

اصلاح خواص قیر با استفاده از آمیخته PB/PS

Bitumen Modification via PS/PB Blend

محمد رضا برزگری، علی اکبر یوسفی^{*}، محمد ابراهیم زینالی

تهران، پژوهشگاه پلیمر و پتروشیمی ایران، پژوهشکده فرایند، صندوق پستی ۱۱۵

دریافت: ۸۱/۱۲/۱۴، پذیرش: ۸۲/۷/۷

چکیده

در چند دهه اخیر، تحقیقات وسیعی برای اصلاح قیر و آسفالت با استفاده از پلیمر بویژه لاستیکهای گرماترم انجام شده است. امروزه توجه زیادی به اختلاط دو یا چند پلیمر مختلف برای تهیه لاستیک گرماترم و استفاده از آن در قیر شده است. در این پژوهش، از یک لاستیک گرماترم، که از اختلاط فیزیکی PS و PB بطور مکانیکی تهیه شده، برای ساخت یک مخلوط قیر - پلیمر استفاده شده است. سپس، مکانیسم پایداری و خواص آن در قیر مورد بررسی قرار گرفته است. در آمیخته با ترکیب درصد زیاد پلی استیرن (PS) و قیر، علاوه بر اینکه قطره های پلی استیرن درشت اند، پایداری خوبی نیز ندارند. ولی، در آمیخته با ترکیب درصد فاز هم پیوسته PS/PB با قیر نه تنها قطره ها ریزتراند، بلکه از پایداری خوبی نیز برخوردارند که می توان آن را ناشی از پایدار کردن فضایی آمیخته دانست. در مرحله بعد، آمیخته PS/PB/SBR و قیر مورد بررسی قرار گرفته است. نتایج نشان می دهد که این آمیخته علاوه بر بهبود خواص مخلوط قیر - پلیمر، خاصیت بازگشت لاستیک را به مقدار قابل توجهی بهبود می دهد.

واژه های کلیدی

قیر، قیر پلیمری،
آمیخته پلیمری،
پلی استیرن، پلی اوتانادیان

مقدمه

نتیجه پیشرفت های قابل توجه در فناوری ساخت جاده هاست. چنین پیشرفتی نیازمند توجه به جنبه های فنی در طراحی ساختار، فرمولیندی، انتخاب مواد، تجهیزات و تحویه اعمال آنهاست [۱]. نزدیک به یک سده از رواج راهسازی بطور مدرن و امروزی آن در جهان می گذرد، ولی

راه و راهسازی بخش عظیمی از فعالیتهاي اقتصادي - اجتماعي و تبادلات و ارتباطات جوامع امروزی را به خود اختصاص داده است. راههای مدرن امروزی که بطور عمدۀ آسفالتی هستند، می توانند در برابر شرایط بد آب و هوایی و ترافیکهای سنگین مقاومت کنند که

Key Words

bitumen, polymer-modified bitumen,
polymer blend,
polystyrene,
polybutadiene

* مسئول مکاتبات، پیام نگار: A.Yousefi@ippi.ac.ir

Archive of SID

پلیمرها آسانتر است. در این دسته از قیرها، جدایی فاز مخلوط قیر - پلیمر در دمای اختلاط، کمتر مشاهده می شود، ولی خواص نهایی ضعیفتری نسبت به قیرهای آروماتیک و قطبی دارد که در هنگام اختلاط، جدایی فازی نشان می دهدن. علاوه بر این، قیرهای پارافینی نسبت به دما حساسیت بیشتری نشان می دهند. علت آن است که چون پلیمرهای پلی اولفینی ماهیت غیرقطبی و غیرآروماتیکی دارند، محدوده پارامتر انحلال پذیری آنها بین $15/6$ تا $15/4$ MPa^{۱/۲} است. این پارامتر انحلال پذیری کم، سبب ناسازگاری پلیمر با قیرهایی می شود که دارای ماهیت آروماتیکی و قطبی هستند. برای اصلاح این امر، پلی اولفینیا کوپلیمرهای قطعه ای یا اتفاقی مثل استیرن - بوتادی ان (SB)، استیرن - بوتادی ان هیدروژن دار شده - استیرن (SHBS)، اتیلن وینیل استات (EVA) و غیره کوپلیمر می شوند یا با یک ماده که دارای قطبیت بیشتری است، مثل وینیل استات (VA) و آکریلونیتریل یا آروماتیکهایی مثل پلی استیرن مخلوط می شوند. در این حالت، پارامتر انحلال پذیری اصلاح شده و سازگاری بیشتر می شود. البته این روش همیشه مفید نیست و ممکن است خواص نامطلوبی را به دنبال داشته باشد.

همان طور که قبل گفته شد، پلیمرها بویژه لاستیکهای گرمائز از مهمترین اصلاح کننده های قیر و آسفالت بشمار می روند. پارامتر انحلال پذیری و جرم مولکولی پلیمرهای گرمائز و لاستیکها نقش مهمی در عملکرد آسفالت و قیر ایفا می کند [۴]. بطور کلی پراکندگی یا سازگاری در شرایط زیر بینه می شود [۵]:

- انتخاب قیر و اصلاح کننده با پارامتر انحلال پذیری مشابه،
- انتخاب اصلاح کننده با محدوده وزن مولکولی مناسب و
- استفاده از روش های اختلاط مناسب.

شکل ۱ رابطه بین پراکندگی و سازگاری را با عملکرد قیر و همچنین پارامتر انحلال پذیری آن را با سایر پلیمرهای نشان می دهد [۵]. از این شکل مشاهده می شود که پلیمرهای مختلف در قیر رفتار متفاوتی دارند و می توانند محلول یا نامحلول باشند. پارامتر انحلال پذیری مشخص می کند که آیا پلیمر مورد نظر می تواند نتش دلخواه را ایفا کند. با افزایش جرم مولکولی، عملکرد پلیمر در قیر بهتر می شود ولی انحلال پذیری پلیمر در قیر کاهش می یابد که منجر به جدا شدن فاز هایی می شود. قیر خود یک سیستم چند فازی در حال تعادل است و افزودن پلیمر به قیر اثر معکوسی بر پایداری فازها دارد.

همان طور که گفته شد الاستومرهای گرمائز جدیدترین و مؤثر ترین پلیمرهای تغییر خواص قیر بویژه برای مصارف راهسازی هستند. مشکلات و نارساییهای موجود در اختلاط الاستومرهای پلیمرهای گرمائز با قیر در این پلیمرها وجود ندارد. پلیمرهای گرمائز در دماهای اختلاط و اجرا مشکلی نداشته و از گرانروی مناسبی

بنظر می رسد که هنوز در کشور ما این نوع راهسازی جای خود را باز نکرده است. گسترش سریع راهها، افزایش ترافیک و بار محوری ناشی از آن، همچنین افزایش تقاضا برای بهبود کیفیت خدمات، تلاش بیشتر مهندسان را به منظور بالا بردن کیفیت راهها می طلبد.

پلیمرها مهمترین خانواده اصلاح کننده های قیراند. بسته به نوع پلیمر، آنها آثار مثبتی روی خواص عملکردی دمای بالا و پایین قیر مانند مقاومت در برابر شیار دار شدن و ترکهای گرمایی دارند [۲]. اصلاح خواص قیر باعث بالارفتن کیفیت آن و افزایش عمر سرویس دهی پوشش می گردد و در نتیجه هزینه های نگهداری و پوشش دادن مخلوط های آسفالتی بشدت کاهش می یابد.

یادآور می شود که این پلیمرها زمانی بیشترین کارایی و بازدهی خود را دارند که سایر مراحل طراحی راه، از قبیل نوع سندگانه ها، ساختار و ضخامت لایه ها، شرایط اختلاط و پوشش سطح و غیره بطرور صحیح انجام شده باشند [۱]. افزون بر این، اختلاط پلیمرها با قیر نیاز به شرایط و دستگاه های ویژه ای دارد و یکی از حساسترین مراحل کار، دقت در کنترل دمای مخلوط است و این به دلیل رقابت واکنش های تخریبی پلیمر در دمای بالای اختلاط است [۳].

در دو دهه گذشته، محققان بطور عمد اصلاح پایداری و سازگاری، بینه کردن و فرمولبندی مخلوط قیر و پلیمر را مورد توجه قرار داده اند و خواص رُولوژیکی این سیستمهای مطالعه شده است [۳]. نقش مهم پلیمرها در مخلوط قیر و پلیمر ناشی از Tg پایین آنهاست. چون اکثر پلی اولفینها دارای Tg پایین هستند، مخلوط قیر و پلیمر در دمایی که قیر شکننده است کرنشهای بیشتری تحمل می کند. پلیمرهای با Tg پایینتر بیشتر خواص شکننده قیر را بهبود میبخشند [۴].

مکانیسم اصلاح خواص قیر بوسیله پلیمر در دمای پایین، همان مکانیسم چرم مانند کردن پلیمرهای گرمائز برای اصلاح خواص ضربه ای آنهاست. در واقع، قیر خود پلیمری گرمائز بشمار می رود. Wf نشان داد که سیستمهای دو فازی با فاز پراکنده دارای ذراتی در حد میکرومتر یا ریزتر، مقاومت بیشتری در برابر رشد ترک از خود نشان می دهند و با درشتتر شدن ذرات پراکنده پلی اولفینی، این مقاومت کاهش می یابد [۴]. بنابراین، هر چه فاصله بین ذرات بیشتر یا ذرات درشتتر باشد رفتار شکننده بیشتر مشاهده می شود. اثر اندازه ذرات روی گرانروی قیر از اهمیت بالایی برخوردار است. هر چه اندازه ذرات کوچکتر باشد، تعداد آنها بیشتر شده و اثر بیشتری روی گرانروی قیر دارد. بنابراین، در سیستم مورد نظر اندازه ذرات فاز پراکنده باید مستقل از شرایط تهیه مخلوط بوده و در طول فرایند دارای پایداری و یکتواختی باشد [۴].

انحلال پلیمرها در قیرهای پارافینی با توجه به ماهیت غیرقطبی

است. مکانیسمهای پایداری مختلفی از جمله پایداری ساده، فضایی و گرانشی برای دستیابی به مخلوط قیر و پلیمر پایدار بکار می‌رود. در پایدار کردن فضایی، با استفاده از تشکیل معانع کننده‌های فضایی روی ذرات و جلوگیری از پیوستن ذرات به یکدیگر مخلوط پایدار می‌گردد. این روش، از جمله مرسوم ترین روشهاست [۱۸, ۱۹]. ولی، در پایداری ساده با استفاده از پرکننده‌ها یا حتی عاملهای ژل کننده از پیوستن قطره‌های امولسیون جلوگیری می‌شود که ساده‌ترین حالت برای پایدار کردن یک مخلوط پلیمری است. پایدار کردن گرانشی بر مبنای نشاندن ذراتی مانند دوده روی زنجیر پلیمر و سعی در کاهش اختلاف چگالی بین قیر و پلیمر است که بدین ترتیب از مهاجرت پلیمر به سطح جلوگیری کرده و سبب پایداری آن می‌شود [۲۰].

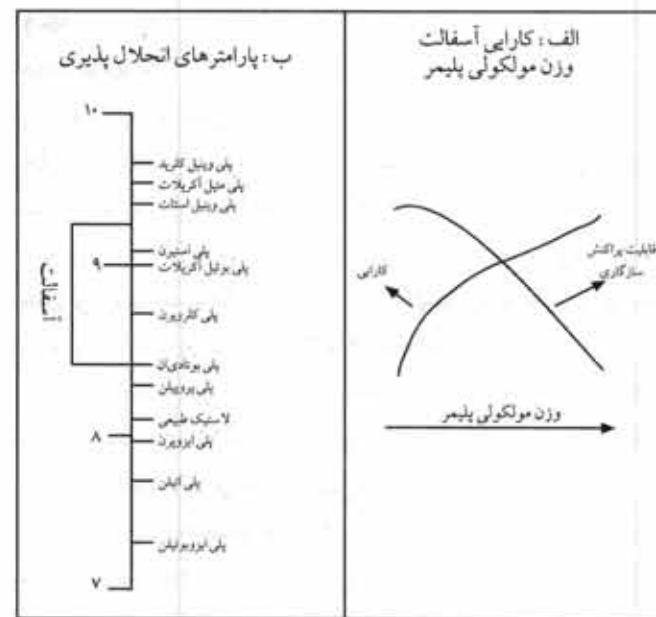
از آنجا که کوبالیمر قطعه‌ای SBS از بهترین اصلاح کننده‌های قیر بشمار می‌رود، تحقیق روی اجزای سازنده این کوبالیمر و آمیختن بر این اساس امری منطقی بنظر می‌رسد. بدین ترتیب، پلیبوتادی ان بدليل داشتن پارامتر اتحال پلیمری نزدیک به مقدار آن برای قیر و سازگاری و اتحال (متورم شدن) در فاز مالتن و همچنین پلی استیرن بدليل داشتن پارامتر اتحال پلیمری مشابه با مقدار آن برای قیر و سازگاری با فاز آسفالت (به دلیل آروماتیکی بودن) به نحو ویژه‌ای روی بھبود خواص قیر اثر می‌گذارند. کوبالیمر اتفاقی SBR نیز به عنوان سازگار کننده آمیخته PS/PB و برای ایجاد خواص مطلوب و سازگاری در مخلوط قیر و پلیمر استفاده می‌شود. بنابراین، هریک از اجزای تشکیل دهنده یعنی پلی استیرن، پلیبوتادی ان و SBR خواص ویژه‌ای را به آمیخته قیری می‌دهد.

در این پژوهش، لاستیک گرماترمی بر مبنای اختلاط پلی استیرن و پلیبوتادی ان تهیه و به قیر افزوده شده و سپس خواص و پایداری آن مورد بررسی قرار گرفته است.

تجزیی

مواد

پلیبوتادی ان مورد استفاده از نوع ۱۲۲۰ PB ساخت پتروشیمی ارکا با گرانشی مونی ۴۱-۴۹ و پلی استیرن مصرفی از نوع ۱۵۴۰ GPPS ساخت پتروشیمی تبریز با شاخص جریان مذاب (MFI) برابر $10\text{ min}/10\text{ g}$ در 20°C و وزنه 5 kg است. همچنین، از قیر $60/70$ پالایشگاه تهران نیز استفاده شده است. مشخصات هر یک از مواد تشکیل دهنده در جدولهای ۱ تا ۳ آمده است.



شکل ۱- اثر پلیمر بر کارایی قیر و پارامترهای اتحال پلیمری [۱۵]

برخورداراند، اما در بهره‌برداری خاصیت الاستیکی ندارند. لاستیکها گرچه در دماهای بهره‌برداری مناسب‌اند، ولی در دمای اختلاط و شکل دهی گرانشی زیادی دارند. در الاستومرهای گرماترم این مشکل حل شده است. این گروه از پلیمرها شامل استیرن - بوتادیان (SB)، استیرن - بوتادیان - استیرن (SBS)، استیرن - ایزوپرن - استیرن (SIS)، استیرن - اتیلن - بوتادیان - استیرن (SEBS)، اکریلوئنتریل - بوتادیان - استیرن (ABS) و چند مورد دیگر است. زنجیرهای استیرن رفتار گرماترم و زنجیرهای بوتادیان حالت الاستیکی در محصول ایجاد می‌کنند [۲۱]. یک روش تهیه لاستیک گرماترم، اختلاط پلیمر دارای خواص پلاستیکی و یک لاستیک به همراه سازگار کننده است.

گسترش روزافزون مواد پلیمری و تنوع آنها با خواص گوناگون سبب گردیده است که تحقیقات وسیعی در سطح جهان روی تواناییهای این مواد در اختلاط با قیر انجام گیرد [۲۲]. بر این اساس Gorgatti PP تک نظم و بی نظم و EPDM را روانه بازار ساخته که خواص نسبتاً خوبی دارد [۲۳]. در این بین خواص هر جزء نقش خود را بخوبی ایفا می‌کند. نکته مهم تعیین درصد هر جزء در لاستیک گرماترم و رسیدن به خواص بهینه آن است. مهمترین مسئله در مورد افزودن پلیمر به قیر، سازگاری بودن پلیمر با قیر است، زیرا اگر پلیمر نامناسب انتخاب شود سازگاری بین دو ماده وجود نخواهد داشت و پس از مدت کوتاهی یکی از مواد پلیمر یا قیر تهشیف می‌شود.

در چند دهه گذشته مقالات و ایده‌های ثبت رسیده متعددی درباره مکانیسمهای پایداری مخلوطهای قیر و پلیمر منتشر گردیده

Archive of SID

روشها

اختلاط قیر و پلیمر

برای تهیه آمیخته پلیمر و سازگار کننده با ترکیب درصد های متفاوت از مخلوط کن داخلی با سرعت ۶۰ rpm ۱۰ min بمدت ۱۰ در دمای ۱۸۵°C استفاده شد. سپس، نمونه ها از دستگاه منتقل و تا دمای محیط سرد شدند. پس از آن آزمون کشش و تصویربرداری با میکروسکوپ الکترونی روی نمونه ها برای رسیدن به ترکیب درصد فاز هم پیوسته انجام گردید که نتایج در مراجع ۱۳ و ۱۴ آمده است.

برای اختلاط قیر و پلیمر ابتدا آمیخته بدست آمده از مخلوط کن داخلی تابعاد ۷/۳ mm خرد و سپس به مخلوط کن با سرعت برش زیاد، که قبل از مشخصات آن ارائه شد، منتقل گردید.

فرایند اختلاط بمدت ۳۵ min در دمای ۱۷۰°C در مخلوط کن یاد شده با سرعت ۱۴۰۰۰ rpm انجام شد. در پایان عملیات اختلاط، شیر انتهای ظرف سرعت ۵۰۰ rpm باز شده و برای آزمونهای مختلف مانند تعیین درجه نفوذ و نقطه نرمی و تصویربرداری با میکروسکوپ نوری نمونه برداری شد.

جدول ۱- مشخصات و ترکیب درصد اجزای قیر ۷۰/۶۰ پالایشگاه تهران [۱۱].

مشخصات	مقدار
درجه نفوذ (mm)	۶۴
نقطه نرمی (°C)	۵۰
نقطه شکست فراس (°C)	-۱۱
*حساسیت گرمایی (PI)	-۰/۵۹
*درجه کارایی (PG)	۷۲-۲۲

* محاسبه شده از معادله های مراجع ۷ و ۱۰.

جدول ۲- خواص پلی استیرن مصرفی [۱۲].

پلیمر	نوع	نولید کننده	MFI (g/10min)
پلی استیرن	GPPS ۱۵۴۰	پتروشیمی تبریز	۹-۱۳

دستگاهها

برای تهیه آمیخته پلیمر و سازگار کننده از مخلوط کن داخلی ساخت هکه مدل ۴۵۰۰ Rheomix با تیغه های بنبوری شکل استفاده شده است. همچنین، برای اختلاط قیر و پلیمر علاوه بر مخلوط کن داخلی، یک مخلوط کن با سرعت برش زیاد مشکل از سیستم ۶۰۰۰ Polytron مجهز به همزن ۳۰۳۰/۲ PT-DA همراه با همزن چهارپره معمولی پلی میکس بکار گرفته شده است که هر سه از شرکت Kinematika تهیه شده اند (شکل ۲). تصویربرداری از نمونه ها به کمک میکروسکوپ نوری ساخت زایس مدل Genapol انجام شده است.

جدول ۳- خواص لاستیکهای داخلی بکار رفته [۱۲].

لامپ	تولید کننده	درصد استیرن	استحکام کششی (kg/cm ²)	گرانوی خام ML (1+4)
پلی بوتادی ان ۱۲۲۰	پتروشیمی ارak	۰	—	۴۵±۵
SBR ۱۵۰۲	پتروشیمی بندر امام	۲۳	۲۷۷-۳۳۲	۴۸-۵۶
SBR ۱۰۲۸	گودیر	۴۷/۵	—	۵۲-۶۴

Archive of SID

قیر حاصل شود. وقتی که فیلم نازک قیر روی یک پلاک فلزی در شرایط ویژه سرد و خم می‌گردد با پیدایش ترک در سطح قیر آزمایش فراساد کامل می‌شود [۱۵].

پایداری

بعد از انجام عمل اختلاط قیر و پلیمر به وسیله مخلوط کن مقداری از مخلوط حاصل را در لوله آزمایش ریخته و درب آن محکم با چسب بسته می‌شود. سپس، لوله آزمایش بمدت ۴۸ h در دمای ۱۶۰°C قرار داده می‌شود. بعد از آن لوله آزمایش را بیرون آورده و پس از سرد شدن یک نمونه از بالا و یک نمونه نیز از انتهای لوله برداشته و از نمونه‌ها عکس میکروسکوپی نوری تهیه می‌گردد [۱۵].

میکروسکوپی نوری

نمونه‌های ۵ تا ۱۰ mg مخلوط قیر و پلیمر پس از اختلاط در بین دو تیغه شیشه‌ای قرار گرفته و سپس با میکروسکوب نوری از آنها تصویر برداری می‌شود.

تعیین PG و PI

شاخص نفوذ (PI) نشان‌دهنده حساسیت قیر در برابر دماست که با افزایش دما این حساسیت کاهش می‌باید. طبق گفته کارشناسان هر چه مقدار PI قیر به عدد +1 نزدیکتر باشد، آن قیر برای مصارف راهسازی مناسب‌تر است. در عمل PI ضریب زاویه نمودار تغییرات قوام قیر با دماست که در PI برابر +1 کاهش قوام قیر با دما کمتر بوده و کارایی آسفالت حاصل از آن بیشتر خواهد بود.
با توجه به نتایج حاصل از آزمایش‌های قیر، مقدار شاخص نفوذ برای قیر مورد نظر از معادلات زیر بدست می‌آید [۱۵]:

$$PI = \frac{20 - 500A}{1 + 50A} \quad (1)$$

$$A = \frac{\log 800 - \log P}{T_{R\&B} - 25} \quad (2)$$

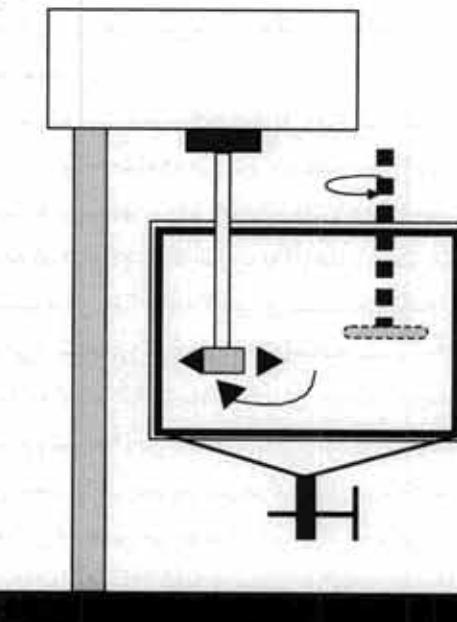
که در آن P میزان نفوذ در ۲۵°C است.

درجه کارایی دارای دو عدد است. عدد سمت چپ حداقل دمای قابل تحمل قیر (H) را نشان می‌دهد و عدد سمت راست که منفی است حداقل دمای قابل تحمل قیر (+L) را نشان می‌دهد. مقدار PG بطور تقریبی از معادلات زیر برابر می‌شود [۱۵]:

$$PG = H + L$$

$$H = T_{R\&B} + 20^\circ C \quad (3)$$

$$L = 2T_{Frass} \quad (4)$$



شکل ۲- مجموعه مخلوط کن قیر و پلیمر.

می‌شود. بدین ترتیب که پس از گرم کردن و همزندن قیر، آن را در داخل ظرف مخصوص ریخته و پس از رسیدن به دمای محیط، بمدت یک ساعت در آب ۲۵°C قرار داده می‌شود. سپس، ظرف دارای نمونه را زیر سوزن دستگاه نفوذستخ برده و سوزن را با سطح نمونه مماس می‌کنند و بمدت ۵s زیر نفوذ وزنه ۱۰۰ g قرار می‌گیرد. میزان نفوذ سوزن به داخل قیر از روی درجه‌بندی دستگاه بحسب دهم میلیمتر خوانده شده و به عنوان درجه نفوذ ثبت می‌شود. درجه نفوذ کمتر نشانه قیر سفت تر و درجه نفوذ بیشتر نشانه قیر نرمتر است [۱۵].

تعیین نقطه نرمی قیر

آزمایش تعیین نقطه نرمی با روش حلقه و گلوله انجام می‌گیرد. در این روش، ابتدا قیر گرم و سپس در داخل حلقه‌های مخصوص ریخته می‌شود و سطح آن توسط کاردک گرم، صاف می‌گردد. حلقه‌ها در محل خود قرار داده می‌شود. مجموعه در داخل ظرف محتوى آب ۴۰°C قرار داده شده و گلوله‌ای فلزی با وزن و قطری معین روی قیر قرار می‌گیرد. ظرف آب از پایین بطور یکنواخت با سرعت ۵ °C/min گرم می‌شود. دمایی که گلوله در اثر وزن خود از لایه قیر عبور کرده و با صفحه زیرین تماس حاصل می‌کند، اندازه گیری و به عنوان نقطه نرمی قیر در نظر گرفته می‌شود [۱۵].

نقطه شکست فراساد

دمای شکست عبارت است از دمایی که در آن اولین شکست در سطح

Archive of SID

بهبود یافته ولی در دمای پایین نسبت به قیر شاهد تغییری نکرده است. با این وجود، آمیخته ۱ بدلیل دارای بودن درصد زیادی از پلی استیرن در دمای بالا پایدار نیست. در آمیخته ۲ درصد پلی استیرن تا ۳۵ درصد کاهش یافته است. در اینجا مشاهده می شود که نقطه نرمی کمی افزایش پیدا کرده است که می تواند به دلیل افزایش فاز لاستیک حل شده در قیر باشد. درجه نفوذ نیز دو درجه نسبت به آمیخته ۱ کاهش نشان می دهد. نقطه شکست فراس در آمیخته ۲ تغییری نسبت به آمیخته ۱ نکرده است. درجه کارابی و شاخص نفوذ هم در این آمیخته نسبت به آمیخته ۱ تغییر چندانی نکرده است. آزمون پایداری برای آمیخته ۲ پایداری آن را در مخلوط قیر و پلیمر نشان می دهد، ولی به دلیل بالابودن درصد پلی استیرن، ذرات این پلیمر در اثر بهم پیوستن درشت می شود که اثر آن در نقطه شکست فراس مشخص می شود. این امر می تواند دلیلی باشد که چرا با وجود پایداری در آمیخته ۲، تغییری نسبت به آمیخته ۱ مشاهده نمی شود. در آمیخته ۳ که دارای ترکیب درصد فاز هم پیوسته است، نقطه نرمی به بالاترین حد خود در مخلوط دونایی PS/PB رسیده و نسبت به آمیخته ۲ یک درجه افزایش نشان می دهد. ولی، درجه کارابی و درجه نفوذ تغییر محسوسی نداشته و حساسیت گرمایی کمی در این آمیخته ها مشاهده می شود. نقطه شکست فراس نیز یک درجه کاهش نشان می دهد که نمایانگر بهبود خواص در دمای پایینتر نسبت به بقیه آمیخته هاست. همچنین، با توجه به تصاویر مربوط به آزمون پایداری در آمیخته ۳ می توان گفت که مخلوط قیر و پلیمر پایداری خوبی را نشان می دهد که می تواند ناشی از افزایش فاز لاستیکی و جلوگیری از بهم پیوستن ذرات پلاستیکی (پلی استیرن) به وسیله فاز لاستیکی باشد. ذرات پلیمر، علاوه بر پراکندگی خوب از اندازه قابل قبولی نیز

در این معادلات $T_{R&B}$ دمای نرمی قیر (بدست آمده از آزمایش حلقه و گلوله) است. یادآور می شود که در PG تغییرات شش درجه ای است، یعنی هر شش درجه تغییر در H و L یک درجه تغییر را در PG سبب می شود.

نتایج و بحث

خواص قیرهای اصلاح شده با آمیخته PB/PS

جدول ۴ ترکیب درصد آمیخته های پلیمری تولید شده و نتایج حاصل از آزمایشها قیر را نشان می دهد. همان طور که مشاهده می شود قیر شاهد بر اثر اختلاط در دمای بالا مقداری از مواد فرار و سبک خود را از دست داده یا ساختار این مواد تغییر کرده است. در نتیجه، نقطه نرمی قیر شاهد افزایش پیدا می کند و به دنبال آن درجه نفوذ نیز کاهش و نقطه شکست فراس نیز افزایش می یابد. افزودن ۵ درصد از آمیخته ۱ به قیر سبب افزایش نقطه نرمی از ۵۵°C برای قیر شاهد تا ۶۰°C می شود. نقطه نرمی دمایی است که قیر در یک فشار معین روان می شود، هر چه قیر در دمای بالاتری روان شود، مقاومت قیر در نتیجه مخلوط آسفالتی ساخته شده از آن در برابر تغییر شکل دائمی یا پلاستیک بیشتر می گردد.

درجه نفوذ نیز، که نمادی از قوام و پایداری قیر در برابر بار و فشار ترافیک در جاده است، در آمیخته ۱ به میزان قابل توجهی یعنی از ۵۳ برای قیر شاهد به ۴۲ کاهش می یابد. شاخص نفوذ یا به عبارتی حساسیت گرمایی این آمیخته نیز نسبت به قیر شاهد افزایش قابل توجهی را نشان می دهد که نمایانگر اصلاح قیر و کاهش حساسیت گرمایی آمیخته یاد شده است.

درجه کارابی آمیخته ۱ در دمای بالا نسبت به قیر شاهد دو درجه

جدول ۴- ترکیب درصد آمیخته های پلیمری تولید شده و نتایج حاصل از آزمایشها قیر.

PG	PI	نقطه شکست فراس (°C)	نقطه نفوذ (0/mm)	درجه نرمی (°C)	نقطه نرمی (°C)	درصد پلیمر	درصد سازگار کننده	PB (%)	PS (%)	نمونه
۷۶-۲۲	-۰/۶	-۱۱	۶۴	۵۰	—	—	—	—	—	قیر پایه
۷۰-۱۶	۰/۱۱	-۸	۵۳	۵۵	—	—	—	—	—	قیر شاهد
۸۲-۱۶	۷/۸	-۸	۴۲	۶۳	۵	—	۲۵	۷۵	۱	
۸۲-۱۶	۷/۱۷	-۸	۴۰	۶۳/۶	۵	—	۶۵	۳۵	۲	
۸۲-۱۶	۷/۱۲	-۹	۳۸	۶۴	۵	—	۷۳	۲۷	۳	
۸۲-۱۶	۱/۹۵	-۸	۴۸	۶۵/۵	۵	—	۷۸	۲۲	۴	
۸۸-۱۶	۷/۷۴	-۸	۵۰	۶۹/۵	۵	—	۱۰۰	—	۵	
۸۲-۱۶	۱/۵	-۹	۴۴	۶۹/۲	۵	۱۰ (SBR ۱۵-۲)	۶۷	۲۳	۶	
۸۲-۱۶	۱/۳۶	-۷	۳۹	۶۵	۵	۱۰ (SBR ۱۰-۲۰)	۶۳	۲۲	۷	

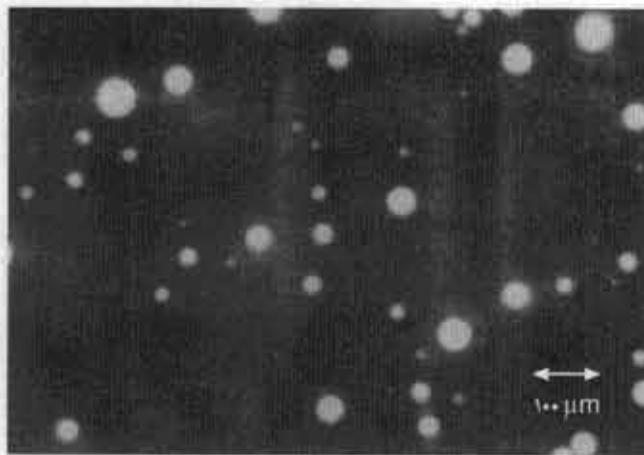
Archive of SID

درجه نفوذ نسبت به آمیخته ۳ افزایش می‌یابد، ولی نقطه نرمی تغییر چندانی نمی‌کند. نکته قابل توجه در اینجا افزایش خاصیت بازگشت کشسان آمیخته ۶ و ۷ بویژه نمونه سازگار شده با SBR ۱۵۰۲ است که می‌تواند به بیشتر بودن درصد پلی‌بوتادی ان در SBR ۱۵۰۲ مربوط باشد. یادآور می‌شود که نتایج افزایش خاصیت کشسانی بر اساس شکل ظاهری آن بدست آمده است.

شکل‌شناسی آمیخته‌های تهیه شده و بررسی پایداری آنها

در چرم مانندی یک آمیخته قیری همانند آمیخته‌های پلیمری غلظت و اندازه ذرات نقش مهمی را ایفا می‌کند. به طوری که با افزایش غلظت پلیمر و کاهش اندازه ذرات رفتار شکننده کمتر شده و به دعاهای پایین‌تر منتقل می‌شود. بررسی شکل‌شناسی این آمیخته‌ها می‌تواند در تعیین خواص مخلوط قیر - پلیمر، توزیع اندازه ذرات و پراکندگی نقش بسیار مهمی را ایفا کند. وقتی PS به تنهایی به قیر اضافه شود به علت T_g بالا، انعطاف‌ناپذیری زنجیری، چرم مولکولی بسیار زیاد و نیز آروماتیک بودن آن و جذب نکردن فاز مالتلن به سختی در قیر حل می‌شود. در آمیخته ۱ مشاهده می‌شود که قطره‌ها بزرگ شده و ناپایداری در بالا و پایین لوله آزمایش بوضوح دیده می‌شود (شکل‌های ۳ و ۴). در آمیخته ۲ مشاهده می‌شود که پایداری در بالا و پایین لوله آزمایش بیشتر شده است، ولی هنوز قطره‌ها تعاملی به پیوستن به یکدیگر داشته و در کل قطره‌ها درشت اند (شکل‌های ۵ و ۶).

به همین ترتیب در آمیخته ۳ که دارای ترکیب درصد فاز ۳۰٪ پیوسته است [۱۳, ۱۴]، قطره‌ها علاوه بر این که ریز و دارای پراکندگی خوبی هستند (شکل ۷)، در بالا و پایین لوله آزمایش هم، پایداری یکنواختی را نشان می‌دهند (شکل‌های ۸ و ۹). این امر می‌تواند به این دلیل باشد که زنجیرهای فاز لاستیکی پلی‌بوتادی ان در سرتاسر مخلوط قیر و پلیمر از تحرک ذرات پلی‌استیرنی کاسته و از بهم پیوستن آنها جلوگیری می‌کند.



شکل ۴ - بالای لوله پایداری در آمیخته ۱ با قیر ۶۰٪/۴۰٪ بالا یشگاه تهران.

برخوردارند. در دمای پایین همان مکانیسم چرم مانند کردن پلیمرها برای قیر هم صادق است، بنابراین می‌توان علت کاهش یک درجه‌ای نقطه شکست فراس را توجیه کرد. با افزایش حرمه لاستیکی تا ۷۸ درصد در آمیخته ۴، درصد پلی‌استیرن کاهش یافته و نقش آن در برهم کنش با فاز آسفالت کاهش می‌یابد. در نتیجه، خواص این آمیخته به نمونه PB خالص (آمیخته ۵) تمایل پیدا می‌کند. چرا که در نمونه PB خالص با توجه به اینکه در گیریهای بین زنجیری سبب افزایش نقطه نرمی $69/5^{\circ}\text{C}$ می‌شوند، نمی‌تواند جزء آسفالت بخوبی ارتباط برقرار کند و بنابراین درجه نفوذ تا ۵۰٪ افزایش می‌یابد.

در آمیخته ۵ فقط از ۵ درصد پلی‌بوتادی ان استفاده شده است. این آمیخته بخوبی در قیر حل شده و باعث افزایش قابل توجه نقطه نرمی می‌شود، یعنی از 55°C برای قیر شاهد به $69/5^{\circ}\text{C}$ برای آمیخته پلی‌بوتادی ان می‌رسد. ولی، ملاحظه می‌شود که درجه نفوذ تغییر چندانی نکرده و از ۵۰ به ۵۳ می‌کاهش یافته است. نقطه شکست فراس نیز به دلیل جذب روغن به وسیله فاز لاستیک، یک درجه کاهش را نشان می‌دهد. درجه کارایی برای مخلوط پلی‌بوتادی ان خالص در قیر سه درجه افزایش را در دمای بالا نشان می‌دهد، ولی در دمای پایین تغییری نکرده است. مکانیسم بازیابی کشسان (elastic recovery) نقش مهمی در قیرهای اصلاح شده با مواد پلیمری دارد و تغییر شکل ایجاد شده در اثر مرور زمان بطور جزئی یا کاملاً بازیابی می‌شود. این مکانیسم در آمیخته دونایی PS/PB کاملاً فعال نیست که می‌تواند ناشی از ناسازگاری این دو پلیمر باشد. بدین منظور، در مرحله بعد از لاستیک SBR به عنوان سازگارکننده استفاده شده است [۱۵, ۱۶].

آمیخته‌های ۶ و ۷ دارای ترکیب درصد فاز ۳۰٪ پیوسته به همراه ۱۰ درصد سازگارکننده SBR ۱۵۰۲ و SBR ۱۰۲۸ است. در این آمیخته‌ها به دلیل کاهش مقدار پلی‌استیرن نسبت به آمیخته ۳ و همچنین دوفازی شدن فاز لاستیکی در قیر و کاهش برهم کنشهای بین فازی در آنها،



شکل ۳ - پایین لوله پایداری در آمیخته ۱ با قیر ۶۰٪/۴۰٪ بالا یشگاه تهران.

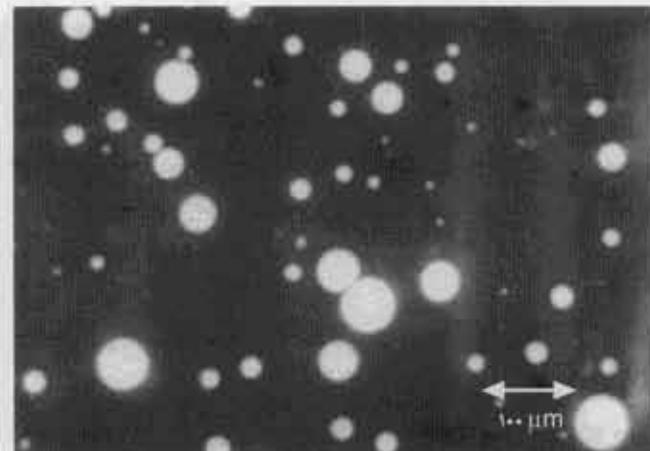
Archive of SID



شکل ۸- بالای لوله پایداری در آمیخته ۳ با قیر ۶۰/۷۰ پالایشگاه تهران.



شکل ۹- پایین لوله پایداری در آمیخته ۳ با قیر ۶۰/۷۰ پالایشگاه تهران.



شکل ۵- بالای لوله پایداری در آمیخته ۲ با قیر ۶۰/۷۰ پالایشگاه تهران.



شکل ۶- پایین لوله پایداری در آمیخته ۲ با قیر ۶۰/۷۰ پالایشگاه تهران.

نتیجه گیری

که در واقع می‌توان همان مکانیسم ممانعت کننده‌های فضایی را برای آنها پیشنهاد کرد.

تهیه لاستیکهای گرماترم یکی از راههای موثر و ارزان برای ابداع قیرهای اصلاح شده است. قیرهای اصلاح شده باید از پایداری مطلوب و خواص مناسبی برخوردار باشند. مکانیسم پایدار کردن فضایی از مهمترین روشها برای پایدار کردن آمیخته‌های قیری است. در این پژوهش، مشخص شد که آمیخته PS/PB با ترکیب درصد فاز هم پیوسته از راه مکانیسم پایدار کردن فضایی از پایداری خوبی نسبت به سایر آمیخته‌های قیری برخوردار است. خواص این آمیخته قیری نیز شرایط بهینه‌ای را نسبت به سایر آمیخته‌های قیری نشان می‌دهد. در نهایت نمونه‌های سازگار شده (آمیخته‌های ۶ و ۷) خاصیت بازگشت الاستیک بهتری را نسبت به سایر نمونه‌ها نشان می‌دهند. در آمیخته ۶ که دارای سازگار کننده SBR ۱۵۰۲ است به دلیل بیشتر بودن درصد پلی بوتادی ان آمیخته قیر و پلیمر خاصیت الاستیکی بیشتری می‌باید.



شکل ۷- تصویر آمیخته ۳ با قیر ۶۰/۷۰ پالایشگاه تهران.

- Kai I., Ichikawa S. and Mihara Y., Bituminous Paving Material and a Method for the Preparation thereof, *US Pat.* 4, 532, 271, 30 July, 1985.
- Yousefi A.A., The Effect of Recycled Polyethylene on the Properties of Bitumen, *Geotech. Mater. Strength J. (in Persian)*, **17**, 49-73, 1999.
- Becker Y., Mendez M.P. and Rodriguez D., *Vision Technologica*, **9**, 36-46, 2001.
- Kenneth R., Wardlaw K.R. and Shuler S., *Polymer Modified Asphalt Binder*, ASTM, 1-34, USA, 1992.
- Key Facts about Polymer-Modified Asphalts, Better Roads, July 1989.
- Nazarbeigi A.H., Comparison of the Effect of Elastomers, Thermoplastics and Thermoplastic Elastomers on Asphalt Properties, *Proceedings of 1st Iranian Seminar on Bitumen and Asphalt*, Tarbiat Modarres University, 218-230, 1994.
- Yousefi A.A., Novel Polymer Blends as Bitumen Modifier Properties, *Proceedings of the 1st National Seminar on Building Membranes*, Iran, Mashad, 19-27, 19 October, 2001.
- Barzegari M.R., Yousefi A.A., Ashrafizadeh N. and Hoseinzadeh M., Stabilization Mechanisms for Bitumen Polymer Emulsion, *Iran. Chem. Eng. J. (in Persian)*, **5**, 30-37, 2003.
- Hesp S.A., *Steric Stabilization in Polyolefin Asphalt Emulsions*, PhD Thesis, University of Toronto, 1991.
- Sadradi M.R., Yousefi A.A. and Kavussi A., Improving Bitumen Properties by Polymeric Materials, *Iran J. Polym. Sci. Technol. (in Persian)*, **15**, 103-119, 2002.
- Nazarbeigi A.H., *Compatibility and Optimization of Physical-Mechanical Properties of Iran Bitumens and Polymer for Roofing Membrane*, MS Thesis, Chemical Engineering Department, Amir Kabir University of Technology, 1992.
- Petrochemical Commercial Co. Bulletin (in Persian), Tehran, 2001.
- Barzegari M.R., Yousefi A.A., Zeynali M.E. and Rodrigue D., Rheology of Co-Continuous Phase in Physical Thermoplastic Elastomers, Submitted to Polymer International.
- Barzegari M.R., Yousefi A.A., Zeynali M.E., Rabii A. and Rodrigue D., Using Rheological Methods in Determination of Co-Continuous Phase in Polymer Blend, *Proceeding of the 7th Iranian Chemical Engineering Conference*, Tehran, 28-31, 2002.
- Barzegari M.R., *Preparation and Characterization of PS/PB Thermoplastic Elastomers as Bitumen Modifier*, MS Thesis, Iran Polymer and Petrochemical Institute, 2003.
- Barzegari M.R., Yousefi A.A., Zeynali M.E. and Rodrigue D., Preparation and Characterization of PS/PB Blend as Bitumen Modifier, *The 1st National Conference on Polymer-Modified Bitumens and their Applications*, Iran Polymer and Petrochemical Institute, Tehran, 94-106, December 2002.