

بازگردانی ضایعات پلی اتیلن ترفتالات (نوع بطری) و بررسی خواص بلورینگی، مکانیکی و رئولوژیکی آن

Recycling of PET Beverage Bottles and Studies on its Crystallinity, Mechanical and Rheological Properties

علیرضا ممی زاده کفایل، عبدالرسول ارومیه‌ای^{*}، اسماعیل قاسمی

تهران، بیزوهشگاه پلیمر ایران، صدوق پستی ۱۴۳۶۵/۱۱۵

دریافت: ۲۷/۰۸/۰۸، پذیرش: ۲۹/۰۸/۰۸

چکیده

کاربرد مواد پلاستیکی در سنتهای ماد غذایی و آشایدگی در کشورمان رو به افزایش است. این موضوع باعث افزایش مداوم ضایعات پلاستیکی در زباله‌های شهری شده است و مشکلات متعددی از نظر آلودگی زیست محیطی، مسائل بوم‌ساختی و اقتصادی را به بار آورده است. ضایعات PET که از سنتهای ماد و بطری‌های مروشانه بدست می‌آید دارای مزایایی از جمله بازیافت سکرر و کاربرد مواد بازیافتی برای مصارف مختلف است.

در این پژوهش هزارش و اصلاح خواص محلول PET خالص و ضایعات آن و استفاده از PP-g-MA به عنوان یک پلیمر اصلاح‌کننده در محلول بررسی شده است. ندبین ترتیب که ابتدا بطریها و قطعات پس‌نکل گرفته PET جمع آوری، آسیاب، سستو و خشک شده است. پس از بهبود سازی شرابت هزارش سرونه‌های استفاده از به دستگاه روزن ران تک پیچه، دویجه هسوگرد و ناهموگرد هزارش شده و در مرحله بعدی خواص محصولات با روش‌های مختلف بررسی شده است. نتایج شان می‌دهد که ورن مولکولی و خواص دیگر با افزایش سیار ضایعات تعیین می‌شود، ولی با افزودن مقداری از PP-g-MA به محلولی از PET خالص و ضایعات آن خواص مکانیکی بهبود می‌باشد، درصد بلوریگی کاهش یافته و حرم مولکولی متوسط و گرانولوی افزایش نداشته است.

واژه‌های کلیدی: پلی‌استر، ضایعات، بازگردانی، خواص مکانیکی و رئولوژیکی، بلوریگی

Key Words: polyester, waste, recycling, mechanical and rheological properties, crystallinity

مقدمه

مد نظر قرار دهد. در میان مواد پلیمری هرجند که پلاستیکها فقط حدود ۷ درصد وزنی ضایعات جامد را تشکیل می‌دهند، ولی به علت چگالی

کم، حجمی بین ۲۵-۳۰ درصد کل ضایعات را دربر می‌گیرند [۱].

در این میان با توجه به مصرف گسترده پلی استر در زندگی روزمره و صنعت از یک طرف و روند افزایشی تولید آن از طرف

دندگه‌های زیست محیطی ناشی از عدم تجزیه مواد پلیمری به وسیله طبیعت و تولید و مصرف روزافزون این مواد انسان را مجبور کرده است تا برای بازیافت و استفاده مجدد از این مواد کارهای اساسی و بنیادی را

*مسنون مکاتبات، همام نگار: A.Oromiehie@proxy.ipi.ac.ir

در این پژوهش از هر دو روش استفاده شده است. یعنی مواد ضایعاتی با مواد تو ترکیب شده و همچنین با یالی بر و پلی بیوند خورده پالیتیک اپیدرید (PP-g-MA) در یک ترکیب درصد خاص آبازاری شده و در هر دو روش خواص بلورینگی، مکانیکی و رئولوژیکی بدستور شده است.

Archive of SID

تجربی

10

مواد مورد استفاده در این پژوهش عبارتند از: پلی استر بو ار نوع بضری با
نام تجاری ۲ Eastalon CB-۶۰، جگالی^۷ gem^۸ و وزن مولکولی
متوسط وزنی $M_w = 5200 \text{ g/mol}$ ساخت کنیور تایوان، مواد ضایعاتی
از پتریهای نوشابه که در معرض مصرف عمومی قرار داشته است و
پلی بروپیلن پیوند حورده با مانیشک ایدرید با نام تجاری
Exalor PO ۱۰۱۵ و جگالی^۹ gem^{۱۰} محصلون شرکت کسی.

۲۰۱۷

برای اختلاط مواد ضایعاتی با مواد نو و یا بروکسلن بیو بد خورده
با مالیک ایدرید از سه نوع روزن ران به شرح زیر استفاده
شده است:

روزی ران تک پیچه با نام تجاری Haase Rheometer System ۹۰ ساخت کشور آلمان با نسبت طول به قطر (L:D) برابر ۲۴ و قطر ۵mm، روغن ران دوپیچه نا همسوگرد ساخت شرکت کولین نوع Nr ۵۵۵۰ از کشور آلمان با نسبت طول به قطر ۱۵ و قطر ۵mm، که پیچهای این رورن ران به اجزای مخصوص اختلاط محیز است روزی ران دوپیچه همسوگرد ساخت شرکت کولین نوع Nr ۵۵۵۰ از کشور آلمان با نسبت طول به قطر ۲۴ و قطر ۵mm که دارای مخصوص اختلاط است.

دستگاههای آزمون مکانیکی: آزمایش‌های کشی روی نمونه‌های بر صن استاندارد ASTM D626 به کمک دستگاه کشش ساخت شرکت ایسترون مدل ۴۰۲۵ انجام شد و آزمایش ضربه بر اساس استاندارد ASTM D256 به وسیله دستگاه ضربه ساخت شرکت زوئیک مدل ۱۰۰۰/۱۰۲۵ انجام گرفت.

آزمایشگاهی نظریه گرمابی و تلویزیونی به وسیله دستگاه DSC ساخت شرکت پلیمرلاپ مدل DSC-PL/STA-78 انجام گرفت برای بررسی خواص رفلکسیونی از دو دستگاه رنومر مویر ساخت شرکت ایسترون مدل ۳۲۱۱ و گرانولوی سخ آلمهود استفاده شد.

جدول ۱ - ترکیب درصد نمایه های تهیه شده از مواد نو و خارجاتی.

مواد نمودار ۱	پلی استر خمایرانی (V-PET)*	پلی استر (R-PET)	پلی-گ-MA (%)
۱	۱۰۰	۰	—
۲	۴۰	۶۰	۱۰
۳	۷۵	۲۵	۲۵
۴	۵۰	۵۰	۵۰
۵	۰	۱۰۰	—
۶	۷۵	۲۵	۲۵
۷	۶۵	۳۵	۲۵
۸	۱۰۰	—	—

— 1 —

دیگر باز رافت بن مواد همیشه مورد نظر کرشناسان و محققان صنعت بوده است. به عنوان نمونه تا سال ۱۳۸۲ ۱۳۸۲ نویند پلی استر در مرحله اول و دوم راه اندازی به وسیله شرکت پتروشیمی ایران (شامل نوع الیاف و بطری) باعث بر ۸۰۰ هزار تن در سال در ایران خواهد رسید که این مقدار تولید مسلماً بر مصرف و در نتیجه بر ضایعات این مواد در ایران خواهد افزود [۲]. آمارهای جهانی نشان می‌دهد که مصرف سرانه پلی استر نوع بطری در جهان حدود $14.4 \text{ kg}/\text{cap}$ در کشورهای صنعتی حدود $24.4 \text{ kg}/\text{cap}$ و در ایران حدود $3 \text{ kg}/\text{cap}$ است که قدر سالم پس از زاندگی واحدهای تولیدی پلی استر در کشور بر این مقدار افزوده جواهند شد [۲] مصرف عده‌ی پلی استر نوع بطری در صنایع روغن مایع ۵ درصد، آب معده‌ی ۱۵ درصد، نوشابه‌سازی ۲۰ درصد و سایر

روشهای زیر برای بارگذارت یکی استر مرسوم است:

- بازیافت شیمایی (تبدیل به مونوکرها اولیه) [۹، ۱۰] و
- بازیافت انرژی (سوزاندن مواد برای بدست آوردن انرژی
باریافت مکانیکی که معمولترین این روشهاست شرکت
جمع آوری و تکیک صنعت، آسایش کردن، شستشوی صنعتی
شده و در نهایت روزگاری و داده‌سازی است. در طی این
که مسلم اعمال تکرار و تنش به ماده است، خصوصیات
می‌گردند و شاهد تضعیف خواص فیزیکی و مکانیکی و
مولکولی متوسط ماده خواهیم بود [۱۱، ۱۲]. برای کاهش
تحرسی دوراد و جوده داره که یکی مخلوط کردن این مواد
دیگری استفاده از مواد افزودنی یا آبلیز کردن با سایر

جدول ۲ - شرایط فرایند روزن رانی.

نواحی دما (°C)							دور دستگاه (rpm)	نوع روزن ران
ششم	پنجم	چهارم	سوم	دوم	اول			
-	-	۲۴۵	۲۵۸	۲۷۰	۲۶۰	۷۰	تک پیچه	
۲۴۱	۲۴۵	۲۴۸	۲۶۰	۲۸۵	۲۷۵	۵۰	دو پیچه همسوگرد	
۲۴۰	۲۵۰	۲۵۰	۲۴۵	۲۴۵	۲۴۰	۷۰	دو پیچه ناهمسوگرد	

Archive of SID

نتایج و بحث

دستگاه فالکنری تزریقی جهت تهیه نمونه‌ها برای آزمون کشش و ضربه که ساخت شرکت این ماتین به ظرفیت ۱۲۵ یو بوده است.

بورسی رفتار گرمایی و بلورینگی

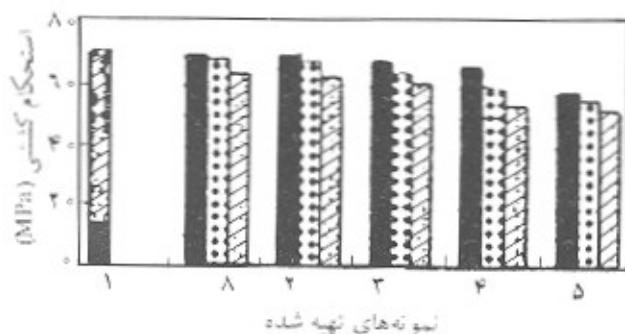
شکل ۱ گروه مانگاشتها DSC را برای نمونه‌های تهیه شده با روزن ران تک پیچه نشان می‌دهد. ابتدا نمونه تا 270°C گرم شده و بعد از ۵min به آستینگی سرد می‌شود. مراحل گرم و سرد کردن منجر به ایجاد دو یک گروه مانگر و گرماده در این گروه مانگاشتها می‌شود که به ترتیب مین پدیده ذوب و بلورینگی نمونه است.

مشخصه‌های دمای ذوب (T_m)، دمای بلورینگی (T_g)، سطح زیر منحنی ذوب و بلورینگی ($\Delta H_m, \Delta H_g$) و درصد بلورینگی برای نمونه‌ها در جدول ۳ آمده است [۱۲].

محاسبه درصد بلورینگی

شرایط آزمایش DSC بدین صورت بود که ابتدا با سرعت گرمادهی $10^{\circ}\text{C}/\text{min}$ از دمای محیط تا دمای 280°C پلیمر گرم شده و مدتی در این حالت باقی مانده است تا تمام پیشیله گرمایی و مکابکی آن حذف شود. سپس، با سرد کردن کند دمای پلیمر تا دمای محیط یا بین آورده شده است. در این چرخه گرمایی دو پیک که یکی مربوط به پدیده ذوب (گرم کردن) و دیگری مربوط به پدیده بلورینگی (سرد کردن) است مشاهده می‌شود.

برای محاسبه درصد بلورینگی کافی است مساحت زیر منحنی

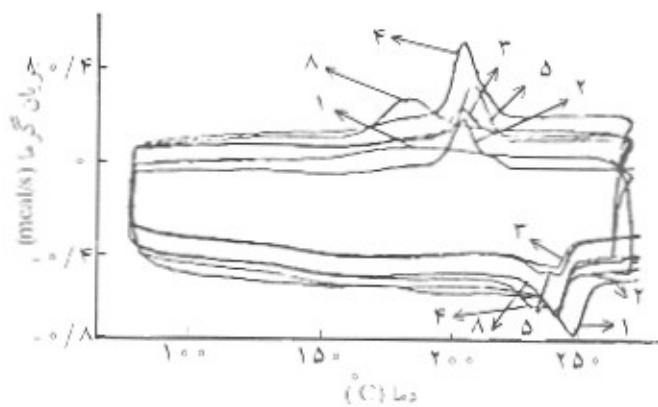


شکل ۲ - نمودار تغییرات استحکام کشش نمونه‌های تهیه شده به وسیله روزن ران: (■) تک پیچه، (□) دو پیچه همسوگرد و (▨) ناهمسوگرد.

روشها نمونه‌های مختلف با درصدهای متفاوت از پلی استر نو (V-PET) و پلی ایستر (R-PET) مطابق جدول ۱ تهیه شد. علاوه بر این نمونه‌ها برای اصلاح خواص ضربه‌ای پلی استر در ترکیب درصد پلی استر ضایعاتی / پلی استر نو برابر $25/75$ مقدار ۵ و ۱۰ درصد پلی پروپیلن پیوند خورده با مالیک اندیزید اضافه شد.

همه این نمونه‌ها به وسیله سه روش ران روزن ران تک پیچه، دو پیچه همسوگرد و ناهمسوگرد مطابق شرایط فرایند روزن رانی جدول ۲ در محیط هوا صورت گرفت.

مذاب پلیمری نمونه‌ها پس از گذشت از حمام آب سرد، به وسیله دستگاه دانه‌ساز به دانه تبدیل شده و پس از خشک کردن در آون 110°C به مدت ۴ ساعت به وسیله دستگاه تزریق نمونه‌های مختلف از آن تهیه شد یا برای سایر آزمایشها بطور مستقیم از آنها استفاده گردید. برای مقایسه نمونه‌های تهیه شده با پلی استر نو و فراورش شده (R-PET)، یک نمونه از پلی استر خالص فراورش شده (V-PET) نیز با شرایط یاد شده فراورش شد.



شکل ۱ - گروه مانگاشتها DSC برای نمونه‌های تهیه شده به وسیله روزن ران تک پیچه.

جدول ۳- خواص گرمایی و بلورینگی نمونه های تهیه شده به وسیله روزن ران تک پیچه.

درصد بلورینگی	ΔH_c (J/g)	T_c (°C)	ΔH_m (J/g)	T_m (°C)	خواص شماره نمونه
۱۷	-۸/۲۱	۱۸۷/۵۶	۱۶/۲۶	۲۴۸/۰۴	۱
۲۶	-۲۱/۹۴	۱۹۶/۴۲	۱۵/۱۲	۲۴۷/۹۱	۲
۲۸	-۲۴/۴۵	۱۹۵/۵۶	۱۵/۸۰	۲۴۷/۹۵	۳
۲۸	-۲۵/۱۶	۱۹۶/۷۲	۱۵/۱۷	۲۴۷/۹۳	۴
۳۱	-۲۸/۲۲	۲۰۰/۶۵	۱۷/۱۴	۲۴۹/۱۸	۵
۲۵	-۲۰/۸۵	۱۷۴/۲۴	۱۵/۲۱	۲۴۷/۰۵	۶

سوی دیگر، با افزایش مواد ضایعاتی به علت کوتاه بودن زنجیرهای مولکولی، کم بودن وزن مولکولی متوسط آن (جنبش مولکولی پیشتر) و پایین بودن سرعت سرد کردن (زمان کافی)، بلورها سریعتر، راحت تر و در دماهای (T_c) بالاتر تشکیل می شود و در نتیجه دما و درصد بلورینگی افزایش می یابد. این روند افزایش برای نمونه های تهیه شده از هر سه روش مشاهده گردید که نتایج آن در جدولهای ۴ و ۵ آورده شده است.

درصد بلورینگی در نمونه های دارای دارای PP-g-MA نسبت به همان ترکیب درصد مواد ضایعاتی (R-PET ۲۵ درصد) مقداری کاهش نشان می دهد که در جدول ۶ برای روزن ران تک پیچه آورده شده است. دلیل این کاهش شاید به علت مراحمت ذرات PP-g-MA در تشکیل بلورهای پلی استر است. در دمایی که بلورهای پلی استر تشکیل می شود (۲۳۰-۱۵۰°C) ذرات PP-g-MA هنوز به صورت مذاب بوده و امکان تشکیل ساختار بلوری ندارند و به صورت ذرات مراحم در تشکیل ساختار بلوری پلی استر عمل می کنند و بینان بلورینگی آن را کاهش می دهند.

خواص مکانیکی

شکلهای ۲ تا ۴ استحکام کشی، از دیاد طول تا پارگی و استحکام

پیکهای گرمایی (مریبوط به ذوب) و گرمایه (مریبوط به بلورینگی) مشخص شود. سپس با استفاده از معادله زیر درصد بلورینگی قابل محاسبه است [۱۲]:

$$\%X = (\Delta H_f - \Delta H_c) / x \Delta H^*_f(\text{PET}) \quad (1)$$

که در آن X درصد بلورینگی، ΔH_f آنتالپی مذاب، ΔH_c آنتالپی بلورینگی، $\Delta H^*_f(\text{PET})$ آنتالپی استاندارد که مطابق استاندارد ASTM D ۲۴۱۸ برابر 5 cal/g یا ۴۵ J/g است و x کسر وزنی مواد که برای صد درصد بلورینگی PET برابر عدد یک است.

$$X = \frac{\Delta H_f - \Delta H_c}{\Delta H^*_f} \times 100 \quad (2)$$

همان صور که در جدول ۳ مشاهده می شود، مقدار درصد بلورینگی و دمای بلور برای نمونه های تهیه شده در روزن ران تک پیچه افزایش می یابد. در مورد این دو مشخصه باید این مطلب را در نظر داشت که بلور پلی استر آهسته صورت می گیرد [۱۲]. این برای تشکیل و رشد بلورهای هنگام سرد کردن مذاب باید فرست کافی به این ماده داده شود و اگر گرمایه سرعت سرد شود درصد بلورینگی در آن کم خواهد بود. از

جدول ۴- خواص گرمایی و بلورینگی نمونه های تهیه شده به وسیله روزن ران دوپیچه هموگرد.

درصد بلورینگی	ΔH_c (J/g)	T_c (°C)	ΔH_m (J/g)	T_m (°C)	خواص شماره نمونه
۱۷	-۸/۲۱	۱۸۷/۵۶	۱۶/۲۶	۲۴۸/۰۴	۱
۲۷	-۱۷/۰۹	۱۹۱/۱۷	۲۱/۷۴	۲۵۱/۲۱	۲
۲۸	-۱۷/۵۶	۱۹۷/۰۵	۲۲/۷۴	۲۵۱/۵۸	۳
۲۱	-۱۷/۸۹	۱۹۹/۳۷	۲۷/۰۴	۲۵۰/۶۹	۴
۳۲	-۱۷/۸۵	۱۹۹/۵۳	۲۷/۸۲	۲۵۱/۶۲	۵
۲۷	-۱۶/۸۹	۱۸۹/۱۵	۲۲/۶۵	۲۴۹/۴۵	۶

جدول ۵ - خواص گرمایی و بلورینگی نمونه های تهیه شده به وسیله روزن ران دوپیچه ناهموگر.

درصد بلورینگی	ΔH_c (J/g)	T_c (°C)	ΔH_m (J/g)	T_m (°C)	خواص شماره نمونه
۱۷	-۸/۲۱	۱۸۷/۵۶	۱۶/۲۶	۲۴۸/۰۴	۱
۲۷	-۲۲/۰۳	۱۹۸/۲۹	۱۸/۳۵	۲۴۸/۵۴	۲
۲۸	-۲۲/۶۵	۲۰۰/۶۹	۱۸/۳۹	۲۴۸/۶۸	۳
۲۹	-۲۲/۶۱	۱۹۸/۵۵	۱۹/۳۵	۲۴۸/۶۲	۴
۳۰	-۲۲/۴۰	۲۰۲/۸۲	۲۰/۲۲	۲۴۲/۵۰	۵
۲۵	-۱۹/۳۱	۲۰۱/۴۰	۱۶/۸۰	۲۴۸/۷۴	۸

Archive of SID

این مواد شاخص قانون توانی بالا ($\geq 60\%$) دارند و به رفتار نیوتونی تزدیک آند [۱۴]. با اضافه کردن مواد ضایعاتی در همه جانبه مشاهده شد که منحنی ها شبیه کمتری دارند و به سمت رفتار نیوتونی سوق پیدا می کنند. علت این روند می تواند مربوط به این واقعیت باشد که مواد ضایعاتی با جرم مولکولی کمتر دارای گره خورده گهای کمتر بوده و در جین اعمال تنش راحت تر عکس العمل شان می دهدند. با مقایسه سه روش نمونه سازی مشاهده شد که افت گرانزوی در روزن ران تک پیچه در یک سرعت برش ثابت از تبیه روشها کمتر است و در روزن ران دوپیچه ناهموگر به علت وجود اجزای مخصوص اختلاط افت گرانزوی بیشتر از همه است.

شکل ۸ منحنی جریان نمونه دارای ۵ درصد PP-g-MA را برای روش نیمه با روزن ران تک پیچه نشان می دهد. با افزایش این مواد به آمیزه مشاهده شد که رفتار شبه پلاستیکی افزایش می یابد که دلیل آن می تواند به رفتار شبه پلاستیکی شدید پلی پروپیلن مربوط باشد [۱۵].

وزن مولکولی محاسبه وزن مولکولی با استفاده از معادلات گرانزوی ذاتی [۱۶] برای محاسبه گرانزوی ذاتی و سپس وزن مولکولی متوسط وزنی ابتداء زمان سقوط محلول و حلال اندازه گیری شد که با محاسبه نسبت این دو گرانزوی نسبی (rel) بدست آمد:

صریبای نمونه ها را در مقابل درصد مواد ضایعاتی نشان می دهد. در نام نمونه ها، همان طور که اشاره شد، به علت پاره شدن زنجیرها و کاهش جرم مولکولی متوسط زنجیرها در مواد ضایعاتی، با افزایش مقدار این مواد خواص بد شده تعییف می شود. اما مدول نمونه ها (شکل ۵) افزایش می یابد که این تغییر به افزایش درصد بلورینگی در نمونه ها برمی گزد که درباره علت افزایش بلورینگی در قسمت قبل توضیح داده شد. روند تعییف خواص در روزن ران دوپیچه ناهموگر به علت داشتن اجزای مخصوص اختلاط و در نتیجه اعمال تنش بیشتر و کاهش زیادتر وزن مولکولی است.

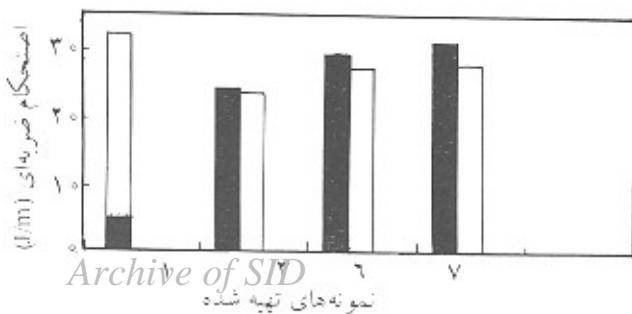
در شکل ۶ نمودار تعبیرات استحکام ضربه ای نمونه های دارای PP-g-MA نشان داده شده است که در این حالت یک روند افزایشی مشاهده می شود. این امر با توجه به سازگاری نسبتا خوب PP-g-MA با پلی استر و تغییر شکل شناسی سیتم به حالت پراکنده می تواند قابل توجیه باشد.

خواص رنولوژیکی

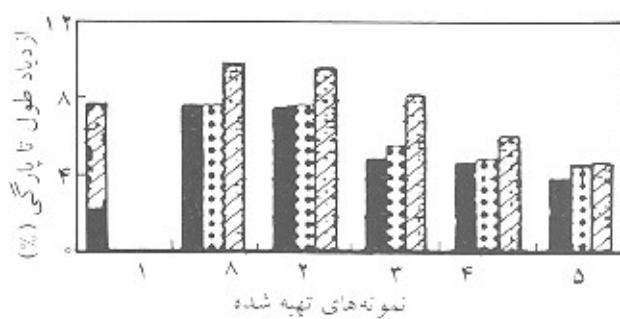
منحنی جریان برای نمونه های مختلف به کمک رئومتر لوله مویین در دمای 255°C تهیه گردید که یک نمونه آن برای روزن ران تک پیچه در شکل ۷ آورده شده است. همانطور که از شکل مشخص است، تمام نمونه ها دارای رفتار شبه پلاستیکی بوده و از قانون نوانی بیروی می کنند. در بررسی رفتار رئولوژیکی یکی استرها مشاهده شده است که

جدول ۶ - خواص گرمایی و بلورینگی نمونه های تهیه شده به وسیله روزن ران تک پیچه.

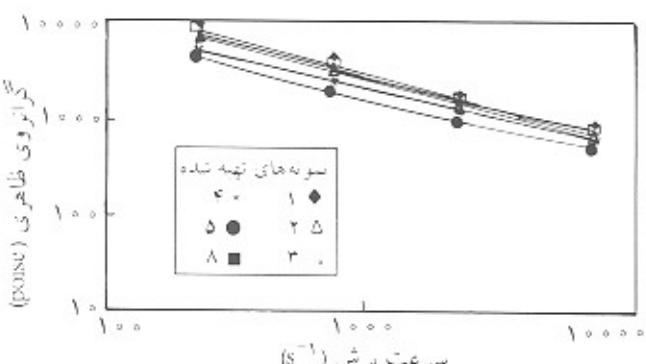
درصد بلورینگی	ΔH_c (J/g)	T_c (°C)	ΔH_m (J/g)	T_m (°C)	خواص شماره نمونه
۱۷	-۸/۲۱	۱۸۷/۵۶	۱۶/۲۶	۲۴۸/۰۴	۱
۲۷	-۲۴/۴۵	۱۹۵/۵۶	۱۵/۸۰	۲۴۷/۹۵	۳
۲۶	-۲۱/۸۶	۱۹۹/۶۴	۱۶/۷۶	۲۴۱/۳۹	۶
۲۵	-۱۶/۱۷	۲۰۲/۲۵	۱۶/۸۴	۲۴۲/۶۰	۷



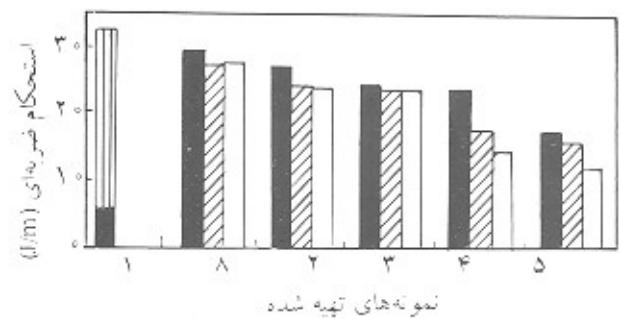
شکل ۶ - نمودار تغییرات استحکام ضربه‌ای نمونه‌های تهیه شده دارای PP-و-MA-و-ع. تهیه شده به وسیله روزن‌ران : (■) تک پیچه و (□) دوپیچه ناهموگردد.



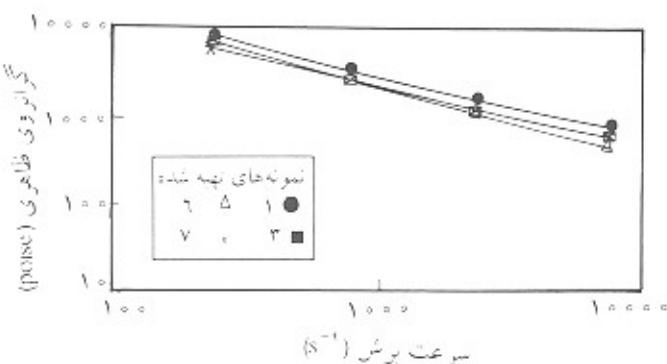
شکل ۷ - نمودار تغییرات ازدحام طول تا پارچگی نمونه‌های تهیه شده به وسیله روزن‌ران : (■) تک پیچه، (□) دوپیچه هموگردد و (▨) ناهموگردد.



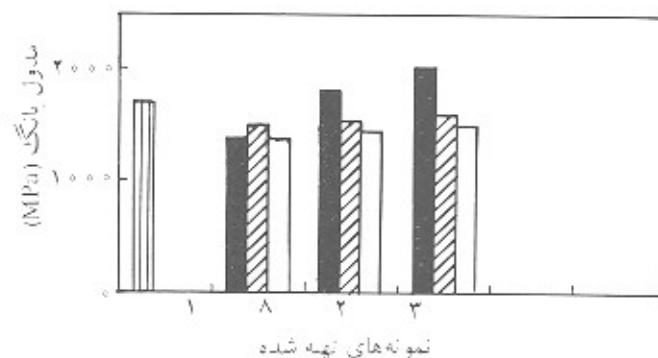
شکل ۸ - نمودار تغییرات گجراتی طاهری بر حسب سرعت برش برای نمونه‌های مختلف تهیه شده به وسیله روزن‌ران تک پیچه.



شکل ۹ - نمودار تغییرات استحکام ضربه‌ای نمونه‌های تهیه شده به وسیله روزن‌ران : (■) تک پیچه، (□) دوپیچه هموگردد و (▨) ناهموگردد.



شکل ۱۰ - نمودار تغییرات گجراتی طاهری بر حسب سرعت برش برای نمونه‌های دارای PP-و-MA-و-ع. تهیه شده به وسیله روزن‌ران تک پیچه.



شکل ۱۱ - نمودار تغییرات مدول یانگ نمونه‌های تهیه شده به وسیله روزن‌ران : (■) تک پیچه، (□) دوپیچه هموگردد و (▨) ناهموگردد.

جدول ۷ - گزاروی ذاتی نمونه های تهیه شده به وسیله روزن ران تک پیچه، دو پیچه همسوگرد و ناهمسوگرد.

شماره نمونه	خواص			
	بدون روزن ران	تک پیچه	دو پیچه همسوگرد	دو پیچه ناهمسوگرد
۱	۰/۸۱	-	-	-
۲	-	۰/۷۴	۰/۶۹	۰/۶۸
۳	-	۰/۷۱	۰/۶۶	۰/۶۵
۴	-	۰/۷۰	۰/۶۱	۰/۵۸
۵	-	۰/۶۴	۰/۵۷	۰/۴۹
۸	-	۰/۷۷	۰/۷۵	۰/۷۲

$$\eta_{rel} = \frac{\eta}{\eta_{ref}} \quad (2)$$

$$[\eta] = 7 / 44 \times 10^{-4} M_w^{0.748} \quad (3)$$

جدول ۷ و ۸ گزاروی ذاتی و وزن مولکولی متوسط وزنی نمونه های مختلف را نشان می دهد. همان طور که مشخص است وزن مولکولی متوسط وزنی و گزاروی ذاتی نمونه ها با افزایش درصد مواد ضایعاتی کاهش یافته است و ممکن تحلیل روند تغیرات آزمونهای مکانیکی و رئولوژیکی است که بر اساس کاهش وزن مولکولی متوسط نمونه هاست.

در این معادله ۱ و ۲ به ترتیب زمان سقوط محلول و حلال است. سپس با استفاده از معادله کوتا - سولomon (Ciuta-Solomon) و با روش اندازه گیری تک نقطه ای مقدار گزاروی ذاتی بدست می آید:

$$\eta_{ref} = [2(\eta_{sp} - L \ln \eta_{ref})]^{1/2}/C \quad (4)$$

در این معادله η_{sp} گزاروی ویژه و C غلظت مولی است.

$$\eta_{sp} = \eta_{ref} - 1 \quad (5)$$

نتیجه گیری

معادلات مختلفی برای تعیین وزن مولکولی ارائه شده است که اکثر آنها اشکال تصحیح شده معادله مارک هاوینیک بوده که اصلی ترین معادله برای تعیین وزن مولکولی PET است و در آنها مقادیر ضرایب جایگزین شده و به شکل ساده نزدیک آمدند. با براین، معادله برکوویتز (Berkowitz) شکل تصحیح شده معادله مارک هاوینیک است و درصد

جودل ۸ - وزن مولکولی متوسط وزنی نمونه های تهیه شده به وسیله روزن ران تک پیچه، دو پیچه همسوگرد و ناهمسوگرد.

شماره نمونه	خواص			
	بدون روزن ران	تک پیچه	دو پیچه همسوگرد	دو پیچه ناهمسوگرد
۱	۴۸۵۹۵	-	-	-
۲	-	۴۲۲۶۸	۳۷۹۴۲	۳۷۹۴۲
۳	-	۳۹۶۵۳	۳۵۴۲۷	۳۴۶۰۲
۴	-	۳۸۷۹۵	۳۱۳۷۲	۲۹۰۲۳
۵	-	۳۲۷۸۴	۲۸۲۵۴	۲۲۳۷۳
۸	-	۴۴۹۴۵	۴۲۱۵۴	۴۰۵۱۸

- PET"; *Polym. Deg. Stab.*; **43**, 229-37, 1994.
8. Tran V. H., Guyot A., Nguyen T. P., and Moline P., "Thermal Degradation Studies of Terephthalate Polyesters"; *Polym. Deg. Stab.*; **49**, 331-447, 1995.
- ۹- غیاثی رضا، بازیابی پلاستیک‌های پر مصرف، داشکده مهندسی شیمی، دانشگاه شریف، پژوهه کارشناسی ارشد، صفحه ۳۶-۹، ۱۳۷۶.
10. Kaminsky W., "Chemical Recycling of Mixed Plastics by Pyrolysis"; *Adv. Polym. Tech.*; **14**, 4, 337, 1995.
11. Shroff R. N., "Single Point Determination of Intrinsic Viscosity", *J. Appl. Polym. Sci.*; **9**, 1547, 1963.
12. Lin C. C., "The Rate of Crystallization of PET by Differential Scanning Calorimetry", *Polym. Eng. Sci.*; **23**, 113-6, 1983.
13. Fann D. M., Huang S. K. and Yih lee J., "Kinetics and Thermal Crystallinity of Recycled PET (II)", *J. Appl. Polym. Sci.*; **61**, 261-71, 1996.
14. La Mantia F. P. and Vinci M.; *Thermoplastic Polyesters (PET) in Handbook of Plastic Materials and Technology*; Rabin I.I. (Ed.), John Wiley, New York, 1990.
15. Oromiehie A. R. and Mamezadeh A., "Recycling Polyethylene Terephthalate (PET)", Proceeding of the Fifth Seminar on Iran Polymer Science and Technology, Tehran I. R. Iran, 308-11, 12-14 September 2000.
16. Zimmermann H. and Kolbig C., "Faser Forsch", *Textil. Tech.*; **18**, 536, 1967.

در صدبلورینگی با افزایش درصد این مواد افزایش می‌یابد. استحکام کششی، وزن مولکولی و شکست زنجیرهای پلیمری کاهش پیدا می‌کند، ولی مدول نمونه‌ها به علت افزایش درصد بلورینگی افزایش شان می‌دهد.

رفتار رئولوژیکی نمونه‌ها با افزایش درصد مواد ضایعاتی به سمت رفتار نیوتی تردیک می‌شود. با افزایش ۵ و ۱۰ درصد پلی‌پروپیلن بیوند خورده با مالیک ایندرید به نمونه دارای ۲۵ درصد مواد ضایعاتی استحکام ضربه‌ای به میزان زیادی (نسبت به نمونه فاقد (PP-g-MA) افزایش می‌یابد.

مراجع

1. Sabourin D., *Recycling Plastic III*, Conference, 83, Washington DC, May 1998.
- 2- آشنایی با پلیمرهای مهندسی، امور بررسی بازار - شرکت بازرگانی پتروشیمی (شب)، همایش پلیمرهای مهندسی، اسفند ۱۳۷۹
- ۳- فاصلی فواد، پستهندی خاتون‌آباد پلی‌اتلن ترفلات، مجله صنایع پلاستیک، جلد ۱۱، شماره ۶، صفحه ۴۰-۹۲، مرداد ۱۳۷۵
- ۴- ارومیه‌ای عبدالرسول، بازیافت ضایعات پلاستیکی، مجله شیمی و توسعه (۱)، شماره اول، صفحه ۸-۵۶، اردیبهشت ۷۹
5. Gebaner M., "Polyethylene Terephthalate (PET)", *Kunststoffe*; **85**, 10, 1995.
6. Groh M., Boun-Holzar, "Extrusion Blow Moulding of PET", *Kunststoffe*; **82**, 39, 1992.
7. Allen N. S., Edye M. and Mohammadian M., *Physico-Chemical Aspects of the Environmental Degradation of* www.SID.ir