

# الاستومرهای خاص در تایرها

Speciality Elastomers in Tires

By: J. Walker and S.E. Horne, Jr.

Trans.: H. Omidiyan and M. Vafalan

Elastomerics, September 1985

ترجمه: مهندس حسین امیدیان  
مهندس مهدی وفایان

## الاستومرهای خاص در تایرها

در حال حاضر، تولیدکنندگان تایر به منظور دستیابی به سطح جدیدی از کارآئی، در پاسخ به تقاضاهای صنایع اتومبیل، قوانین دولتی و فشار رقابت، به تلاش گسترده‌ای دست زده‌اند. اصلاحاتی که این دسته در جستجوی آتش، ترکیبی از مقاومت غلطشی، کشش، فرسایش ترد و دوام کلی است.

اینگونه تیازها به همراه افزایش استانداردهای دقیق برای کیفیت محصول، تولیدکنندگان تایر و لاستیک را توأم‌آ در یک مبارزه تنگ قرار داده است. رمز تکامل آمیزه‌های لاستیکی مناسب برای استفاده در تایرها مدرن، تشخیص این نکته است که بسیاری از ترکیبات پیچیده فرآیند؛ با استفاده از آمیزه‌هایی که از یک الاستومر مبنا گرفته باشند، قابل حصول نسبت و



چکیده: در این مقاله تاریخچه نسبتاً کاملی از الاستومرهای مصارف عمومی و الاستومرهای خاص ساخته شده توسط افراد و کمپانیهای مختلف طی ۱۰۰ سال اخیر و سیر تکامل هالوسیو تبل به عنوان الاستومرهای خاص در ارتباط با تکنولوژی و اجزاء مختلف تایر و نیز آمیزه‌های آنها به همراه لاستیک طبیعی و اهمیت آنها در تکنولوژی لاپسز داخلی بیان شده است. الاستومرهای خاص مصرفی در ترد جهت کمینه و پیشنهاد مقدارهای غلطشی و لغزشی و همچنین اثر توزیع دوده در این مورد اهمیت پژوهی دارد. بلیمرهای حاوی مقادیر مختلف وینیل یا او. ۲، بوتانین، اصلاح مقاومت لغزشی، سورای آرام، دیواره‌های جانشین پلخوا و نهایتاً دسترسی به توازن بینجده از خواص موردنیاز در تایرها مدرن توسط الیاژ بلیمرها از جمله مواردی هستند که مورد بررسی قرار گرفته‌اند.

## Key Words:

1 - Tire, 2 - Special Elastomers, 3 - Properties improvement, 4 - Blend

جی. سی. دیلمانز	ساختار ایزوپرن	۱۸۶۰
بورچارت	ستز جامدلاستیکی از ایزوپرن	۱۸۷۹
تیلدن	ستز پلی ایزوپرن	۱۸۹۲
کوندو کا	پلی مریزاسیون ۲ و ۳	۱۹۰۰
تیلی	پلی مریزاسیون بی پریلن	۱۹۰۱
هالمن	بنت اوین لاستیک ستزی	۱۹۰۹

## جدول ۲- اولین کشفیات تاریخی

پژوهش و کوشش‌های اولیه برای سنتز لاستیک، اساساً در جهت بازیابی یا پیدا کردن یک جانشین برای لاستیک طبیعی بوده است. در سال ۱۹۱۷، هافمن<sup>۱</sup> بر روی دی میل بو نادین که اساس تولید اولین لاستیک سنتزی به نام لاستیک میل<sup>۲</sup> توسط کمپانی بایر در آلمان بود<sup>(۴)</sup>، کار کرد.

تایرهایی که در آن زمان از لاستیک متبیل استفاده می‌کردند دارای مشخصات ضعف فرساشی، بودند.

در سال ۱۹۳۳، وایتی<sup>۷</sup> و کاتز<sup>۸</sup>، لاستیک متیل W را مورد آزمایش مجدد قرار دادند و دریافتند که افزودن ۲۵٪ قسمت دوده، بهبود قابل توجهی در خواص فیزیکی این ماده بوجود می‌آورد (۵). اگر هنگامی که لاستیک متیل W برای اولین بار تولید می‌شد، دوده‌های امروزی در دسترس بود، شاید تاریخ بعدی لاستیکهای سنتی بسیار متفاوت مم شد.

تجدید حیات عمدہ در پژوهش لاستیک یکی از کشفیات هرمان اشتادینگر<sup>۹</sup> که جایزه نوبل را برای او به مراره داشت، در سال ۱۹۲۰ صورت گرفت. کشف وی این بود که پلی مرهای موجود به صورت طبیعی، مولکولهای خطی بسیار بزرگ هستند که واحدهای موجود در آنها از طریق پوندهای شیمیائی به هم متصل شده‌اند<sup>(۶)</sup>. در بین بسیاری از کشفیات بعدی، در سال ۱۹۲۰، کار بسیار قابل توجهی توسط پاتریک<sup>۱</sup> و نوکین<sup>۲</sup> انجام گرفت، به این ترتیب که آنها با واکنش دادن اتیلن و پروپیلن دی‌کلرید با سدیم پلی سولفیدیک ماده شبه لاستیکی که مقاومت در مقابل حلال آن از بقیه بهتر نبود به دست آوردند. این ماده که اولین الاستومر خاص صنعت بود، ته‌کارا<sup>۳</sup> نامیده شد<sup>(۷)</sup>.

دومین کار مهم در توسعه الاستومرهای خاص، کشف پلی کلروپرن توسط کاروتز<sup>۷</sup> و کولیز<sup>۸</sup> از کمپانی دوبان<sup>۹</sup> بود. این کشف، نتیجه کار قادر نیولند<sup>۱۰</sup> بر روی شیمی استینلن و پلی مرسنیدن کاتالیزوری کلروپرن است. نشیرن در سال ۱۹۳۲ به تولید تجاری رسید و اولین الاستومر مورد استفاده در تایرها بود. این الاستومر در مقابل ازن و هوازدگی مقاوم و از چسبندگی دینامیک بالایی نیز برخوردار بود. هر دو خاصیت، در ساخت دوارههای جانش، تایر موردنظر است.

بالطبع آلیاز پلیمرها، باید مورد استفاده قرار گیرد. در بسیاری از موارد، نه تنها از آلیاز پلیمرها باید استفاده شود، بلکه یکی از پلیمرهای مصرفی در آلیاز باید یک الاستومر خاص باشد.

با علم به این واقعیت و در جهت حمایت از پژوهش‌های فزاینده در این زمینه، مقاله حاضر مروری است بر روندهای جاری در تکنولوژی تاییر (جدول ۱)، توسعه الاستومرهای خاص، خواص الاستومرهای خاص، موارد استفاده و کاربردهای بالقوه آنها در تسرد<sup>۱</sup>، دیوارهای جانی، لایزرهای داخلی و دیگر اجزاء تاییر و روشهایی که از طریق آن پلیمرهای خاص را بتوان در جهت اصلاح خواص اجزاء تاییر به کار برد.

نیازمندی تهیه و توزیع سوخت / مقاومت خلطشی پدیده مناسب / پذیرش پدیده کار آئینی بالا (اصلاح چاله روی / اکسپانشن) رانش پکتو اخست / سیستم های خود رسانی	ROTC
دوام - دیر بازی	تایپر های چهار فصل
کاهش اندازه - PISS/80/R13	پیغامبر کن بدن گل میخ
اتوماسیون / استحکام / کیفیت	رادیوال باری
	حداقل افت هوا (پاد)

#### جدول ۱ روند جهانی: پژوهش و توسعه تابرها

تاریخ

لغت "Speciality" که در این مقاله «خاص» معنای شده است، در فرهنگ و بستر<sup>۷</sup> اینگونه تعریف شده است: «خاصیتی که با آن یک شخص یا شنی، بطور ویژه مشخص گردد، کیفیت یا صفتی که مختص یک گونه باشد. الاستومرهاي خاص، خواص منحصر به فرد و مستثنوی از دیگر الاستومرها، نظير لاستیکهای طبیعی و لاستیکهای مصنوعی مصارف عمومی، نظر SBR دارا هستند.

با وجود این نقاوتها در خواص، تاریخچه الاستومرهای خاص با تاریخچه کشفیات و تحقیقات در خصوص لاستیکهای طبیعی و لاستیکهای سنتزی معارف عمومی قطعاً از یک ارتباط تنکاتیگ برخوردار است. فاراد<sup>۱</sup> کشف کرد که لاستیک طبیعی، شامل واحدهای تکاری مشکل از ۵۰۰ کربن است و به دنبال آن، پژوهش موقتی آمیز ویلیام<sup>۲</sup> در سال ۱۸۶۰ [۱] در جداسازی ماده‌ای به فرمول  $C_6H_5CO_2H$  که او بعدها آنرا ایزوپرین نامید انجام گرفت. علاوه بر اینها سنتز یک جامد لاستیکی از طریق واکنش ایزوپرین و HCl [۲] برای اولین بار توسط بوچارت<sup>۳</sup> انجام شد. مجموع تعامی این وقایع از نظر سورخان تکوین صنعت لاستیک توصیف شده است [۳]. خلاصه‌ای از اینگونه کشفیات اولیه، در جدول ۲ نشان داده شده است.

اولین بار توسط فارین کشف شده بود به عهده گرفتند. این پسلمر، خواص الاستومری نشان می‌داد ولکاش آن امکانپذیر نبود. توماس کشف کرد که در صورت کوبی مرکدن مقدار کمی ایزوپرن با ایزوپوتیلن، یک الاستومر قابل ولکاش به دست می‌آید [۱۲]. برای این الاستومر خاص جدید، نام لاستیک بوتیل انتخاب گردید. لاستیک بوتیل از نظر رفتار دینامیکی و نفوذپذیری بسیار کم در مقابل گاز، بسیار نظری است. این لاستیک حداقل نفوذپذیری را در میان تمامی الاستومرهای موجود تجارتی دارد و در دماهای پایین انعطاف‌پذیر است. از آنجاییکه این الاستومر تقریباً اشباع محسوب می‌شود ولکاش توأم آن همراه با لاستیکهای مصارف عمومی بسیار مشکل است به طوریکه تا سال ۱۹۵۳ این امکان وجود نداشت. در این زمان مورسی<sup>۰</sup> فرآیند برمدار کردن را برای لاستیک بوتیل به عنوان روشی جهت بهبود چسبندگی بوتیل به لاستیک طبیعی نکمال بخشید که از همان موقع، استفاده از این الاستومر خاص در تایرها امکیت یافت [۱۳]. با وجود این لاستیکهای بوتیل از مدت‌ها قبل و همینطور در حال حاضر، در صنعت تایر قابل توجه بوده‌اند و ساخت تویی داخلی<sup>۱</sup> و بلادر<sup>۲</sup> پخت این صنعت را به خود اختصاص داده‌اند.

جنگ جهانی دوم، صنعت لاستیک را دچار بعران نمود. در پی کمبود و نامطلوب شدن ذخایر لاستیک طبیعی، کمپانی رابرزرو<sup>۳</sup> در سال ۱۹۴۰ به منظور جمع‌آوری مهارت‌ها و اطلاعات صنعتی لازم جهت تولید لاستیک مصنوعی تشکیل شد. برنامه را بررزرو، موج ساختن ۵۱ کارخانه به منظور تولید گسترده وسیعی از لاستیکهای مصنوعی شد. در سال ۱۹۴۴، جمع ظرفیت تولیدی آنها از مار ۷۰۰۰۰۰ تن فراتر رفت. این برنامه پایه صنعت امروزی لاستیکهای مصنوعی را تشکیل داد. کشف کاتالیزورهای فضاویژه توسط پروفسور کارل زیگلر و استفاده از این کاتالیزورها توسط پروفسور ناتان در پلی‌مر کردن لاستیکهای مصنوعی، افق جدیدی را در کنترل ریز ساختار پلی‌مرا باز نمود. در نتیجه اینکار، برای اولین بار پلی ایزوپرن با درصد سیس بالا توسط کمپانی بی-اف - گودریچ<sup>۴</sup> [۱۴] و با استفاده از ترکیبی از تری‌آلکیل آلومینیوم و تیتانیوم تراهالید ساخته شد. کاتالیزورهای آلو فلزی بر پایه آلکیل آلومینیوم و ترکیبات کپالت نیز به منظور کنترل ریز ساختار پلی‌بوتادین تکامل یافتند [۱۵].

در همان زمان، دو فرآیندیگر جهت تولید پلی ایزوپرن و پلی‌بوتادین معرفی شد. کمپانی فایرستون<sup>۵</sup> پلی ایزوپرن را با استفاده از لیتیم و آلكیل لیتیم سنتز کرد [۱۶]، در حالیکه سنتز سیس ۱ - ۴ - پلی‌بوتادین با استفاده از تری‌آلکیل آلومینیوم و تیتانیوم تراکلرید توسط شرکت فیلیپس<sup>۶</sup> گزارش شد [۱۷].

پیشرفت بسیار مهم دیگر که نتیجه کار زیگلر و ناتان بود، معرفی پلی‌مرهای اتیلن - پروپیلن و تری‌پلی‌مر<sup>۷</sup> حاوی دی‌ان‌مزدوج در سال ۱۹۶۱ بود. این پیشرفت‌ها در شیمی پلی‌مر، در جدول ۲ فهرست شده است.

در بین سالهای ۱۹۲۷-۱۹۲۹، پیشرفت‌هایی در زمینه پلی‌مر شدن امولسیونی در آلمان به دست آمد و این هنگامی بود که لوتر<sup>۸</sup>، هوک<sup>۹</sup>، باخ<sup>۱۰</sup> و شانکر<sup>۱۱</sup>، پلی‌بوتادین را با استفاده از آلكیل لفتیلن بولوفونیک اسیدها به عنوان عامل امولسیون کننده به شکل لاتکس<sup>۱۲</sup> به دست آوردند. در سال ۱۹۲۹، گزارش شد که بوتادین و استایرین را می‌توان در یک سیستم اکریلونیتریل نیز عملی شد [۱۱]. اسامی کوبیلی‌مرهایی جدید به ترتیب برای استیرن، بونا - اس<sup>۱۳</sup> و برای نیتریل، بونا - ان<sup>۱۴</sup> انتخاب شد. به این ترتیب الاستومر خاص دیگری به نام بونا - ان، یا لاستیک نیتریل (NBR) موجودیت پیدا کرد. با وجود اینکه NBR هرگز به عنوان یک الاستومر خاص برای تایر پذیرفته نشده است، به استثناء موارد محدودی که مقاومت در مقابل روغن ضرورت پیدا می‌کند، اما جهت پژوهش برای پیشرفت‌های بعدی، در صورت دارا بودن، جالب است. اگر در سال ۱۹۴۰، فرآیند تثبیت شده‌ای برای تولید اکریلونیتریل وجود می‌داشت، تصور می‌شد که لاستیکهای بوتادین، اکریلونیتریل به جای لاستیکهای بوتادین - استیرن، مورد مصارف عمومی قرار گیرند. ولی از آنجاییکه یک فرآیند صنعتی برای تولید مونومر استیرن در سال ۱۹۴۰ وجود داشت، به عنوان یک لاستیک مصارف عمومی و NBR همچنان یک الاستومر خاص باقی ماند. این شواهد در جدول ۳ خلاصه شده‌اند.

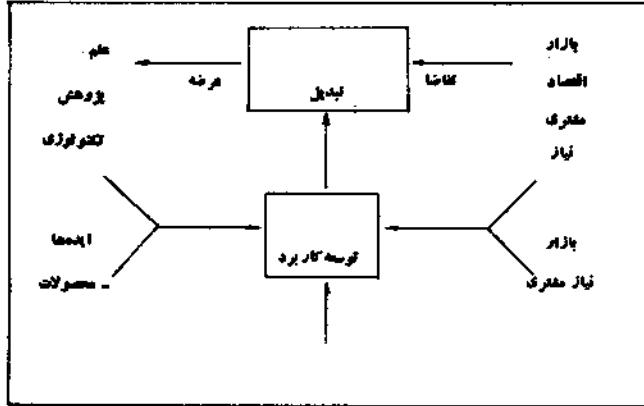
۱۹۱۱	اولین تولید لاستیکهای متیل
۱۹۲۰	تئوری مولکولهای پلی‌مر افتادنگ
۱۹۲۰	واکنش تراکسی برای لاستیک پلی‌مولید
۱۹۲۱	نیوولند - پلی‌مریزاسیون غیرونهل استیرن
۱۹۲۷	پلی‌مریزاسیون امولسیونی پلی‌بوتادین
۱۹۲۹	کوبیلی‌مریزاسیون بوتادین آن و استیرن
۱۹۳۰	کوبیلی‌مریزاسیون بوتادین آن و اکریلونیتریل
۱۹۳۲	عرضه تئورین
۱۹۴۳	اولین تولید لاستیک نیتریل
۱۹۴۴	اولین تولید لاستیک بوتیل

جدول ۳: خلاصه تاریخی از پژوهش‌های انجام شده جهت تولید الاستومرهای خاص

توسعه مهم بعدی در خصوص الاستومرهای خاص در سال ۱۹۳۷ در نتیجه موافقنامه مشترک بین آی، جی، فارین<sup>۱۵</sup> در آلمان و شرکت استاندارد اویل<sup>۱۶</sup> در نیوجرسی حاصل شد، که آنها در سال ۱۹۳۰، یک کمپانی مشترک به منظور همکاری در توسعه محصولات و فرآیندهای جدید می‌تبرند. نظر از داشتماندان استاندارد اویل به نامهای توماس<sup>۱۷</sup> و اسپارکس<sup>۱۸</sup>، مطالعه بر روی پلی ایزوپوتیلن را که برای

من کنند. همچنین وی اهمیت قابل توجه فشار متحمل شده توسط تاییر بر روی پایداری و کاربرد تاییرهای رادیال را تشخیص داد. با توجه به این عوامل، میشلن استفاده از تیوبهای داخلی بوتیل و به دنبال آن لاپرهاي داخلی نفوذناپذیر براساس لاستیک برمدار، که در همان کارخانه ساخته می شد، انتخاب کرد.

سیاست‌های اجتماعی - صعود - افزایش



### شکل ۱: روند تغییرات تکنولوژی (فنی)

به موازات این تغییر کاربردی در اروپا، بی-اف-گودریچ، تایرهای بدون تیوب را در سال ۱۹۴۸ در ایالات متحده به بازار روانه ساخت [۲۰]. اولین آمیزه لاینر داخلی بر اساس آبیازی از SBR، NR و بازیافت بوتیل بود. مشکلات ناشی از افت نسبتاً سریع فشار باد، جدا شدن عاج و شکستن اتصالات لاینر، نیاز به یک لاینر داخلی نفوذناپذیر تر را که متوان آنرا به آمیزه های کارکاس<sup>۱</sup> ساخته شده از پلاستیک طبیعی چسباند، بیشتر کرد. در سال ۱۹۵۴ بی-اف-گودریچ، لاستیک بوتیل بر مدار را با نام تجارتی هیکار<sup>۲</sup> تولید کرد.

انواع ابتدایی لاستیک بوتیل برمدار توسط یک فرآیند بج<sup>۰</sup> ساخته می‌شوند، به این ترتیب که لاستیکهای بوتیل منظمی را با یک عامل برمدار و پایدار کننده در یک مخلوط کن داخلی مخلوط می‌کردن. با وجود خواص قابل توجه، این پلیمر کاربرد گسترده‌ای پیدا نکرد و بعدها به علت هزینه بالای تولید و مشکلات دستیابی به مقاومت و پایداری، از بازار خارج شد.

لاستیک کلروبیوتیل در سال ۱۹۶۰ توسط اسو<sup>۲</sup> وارد بازار شد، این لاستیک توسط یک فرآیند پیوسته ساخته می‌شد که سطح خوبی از مقاومت و پایداری را نشان می‌داد و همچنین هزینه تولید آن در مقایسه با لاستیک برومونیل که توسط فرآیند پیچ ساخته می‌شد، خیلی کمتر بود. استفاده از لاستیک کلروبیوتیل در آلایزها به همراه لاستیک طبیعی برای لاینرهای داخلی تایرهای بایاس پلاسی<sup>۳</sup> و بایاس بلت<sup>۴</sup> مفید بود ولی چسبندگی کافی به آمیزه‌های کارکاس ساخته شده از لاستیک طبیعی را نداشت تا به تنهایی در آمیزه‌های لاینر داخلی مورد استفاده قرار گیرد. با توسعه تایر رادیال بدون نیوب با سیمهای فولادی، احتیاج به یک لاینر داخلی، نه‌ذناند تر افزون گشت.

- |   |                |      |
|---|----------------|------|
| کاتالیزورهای فضایی                            | کارل زیگلر     | ۱۹۵۱ |
| کوبن مربی اسپون اتیلن و بروپیلن               | جن، ناتا       | ۱۹۵۱ |
| سیس بلی ایزوپرین - آلمونیوم تیتانیوم          | بی، آف. گودریچ | ۱۹۵۹ |
| سیس بلی بوتالن اان - کیالت آلمونیوم           | بی، آف. گودریچ | ۱۹۵۷ |
| سیس بلی ایزوپرین - بوتیل لیتیم                | خابرستون       | ۱۹۵۶ |
| سیس بلی بوتالن اان - تیتانیوم آلمونیوم / الکل | فیلیپس         | ۱۹۵۶ |
| لاستیکهای اتیلن بروپیلن                       | اسو موونتساتین | ۱۹۶۱ |

#### جدول ۴: تاریخچه پلیمرهای فضا ویژه

به این ترتیب طسی یک دوره ۱۰۰ ساله از تاریخ ۱۸۶۰ با کشف ساختمان ایزوپرن توسط ویلیام، تا توسعه کاتالیزورهای فضای ویژه به منظور کنترل ریز ساختار در طول پلی مر شدن، پیزو هشگران و صنعت، قابلیت تولید گستره وسیعی از پلیمرهای مناسب در صنعت تایر را به دست آورده‌اند.

در میان طیف وسیع پلیمرهای تولید شده از طریق کارهای پزوهشی،  
الاستومرهای خاص شامل بوتیل، هالوبوتیل، EPDM، SBR محلول و  
امولسیون، دینیل پلی یوتادین و سیندیو ناکتیک پلی یوتادین به عنوان اجزاء  
تاییر مورد استفاده قرار گرفته اند تا توازنی در خواص سورنیاز شرایط  
خدماتی مورد مطالعه و ضروری برای عملکرد تاییرهای امروزی، برقرار  
گشته است.

سیر تکامل ہالوینپریز:

تغییرات فنی در استفاده از الاستومرهاي خاص در تاييرها ييش از آنكه جهش گونه باشد، سير تکاملی را طی کرده است گرایيش به قبولي الاستومرهاي خاص وقتی حاصل شده است که تغيير در فرآيند ساخت و ضوابط کارکرد تايير، نيازهایي را ايجاب مسی کرده است که لاستیکهای مصارف عمومی، قادر به رفع آن نبوده اند شکل ۱.

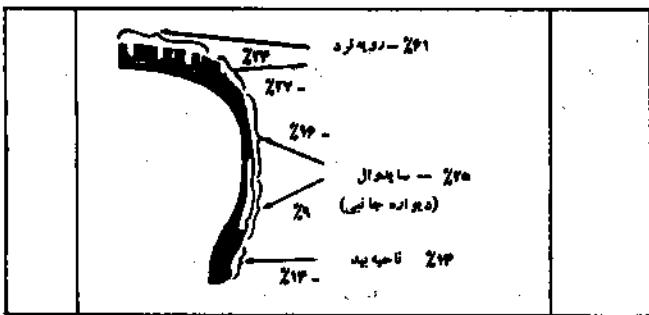
در زمینه علوم و تکنولوژی تاییر، مثالی از یک تغییر عده در شرایط موردنیاز فرآیند و کارگردانی دو، زمانی روی داد که شرکت سیتروزن<sup>۳</sup> در سال ۱۹۴۷ برای اولین بار ماشینهایی که نیروی موتور بسیار روی چرخهای جلو اعمال می‌شد را به بازار روانه کرد و این شرکت تاییر را دیبال از نوع میشلن<sup>۴</sup> ZK را به منظور غلبه بر مشکلات ناشی از سایش سریع تاییرهای پایاسی<sup>۵</sup> برای این ماشینها، انتخاب کرد [۱۸، ۱۹].

تفیر در چرخ جلو ماشینها، نیاز به تایرهای رادیال را ایجاد کرد. این امر به نوبه خود مسئلزام تفیر در فرآیند ساخت تایر شد. وقتی میشلن ترکیب سیمی فولادی را قبول کرد، دریافت که نفوذ اکسیژن و رطوبت، اثرات زیانبخش بر چسبندگی لاستیک به فولاد در درازمدت وارد

- ایمنی
- اقتصاد
- راحتی

از مهمترین ضوابط ایمنی، بی عیب بودن تایر، خواص سُریسن و حرکت بر روی جاده است. اقتصاد تابعی از مقاومت سایشی و مقاومت غلطشی تایر است و راحتی هم در اصل تابعی از خفیدگی صوتی و مکانیکی است.

تود، عمل اصلی در انتقال نیرو به جاده را انجام می‌دهد، ضمن اینکه سطح باند ترد آ، حدوداً ۶۰٪ از اتلاف انرژی به صورت گرمای یک تایر را تشکیل می‌دهند (شکل ۲).



شکل ۲: توزیع اتلاف انرژی در تایرهای شعاعی

شانگ<sup>۱</sup> و شاکلتون<sup>۲</sup> در مقاله خود «ارزیابی مقاومت غلطشی» [۲۳] و شورینگ<sup>۳</sup> در مقاله خود تحت عنوان «آفت غلطشی در تایرهای بادی» [۲۴] پیشرفت‌های صورت گرفته در این زمینه را به طور گسترده مسروپ کردند و پیشنهاداتی در مورد زمینه‌هایی که اصلاحات آینده در آن احتمالاً حاصل خواهد شد، ارائه دادند.

پس از بحران انرژی اوایل سال ۷۰، و بر مبنای آئینه‌های اقتصاد سوخت میانگین متعدد<sup>۴</sup> تأکید بر کاهش مقاومت غلطشی تایرهای نهاده شد. امروزه مجموعه اهدافی در جریان است که این تأکید را به اصلاح در مقاومت لغزشی و استعمال بدون آفت مقاومت غلطشی تغیر داده است. در صورتیکه مقاومت غلطشی، تنها ضابطه کارکرد ترد تایر باشد، انتخاب پلیمر بر مبنای پایین ترین پسماند و طبعاً پایین ترین انتقال درجه دوم خواهد بود. برای این منظور، سیس ۱ و ۴ - پلی بوتادین و سیس ۱ و ۴ - پلی ایزوپرین مطلوبند.

در هر حال، در تایرهای سواری، مشخصات کارکردی بسیار دیگری باید فراهم شود، که مهمترین آنها مقاومت در مقابل لغزش است. تا همین اواخر، درک عامه این بود که موارد پسماند و مقاومت لغزشی هر دوراً تقریباً به طور کامل توسط دمای انتقال درجه دوم پلیمر می‌توان تعیین کرد و در نتیجه ایندو قویاً در ارتباط متقابل با یکدیگرند. اخیراً، وسایلی پیدا

با وجود محدودیتهای اولیه، لاستیک بروموبوتیل از چند امتیاز بالقوه از جمله سرعت پخت و چسبندگی بهتر نسبت به لاستیک کلربوتیل برخوردار بود. کمپانی پلی‌سار<sup>۵</sup> کوششهای پژوهشی خود را در جهت توسعه یک فرآیند پیوسته محلول که توسط آن بتوان یک محصول بسیار پایدار و مقاوم را در مقیاس وسیع تولید کرد، سوق داد. در نتیجه، اولین کارخانه تجاری جهت تولید لاستیک بروموبوتیل توسط یک فرآیند پیوسته ساخته شد و در سال ۱۹۷۰ به جریان افتاد [۲۱].

لاستیک بروموبوتیل به طور گسترده در لاینرهای داخلی تایرهای رادیال فولادی ماشینهای سواری با کارکرد عالی به کار گرفته شد. در اوایل سال ۱۹۸۲، شرکت جنرال موتورز<sup>۶</sup>، دستور راهنمایی با عنوان «حداقل آفت هوای برای تایرهای رادیال سواری صادر کرد که برای تولید ماشین در سال ۱۹۸۲ قابل اجراء بود. این دستور راهنمایی باز به آسترهاي داخلی با نفوذناپذیری فوق العاده را افزایش داد.

#### لاینرهای داخلی:

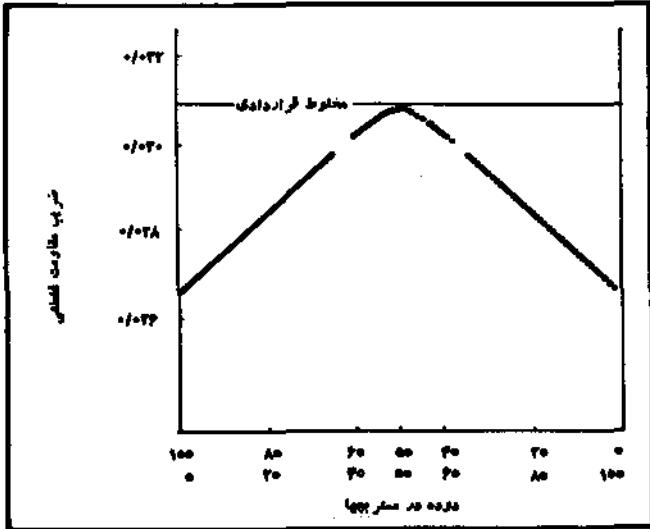
شرایط خدماتی، مستلزم استفاده از آمیزه‌های لاینر داخلی است که از مقاومت عالی در برایر گرمای ۸۰ - ۱۰۰ (۸۰ - ۱۰۰) و همچنین مقاومت در برایر ترک<sup>۷</sup> تحت فشار هوا از ۳۰ - ۱۲۰ (۳۰ - ۱۲۰) و چسبندگی خوب به آمیزه‌های کارکاس برخوردار باشند. کارکرد برای تایر ماشینهای سواری ۸ سال و برای تایر کامیون ۵ سال است. آمیزه‌های موردنظر باید بسیار نفوذناپذیر باشند به طوریکه میزان پایداری را به حد اکثر برسانند، و از جداشدن به بلت مانع نگیرند و فشار کافی در تایر برای تضمین مقاومت کم غلطشی، لغزشی و کارآیی موفر، را حفظ کنند.

وجود اینگونه تقاضاها، رعایت یک مجموعه موارد فنی را در لاینر داخلی طلب می‌کند. با انتخاب یک لاستیک برموبوتیل با ویسکوزیتی مونی<sup>۸</sup> پایین تر و فرآیند پذیری ساده‌تر (۱۰۰ Phr) در آمیزه‌های تقریباً فاقد روغن، حداقل آفت هوای نفوذناپذیری در مقابل رطوبت را می‌توان تضمین کرد.

به این ترتیب، بعد از گذشت بیش از ۴۰ سال، از زمانیکه لاستیک برموبوتیل برای اولین بار ساخته شد، برموبوتیل و کلربوتیل به عنوان الاستومرهای خاص مهمن، جهت استفاده در تایر معرفی شدند. در حالیکه نقش برتر را در تکنولوژی لاینر داخلی بازی می‌کنند، استفاده از این الاستومرهای در دیوارهای جانی، نوارهای پوششی، ضدزنگ و ترد برای تایرهای مسابقه‌ای و تایرهای کارکرد بالا، اهمیت فزاینده‌ای یافته است.

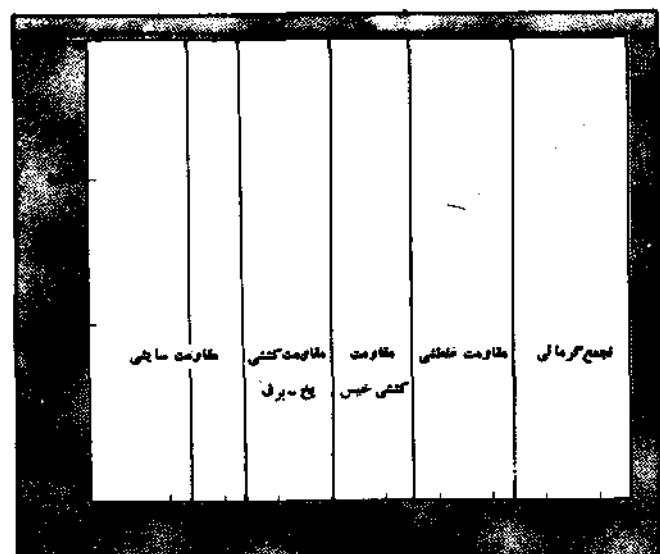
#### الاستومرهای خاص در ترد:

کارکرد ترد، عامل محدود کننده استفاده از یک اتومبیل است، طی سالهای اخیر مهندسین طراح جهت درک پیشتر پارامترهای مهم طراحی موفر بر کارکرد تایر به پیشرفت‌های مهمی نایل آمده‌اند. جریان پیوسته‌ای از مقاهمیم جدید در طراحی تایر عرضه شده است. نردیسک<sup>۹</sup> [۲۲] تقاضاهاي کلیدی و تکنولوژی تایر را به این ترتیب بیان می‌کند:



شکل ۴: دوده در مستریج (phr)

**حساسیت نسبت به فر کانس:**  
فر کانس نوسانی تغییر شکل همراه با مقاومت غلطشی، بسیار پائین تر از آن چیزی است که در رابطه با مقاومت لغزشی و سُرُشی مطرح است. فر کانسهای موثر بر مقاومت غلطشی در گستره دماهی  $^{\circ}5 - 70 - 80$  و به میزان انحرافات نسبتاً کم، حدود  $100 \times 10$  در نظر گرفته می‌شوند، در حالیکه فر کانس موثر برای سُرُش خیس آنهم در میزان انحرافات بسیار کم، بیش از  $1 HZ$  است. درنتیجه توازن اصلاح شده کارکرد بین مقاومت غلطشی و لغزشی در صورتی برقرار خواهد شد که پلی مر با ترکیب در فر کانسهای پائین، پسماند پائین تر و در فر کانسهای بالا، پسماند بالاتری در مقایسه با مقادیر متناظر مربوط به **BR, NR, SBR** (با درصد سیس بالا) و **SBR** (با درصد استریس بالا)، داشته باشد. خصوصیات ایده‌آل وسکوالاستیک توسط ایوانی<sup>۲۷</sup> [۲۷] و نرددیسک<sup>۲۸</sup> [۲۸] تشریح شده است (شکل‌های ۵ و ۶).

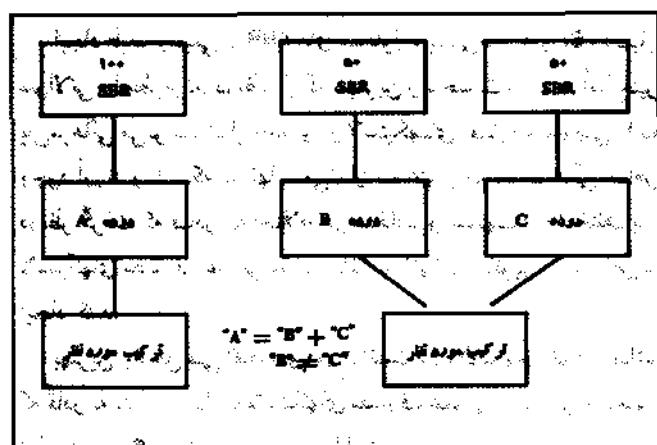


شکل ۵: فر کانس ( $1 HZ$ ) در مقابل دعا

شده است که دسترسی به توازنی از مقاومت غلطشی و مقاومت لغزشی را به دست می‌رده که بهتر از آن چیزی است که از ارتباطات شافت شده قدیمی انتظار می‌رفت. یکی از این وسائل، توزیع فازی دوده است که در فرآیند اختلاط قابل کنترل است. وسیله دیگر، حضور الاستورهای خاص جدید است که در مقایسه با سیس ۱ و ۴ - پلی بوتادین و سیس ۱ و ۴ - پلی ایزوپرین در گستره وسیع تری از دعا، حساسیت وسکوالاستیک<sup>۱</sup> را بهبود می‌بخشدند.

#### توزیع دوده:

علوم شده است که اگر دو مستریج<sup>۱</sup> مختلف از پلی مر و دوده را که به طور جداگانه تهیه شده‌اند، با یکدیگر بیامیزیم، دوده به طور یکنواخت توزیع نمی‌شود و تسایل به باقی ماندن در کنار پلی مری را دارد که از ابتداء با آن مخلوط شده بود. [۲۵]. بدین شده است که مخلوط‌های ناهمگن از این نوع، در مقایسه با مخلوط‌های همگن حاوی همان مقدار متوسط دوده، از تجمع گرماتی پائین‌تری برخوردارند. ضمناً در مخلوط‌های ناهمگن، افت در مدول<sup>۱</sup>، مقاومت پارگی و مقاومت سایشی مشاهده نمی‌شود. این نوع نتایج در ولکانه‌های دیده شده است که از مخلوط‌های ناهمگن مشکل از پلی بوتادین، لاستیک طبیعی و **SBR** تهیه شده‌اند و مستریچهای آنها با استفاده از مقادیر مختلف دوده مخلوط شده و سپس به نسبت‌های مختلف آمیخته شده است. آمیزه‌های **SBR** منظم در مقایسه با **SBR** خام پرقدرت و دارای پیوندهای عرضی تغییرپذیر و لغزنه، کاهش یکسانی را در تجمع گرماتی از طریق کنترل توزیع فازی دوده، نشان می‌دهد. نتایج آزمایشگاهی نیز نشان داده است که مقاومت غلطشی به میزان متوسط ۸٪ کاهش یافته است و این درحالیست که مقاومت لغزشی و خواص دیگر به هیچ وجه افت نکرده‌اند [۲۶] شکل‌های ۳ و ۴.

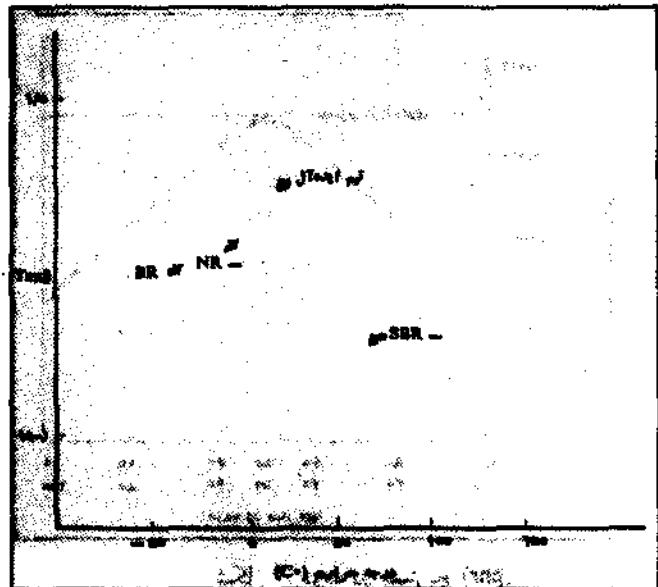


شکل ۳: آمیزه‌های **SBR** با دوده.

به این ترتیب، کنترل فرآیند اختلاط به منظور تضمین توزیع فازی بهبود دوده در هر سیستم آبیاز پلی مری، عامل مهمی جهت بهبود توازن بین مقاومت غلطشی لغزشی است.

تاكون، توضیح مناسب و کاملی برای رسیدن به یک توازن مطلوب در خواص داده نشده است. به همین دلیل در حال حاضر، مطالعه چنین سیستمهایی در رأس کارهای پژوهشی در زمینه الاستومرهای قرار گرفته است.

در یکی از پژوههای<sup>۲۷</sup> بریجستون در سال ۱۹۸۰ این چنین انحرافی نشان داده شد. در این پتنت ادعای شده که ۳۰ درصد کاهش در مقاومت غلطشی وقتی حاصل شده است، که میزان افت در مقاومت شکستن خیس تنها ۱۲٪ است. کمپانیهای شیل<sup>۲۸</sup> و دانلب<sup>۲۹</sup> نیز پژوهشی در ارتباط با SBR محلول با درصد بالای وینیل و حاوی غلظتهاي بالاتي از گروههای استيرن در انتهای زنجیره، ارائه کردند [۲۹]. اين انحراف از روابط كلاسيك مربوط به  $T_g$  نسبت به رفتار ديناميک و مقاومت غلطشی نسبت به مقاومت لغزشی، آمادگی لازم جهت پيشروفت در زمینه بهبود کارکرد کلي تاييرهارا ايجاد می کند.



شکل ۶: پاسخ دینامیکی لاستیکهای مصارف عمومی

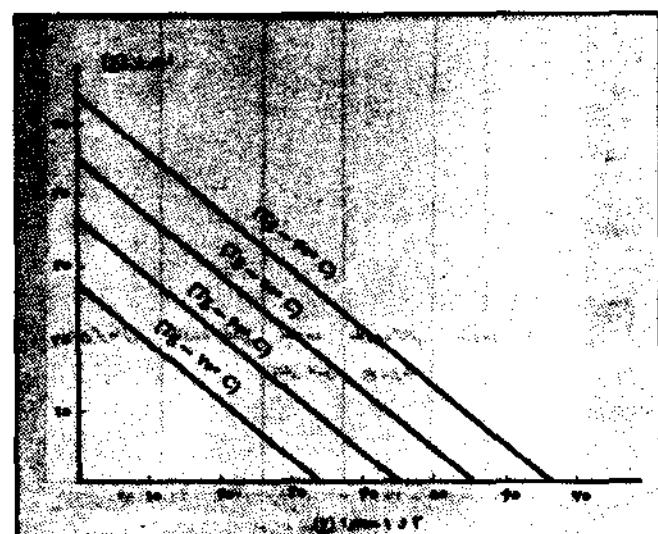
#### تکامل یافتن الاستومرهای خاص:

از سال ۱۹۷۸ فعالیتهای ثبت شده بسیار زیادی بر روی پلیمرهای حاوی مقادیر مختلف وینیل یا ۲، ۱ بوتادین، چه در همویلی مرها و ترکیبات آنها و چه در شکل کویلی مر شده با مقادیر مختلف استيرن و ترکیبات آنها، انجام گرفته است [۲۸]. در سال ۱۹۷۹ ترنسپیک<sup>۳۰</sup> و کیارت<sup>۳۱</sup> ثابت کردند که پلیمرهای حاوی حساسیت مقادیر مختلف ۱ و ۲ بوتادین، اما با دماهای انتقال شبشهای برابر با لاستیکهای GP، خواص دینامیکی تامشخصی از خود بروز می دهند. این کار و کارهای بعدی نشان داد که انحراف از روابط کلاسيك مربوط به  $T_g$  و خواص دینامیکی امكان سذیر است [۲۸] (شکلهای ۷ و ۹).

شکل ۹: rheorbron ترکیب ترد در  $T_g$

ایجاد طیف وسیعی از SBR های محلول و پلیمرهای BR و وینیل، سوالاتی را مطرح نمود، نظر اینکه بهترین راه چیست و اینکه آیا چنین پلیمرهایی می توانند نسل جدیدی از لاستیکهای مصارف عمومی را به وجود آورند و یا اینکه آیا آنها را می توان به عنوان الاستومرهای خاص در نظر گرفت که قادر به اختلاط در مقادیر و نسبتهاي مختلف با لاستیکهای مصارف عمومی موجود باشند، تا توازن مطلوبی از خواص را ایجاد کنند.

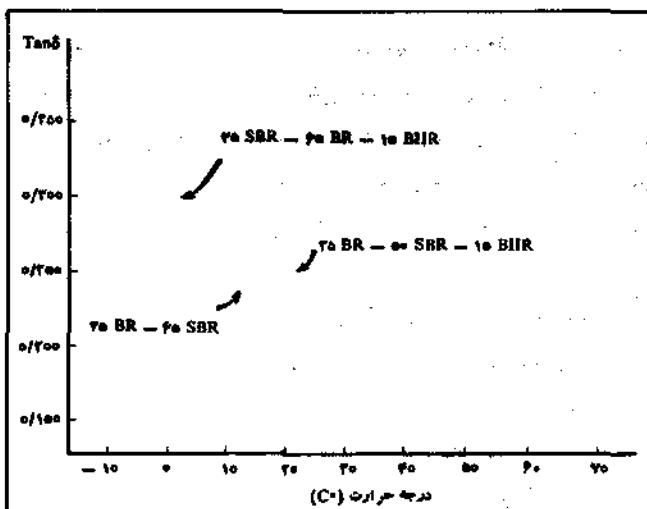
بهترین راه حل فنی اقتصادي، می توانست یک الاستومر خاص باشد که قادر به تشکیل آبیاز بالاستیکهای مصارف عمومی باشد. این راه حل، تولید انبوه SBR و لاستیک طبیعی را از نظر اقتصادي مقرن به صرفه می کند به علاوه این امکان را در اختیار تهیه کننده هامی گذارد که بتواند خواص آمیزه های ترد را مطابق با آبیاز ویژه کار کرد تاير جفت و جور کنند. علاوه بر این، چنین راهی خود منجر به بهبود شدن رفتار دینامیک از طریق کنترل توزیع فازی دوده طی اختلاط خواهد شد. پلیمر مناسب برای اینکار می تواند پلی بوتادین با درصد بالای وینیل باشد. این مورد در مقایسه



شکل ۷: درصد استيرن در مقابل مقدار وینیل.

ترتیب که «با توزیع کنترل شده نامتناسب دوده در میان استومرهای آلیاز»، مقاومت غلطشی کاهش می‌یابد، بدون آنکه مقاومت لغزشی، سرشی خیس کاهش یابد. آنها به چنین توزیع نامتناسبی از دوده با استفاده از SBR که در آن پیوند عرضی تغییر پذیر ایجاد شده است و وسکوژسته بالای دارد، دست یافتند [۲۳]. مطالعه در زمینه سازگاری آلیازهای لاستیکی بر پایه پلی‌بوتادین و کلروبوتیل توسط باور<sup>۱</sup> و همکاران [۲۴] انجام گرفت، این نتیجه را به دست داد که، در آلیازهای لاستیکی، ناهمگنی فازها همواره حاکم است و با استفاده از میکرو‌سکوب می‌توان آنسرا نشان داد [۲۵]. سازگاری این آلیازها به وسیله ظهور پیکهای افت دینامیکی حد واسطه بررسی می‌شود که از طریق فرآیند ولکانشی که ایجاد پیوندهای عرضی بین فازهای ناهمگن پلی‌مر را تسریع می‌کند، قابل حصول است. این نوع سازگاری از طریق پیوندهای عرضی بین فازی حتی با استفاده از پلی‌مرهای دارای پارامترهای انحلال پذیری بسیار متفاوت نیز امکان‌پذیر است.

رنگار دینامیکی چنین آلیازهایی در شکل [۱۰] نشان داده شده است. این راهها بر این واقعیت اشاره دارند که افزایش میزان پلی‌بوتادین با درصد سیس بالا، در یک آلیاز از SBR/BR/BIR مقاومت سایشی را اصلاح می‌کند و در عین حال، اصلاح مقاومت لغزشی و غلطشی را نیز موجب می‌شود. مورد اخیر، با استفاده از اندازه‌گیریهای تازه‌انت دلتا<sup>۲</sup> معین شده است. پژوهش‌های جاری که بر روی استفاده از هالوبوتیل در ترد تایر انجام گرفته است، بر این امر دلالت دارد که ناهمگنی آلیازهای حاصل از الاستومرهای خاص با لاستیکهای عام المصرف توازنی مطلوب در خواص دینامیکی ایجاد می‌کند. کار بیشتر بر روی ولکانش چنین آلیازهایی و نیز استفاده از توزیع فازی متغیر دوده در چنین سیستمها، نیاز به اصلاح مقاومت لغزشی را حین حفظ و یا حتی اصلاح مقاومت غلطشی بر طرف می‌کند.



شکل ۱۰: نسبتهای BIR, BR, SBR

با پلی‌مرهای حاوی گروههای وینیل نسبتاً کمتر برای آمیختن با لاستیکهای دیگر مطلوبتر و درحقیقت، نامزد منحصر به فردی برای آمیزه‌های ترد است.

### اصلاح مقاومت لغزشی، رانندگی ساکت

در اواسط دهه ۱۹۵۰، بیشترین تاکید در تایرسازی بر روی «آسایش» و رانندگی پی سرو صدا گذاشته شد. جهت دستیابی به این امر، کارهای قابل ملاحظه‌ای در زمینه تکامل تایرهای ساخته شده از لاستیک بوتیل انجام گرفت. دلیل این امر، بازده بسیار بالاتر لاستیک بوتیل در خفین ارتعاشات نسبت به لاستیک طبیعی بوده است. تنها تعداد محدودی از چنین تایرهایی ساخته شد و به طریق تجاری به فروش رسید.

تایرهای بوتیل از مقاومت لغزشی خوب و قابلیت پیچیدن مناسب در تاستان برخوردارند درحالیکه روی برف و بین سیار ناتوانند. این تایرهای حین کار به طور استثنائی راحت‌اند و مقاومتشان در برایر فرسایش عالی است ولی مقاومت سایشی نسبتاً ضعیف داشته و مشکلاتی نظری چسبندگی به نخ و جدا شدن ترد روی برخی از تایرهای وجود داشت.  
با وجود عدم موقیت تایرهای بوتیل از پژوهش‌های مربوط به آنها استفاده‌های زیادی حاصل شد.

در میان قابل توجه‌ترین این استفاده‌ها، یکی یافته‌های اولیه در زمینه برمدار کردن لاستیک بوتیل بود که در اصلاح چسبندگی ترکیبات ترد آمیزه‌هایی بوتیل ترد به آمیزه‌های لاستیک طبیعی کارکاس طبیعی، مفید گشت. دوم لاتکس بوتیل بود که جهت چسبندگی بهتر به نخ توسعه یافت. نهایتاً اثر متقابل ایجاد شده بین لاستیک بوتیل و دوده طی اختلاط در دماهای بالا و با استفاده از تهییج کننده‌ها بود.

امروزه با تاکید بر اصلاح مقاومت لغزشی و مشخصه‌های نقل و انتقال و توسعه برموبوتیل و کلروبوتیل که با لاستیکهای مصارف عمومی غیر اشباع هم پخت هستند، کار پژوهش در جهت چگونگی استفاده از این الاستومرهای خاص در آلیازها جهت اصلاح مقاومت لغزشی تایرهای با کارکرد بالا، قرار گرفته است.

تایورینا<sup>۳</sup> و شوارتز<sup>۴</sup> [۲۰] حین پژوهش بر روی آلیازهای پلی‌بوتادین و کلروبوتیل دریافتند که «ضریب اصطکاک و لکانهای مرکب از این دو پلی‌مر با نسبتهای متفاوت بر روی یتون خیس، به میزان قابل توجهی بالاتر از مجموع مقادیر ضریب اصطکاک آنها به تنها است.

هر اکارا<sup>۵</sup> و همکاران در پنجم خود [۲۱] ادعای نمودند که کاهش مقاومت غلطشی، اصلاح خواص سرش خیس و رسیدن به مقاومت سایشی قابل قبول در صورتی ممکن است که از آلیازهای هالوبوتیل در آلیاز با لاستیکهای عام المصرف استفاده شود. در پنجم دیگری، هر اکارا و همکاران [۲۲] نشان دادند که کاهش مقاومت غلطشی بدون افت مقاومت لغزشی خیس در صورتی امکان‌پذیر است که مقداری از آلیاز و یا تسامم هالوبوتیل در انتهای چرخه اختلاط افزوده شود. به نظر می‌رسد که این مورد، نتایج به دست آمده به وسیله بربیگر<sup>۶</sup> و دیگر<sup>۷</sup> را تائیدی می‌کند: به این

نثپرین توسط پلیمرهای دیگر جایگزین شده است. **EPDM** دارای مقاومت در مقابل اوزن و خواص خمی خوبی است، اما فاقد چسبندگی به آمیزه های کارکاس و ترد و نیز از چسبندگی ناکافی برای تایرسازی موثر برخوردار است. حتی وقتی به صورت آمیزه بالاستیک طبیعی استفاده شود، میزان استعمال آن محدود به  $\text{PMS}$  ۳۰<sup>۱</sup> شده، چرا که در مقادیر بالاتر از میزان چسبندگی آن کاسته می شود و سازگاری محلود آن با **NR, SBR** به خواص مکانیکی آسیب می رساند.

جهت غلبه بر مشکلات چسبندگی مکانیکی سیستمهای پخت جهت اصلاح سازگاری پخت توسعه یافته است [۳۶—۴۰]. اصلاحات موردنظر در سرعت پخت با تنظیم مقدار موونمر سوم در EPDM انجام گرفت و در ضمن انتخاب کلروبوتیل و برموبوتیل در آمیزه بالاستیک طبیعی نیز تا حدی مؤثر واقع شد.

سودمندی لاستیک یوتیل برمدار به عنوان یک مانع زنگ و استفاده از آمیزه‌های برموده شده با لاستیک طبیعی در نسبت ۶۰/۴۰ جهت نوارهای پوششی، توسط بلاک‌شاو نشان داده شد. در هر حال، روند طراحی برای تایر، ساده‌سازی ساختمان دیواره جانبی، کاهش ضخامت دیواره جانبی و بنابراین حذف نوارهای پوششی و مانع زنگ است. این مورد همراه با مسئله طول عمر تایرهای رادیال معاویه‌های جدیدی را جهت تولید ترکیب مناسی برای تایرهای آینده ایجاد نموده است.

یک روش استفاده از ۱ و ۲ - بوتا دین سیندیو تاکتیک در آلباز با لاستیکهای مصارف عمومی است که مقاومت خستگی خمی و مقاومت پارگی [۴۲، ۳۱] فوق العاده‌ای را ایجاد می‌کند و علاوه بر این پایداری و دوام قابل توجه دیواره‌های جانی در تایر کامیون را نیز موجب می‌شود. جالب توجه است که ساختار این پلیمر، مشتمل از مجموعه لینهای کوچک است. این حفره‌های بلوری لینی بر روی تبلور القائی در اثر تشنش مسخرند، در ضمن ممکن است سهمی هم در مقاومت سرشی اصلاح شده داشته باشند.

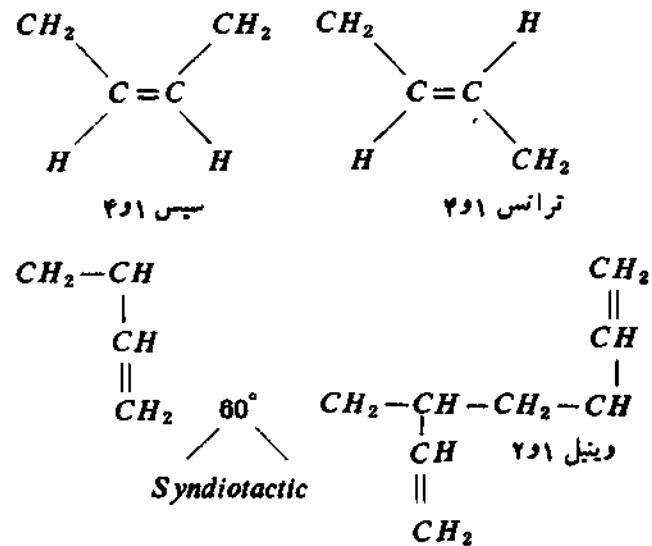
نامزد دیگر جهت اصلاح کارکرد بیوار جانبی، کوپلی مر پروپیلن- پوتادین [۴۳] است که مقاومت خستگی خوبی را نیز ارائه می‌دهد.

نیوجه دیری؛  
با مروری بر تاریخچه الاستومر های خاص و چگونگی استعمال آنها در  
ابزار ویژه تایر، نیازهای صنعت تایرسازی و ماهیت تکاملی تغییرات  
تکنولوژیکی در این زمینه تشریح شد. آنچه که از این مبحث مسلم گشت  
این بود که توازن پیچیده از خواص مورد نیاز در تایرهای مدرن را نمی توان  
به وسیله یک پلیمر منفرد برقرار کرد و تنها با استفاده از آلیاژهایی که  
مواد مختلف و به وسیله ابزارهای مختلفی ساخته شوند می توان این توازن را  
ساخته اند، متفاوت امکان دنیم است.

بهینه نمودن آمیزه‌ها و چسبیدگی پلیمرهای با ترکیب غیر مشابه مستلزم ارائه کارهای پژوهشی در زمینه شکل شناسی<sup>۱</sup> و پیوندهای بین سطوح، به علاوه جفت و جور کردن ساختارهای پلیمری برای به دست آوردن خواص موردنظر است. امروزه الاسترمهای خاص نقش بسیار

دیوارهای جانبی بادوام: لازمه طول عمر تایرهای رادیال، چه کامپونی و چه سواری، استفاده از دیوارهای جانبی بادوام استثنائی است. تحت بعضی از شرایط خدماتی تایرهای قادرند بیش از ۵ سال عمر کنند. در وسایل نقلیه‌ای که نیروی موتور بیش از ۹ روی چرخهای جلو اعمال می‌شود، تایر چرخهای عقب، حدود ۶ تا ۸ سال نیز دوام خواهند داشت.

استomerهای خاص شامل پلی کلرورین، EPDM و هالوبوتیل برای دیوارهای جانبی سیاه و سفید، هر دو، در نوارهای پوششی به عنوان راه حلی موثر جهت اصلاح مقاومت در مقابل اوزن، مقاومت خستگی و خشی و مقاومت دینامیکی و استاتیکی در مقابل اوزن، مورد استفاده قرار می‌گیرند. در ضمن چسبندگی دیوارهای جانبی با آمیزه‌های ترد و کارکاس باید بالا باشد. علاوه بر این باید از مقاومت خوبی در مقابل برش و خراش برخوردار باشند. توسعه گسترش تایرهایی با نسبت ابعاد پایین موجب شده است که انجام خدمات در مورد دیوارهای سختی و مشکل صورت گیرد.



با وجود آنکه اصلاحات پر اهمیتی در جهت محافظت لاستیکهای عام المصرف بوسیله سیستم‌های آنتی اکسیدانت و آنتی اوزونسانست صورت گرفته است ولی نیاز به یک ترکیب ذاتاً مقاوم در برابر اوزن، هوازدگی و اکسید شدن برای دیوارهای جانوی محسوس است. ترجیحاً دارا بودن خواصی چون مقاومت در مقابل رنگ پس دادن و رنگ پریندن در معرض نور خورشید و انسیفر، مطلوبتر است.

تثویرن اولین الاستمرون خاصی بود که در دیوارهای جانبی از آن استفاده شد. هنگامی که از نسبت ۵۰/۵۰ آن با لاستیک طبیعی استفاده شد، محافظت خوب، رای تام های میانس، بلای اتحاد مر. کند.

توازن پیچیده از خواص موردنیاز در تایرهای مدرن را نمی‌توان  
توسط یک پلیمر منفرد برقرار ساخت، اینکار از طریق آلیاژ پلیمرها  
امکان‌بندیر است.  
به علت خمیدگی، بسته در تایرهای، ادبیات مدرن و قسمت نسبتاً بالا،

- [15] - Carlson, E.J., and S.E. Horne, Jr., U.S. Patent 3, 135, 725, May 31, 1957, B.F. Goodrich Company.
- [16] - Stavely, F.W., *Industrial Engineering Chemistry*, 40, 778 1956.
- [17] - *The Wall Street Journal*, April 26, 1956.
- [18] - Bourdon, P.M., French Patent 1,001, 585, 1951.
- [19] - Tompkins, Eric, "The History of the Pneumatic Tire", Eastland Press.
- [20] - Massouber, J., *Journal of Applied Polymer Science*, 129 - 149, 1984.
- [21] - Canada Patent 659, 469, 1963. Fentak, et al., "Bromobutyl - A New Versatile Butyl Rubber."
- [22] - Nordiek, K.H., "Model Studies For the Development of an Ideal Tread Rubber," ACS Rubber Division, May, 1984.
- [23] - Chang, L.Y., and J.S. Shackleton, "An overview on Rolling Resistance", ACS Rubber Division, October 1982.
- [24] - Schuring, D.J., "The Rolling Loss of Pneumatic Tires", *Rubber Chemistry & Technology*, 153 (3) 600, August (1980).
- [25] - Hess, W.M., and V.E. Chirico, *Rubber Chemistry & Technology*, P. 301, 50, 1977.
- [26] - Briggs, G.J., with Y.K. Wei, *Rubbercon*, 81, Harrogate, England, June 1981.
- [27] - Iwami, I., 24th Meeting LLSRP, Kyoto, May 1983.
- [28] - (a) U.K. Patent GB 2, 110, 695 A, 1981.  
 (b) Patent JP 58, 112, 939, 1982.  
 (c) Patent JP 58, 122, 947, 1982.  
 (d) Patent JP GB 985614, 1982.  
 (e) Yoshimura, N., with N. Okuyama, K. Yamagishi, ACS, Chicago, III., Oct. 5, 1982. Duck, E.W., and J.W. Locke, *Journal of the IRI*, 2,223 (1968). Nordiek, K.H., *PRT Polymer Age*, 4, (9), 832, 1973. Duck, E.W., presented to the IISRP, Kyoto, Japan, 1974. Lacroix, A.A., et al., *Int'l. Polymer Science & Technology*, 5 (3), 14, 1978. Kuperman, F.E., et al., *Int'l. Polymer science & Technology*, 5 (3), 51, 1978. Duck, E.W., *European Rubber Journal*, Vol. 155, No. 12, p. 38, 1973.
- [29] - Dunlop, U.K. Patent GB 2, 046, 276, 1980.
- [30] - V.S. Tyurina and A.G. Shuarts, "Properties of Standard Tread Compounds Modified with Chlorobutyl Rubber", *International Polymer Science & Technology*, Vol. 3, No. 1, KK 76/01/32, 1976. (Translated by R. J. Moseley.)
- [31] - Yokohama, U.S. Patent 4,323, 485 April, 1982.
- [32] - Nippon Zeon/Yokohama, U.S. Pat. 4,321, 168, March 1982.
- [33] - Briggs, W., et al., "Reduced Rolling resistance with SBR", ACS Rubber Division meeting, Cleveland, October 13, 1981.
- [34] - Bauer, R.F., and E.A. Dudley, "Compatibilization of Rubber Blends Through Phase Interaction", *Rubber Chemistry & Technology*, Vol. 50, pp. 35 - 41.
- [35] - Kresge, E.N., "Elastomeric Blends", *Journal of Applied Polymer Science*, pp. 39, 37 - 57, 1984 (c) John Wiley & Sons, Inc., N.Y.
- [36] - Blackshaw, C.G., I.Kristensen, "Blends of Bromobutyl, EPDM and Natural Rubber in Light Coloured Compounds", ACS Rubber Division Meeting, May, 1974.
- [37] - Uniroyal, Inc., "A New Vulcanizing System for Tire Applications".
- [38] - Crepeau, A., "Natural Rubber - Halobutyl - Ethylene Propylene Diene Compounds for Radial Tire Sidewall Service", ACS Rubber Division Meeting, San Francisco, October 1976.
- [39] - Speranzini and Drost: "EPDM and Chlorobutyl Blends for Tire Sidewall", ACS, Buffalo, N.Y., October, 1969.
- [40] - Herzlick, Ostrander, and Thompson, "Commercially Acceptable EPsyn White Sidewall/Coverstrip Compounds", ACS, Miami Beach, Fla., April, 1971.

پر اهمیتی را در تکنولوژی کنونی تایر بازی می‌کنند. در مورد لايترهای داخلی، روند در جهت رسیدن به لايترهای هر چه نفوذناپذیرتر است که از جسبندگی و مقاومت گرمایی و خستگی خوبی نیز برخوردار باشد. به این جهت توجه اساسی بر آمیزه‌های برموبوتیل تقریباً قادر رونگ که از موئی کم و فرآیندپذیری آسانتری برخورداراند، منظر کز گردیده است. در مورد دیواره جانبی از آلیاز EPDM، هالوبوتیل و لاستیک طبیعی جهت اصلاح مقاومت دینامیکی در برابر اوزن استفاده می‌شود و از آنجا که روند به سوی هر چه ساده‌تر شدن ساختمان و نازکتر کردن دیواره جانبی است، نیاز به ترکیبات اصلاح شده پیشتر احساس می‌شود.

با گسترش و توسعه پلی بوتادین وینیلی و SBR وینیلی محلول که در این مرحله به عنوان پلی مرهای خاص در نظر گرفته می‌شوند، اما ممکن است زمانی به عنوان نسل جدیدی از لاستیکهای مصارف عمومی توسعه یابند. جستجو در زمینه دستیابی به توازنی مطلوب از مقاومت غلطشی، لغزشی صورت گرفته است. راه حل پیشنهادی دیگر جهت اصلاح مقاومت لغزشی بدون افت مقاومت سایشی و پیسا مقاومت غلطشی استفاده از آلیازهای هالوبوتیل با پلی بوتادین و SBR است. پیشنهاد شده است که بهترین راه حل فنی - اقتصادی جهت رفع نیازهای پیش‌بینی شده در صنعت تایرسازی، ممکن است از طریق استفاده از آلیازهای حاوی الاستورمهای خاص حاصل شود، در حالیکه، هم زمان با آن از اقتصاد مطلوب تولید و خواص دلخواه لاستیک طبیعی و لاستیکهای مصنوعی مصارف عمومی نیز باید استفاده کرد.

#### References:

- [1] - Williams, G.C., *Proceedings of the Royal Society, Great Britain*, Vol. 10, P. 516 (1860) *Journal of the Chemical Society*, 111 (1862).
- [2] - Bouchardt, F.G., *Comptes Rendus*, 89, 1117 (1887).
- [3] - Horne, S.E., Jr., "History of Synthetic Rubber From Genesis to Revelation," *Rubber World*, October 1984.
- [4] - Gottlob, K., *Gummi - Zeitung*, Vol. 33, pp. 508, 534, 551, 576, 599, 1919.
- [5] - Whitby, G.S. and M. Katz, *Industrial Engineering Chemistry*.
- [6] - Staudinger, H., *Berichte Vol.*, 53, p. 1073, 1920; *Helvetica Chimica Acta*, Vol. 5, p. 785, 1922; *Berichte* 57, p. 1203, 1924.
- [7] - Dunbrook, F.F., "Historical Review" in *Synthetic Rubber*, G.S. Whitby, John Wiley & Sons, 1954. Whitby, G.S., Ed., Wiley, New York, 1954, p. 32. Patrick, J.C., U.S. Pat. 1,890, 891, F. Dec. 6, 1927. Patrick, J.C., and N.M. Mnookin, British Patent Nos. 302, 270, f. December 13, 1927.
- [8] - Collins, A.M., *Rubber Chemistry & Technology*, 46, G45 (1973).
- [9] - Luther, M., and C. Heuck, U.S. Pat. 1,864, 078, f. Jan. 8, 1927; German Pat. 558, 890; U.S. 1,890, 461, f. Feb. 8, 1928, to I.G. Farben. Boch, W., and E. Tschunkur, U.S. Patent 1,924, 227, f. Sept. 21, 1928; German Patent 558, 585; U.S. Patent 1,896, 532, f. Jan. 15, 1930 to K.G. Farben.
- [10] - Tschunkur, E., and W. Boch; German Patent 570, 980, f. July 20, 1929; U.S. Pat. 1,938, 731, Dec. 12, 1933, to I. G. Farben.
- [11] - Konrad, E., and E. Tschunkur, German Patent, 650, 172, f. April 20, 1931; U.S. Patent 1,973, 000, Sept. 11, 1934, to I.G. Farben.
- [12] - Sparks, W.J., and R.M. Thomas, U.S. Patent 2,346, 129, f. Dec. 29, 1937 to Jasco.
- [13] - Morrissey and Crawford, U.S. Patent 2,631, 984, 1953.
- [14] - Horne, S.E., Jr., U.S. Patent 3, 144, 743, f. Dec. 2, 1954, to Goodrich - Gulf Chemical Co., Inc.