

# مطالعه رئولوژی آمیزه‌های پلی اتیلن و پلی پروپیلن

Rheological Study of Polyethylene/Polypropylene Blends

علی حق طلب<sup>۱</sup>, محمود همتی<sup>۲</sup>, جمال اعلانی<sup>۳</sup>

۱، ۲ دانشگاه تربیت مدرس، دانشکده فنی، گروه پلیمر، ۳ پژوهشگاه صنعت نفت، پژوهشکده علوم و تکنولوژی پلیمر  
دریافت: ۷۹/۶/۴؛ پذیرش: ۷۹/۸/۱۵

## چکیده

در این مطالعه آمیزه‌های از دریبهای پلی اتیلن و پلی پروپیلن بهبود خواص رئولوژیکی آنها بررسی شد. نتایج حاصل از مطالعات رئولوژیکی نشانگر آن است که اگر اختلاف گثراوری هموپلیمرها زیاد باشد، محتوای مریبوط به آمیزه‌های محتویان مریبوط به هموپلیمرها قرار می‌گیرد. ولی، اگر اختلاف گثراوری دریبهای غالباً کم باشد، در سرعتهای برش زیاد منحنی مریبوط به جزو گثراور محتوایی جزو دیگر آمیزه‌ها را نفعی می‌کند و نایتر از آنها قرار می‌گیرد. آمیزه‌های تهیه شده در محدوده وسیعی از سرعت برش از معادله توافقی برداشت می‌کنند. آمیزه‌های باد شده نسبت به قانون جمع لگاریتمی انحراف منفی دارند و مقایسه نتایج آزمایشها با نتایج جند معادله تجربی موجود نشان دهنده آن است که معادله اصلاح شده کوکریست ناظهای زیاد می‌تواند نتایج مریبوط به این آمیزه‌ها را با درصد خطای قابل قبولی پیش‌بینی کند.

واژه‌های کلیدی: آمیزه، پلی اتیلن، پلی پروپیلن، رئولوژی، گثراوری

Key Words: blend, polyethylene, polypropylene, rheology, viscosity

ضریبی ای پلی پروپیلن، بهبود خواص پلی پروپیلن در دماهای پایین، بهبود فرآیند پری پلی پروپیلن و افزوندن PP به PE باعث افزایش مقاومت پلی اتیلن در مقابل تشهیای محیطی (ESCR) و افزایش شفافیت پلی اتیلن جامد می‌گردد.

مطالعه رئولوژی مذاب آمیزه‌های PP/PE توسط والتر و همکاران [۱۵]، فوجی یاما و همکاران [۱۷، ۱۸]، لوبچ و همکاران [۱۶]، هان چو و همکاران [۱۹]، پلوچوکی و همکاران [۴، ۵] و پژوهشگران دیگر [۸-۱۰] نشان می‌دهد که اگر گثراوری پلیمرهای سازنده آمیزه اختلاف زیادی با هم داشته باشند، گثراوری آمیزه بین مقادیر مریبوط به اجزاء قرار می‌گیرد. همچنین، نتایج مطالعات انجام شده نشان می‌دهد که برای آمیزه‌های PP/PE عملکرد انحراف منفی از جمع لگاریتمی وجود دارد [۱۵، ۱۷] هرچند در برخی منابع [۲۵] رفتاری از نوع انحراف مثبت و منفی هر دو برای این آمیزه‌ها گثراور

برای تهیه مواد پلیمری با خواص مکانیکی مناسب و برای تولید رزینهای با حجم اندوه به جای روشهای شیمیایی از روشهای مانند آمیزه کاری و آبیارسانی استفاده می‌کنند. از طرفی، تولید رزینهای جدید با خواص فیزیکی مناسب از نظر اقتصادی مشکل است یا در بعضی مواقع ممکن نیست. مشکل دیگر سائل ریست محیطی است که ضایعات پلاستیکها بوزیر پلاستیکهای PP و HDPE آنها را بوجود می‌آورند و بازیافت این گونه مواد از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است. در سالهای اخیر مطالعات گشته‌های در مورد آمیزه‌های پلی اولوفینی بوزیر آمیزه‌های PU/PP/PE توسط نلوم و همکاران [۱-۳]، پلوچوکی و همکاران [۴، ۵]، تکاپا و همکاران [۶-۷] و پژوهشگران دیگر [۸-۲۴] صورت گرفته است. براساس این مطالعات اضافه کردن PE به PP باعث افزایش مقاومت

جدول ۱- مشخصات رزینهای پلی پروپیلن و پلی اتیلن استفاده شده در این پژوهش.

نام ماده	نام اختصاری	کد تجاری ماده	شاخص جریان مذاب*	چگالی*
پلی پروپیلن	PP-۱	IRAPOL ۱۱ H۳۰-S	۱۶	۰/۹۱۲
پلی اتیلن سنگین	HDPE-۱	IRAPOL ۱۱ F۴۰-S	۹	۰/۸۹۳
	HDPE-۲	IRAPOL ۲۱ GM۵۷۵۲۰	۱۸	۰/۹۵۷
	HDPE-۳	IRAPOL GM۴۴۰۰-S	۰/۵۵	۰/۹۴۴
		POLIRAN HF۰۰۹۰	۰/۹	۰/۹۵۴

\* شاخص جریان مذاب مواد به روش ASTM D۱۲۴۸-۸۶ و چگالی آنها به روش D۷۹۲-۶۶ (ASTM) اندازه‌گیری شده است.

استفاده شد. در آزمایش‌های انجام شده از حیده موبین با قطر ۲۶mm / ۱، طول ۱cm / ۵ و نسبت طول به قطر (L/D) ۴/۴ و سرعت پیستون ۰/۲ cm/min ۶، ۵، ۴، ۳، ۲، ۱ و ۰ cm/min ۲۰ استفاده شد.تابع گرانروی در سه دمای ۱۹۰، ۲۱۰ و ۲۳۰ °C و ۲۳۰ اندازه‌گیری شد. نیروی اعمال شده (F) برای هر سرعت پس از رسیدن به حالت پایدار به وسیله صفحه نمایش دستگاه خوانده می‌شود. خطای دستگاه ۲N گزارش شده است. روابط بین نیرو (F)، تنش برشی و سرعت برش ظاهری ( $\dot{\gamma}_w$ ) به

صورت زیر است:

$$\sigma_w = \frac{F}{\pi A_p (L/D)} \quad (1)$$

$$\dot{\gamma}_w = \frac{2}{15} V D_b^2 / D^2 \quad (2)$$

که  $A_p$  سطح مقطع پیستون برابر  $70.6 \text{ cm}^2$ ،  $D_b$  قطر بدنه برابر  $5.25 \text{ cm}$  و  $V$  سرعت پیستون برحسب  $\text{cm/min}$  است. به علت زیاد بودن نسبت L/D از تصحیح بگلی برای درنظر گرفتن افت فشار در ورود سیال به لوله موبین استفاده نشده است. اصلاح راینوویج، که به غیرنیوتی بودن سیال مربوط است، برای تمام آزمایشها درباره سرعت برش مورد استفاده قرار گرفت، سرعت برش حقیقی در دیواره از معادله زیر بدست می‌آید:

$$\dot{\gamma}_w = \dot{\gamma}_s \left( \frac{3n' + 1}{4n} \right) \quad (3)$$

که  $n'$  شب منحنی لگاریتمی تنش برحسب سرعت برش ظاهری است. پس از محاسبه مقادیر  $\dot{\gamma}_w$  از رسم منحنی لگاریتمی  $\dot{\gamma}_w$  در برابر  $\sigma_w$  مقادیر  $n'$  و K مربوط به معادله توانی بدست می‌آید و تابع گرانروی نیز از معادله زیر محاسبه می‌شود:

$$\eta(\dot{\gamma}) = \frac{\sigma_w}{\dot{\gamma}_w} \quad (4)$$

شده است. با توجه به عدم وجود اطلاعات مدون درباره رئولوژی مذاب آمیزه‌های PP/PE تهیه شده از محصولات پتروشیمی اراک و بندر امام، در این پژوهش آثار تغیرات گرانروی هر یک از پلیمرها برای اولین بار مطالعه شده و برای گرانروی آمیزه‌های PP/PE نتایج مدل‌های تحریب موجود با نتایج آزمایش‌های انجام شده مقایسه شده است.

تجربی

مواد

در این پژوهش از رزین پلی پروپیلن (PP) و پلی اتیلن سنگین (HDPE) استفاده شده است. مواد یاد شده از محصولات پتروشیمی اراک و بندر امام بوده و مشخصات آنها در جدول ۱ آمده است.

روش تهیه آمیزه‌ها

برای تهیه آمیزه‌ها از دستگاه پلاستوگراف برایندر آلمان مدل PL ۲۰۰۰ استفاده شد. پره اختلاط از نوع CAM، دمای اختلاط ۱۹۰ °C، سرعت اختلاط ۳۰ rpm و زمان اختلاط ۱۵ دقیقه بود و سه نوع آمیزه با درصد های وزنی ۱۰، ۳۰، ۵۰، ۷۰ و ۹۰ از HDPE به روشن اختلاط مذاب تهیه شد. همین روش برای پلیمرهای خالص PP و HDPE نیز بکار گرفته شد.

آمیزه B1 از پلیمرهای PP-۱ و HDPE-۱، آمیزه B2 از پلیمرهای PP-۱ و HDPE-۲ و آمیزه B3 از پلیمرهای PP-۲ و HDPE-۳ تشکیل شده است. روی این آمیزه‌ها آزمایش‌های مختلف رئولوژیکی در دمایهای ۱۹۰، ۲۱۰ و ۲۳۰ °C انجام شده است.

خواص رئولوژیکی

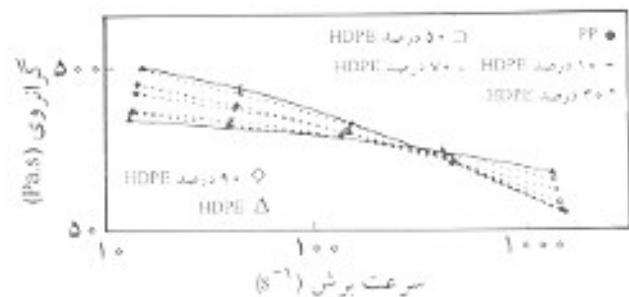
برای تعیین خواص رئولوژیکی از رئومتر موبین مدل اینترنون ۳۲۱۱

بیشتر از HDPE است، گرازروی PP افت پیشتری پیدا کرده و چون اختلاف گرازروی پلیمرهای خالص نیز کم است، در نتیجه در سرعتهای برش زیاد منحنی گرازروی PP متحننهای مربوط به HDPE و آبرهای HDPE قطع می‌کند و پایینتر از آنها فرار می‌گیرد.

تفصیلات گرازروی بر حسب سرعت برش آمیزه B2 در شکل ۲ ارائه شده است. اجرای تشکیل دهنده این آمیزه پلی بروپیلن با  $MFI = 16 \text{ g} / 10 \text{ min}$  و دیگری پلی اتیلن با  $MFI = 55 \text{ g} / 10 \text{ min}$  است. در این حالت چگالی گردهای مولکولی HDPE برابر بیشتر از مقدار مربوط به PP است که با توجه به مطالعه پیش گفته میزان کاهش چگالی گردهای مولکولی آن بیشتر است و گرازروی آن افت پیشتری پیدا می‌کند. از آنجا که اختلاف گرازروی دو پلیمر خیلی زیاد است، منحنیهای دو پلیمر هم‌پنجه را قطع نمی‌کند و متحننهای مربوط به آمیزه‌های بین متحننهای مربوط به پلیمرهای خالص قرار می‌گیرند.

متحننهای جریان آمیزه B2 در شکل ۳ نشان داده شده است. در این حالت  $MFI$  پلی بروپیلن برابر ۹ و  $MFI$  پلی اتیلن برابر  $18 \text{ g} / 10 \text{ min}$  است و همانند آمیزه قبلی متحننهای مربوط به آمیزه‌ها بین متحننهای رزیتیهای خالص قرار گرفته است. این نتایج شبه نتایج مربوط به دمای  $19^\circ\text{C}$  و  $21^\circ\text{C}$  است [۲۷]. مطالعات انجام شده توسط اکثر پژوهشگران نیز نشان می‌دهد که متحننهای جریان مذاب آمیزه PP/PE بین متحننهای مربوط به PP و PE قرار می‌گیرد [۱۷، ۱۵، ۸، ۱۰]. هرچند که در برخی مواقع مشاهده می‌شود که متحننهای مربوط به آمیزه‌ها پایینتر از متحننهای مربوط به هموپلیمرها واقع می‌شود [۱۰، ۸، ۱۵]، اما معمولاً مذاب آمیزه B2 که در شکل ۴ نشان داده شده است، برای هر یک از آمیزه‌ها ارائه می‌شود. برای این دو آمیزه، متحننهای شبه مذاب آمیزه B2 در شکل ۴ نشان داده شده است. این نتایج شبه نتایج مربوط به دمای  $19^\circ\text{C}$  و  $21^\circ\text{C}$  است [۲۷]. مطالعات انجام شده توسط اکثر اینکه چگالی گردهای مولکولی PP

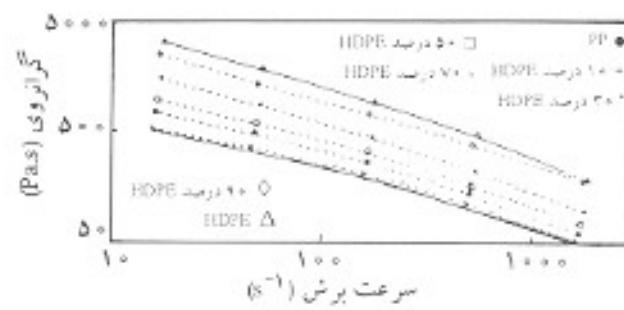
در شکل‌های ۴ و ۶ متحننهای تنش برشی در برابر سرعت برش آمیزه‌های B2، B1، B2 ارائه شده است. برای هر یک از آمیزه‌ها این متحننهای مشابه متحننهای گرازروی بر حسب سرعت برش است. با توجه به متحننهای تنش برشی در برابر سرعت برش و مقادیر ضریب برازش مذابها [۲۷] می‌توان گفت که اکثر این آمیزه‌ها از معادله توانی پیروی می‌کنند.



شکل ۱ - تغییرات گرازروی بر حسب سرعت برش آمیزه B2 در دمای  $22^\circ\text{C}$ .

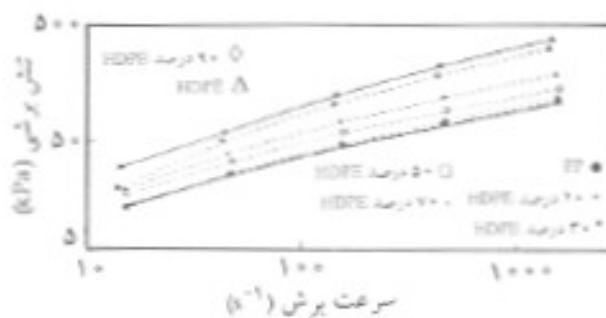
## نتایج و بحث

محبتهای جریان روزنهای خالص و آبرهای HDPE در شکل ۱ تغییرات گرازروی با سرعت برش آمیزه B1 در دمای  $22^\circ\text{C}$  بر حسب غلظتهاي HDPE نشان داده شده است. همان گونه که در این شکل مشاهده می‌شود، با افزایش سرعت برش گرازروی پلیمرهای خالص و آمیزه‌ها کاهش می‌یابد. در سرعتهای پیشتر از گرازروی PP کهتر از گرازروی HDPE است، ولی با افزایش سرعت برش گرازروی PP کهتر از گرازروی HDPE می‌شود. بطورکلی، کاهش گرازروی پلیمرهای مذاب با افزایش سرعت برش از دو عامل عمل می‌نماید که یکی تغییر آرایش زنجیرها یا به عبارت دیگر تغییر فاصله انتهای زنجیر مولکولهای پلیمری و دیگری فرایند باز شدن و کم شدن گردهای بین زنجیر مولکولهای پلیمری است. نقش عامل دوم در کاهش گرازروی برابر بیشتر از عامل اول است. هرچه گرازروی صفر پلیمر مذاب بیشتر باشد و به عبارت دیگر هرچه  $MFI$  پلیمر کم باشد، چگالی گردهای مولکولی آن پلیمر بیشتر بوده و میزان کاهش چگالی گردهای مولکولی در اثر افزایش نرخ برش بیشتر خواهد بود و در نتیجه، گرازروی افت پیشتری پیدا خواهد کرد [۲۶]. در آمیزه مورد بحث  $MFI$  پلی بروپیلن برابر ۱۶ و  $MFI$  پلی اتیلن برابر  $18 \text{ g} / 10 \text{ min}$  است. با توجه به اینکه چگالی گردهای مولکولی PP



شکل ۲ - تغییرات گرازروی بر حسب سرعت برش آمیزه B2 در دمای  $22^\circ\text{C}$ .

شکل ۲ - تغییرات گرازروی بر حسب سرعت برش آمیزه B2 در دمای  $22^\circ\text{C}$ .



شکل ۶. تغییرات نسبت وزنی بر حسب سرعت برش آمیزه B۳ در دمای  $22^{\circ}\text{C}$ .

ظاهری به عنوان تابعی از غلظت اجزای سازنده آمیزه ماله پیجیده‌ای است و هموز توجیهی قطعی که بتواند این تغییرات را به تکوینی به ساختار شکل‌شناسی حالت مذاب اجزای سازنده از یک طرف و فواین ترمودینامیکی از طرف دیگر مرتبط سازد وجود ندارد. به عین دلیل، پژوهشگران زیادی سعی در ارائه مدل‌هایی برای پیش‌بینی این رفتارها داشته‌اند که به چند مورد از آنها اشاره می‌شود.

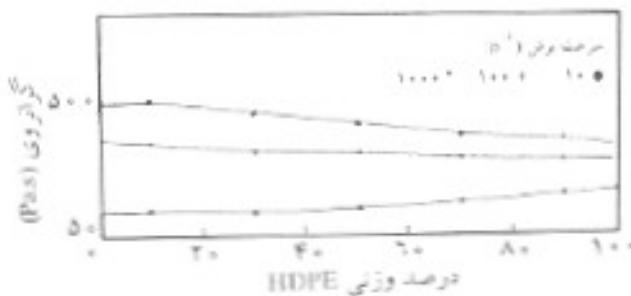
تاکنایاگی معادله زیر را برای موافقی که قدرات یک فاز در ماتریس پوسته فاز دوم پخش شده باشد ارائه کرده است [۲۸]

$$\eta = \eta_1 \frac{2\eta_1 + 2\eta_2 - 3[\eta_1 \eta_2]\Phi_2}{3\eta_1 + 2\eta_2 - 2[\eta_1 \eta_2]\Phi_1} \quad (7)$$

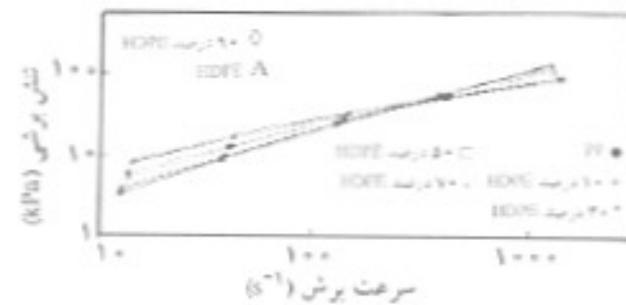
کولزیف و کالدایرین معادله تجویی زیر را برای آمیزه‌های ناسازگار (استراج نایذر) پیشنهاده کرده‌اند [۲۸]

$$\log \eta = \Phi_1^2 \log \eta_1 + [1 - \Phi_1^2] \log \eta_2 \quad (8)$$

در معادلات پاد شده،  $\eta_1$  و  $\eta_2$  گترزوی اجزاء و  $\Phi_1$  درصد حجمی فاز پراکنده است. همانین نیز در مدل زیر را ارائه کرده است [۲۹]



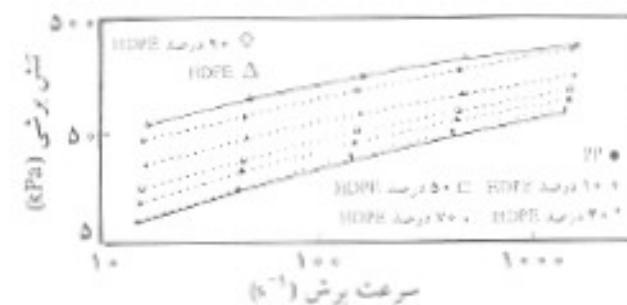
شکل ۷. تغییرات گترزوی - غلظت آمیزه B۱ در دمای  $22^{\circ}\text{C}$ .



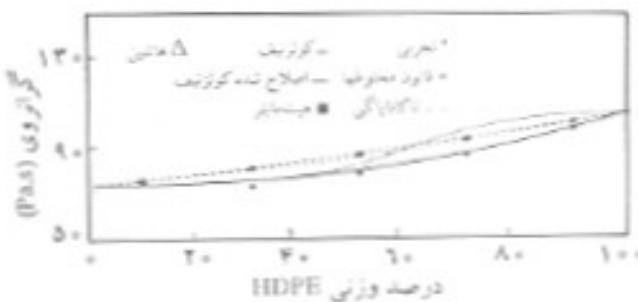
شکل ۴. تغییرات نسبت وزنی بر حسب سرعت برش آمیزه B۱ در دمای  $22^{\circ}\text{C}$ .

تلبیبات گوانوی آمیزه‌ها با علاوه ای و استنگی گترزوی مذاب آمیزه‌ها به غلظت کاملاً پیچیده است و الگوی خاصی در این مورد وجود ندارد. در نسبت برشی ثابت و استنگی گترزوی مذاب به غلظت تابعی از نسبت گترزوی پلیمرهای خالص است. ناتوجه به نوع PDE و میزان نسبت برشی ممکن است رفتار خطی، احراف منعی، رفتار S شکل یا نوعی دیگر مشاهده شود [۲۵,۲۶,۲۷]. در شکل‌های ۷، ۸ و ۹ و استنگی گترزوی به غلظت هر سه آمیزه در سرعتهای برش مختلف شبه هم است و نسبت به قانون جمع لگاریتمی احراف منعی دارد (NDB). داشتن احراف منعی نسبت به جمع لگاریتمی را می‌توان به لغرض بین لایه‌ای، که در اکثر آمیزه‌های استراج نایذر وجود دارد، نسبت داد. اکثر پژوهشگران نیز عقیده دارند که آمیزه‌های PPA/UDPE نسبت به قانون جمع لگاریتمی احراف منعی دارند [۲۸,۲۹,۳۰]. البته، در برخی مابع رفتار احراف منعی و احراف منعی نسبت به قانون جمع لگاریتمی پیش گفته گزارش شده است [۲۵].

برای مقایسه تابع آزمایشگاهی آمیزه‌ها از مدل‌های تحریس مختلفی استناد شده است. موضوع تغییرات گترزوی آمیزه‌های دو



شکل ۵. تغییرات نسبت وزنی بر حسب سرعت برش آمیزه B۲ در دمای  $22^{\circ}\text{C}$ .

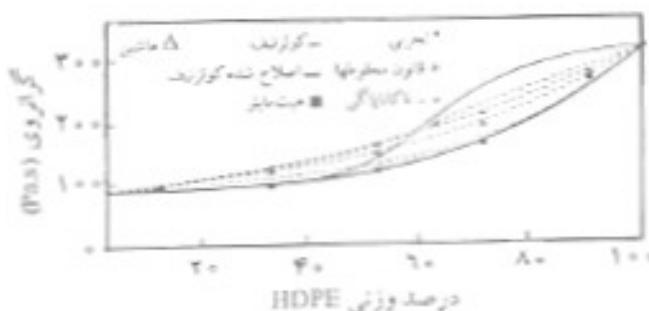


شکل ۷- مقایسه نتایج آزمایش‌های آبزوهای B1 با نتایج پیش‌بینی شده از چند مدل تحریری در دمای  $22^{\circ}\text{C}$  و سرعت برش  $1000\text{s}^{-1}$ .

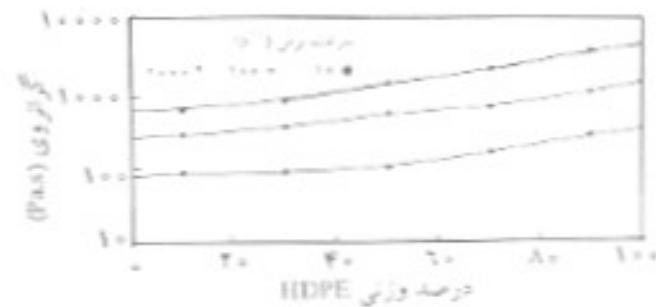
مدل اصلاح شده کولزینف همانند مدل تدبیعی آن یک مدل تحریری است و تفاوت آن با مدل قدیمی کولزینف در تعریف  $\Phi$  است (در مدل قدیمی کولزینف،  $\Phi$  درصد حجمی جزء پراکنده بود)، نتایج پیارس داردها در شکل‌های ۱۱ و ۱۲ نشان داده شده است. همان‌طور که ملاحظه می‌شود نتایج تحریری آزمایشها به نتایج مدل اصلاح شده کولزینف بسیار نزدیک است.

#### نتیجه‌گیری

مطالعات رنولوژیکی نشان می‌دهد که اگر اختلاف گرانروی هوموپلیمرها زیاد باشد، متغیرهای مربوط به آبزوهای بین متغیرهای مربوط به هوموپلیمرها قرار می‌گیرد. ولی، اگر اختلاف گرانروی رزینهای خالص کم باشد، در سرعتهای زیاد منحنی مربوط به جزئی که گرانروی پیشتری دارد متغیرهای جزء دیگر و آبزوهای را قطع می‌کند و پایین‌تر از آنها قرار می‌گیرد. این آبزوهای نسبت به قانون جمع لگاریتمی احراف منفی دارند و مقایسه نتایج آزمایشها با نتایج چند معادله تحریری



شکل ۸- مقایسه نتایج آزمایش‌های آبزوهای B2 با نتایج پیش‌بینی شده از چند مدل تحریری در دمای  $23^{\circ}\text{C}$  و سرعت برش  $1000\text{s}^{-1}$ .



شکل ۹- نتایج گرانروی - غلطت آبزوهای B3 در دمای  $23^{\circ}\text{C}$ .

$$\eta_{max} = \eta_1 + \frac{\Phi_1}{\sqrt{(\eta_1, \eta_2), \Phi_1 / 2\eta_1}} \quad (9)$$

این مدل زمانی بکار می‌رود که گرانروی جزء پراکنده بیشتر از جزء پیوسته باشد.

$$\eta_{min} = \eta_1 + \frac{\Phi_1}{\sqrt{(\eta_2, \eta_1), \Phi_1 / 2\eta_1}} \quad (10)$$

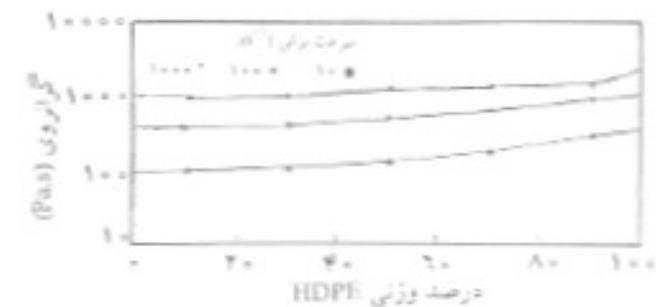
از این مدل موقعی استفاده می‌شود که گرانروی جزء پراکنده پایین‌تر از جزء پیوسته باشد. معادله هیبت مایلر نیز به صورت زیر است (۱۴)

$$\frac{1}{\eta_{min}} = \frac{w + 1-w}{\eta_1 - \eta_2} \quad (11)$$

که در آن  $\eta_{min}$  گرانروی آبزوهای درصد وزنی جزء یک است. علاوه بر مدل‌های یاد شده در اینجا مدل دیگری به نام مدل اصلاح شده کولزینف پیشنهاد می‌شود:

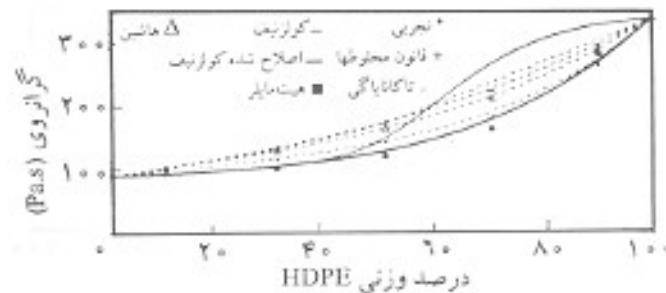
$$\log \eta = \Phi_1' \log \eta_1 + (1 - \Phi_1') \log \eta_2 \quad (12)$$

که  $\Phi_1'$  درصد حجمی جزء دارای گرانروی پیش است.



شکل ۱۰- نتایج گرانروی - غلطت آبزوهای B3 در دمای  $23^{\circ}\text{C}$ .

- 537-43, 1986.
13. Rizzo G. and Spdaro G.; *Eur. Polym. J.*; **24**, 4, 303-6, 1988.
  14. Robson P., Sandilands G. J. and White J. R.; *J. Appl. Polym. Sci.*; **26**, 3515-21, 1981.
  15. Valenza A., Mantia F. P. and Acierno D.; *Eur. Polym. J.*; **20**, 7, 727-31, 1984.
  16. Levij M. and Maurer F. H. J.; *Polym. Eng. Sci.*; **28**, 10, 670-8, 1988.
  17. Fujiama M. and Kawasaki Y.; *J. Appl. Polym. Sci.*; **42**, 467-80, 1991.
  18. Ibid, 481-8.
  19. Cho J. H., Chol K. S. and Kim S. Y.; *Inter. J. Polym. Mat.*; **21**, 19-92, 1993.
  20. Du Q. and Wang L.; *J. Polym. Sci., Polym. Phys. Ed.*; **27**, 581-8, 1989.
  21. Vaccaro E., Dibenedetto A. T. and Huang S. J.; *J. Appl. Polym. Sci.*; **63**, 275-81, 1997.
  22. Cheung P., Suwanda D. and Balke S. T.; *Polym. Eng. Sci.*; **30**, 17, 1063-72, 1990.
  23. Micic P., Bhattacharya S. N. and Field G. J.; *Inter. Polym. Proc. J.*; **2**, 12, 110-5, 1997.
  24. George J., Ramamuthy K. and Varughese K. T.; *J. Polym. Sci., Polym. Phys. Ed.*; **38**, 9, 2000.
  25. Utracki L. A.; *Polymer Alloys and Blends: Thermodynamics and Rheology*; Hanser, Munich, 1989.
  26. Dealy J. M. and Wissbrun K. F.; *Melt Rheology and its Role in Plastics Processing*; Chapman & Hall, London, 1996.
  27. اعلانی هر دشت جمال، پایان نامه کارشناسی ارشد؛ تعیین خواص رئولوژیکی و مورفولوژی آمیزه های پلی اتیلن و پلی بروپیلن، دانشگاه تربیت مدرس، خرداد ماه ۱۳۷۷.
  28. Vinogradov G. V. and Malkin A. Y.; *Rheology of Polymers: Viscoelasticity and Flow of Polymers*; Mir, Moscow, 1980.
  29. Paul D. R. and Newman S.; *Polymer Blends*; 2, Academic, London, 1978.



شکل ۱۲ - مقایسه نتایج آزمایش های آمیزه B3 با نتایج پیش بینی شده از چند مدل تجربی در دمای  $220^{\circ}\text{C}$  و سرعت برش  $1000\text{s}^{-1}$ .

نشان می دهد که معادله اصلاح شده کولزین که در این تحقیق پیشنهاد شده است تا غلظتها را زیاد می تواند نتایج مربوط به این آمیزه ها را با درصد خطا قابل قبولی پیش بینی کند.

## مراجع

1. Blom H. P., Teh J. W. and Rudin A.; *J. Appl. Polym. Sci.*; **58**, 995-1006, 1995.
2. Blom H. P., Teh J. W. and Rudin A.; *J. Appl. Polym. Sci.*; **60**, 1405-15, 1996.
3. Blom H. P., Teh J. W. and Rudin A.; *J. Appl. Polym. Sci.*; **61**, 959-68, 1996.
4. Plochocki A. P.; *Polym. Eng. Sci.*; **22**, 17, 1153-65, 1982.
5. Plochocki A.; *J. Appl. Polym. Sci.*; **16**, 987-1008, 1972.
6. Gupta A. K. and Purwar S. N.; *J. Appl. Polym. Sci.*; **30**, 1777-98, 1985.
7. Ibid; 1799-1814.
8. Teh J. W., Rudin A. and Keung J. C.; *Advances in Polymer Technology*; **113**, 1, 1-23, 1994.
9. Utracki L. A.; *J. Rheol.*; **35**, 8, 1615-37, 1990.
10. Noel O. F. and Cartey J. F.; *Polym. Eng. Sci.*; **15**, 2, 117-26, 1975.
11. Lovinger A. J. and Williams M. L.; *J. Appl. Polym. Sci.*; **25**, 1703-13, 1980.
12. Bartczak Z., Galeski A. and Pracella M.; *Polymer*; **27**,