مطابقت با ناحیه نوری زیر قرمز میانه دارد. منحنیهای تش-کرنش نمونه‌های ضخیم همانند نمونه‌های کم ضخامت است، ولی با افزایش ضخامت نقطه شروع تغییرات ساختاری، که بر اثر فرایند کشش بوجود می‌آیند، بطور پیوسته به افزایش طول نسبی بیشتری انتقال پیدا می‌کند.



شکل ۶ - روند تغییرات ترانس-کچ در ناحیه نوری NIR

مراجع

- 1 Herschel W.; *Philos. Trans. MDCCC*; **284**, 1800.
- 2 Ciurzak E. W.; *Chemtech*; **1992**, 234, 1992.
- 3 Whetsel K. B.; *Appl. Spectr. Rev.*; **2**, 1, 1..67, 1968.
- 4 Wheeler O. H.; *Chem. Rev.*; **59**, 4, 629, 1959.
- 5 Günzler H. and Böck H.; *IR-Spektroskopie*; Verlag Chemie, Weinheim; 1975.
- 6 Goddu R. F.; *Adv. Anal. Chem. Instr.*; **1**, 347-427, 1960.
- 7 Kaye W.; *Spectrochimica Acta*; **6**, 257, 1954.
- 8 Weidlein J. and Müller U.; *Schwingungsspektroskopie*; Georg Thieme Verlag, 1982.
- 9 Wilson E. B., Decius J. C. and Cross P. C.; *The Theory of Infrared and Raman Vibrational Spectra*; Mc Graw Hill, New York, 1975.
- 10 Siesler H. W. and Paul Ch.; *Nachr. Chem. Tech. Lab.*; **37**, 1989.
- 11 Kradjel C.; *Fressnius J. Anal. Chem.*; **339**, 66, 1991.
- 12 Siesler H. W., The Break Through of Near-Infrared Spectroscopy in the Chemical Industry: Reasons, Chances and Prospects; *Proceedings of 3rd International Conference of Near Infrared Spectroscopy*; Brussel, Belgium; June 25-9, 1990.
- 13 Zettler M.; *On Line Optical Spectroscopy Teams up with Fiber Optics*; Guided Wave (Reprinted from I & CS Magazine), April 1987.
- 14 Liecmeier W.; *Angew. UV Spektroskopie*; **12**, 1984.
- 15 *Spectrochimica Acta*; **7**, 181, 1954.
- 16 Weyer L. G.; *Appl. Spec. Rev.*; **21**, 1&2, 1..43, 1985.
- 17 Molt K.; *GIT Fachz. Lab.*; **36**, 2, 107, 1992.
- 18 Atkins P. W.; *Physical Chemistry*; Oxford University, 1979.

نتیجه‌گیری

استفاده از ناحیه نوری زیر قرمز نزدیک افق جدیدی را برای شیمی تجزیه و طیف سنجی گشوده است. استفاده از این ناحیه نوری محدودیتهای تجزیه‌ای طیف سنجی زیر قرمز میانه را در شناسایی مواد شیمیایی و پلیمری از بین برده است. امروزه، دامنه استفاده از طیف سنجی زیر قرمز نزدیک به علت وجود نارسانیها در ساختار و مکانیسم دستگاههای طیف سنجی زیر قرمز میانه و همچنین امکان استفاده محدود از نمونه‌ها، وسیع تر شده است. در این ناحیه نوری، اولین و دومین بالاتهای ارتعاشهای گروههای عاملی مشاهده می‌شود. با استفاده از تفاضل اولین و دومین بالاتن می‌توان ضرب ناهمانگی مولکولی را حساب کرد. از آنجاکه میزان جذب تنها نسبت به ارتعاش تراز پایه بسیار ضعیف است، می‌توان از نمونه‌های بسیار ضخیم استفاده کرد. در این پژوهش، نمونه‌های ضخیم تا $25 \mu\text{m}$ آزمایش و بررسی شد. با توجه به پدیده نوارهای تلفیقی و بالاتهای، موقعیت نوارها بدست آمد. با استفاده از نسبت دوفامی پلیمر، روند و میزان ضرب جهتگیری مولکولی در این ناحیه معین و این تغییرات با ناحیه میانه مقایسه شد. نتایج بدست آمده نشان می‌دهد که ضرب جهتگیری مولکولی تابعی از عدد

- 1956.
- ۲۴ - زاهدی مصطفی، مجله علوم و تکنولوژی پلیمر، سال نهم، شماره ۱۳۷۵، صفحه ۲۲۹، زمستان ۱۳۷۵
- ۲۵ - زاهدی مصطفی، مجله علوم و تکنولوژی پلیمر، سال دهم، شماره اول، صفحه ۱۲، بهار ۱۳۷۶.
- 26 Zahedi M.; *Schwingungsspektroskopische und Thermoanalytische Untersuchungen von Poly(ethylen terphthalat)*; J. E. Verlag, Leverkusen, FRG, 1992.
- 27 Miller Ch. E. and Eichinger B.E.; *Appl. Spectr.*; 44, 3, 496, 1990.
- 28 Krimm S.; *Fortschr. Hochpol.*; 2, 51-172, 1960.
- 19 Autorenkollektiv; *The Measurement of Low Levels of Water in Solvents part I Guided*; A1, 387, 1988.
- 20 Woodward L. A.; *Introduction to the Theory of Molecular Vibrations and Vibrational Spectroscopy*; Clarendon, Oxford, 1972.
- 21 Hummel D. O.; *Applied Infrared Spectroscopy: Polymer Spectroscopy, Monographs in Modern Chemistry*; 6, Verlag Chemie, Weinheim, 1974.
- 22 Siesler H. W.; *Makromol. Chem., Macromol. Symp.*; 52, 123, 1991.
- 23 Miller R. G. J. and Willis H. A.; *J. Appl. Chem.*; 6, 385,