

کاربرد پودرهای کربنات کلسیم ضایعاتی برای ساخت لاستیک

ممدمسن آزادی^{*}، مهداد کریمی^۲ و محمدامین آزادی^۱

۱) دانشگاه آزاد اسلامی واحد شیراز، عضو باشگاه پژوهشگران جوان، mh.azadi_g@yahoo.com

۲) گروه زمین‌شناسی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد شیراز

^{*} عهددار مکاتبات

تاریخ دریافت: ۸۸/۰۵/۰۸؛ تاریخ دریافت اصلاح شده: ۸۸/۱۱/۳۰؛ تاریخ پذیرش: ۸۹/۰۲/۰۱

چکیده

حدود ۱۰۲ واحد سنگبری در منطقه‌ی نیریز در حال فعالیت می‌باشد، که تمامی این واحدها سنگ چینی نیریز را برش می‌دهند. به طور تقریبی، هر واحد روزانه، در حدود ۱۰ تن پودر سنگ (کربنات کلسیم) ضایعاتی حاصل از برش، تولید می‌کند. در این تحقیق، پودرهای کربنات کلسیم ضایعاتی (به عنوان پرکننده) به همراه دیگر مواد اولیه داخلی، برای ساخت لاستیک مورد استفاده قرار گرفته است. بهمین منظور از روش فلورسانس اشعه‌ی ایکس، جهت آنالیز شیمیایی و از دستگاه آنالیز اندازه‌ی ذرات، روش تفرق اشعه‌ی لیزر، جهت تعیین دانه‌بندی پودرهای کربنات کلسیم ضایعاتی استفاده گردید. سپس فرمولاسیون‌های مناسبی طبق ترکیب شیمیایی مواد اولیه در نظر گرفته شد. پس از مخلوط کردن مواد اولیه و شکل‌دهی توسعه روش پرس، نمونه‌های لاستیک حاصل در دماهای مختلف پخته شد و مهمترین خواص آن‌ها پس از اندازه گیری، با لاستیک استاندارد مقایسه گردید. در این راستا، خواص فیزیکی و مکانیکی لاستیک‌های حاصل، مانند سختی، مقاومت کششی، ازدیاد طول تا حد پارگی و مدول ۳۰۰ درصد اندازه گیری شد. نتایج نشان داد، که نمونه‌های لاستیک ساخته شده توسعه پودرهای کربنات کلسیم ضایعاتی، با لاستیک استانداردی که در کارخانه‌ی لاستیک‌سازی دنا ساخته می‌شود، خصوصیات نزدیک و شبیه به یکدیگر دارند. از این جهت پودرهای ضایعاتی با دانه‌بندی متوسط ۱/۹۲۵-۰/۵۳۳ میکرون، میانگین قطر معادل طولی و سطحی به ترتیب ۰/۶۶۸ و ۰/۴۲۴ میکرون، درجه‌ی خلوص میانگین ۹۸/۸ درصد، رطوبت ۰/۱۴ درصد و تطابقی که با استاندارد کربنات کلسیم مورد استفاده در لاستیک دارند، به آسانی می‌توانند به عنوان یک پرکننده مناسب و ارزان قیمت در ساخت لاستیک و قطعات لاستیکی، مورد استفاده قرار گیرند.

واژه‌های کلیدی: سنگ چینی نیریز، کربنات کلسیم، آنالیز شیمیایی، دانه‌بندی، پرکننده، لاستیک.

- مقدمه

استفاده از نانوکربنات کلسیم در تهیه‌ی نانوکامپوزیت الاستومرها از جمله (Synthetic Botadine Rubber, SBR) (لاستیک بوتا دین مصنوعی) مقاوم، به عنوان مواد پایه در لاستیک، سبب بهبود برخی خواص، از جمله افزایش دمای اشتعال و استحکام مکانیکی بالا می‌شود و دلیل اصلی آن، حذف مقدار زیادی از دوده است (Liu & Xu 2008, Ansarifar et al. 2009, Kamal et al., 2009). به طوری که افزودن حدود ۳ تا ۵ درصد نانوکربنات کلسیم می‌تواند، استحکام مکانیکی معادل ۴۰ تا ۴۵ درصد دوده را ایجاد کند و بهمین دلیل چگالی لاستیک به مقدار قابل توجهی کاهش می‌یابد (Bréchet et al. 2001, Lazzeri et al., ۱۳۸۷، همکاران ۱۳۸۹).

کربنات کلسیم به دلایل فراوانی و قیمت ارزان، به عنوان پرکننده، مصرف گسترده‌ای را در صنایع لاستیک و پلاستیک دارا می‌باشد (Zhang et al. 2009). بهبود خاصیت مکانیکی، از جمله افزایش مقاومت سایشی و مقاومت پارگی، از مزایای این پرکننده در لاستیک طبیعی، مصنوعی و پلاستیک به شمار می‌رود (Ismail & Ruhaizat 1997, Zuiderduin et al. 2003, Poompradub et al. 2010) استفاده از این ماده‌ی معدنی موجب لطفات، صاف بودن سطح، زیبایی ظاهری و ظرافت لاستیک شده، که این امور در مرغوبیت کالا و بازار پسندبودن آن تأثیر بسزایی دارد (Higgins & Goldsmith 2001).

می‌کنند (Sahebian 2007). حجم این پودرهای ضایعاتی در طول سال بسیار زیاد است. بنابراین با انجام تحقیقات کافی و آزمایشات لازم و صرف هزینه‌های مناسب در داخل کشور، می‌توان راه‌های بهینه‌ای برای استفاده از این مواد پیدا نمود و ضمن جلوگیری از خروج ارز از کشور، کاربردشان را در صنایع مختلف مورد بحث و بررسی قرار داد. در این تحقیق، کاربرد پودرهای کربنات کلسیم ضایعاتی، به عنوان پرکننده در ساخت لاستیک مورد بررسی قرار می‌گیرد.

جدول ۱- مشخصات کربنات کلسیم (Tilley & Richard 2001)

CaCO ₃	فرمول شیمیایی
جامد سفید	پودر (کریستال)
هگزاگونال و ارتورومبیک	ساختار کریستالی
۱/۶۵۸	ضریب شکست
۲/۷gr/cm ^۳	دانسیته
۸۹۹ C	نقطه‌ی جوش
۸۲۵ C	نقطه‌ی ذوب

۲- مصارف عمده‌ی کربنات کلسیم

این ماده‌ی معدنی، به طور عمده در صنایع لاستیک و پلاستیک، رنگ، کاغذ، شیمیایی، داروسازی، غذایی، آرایشی و بهداشتی (خمیر دندان، لاک و عطرسازی)، کشاورزی، چرم‌سازی، متالورژی، نساجی، سرامیک، چسب، شیشه، تصفیه‌ی نفت، آهن و فولاد، تصفیه‌ی قند، سیم و کابل، مرکب چاپ، لوازم التحریر، دینامیت و همچنین در انبارها و مخازن، گوگردزادایی گاز دودکش‌ها، مرمت آثار باستانی، پالایشگاه‌ها و نیروگاه‌ها، تهیه‌ی ضدیخ، ساخت پلیمرها و بتن‌های مقاوم، لنزهای دوربین، کامپوزیت‌ها و... کاربرد دارد (Gunter & Gerhard 2005, Kauffman et al. 1974, Strutz & Sweeney 1990)

2005, Kim et al. 2010 نانوکامپوزیت الاستومر بهویژه (Ethylene Propylene Diene Monomer, EPDM) (یک نوع لاستیک مصنوعی) پر شده با کربنات کلسیم، به دلیل دارا بودن ضریب عبوردهی کم نسبت به گازها بهویژه‌هوا، می‌تواند در پوشش داخلی تایر و تیوب‌ها مورد استفاده قرار گیرد (Yahaya et al. 2009, Deng et al. 2009). همچنین نانوکامپوزیت‌ها از جمله الاستومرهایی هستند، که می‌توانند در آلیاژهای مختلف با ترمoplاستیک‌ها، کاربردهای وسیعی را در صنعت خودرو داشته باشند. مدلول بالا، مقاومت حرارتی، پایداری بعد، وزن کم و مقاومت شعله، از جمله خواصی هستند که این نانوکامپوزیت پر شده با این ماده، دارا می‌باشد (Cioni & Lazzeri 2010, Leblanc 2008, Lin & Wu 2009, Price & Walsh 2005). از کربنات کلسیم طبیعی با ویژگی‌های استاندارد، مانند دانه‌بندی متوسط ۳-۱۲۰ میکرون، جذب روغن ۹-۲۱ گرم در ۱۰۰ گرم، مساحت سطح مخصوص ۲-۳ متر مربع بر گرم، رطوبت $\leq 0/5$ درصد و درجه‌ی خلوص میانگین $94/5 \geq$ درصد، می‌توان به آسانی به عنوان یک پرکننده‌ی مناسب و ارزان قیمت در ترکیب لاستیک استفاده کرد (صاحبیان سقی و همکاران ۱۳۸۷).

سنگ‌های چینی، سنگ‌های بلورینی (کریستالینی) هستند که طی تبلور مجلد، ناشی از دگرگونی سنگ آهک تشکیل شده‌اند و به طور وسیعی برای نمای دیوارها، ستون‌ها، کف‌ها، پله‌ها و سایر منظورهای تزئینی کاربرد دارند. از برش و پرداخت سنگ‌های چینی، پودر سنگ (کربنات کلسیم) ریز دانه‌ای حاصل می‌شود، که این پودر همراه با آبی که جهت خنک کردن تیغی برش بر روی سنگ ریخته می‌شود، شسته شده و به حوضچه‌های رسوب گل منتقل می‌شود. پس از آن که رسوبات حوضچه‌ها خشک شد، گل به وجود آمده حاصل از این پودر، سنگ‌ها را با صرف هزینه‌ای برداشت و مانند سایر ضایعات دفع می‌کنند.

بررسی‌ها نشان داده، که از ۴/۵ میلیون تن پودر کربنات کلسیم ضایعاتی که در سنگبری‌های سراسر کشور تولید می‌شود (صاحبیان سقی و همکاران ۱۳۸۷)، تقریباً هیچ استفاده‌ی بهینه‌ای نمی‌شود. در حالی که این پودرها بسیار ریز دانه بوده و به عنوان پرکننده، قابلیت کاربرد در صنایع مختلف، از جمله لاستیک و پلاستیک را دارا می‌باشند (Sahebian 2007). در منطقه‌ی موجود دارد (Sahebian 2007)، که تمامی ۱۵۲ واحد سنگبری وجود دارد (Sahebian 2007)، این واحدها سنگ چینی سفید نیریز، به عنوان یکی از مرغوب‌ترین و خالص‌ترین نمونه‌های سنگ مرمر را برش می‌دهند. به طور متوسط هر واحد سنگبری روزانه، حدود ۱۰ تن پودر کربنات کلسیم ضایعاتی حاصل از برش، با درجه‌ی خلوص بسیار بالا با دانه‌بندی میکرونی تولید

۳- روش تحقیق

۳-۱- مواد اولیه و فرمولاسیون

با بررسی آنالیزهای شیمیایی پودرهای کربنات کلسیم ضایعاتی حاصل از برش سنگ‌های چینی نیریز، توسط دستگاه فلورسانس اشعه‌ی ایکس (X-Ray Fluorescence) مدل فیلیپس پی‌دبليو ۳ (Philips pw 1480) و مطالعه‌ی دانه‌بندی این پودرها بر اساس ۳ پارامتر تعداد ذرات، قطر معادل طولی و سطحی به‌وسیله‌ی دستگاه آنالیز اندازه‌ی ذرات (Particle Size Analyzer)، مدل شیمادزو (SALD [Size Analyzer] (Shimadzu SALD 2101) (Dynamic Light Scattering)، روش تفرق اشعه‌ی لیزر (Laser Diffraction)، تعداد ۴ نمونه پودر، به همراه دیگر مواد اولیه‌ی مصرفی

۱۳- مطالعه‌ی دانه‌بندی

براساس نتایج حاصل از آزمایش دانه‌بندی پودرهای حاصله از برش سنگ‌های چینی توسط اشعه‌ی لیزر بر اساس پارامتر تعداد ذرات، مشخص شد، که میانگین اندازه‌ی ذرات $0.546 \mu\text{m}$ میکرون بوده و ذراتی با ابعاد $0.562 \mu\text{m}$ میکرون بیشترین فراوانی را دارند. همچنین $50 \mu\text{m}$ درصد ذرات دارای ابعادی بالاتر از $0.532 \mu\text{m}$ میکرون و $50 \mu\text{m}$ درصد ذرات زیر این مقدار می‌باشد. از نقطه نظر آمار درصد تجمعی نشان می‌دهد، که حداقل اندازه‌ی ذرات $0.365 \mu\text{m}$ و حداًکثر $0.112 \mu\text{m}$ میکرون است (تصویر ۱).

از نمودار به دست آمده درنتیجه‌ی آزمایش دانه‌بندی پودرهای کربنات کلسیم ضایعاتی توسط اشعه‌ی لیزر براساس پارامتر قطر معادل

شامل کائوچوی طبیعی، روغن، اسید استاریک، دوده، پودر اکسید روی، شتاب‌دهنده و گوگرد برای ساخت لاستیک انتخاب گردید. در جدول ۲، ترکیب شیمیایی ۴ نمونه پودر کربنات کلسیم مصرفی ارائه شده است. به علت شباهت بسیار نزدیک، نتایج به دست آمده از آزمایش دانه‌بندی ۴ نمونه پودر ضایعاتی، در این تحقیق به مطالعه‌ی دانه‌بندی ۱ نمونه، اشاره خواهد شد. با توجه به خواص و ویژگی پودرهای مورد بررسی، چهار فرمولاسیون برای ساخت لاستیک ملة نظر قرار گرفت (جدول ۳). در تمامی ترکیبات، مقادیر مواد اولیه‌ی مورد استفاده، ثابت در نظر گرفته شده است. ذکر این نکته ضروری است که در فرمولاسیون‌ها از ۴ نمونه‌ی مختلف پودر کربنات کلسیم ضایعاتی استفاده گردید.

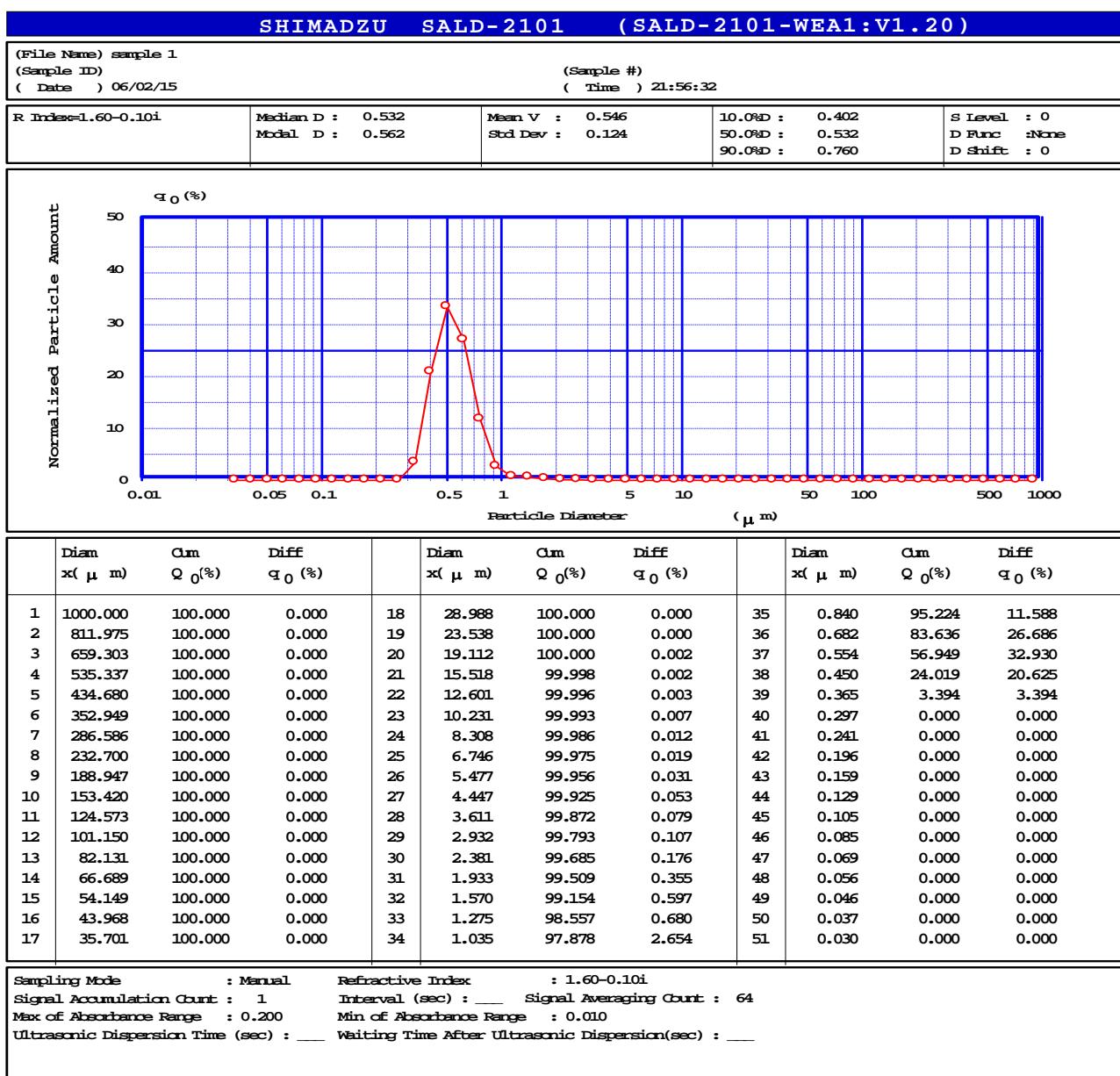
جدول ۲ - ترکیب شیمیایی ۴ نمونه پودر کربنات کلسیم مصرفی

L.O.I %	P ₂ O ₅ %	TiO ₂ %	Na ₂ O %	K ₂ O %	Al ₂ O ₃ %	MgO %	MnO %	Fe ₂ O ₃ %	SiO ₂ %	CaO %	نمونه‌ی پودر
۴۳/۸۹	۰/۰۲۷	۰/۰۱۸	۰/۱۳	۰/۰۱	۰/۱۶	۰/۹۰	۰/۰۰۱	۰/۱۱	۰/۶۳	۵۳/۳۸	۱
۴۳/۸۸	۰/۰۶۶	۰/۰۰۹	۰/۰۸	۰/۰۱	۰/۰۳	۰/۷۶	۰/۰۰۱	۰/۰۲	۰/۲۳	۵۴/۵۵	۲
۴۳/۶۶	۰/۰۰۱	۰/۰۱۶	۰/۰۶	۰/۰۱	۰/۱۳	۰/۷۳	۰/۰۰۱	۰/۰۸	۰/۳۴	۵۴/۴۰	۳
۴۳/۶۷	۰/۰۵۶	۰/۰۱۶	۰/۰۵	۰/۰۱	۰/۱۹	۰/۷۹	۰/۰۰۱	۰/۰۷	۰/۳۱	۵۴/۵۶	۴
As ppm	Ce ppm	Co ppm	Cr ppm	Ni ppm	Pb ppm	Zn ppm	Cu ppm	Sr ppm	Ba ppm	Cl ppm	نمونه‌ی پودر
۱۵	۱۹	۵	۶	۱۰	۳	۱۸	۲۸	۱۹۶	۱۳۳	۷۱۲۴	۱
۱۲	۱۳	۴	۴	۳	۳	۲۱	۲۸	۱۴۹	۱۳۶	۳۱۶۵	۲
۱۴	۱۵	۲	۵	۱۲	۸	۲۱	۲۶	۱۶۲	۱۰۴	۲۵۳۳	۳
۱۱	۱۶	۱	۰	۷	۷	۲۳	۳۰	۱۸۲	۱۶۱	۲۰۹۵	۴
Th ppm	U ppm	V ppm	Rb ppm	Y Ppm	Zr Ppm	Nb ppm	Mo ppm	W ppm	La ppm	نمونه‌ی پودر	
۱	۱	۱۹	۱۰	۵	۲۰	۹	۱	۱	۸	۱	
۱	۱	۱۳	۱۲	۶	۱۲	۱۱	۱	۱	۸	۲	
۱	۱	۱۳	۱۰	۵	۲۲	۳	۱	۱	۴	۳	
۱	۱	۱۵	۱۱	۶	۲۳	۹	۱	۱	۶	۴	

جدول ۳ - ترکیب مواد اولیه‌ی مورد مصرف و مقادیر استفاده شده‌ی آن‌ها برای ساخت لاستیک

مواد اولیه‌ی مصرفی(گرم)

کد نمونه	(SMR 20)	روغن (Behran 840)	اسید استاریک	دوده (N-550)	پودر اکسید روی	کلسم ضایعاتی (MBTS)	شتاپ دهنده (گوگرد)	عامل پخت	پودر کربنات کلسیم ضایعاتی	پودر (پودر ۱)	۰/۴
۱	۱۰۰	۸	۲	۳۰	۳/۵	۱۵	(پودر ۱)	۰/۴	۰/۴		
۲	۱۰۰	۸	۲	۳۰	۳/۵	۱۵	(پودر ۲)	۰/۴	۰/۴		
۳	۱۰۰	۸	۲	۳۰	۳/۵	۱۵	(پودر ۳)	۰/۴	۰/۴		
۴	۱۰۰	۸	۲	۳۰	۳/۵	۱۵	(پودر ۴)	۰/۴	۰/۴		



تصویر ۱ - نمودار توزیع اندازه‌ی ذرات بر اساس پارامتر تعداد ذرات

بررسی درصد تجمعی حاکی از آن است، که قطر معادل کوچکترین و بزرگترین ذره به ترتیب، ۰/۳۶۵ و ۱۰۱/۱۵۰ میکرون می‌باشد (تصویر ۳).

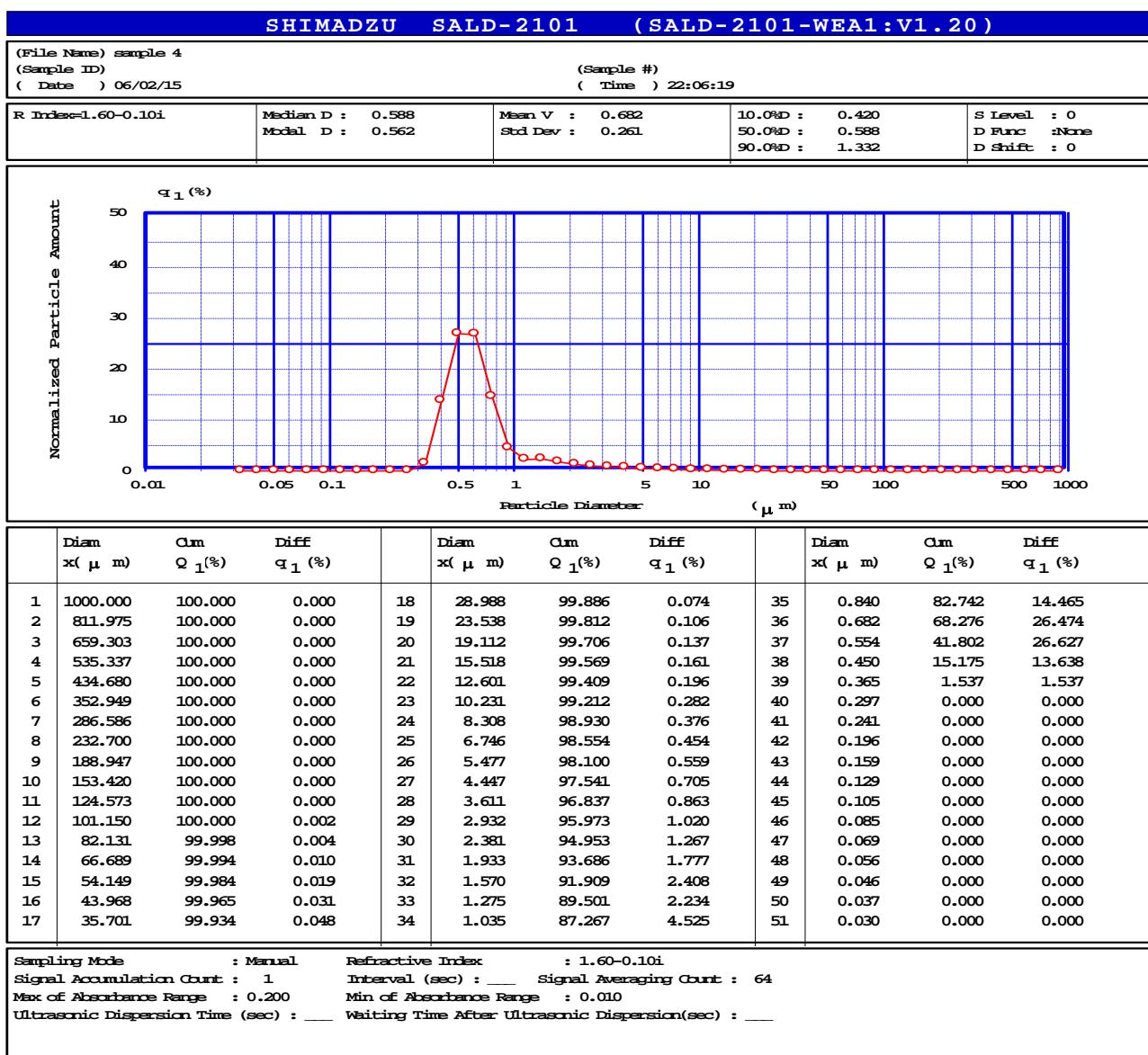
۳-۲- دوش ساخت نمونه‌ها

در این تحقیق، فرمولاسیون‌های انتخابی جدول ۳، جهت ساخت لاستیک در بخش مرکز تحقیقات کارخانه‌ی لاستیک دنا مورد استفاده قرار گرفت. بعد از توزین مواد اولیه‌ی مصرفی جهت اختلاط مواد و تهیه‌ی آمیزه لاستیکی، از دستگاه بنبوری آزمایشگاهی (مخلوطکن درونی) ساخت کشور ژاپن استفاده گردید. پس از طی زمان مورد نیاز (حدود ۴ دقیقه) و رسیدن گشتاور به مقدار تعادلی، موادی که حالت

طولی، چنین استنتاج می‌شود، که متوسط اندازه‌ی ذرات ۰/۶۱۶ میکرون، توزیع فراوانی ۰/۵۶۲ میکرون و میانه‌ی ذرات ۰/۵۷۲ میکرون می‌باشد (یعنی از نظر ریاضی ۵۰ درصد ذرات اندازه‌ای زیر ۰/۵۷۲ میکرون و ۵۰ درصد اندازه‌ای بالاتر از این مقدار دارند). بررسی درصد

تجمعی می‌بین آن است که کوچکترین ذره قطری معادل ۰/۳۶۵ میکرون و بزرگترین ذره قطری معادل ۰/۶۸۹ میکرون دارد (تصویر ۲).

با توجه به نمودار به دست آمده از آزمایش دانه‌بندی پودرهای حاصل از برش سنگ‌های چینی توسط اشعه‌ی لیزر بر اساس پارامتر قطر معادل سطحی، ذرات به طور میانگین دارای ابعاد ۰/۹۷۴ میکرون هستند. همچنین توزیع فراوانی ذرات ۰/۵۶۲ میکرون بوده و ۵۰ درصد ذرات زیر ۰/۶۷۱ میکرون و ۵۰ درصد بالاتر از این مقدار قرار گرفته‌اند.



تصویر ۲ - نمودار توزیع اندازه‌ی ذرات بر اساس پارامتر قطر معادل طولی

اندازه‌گیری مقاومت کششی، از دیاد طول تا حد پارگی و مدلول ۳۰۰ درصد استفاده گردید.

خمری داشتند، از دستگاه بنیوری خارج گردیدند و برای اختلاط نهایی از دستگاه غلتک (مخلوطکن بیرونی) ساخت کشور ژاپن استفاده شد. زمان اختلاط، حدوداً ۶ دقیقه بود و در طی این مدت عوامل پخت و شتاب‌دهنده، به آمیزه اضافه گردید و انواع آمیزه‌های لاستیکی به دست آمد. پس از مرحله فوق، ساخت و آماده‌سازی اجزای تشکیل‌دهنده و مونتاژ تایر انجام شد. در مرحله‌ی نهایی (مرحله‌ی پخت یا ولکانیزاسیون)، تایر شکل نهایی با خواص فیزیکی- مکانیکی، را به خود گرفت. جهت شکل‌دهی لاستیک، از دستگاه پرس پخت، ساخت داخل استفاده شد. در پایان، خواص فیزیکی و مکانیکی لاستیک‌های حاصل (ساخته شده) همانند سختی، مقاومت کششی، از دیاد طول تا حد پارگی و مدلول ۳۰۰ درصد اندازه‌گیری شد. بدین منظور از دستگاه سختی سنج جهت تعیین سختی و از دستگاه تست کشش، جهت

۴- بحث و نتایج

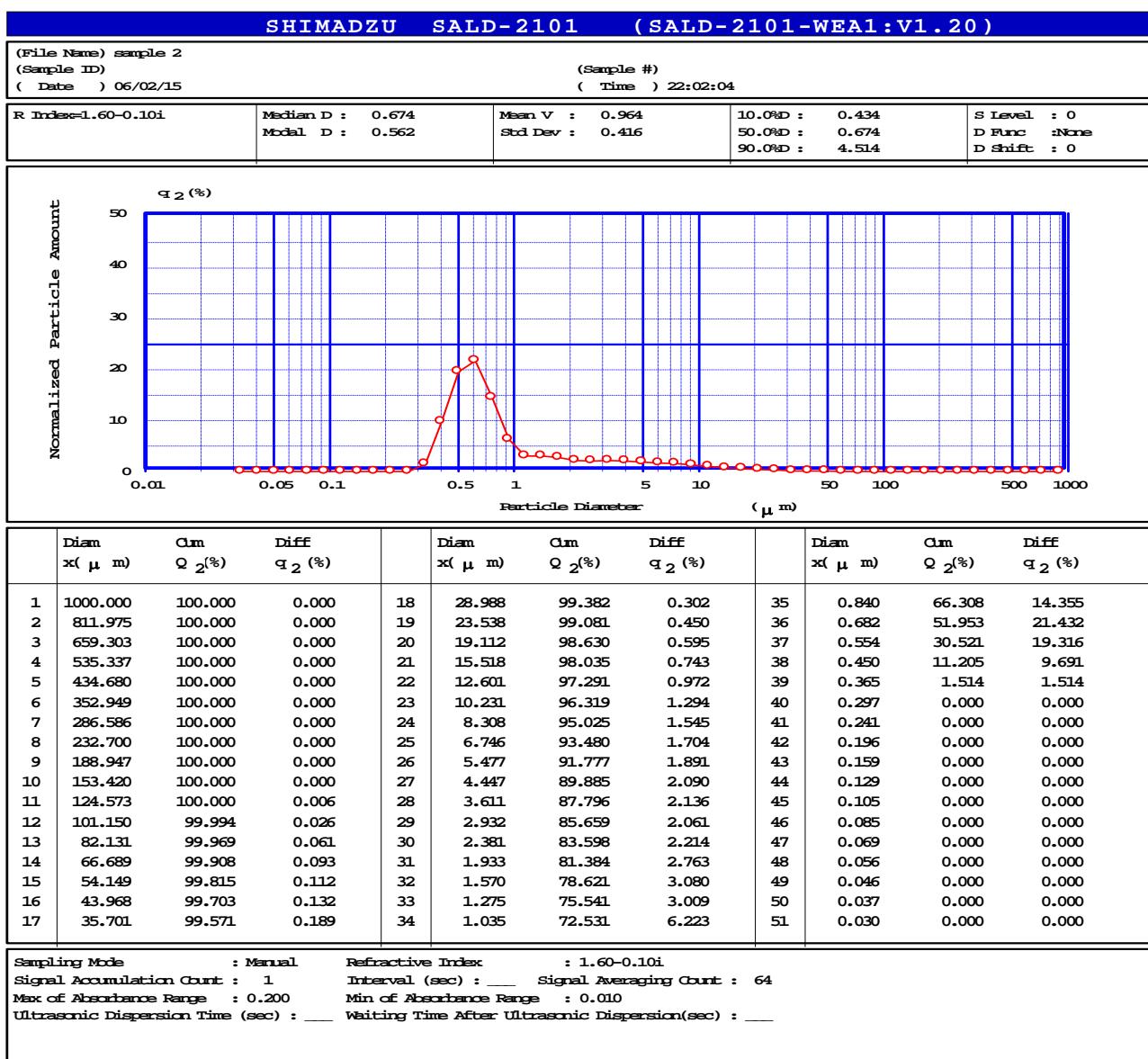
۴-۱- پرس فصوصیات فیزیکی و شیمیایی ۱۴ نمونه پودر کربنات کلسیم ضایعاتی و مقایسه‌ی نتایج با استاندارد کربنات

کلسیم مورد استفاده در لاستیک

با توجه به نتایج ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی ۴ نمونه پودر کربنات کلسیم ضایعاتی (جدول ۴)، این پودرها با میانگین، دانه‌بندی ۱/۹۲۵ ۰/۵۳۳ میکرون، قطر معادل طولی و سطحی به ترتیب ۰/۶۶۸ و ۱/۴۲۴ میکرون، درجه خلوص ۹۸/۸ درصد، رطوبت ۰/۱۴ درصد، درخشندگی ۹۷/۵ درصد، مجموع (اکسید آهن و اکسید آلومینیوم) ۰/۱۹۸ درصد،

با توجه به نتایج ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی ۴ نمونه پودر کربنات کلسیم ضایعاتی (جدول ۴)، این پودرها با میانگین، دانه‌بندی ۱/۹۲۵ ۰/۵۳۳ میکرون، درجه خلوص ۹۸/۸ درصد، رطوبت ۰/۱۴ درصد، درخشندگی ۹۷/۵ درصد، مجموع (اکسید آهن و اکسید آلومینیوم) ۰/۱۹۸ درصد،

محمد حسن آزادی و همکاران: کاربرد پودرهای کربنات کلسیم ضایعاتی برای ساخت لاستیک



تصویر ۳- نمودار توزیع اندازه‌ی ذرات بر اساس پارامتر قطر معادل سطحی

جدول ۴- نتایج ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی نمونه پودر کربنات کلسیم ضایعاتی

درخشنده‌گی (%)	چگالی (g/cm^3)	روغن (g/100g)	میانگین جذب	میانگین فراوانی	میانگین قطر معادل طولی	میانگین اندازه‌ی ذرات	میانگین رنگ پودر	سختی کربنات کلسیم (Mohs)	شماره نمونه
(خشک)	(%)	ASTM D281-95	ذرات (μm)	ذرات (μm)	ذرات (μm)	ذرات (μm)	ذرات (μm)	(%)	
۹۸	۲/۷	۳۰	۰/۵۶۲	۰/۵۹۲	۰/۹۷۴	۰/۶۱۶	۰/۵۴۶-۰/۹۷۴	۲/۵	۱
۹۷	۲/۷	۲۹	۰/۵۲۴	۰/۵۷۶	۰/۹۶۴	۰/۶۰۹	۰/۵۳۳-۰/۹۶۴	۲/۶	۲
۹۸	۲/۷	۳۱	۰/۵۶۲	۰/۸۲۵	۱/۹۲۵	۰/۷۶۱	۰/۵۹۷-۱/۹۲۰	۲/۷	۳
۹۷	۲/۷	۳۰	۰/۵۶۲	۰/۶۹۱	۱/۸۳۵	۰/۷۸۸	۰/۵۶۰-۱/۸۳۵	۲/۸	۴
درجه خلوص	اکسید منزیم (%)	اکسید آهن + اکسید آلمینیوم (%)	کربنات (%)	شكل ذرات (%)	روطوبت (%)	رنگ پودر	سختی کربنات کلسیم (Mohs)	شماره نمونه	
۰/۲۷	۰/۹۰	۹۹/۰۹۰	مکعبی	۰/۱۳	۰/۱۳	سفید	۲/۵	۱	
۰/۰۵	۰/۷۶	۹۹/۴۳۱	مکعبی	۰/۱۷	۰/۱۷	سفید	۲/۶	۲	
۰/۲۱	۰/۷۳	۹۹/۲۲۶	مکعبی	۰/۰۴	۰/۰۴	سفید	۲/۷	۳	
۰/۲۶	۰/۷۹	۹۹/۲۹۴	مکعبی	۰/۰۲	۰/۰۲	سفید	۲/۸	۴	

جدول ۵ - استاندارد کربنات کلسیم مورد استفاده در لاستیک (GBT/9590 2004/China)

پرکنده	میانگین اندازه‌ی ذرات (µm)	توزیع ذرات (µm)	شکل	چگالی (g/cm³)	مساحت سطح مخصوص (BET) (m²/g)	جذب روغن (g/100g)	روبوت (%)	سختی (Mohs)	رنگ (خنک)	کلسیم منزیم (%)	کربنات	
											کلسیم طبیعی	کربنات
کربنات کلسیم روسی	۰/۰۷-۱	۰/۱-۲	مکعبی کروی	۲/۶	۱۱-۲۶	۳۵-۴۰	≤۰/۵	۲/۵-۳	≥۸۸	≤۰/۷	≤۰/۳	کربنات کلسیم طبیعی
کربنات کربنات	۳-۱۲۰	۰/۱-۶۰۰	مکعبی	۲/۷	۰/۳-۲	۹-۲۱	≤۰/۵	۲/۵-۳	≥۸۸	≤۰/۷	≤۰/۳	کربنات کربنات

و یکی از مواد اولیه‌ی مصرفی در ترکیب لاستیک، به میزان کافی وجود دارد. با استفاده از نسبت‌های مناسبی از این پودرهای ضایعاتی در ترکیب لاستیک، لاستیک و قطعات لاستیکی با خواص مطلوب، در حد استاندارد تهیه گردید. نتایج نشان داد، که این پودرهای با دانه‌بنده متوسط ۰/۵۳۳-۱/۹۲۵ میکرون، میانگین قطر معادل طولی و سطحی به ترتیب ۰/۶۶۸ و ۱/۴۲۴ میکرون، درجه‌خلوص متواتر ۹۸/۸ درصد، رطوبت ۰/۰۲ درصد و جذب روغن ۳۰ گرم در ۱۰۰ گرم و یکی از پرکنده‌ی مطابق با استاندارد کربنات کلسیم مورد استفاده در لاستیک، به عنوان یک پرکنده‌ی مناسب و ارزان قیمت در ساخت لاستیک و قطعات لاستیکی مورد استفاده قرار می‌گیرند. از این‌رو به کارگیری پودرهای موجود در سنگبری‌های منطقه‌ی نیریز استان فارس، می‌تواند باعث کاهش قابل ملاحظه‌ای در هزینه‌ی حمل و نقل و در نتیجه قیمت تمام شده‌ی محصولات گردد.

تشکر و قدردانی

از زحمات آقای مهندس محمدامین آزادی، سرکار خانم مهندس آزادی و کارشناسان محترم واحد مرکز تحقیقات کارخانه‌ی لاستیک سازی دنا، شیراز جهت همکاری، هماهنگی‌ها و کمک‌های لازم برای انجام این تحقیق قدردانی می‌گردد.

مراجع

- ركابدار، ف.، امیری، د. و بخشند، غ.ر..، ۱۳۸۷، "اثرات تقویت کننده‌ی پرکنده‌های غیردوده‌ای بر لاستیک پلی بوتادین (II)، فصلنامه‌ی تحقیق، شماره ۳۴: ۱-۹.
- صاحبیان سُّنی، س.، زبرجد، س.م. و سجادی، س.ع..، ۱۳۸۷، "اثر دما و نانو ذرات کربنات کلسیم بر خواص کششی پلی اتیلن با چگالی متوسط"، مجله‌ی علوم و تکنولوژی پلیمر، شماره ۲۱: ۱۳۳-۱۴۰.

Ansarifar, A., Wang, L., Osmani, M. & Pappu, A., 2009, "Assessing effects of thermoset polyester resin waste powder on the processing and mechanical properties of natural rubber", *Journal of Rubber Research*, Vol. 12 (1): 12-26.

اکسید منزیم ۰/۸ درصد و جذب روغن ۳۰ گرم در ۱۰۰ گرم و همچنین سختی ۲/۶ در مقیاس موس، چگالی ۲/۷ گرم برسانتمتر مکعب و رنگ سفید، با خصوصیات کربنات کلسیم استاندارد مورد استفاده در لاستیک (جدول ۵) تطابق کامل دارند.

۱۴- بررسی خواص فیزیکی و مکانیکی لاستیک‌های ساخته شده

خواص فیزیکی و مکانیکی لاستیک‌های ساخته شده با فرمولاسیون‌های مختلف در جدول ۶ ارائه شده است. با توجه به مقادیر بدست آمده از اندازه‌گیری ویژگی‌های فیزیکی و مکانیکی لاستیک‌های ساخته شده، مانند سختی، مقاومت کششی، ازدیاد طول تا حد پارگی و مدول ۳۰۰ درصد و مقایسه‌ی آن‌ها با مقادیر لاستیک استاندارد، می‌توان به این نتیجه رسید، که هر ۴ نمونه لاستیک ساخته با پرکنده‌ی کربنات کلسیم ضایعاتی، از استاندارد مورد قبولی برخوردار می‌باشند.

جدول ۶ - خواص فیزیکی و مکانیکی لاستیک‌های ساخته شده با استفاده از پودر کربنات کلسیم ضایعاتی سنگبری‌های منطقه‌ی نیریز استان فارس

کد نمونه	سختی (HD)	مقاومت کششی (Kg/Cm²)	ازدیاد طول تا حد پارگی (%)	مدول (Kg/Cm²)
۱	۴۵	۲۲۰	۵۹۰	۷۰
۲	۴۶	۲۲۳	۵۸۵	۷۱
۳	۴۵	۲۱۹	۵۸۹	۶۹
۴	۴۴	۲۲۱	۵۹۲	۷۰
لاستیک استاندارد	۴۰±۵	۱۵۰-۳۰۰	۳۵۰	> ۴۰
استاندارد	ASTM D-2240	ASTM D-412	ASTM D-1456	ASTM D-412

۵- نتیجه‌گیری

برای ساخت لاستیک، در استان فارس پودرهای حاصل از برش سنگ‌های چینی در سنگبری‌های منطقه‌ی نیریز، به عنوان ماده‌ی پرکنده

of natural rubber vulcanizates filled with calcium carbonate modified by gallic acid", *Polymer Bulletin*, Vol. 65, Published online: 02 November 2010.

Price, M. & Walsh, K., 2005, "Rocks and minerals (Pocket Nature)", Dorling Kindersley, 224 pp.

Sahebian, S., 2007, "Effect of nano-sized calcium carbonate on creep behavior of medium density polyethylene", *M.Sc. Thesis, Ferdowsi University of Mashhad, Department of Metallurgy and Materials Engineering*, 250 pp.

Strutz, M.D. & Sweeney, C.T., 1990, "Natural ground calcium carbonate", *Proceeding Tappi Neutral/ Alkaline Short Course October, Tappi Press, Atlanta, Ga.* : 16-18.

Tilley, R. J. D., 2001, "Colour and optical properties of materials: An exploration of the relationship between light, the optical properties of materials and colour", *John Wiley & Sons*, 348 p.

Yahaya, L. E., Adebawale, K. O. & Menon, A. R. R., 2009, "Mechanical properties of organomodified kaolin/natural rubber vulcanizates", *Applied Clay Science*, Vol. 46 (3): 283-288.

Zhang, S. L., Xin, Z. X., Zhang, Z. X. & Kim, J. K., 2009, "Characterization of the properties of thermoplastic elastomers containing waste rubber tire powder", *Waste Management*, Vol. 29 (5): 1480-1485.

Zuiderduin, W.C.J., Westzaan, C., Huétink, J. & Gaymans, R. J., 2003, "Toughening of polypropylene with calcium carbonate particles", *Journal of Polymer*, Vol. 44 (1): 261-275.

Bréchet, Y., Cavaillé, J. Y., Chabert, E., Chazeau, L., Dendievel, R., Flandin, L. & Gauthier, C., 2001, "Polymer based nanocomposites: effect of filler-filler and filler-matrix interactions", *Advanced Engeerining Material*, Vol. 3 (8): 571-577.

Cioni, B. & Lazzeri, A., 2010, "The role of interfacial interactions in the toughening of precipitated calcium carbonate-polypropylene nanocomposites", *Composite Interfaces*, Vol. 17 (5-7): 533-549.

Deng, H., Ao, N. J., Yan, T., Zhang, L. & Huang, C. B., 2009, "The reinforcement of red clay on natural rubber and its reinforcing mechanism", *Journal of Applied Polymer Science*, Vol. 112 (6): 3418-3422.

Gunter, B. & Gerhard, P., 2005, "Industrial inorganic pigments", 3^{ed}, Wiley-VCH, 315 pp.

Higgins, R. J. & Goldsmith, R. B, 1997, "Process and system production of inorganic nanocomposites", *US Patent 5879715*.

Ismail, H. & Ruhaizat, T.A., 1997, "The effect of palm oil fatty acid on curing characteristics and mechanical properties of calcium carbonate filled natural rubber compounds", *Iranian Polymer Journal*, Vol. 6 (2): 97-104.

Kamal, M. M., Clarke, J. & Ahmad, M. A., 2009, "Comparison of properties of natural rubber compounds with various fillers", *Journal of Rubber Research*, 12 (1), 27-44.

Kauffman, S.H., Leidner, J., Woodhams, R.T. & Xanthos, M., 1974, "The preparation and classification of high aspect ratio mica flakes for use in polymer reinforcement", *Powder Technology*, Vol. 9 (2-3): 125-133.

Kim, E. A., Seyfferth, A. L., Fendorf, S. & Luthy, R. G., 2010, "Immobilization of Hg(II) in water with polysulfide-rubber (PSR) polymer-coated activated carbon", *Water Research, Article in Press, Corrected Proof*.

Lazzeri, A., Zebarjad, S.M., Pracella, M., Cavalier, K. & Rose, R., 2005, "Filler toughening of plastics", Part 1-The effect of surface interactions on physico-mechanical properties and rheological behavior of ultrafine CaCO₃/HDPE nanocomposites, *Journal of Polymer*, 46 (3): 827-844.

Leblanc, J. L., 2008, "Rubber chem.", *Powder Technol Publ*, Vol. 54, 58 pp.

Lin, H., Qi, D., Han, J., Cai, Z. & Wu, M., 2009, "Phenolic rigid organic filler/isotactic polypropylene composites. III. Impact resistance property", *Frontiers of Chemical Engineering in China*, Vol. 3 (2): 176-181.

Liu, Qinfu, Zhang, Y. & Xu, H., 2008, "Properties of vulcanized rubber nanocomposites filled with nanokaolin and precipitated silica", *Applied Clay Science*, Vol. 42 (1-2): 232-237.

Poompradub, S., Luthikaviboon, T., Linpoo, S., Rojanathanes, R. & Prasassarakich, P., 2010, "Improving oxidation stability and mechanical properties