



نهمین کنگره ملی مهندسی شیمی ایران

دانشگاه علم و صنعت ایران  
۱۳۸۳ آذر، ماه ۵-۳

## بررسی مقاومت به ترکزایی تنشی محیطی پلی اتیلن سنگین: تحلیل نتایج FNCT بر مبنای آزمون CRYSTAF<sup>®</sup>

منیرالسادات ساداتی<sup>۱\*</sup>، مرتضی ابراهیمی<sup>۲و</sup>

۱. پژوهشگاه پلیمر و پتروشیمی ایران، شرکت پژوهش و فناوری پتروشیمی، گروه پژوهش‌های مشتری محور، صندوق پستی ۱۴۹۶۵/۱۱۵ و ۱۴۱۸۵/۴۵۸
۲. دانشگاه صنعتی امیرکبیر، دانشکده مهندسی پلیمر، صندوق پستی ۱۵۸۷۵-۴۴۱۳

[m.sadati@npc-rt.ir](mailto:m.sadati@npc-rt.ir)

### چکیده

مقاومت به ترکزایی تنشی محیطی (ESCR) سه نمونه پلی‌اتیلن سنگین به کمک آزمون خزشی نمونه تمام ناج (Full Notch Creep Test) تعیین گردید. وزن مولکولی و توزیع آن و توزیع کومونومر نمونه‌ها به ترتیب به کمک روش‌های کروماتوگرافی ژل تراوائی (GPC) و تفکیک بلوری (GPC) اندازه‌گیری شدند. نتایج بدست آمده حاکی از آنستکه با افزایش متوسط وزنی وزن مولکولی و افزایش جزء وزنی محلول در محدوده دمایی ۷۵-۸۵°C مقاومت به ترکزایی تنشی محیطی به میزان قابل توجهی بُهبود می‌یابد. این امر را می‌توان به افزایش زنجیرهای رابط مؤثر بین لایه‌های بلوری ارتباط داد.

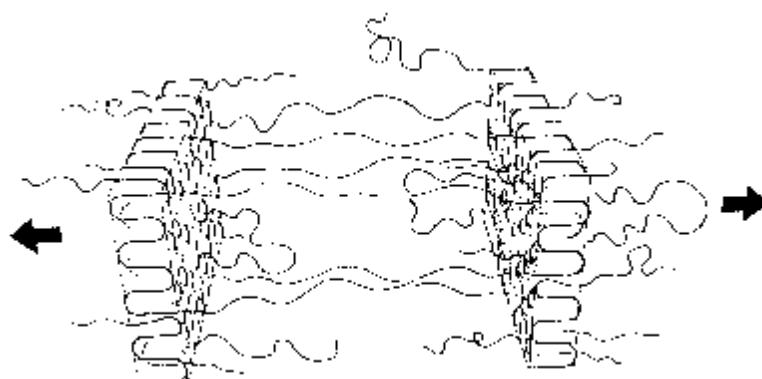
**کلمات کلیدی:** ترکزایی تنشی محیطی، FNCT، CRYSTAF، زنجیرهای رابط

## مقدمه

ترکزایی تنشی محیطی (Environmental Stress Cracking) شکستی است که تحت تنش چند جهته در حضور مواد سطح فعال از سطح پلیمر آغاز می‌شود [۱]. زمان لازم برای وقوع این پدیده که بیانگر مقاومت خرزشی (Environmental Stress Cracking) نمونه در محیط مهاجم است مقاومت در برابر ترکزایی تنشی محیطی (Environmental Stress Resistance) نامیده می‌شود [۲]. ESC یک پدیده فیزیکی است؛ به عبارت دیگر مواد سطح فعال باعث تخریب شیمیائی پلیمر نمی‌شوند بلکه تنها تشکیل ترک‌های ترد ماکروسکوپی را تسريع می‌نمایند [۱].

مقاومت به رشد آهسته ترک مشخصه‌ای است که در کاربردهای پلی‌اتیلن در مواردی نظیر کابل‌های نوری، خطوط توزیع گاز و همچنین خطوط زیر زمینی انتقال پساب از اهمیت بسزائی برخوردار است. میزان خسارت ناشی از این پدیده مخرب در مدت سرویس دهی حدود ۴۰٪ تخمین زده می‌شود [۱].

ترکزایی تنشی محیطی از طریق تشکیل ترکچه در سطح پلیمر گسترش می‌یابد. علیرغم عدم وجود دانش کافی نسبت به جزئیات مکانیزم رشد ترک، تصور بر این است که تحرک زنجیرهای پلیمری باعث تشکیل حفره‌های بسیار کوچکی می‌شود (کمتر از ۳۰ نانومتر) که با پیوستن به یکدیگر ترکچه‌های ماکروسکوپی را بوجود می‌آورند [۲]. مواد سطح فعال فرایند تشکیل حفره را از طریق نرم کردن زنجیرهای پلیمری تسريع می‌نمایند. به این ترتیب، تحرک زنجیرها تسهیل شده و یا انرژی لازم برای تشکیل حفره کاهش می‌یابد [۱]. از دیدگاه ریزساختاری مقاومت به ترکزایی تنشی محیطی به حضور مولکولهای رابط بستگی دارد. مولکولهای رابط زنجیرهای پلیمری هستند که دو یا چند لایه بلوری را از طریق فاز بی‌نظم به یکدیگر می‌پیوندند. مولکولهای رابط باید از طول کافی جهت مشارکت همزمان در نواحی بلوری و بی‌نظم برخوردار باشند. جدایش بین لایه‌های بلوری مجاور، چه از طریق باز شدن گره‌خوردگی‌ها و یا پاره شدن مولکولهای رابط، مکانیزم اصلی پدیده ترکزایی تنشی محیطی پلی‌اتیلن است (شکل ۱) [۳]. در این راستا وزن مولکولی یکی از پارامترهای مهم کنترل کننده ESCR می‌باشد. مولکولهای رابط عمدتاً در نمونه‌های با وزن مولکولی بیش از  $10^5$  تشکیل می‌شوند. بطوریکه احتمال تشکیل مولکولهای رابط برای وزن مولکولی  $10^5$  تنها حدود ۰/۰۲ و برای وزن مولکولی بالاتر از  $10^6$  به بیش از  $0/3$  می‌رسد. لذا زنجیرهای با وزن مولکولی کوتاه به افت قابل توجه ESCR می‌انجامند [۲].



شکل ۱- نمایش تصویری جدایش لایه‌های بلوری در پلی‌اتیلن [۳].

بلورینگی نیز نقش مهمی در مقاومت به ترکزائی تنشی محیطی پلیمر های نیمه بلوری ایفاء می کند. بلورینگی مستقیماً با مقدار کومونومر شرکت کننده در کوپلیمر ارتباط دارد. وجود زنجیرهای جانبی امکان تبلور را کاهش داده و باعث کاهش ضخامت لایه های بلوری می شود. این امر افزایش زنجیرهای موجود در بخش بی نظم پلیمری را در پی دارد. لذا مقاومت در برابر باز شدن گره خوردگی ها افزایش یافته و در نهایت منجر به بهبود مقاومت به ترک ناشی از تنش می گردد [۴].

علاوه، نوع کومونومر مصرفی نیز از اهمیت بسزایی برخوردار است. بطوریکه، بلندتر شدن اندازه زنجیر جانبی باعث کاهش احتمال تبلور شده و تشکیل مولکولهای رابط را محتمل تر می سازد [۱۶ و ۲۵].

علاوه بر موارد ریزساختاری، عوامل بیرونی مانند تاریخچه حرارتی نمونه، دمای فرایند و فشار قالبگیری که به تغییر در مورفولوژی بلوری و نقاچی سطحی می انجامند نیز می توانند ESCR پلیمر را تحت تأثیر قرار دهند [۱].

جهت بررسی این ویژگی در پلیمرها روشهای مختلفی ارائه شده است. آزمون فشار هیدرواستاتیکی روش مرسومی برای تعیین خواص طولانی مدت لوله های پلی اتیلنی است که برای ارزیابی کارائی ذاتی ماده اولیه مورد استفاده قرار می گیرد. این روش بسیار زمانبر و پر هزینه می باشد. بطوریکه مدت زمان آزمون برای گریدهای مقاوم حتی تا چند سال به طول می انجامد. امروزه برای توسعه محصول کاهش زمان آزمون از طریق تسريع فرایند شکست یکی از ضروریات است. یکی از روشهایی که امروزه مورد استفاده قرار می گیرد آزمون خزش بر روی نمونه ای است که در تمام وجود آن شکاف ایجاد شده است (Full Notch Creep Test). این روش ضمن ارتباط بسیار مناسب با داده های حاصل از فشار هیدرواستاتیکی زمان آزمون را به میزان قابل توجهی کاهش می دهد [۶].

هدف از این مطالعه بررسی ارتباط مشخصه های ساختاری حاصل از آزمونهای GPC و CRYSTAF چند نوع پلی اتیلن سنگین با نتایج مقاومت به ترکزائی تنشی محیطی آنهاست که به روش نوین FNCT تعیین شده است.

## بخش تجربی

مواد مصرفی در این مطالعه گریدهای پلی اتیلن سنگین می باشند که ویژگی آنها در جدول ۱ ارائه شده است. لازم به توضیح است که نمونه A گرید لوله، B گرید لوله همراه با دوده و نمونه C گرید قالبگیری دمشی می باشند.

جدول ۱- مشخصه های پلیمرهای مصرفی

دانسیته	شاخص مذاب (MFI 5Kg) gr/10min	نوع ماده
۰/۹۴۵۴	۰/۵۸۰	A
۰/۹۵۵۳	۰/۵۶۱	B
۰/۹۵۸۱	۱/۷۹	C

میزان و نوع کومونومر موجود در پلی اتیلن های مصرفی به کمک آزمون IR با دستگاه Perkin Elmer Spectrum2000 تعیین گردید.

میزان بلورینگی برای هر یک از نمونه‌ها از سطح زیر منحنی پیک تبلور حاصل از آزمون گرماسنجی دیفرانسیلی تفاضلی و به کمک دستگاه DSC-Perkin Elmer محاسبه شد.

مقاومت به ترکزائی تنشی محیطی به کمک آزمون خرشی نمونه تمام ناج (Full Notch Creep Test) در دمای ۸۰ درجه سانتیگراد و در محیط اتیلن گلیکول اندازه‌گیری گردید. از میله‌هایی به ابعاد  $10 \times 10 \times 90$  میلی‌متر که به کمک قالب‌گیری فشاری تهیه شده بودند استفاده شد. پیش از انجام آزمون در قسمت میانی نمونه و در تمام وجود آن شکاف‌های هم‌صفحه‌ای به کمک تیغه‌ای تیز ایجاد گردید (شکل ۲).



شکل ۲- تصویر نمایشی از میله تمام ناج

نمونه‌های A و B تحت نیروی ثابت ۵ MPa و C تحت نیروی  $3/5$  MPa قرار گرفتند. زمان شکست نمونه‌ها پس از وقوع شکست کامل از طریق تماس میله نگهدارنده با رگذاری با گیرنده زمان سنج ثبت گردید.

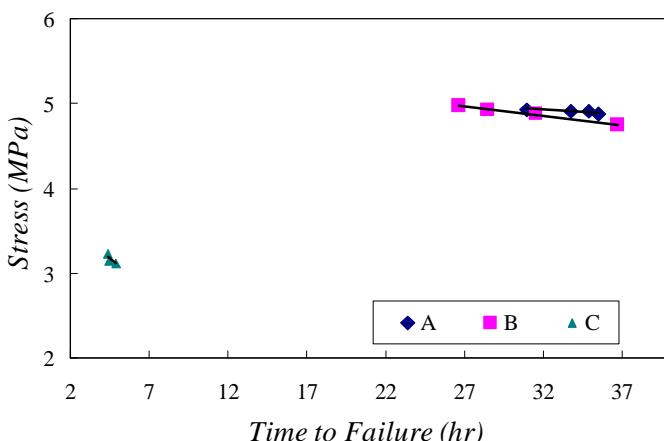
وزن مولکولی و توزیع آن به کمک روش کروماتوگرافی ژل تراوائی دما بالا (GPC- WATERS Alliance 2000) اندازه‌گیری شد. از ۲،۱ و ۴ تری کلرو بنزن به عنوان حلal در دمای ۱۶۰ درجه سانتیگراد استفاده گردید. پلی استایرن با توزیع جرم مولکولی باریک به منظور کالیبراسیون دستگاه مورد استفاده قرار گرفت.

توزیع مقدار کومونومر نمونه‌ها به کمک دستگاه CRYSTAF در حلal تری کلروبنزن بدست آمد [۷]. در این روش ابتدا محلول پلیمر در  $160^{\circ}\text{C}$  و به مدت ۳۰ دقیقه در حلal تری کلرو بنزن تهیه و سپس دمای آن تا  $100^{\circ}\text{C}$  کاهش داده شد. پس از تعادل دمایی سرمایش نمونه تا دمای  $65^{\circ}\text{C}$  با نرخ  $1^{\circ}\text{C}/\text{min}$  و با نرخ  $2^{\circ}\text{C}/\text{min}$  تا دمای محیط ادامه یافت.

## نتایج و بحث

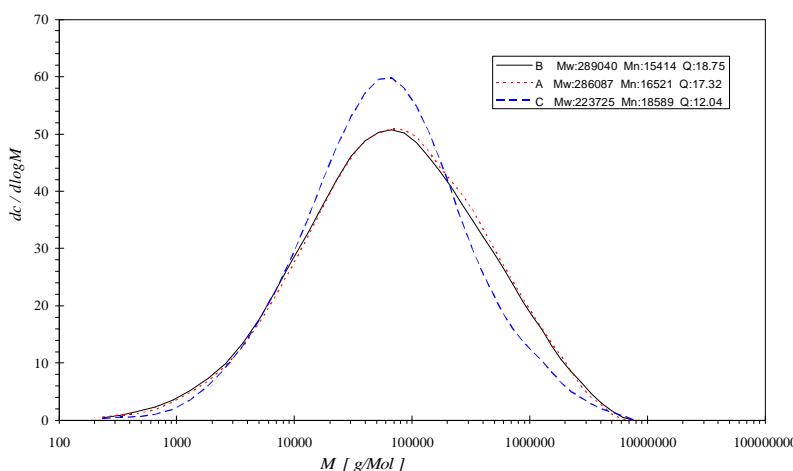
نتایج حاصل از آزمون IR مؤید وجود ۱/۵٪ کومونومر ۱-بوتول در نمونه‌های A و B می‌باشد در حالیکه نمونه C از ساختار هموپلیمری برخوردار است.

شکل ۳ منحنی تغییرات زمان شکست نمونه‌ها را نسبت به تنش واقعی اعمال شده بر سطح لیگامنت (سطح مقطع بدون شکاف) نشان می‌دهد. همانطورکه مشاهده می‌شود دو پلیمر گردید لوله با وجود میزان تنش اعمالی بالاتر، از مقاومت شکست بیشتری برخوردارند. در ادامه تلاش می‌شود تا تفاوت رفتار این نمونه‌ها در مقاومت به ترکزائی تنشی محیطی به کمک نتایج ریزساختاری حاصل از GPC، DSC و CRYSTAF توجیه شود.



شکل ۳- نمودار زمان شکست در آزمون FNCT برحسب تنش در دمای  $80^{\circ}\text{C}$  در حضور اتیلن گلیکول

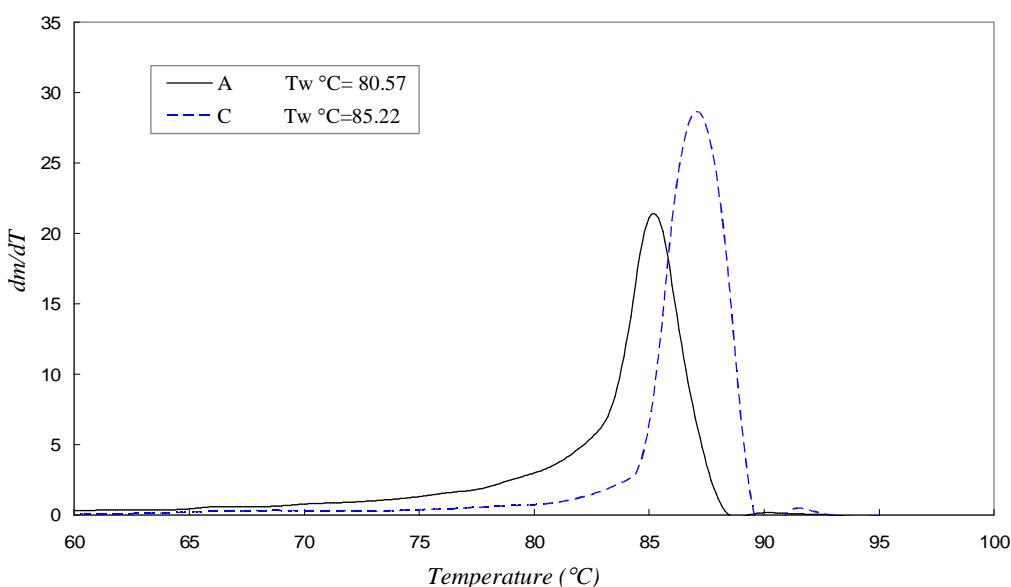
شکل ۴ منحنی های جرم مولکولی و توزیع آن را برای نمونه ها نشان می دهد. همانطور که مشاهده می شود نمونه A و B از توزیع جرم مولکولی پهن تری نسبت به نمونه C برخوردارند. پهن شدن توزیع جرم مولکولی باعث افزایش نسبت زنجیرهای با وزن مولکولی بالا شده و این امر به معنای افزایش تعداد زنجیرهای رابط مؤثر و همچنین میزان گره خوردگی نواحی بینظم میان لایه های بلوری است. از طرف دیگر، بررسی نتایج DSC دو نمونه نیز حاکی از آنست که نمونه های A و B از میزان بلورینگی کمتری نسبت به نمونه C برخوردارند (۶۲٪ نمونه A، ۶۰٪ نمونه B و ۷۲٪ نمونه C). علیرغم اینکه پهن شدن توزیع وزن مولکولی، افزایش بلورینگی را در پلیمرهای نیمه بلوری به مراد دارد لذا، کاهش آن را در نمونه های A و B می توان به حضور کومونومر در ساختار مولکولی ارتباط داد. به عبارت دیگر، وجود کومونومر بر زنجیرهای اتیلنی از قابلیت تبلور آنها کاسته و به افزایش زنجیرهای رابط و نواحی بیننظم میان لایه های بلوری می انجامد. از آنجائیکه مهمترین عامل کنترل کننده مقاومت به ترک در نمونه های پلی اتیلنی وجود زنجیرهای بلند و ایجاد زنجیرهای رابط مؤثر می باشد لذا می توان انتظار داشت که نمونه های A و B از مقاومت بالاتری نسبت به نمونه C برخوردار باشند.



شکل ۴- منحنی های توزیع وزن مولکولی

در شکل ۵ نتایج مربوط به آزمون CRYSTAF نمونه‌های A و C ارائه شده است. این روش امکان تفکیک اجزاء مختلف یک نمونه پلیمری را بر اساس قابلیت تبلور آنها فراهم می‌سازد. از آنجاییکه توزیع کومونومر در ساختار پلیمری به توزیع ضخامت لایه‌های بلوری و در نتیجه توزیع دمای تبلور می‌انجامد لذا، براساس اختلاف دربلورینگی به چگونگی توزیع کومونومر می‌توان دست یافت [۷].

همانطور که نتایج نیز به خوبی نشان می‌دهند بخش اعظمی از پلیمر C در محدوده دمای بالاتر از  $85^{\circ}\text{C}$  متبلور شده است. در حالیکه در نمونه A بیشترین مقدار تبلور در دماهای زیر  $85^{\circ}\text{C}$  و در محدوده گسترده‌تری به وقوع پیوسته است. مطالعات انجام شده حاکی از آنستکه جزء زنجیرهای پلیمری محلول در دمای بالاتر از  $85^{\circ}\text{C}$  از قابلیت تبلور بالاتری برخوردارند. بنابراین، دارای زنجیرهای کوتاه جانبی کمتری می‌باشند. این مسئله با این واقعیت که نمونه هموپلیمری C از بالاترین مقدار وزنی محلول در دمای بالاتر از  $85^{\circ}\text{C}$  و کمترین میزان مقاومت به ترکزائی تنشی محیطی نسبت به دو نمونه دیگر برخوردار است مطابقت دارد. از طرف دیگر زنجیرهای پلیمری که زیر  $75^{\circ}\text{C}$  محلول می‌باشند به علت وجود مقادیر بالا از زنجیرهای جانبی کوتاه در زنجیر اصلی قادر به تبلور مناسب و تشکیل مولکولهای رابط مؤثر نمی‌باشند. زنجیرهای پلیمری که در محدوده دمای  $75\text{--}85^{\circ}\text{C}$  قرار دارند علاوه بر اینکه از طول کافی جهت شرکت در ساختارهای بلوری برخوردارند، دارای بخش‌های زنجیری حاوی شاخه‌های جانبی کوتاه نیز می‌باشند که در بخش‌های بی‌نظم باقی می‌مانند. به علت وجود طول کافی در این جزء از ساختار پلیمر، امکان مشارکت یک زنجیر پلیمری در چند لایه بلوری نیز امکانپذیر است. این امر به افزایش میزان زنجیرهای رابط بین نواحی بلوری و همچنین افزایش گره خوردگی‌ها می‌انجامد که نهایتاً مقاومت بالاتر نمونه‌ها را در مقابل رشد ترک بهمراه دارد.



شکل ۵- منحنی توزیع کومونومر نمونه‌های A و C به کمک آزمون CRYSTAF

نتیجه‌گیری

نتایج بدست آمده نشان می دهد که افزایش وزن مولکولی سبب افزایش مقاومت به ترکزائی تنشی محیطی نمونه های پلی اتیلن سنگین می شود. کسر وزنی موجود در محدوده دمایی  $C^{75-85}$  بیشترین نقش را در کنترل رفتار ترکزائی تنش محیطی نمونه ها ایفاء می کنند. به عبارت دیگر، زنجیرهای این جزء علاوه بر اینکه از طول کافی برای شرکت در ساختارهای بلوری برخوردارند دارای بخش های حاوی شاخه های جانبی کوتاه نیز می باشند که در نواحی بی نظم باقی میمانند. به علت وجود طول کافی در این جزء از ساختار پلیمر، امکان مشارکت یک زنجیر پلیمری در چند لایه بلوری نیز امکان پذیر است. این امر به تشکیل مولکولهای رابط مؤثر می انجامد که باعث افزایش مقاومت به ترکزائی تنشی محیطی می شود.

### تشکر و قدردانی

مؤلفین مقاله از مسئولین شرکت بازل (فرانکفورت- آلمان) جهت همکاری در انجام آزمونها کمال تشکر و قدردانی را دارند.

### منابع و مراجع

1. JOAO B. P. Soares, R. F. Abbott and J. D. Kim, *Journal of Polymer Science Part B: Polymer Physics*, 38, 1267 (2000).
2. M. Aiba and Z. Osawa, *Polymer Degradation and Stability*, 61, 1(1998).
3. A. Lustiger and R. L. Markham, *Polymer*, 24, 1647 (1983).
4. J. J. Lear, P. H. Geil, *International Journal of Polymeric Materials*, 17, 51 (1992).
5. R. A. Bubek, H. M. Baker, *Journal of Applied Polymer Science*, 21, 2319 (1990).
6. M. Fleissner, *Polymer Engineering and Science*, 38, 330 (1998).
7. B. Monrabal, J. Blanco, J. Nieto and JOAO B. P. Soares, *Journal of Polymer Science Part B: Polymer Physics*, 37, 89 (1999).