

اثر نسبت اجزا و سازگار کننده بر خواص رنو لوژیکی، شکل شناسی و گرمایی آلیاژ پلی پروپیلن - نایلون ۶

Effect of Mixing Ratio and Compatibilizer on Rheological, Morphological and Thermal Properties of Polypropylene-Nylon 6 Alloy

^۱ مهدیه انتشاری، ^۲ محمد حفظت گشایی، ^۳ حسن رازگردانی، ^۴ عدال ابراهیمی، ^۵ احمد میرزایی

۱- دانشگاه صنعتی امیرکبیر، دانشکده مهندسی ساخت، ۲- دانشگاه صنعتی امیرکبیر، دانشکده مهندسی بصر، ۳- پژوهشگاه بسمر ایران، مهندسی سنتی ۱۴۹۵-۱۱۵

315

آنچه همیشه از این اموری مختلف می برویم و مایلی داشتند و زیرا این مواد با مذکور متفاوت
۱۵- در حرص و روسی ایلی برگشتن عامل دار شده باعث شد که آنها به عنوان سازمانی کشیده باشدند از پس
حمله ایلیک از ماسنی همی مسلط ای تیمه مدد. حواس رخواص یکی، سکولریتسی و گیرمانی آنچه همیشه
اداره گیری سه حواس رخواص یکی آنرا همیز سرهنگی موقت کنم و باز به مدد از اداره نهاده همیز
آنهاون ۱۶- سکونی درد. ما افزایش مقدار سازگار کشیده به علت خوب و همچوں بین فازی گامروزی ایلان
دوامی من بود. با افزایش مقدار نایلوں باشد و اداره طراب ایلان برگشید این می باشد و در آنرا درد ای
۱۷- در حرص و روسی نایلوں ۲- ساختار یکم بوسنه متاده می گردید اداره در ایلان برگشید در محاوره سازگار
گشت. کمی من بود. نایج گرماسنی و بوسنی شاقی نشان می دهد که در حرص. نایلوں نایلوں ۳- نایلوں مقدار
سازگار کشید کاوش می باشد. نایلوں هیله سنجی زیر قمر انتقال فوریه وجود بیرونی می نایلوں ۴- و سازگار
گشیده نایلوں می بود.

مهدی کندي: آنها، تکانهای سیگار، کیکها، آفروزه‌های روز، خواص زیست‌محیطی

Key Words: alloy, morphology, compatibilizer, Immiscible, rheological properties

Análisis

طوری که امروزه آلیازهای پلیمری در بسیاری از کاربردهای مهندسی
جایگزین مواد سنتی همچون نیترات و سرامیکها شده است. علاوه بر
آن، در دهه اخیر توجه زیادی به آلیازها برای تولید فیلم در صنایع
غذایی و پوسته‌گذاری افزایش یافته است.¹¹¹

آگاهی‌های پلیمری سنه به درجه سارگوری اجزای آنها با یکدیگر می‌توانند امتحان پذیر با اصرار تا پذیر ناشنید. بر اساس شایع تجویز شده (۲۴) آگاهی‌های اجزای امتحان پذیر و خواص فیزیکی-مکانیکی حد پذیر

آگیاز مازنی پلیمرها به عنوان روشی مناسب برای تولید مواد پلیمری با خواص منفأوت در میانهای اخیر مورد توجه زیادی قرار گرفته است. این روش از مرتبه ای همچون تولید موادی با خواص ویژه بدون نیاز به ستر پلیمرهای جدید، ارزش دارمه مصرف پلیمرها، بازگردانی ضایعات مواد پلیمری و در نهایت سنت کمتر غریب به قیمت بورخوار است. به متوجه مکانی، سامانه mehdi_afshari@yahoo.com

ر تولوژیکی و رایله آن با شکل شناسی آبیار پلی بروپیلن و نایلون ۶ انجام شده است. به عین دلیل، در این مطالعه این تراپت مناسب فرایند (دما و سرعت چرخدنده مخلوط کن آزمایشگاهی مرحله‌ای) تعیین و پس از تهیه آبیارها در نسبت امزای مختلف نایلون ۶ در محاورت پلی بروپیلن عامل‌دار شده با مالیک ایندیرید به عنوان سازگار کننده خواص ر تولوژیکی، شکل شناسی و گرمایی آبیارها مورد بررسی

Archive of SID
فوار می‌گیرد. هدف این مقاله برسی اثر مقدار آبازی بر خواص رئولوژیکی آباز و تفسیر رفتار مشاهده شده با استفاده از شکل شناسی آباز است. خواص گرمایی و شاخص حریان مذاب آبازها اندازه‌گیری و برای توجیه خواص آبازها مورد مطالعه قرار گرفته‌اند.

三

10

پلی بروپیلن از نوع تک آرایش با چگالی 0.92 g/cm^3 و شاخص حریان مذاب 10-min 10/g / 16/g از شرکت پتروشیمی اراک با نام تجاری S730S و نایلون ۶ با چگالی 0.94 g/cm^3 و شاخص حریان مذاب 10-min 10/g / 26/g از شرکت پارسیون خرم‌آباد برای تولید الیاف نهیه شد. چون در ادامه پژوهش تولید الیاف از آنلایزاها مورد تصریف بود، نایلرین از پلی بروپیلن و نایلون ۶ از نوع مناسب برای تولید الیاف استفاده شد، از پلی بروپیلن عامل دار شده با مالیشک اپدرید PP-g-MAH با چگالی 0.91 g/cm^3 ، شاخص حریان مذاب 10-min 10/g / 50/g و درصد عامل دار بودن $1/5$ درصد ساخت شرکت یونی روپال کمیکال با نام تجاری POLY BOND ۴۱۵۰ استفاده شد. تداکنده برگانوگس 10-min از شرکت سیا-گایگی (ه) مذاب $1/10$ درصد وزنی آبلیا مورد استفاده قرار گرفت.

۲۰۱

برای آلیازسازی یک مخلوطکن آزمایشگاهی مرحله‌ای با نام Rheomixer System ۹۰ ساخت هکه بکار گرفته شد. همچنین، برای تعیین خواص دیولوژیکی از یک دستگاه رافوتر مویس ساخت یسترون مدل ۳۲۱۱، برای اندازه‌گیری شاخص حریان مذاب تونه‌ها از دستگاه Melt Flow Indexer مدل ۱۰ ساخت اینگشت، برای دروسی شکل شناسی از میکروسکوب الکترون پویشی ساخت کسریج مدل استرنواسکن ۳۶۰، برای اندازه‌گیری خواص گرمایی از دستگاه DSC ساخت پلیرلاپ و برای طیف‌نگاهی FTIR از دستگاه طیف‌نگاهی زنگوله انتقالی به ساخت Bomem استفاده شد.

نشان می‌دهد از طرفی، نجات‌بی‌پروتکل‌گران نشان می‌دهد که رفتار و خواص مکانیکی این گروه آلیازهای پلیری به میزان زیادی بستگی به شکل شناسی هزار آنها دارد [۲]. شکل شناسی این سیستمها به هنگام آلیازسازی به وسیله پارامترهای مهمی مانند نسبت گزینه‌رویها و اجزا برهم کشیدن سطوحی، میدان جریان و شرایط فرایند در حین اختلاط کثیر می‌شود [۲-۷].

بر هم کش بین سطحی در تعیین شکل شناسی و خواص مکانیکی محصولات آلیاژی از اهمیت زیادی برخوردار است، بطوری که برای سیستمهای مختلف آلیاژی سازگار کندهای مخصوص طراحی و تکار گذره شده است [A]

¹⁹ هرایند مازنگار سازی با سه هدف زیر انجام می شود [۱۹]

الف - تقویت برهم کش بین سطحی یا کاهش کش بین سطحی که منجر به پراکندگی بهتر یک فاز در فاز دیگر می شود،

ب - پایدار کردن شکل شناسی در برابر نشان یا گزنشها و

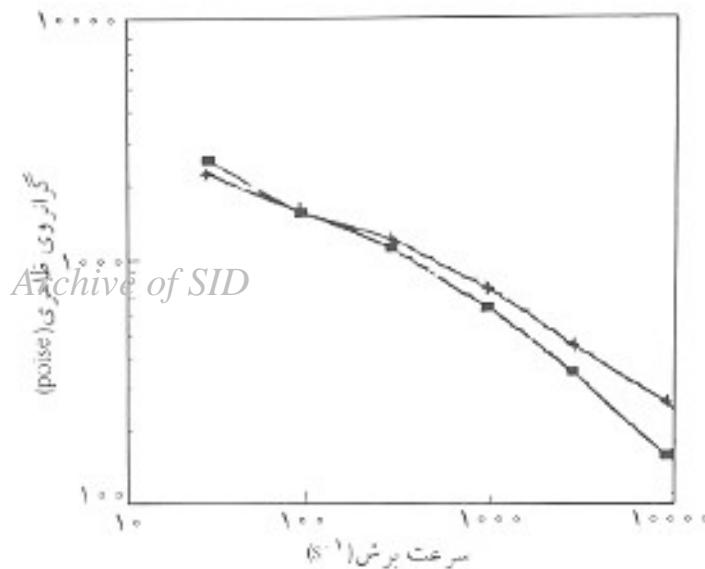
ج - تقویت چسبندگی بین فازی در حالت جامد که منجر به بهبود خواص مکانیکی می شود.

یکی از آکلیازهای مهم که در طول دو دهه اخیر مورد نوجه فرار گرفته است، آکلیازهای پلی بروپیلن و تابلوون ۶ است. با اختلاط پلی بروپیلن و تابلوون ۶ محدوده گستردگی از خواص مثل مقاومت تیبیانی خوب، حذب آب کم، مقاومت در برابر ضربه، پایداری ایجادی، نفوذپذیری کم و خواص مکانیکی و گرمایی مناسب و قرایندهای پری بهتر ایجاد می شود.

با نوجه به رشد روزافزون مصرف پلی‌پروپیلن در جهان و
گسترش دامنه مصرف آن در کاربردهایی مانند ماتریس برای مواد
تقویت گندم، بوثن روی فلزات و استفاده از الیاف پلی‌پروپیلن در
مصارف پوششی و صنعتی، اصلاح بعضی از خواص آن ضرورت پیدا
نموده است.

از نسبت احرای آلباز پلیبروپیلن و نایلون ۶ روزی تبلور
۱۴) اندازه درات هاز پراکنده (۱۵) خواص مکانیکی - دینامیکی (۱۶) گزاره‌ی بررسی (۱۷) خواص مکانیکی (۱۸) بررسی شده است.
کارهای انجام شده در زمینه اثر سازگار کننده بر شکل شناسی، خواص
مکانیکی همچون استحکام، ارزیداد طول ناپارگی، مدول، مقاومت در
برابر ضربه و خواص دینامیکی مخلوط پلیبروپیلن و نایلون ۶
محض کر شده است. مقدار سازگار کننده در مخلوط درصد
عامل دار شدن پلیبروپیلن با مالیک ایترید و مقایسه سازگار
کننده‌های مختلف عواینهای مقالات پژوهشی را تشکیل می‌دهد

با توجه به مجموعه مقالات در دسترس مشخص می شود که
مطالعات کمی روی از نت اجزا و سازگار گننده بر خواص



شکل ۲ - نمودار گرانزوی - سرعت پرش پلی بروپیلن و نایلون ۶ در دمای C ۲۳ و سرعت پرشخنده (rpm) (—) نایلون ۶ و (■) پلی بروپیلن.

این رو سعی شد دور چرخنده به گونه‌ای انتخاب شود که در آن اختلاف گشتاور (گرانزوی) پلی بروپیلن و نایلون ۶ کمترین مقدار باشد. مشاهده شد که در این سرعت (60 rpm) اختلاف گرانزوی پلی بروپیلن و نایلون ۶ کمتر است و نسبت گرانزوی آنها به یک تزدیکتر می‌شود. جدول ۱ نسبت اجزای مخلوط در آلیازهای را انتشار می‌دهد.

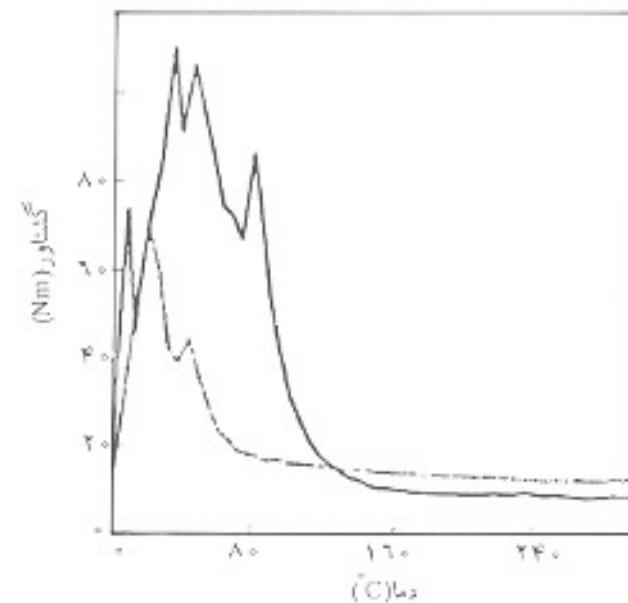
تعیین متخصات آلیازهای نهیه شده

خواص ریولوزیکی آلیازهای با استفاده از رئومتر موین با حدیده موین به طول ۲ in، قطر ۰/۰۵ in و زاویه ورودی ۹° در دمای C ۲۳ مورد ارزیابی قرار گرفت.

شاخص جریان مذاب نمونه‌ها در دمای C ۲۲ و وزنه ۱/۱۵ kg طبق روش استاندارد ASTM D228 اندازه گیری شد.

مورفولوژی نمونه‌ها با میکروسکوب الکترون پویشی بررسی و تصاویر از سطح شکسته شده نمونه در لیتوژن مایع نهیه شده است. سطح نمونه‌ها با طلا پوشش داده شد.

تجزیه گرمایی نمونه‌ها با دستگاه گرماستجی پویشی تقاضای (DSC) با سرعت گرمادهنی ۱°C/min از دمای صفر تا C ۲۵ و زمان ۵ min در دمای C ۲۵ انجام شد، سپس نمونه‌ها با سرعت ۱°C/min نا دمای معمولی سرد شد. وزن نمونه‌ها ۰-۸ mg بود. درصد تبلور هر جزء نمونه‌ها از تقسیم کردن گرمایی ذوب بر گرمای ذوب پلی بروپیلن یا نایلون ۶ صد درصد بلوری ($\Delta H_{pp}/\Delta H_{N_6}$) ($\Delta H_{pp}/\Delta H_{N_6}$) و با درنظر گرفتن کسر وزنی هر جزء به ترتیب ۵۰ و ۵۵ Cal/g (۶) محاسبه شده است.



شکل ۱ - نمودار گشتاور-زمان پلی بروپیلن و نایلون ۶ در دمای C ۲۲ و سرعت پرشخنده (rpm) (—) نایلون ۶ و (...) پلی بروپیلن.

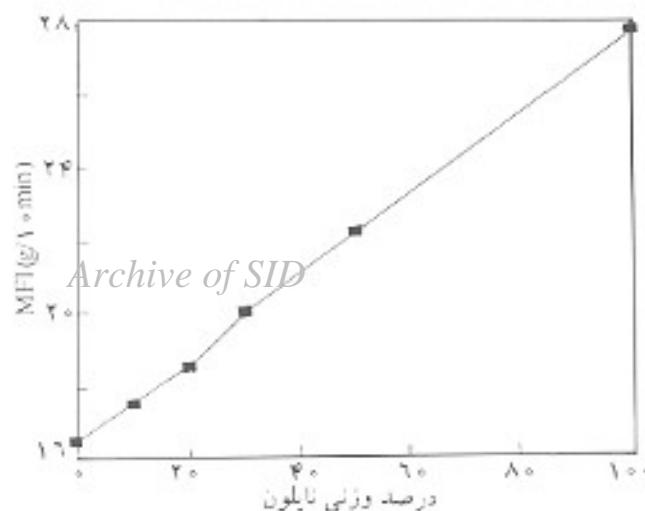
روتها

آلیازسازی

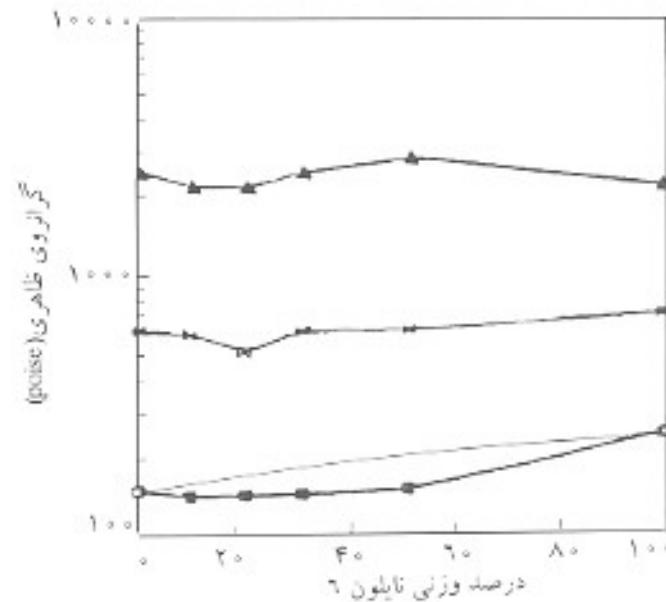
آلیازهای با استفاده از یک محلوط کن آزمایشگاهی مرحله‌ای با حجم ۲۰۰ mL، خصیب پر شدن ۸/۰، دمای ۴۰°C، سرعت چرخنده ۴۵ و ۶۰ rpm و زمان ۵ min تهیه شد. قبل از انجام عملیات اخلاط نایلون ۶ به مدت ۲۶ ساعت در آون با دمای C ۸۰ خشک شد. یک نمونه از نمودارهای گشتاور بر حسب زمان در سرعت ۶۰ rpm بدست آمده از دستگاه محلوط کن آزمایشگاهی در شکل ۱ نشان داده شده است. از آنجاکه گشتاور معباری از گرانزوی است، از

جدول ۱ - نسبت اجزا در آلیازهای

شماره نمونه	PP-g-MAH (W%)	N6 (W%)	PP (W%)
A1	0	0	۱۰۰
A2	0	۱۰۰	0
A3	۵	۱۰	۸۵
A4	۵	۲۰	۷۵
A5	۵	۳۰	۶۵
A6	۵	۵۰	۴۵
A7	۰	۴۰	۶۰
A8	۲/۵	۲۰	۷۷/۵
A9	۱۰	۲۰	۷۰



شکل ۵ - شاخص جریان مذاب بر حسب مقدار نایلون ۶ در آلیاز
PP/NV/PPg-MAH
 4000 cm^{-1} برداشت شد.



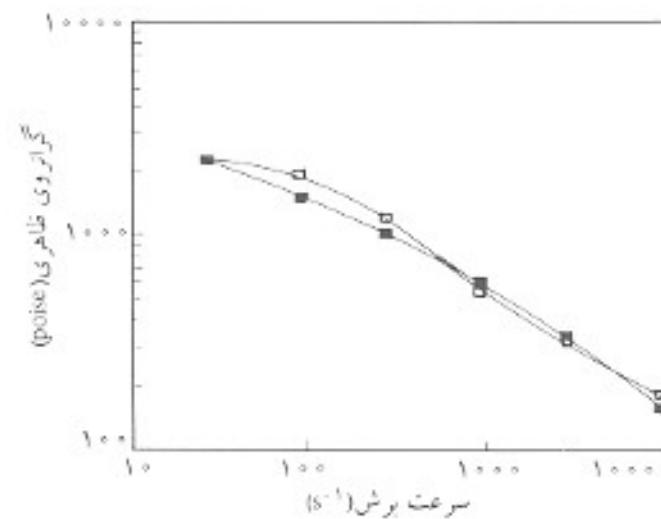
شکل ۶ - نمودار گزاروی - ترکیب درصد نایلون ۶ در آلیاز در سرعتهای برش: (●) ۱۰۰۰ (×) ۱۰۰۰۰ (*) ۴۰۰۰ و (□) ۴۰۰۰۰ s^{-1}

نتایج و بحث

نمودار گزاروی - سرعت برش پلی بروپیلن و نایلون ۶ در دمای 220°C در شکل ۲ آمده است. این دما به عنوان دمای اختلاط انتخاب شد. منحنی پلی بروپیلن و نایلون ۶ در این دما پکدیگر را در محدوده سرعت برش $100\text{--}800 \text{ rpm}$ فقط می‌کنند، یعنی در این محدوده از سرعت برش، گزاروی مساوی دارند. همان‌طور که ملاحظه می‌گردد نمونه‌های خالص پلی بروپیلن و نایلون ۶ رفتاری از نوع قاتون توائی نشان می‌دهند، با این تفاوت که شاخص رفتار جریان پلی بروپیلن ($n=0.522$) نسبت به نایلون ۶ ($n=0.623$) کمتر است. با توجه به نتایج کار پژوهشگران دیگر، در سمت گزاروی یک اندازه ذرات فاز پراکنده به حداقل می‌رسد [۲۴] این موضوع در تهیه آلیازها مورد توجه قرار گرفت. بدین ترتیب که آلیازها در پیشترین سرعت برش اسرعت چرخنده 100 rpm نهیه شد. جون، در این سرعت چرخنده، اختلاف گزاروی پلی بروپیلن و نایلون ۶ کمتر است و نسبت گزاروی به یکت زدیگر می‌شود. به بیان دیگر، این نتایج مبنای برای انتخاب دور چرخنده‌های محلول‌کن برای تهیه آلیازها شد. در این پژوهش، نلاش بر این است که اندازه ذرات فاز پراکنده کوچک باشد، زیرا در ادامه پژوهش همان‌طور که قبلاً اشاره شد، تولید الاف با ساختار ماتریس-لیفچه مورد توجه است.

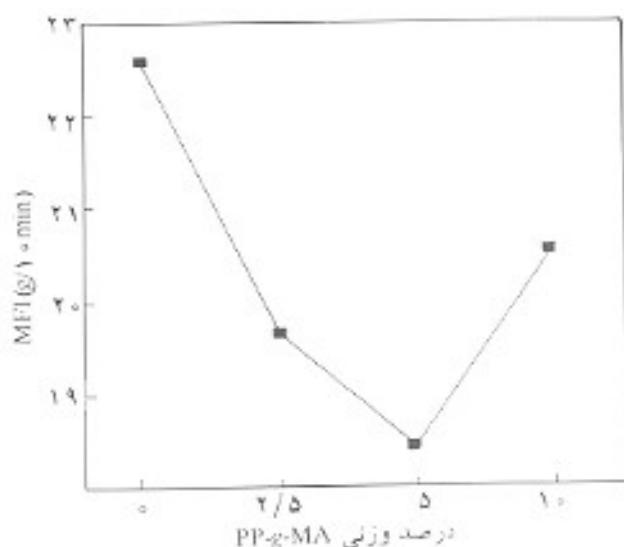
محلى گزاروی - ترکیب درصد نایلون ۶ در سرعتهای برش

برای طیف‌نماتی FTIR فیلمهای با صخامت 0.1 mm به وسیله پرس آزمایشگاهی در دمای ذوب نهیه و طیفها با استفاده از یک دستگاه طیف‌سنجی زیر قمز انتقال فوریه در محدوده



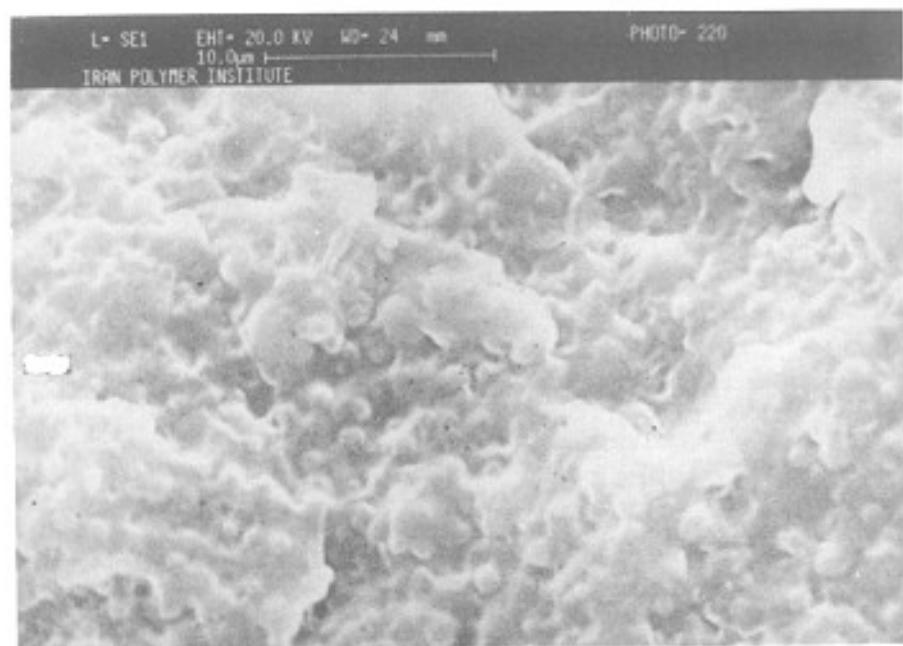
شکل ۷ - نمودار گزاروی - سرعت برش در آلیاز با درصدهای مختلف PP/NV/PPg-MAH: ۷۵/۲۰/۵ (*)، ۸۰/۲۰/۱۰ (□)، ۸۰/۲۰/۰ (●)، ۷۷/۵/۲۰/۲/۵ (▲) و ۸۰/۲۰/۰ (△)

بعملت افزایش کشش ذرات در جهت جریان درون لوله موین نوچه گردید است. نتیجه می شود که در سرعت برش 10^5 اگر مقدار نایلون از ۲۰ درصد بیشتر باشد، شکل شناسی بهم پیوسته (co-continuous) را در هم گیر (interlocked) وجود دارد، ولی در سرعتهای برش بیشتر حتی در ۵۰ درصد نایلون نیز شکل شناسی ماتریس - فاز پراکنده مشاهده می شود. به عبارت دیگر، با افزایش سرعت برش سیستم برای تمام ترکیب درصدها به سمت شکل شناسی ماتریس پراکنده پیش می گذارد. همین دلیل در سرعت برش 10^5 نمودار گراف از روی کمی انحراف منفی نشان می دهد و انحراف منفی در سرعت برش 10^6 محسوس نمی شود، در سرعتهای برش کم گراف از روی به مقدار کمی تحت تاثیر تغییر شکل قطربه است و در سیستم گراف از روی به وسیله اندازه ذرات و برهم کش دو فاز معین می شود، بنابراین در سرعتهای برش کم با افزایش مقدار فاز پراکنده، مسکن است گراف از روی مخلوط بیشتر از گراف از روی متوسط دو جزء باشد. با توجه به مقادیر گراف از رویها در سرعتهای برش مختلف مشخص می شود که افزایش گراف از روی در سرعتهای برش کم با افزایش مقدار نایلون ۶ در آلباز بیشتر از سرعتهای برش زیاد است. از این رو، برای ایجاد ساختار بهم پیوسته با مشاهده پدیده معکوس شدن فازی خواص رفلکسیونیکی آلباز اهمیت سزاوی دارد. پارک و همکاران [۱۶] در سرعت برش 10^5 انحراف مثبت و در سرعت برش 10^6 انحراف مثبت - منفی و در سرعتهای برش بیشتر 10^6 انحراف منفی مشاهده گردند.



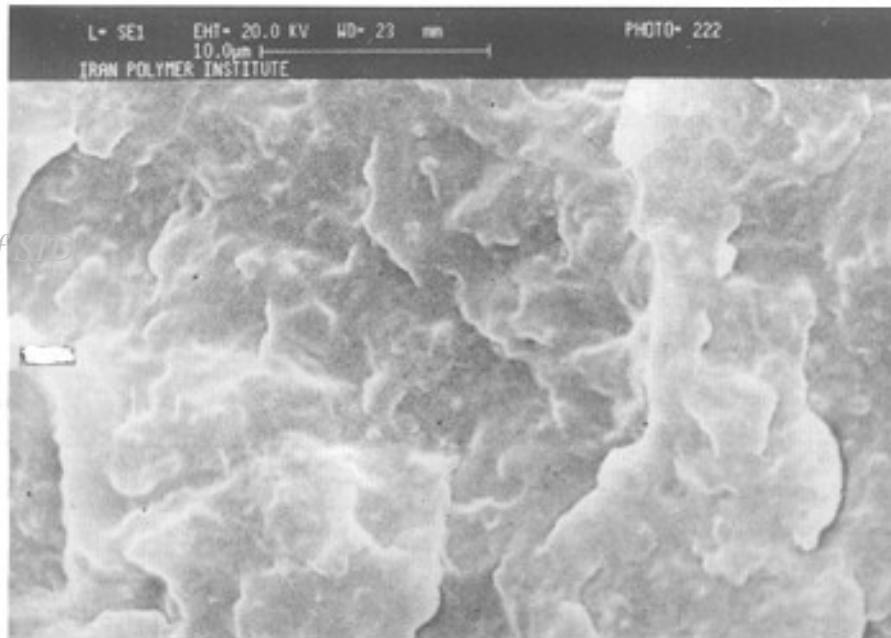
شکل ۶- شاخص جریان مذاب بر حسب مقدار پلیبروپیلن عامل دار شده با مالیک ایدرید در آلباز دارای ۲۰ درصد وزنی نایلون ۶.

متداولت برای نموده آلبازها در شکل ۲ نشان می دهد که در سرعت برش 10^5 منحنی گراف از روی - ترکیب درصد نایلون ۶ در نموده رفتار منفی - مثبت دارد و با افزایش سرعت برش انحراف منفی دارد که این انحراف با افزایش سرعت برش بیشتر می شود، چون با افزایش سرعت برش درات فاز پراکنده ریزتر می شود و این موضوع را هان [۲۵]



شکل ۷- تصویر میکروسکوب الکترون یوپنی آلباز $10/5/10/5/85/10/5$ (PP/N6/PP-g-MAH) با بزرگنمایی $300\times$.

مجله علم و فناوری پلیمر سال چهاردهم، شماره چهارم، مهر - آبان ۱۳۸۰

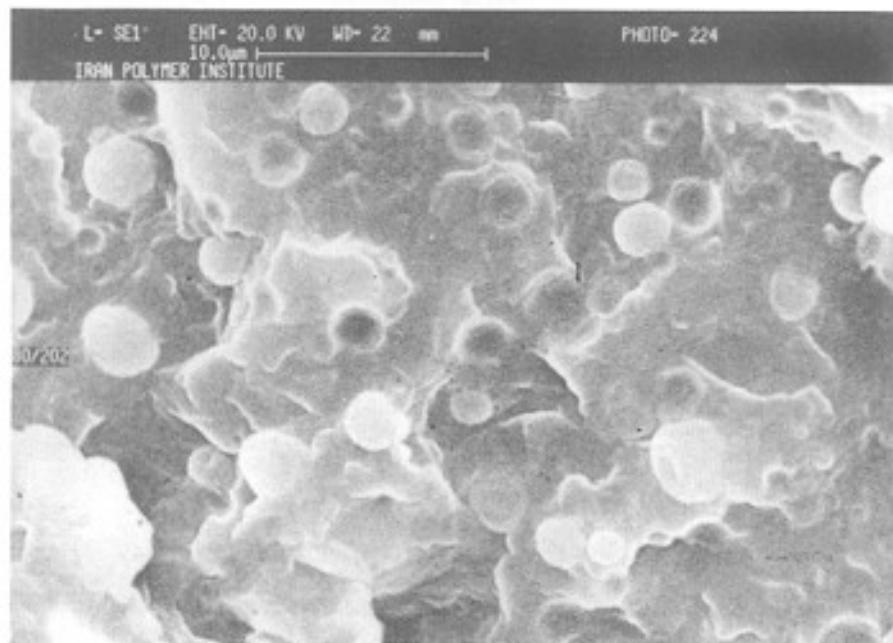


Archive of SID

شکل ۸- تصویر میکروسکوب الکترون پویشی آلیاز ۵/۵۰/۴۵ (PP/N6/PP-g-MAH) با بزرگنمایی ۳۰۰۰.

که با افزایش مقدار سازگار کننده (پلی پروپیلن عامل دار شده با مالیکت ایدرید) در آلیاز ۵/۵۰/۴۵ تغییرات مکانیکی افزایش می‌باید. علت آن تقویت برهم کش ذرات و افزایش مقاومت در مقابل تغییر شکل حریان است.

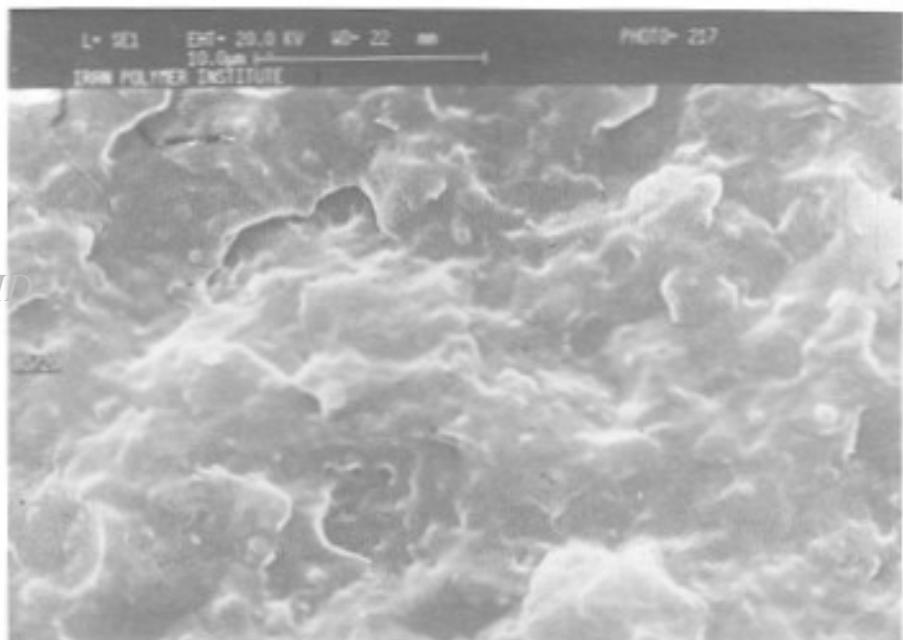
در شکل ۴ تغییرات مکانیکی ظاهری بر حسب سرعت برخش برای آلیاز ۵/۵۰/۴۵ (PP/N6) با مقادیر ۰.۰، ۰.۵، ۱.۰ درصد سازگار کننده نشان داده شده است. با توجه به شکل ۴ مشاهده می‌شود



شکل ۹- تصویر میکروسکوب الکترون پویشی آلیاز ۰/۲۰/۸۰ (PP/N6) با بزرگنمایی ۳۰۰۰.

مجله علمی پژوهشی سال چهاردهم، شماره چهارم، بهار - آبان ۱۳۸۰

صفحه ۲۰۶

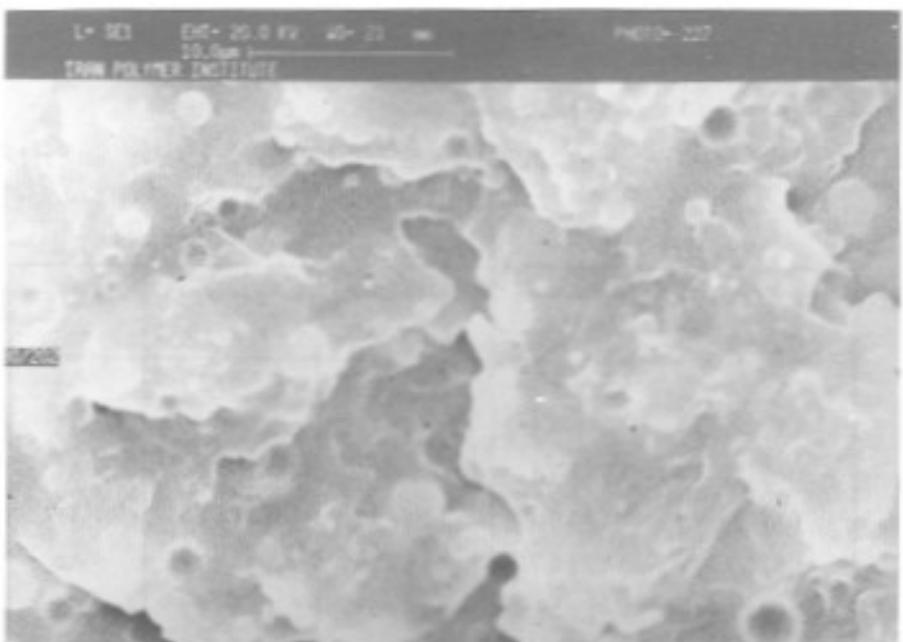


Archive of SID

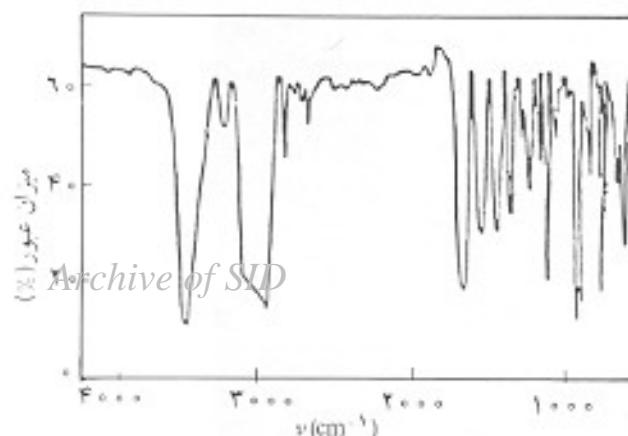
شکل ۱۰ - تصویر میکروسکوب الکترون پویشی آباز ۵ / ۲۰ / ۷۵ (PP/N6/PP-g-MAH) با بزرگنمایی ۳۰۰۰.

چسبندگی بین فازی بیشتر نمایان خواهد شد. از این رو، گرانروی بیشتر از گرانروی متوسط دو جزء است. نتایج اندازه گیری شاخص جریان مذاب در شکل ۵ نشان

ولی در ۵ و ۱۰ درصد سازگار کننده منحنيها تقریباً متشابه‌اند. افزایش گرانروی در سرعنایی برش کم محسوس‌تر است، چون در سرعنایی برش کم مقاومت در برابر نیروهای برشی بیشتر است و نتیجه



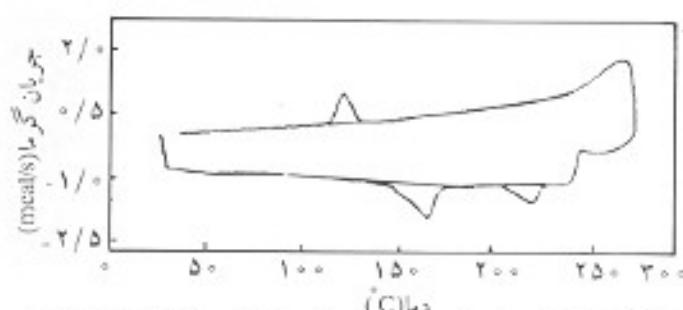
شکل ۱۱ - تصویر میکروسکوب الکترون پویشی آباز ۱۰ / ۲۰ / ۷۰ (PP/N6/PP-g-MAH) با بزرگنمایی ۳۰۰۰.



شکل ۱۲- طیف زیرقرمز آلیاز ۲۰/۸۰ (PP/N6).

شکستن نمونه در نیتروژن مایع، همان طور که در شکلها ملاحظه می‌شود، سطوح تاهموار می‌شود. با مقایسه تصاویر میکروسکوب الکترون پویشی تهیه شده از آلیازها مشخص می‌شود که با افزایش مقدار نایلون ۶ در آلیاز تعداد ذرات فاز پراکنده و اندازه ذرات این فاز افزایش می‌یابد. اندازه ذرات از حدود ۵/۰ تا حدود ۲/۵ μm تغییر می‌کند. در آلیاز ۵/۰ ۴۵ در بعضی مناطق تشخیص فاز ماتریس از فاز پراکنده ممکن نیست و شکل شناسی بهم پیوسته ملاحظه می‌گردد. درشت شدن ذرات فاز پراکنده در ترکیب درصدهای بالای فاز پراکنده (ایشتر از ۲۰ درصد) و برهم کشین بین ذرات بر گرانولوی اثر می‌گذارد و همان‌طور که در شکل ۲ ملاحظه می‌شود منجر به انحراف مثبت نمودار گرانولوی از ترکیب درصد از رابطه خطی می‌شود.

شکل‌های ۹ تا ۱۱ تصاویر میکروسکوب الکترون پویشی نمونه‌های ۱۰، ۵ و ۱۰ درصد سازگار کننده را نشان می‌دهند. با درنظر گرفتن بزرگنمایی اندازه ذرات فاز پراکنده با افزایش مقدار سازگار کننده



شکل ۱۲- نمودار گرماسنجی پویشی تفاضلی آلیاز ۴۵/۵۰ (PP/N6/PPg-N6).

می‌دهد که با افزایش مقدار نایلون ۶ در آلیازها شاخص جریان مذاب افزایش می‌یابد، چون نایلون ۶ دارای شاخص جریان مذاب بیشتری نسبت به پلی‌پروپیلن است و با افزایش مقدار آن در آلیاز شاخص جریان مذاب افزایش خواهد یافت.

نتایج اندازه گیری شاخص جریان مذاب در شکل ۶ نشان می‌دهد که با افزایش مقدار سازگار کننده از صفر تا ۵ درصد در آلیاز دارای ۲۰ درصد نایلون ۶، شاخص جریان مذاب کاهش و در ۱۰ درصد افزایش یافته است. کاهش شاخص جریان مذاب با افزایش مقدار سازگار کننده تا ۵ درصد به علت افزایش برهم‌کش پلی‌پروپیلن و PP-g-N6 و افزایش وزن مولکولی به علت تشکیل کوپلیمر ۶ است، اما در مقدار ۱۰ درصد، سازگار کننده درون هر فاز بطور مجزا فرار می‌گیرد و تشکیل فاز سومی را می‌دهد و موجب چندگانی بین فازها نمی‌شود، نتایج مشابه توسط سات [۶] گزارش شده است.

ربیساخنار
شکل‌های ۷ و ۸ تصاویر میکروسکوبی آلیازها را نشان می‌دهند. در اثر

جدول ۲- نتایج حاصل از گرماسنجی پویشی تفاضلی.

شماره نمونه	دماهی ذوب پلی‌پروپیلن (°C)	دماهی ذوب نایلون ۶ (°C)	درصد تبلور پلی‌پروپیلن	درصد تبلور نایلون ۶
A1	۱۶۶/۱۷	-	-	۳۲/۲۴
A2	-	۱۶۶/۲۲	-	۲۷/۵۱
A3	۱۶۶/۵۵	-	۴۲/۴۶	-
A4	۱۶۷/۴۵	۲۲۰/۹۴	۴۱/۶۸	۲۶/۴۵
A5	۱۶۶/۶۲	۲۱۹/۲۰	۵۲/۵۵	۲۲/۶۶
A6	۱۶۶/۳۴	۲۲۰/۵۷	۷۰/۳۵	۲۱/۲۴
A7	۱۶۶/۴۸	۲۱۹/۰۹	۴۹/۹۷	۲۵/۱۸
A8	۱۶۷/۱۱	۲۲۰/۵۷	۵۰/۸۹	۲۷/۸۲
A9	۱۶۸/۵۹	۲۲۰/۲۲	۴۰/۶۸	۲۲

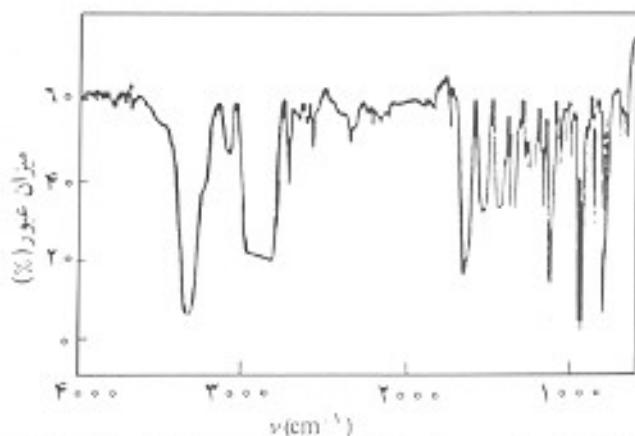
[۱۹] است.

طیف سنجی زیر قرمز انتقال فوریه (FTIR) طیفهای زیر قرمز نمونه ها در شکل های ۱۲ و ۱۴ ارائه شده است. طیفهای بدست آمده از آلیاژ های ۲۰/۸۰ (PP/N6) با مقادیر متفاوت سازگار کننده ۰ و ۵ درصد نشان می دهد که با افزایش مقدار مالیشک ایندیرید شدت پلکانی C=O برابر با $\text{A}=\text{C}\text{O}\text{R}$ اندیرید 1790 cm^{-1} افزایش می یابد. اما آنچه که نشان دهنده انجام واکنش بین گروه آمین انتهایی نایلون ۶ و گروه کربونیل ایندیرید است در پیک 3070 cm^{-1} (اتصال آمید) نمایان می شود و شدت این پیک با افزایش مقدار پلی پروپیلن عامل دار شده با مالیشک ایندیرید افزایش می یابد، که دلیل این افزایش سازگاری و اتصال بین نایلون ۶ و سازگار کننده است. پیک 1546 cm^{-1} مربوط به مخلوط یوند آمید I و II است. با توجه به طیفها مشخص می شود که با افزایش مقدار پلی پروپیلن عامل دار شده با مالیشک ایندیرید شدت این پیک افزایش می یابد و در ضمن پیک به سمت طول موجه ای پیشتر انتقال می یابد. نتایج مشابه توسط مارکو و همکارانش [۲۹] گزارش شده است.

یوند بین سازگار کننده و نایلون ۶ منجر به کاهش اندازه ذرات فاز پراکنده به علت کاهش کشش بین سطحی و افزایش گرانزوی به علت تقویت چسبندگی بین فازی می شود.

نتیجه گیری

افزایش ترکیب درصد نایلون ۶ در آلیاژ تعییرات مشخصی را در خواص آلیاژ ایجاد می کند. نمودار گرانزوی - ترکیب درصد نایلون ۶ در سرعت برش 5 mm/min از انجراف منطقه مثبت و در سرعتهای برش 1000 mm/min و 1500 mm/min از انجراف منطقه نسبت به قانون خطی نشان می دهد که این احراف با افزایش سرعت برش بیشتر می گردد. نمودار گرانزوی - ترکیب درصد در سرعتهای برش کم به اندازه ذرات فاز پراکنده بستگی دارد، بطوری که در درصد های بالاتر از 30% به دلیل درشت شدن اندازه ذرات فاز پراکنده و برهم کش بین ذرات، انجراف مثبت مشاهده می شود. اثر مقدار نایلون ۶ بر گرانزوی در سرعتهای برش کم محسوس است. وجود سازگار کننده به علت تشکیل اتصال بین گروههای آمید انتهایی نایلون ۶ و پلی پروپیلن عامل دار شده با مالیشک ایندیرید موجب تقویت چسبندگی بین فازی می شود. وجود سازگار کننده در آلیاژ منجر به افزایش گرانزوی می گردد. مشخص شد که برای تغییر ریز ساختار خواص رنولوزیکی اجزای آلیاژ سیار اهمیت



شکل ۱۴ - طیف زیر قرمز آلیاژ ۷۵/۲۰/۵ (PP/N6/PPg-MAH).

به ترتیب از حدود $2/5\text{ mm}$ به $2/3\text{ mm}$ تغییر می یابد. اما، اندازه ذرات در آلیاژ با ۵ و ۱۰ درصد سازگار کننده تفاوت جندانی با هم ندارند، یعنی افزایش بیش از حد سازگار کننده البری بر اندازه ذرات فاز پراکنده ندارد. قیویس [۷] و راول [۲۶] نتایج مشابهی را گزارش کرده اند.

تجزیه گروههای

به عنوان نمونه تمودار بدست آمده از گرماسنجی پوشی تفاضلی آلیاژ ۸۶ در شکل ۱۲ نشان داده شده است. همان طور که ملاحظه می شود، آلیاژ تولید شده دو دمای ذوب متمایز از یکدیگر را در نواحی دماهای ذوب پلی پروپیلن و نایلون ۶ نشان می دهد. نتایج حاصل از گرماسنجی پوشی تفاضلی در جدول ۲ نشان می دهد که با افزایش مقدار نایلون ۶ در آلیاژ دمای ذوب پلی پروپیلن تغییر چندانی نمی کند و نایلون ۶، 3°C کاهش نشان می دهد. درصد تلور پلی پروپیلن افزایش و درصد تلور نایلون ۶ کاهش می یابد. احتمالاً کاهش دمای ذوب نایلون ۶ در آلیاژ تسبیت به نایلون ۶ خالص در نتیجه تشکیل کوبالسیر بین نایلون ۶ و سازگار کننده است [۲۷]. اماوارگا [۲۸] عقیده دارد که موقعیت دماهای ذوب و پیکهای تلور مستقل از ترکیب درصد است و تنها شدت پیکها یعنی مساحت زیر منحنیها با نسبت اجزا تغییر می کند. نتایج آزمایشها در این پژوهش موافق با نتایج پارک [۱۶] نشان می دهد که موقعیت دمای ذوب نایلون ۶ تغییر می کند.

نتایج گرماسنجی پوشی تفاضلی در جدول ۲ نشان می دهد که با افزایش درصد پلی پروپیلن عامل دار شده با مالیشک ایندیرید در آلیاژ دارای 20% درصد نایلون ۶، درصد تلور پلی پروپیلن و نایلون ۶ کاهش می یابد و دلیل آن تشکیل کوبالسیر بین سازگار کننده و نایلون ۶ است که از فوار گرفتن زنجیرهای مولکولی بطور متراکم حلقوگیری می کند. نتایج حاصل موافق نتایج لی [۲۱] و بلرام

7. Favis B. D., The effect of processing parameters on the morphology of an immiscible binary blend; *J. Appl. Polym. Sci.*; **39**, 285-300, 1990.
8. Gaylord N. G. and Mehta R., Oxide-catalyzed grafting of maleic anhydride onto molten polyethylene in the presence of polar organic compound; *J. Polym. Sci., Polym. Chem. Ed.* **A24/118995, SID**
9. Utracki L. A.; *Commercial Polymer Blends*; Chapman & Hall, 1998.
10. Montiel A. G., Keskkula H. and Paul D. R., Impact modified nylon 6/polypropylene blends: I-morphology-property relationships; *Polymer*; **36**, 24, 4585-603, 1995.
11. Yeh J. T. and Jyan C. F., Effects of polyethylene on the morphology, barrier and impact properties of polyethylene/modified polyamide blends; *Polym. Eng. Sci.*; **38**, 9, 1482-90, 1998.
12. Montiel A. G., Keskkula H. and Paul D. R., Morphology of Nylon 6/polypropylene blends compatibilized with maleate polypropylene; *J. Polym. Sci., Polym. Phys. Ed.*; **B33**, 1751-67, 1995.
13. Beltrame P. L., Citterio C., Testa G. and Seves A., Oxygen permeation through films of compatibilized polyethylene/polyamide 6 blends; *J. Appl. Polym. Sci.*; **74**, 1941-49, 1999.
14. Beltrame P. L., Castelli A. and Canauz M., Effects of interfacial agent on the physico-chemical characteristics of poly(propylene)/polyamide 6 blends; *Macromol. Chem. Phys.*; **196**, 2751-66, 1995.
15. Liang B., White J. C., Spruiell J. E. and Goawami B. C., polypropylene/ Nylon 6 Blends: phase distribution morphology, rheological measurements, and structure development in melt spinning; *J. Appl. Polym. Sci.*; **28**, 2011-32, 1983.
16. Park S. J., Kim B. K. and Jeong H. M., Morphological, thermal and rheological properties of polypropylene/nylon-6, polypropylene/nylon-6/(maleic anhydride-g-polypropylene) and (maleic anhydride-g-polypropylene)/nylon-6; *Eur. Polym. J.*; **26**, 131-6, 1990.

دارند، بطوری که ساختار بهم پوسته در ترکیب درصد ۵/۵۰ را می‌توان در سرعتهای برش کم مشاهده کرد، در حالی که با افزایش سرعت برش ساختار بهم پوسته به ساختار ماتریس-فاز پراکنده تبدیل می‌شود مقادیر ۵ و ۱۰ درصد سازگار کننده در آلباز دارای ۲۰ درصد نایلون ۶ منحتی‌های گرانولوی مشابهی دارند. تصاویر تهیه شده از ریزساختار به کمک میکروسکوب الکترون پویشی نشان می‌دهد که وجود سازگار کننده باعث ریزشدن ذرات پراکنده خواهد شد. تابع گرماستنی پویشی تفاضلی نشان می‌دهد که در مجاورت سازگار کننده درصد تبلور پلیپروپیلن و نایلون ۶ کاهش می‌باشد. طیف سنجی زیرفرم انتقال فوریه وجود پیوندین سازگار کننده و نایلون ۶ را تایید می‌کند.

مراجع

1. Utracki L. A., History of commercial polymer alloys and blends (from a perspective of the patent literature); *Polym. Eng. Sci.*; **35**, 1, 2-7, 1995.
2. Lin J. S., Sheu E. Y. and Jois Y. H. R., The effect of extruder temperature and maleated polypropylene on polypropylene/nylon-6,6 blend: small-angle x-ray scattering study; *J. Appl. Polym. Sci.*; **55**, 655-66, 1995.
3. Hietaja P. T., Holsti-Miettinen R. M., Seppala J. V. and Ikkala O. T., The effect of viscosity ratio on the phase inversion of polyamide 66/polypropylene blends; *J. Appl. Polym. Sci.*; **54**, 1613-23, 1994.
4. Vainio T. P. and Seppala V., The effect of mixer type and processing conditions on the morphology of polyamide/polypropylene blend; *Polym. Polym. Compos.*; **1**, 6, 427-37, 1993.
5. Macknight W. J., Lenz R. W., Musto P. V. and Somani R., Binary alloys of nylon 6 and ethylene-methacrylic acid copolymers: morphological, thermal and mechanical analysis; *J. Polym. Eng. Sci.*; **25**, 1124-34, 1985.
6. Sathe S. N., Devi S., Srinivasa G. S. and Rao K. V., Relationship between morphology and mechanical properties of binary and compatibilized ternary blends of polypropylene and nylon 6; *J. Appl. Polym. Sci.*; **61**, 97-107, 1996.

- polypropylene/polyamide-6 blends; *J. Appl. Polym. Sci.*; **56**, 1599-1605, 1995.
24. Wu S., Formation of dispersed phase in incompatible polymer blend: interfacial and rheological effects; *Polym. Eng. Sci.*; **27**, 335, 1987.
25. Han C. D.; *Multiphase Flow in Polymer Processing*; Academic, New York, 1981.
26. Raval H., Devi S., Singh Y. P. and Mehta M. H., Relationship between morphology and properties of polyamide-6 low-density polyethylene blends: effect of the addition of functionalized low-density polyethylene; *Polymer*; **32**, 3, 493-99, 1991.
27. Li H. and Hu G. H., The early stage of the morphology development of immiscible polymer blends during melt blending: compatibilized vs. uncompatibilized blends; *J. Polym. Sci., Polym. Phys. Ed.*; **B39**, 601-10, 2001.
28. Varga J., Breining A. and Ehrenstein G. W., Polymer blends fibrillar phase morphology prepared by self-reinforcing technique; *Int. Polym. Proc.*; **15**, 53-61, 2000.
29. Marco C., Eliss G., Gomez M. A., Fatou J. G., Arribas J. M., Compay I. and Fontecha A., Rheological properties, crystallization, and morphology of compatibilized blends of isotactic polypropylene and polyamide; *J. Appl. Polym. Sci.*; **65**, 2665-77, 1997.
17. Yamane H., Horiuchi T., Takahashi M. and Matsuo T., Tribological properties and morphology of polyamide/polyolifén blends; *Proceedings of the International Work Shops on Polymer Blends and Polymer Composites*, 8-11 July, Sydney, Australia, 94-9, 1997.
18. Li X., Chen M. and Huang Y., Polypropylene/polyamide 6 insitu composite; *Polym. J.*; **29**, 12, 975-82, 1997.
19. Beltrame P. L., Castelli A., Pasquantoni M. D., Canetti M. and Seves A., Influence of interfacial agents on the physico-chemical characteristics of binary polyethylene/polyamide 6 and ternary polyethylene/Polypropylene/polyamide 6 blends; *J. Appl. Polym. Sci.*; **60**, 579-90, 1996.
20. Ide F. and Hasegawa A., Studies on polymr blend of nylon 6 and polypropylene or nylon 6 and polystyrene using the reaction of polymer; *J. Appl. Polym. Sci.*; **18**, 963-74, 1974.
21. Lee J. D. and Yang S. M., Effects of mixing procedures on properties of compatibilized polypropylene/nylon 6 blends; *Polym. Eng. Sci.*; **35**, 23, 1821-33, 1995.
22. Rosch J. and Mulhaupt R., Comparison of maleic anhydride-grafted poly(propylene) with maleic anhydride-grafted polystyrene-block-poly(ethene-co-but-1-ene)-block-polystyrene as blend compatibilizers of poly(propylene)/polyamide-6 blends; *Makromol. Chem. Rapid Commun.*; **14**, 503-9, 1993.
23. Rosch J. and Mulhaupt R., Mechanical and morphological properties of elastomer-modified