

تأثیر پارامترهای مؤثر بر رفتار جریانی دوغاب نیترید سیلیسیم - نشاسته به منظور ساخت قطعات متخلخل نیترید سیلیسیمی به روش ریخته گری ژلی

مهران حق‌شناس گرگانی، سید محمد میرکاظمی* و فرهاد گلستانی فرد
دانشکده مهندسی مواد و متالورژی، دانشگاه علم و صنعت ایران

(دریافت مقاله: ۱۳۹۴/۰۷/۰۶ - دریافت نسخه نهایی: ۱۳۹۷/۰۳/۱۳)

چکیده- در این پژوهش، رفتار جریانی و پایداری دوغاب مشکل از نیترید سیلیسیم، آلومینا، ایتریا و نشاسته، با هدف توسعه روش ریخته گری ژلی با استفاده از نشاسته برای ساخت قطعات نیترید سیلیسیمی متخلخل برسی شده است. برای پایدارسازی دوغاب، از پراکنده‌ساز دولایپیکس سی ای ۶۴ (Dolapix CE64) استفاده شد. تأثیر عواملی چون اکسید کردن سطحی پودر نیترید سیلیسیم، مقدار پراکنده‌ساز، میزان بار جامد و مقدار نشاسته بر رفتار جریانی و گرانروی دوغاب‌های مشکل از نیترید سیلیسیم و نشاسته برسی شد تا دوغابی پایدار و با گرانروی مناسب به دست آید. اکسید کردن سطحی پودر نیترید سیلیسیم در دمای ۸۰۰ درجه سانتی‌گراد به مدت دو ساعت باعث کاهش گرانروی دوغاب شد. بهترین حالت مقدار پراکنده‌ساز ۴٪ درصد وزنی نسبت به بار جامد به دست آمد. همچنین دوغاب‌هایی با بار جامد ۳۰ تا ۴۰ درصد حجمی و مقدار نشاسته ۷/۵ تا ۲۵ درصد حجمی نسبت به بار جامد دارای گرانروی مناسب و پایداری کافی برای ریخته گری بودند.

واژه‌های کلیدی: نیترید سیلیسیم، سرامیک‌های متخلخل، ریخته گری ژلی، نشاسته، رفتار جریانی دوغاب.

The Effect of Rheological Parameters on the Behavior of Silicon Nitride-Starch Slurry Used in Gelcasting Porous Silicon Nitride

M. Haghshenas Gorgani, S. M. Mirkazemi and F. Golestanifard*
Iran University of Science and Technology, School of Metallurgy and Materials Engineering.

Abstract: In this research, the rheological behavior and stability of suspensions containing Si_3N_4 , Al_2O_3 , Y_2O_3 and starch were investigated in order to use them in the starch consolidation casting of porous silicon nitride. Dolapix CE64 was used as the dispersant. Then, the effect of some parameters such as Si_3N_4 surface oxidation, dispersant content, solid loading and starch content on the viscosity and rheological behavior of Si_3N_4 -starch slurry was determined. Surface oxidation of Si_3N_4 powder at 800 °C for 2 hours reduced the viscosity of the slurry, effectively. The best dispersant content was 0.4 wt. %, relative to ceramic powders. Slurries containing 30 to 40 vol. % and 7.5 to 25 vol. % starch, relative to total solid loading, had the suitable viscosity and the sufficient stability for casting by the starch consolidation method.

Keywords: Silicon nitride, Porous ceramics, Gel casting, Starch.

*: مسئول مکاتبات، پست الکترونیکی: mirkazemi@iust.ac.ir

۱- مقدمه

روش داده نشده است.

در این پژوهش به منظور استفاده از روش ریخته‌گری ژلی با استفاده از نشاسته در ساخت بدن‌های نیترید سیلیسیمی متخلخل، بررسی‌های رفتار جریانی بر دوغاب‌های نیترید سیلیسیم و نشاسته انجام گرفته است. در ابتدا دوغاب‌هایی مشکل از پودر نیترید سیلیسیم، کمک سیترهای ایتریا و آلومینا نشاسته تهیه شده است. سپس تأثیر عوامل مختلف شامل اکسید کردن سطحی پودر نیترید سیلیسیم، میزان پراکنده‌ساز، میزان بار جامد و درصد نشاسته بر گرانزوی و پایداری آنها مشاهده شده است تا محدوده مناسب هر متغیر برای ریخته‌گری به دست آید.

۲- مواد و روش تحقیق

۲-۱- مواد اولیه

مواد اولیه اصلی استفاده شده در این پژوهش، پودر نیترید سیلیسیم، پودر نشاسته، کمک سیترهای ایتریا و آلومینا و پراکنده‌ساز بودند. پودر نیترید سیلیسیم خالص تجاری با خلوص بیش از ۹۸ درصد، که بیش از ۹۰ درصد نیترید سیلیسیم آن را فاز آلفا تشکیل می‌دهد با اندازه ذره متوسط $0.4\text{ }\mu\text{m}$ میکرومتر به عنوان جزء اصلی انتخاب شد. در جدول (۱) مشخصات پودر نیترید سیلیسیم اولیه آورده شده است. پودر نشاسته استفاده شده برای شکل‌دهی و متراسازی بدن‌ها و همچنین ایجاد تخلخل، نشاسته گندم طبیعی با گردید خوراکی و اندازه گرانول‌های متوسط $3/5\text{ mm}$ میکرومتر بود. به منظور پراکنده‌سازی پودر سرامیکی و نشاسته در محیط آبی و تهیه دوغاب با گرانزوی مناسب، از پراکنده‌ساز دولایپیکس ساخت شرکت زیمر و شوارتز^۱ استفاده شد. همچنین پودرهای آلومینا (با اندازه ذره متوسط 0.33 mm میکرومتر) ساخت شرکت فیبرونا^۲ (فرانسه) و ایتریا (با اندازه ذره متوسط 0.3 mm میکرومتر) ساخت شرکت اچ سی اشتارک^۳ (آلمان) به میزان ۶ درصد وزنی نسبت به پودر سرامیکی به هر دوغاب افزوده شد تا شرایط دوغاب در حضور کمک سیترها بررسی شود.

نیترید سیلیسیم به دلیل خواص مکانیکی و گرمایی- مکانیکی عالی در بین سرامیک‌های پیشرفته جایگاه ویژه‌ای یافته است. ریزساختار منحصر به فرد نیترید سیلیسیم سبب می‌شود که این ماده حتی در حالت متخلخل استحکام مکانیکی بسیار بالای داشته باشد. بنابراین در کاربردهایی که حضور تخلخل یا نسبت استحکام به وزن بالا ضرورت دارد، نیترید سیلیسیم متخلخل یک گزینه ایده‌آل است [۱].

این موضوع باعث شده است که در سال‌های اخیر توجه زیادی به روش‌های شکل‌دهی و سیتر قطعات نیترید سیلیسیمی متخلخل معطوف شود. به تازگی روش‌های گوناگونی برای ساخت قطعات نیترید سیلیسیمی متخلخل توسعه یافته‌اند که از آن جمله می‌توان به سیتر ناقص^۱، پیوند واکنشی، استفاده از جزء فداشونده و ریخته‌گری ژلی اشاره کرد [۲-۵].

یکی از روش‌های شکل‌دهی قطعات سرامیکی که می‌توان از آن برای ساخت قطعات متخلخل استفاده کرد، روش ریخته‌گری ژلی است که از یک ساختار ژلی پلیمری برای ایجاد استحکام در حالت خام استفاده می‌کند. همین استحکام خام نسبتاً بالا، امکان ماشین کاری قطعات سرامیکی در حالت خام و دستیابی به قطعاتی با ابعاد نزدیک به ابعاد نهایی را فراهم می‌سازد. اساسی‌ترین مشکل روش معمول ریخته‌گری ژلی استفاده از مونومرهای سنتزی است که سمی و گران‌قیمت هستند [۶].

تلاش‌های زیادی برای جایگزینی مونومرهای سنتزی گران‌قیمت و سمی روش ریخته‌گری ژلی با مواد طبیعی انجام شده است که از آن جمله می‌توان به استفاده از آژینات‌ها، آگاروز و نشاسته اشاره کرد [۶].

روش ریخته‌گری ژلی با استفاده از نشاسته، یک روش نسبتاً جدید است که در آن از حرارت دادن دوغاب حاوی نشاسته برای ایجاد ساختار ژلی استفاده می‌شود. این روش تاکنون عمده‌تاً برای ساخت قطعات متخلخل اکسیدی نظریه‌آلمینا، تیتانیا، کوردریت، مولایت و سیلیس به کار رفته است [۷-۱۰]. اما تاکنون گزارشی از ساخت بدن‌های نیترید سیلیسیمی به این

جدول ۱- مشخصات پودر نیترید سیلیسیم اولیه

D ₅₀ (میکرومتر)	Si	Ca	Fe	C (درصد وزنی)	O	α-Si ₃ N ₄	Si ₃ N ₄
۰/۴	۰/۲	۰/۰۲	۰/۲۵	۰/۲	۱/۲	۹۰/۷	>۹۸

دوغاب‌هایی با بار جامد و درصد نشاسته یکسان و درصد پراکنده‌ساز ۰/۱، ۰/۲، ۰/۳، ۰/۴ و ۰/۵ تهیه و جریان‌یابی آنها در این محدوده بررسی شد تا بهترین حالت انتخاب شود. همچنین پایداری دوغاب برای دوغاب‌هایی با همین شرایط با انجام آزمون تهشیینی بررسی شد. در مرحله بعد با ثابت کردن مقدار پراکنده‌ساز، تأثیر تغییر بار جامد در محدوده ۰/۰۵ تا ۰/۱۴ درصد حجمی و تغییر مقدار نشاسته در بازه ۶/۴ تا ۱۳/۷ درصد حجمی بر گرانروی دوغاب مورد مطالعه قرار گرفت.

۳-۲- روش‌های اندازه‌گیری

اندازه‌گیری‌های جریان‌یابی دوغاب با دستگاه اندازه‌گیری گرانروی چرخشی قابل برنامه‌ریزی BROOKFIELD DV-II+Pro انجام شد. برای تمامی دوغاب‌ها، با اعمال سرعت چرخش‌های مختلف، نرخ برش، تنفس برشی و گرانروی دوغاب اندازه‌گیری شد تا گرانروی و رفتار جریان‌یابی دوغاب‌ها مطالعه و مقایسه شود. پیش از اندازه‌گیری تنفس برشی در هر سرعت چرخش، ۱۰ ثانیه زمان داده شد تا شرایط دوغاب یکنواخت شود.

پایداری دوغاب‌ها با انجام آزمون تهشیینی^۵ بررسی شد. به این صورت که مقدار ۱۵ میلی‌متر از هر دوغاب در یک استوانه مدرج ریخته شد و پس از گذشت ۲۴ ساعت، عمق قسمت شفاف از سطح دوغاب اندازه‌گیری شد. با کم کردن نسبت عمق این منطقه به ارتفاع کل دوغاب از یک، مطابق رابطه (۱)، کسر حجمی منطقه پراکنده^۶ بدست آمد:

$$\text{ارتفاع کل دوغاب}$$

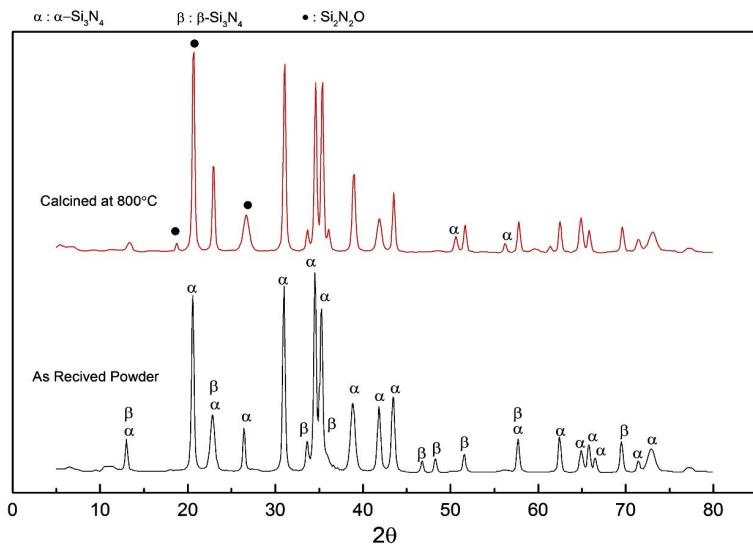
$$- = \frac{\text{عمق منطقه شفاف از سطح دوغاب}}{\text{کسر حجمی منطقه پراکنده}}$$

(۱)

۲-۲- روش تحقیق

برای ساخت دوغاب، مجموع حجم پودرهای سرامیکی شامل نیترید سیلیسیم، ایتریا و آلومینا و پودر نشاسته، به عنوان بار جامد کل درنظر گرفته شده است و مابقی حجم دوغاب را آب و پراکنده‌ساز تشکیل داده است. این محاسبات با درنظر گرفتن چگالی ۳/۲۰ گرم بر سانتی‌متر مکعب برای نیترید سیلیسیم، ۵/۰۰ گرم بر سانتی‌متر مکعب برای ایتریا، ۳/۹۵ گرم بر سانتی‌متر مکعب برای آلومینا و ۱/۴۰ گرم بر سانتی‌متر مکعب برای نشاسته انجام شد. در تمام دوغاب‌ها مقدار ۶ درصد وزنی کمک سیتر نسبت به کل پودر سرامیکی و به نسبت ایتریا به آلومینای سه به یک افزوده شد. در مرحله اول پودرهای سرامیکی پس از توزین به همراه آب و پراکنده‌ساز در یک ظرف استوانه‌ای پلاستیکی به مدت ۲۴ ساعت با گلوله‌های آلومینایی روی جارمیل قرار داده شد. پس از گذشت این زمان، پودر نشاسته به دوغاب افزوده شد و هم‌زدن با همزن مغناطیسی به مدت یک ساعت انجام شد.

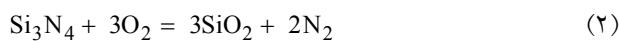
به منظور بررسی اثر اکسید کردن سطحی بر خواص جریانی پودر نیترید سیلیسیم، حرارت دادن پودر اولیه در کوره با اتمسفر هوا در دماهای ۸۰۰ درجه سانتی‌گراد به مدت دو ساعت انجام شده و تغییرات وزن پودر قبل و بعد از قرار گیری در کوره اندازه‌گیری شد. سپس از هریک پودرهای اکسید شده و اکسید نشده، دوغابی با بار جامد یکسان ۳ درصد حجمی با افزودن ۰/۳ درصد وزنی پراکنده‌ساز تهیه شد. سپس گرانروی دوغاب ساخته شده از هریک از این پودرها اندازه‌گیری و مقایسه شد تا اثر اکسید کردن سطحی پودر نیترید سیلیسیم اولیه بر گرانروی دوغاب بررسی شود. برای پیدا کردن مقدار مناسب پراکنده‌ساز،



شکل ۱- الگوی پراش پرتو ایکس پودر نیترید سیلیسیم اولیه و اکسید سطحی شده

سطحی شده، در محل پیک دوم $\text{Si}_2\text{N}_2\text{O}$ ، پیک ضعیفی دیده می شود که در مورد پودر اولیه به چشم نمی خورد. با درنظر گرفتن این مسئله که پیک های اول و سوم این فاز بر پیک های فاز نیترید سیلیسیم α منطبق می شوند، می توان پیک مشاهده شده در حوالی درجه $20 = 19$ را ناشی از تشکیل اکسی نیترید سیلیسیم در پودر حرارت داده شده دانست.

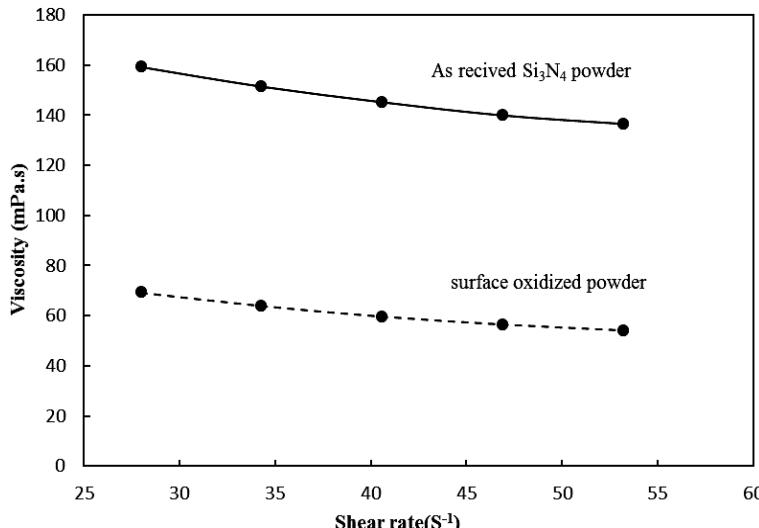
نمودار شکل (۲) تأثیر عملیات اکسید سطحی کردن پودر نیترید سیلیسیم را بر رفتار جریانی و گرانروی دوغاب 30 درصد حجمی تهیه شده از آن به همراه $0/3$ درصد پراکنده ساز نشان می دهد. همان طور که در این نمودار مشاهده می شود، گرانروی دوغاب ساخته شده از پودر اکسید سطحی شده بسیار کمتر از پودر نیترید سیلیسیم اولیه است. در منابع اشاره شده است که تشکیل یک لایه اکسیدی روی سطح پودر نیترید سیلیسیم بر اساس واکنش زیر منجر به بهبود خواص جریانیابی و کاهش گرانروی دوغاب متشکل از نیترید سیلیسیم، آب و پراکنده ساز می شود [۱۰ و ۱۱].



در واقع می توان گفت که تشکیل اکسید سیلیسیم در سطح ذرات پودر نیترید سیلیسیم که با افزایش وزن همراه است، با کاهش گرانروی دوغاب همراه شده است. این موضوع با نتیجه

۳- نتایج و بحث

۱-۳- تأثیر اکسید کردن سطحی پودر نیترید سیلیسیم اولیه مشاهدات ظاهری در تهیه دوغاب از پودر نیترید سیلیسیم اولیه نشان داد که دوغاب حاصل بهویژه در بار جامد بالا، گرانروی بالایی دارد. برای دست یابی به شرایط بهتر از نظر جریانیابی، حرارت دادن پودر نیترید سیلیسیم در کوره با اتمسفر هوا در دمای 800 درجه سانتی گراد به مدت دو ساعت انجام شد. اندازه گیری وزن، قبل و بعد از این عملیات، نشان دهنده افزایش وزنی به اندازه $0/84$ درصد بود. با توجه به اینکه واکنش پیشنهاد شده برای اکسید شدن نیترید سیلیسیم همراه با افزایش وزن خواهد بود، می توان گفت که لایه ای از SiO_2 در سطح ذرات نیترید سیلیسیم تشکیل شده است که باید به شکل کوارتز باشد [۱۰]. در شکل (۱) الگوی پراش پرتو ایکس پودر نیترید سیلیسیم اولیه و پودر نیترید سیلیسیم اکسید سطحی شده مشاهده می شود. با توجه به تغییرات وزن کم، می توان گفت که مقدار SiO_2 در سطح ذرات پودر کم و به شکل آمورف است. بنابراین در این شکل نشانه ای از وجود این فاز دیده نمی شود. در اکثر منابع به تشکیل یک لایه اکسی نیترید سیلیسیم، $\text{Si}_2\text{N}_2\text{O}$ ، در مرز بین نیترید سیلیسیم و SiO_2 سطح اشاره شده است [۱۰ و ۱۱]. در الگوی پراش پرتو ایکس پودر اکسید



شکل ۲- تأثیر اکسید کردن سطحی پودر نیترید سیلیسیم بر گرانروی دوغاب حاوی 3° درصد حجمی نیترید سیلیسیم

در نرخ برش کم رفتار شل شدن برشی^۸ و در نرخ برشی بالا رفتار شبه نیوتونی از خود نشان می دهند. افزایش درصد پراکنده ساز منجر به تغییر در رفتار جریانی دوغاب نمی شود. با این حال افروزن پراکنده ساز منجر به کاهش گرانروی دوغاب شده است.

سازوکار عمل پراکنده ساز استفاده شده در این پژوهش پایدار سازی الکترواستاتیکی است [۱۱]. میزان مناسب این پراکنده ساز با توجه به دستور شرکت سازنده $0/5\% \text{Ta} \text{ } 0/3\% \text{SiOH}$ درصد وزنی نسبت به پودر سرامیکی است. از آنجا که ماهیت عملکرد پراکنده ساز به گروههای سطحی ذرات وابسته است، مقدار مناسب آن بر اساس اندازه ذرات پودر سرامیکی و گروههای سطحی آن می تواند متفاوت باشد و باید مقدار مناسب آن تعیین شود. در اینجا دو معیار برای مقدار مناسب پراکنده ساز در نظر گرفته شده است. معیار اول گرانروی و منحنی تنش برشی- نرخ برش دوغاب است. دوغاب هایی با گرانروی کمتر از 100 mPa.s میلی پاسکال ثانیه و رفتار شبه نیوتونی برای ریخته گری مناسب هستند. معیار دوم پایداری دوغاب و عمق رسوب آنها پس از ۲۴ ساعت است.

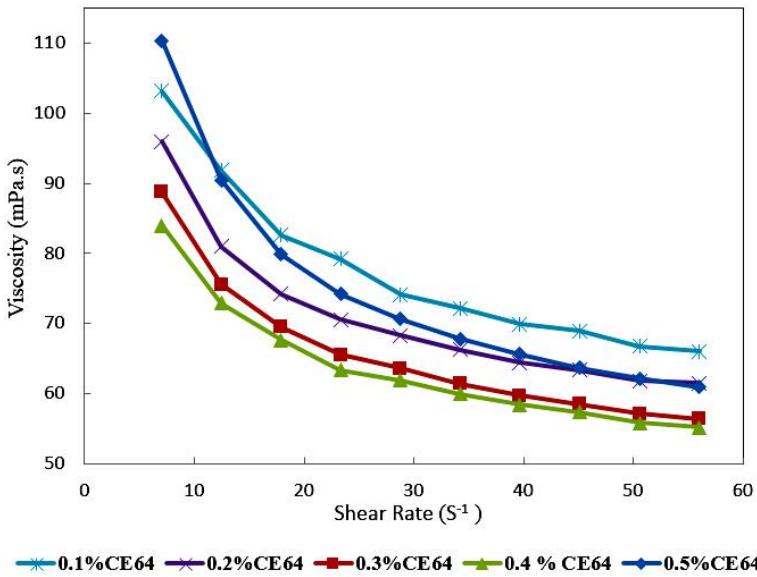
کاهش گرانروی دوغاب در اثر افزودن پراکنده ساز را می توان با در نظر گرفتن مکانیزم عمل پراکنده ساز توجیه کرد.

کار هوانگ و ینگ [۱۱] و آلبانو و همکاران [۱۲]، مطابقت دارد. بر اساس پژوهش آلبانو و همکاران، جذب سطحی پراکنده ساز دولاپیکس بر سطح ذرات نیترید سیلیسیم، با عملیات اکسید سطحی کردن به شدت افزایش یافته است. دلیل این پدیده، افزایش گروههای سیلانول^۹, $SiOH$ در سطح ذرات نیترید سیلیسیم که محل جذب پراکنده ساز هستند، ذکر شده است. همچنین هوانگ و ینگ اشاره کرده اند که در مقابل، اکسید شدن سطح نیترید سیلیسیم موجب کاهش گروههای آمینی شده است.

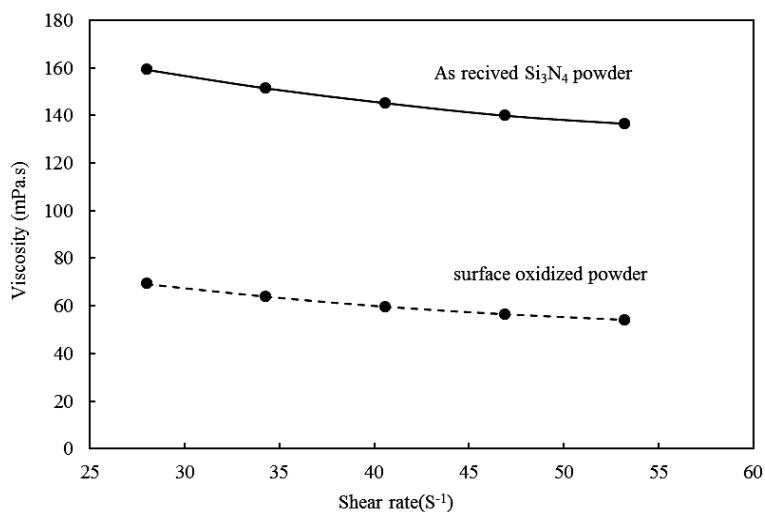
۲-۳- تأثیر درصد پراکنده ساز بر رفتار جریانی دوغاب نیترید سیلیسیم- نشاسته

برای بررسی تأثیر مقدار پراکنده ساز بر رفتار جریانی دوغاب، دوغاب هایی با بار جامد کل ثابت 40 mPa.s درصد حجمی تهیه شد. تمام دوغاب ها شامل $7/5\text{ mPa.s}$ درصد حجمی نشاسته نسبت به بار جامد بودند. مقدار پراکنده ساز در محدوده $0/1\text{ Ta } 0/5\text{ mPa.s}$ درصد وزنی نسبت به پودر سرامیکی تغییر داده شده و بررسی جریان یابی روی آنها انجام شد.

نتیجه این بررسی در شکل های (۳) و (۴) مشاهده می شود. همان گونه که در شکل (۳) دیده می شود، تمامی دوغاب ها



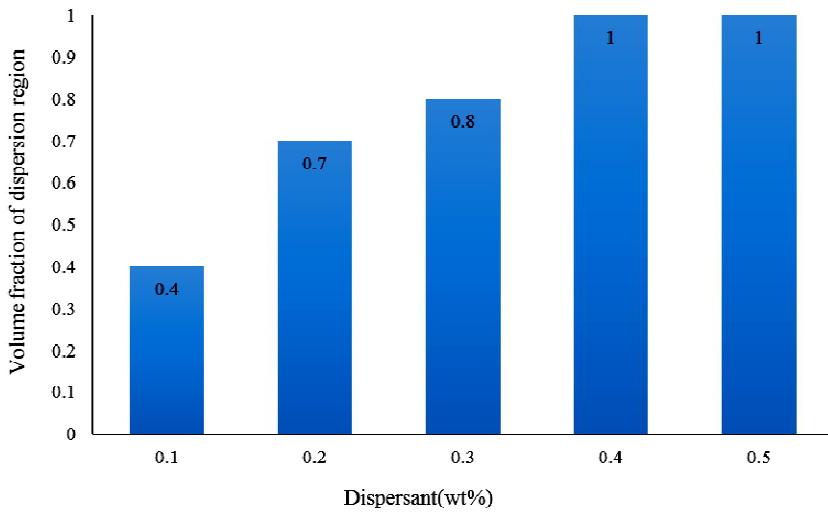
شکل ۳- تأثیر تغییر درصد پراکندهساز بر رفتار جریان یابی دوغاب نیترید سیلیسیم - نشاسته



شکل ۴- تأثیر درصد پراکندهساز بر گرانزوی دوغاب نیترید سیلیسیم - نشاسته در نرخ برش ثابت ۵۰ بر ثانیه

چندانی در نقش این پراکندهساز ندارد [۱۱]. در نتیجه ذرات در دوغاب با فاصله از هم قرار گرفته و در اثر اعمال تنفس بر شی می‌توانند به راحتی نسبت به هم حرکت کنند. در شکل (۴) تأثیر میزان پراکندهساز بر گرانزوی دوغاب نیترید سیلیسیم، کمک سیترها و نشاسته در نرخ برش ثابت ۵۰ بر ثانیه دیده می‌شود. افزایش جذب مولکول‌های باردار پراکندهساز بر سطح ذرات با کاهش شدید گرانزوی دوغاب همراه است [۱۱]. در اینجا افزایش مقدار پراکندهساز از ۰/۱ درصد سبب شده است که جذب آن بر سطح ذرات افزایش یابد و همین

پراکندهساز که به صورت یک مولکول باردار است با گروه‌های دارای هیدروکسیل موجود در سطح ذرات (در مورد نیترید سیلیسیم گروه سیلانول) پیوند شیمیایی برقرار کرده و آنها را باردار می‌کند. این موضوع منجر به انتقال نقطه ایزوالکتریک^۹ به سمت pHهای کمتر شده و نیروی دافعه الکترواستاتیک بین ذرات در pHهای متوسط را افزایش می‌دهد. بنابراین از نزدیک شدن ذرات به هم جلوگیری می‌کند. این پدیده در مورد کمک سیترهای اکسیدی Al_2O_3 و Y_2O_3 هم اتفاق می‌افتد و جایگزینی بخشی از پودر نیترید سیلیسیم با کمک سیترها تأثیر



شکل ۵- نمودار تأثیر مقدار پراکندهساز بر پایداری دوغاب نیترید سیلیسیم- نشاسته پس از ۲۴ ساعت

بار جامد کم منجر به ساخت قطعاتی با درصد تخلخل بیش از حد، استحکام کم، ناپایداری دوغاب و جدایش حین ریخته‌گری می‌شوند. از سوی دیگر افزایش بار جامد با محدودیت افزایش گرانروی و مضلاحتی چون عدم امکان شکل‌دهی و باقی ماندن حباب‌های گازی همراه است. بنابراین پیدا کردن حد بالای بار جامد که دارای گرانروی مناسب جهت ریخته‌گری (کمتر از ۱۰۰ مگاپاسکال ثانیه) باشد، گام بعدی است [۶]. بدین منظور دوغاب‌هایی با درصد پراکندهساز ثابت (4٪ درصد وزنی) و مقدار نشاسته ثابت ($7/5$ درصد حجمی نسبت به کل بار جامد) تهیه شد و خواص جریانی آنها بررسی شد.

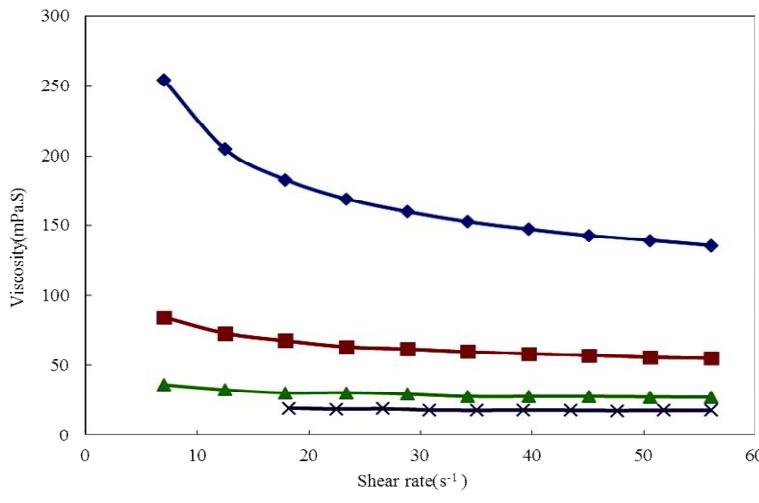
نمودار شکل (۶) تأثیر بار جامد کل (مجموع درصد حجمی نیترید سیلیسیم، کمک سیترها و نشاسته) را بر رفتار جریانی در دوغاب نشان می‌دهد. بر اساس این نمودار تمامی دوغاب‌ها در نرخ برش‌های بالاتر، دارای رفتار شبه‌نیوتونی هستند و گرانروی آنها به طور تقریبی ثابت است. بنابراین رفتار جریانی آنها برای ریخته‌گری مناسب است. در این نمودار این نکته مشهود است که در بار جامد بالاتر شبیه تغییرات گرانروی بیشتر است و رفتار شل شدن برشی در دوغاب دیده می‌شود، در صورتی که در بار جامد 30٪ درصد حجمی گرانروی تقریباً ثابت شده و رفتار دوغاب به سمت نیوتونی رفته است. دلیل این پدیده نزدیک شدن ذرات به هم در بار جامد 40٪ و امکان فلوکوله

امر باعث افزایش دافعه الکترواستاتیک بین ذرات و کاهش گرانروی دوغاب می‌شود. این وضعیت تا حدود 4٪ درصد وزنی پراکندهساز صادق است اما افزایش بیشتر آن منجر به افزایش گرانروی می‌شود. چرا که زمانی که سطح ذرات از مولکولهای پراکندهساز اشباع شود، مقدار اضافی آن در آب آزاد بین ذرات حل شده و نقش الکتروولیت ایفا می‌کند. بنابراین لایه مضاعف الکتریکی حول ذرات فشرده‌تر شده و ذرات می‌توانند به هم نزدیک‌تر شوند. پس میزان بهینه پراکندهساز برای دوغاب مورد بحث 4٪ درصد وزنی نسبت به پودر سرامیکی است.

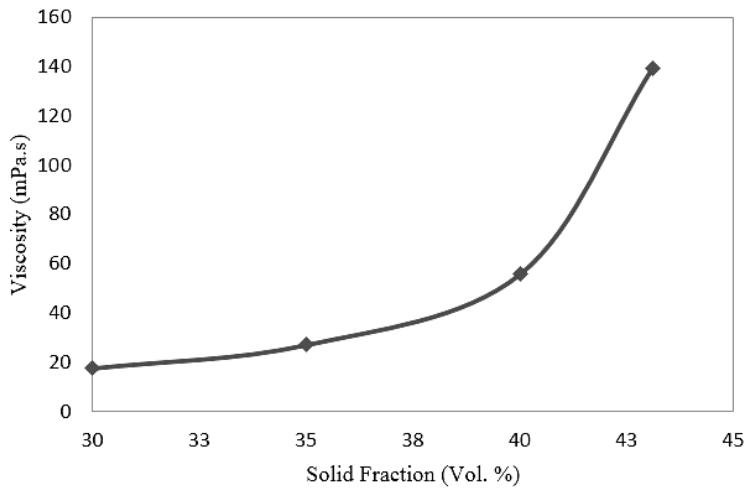
شکل (۵) کسر حجمی منطقه پراکنده‌گی دوغاب‌ها را بعد از زمان ۲۴ ساعت نشان می‌دهد. بر اساس این نمودار هم دوغاب دارای 4٪ درصد پراکندهساز، بعد از گذشت ۲۴ ساعت کاملاً پراکنده بوده و در سطح آن هیچ مایع شفافی دیده نمی‌شود و در نتیجه پایدارتر است. این موضوع با نتایج مربوط به گرانروی در تطابق است. دلیل این امر همان‌طور که در بالا توضیح داده شد اشباع شدن سطح ذرات از پراکندهساز و افزایش دافعه آنها در این مقدار است.

۳-۳- تأثیر بار جامد بر جریانیابی دوغاب

برای تهیه بدن‌هایی با درصد تخلخل‌های مختلف لازم است دوغاب‌هایی با بار جامدهای مختلف تهیه شوند. دوغاب‌هایی با



شکل ۶- تأثیر بار جامد کل بر رفتار جریانی دوغاب نیترید سیلیسیم- نشاسته



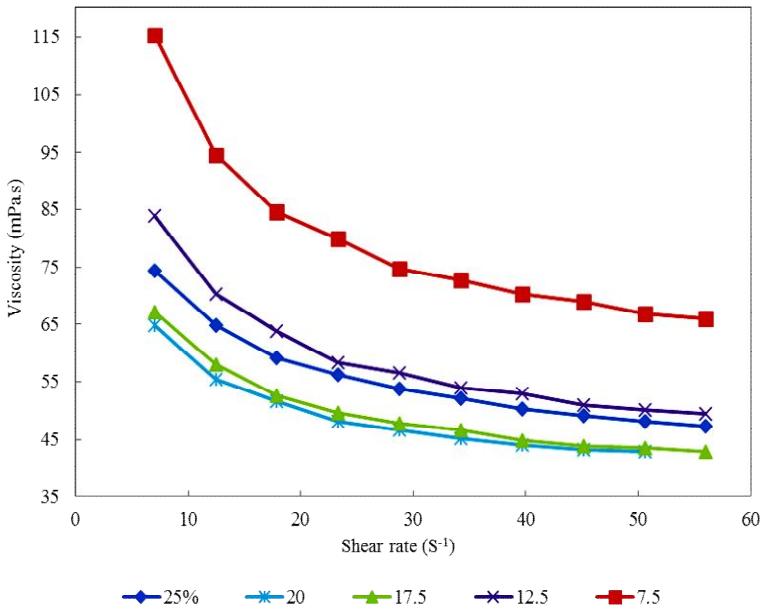
شکل ۷- تأثیر بار جامد کل بر گرانزوی دوغاب نیترید سیلیسیم- نشاسته

می‌گیرد. این امر باعث شد که تهیه دوغاب‌هایی با بار جامد بیش از ۴۳ درصد حجمی عملأً امکان‌پذیر نباشد. در نتیجه می‌توان گفت که افزایش بار جامد به بیش از ۴۰ درصد حجمی چندان مفید نیست. چرا که ریخته‌گری دوغاب با گرانزوی بیش از ۱۰۰ مگاپاسکال ثانیه دشوار است و احتمال حبس حباب‌های هوا و نایکنواختی قطعه نهایی زیاد است.

۴-۳- تأثیر درصد حجمی نشاسته بر جریان‌یابی دوغاب
برای به‌دست آوردن قطعه‌ای با درصد تخلخل مناسب باید بتوان میزان نشاسته را در دوغاب تغییر داد. برای بررسی اثر میزان

شدت تعدادی از آنهاست که در اثر اعمال تنش برشی از بین می‌روند.

در منحنی شکل (۷) اثر بار جامد بر گرانزوی دوغاب در یک نرخ برش ثابت (۵۰ بر ثانیه) بررسی شده است. همان‌طور که دیده می‌شود افزایش بار جامد باعث افزایش گرانزوی دوغاب می‌شود. اما این افزایش به صورت خطی نیست. افزایش گرانزوی تا بار جامد ۴۰ درصد با شبیه ملایم و در ادامه با شدت بیشتری اتفاق می‌افتد. دلیل این امر کمبود آب و نزدیک شدن بیش از حد ذرات و در نتیجه تشکیل فلوكوله‌هایی از آنها است. در نتیجه حرکت نسبی ذرات به دشواری صورت



شکل ۸- تأثیر درصد حجمی نشاسته به کل بار جامد بر رفتار جریانی دوغاب نیترید سیلیسیم- نشاسته

برای بررسی دقیق‌تر، گرانروی دوغاب‌ها در دو نرخ برش ثابت در نمودار شکل (۹) مشاهده می‌شود. گرانروی دوغاب‌ها با افزایش مقدار نشاسته تا حدود ۲۰ درصد حجمی بار جامد کاهش و در مقادیر بیشتر افزایش یافته است. لیکفیلت و فریرا [۷] روند کاهش و سپس افزایش گرانروی در اثر افزایش مقدار نشاسته را که در این نمودار دیده می‌شود، گزارش کرده‌اند. آنها بیان کرده‌اند که سه عامل بر تغییرات گرانروی دوغاب تأثیر دارند:

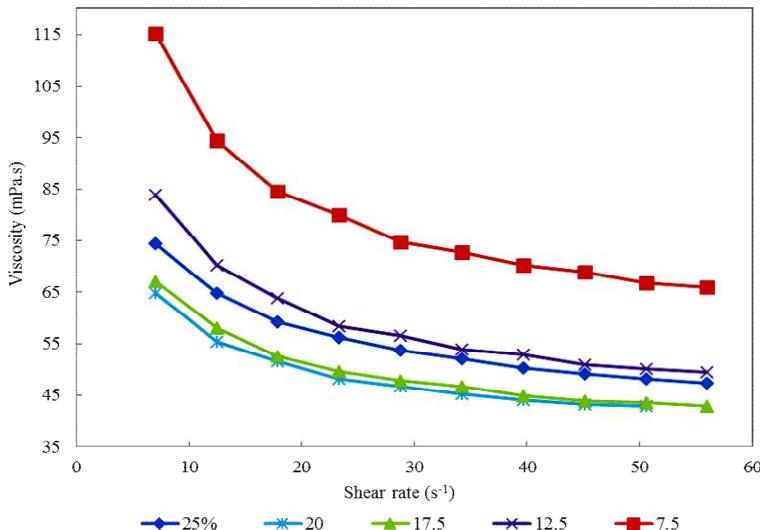
۱- کاهش سطح ذرات که با جایگزینی ذرات درشت‌تر نشاسته به جای ذرات ریزتر سرامیکی اتفاق می‌افتد باعث کاهش گرانروی می‌شود.

۲- اختلاف اندازه گرانول‌های نشاسته و ذرات سرامیکی باعث می‌شود که دو محدوده اندازه ذرات در دوغاب حضور داشته باشند. این روند تا رسیدن به یک حالت بهینه از نظر توزیع ذرات باعث کاهش گرانروی و در ادامه باعث افزایش گرانروی می‌شود.

۳- جذب آب توسط گرانول‌های نشاسته باعث کاهش آب در دسترس ذرات می‌شود و گرانروی را افزایش می‌دهد. بنابراین می‌توان گفت که در مقادیر کمتر از ۲۰ درصد

نشاسته بر رفتار جریانی دوغاب و گرانروی آن دوغاب‌هایی با بار جامد ثابت با نسبت‌های متفاوتی از نشاسته تهیه شده و گرانروی آنها اندازه‌گیری شد.

نمودار شکل (۸) رفتار جریانی این دوغاب‌ها را نشان می‌دهد. افزایش مقدار نسیی نشاسته در بار جامد ثابت ۴۰ درصد حجمی باعث ثابت شدن گرانروی (تغییر رفتار دوغاب به سمت شبه‌نیوتونی) و کاهش گرانروی شده است. این موضوع با پژوهش لیکفیلت و فریرا [۷] تطابق دارد. بر اساس بررسی آنها دوغاب خالص ۴۰ درصد حجمی نشاسته، دارای رفتار نیوتونی است. چرا که گرانول‌های نشاسته با مولکول‌های آب پیوند هیدروژنی برقرار می‌کنند و بنابراین در محیط آبی هیچ‌گونه فلوكولهای از آنها تشکیل نمی‌شود که در مقابل برش مقاومت کنند و با افزایش نرخ برش از بین برونده. بنابراین جایگزینی بخشی از پودرهای سرامیکی با گرانول‌های نشاسته منجر به تغییر رفتار به سمت شبه‌نیوتونی می‌شود. همچنین گرانول‌های درشت نشاسته باعث گسترش محدوده اندازه ذرات می‌شوند، در نتیجه از ایجاد فضاهای بین ذرات که در آنها آب به دام می‌افتد جلوگیری می‌کنند [۷].



شکل ۹- تأثیر درصد حجمی نشاسته بر گرانزروی دوغاب در دو سرعت چرخش مختلف

شدن ذرات نیترید سیلیسیم، ایتریا و آلومینا می‌شود. این امر پایداری دوغاب را افزایش و گرانزروی آن را کاهش می‌دهد. کمترین گرانزروی و بیشترین پایداری دوغاب نیترید سیلیسیم- نشاسته با 40 درصد حجمی بار جامد و $7/5$ درصد حجمی نشاسته در میزان پراکنده‌ساز $4/0$ درصد وزنی پراکنده‌ساز نسبت به پودر سرامیکی به دست آمد.

-۴- افزودن نشاسته به دوغاب 40 درصد حجمی نیترید سیلیسیم تا مقدار 20 درصد حجمی نسبت به بار جامد موجب کاهش گرانزروی دوغاب و بعد از آن باعث افزایش گرانزروی دوغاب می‌شود.

-۵- افزایش بار جامد به طور کلی باعث افزایش گرانزروی دوغاب می‌شود اما از 40 درصد حجمی به بالا این افزایش بسیار شدید است و بنابراین دوغاب‌هایی با بیش از 40 درصد حجمی بار جامد مناسب ریخته‌گری نیستند.

حجمی نشاسته عامل اول و در مقادیر بیش از 20 درصد عامل سوم غالب است. تغییر در توزیع اندازه ذرات تا مقدار مشخصی افزودن نشاسته به سود کاهش گرانزروی و از آن به بعد بر عکس است. با این حال باید در نظر داشت که هر سه عامل به طور همزمان اثر می‌کنند و بررسی جداگانه تأثیر آنها نیاز به بررسی بیشتر دارد.

۴- نتیجه‌گیری

- دوغاب‌هایی از نیترید سیلیسیم، کمک سیتترهای آلومینا و ایتریا و نشاسته با گرانزروی و پایداری مناسب جهت استفاده در فرایند ریخته‌گری ژلی با استفاده از نشاسته تهیه شد.
- اکسید کردن سطحی پودر نیترید سیلیسیم در دمای 800 درجه سانتی‌گراد به مدت دو ساعت منجر به بهبود رفتار جریانی دوغاب نیترید سیلیسیم و کاهش گرانزروی آن می‌شود.
- پراکنده‌ساز دولاپیکس به طور مؤثری باعث پراکنده

واژه‌نامه

- | | | |
|------------------------|------------------------------------|---------------------|
| 1. partial sintering | 4. HC Starck | 7. silanol |
| 2. Zschimmer & Schwarz | 5. sedimentation test | 8. shear tinning |
| 3. Fibrona | 6. fractional volume of dispersion | 9. isolectric point |

مراجع

1. Li, L., Wang, H., and Su, S., "Porous Si₃N₄ Ceramics Prepared by TBA-based Gel-casting", *Journal of Materials Science & Technology*, Vol. 31, No. 3, pp. 295-299, 2015.
2. Kalemtas, A., Topates, G., Özcoban, H., Mandal, H., Kara, F., and Janssen, R., "Mechanical Characterization of Highly Porous β-Si₃N₄ Ceramics Fabricated via Partial Sintering & Starch Addition", *Journal of European Ceramic Society*, Vol. 33, No. 9, pp. 1507-1515, 2013.
3. Li, X., Zhang, L., and Yin, X., "Fabrication and Properties of Porous Si₃N₄ Ceramic with High Porosity", *Journal of Materials Science & Technology*, Vol. 28, No. 12, pp. 1151-1156, 2012.
4. Duan, X., Jia, D., Deng, J., Yang, Z., and Zhou, Y., "Mechanical and Dielectric Properties of Gelcasted Si₃N₄ Porous Ceramic Using CaHPO₄ as an Additive", *Ceramics International*, Vol. 38, No. 5, pp. 4363-4367, 2012.
5. Topates, G., Petasch, U., Adler, J., Kara, F., and Mandal, H., "Production and Permeability of Porous Si₃N₄ Ceramics Produced by Starch Addition", *Journal of Asian Ceramic Society*, Vol. 1, No. 3, pp. 257-261, 2013.
6. Yang, J., Yu, J., and Huang, Y., "Recent Developments in Gelcasting of Ceramics", *Journal of European Ceramic Society*, Vol. 31, No. 14, pp. 2569-2591, 2011.
7. Lyckfeldt, O., and Ferreira, M. F., "Processing of Porous Ceramics by 'Starch Consolidation'", *Journal of European Ceramic Society*, Vol. 18, pp. 131-140, 1998.
8. Khattab, R. M., Wahsh, M. M. S., and Khalil, N. M., "Preparation and Characterization of Porous Alumina Ceramics Through Starch Consolidation Casting Technique", *Ceramics International*, Vol. 38, No. 6, pp. 4723-4728, 2012.
9. Chandradass, J., Kim, K. H., Bae, D. S., Prasad, K., Balachandar, G., Divya, S. A., and Balasubramanian, M., "Starch Consolidation of Alumina: Fabrication and Mechanical Properties", *Journal of European Ceramic Society*, Vol. 29, No. 11, pp. 2219-2224, 2009.
10. Tohidnejad, M., and Sarpolaki, H., "Survey on Influence of Starch Addition on Gel Casting of Porous Alumina Bodies", *Journal of Ceramic Science & Engineering*, Vol. 6, No. 2, pp. 63-71, 2017.
11. Huang, Y., and Yang, J., *Novel Colloidal Forming of Ceramics*, Tsinghua University Press, Beijing and Springer-Verlag Berlin Heidelberg, 2010.
12. Albano, M. P., and Garrido, L. B., "Processing of Concentrated Aqueous Silicon Nitride Slips by Slip Casting", *Journal of American Ceramic Society*, Vol. 81, No. 4, pp. 837-844, 1998.