

# اثر نسبت اجزا و سازگارکننده بر خواص رئولوژیکی، شکل‌شناسی و گرمایی آلیاژ پلی‌پروپیلن - نایلون ۶

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

مهدی اشتاری<sup>۱\*</sup>، محمد حفیت‌کیش<sup>۱</sup>، حسین دارکدست<sup>۲</sup>، عبدالرسول ازدمه‌ای<sup>۲</sup>

۱- دانشگاه صنعتی امیرکبیر، دانشکده مهندسی ساخت، ۲- دانشگاه صنعتی امیرکبیر، دانشکده مهندسی پلیمر، ۳- بروتگاه پسمان ایران، سال‌های ۱۵۹۹-۱۳۹۵، پژوهش: ۲۲(۲)، ۷۸-۸۴، پژوهش: ۲۳(۲)، ۷۸-۸۴

## چکیده

آلایاژها نسبت اجزاء مختلف می‌برند و نایلون ۶:۵۰/۵۰ درصد ورقی اچواره با مقادیر متفاوت (۰-۱۰٪) درصد ورقی ایلی پروپیلن عامل دار شده ساختارکار کننده با این تراکم محتوا کنکر از ماسه‌ای محسنه‌ای توجه می‌نماید. خواص رئولوژیکی، شکل‌شناسی و گرمایی آلیاژها از اثرات گیری تک جواض رئولوژیکی آلیاژها در ساختهای سطحی کم و در بازده مقداری انداره‌گذاری نایلون ۶ نیزی دارد. با افزایش مقدار سازگارکننده به علت تغییر ورودی گوشی بین گازی گراموی الیاژ افزایش می‌یابد. با افزایش مقدار نایلون ۶ بعد از انداره‌گذاری پاره برآورده جواض می‌یابد و در آنرا دارای ۵٪ درصد ورقی نایلون ۶ ساختار بهم بسته می‌گردد. انداره‌گذاری پاره برآورده سازگارکننده در ساختهای سازگار کنند که می‌تواند نتایج گرمایشی و پرسی شاخصی نشان می‌دهد که در حدود ۷۰٪ نایلون ۶ با افزایش مقدار سازگارکننده کاهش می‌یابد. از این همین‌جهت نتایج فرم انتقال گویند و وجود بیوندین نایلون ۶ در سازگارکننده نایله می‌تواند.

دانشگاه امیرکبیر، دانشکده مهندسی ساخت، امیرکبیر، خواص رئولوژیکی

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

ملوکی که امروزه آلیاژهای پلیمری در بیماری از کاربردهای مهندسی  
جایگزین مود سنتی همچون فلزات و سرامیکها شده است. غالباً بر  
این، در دهه اخیر توجه زیادی به آلیاژها برای تولید فیلم در صنایع  
سنگینی و همچنین الایاف آذاری شده است [۱]

آلیاژهای پلیمری می‌باید در روحه سازگاری اخراجی آلایاژها یکسان  
می‌توانند انتزاع پذیر با انتزاع ناپذیر باشند. بر اساس نتایج تحقیقات شده  
[۲] آلیاژهای با اجرای انتزاع ناپذیر خواص فیزیکی - مکانیکی حدیدی

مقدمه  
آلیاژهای پلیمری به عنوان روشی ممکن برای تولید مواد پلیمری با  
خواص متفاوت در میانهای اخیر مورد توجه زیادی قرار گرفته است. این  
روش از مزایایی همچون تولید موادی با خواص ویژه‌های نایل به متر  
پلیمرهای جدید، افزایش دائمی مصرف پلیمرهای بازگردانی ضایعات مواد  
پلیمری و در نهایت نسبت کمتر هزینه به قیمت برخوردار است. به  
\*سئول مکاتب، پایه‌گذار: mehdia\_ashrafi@yahoo.com

رتوولوژیکی و رابطه آن با شکل شناسی آلباز پلی بروپیلن و نایلون ۶ انجام شده است. به همین دلیل، در این مطالعه ابتدا شرایط مناسب فرایند (دما و سرعت چونه مخلوط کن آزمایشگاهی مرحله‌ای) تعیین و پس از تهیه آلبازها در نسبت اجزای مختلف نایلون ۶ در محاورت پلی بروپیلن عامل‌دار شده با مالیک ایدرید به عنوان سازگار کننده خواص رتوولوژیکی، شکل شناسی و گرمایی آلبازها مورد بررسی قرار می‌گیرد؛ هدف این مقاله بررسی اثر مقدار و اندازه ذرات فاز پراکنده بر خواص رتوولوژیکی آلباز و تفسیر رفتار مشاهده شده با استفاده از شکل شناسی آلباز است. خواص گرمایی و شاخص حریان مذاب آلبازها اندازه‌گیری و برای توجیه خواص آلبازها مورد مطالعه قرار گرفته‌اند.

### تجربی

#### مواد

پلی بروپیلن از نوع تک آرایش با چگالی  $0.92 \text{ g/cm}^3$  و شاخص حریان مذاب  $10.000 \text{ g/10 min}$  از شرکت پیروشی ارکت با نام تجاری ۷۲۰۵ و نایلون ۶ با چگالی  $1.14 \text{ g/cm}^3$  و شاخص حریان مذاب  $10.000 \text{ g/10 min}$  از شرکت پارسیون حرم آباد بران تولید یافته شده. چون در ادامه پژوهش تولید یافته از آلبازها مورد نظر بود، بنابراین از پلی بروپیلن و نایلون ۶ از نوع مناسب برای تولید یافته استفاده شد، از پلی بروپیلن عامل‌دار شده با مالیک ایدرید PP-MAH ۰.۹ و با چگالی  $0.91 \text{ g/cm}^3$ ، شاخص حریان مذاب  $10.000 \text{ g/10 min}$  و درصد عامل‌دار بودن  $1/5$  درصد ساخت شرکت یونی رویال کیکان با نام تجاری POLY BOND ۲۱۵ استفاده شد. صنایع ایرانگاتوکس  $1010$  از شرکت سیاگایکی ( $0.9 \text{ g/cm}^3$ ) درصد وزنی آلباز مورد استفاده قرار گرفت.

#### دستگاهها

برای آلبازسازی یک مخلوط‌کن آزمایشگاهی مرحله‌ای با نام Rheomixer System ۹۰ ساخته شده بکار گرفته شد. همچنین، برای تعیین خواص رتوولوژیکی از یک دستگاه رومتر پوشین ساخت ایسترون مدل ۳۲۱۱، برای اندازه‌گیری شاخص حریان مذاب سویه‌ها از دستگاه Melt Flow Indexer مدل ۱۰ ساخت انگلستان، برای بررسی شکل شناسی از میکروسکوپ الکترون پوشی ساخت کسریج مدل استرناسکن ۳۶۰، برای اندازه‌گیری خواص گرمایی از دستگاه DSC ساخت پلیمرلاپ و برای طیف‌نمایی FTIR از دستگاه طیف‌سنجی زیر فرما انتقال فوریه ساخت Bomem استفاده شد.

ننان می‌دهد. از طرفی، تخارب پژوهشگران ننان می‌دهد که رفتار و خواص مکاپیکی این گونه آلباز‌های پلیمری به میزان زیادی مستقیم به شکل شناسی هزار آنها دارد [۲]. شکل شناسی این سیستمها به هنگام آلبازسازی به وسیله پارامترهای مهمی مانند نسبت گرانرویها و اجزاء برهم کنش بین سطوحی، میدان جریان و شرایط فرایند در حین اختلاط کنترل می‌شود [۳-۷].

برهم کنش بین سطوحی در تعیین شکل شناسی و خواص مکاپیکی محصولات آلبازی از اهمیت زیادی برخوردار است، بطوری که برای سیستمهای مختلف آلبازی سازگار کننده‌های مخصوص طراحی و سازگار گرفته شده است [۸].

فرایند سازگارسازی با سه هدف زیر انجام می‌شود [۹]:

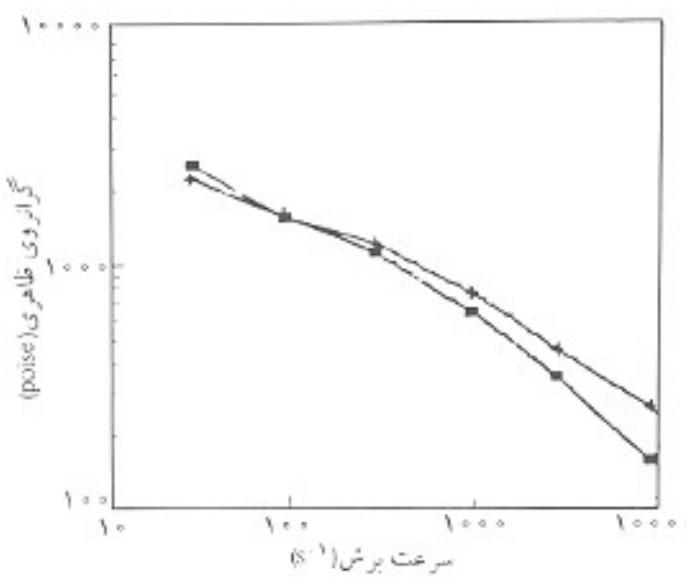
- الف - تقویت برهم کنش بین سطوحی با کاهش کنش بین سطوحی که منجر به پراکنده‌گی بهتر پک فاز در فاز دیگر می‌شود.
- ب - پایدار کردن شکل شناسی در برایر تش باکرنشا و
- ج - تقویت چسبندگی بین فازی در حالت جامد که منجر به بهبود خواص مکاپیکی می‌شود.

یکی از آلبازهای مهم که در طول دو دهه اخیر مورد نوجه قرار گرفته است، آلبازهای پلی بروپیلن و نایلون ۶ است. با اختلاط پلی بروپیلن و نایلون ۶ محدوده گستردگی از خواص مثل مقاومت تیجانی خوب، جذب آب کم، مقاومت در برایر ضربه، پایداری ایجاد، تقویت‌پذیری کم و خواص مکاپیکی و گرمایی مناسب و فرایندپذیری بهتر ایجاد می‌شود.

با نوجه به رشد روزافرûن مصرف پلی بروپیلن در جهان و گسترش دامنه مصرف آن در کاربردهای مانند ماتریس برای مواد تقویت گشده، پوشتی روی فلات و استفاده از یافته پلی بروپیلن در مصارف پوششی و صنعتی، اصلاح بعضی از خواص آن ضرورت پیدا می‌کند [۱۰-۱۲].

از نسبت اجزای آلباز پلی بروپیلن و نایلون ۶ روز تصور [۱۴]، اندازه ذرات فاز پراکنده [۱۵]، خواص مکاپیکی-دیامیکی [۱۶]، گرانروی پوشی [۱۶] و خواص مکاپیکی [۱۷، ۱۸] بررسی شده است. کارهای انجام شده در زمینه ارز سازگار کننده بر شکل شناسی، خواص مکاپیکی همچون استحکام، ازدیاد طول تا پارگی، مدول، مقاومت در برایر ضربه و خواص دینامیکی مخلوط پلی بروپیلن و نایلون ۶ متحرک شده است. مقدار سازگار کننده در مخلوط، درصد عامل‌دار شدن پلی بروپیلن با مالیک ایدرید و مقایسه سازگار کننده‌های مختلف عنوانهای مقالات پژوهشی را تشكیل می‌دهد [۱۹-۲۳].

با نوجه به مجموعه مقالات در دسترس مشخص می‌شود که مطالعات کمی روزی از نسبت اجزا و سازگار کننده بر خواص



شکل ۲- نمودار گرانروی - سرعت برش پلی پروپیلن و نایلون ۶ در دمای  $22^{\circ}\text{C}$  (●)، نایلون ۶ و (■) پلی پروپیلن.

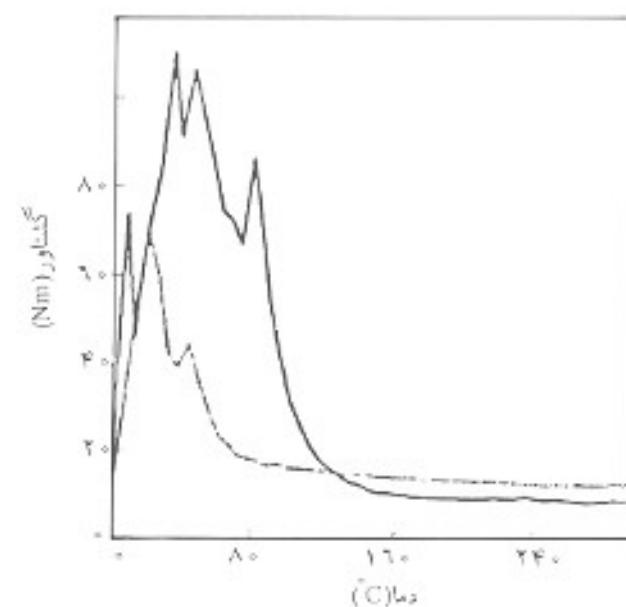
این رو سعی شد دور چرخنده به گونه‌ای انتخاب شود که در آن اختلاف گشتاور (گرانروی) پلی پروپیلن و نایلون ۶ کمترین مقدار باشد. مشاهده شد که در این سرعت (60 rpm) اختلاف گرانروی پلی پروپیلن و نایلون ۶ کمتر است و نسبت گرانروی آنها به یک تزدیکتر می‌شود. جدول ۱ نسبت اجزای مخلوط در آلیازهای را انتشار می‌دهد.

#### تعیین متخصات آلیازهای نهیه شده

خواص رمولوزیکی آلیازهای با استفاده از رئومتر موین با حدیده موین به طول ۲ in، قطر ۰.۵ in و زاویه ورودی  $9^{\circ}$  در دمای  $22^{\circ}\text{C}$  مورد ارزیابی قرار گرفت.

شاخص جریان مذاب نمونه‌ها در دمای  $22^{\circ}\text{C}$  و وزنه ۱۵ kg/۲ طبق روش استاندارد ASTM D228 اندازه گیری شد. مورفولوژی نمونه‌ها با میکروسکوب الکترون پویشی بررسی و تصاویر از سطح شکسته شده نمونه در لیتروزن مایع تهیه شده است. سطح نمونه‌ها با طلا پوشش داده شد.

تجزیه گرمایی نمونه‌ها با دستگاه گرماستجی پویشی تقاضایی (DSC) با سرعت گرمادهنی  $25^{\circ}\text{C}/\text{min}$  از دمای صفر تا  $25^{\circ}\text{C}$  و زمان ۵ min در دمای  $25^{\circ}\text{C}$  انجام شد، سپس نمونه‌ها با سرعت  $10^{\circ}\text{C}/\text{min}$  تا دمای معمولی سرد شد. وزن نمونه‌ها ۰.۸ mg بود. درصد تبلور هر جزء نمونه‌ها از تقسیم کردن گرمایی ذوب بر گرمایی ذوب پلی پروپیلن 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 پروپیلن و نایلون ۶ در دمای  $22^{\circ}\text{C}$  و سرعت چرخنده 60 rpm (●) نایلون ۶ و (...) پلی پروپیلن.

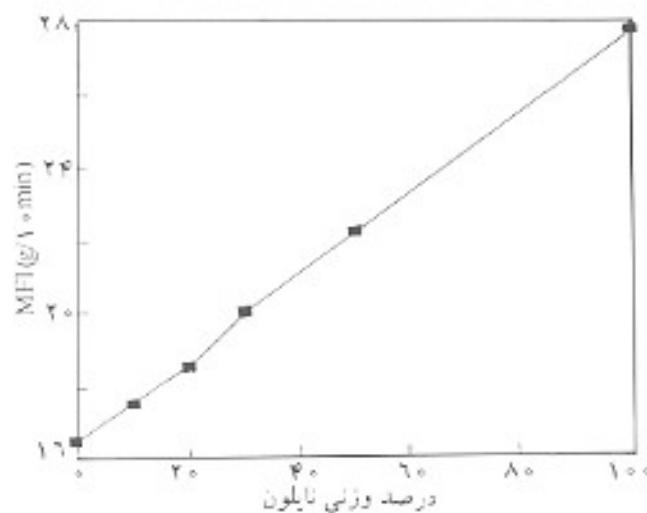
#### روتها

#### آلیازسازی

آلیازها با استفاده از یک محلوط کن آزمایشگاهی مرحله‌ای با حجم ۳۰۰ mL، ضربی پرشدن ۸/۰، دمای  $22^{\circ}\text{C}$ ، 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  $8^{\circ}\text{C}$  خشک شد. یک نمونه از نمودارهای گشتاور بر حسب زمان در سرعت ۶۰ rpm بدست آمده از دستگاه محلوط کن آزمایشگاهی در شکل ۱ شان داده شده است. از آنجاکه گشتاور معباری از گرانروی است، از

جدول ۱- نسبت اجزا در آلیازها.

شماره نمونه	PP-g-MAH (W%)	N6 (W%)	PP (W%)
A1	0	0	100
A2	0	100	0
A3	5	10	85
A4	5	20	75
A5	5	30	65
A6	5	50	45
A7	0	20	80
A8	2/5	20	77/5
A9	10	20	70



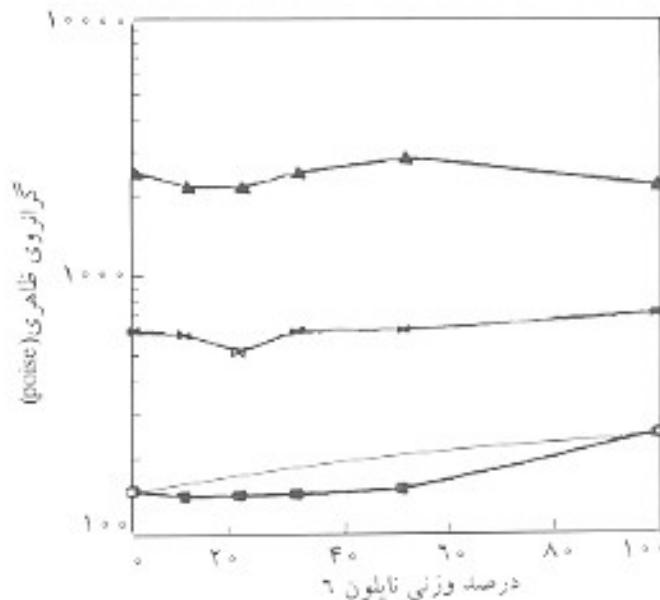
شکل ۵ - شاخص جریان مذاب برحسب مقدار نایلون ۶ در آلیاز  
PP/NV/PP-g-MAH

برداشت شد.

## نتایج و بحث

نمودار گزاروی - سرعت برش پلی بروپیلن و نایلون ۶ در دمای ۲۳°C در شکل ۲ آمده است. این دما به عنوان دمای اختلاط انتخاب شد. منحنی پلی بروپیلن و نایلون ۶ در این دما یکدیگر را در محدوده سرعت برش  $100\text{ s}^{-1}$  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 نوجوه به نتایج کار پژوهشگران دیگر، در سمت گزاروی یک اندازه ذرات فاز پراکنده به حداقل می‌رسد [۲۴] این موضوع در نهیه آلیازها مورد توجه قرار گرفت. بدین ترتیب که آلیازها در پیشترین سرعت برش اسرعت چرخنده  $1000\text{ rpm}$  نهیه شد. جو، در این سرعت چرخنده، اختلاف گزاروی پلی بروپیلن و نایلون ۶ کمتر است و نسبت گزاروی به یکدیگر می‌شود. به بیان دیگر، این نتایج مبنای برای انتخاب دور چرخنده‌های محلول‌کن برای نهیه 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 نوجوه است.

محلى گزاروی - ترکیب درصد نایلون ۶ در سرعتهای برش

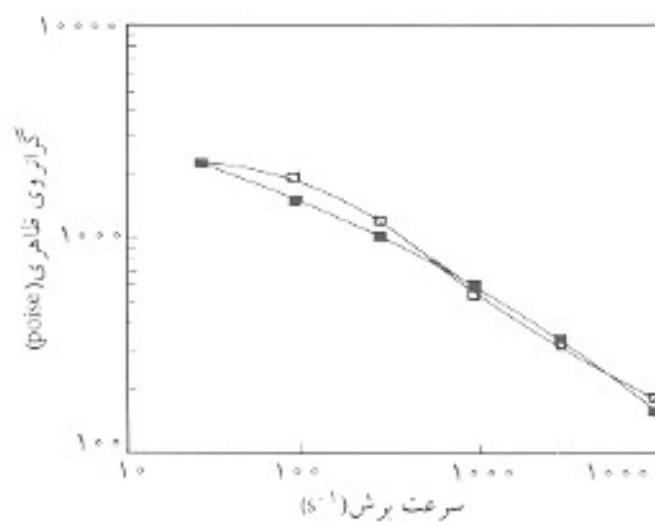


شکل ۶ - نمودار گزاروی - ترکیب درصد نایلون ۶ در آلیاز در سرعتهای برش: (●)  $1000\text{ rpm}$ , (■)  $1000\text{ s}^{-1}$ , (□)  $10000\text{ s}^{-1}$  و (▲)  $100000\text{ s}^{-1}$

$$X_{CNV} = (\Delta H_f(NV)/\Delta H_f(N)) \times 100 / W_{NV}$$

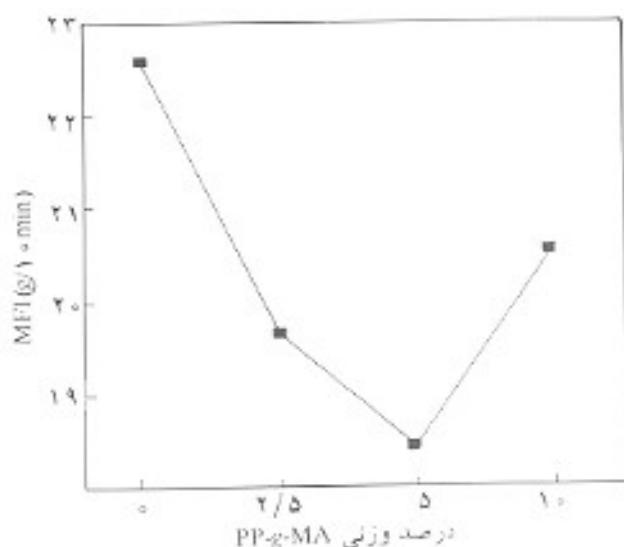
$$X_{CPP} = (\Delta H_f(CPP)/\Delta H_f(P)) \times 100 / W_{CPP}$$

برای طیف‌نامای FTIR فیلمهای با ضخامت  $1\text{ mm}$  به وسیله پرس آزمایشگاهی در دمای ذوب نهیه و طیفها با استفاده از یک دستگاه طیف‌سنجی زیر قمز انتقال فوریه در محدوده



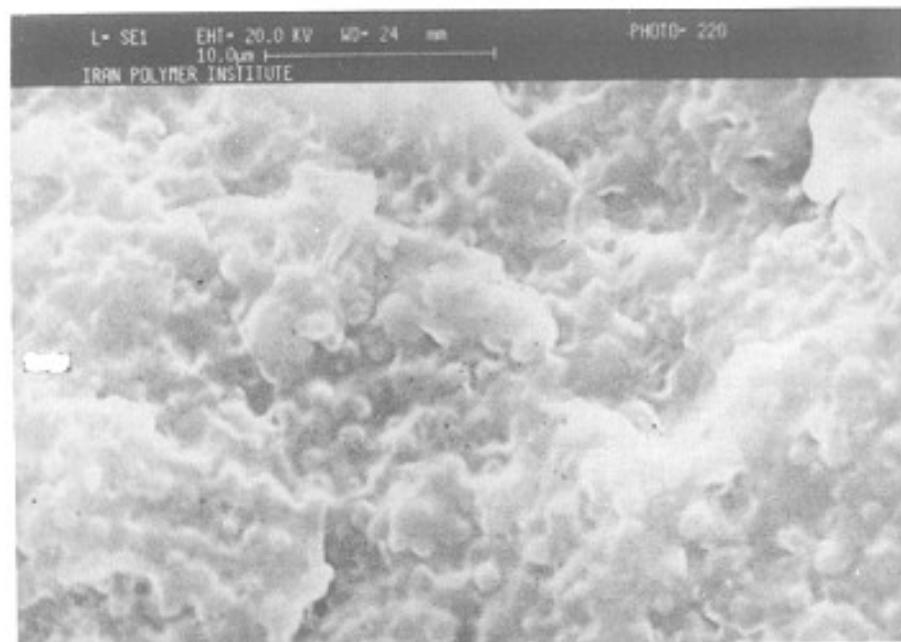
شکل ۷ - نمودار گزاروی - سرعت برش در آلیاز با درصدهای مختلف PP/NV/PP-g-MAH: (●)  $1000\text{ rpm}$ , (■)  $1000\text{ s}^{-1}$ , (□)  $10000\text{ s}^{-1}$  و (▲)  $100000\text{ s}^{-1}$

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 میل می کند. به همین دلیل در سرعت برش  $10^5$  نمودار گراف از روی کمی انحراف منفی نشان می دهد و انحراف منفی در سرعت برش  $10^6$  کم 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 از 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 گردید.

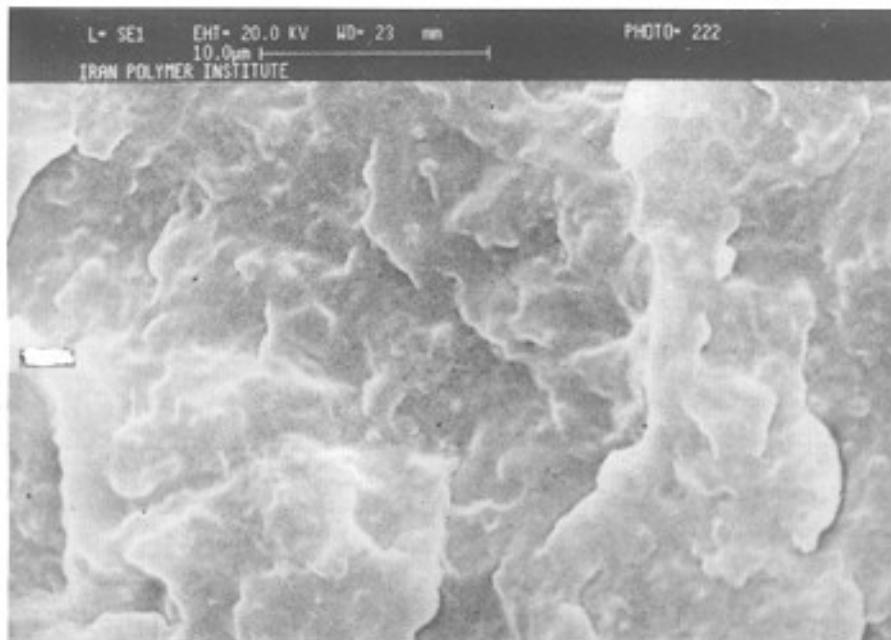


شکل ۶- شاخص جریان مذاب بر حسب مقدار پلیبروپیلن عامل دار شده با مالیک ایدرید در آلباز دارای ۲۰ درصد وزنی نایلون ۶.

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]



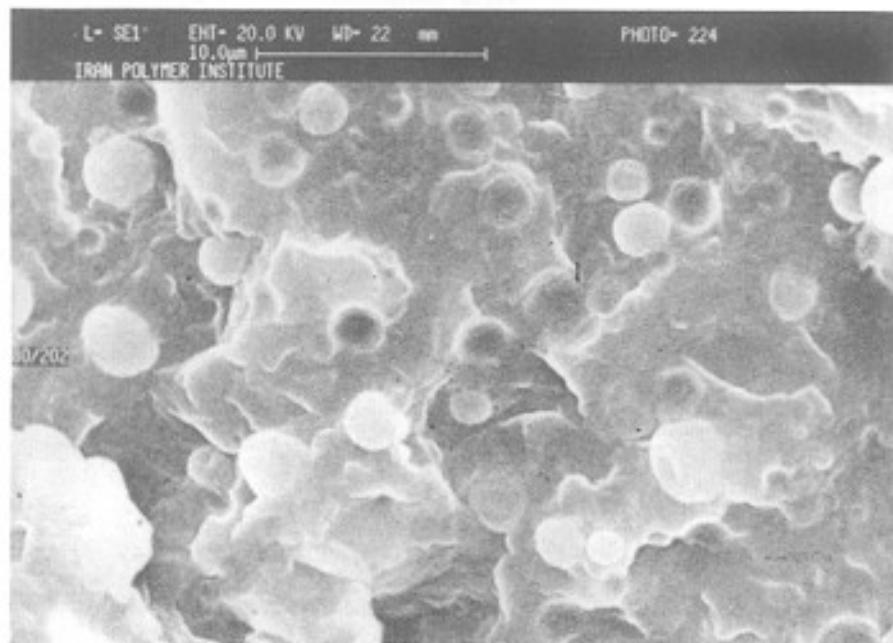
شکل ۷- تصویر میکروسکوب الکترون یوپنی آلباز  $85/10/5$  (PP/N6/PP-g-MAH) با بزرگنمایی  $\times 500$ .



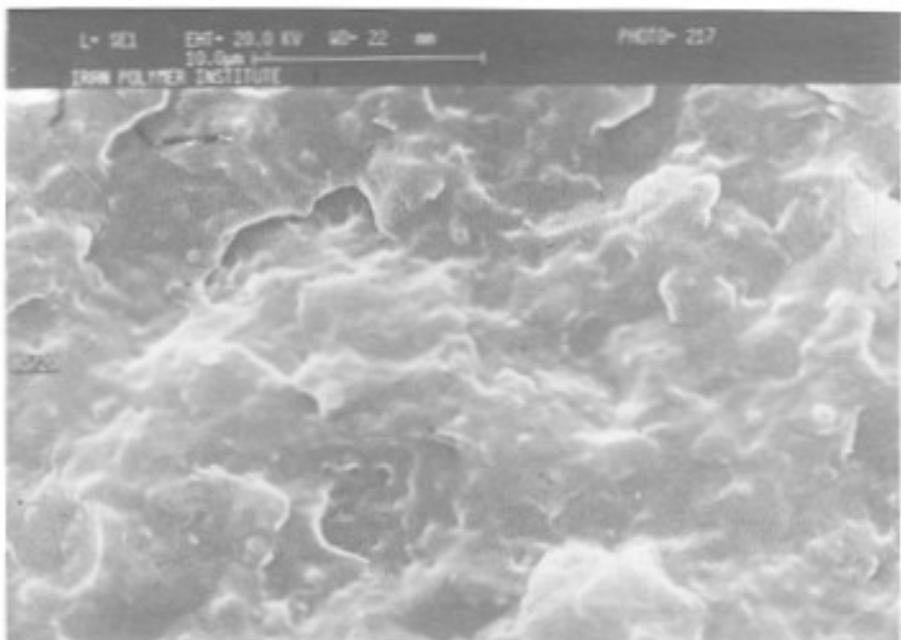
شکل ۸- تصویر میکروسکوب الکترون پویشی آلیاز ۵/۵۰/۴۵ (PP/N6/PP-g-MAH) با بزرگنمایی ۲۰۰۰.

که با افزایش مقدار سازگار کننده (پلی پروپیلن عامل دار شده با مالیکت ایندرايد) در آلیاز ۵۰/۲۰/۸۰ گزینش افزایش افزایش می‌باید. علت آن تقویت برهم کش ذرات و افزایش مقاومت در مقابل تغیر شکل حریان است.

در شکل ۴ تغییرات گزینش افزایشی ظاهری بر حسب سرعت برخش برای آلیاز ۵۰/۲۰ (PP/N6) با مقادیر ۰.۰، ۰.۵، ۱.۰ درصد مشاهده شده شده است. با توجه به شکل ۴ مشاهده می‌شود



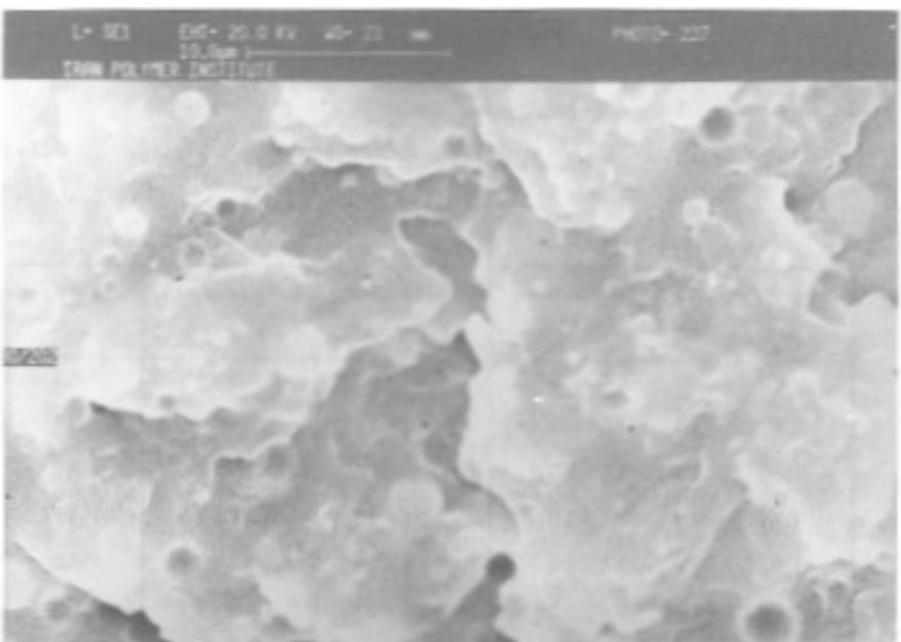
شکل ۹- تصویر میکروسکوب الکترون پویشی آلیاز ۸۰/۲۰ (PP/N6) با بزرگنمایی ۲۰۰۰.



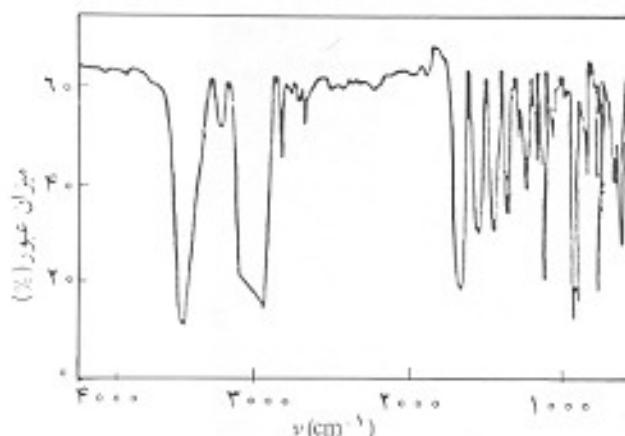
شکل ۱۰ - تصویر میکروسکوب الکترون یوپی آلباز ۵ / ۲۰ / ۷۵ (PP/N6/PP-g-MAH) با بزرگنمایی ۳۰۰۰.

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

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



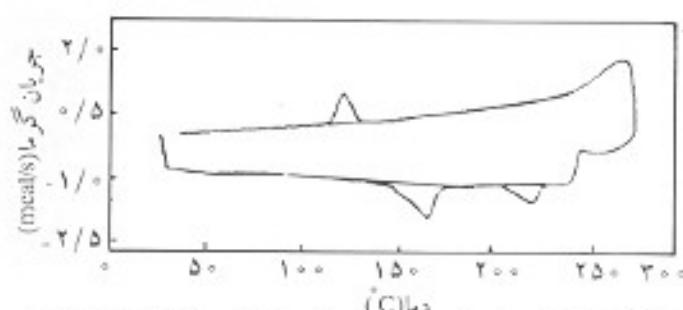
شکل ۱۱ - تصویر میکروسکوب الکترون یوپی آلباز ۱۰ / ۲۰ / ۷۰ (PP/N6/PP-g-MAH) با بزرگنمایی ۳۰۰۰.



شکل ۱۲- طیف زیرقرمز آلیاز ۲۰/۵۰/۵ (PP/N6) (Alizarin 20/50/5 PP/N6/PPg-NH).

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  $\mu\text{m}$  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 درصد های 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 اثر ترکیب درصد از رابطه خطی می‌شود.

شکل‌های ۹ تا ۱۱ تصاویر میکروسکوب الکترون پویشی نمونه‌های ۵، ۱۰ و ۱۵ 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 ۲۰/۵۰/۵ (Alizarin 20/50/5 PP/N6/PPg-NH).

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 چسبندگی 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	-	۲۲/۲۴	-
A2	-	۲۲۲/۲۲	-	۲۷/۵۱
A3	۱۶۶/۵۵	-	۴۲/۴۶	-
A4	۱۶۷/۴۵	۲۲۰/۹۴	۴۱/۶۸	۲۶/۴۵
A5	۱۶۶/۶۳	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

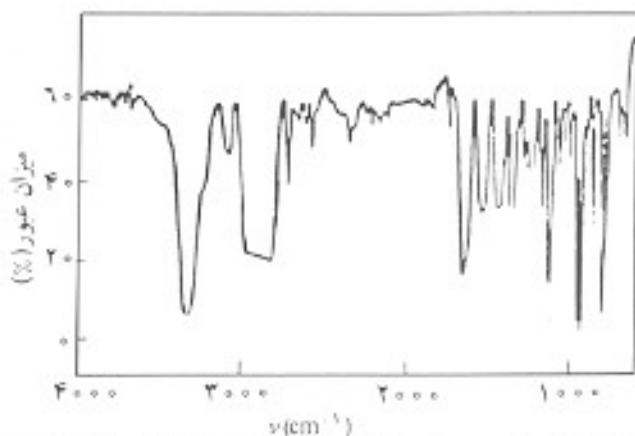
[۱۹] است.

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 پیک مربوط به کربونیل ایندیرید  $1790\text{ cm}^{-1}$  افزایش می یابد. اما آنچه که نشان دهنده انجام واکنش بین گروه آمین انتهایی نایلون ۶ و گروه کربونیل ایندیرید است در پیک  $3070\text{ cm}^{-1}$  (اتصال آمید) نمایان می شود و شدت این پیک با افزایش مقدار پلی بروپیلن عامل دار شده با مالیشک ایندیرید افزایش می یابد، که دلیل این افزایش سازگاری و اتصال بین نایلون ۶ و سازگار کننده است. پیک  $1546\text{ cm}^{-1}$  مربوط به مخلوط یونند آمید I و II است. با توجه به طیفها مشخص می شود که با افزایش مقدار پلی بروپیلن 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.

یونند 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  $10^5\text{ mm/min}$  اشاره مثبت و در سرعتهای برش  $1000\text{ mm/min}$  و  $5000\text{ mm/min}$  اشاره منفی تسبیت به قانون خطی نشان می دهد که این انحراف 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، انحراف مثبت مشاهده می شود. اثر مقدار نایلون ۶ بر گرانزوی در سرعتهای برش کم محسوس است. وجود سازگار کننده به علت تشکیل اتصال بین گروه های آمید انتهایی نایلون ۶ و پلی بروپیلن 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 رئولوژیکی 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 چندانی با هم ندارند، یعنی افزایش پیش از حد سازگار کننده اثری بر اندازه ذرات فاز پراکنده ندارد. قیویس [۷] و راول [۲۶] نتایج مشابهی را گزارش کرده اند.

### تجزیه گویانی

به عنوان نمونه تعبودار 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 بروپیلن 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 بروپیلن تغییر چندانی نمی کند و نایلون ۶،  $30^{\circ}\text{C}$  کاهش نشان می دهد. درصد تبلور پلی بروپیلن افزایش و درصد تبلور 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]. اما وارگا [۲۸] عقیده دارد که موقعیت دماهای ذوب و پیکهای تبلور مستقل از ترکیب درصد است و نهایا 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 بروپیلن عامل دار شده با مالیشک ایندیرید در آلیاژ دارای  $20\%$  درصد نایلون ۶، درصد تبلور پلی بروپیلن و نایلون ۶ کاهش می یابد و دلیل آن تشکیل کوبالسیر بین سازگار کننده و نایلون ۶ است که از فوارگرفن 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.*; **A26**, 1189-98, 1988.
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 ۵۰/۵۰ 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 منحني‌های گرانولی 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 تفاصیلی 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 Soman 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., Pasquonti 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