

Journal of Advanced Materials and Technologies

Journal Homepage: www.jamt.ir



Original Research Article - Extended Abstract

## Effect of Sintering Temperature on Properties of Fused Silica- YSZ Composite Prepared by Spark Plasma Sintering

Elahe Teymourian 🗅 <sup>1</sup>, Masoud Alizadeh 🕩 <sup>2</sup> \*, Hossein Nouranian 🕩 <sup>2</sup>, Toraj Ebadzadeh 🕩 <sup>3</sup>

<sup>1</sup>M. Sc Student., Department of Ceramic, Materials and Energy Research Center, Karaj, Iran <sup>2</sup>Associate Professor, Department of Ceramic, Materials and Energy Research Center, Karaj, Iran <sup>3</sup>Professor, Department of Ceramic, Materials and Energy Research Center, Karaj, Iran

\*Corresponding Author's Email: m-alizadeh@merc.ac.ir (M. Alizadeh)

Paper History: Received: 2021-11-21 Revised in revised form: 2022-01-19 Scientific Accepted: 2022-01-29

*Keywords:* Composite, Fused Silica, Yettria Stabilized Zirconia, Mechnical Properties **Abstract** In this research, fused silica-zirconia composites including of 5 % by weight of zirconia stabilized yettria prepared by Spark Plasma Sintering (SPS) method. The powders were mixed by Spex (8000D, High energy ball mill) for 30 min in ethanol media. After mixing process, the ethanol removed by heating of the batches at 70 °C. The prepared samples were sintered at 1100, 1200 and 1300 °C and final pressure of 30 MPa. FESEM images demonstrated distribution of reinforcements at the fused silica matrix, also the results showed that sintered samples at 1200 °C have better properties than other samples. Relative density, flexural strength, hardness and toughness of these samples were 99.99 %, 13.4 GPa, 131 MPa and 4.46 MPa.m<sup>1/2</sup> respectively. Also results showed that with increasing of sintering temperature to 1300 °C, due to crystallization in fused silica and as a result the formation of cracks in matrix, flexural strength decreased but the hardness and toughness increased slightly.

https://doi.org/10.30501/jamt.2022.313935.1197

URL: https://www.jamt.ir/article 143971.html

### **1. INTRODUCTION**

Advanced ceramics have a combination of desirable properties such as high hardness and strength, high temperature tolerance, chemical neutrality, erosion resistance and low density [1]. Mechanical properties of fused silica matrix composites with reinforced zirconia particles are usually much better than pure ceramic parts [2, 3]. In these composites, mechanical strength and hardness and other properties are often improved [4]. In the SPS method, shaping and sintering are done in one step, and due to the use of pulsed current with high amperes, the heating rate is very high, and therefore the overall sintering time is greatly reduced compared to the other sintering methods. The lack of grain growth, easy operation, no need for various additives and initial pre-pressing, etc. are among the advantages that can be mentioned for this method [5, 6]. In this research, stabilized fused silica-zirconia composite with high density and uniform microstructure was prepared by SPS method to achieve optimal mechanical properties. In order to make the distribution of stabilized zirconia particles uniform in the matrix of fused silica powder, it was mixed with 5 % by weight of zirconia in a highenergy SPEX machine, and then the powders prepared using SPS at temperatures of 1100, 1200 and 1300 °C with a final pressure of 30 MPa and They were sintered with soaking time of 8 minutes and at the end their properties were evaluated.

### 2. MATERIALS AND METHODS

In this research, fused silica powder with a purity of more than 99 % with  $D_{50} = 5.369 \ \mu\text{m}$  and stabilized zirconia powder with a purity of more than 99 % with  $D_{50} = 0.2 \ \mu\text{m}$  were used.

X-ray diffraction was used to identify the phases. The XRD device used in this method is a Siemens model with a copper anode, a wavelength of 1.5454 angstroms and a step size of 0.05 degrees. Archimedes method according to ASTM B962-13 standard was used to measure the density of sintered samples. The bending strength test was performed by the three-point method according to the ASTM-C1161-13 standard on samples with dimensions of  $25 \times 2 \times 1.5$  mm and using the STM-20 bending strength device.

### **3. RESULTS AND DISCUSSION**

In the samples of fused silica including YSZ, an increase in the density of the samples is observed with an increase in the sintering temperature. So that at a temperature of  $1100 \,^{\circ}$ C, the density is equal to  $95.64 \,^{\circ}$ % and at a temperature of  $1300 \,^{\circ}$ C, it almost reaches the theoretical density. This shows that with the increase in temperature, the porosity is removed and the connection between the particles is increased, and it creates a unified structure with high density. The results show that the samples containing YSZ have higher strength compared to the sample without YSZ. Also, the results show that, by increasing the temperature of the sintering sinter from 1100 to 1200  $^{\circ}$ C, the strength increases, which is in agreement with the results of the Archimedes

Please cite this article as: Teymourian, E., Alizadeh, M., Nouranian, H., Ebadzadeh, T., "Effect of sintering temperature on properties of fused silica-YSZ composite prepared by spark plasma sintering", *Journal of Advanced Materials and Technologies (JAMT)*, Vol. 11, No. 3, (2022), 75-84. (https://doi.org/10.30501/jamt.2022.313935.1197).

2783-0829/© 2022 The Author(s). Published by MERC. This is an open access article under the CC BY license (https://creativecommons.org/licenses/by/4.0/).



test and the X-ray diffraction pattern. However, at a temperature of 1300 °C, due to the crystallization of amorphous to cristobalite in fused silica, due to the difference in the coefficients of thermal expansion of the amorphous phase and cristobalite, this crystallization has been accompanied by a change in volume and leads to cracks and a decrease in flexural strength (Table 1). Table 2 shows the fracture toughness of the samples. As can be seen, the fracture toughness of the samples also increased with the increase in sinter temperature. The fused silica sample without zirconia has a fracture

toughness equal to 1.28.1 MPa. The results show that by increasing the weight percentage of zirconia up to 5 %, the fracture toughness increases and becomes 3.47 MPa.m<sup>1.2</sup>. This increase in toughness is due to the presence of zirconia as a reinforcement. Micstructur evluation shows that the samples are dense and have the least porosity. The low hardness of the fused silica phase, compared to zirconia, causes this phase to pull out during the polishing operation. For this reason, the porosities on the polished surface appear larger than the actual porosity.

Sample	Flexural strength (MPa)
SPS-1100-FS	$96.5 \pm 3.4$
SPS-1100-5Y	$117.75 \pm 6.2$
SPS-1200-5Y	$131.66 \pm 9.5$
SPS-1300-5Y	$127.67 \pm 6.9$

Sample	Flexural strength (MPa)	
SPS-1100-FS	$96.5 \pm 3.4$	
SPS-1100-5Y	$117.75 \pm 6.2$	
SPS-1200-5Y	$131.66 \pm 9.5$	
SPS-1300-5Y	$127.67 \pm 6.9$	

Table 1. Flexural strength of sintered parts

Sample	Fracture toughness (MPa.m <sup>1</sup> / <sub>2</sub> )
SPS-1100-FS	$1.8 \pm 0.2$
SPS-1100-5Y	$3.47 \pm 0.6$
SPS-1200-5Y	$4.46 \pm 1.1$
SPS-1300-5Y	$4.87 \pm 1.2$

<b>Fable 2.</b> Fracture toughness of the same	nles
--	------

### 4. CONCLUSION

The samples were sintered at temperatures of 1100, 1200 and 1300 °C and a final pressure of 30 MPa. The evaluation results showed that the properties of sintered samples sintered at a temperature of 1200 °C have better properties than other samples. The relative density, flexural strength, hardness and toughness of this sample were 99.99 %, 13.40 GPa, 131 MPa and 4.46 MPa.m<sup>1.2</sup> respectively.

### 5. ACKNOWLEDGEMENT

The authors of the article are grateful to all the colleagues of the research institute, who helped in carrying out this research.

#### REFERENCES

1. Chawla, K., "Processing of ceramic matrix composites", Ceramic Matrix Composites, Springer, (2003),107-138. https://link.springer.com/book/10.1007%2F978-1-4615-1029-1

- Sun, G., Wang, W., Bi, J., "High-temperature mechanical 2. behavior of boron nitride nanosheets/fused silica composite", Ceramic International, Vol. 46, No. 18, (2021), 29330-29333. https://doi.org/10.1016/j.ceramint.2020.08.035
- Sun, G., Bi, J., Wang, W., Zhang, J., "Enhancing mechanical 3. properties of fused silica composites by introducing welldispersed boron nitride nanosheets", Ceramic International, Vol. 44. No. 5, (2018),5002-5009. https://doi.org/10.1016/j.ceramint.2017.12.096
- Wan, W., Huang, C. E., Yang, J., Zeng, J., Qiu, T., "Effect of 4. sintering temperature on the properties of fused silica ceramics prepared by gelcasting", Journal of Electronic Materials, Vol. 43, No. 7, (2014), 2566-2572. https://doi.org/10.1007/s11664-014-3112-7
- Wan, W., Feng, Y., Yang, J., Bu, W., Qiu, T., "Microstructure, 5. mechanical and high-temperature dielectric properties of zirconiareinforced fused silica ceramics", Ceramics International, Vol. 42. No. 5, (2016), 6436-6443. https://doi.org/10.1016/j.ceramint.2016.01.063
- He, Y. W., Bu, J. L., Wang, R. S., Zhao, D. M., Chen, J. X., Yu, L. X., Wang, Z. F., "Sintering properties of fused silica/nanozirconia composite ceramic", Advanced Materials Research, Vol. 750. (2013), 81-84. https://doi.org/10.4028/www.scientific.net/AMR.750-752.81



# فصلنامه مواد و فناوریهای پیشرفته

Journal Homepage: www.jamt.ir

مقاله کامل پژوهشی



الهه تيموريان '، مسعود عليزاده ' \*، حسين نورانيان '، تورج عبادزاده "

<sup>ا</sup> دانشجوی کارشناسی ارشد، پژوهشکده سرامیک، پژوهشگاه مواد و انرژی، کرج، ایران <sup>۲</sup> دانشیار، پژوهشکده سرامیک، پژوهشگاه مواد و انرژی، کرج، ایران <sup>۳</sup>استاد، پژوهشکده سرامیک، پژوهشگاه مواد و انرژی، کرج، ایران

### تاريخچه مقاله:

ثبت اولیه: ۱٤۰۰/۰۸/۳۰ دریافت نسخهٔ اصلاح شده: ۱٤۰۰/۱۰/۲۹ پذیرش علمی: ۱٤۰۰/۱۱/۰۹

### كليدواژەھا:

کامپوزیت، سیلیس گداخته، زیرکونیای پایدارشده با ایتریا، خواص مکانیکی

چکیده در این پژوهش، کامپوزیتهای سیلیس گداخته – زیرکونیا با ۵ درصد وزنی زیرکونیای پایدارشده، بهروش جرقه پلاسما، تهیه شدند. پودرها بهکمک آسیای پرانرژی در محیط اتانول بهمدت نیم ساعت با هم مخلوط شدند. پس از مخلوط شدن، پودرها در دمای ۷۰ درجه سلسیوس خشک شدند. نمونههای تهیه شده در دماهای ۱۱۰۰، ۱۲۰۰ و ۱۳۰۰ درجه سلسیوس و فشار نهایی MPa ۳ تفجوشی شدند. مشاهدات میکروسکوپ الکترونی نمونه ها نشان داد که زیرکونیای تثبیت شده در زمینه سیلیس گداخته یکنواخت توزیع شده است. همچنین، نتایج ارزیابی نشان داد نمونه های تف جوشی شده در دمای ۱۲۰۰ درجه سلسیوس از سایر نمونه ها استکام بیشتری دارند. چگالی نسبی، استحکام خمشی، سختی و چقرمگی این نمونه ها بهتر تیب ۹۹/۹۹ درصد، GPa استکام بیشتری دارند. چگالی نسبی، به دست آمد. همچنین مشاهده شد، با افزایش دمای تف جوشی تا دمای ۱۳۰۰ درجه سلسیوس، به دلیل ایجاد تبلور می یابد.

https://doi.org/10.30501/jamt.2022.313935.1197 URL: https://www.jamt.ir/article\_143971.html

خواص مکانیکی کامپوزیتهای زمینه سیلیس گداخته با ذرات تقویتشده زیرکونیا معمولاً بسیار بهتر از بدنههای خالص سرامیکی است. در این کامپوزیتها، استحکام مکانیکی و سختی و سایر ویژگیها بیشتر اوقات بهبود مییابند. این پارامترها به عوامل مختلفی از جمله نوع، اندازه و شکل ذرات و همچنین یکنواختی توزیع آنها در زمینه کامپوزیت وابستهاند [٦ و ٥]. برای ساخت این کامپوزیت تاکنون روشهای مختلفی همچون کوره قوس الکتریکی <sup>۱</sup> و پرس گرم<sup>۲</sup> بهکار رفته است. روش ساخت در خواص نهایی قطعات سرامیکی تأثیر می گذارد. دو روش جدید برای تولید قطعات چگال وجود دارد: یکی

۱– مقدمه

سیلیس گداخته با داشتن ویژگیهای برجسته مکانیکی و فیزیکی مانند هدایت حرارتی کم، ضریب انبساط حرارتی کم، ثابت دیالکتریک پایدار و مقاومت به خوردگی و شوک حرارتی خوب کاربردهای فراوانی دارد [۳-۱]. گرچه استحکام مکانیکی سرامیکهای سیلیس گداخته تفجوشی شده برای کاربردهای هوافضا کافی است، پژوهشهای گستردهای در خصوص افزودن فاز تقویتکننده به آن برای افزایش استحکام مکانیکی این نوع سرامیکها انجام شده است [٤].

<sup>1</sup> Electric Arc Furnace

**\*عهده دار مکانبات: مسعود علیزاده نشانی**: ایران، کرج، پژوهشگاه مواد و انرژی، پژوهشکده سرامیک، **تلفن**: ۳٦٢٨٠٠٤٠-٣٦٦، **دورنگار**: ۳٦٢٠١٨٨٨–٣٦٦ **پیامنگار: m-alizadeh@merc.ac.ir** 

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> Hot Pressing

استفاده از روش تفجوشی جرقه پلاسماست که درواقع نوعی پرس گرم پیشرفته است و دیگری تفجوشی با استفاده از انرژی ماکروویو است. در روش SPS، برخلاف استفاده از ماکروویو، شکلدهی و تفجوشی در یک مرحله انجام میشود و، بهدلیل استفاده از جریان پالسی با آمپر بالا، سرعت گرمایش بسیار زیاد است. بنابراین، در مقایسه با روش پرس گرم معمولی، زمان کلی تفجوشی بسیار کاهش مییابد. از طرفی، یکنواختی قطعات ساخته شده، با این روش تناسب دارد. عدم رشد افراطی دانه، عملیات آسان، نیازنداشتن به افزودنیهای گوناگون و شکلدهی اولیه از جمله مزایایی این روشاند [۷ و ۸].

در این پژوهش، کامپوزیت سیلیس گداخته \_ زیر کونیای پایدارشده با چگالی بالا و ریزساختار یکنواخت، برای دستیابی به خواص مکانیکی مطلوب و بهینه، به روش SPS تهیه شد. بهمنظور یکنواختشدن توزیع ذرات زیرکونیای پایدارشده در زمینه پودر سیلیس گداخته، پودر سیلیس گداخته با ٥ درصد وزنی زیرکونیا در دستگاه آسیای پرانرژی اسپکس مخلوط شدند و سپس پودرهای تهیهشده با استفاده از SPS در دماهای ۱۱۰۰، و سپس پودرهای تهیهشده با استفاده از SPS در دماهای ۱۱۰۰، ماندگاری ۸ دقیقه تف جوشی شدند و در پایان خواص آنها ارزیابی شد.

## ۲- روش تحقيق

در این پژوهش، از پودر سیلیس گداخته با خلوص بیش از ۹۹ درصد با  $\mu$  س  $D_{50} = 5.369$  و پودر زیرکونیای پایدارشده با خلوص بیش از ۹۹ درصد با  $D_{50} = 0.2$  استفاده شده است. همچنین، در فرایند اسپکس، بهمنظور مخلوطشدن دو پودر و جلوگیری از چسبیدن ذرات پودر به گلولهها، از اتانولی با خلوص بیش از ۹۹ درصد استفاده شد. در شکل ۱، آنالیز پراش پرتو ایکس پودر سیلیس گداخته اولیه نشان داده شده است. شکل ۱ نشان میدهد که این ماده کاملاً آمورف است و فاز بلوری در آن مشاهده نمیشود.

در شکل ۲، تصویر میکروسکپ الکترونی روبشی گسیل میدانی پودرهای اولیه الف) سیلیس گداخته و ب) زیرکونیای پایدارشده با ایتریا (YSZ) ارائه شده است. همانطور که مشاهده میشود، میانگین اندازه ذرات پودر سیلیس گداخته مورداستفاده ۵ میکرومتر است. شکل ۲(ب)، پودر SZ را نشان میدهد.

همانطور که در این شکل مشخص است، ذرات YSZ کلوخهشده و میکرونیاند.







**شکل ۲**. تصویر میکروسکپی الکترونی روبشی گسیل میدانی پودرهای اولیه، الف) سیلیس گداخته و ب) YSZ

بودرهای مخلوطشده در قالبی گرافیتی به قطر ۳۰ میلیمتر ریخته شده و درون دستگاه جرقه پلاسمای مدل SPS-20T-10 ساخت چین قرار داده شدند. فرایند تفجوشی نمونهها در دماهای ۱۱۰، ۱۲۰۰ و ۱۳۰۰ درجه سلسیوس با فشار

اولیه MPa ۱۰ (طی فرایند تفجوشی) و فشار نهایی ۳۰ MPa (بعد از مرحله دوم انقباض) انجام شد. در جدول ۱، مشخصات نمونهها آورده شده است.

برای شناسایی فازها از پراش پرتو ایکس <sup>۱</sup> استفاده شد. دستگاه XRD که در این روش استفاده شد مدل زیمنس با آند

مسی، طول موج ۱/۵٤۵٤ آنگستروم و اندازه گام ۰/۰۰ درجه است. به منظور تعیین نوع فازها و بررسی قله های شناسایی شده و آنالیز ریتولد، از نرمافزارهای ۲۰۷۶ X'Pert High Score Plus و TOPAS 5 استفاده شد.

زمان نگهداری (دقیقه)	فشار (MPa)	دمای تفجوشی (C°)	درصد YSZ	کد نمونه
٨	٣.	11	٥	SPS-1100-5Y
٨	۳.	17	٥	SPS-1200-5Y
٨	٣.	15	٥	SPS-1300-5Y

جدول ۱. مشخصات نمونه های تف جوشی شده به روش SPS

برای اندازه گیری چگالی نمونه های تف جوشی شده، از روش ارشمیدس طبق استاندارد ASTM B962-13 استفاده شد. آزمون استحکام خمشی به روش سه نقطه ای طبق استاندارد ASTM-C1161-13 روی نمونه هایی با ابعاد ۲۵ × ۲ × ۱/۵ میلی متر و با استفاده از دستگاه استحکام خمشی مدل STM-20 انجام شد.

برای اندازه گیری سختی نمونهها، از روش میکروویکرز و دستگاه سختی سنجی مدل M5 ساخت شرکت شاب ساری استفاده شد. برای افزایش دقت سختی اندازه گیری شده نمونهها، پنج بار آزمون سختی برای هر نمونه انجام شد و میانگین سختی بهدست آمده محاسبه شد.

چقرمگی شکست نمونهها در رابطه (۱) و با استفاده از ترکهای ایجادشده با دستگاه فرورونده ویکرز تحت بار مشخص محاسبه شد [۹].

$$K_{1c} = 0.203 \text{Ha}^{\frac{1}{2}} (\frac{c}{a})^{\frac{-3}{2}}$$
(1)

در این رابطه، K<sub>IC</sub>، ه و c بهترتیب چقرمگی شکست، سختی ویکرز برحسب MPa، نصف قطر اثر لوزی ویکرز و طول ترک از مرکز لوزی ویکرز برحسب متر هستند. برای ارزیابی ریزساختار نمونهها نیز از میکروسکوپ الکترونی روبشی گسیل میدانی<sup>۲</sup> مدل MIRATESCAN با ولتاژ کاری ۱۵ کیلوولت ساخت کشور چک استفاده شد.

## ۳– نتایج و بحث

شکل ۳ تغییرات جابهجایی سنبه را برحسب زمان برای نمونههای شامل ۵ درصد YSZ تفجوشی شده در دماهای ۱۱۰۰، ۱۲۰۰، ۱۳۰۰ درجه سلسیوس نشان می دهد. همان طور که در شکل ۳ مشاهده می شود، برای سهولت بررسی رفتار تفجوشی در طی فرایند، این نمودار به چهار ناحیه تقسیم شده است. در ناحیه اول، که مربوط به ۱۳ دقیقه ابتدایی فرایند است، دمای نمونه در پایان این مرحله حدود ۹۰۰ درجه سلسیوس است. با گذشت زمان و گرمایش تدریجی، هیچ گونه تغییری در جابه جایی مشاهده نشده است و درواقع میزان جابه جایی صفر است و روی محور افقی قرار دارد. نبودن جابه جایی در این ناحیه نشان می دهد که هنوز فرایند تف جوشی و متراکم شدن قطعات آغاز نشده است و در این مرحله، فقط گرم شدن هم زمان قالب و پودر رخ داده است.

ناحیه دوم نمودار از لحظهای شروع می شود که اولین مقدار جابهجایی مشاهده شده است. در این مرحله، با گذشت زمان و افزایش دما، تغییرات جابهجایی مشاهده می شود. این تغییرات را می توان به مراحل اولیه فرایند تف جوشی و بازآرایی ذرات پودر اولیه نسبت داد. حرارت منبع اصلی انرژی برای تف جوشی قطعات است و ازآنجاکه ذرات پودر اولیه گرمای کافی دریافت کردهاند، در این مرحله، به تدریج شروع می کنند به جابهجایی و بازآرایی و در واقع آرایش مجدد ذرات و لغزش

آنها و نیز تشکیل گردنههای اولیه در نقاط تماس بین ذرات انجام می شود [۱۰]. این آرایش مجدد شامل حرکت یا چرخش جزئی ذرات مجاور به منظور افزایش تعداد نقاط تماس است. برای هر سه نمونه، این تغییرات تا دمای ۱۱۰۰ درجه سلسیوس (پس از ۱۸ دقیقه) تقریباً به صورت مشابه رخ داده است و به دلیل خطاهای ناشی از اندازه گیری زمان و خطاهای دستگاه، نمودارها دقیقاً در این ناحیه روی هم قرار نگرفته اند. پس از آن، هرچه دمای تف جوشی بیشتر باشد، تغییرات جابه جایی بیشتری در این ناحیه رخ می دهد. البته گفتنی است، چون دمای تف جوشی این سه نمونه با هم تفاوت دارد، میزان محدوده نواحی ۲، ۳ و ٤ برای هر نمونه متفاوت خواهد بود.



با رسیدن هر نمونه به دمای نهایی موردنظر، فشار باقیمانده اعمال میشود و درنتیجه تغییرات جابهجایی بهتدریج با سرعت بیشتری انجام میشوند. این قسمت از نمودار، ناحیه ۳ نامگذاری شده است. این ناحیه، همان طور که در شکل هم مشخص است، باریک است و نشان میدهد که در زمان نسبتاً کوتاه (دو دقیقه) فشار بهتدریج روی نمونه ها افزایش یافته و از طرفی، دمای نمونه ها نیز به حد نهایی موردنظر رسیده است. این شدید در میزان جابهجایی میشوند و جابهجایی چشمگیری در این مرحله رخ میدهد. میتوان گفت، در این مرحله، گردنه های ایجاد شده بین ذرات رشد کرده و بزرگتر میشوند و سپس میزان

تفجوشی، سازوکارهای چگالشدن را از طریق افزایش تماس بین ذرات و آرایش مجدد مواضع ذرات برای بهبود تراکم تسریع میکند. ناحیه ٤، که در نمودار مشخص شده است، مربوط به زمان نگهداری در دمای نهایی است. در این ناحیه، نمونهها به دمای نهایی موردنظر رسیدهاند و فشار ۳۰ مگاپاسکالی روی آنها اعمال شده است. همانطور که ملاحظه می شود، در این ناحيه، هنوز با گذشت زمان، تغييرات جابهجايي ادامه دارد، ولي مقدار آن در مقایسه با دو مرحله قبل کم است و درواقع شیب آن کم است. بنابراین می توان این تغییرات را به حذف بیشتر تخلخلها بهدلیل رشد دانهها نسبت داد؛ چراکه، در این مرحله، زمان کافی برای پدیده رشد دانهها و حذف تخلخلهای اضافی وجود دارد. البته این تغییرات در مراحل اولیه این ناحیه رخ دادهاند و پس از آن، هیچ گونه جابهجایی دیده نشده است. شایان ذكر است كه در اين مرحله نمي توان حذف تخلخل ها را فقط با تغييرات جابهجایی معادل دانست؛ چراکه مقدار چگالی قطعات بالاست و حساسیت اندازه گیری تغییرات جابهجایی آنقدر زیاد نیست که مقدار جزئی تغییرات چگالی را ثبت کند. ازآنجاییکه فشار اعمالشده روی نمونه و زمان نگهداری در دمای نهایی برای همه نمونهها ثابت بوده و فقط دمای نمونهها با هم متفاوت است، با توجه به تغییرات میزان جابهجایی، می توان مقدار متراكمشدن قطعات را با هم مقايسه كرد. هرچه دماي تفجوشي بالاتر باشد، میزان جابهجایی ثبتشده با کنترلکننده دستگاه نیز بيشتر است. اين امر انقباض بيشتر در نمونهها را آشكار ميكند. این انقباض بیشتر افزایش مقدار چگالی نمونهها را نشان میدهد. بدینمنظور، چگالی نمونههای تفجوشیشده، با روش ارشمیدس، اندازهگیری شد و، با توجه به چگالی نظریه سیلیس گداخته و زیرکونیا برای هر ترکیب، بسته به درصد فاز زیرکونیا، چگالی قطعات بهدست آمد.

در جدول ۲، تغییرات چگالی قطعات با ۵ درصد وزنی زیرکونیای پایدارشده برحسب دما ارائه شده است. همانطور که مشاهده می شود، چگالی این ترکیب ها در سه دمای بررسی شده مشاهده می ۱۲۰۰ و ۱۳۰۰ درجه سلسیوس تفاوت هایی با یکدیگر دارند. با توجه به جدول ۲، افزایش بیشتر دما برای بهبود چگالی لازم است.

از طرفی، در دماهای بالا، احتمال تشکیل جرقههای موضعی و بهتبع آن، افزایش موضعی دما در نمونهها وجود دارد

که درنتیجه امکان تغییرات فازی افزایش و خواص مکانیکی نمونهها کاهش می یابد.

در نمونههای سیلیس گداخته با YSZ، افزایش چگالی نمونهها با افزایش دمای تفجوشی مشاهده می شود، به طوری که در دمای ۱۱۰۰ درجه سلسیوس چگالی معادل ۹۵/٦٤ درصد

و در دمای ۱۳۰۰ درجه سلسیوس تقریباً به چگالی نظریه میرسد. این امر نشان میدهد، با افزایش دما، فاصله بین ذرات کمتر، تخلخلها حذف و پیوستگی بین ذرات بیشتر و ساختاری یکپارچه با چگالی بالا ایجاد می شود.

جذب آب (./)	تخلخل (./)	چگالی نسبی (٪)	نمونه
$\ell/\tau \pm \cdot/\tau$	$1/\Lambda\Lambda\pm \cdot/2$	$\Lambda/3 \epsilon \pm \cdot/90$	SPS-1100-5Y
۱/٤ ± •/•	۲/۰٥ ± ۰/۱	٤/٦١ ± ٠/٩٩	SPS-1200-5Y
۱/٣ ± •/١	٣/•٦ ± •/١	۱/۹۹ ± •/۹۹	SPS-1300-5Y

جدول ۲. تغییرات چگالی قطعات با ۵ درصد وزنی زیرکونیا برحسب دما

در شکل ٤، الگوی پراش پرتو ایکس نمونههای تفجوشی شده ارائه شده است. ملاحظه می شود که، با افزایش دمای تفجوشی از ۱۱۰۰ به ۱۲۰۰ درجه سلسیوس، تبلور در سیلیس گداخته کمی افزایش یافته است. که این امر، با توجه به حجم کم تغییر فاز، تأثیر منفی قابل توجهی در خواص فیزیکی و مکانیکی نخواهد داشت. اما، با افزایش دما از ۱۲۰۰ به ۱۳۰۰ درجه سلسیوس، مقدار تبلور سیلیس گداخته افزایش شدیدی می یابد و فاز کریستوبالیت <sup>۱</sup> را پدید می آورد و باعث ایجاد ترک و افت خواص این کامپوزیت می شود.



در جدول ۳، مقادیر استحکام خمشی، سختی و چقرمگی شکست نمونههای حاوی ۵ درصد وزنی زیرکونیای پایدارشده با نمونه بدون زیرکونیا مقایسه شده است.

نتایج جدول ۳ نشان می دهند نمونه های حاوی YSZ، در مقایسه با نمونه بدون YSZ، استحکام بالاتری دارند. همچنین مشاهده می شود، با افزایش دمای تف جوشی از ۱۱۰۰ تا ۲۰۰ درجه سلسیوس، استحکام افزایش می یابد که با نتایج آزمون ارشمیدس و الگوی پراش پرتو ایکس (ایجاد کریستوبالیت) مطابقت دارد (جدول ۲). اما، در دمای ۱۳۰۰ درجه سلسیوس، به دلیل تبلور آمورف به کریستوبالیت در سیلیس گداخته، با توجه به اختلاف ضرایب انبساط حرارتی فاز آمورف و کریستوبالیت، این تبلور با تغییر حجم همراه است و به ایجاد ترک و کاهش استحکام خمشی منجر می شود.

همانگونه که در مراجع ذکر شد، سختی ویکرز سیلیس گداخته برابر با ۲/٦ GPa زیرکونیا با خلوص بالای ۹۸ درصد و سختی ۱۵ GPa ۱۱ است [۱۱ و ۱۲].

با توجه به جدول ۳ ملاحظه می شود که سختی نمونه سیلیس گداخته بدون زیرکونیا (SPS-1100-FS) برابر با ۹/۹۵ GPa بوده و بیشترین سختی مربوط به نمونه SPS-1300-5Y است که مقدار آن معادل ۱۳/٤۷ GPa است.

با افزایش دما حین تفجوشی، دانهها در نمونهها رشد میکنند و میزان سختی کاهش مییابد. درواقع میتوان رشد دانه

را عامل تضعیفکننده خواص مکانیکی مواد مانند سختی و استحکام دانست [۱۳ و ۱٤]. نتایج جدول ۳ نشان میدهد، با افزایش دمای تفجوشی، سختی نمونهها تا دمای ۱۲۰۰ درجه

سلسیوس افزایش مییابد. ولی، از دمای ۱۲۰۰ تا ۱۳۰۰ درجه سلسیوس، بهدلیل رشد دانه ناشی از دمای بالای تفجوشی، سختی مقداری کاهش مییابد.

چقرمگی شکست (2 <sup>/</sup> MPa.m)	سختی (GPa)	استحکام خمشی (MPa)	نمونه
Y/A 土・/1	0/90 ± •/9	٤/٥ ± ٣/٩٦	SPS-1100-FS
$1/2 \vee \pm \cdot/\gamma$	$4/11 \pm \cdot/11$	1/V0 ± 7/11V	SPS-1100-5Y
۱/٤٦ ± ١/٤	۲/٤٠ ± ١/١٣	$0/77 \pm 9/171$	SPS-1200-5Y
$\gamma/\Lambda V \pm 1/\epsilon$	$r/\epsilon v \pm 1/1r$	$4/V \pm J/VV$	SPS-1300-5Y

جدول ۳. استحکام خمشی، سختی و چقرمگی شکست نمونه های تفجوشی شده به روش SPS

نمونههای تفجوشی شده در دمای ۱۱۰۰ درجه سلسیوس کمترین مقدار سختی را در بین نمونهها دارند که دلیل آن چگالی کمتر و تفجوشینشدن کامل نمونههاست.

همچنین، در جدول ۳، ملاحظه می شود چقرمگی شکست نمونه ها نیز با افزایش دمای تف جوشی افزایش می یابد. چقرمگی شکست نمونه سیلیس گداخته بدون زیرکونیا برابر رزیرکونیا تا ۵ درصد، چقرمگی شکست افزایش می یابد و برابر با زیرکونیا تا ۵ درصد، چقرمگی شکست افزایش می یابد و برابر با زیرکونیا تا ۵ درصد، چقرمگی شکست افزایش می یابد و برابر با رزیرکونیا تا ۵ درصد، تقویت کننده عمل می کند. با توجه به نوع سیستم در این پژوهش و شباهت آن با دیگر مقالات علمی، بهنظر می رسد انحراف و انشعاب ترک، سازوکارهای افزایش چقرمگی در نمونه های حاوی زیرکونیای تقویت کننده هستند [۱۵].

انحراف ترک، با جذب انرژی ترک، باعث بهبود چقرمگی شکست می شود. این سازوکار می تواند از کرنش پسماند در کامپوزیت و فصل مشترکهای ضعیف زمینه و فاز ثانویه پدید آید. کرنش پسماند می تواند ناشی از ناسازگاری ضریب انبساط حرارتی بین زمینه و فاز ثانویه و ناهمسانی انبساط گرمایی در کامپوزیت باشد [10].

انشعاب ترک نیز سازوکاری است که، با جذب انرژی ترک، باعث بهبود چقرمگی شکست می شود. همچنین، با افزایش دمای تفجوشی، اندازه دانههای سیلیس گداخته نیز افزایش می یابد و افزایش اندازه دانه موجب ایجاد ریزترکها می شود [10].

زمانی که ترکی ساخته میشود، ریزترکهای موجود انرژی آن را جذب و از رشد شدید آن جلوگیری میکنند. بهطور کلی، چقرمگی شکست کامپوزیت به مدول کشسان، سختی و طول ترک بستگی دارد. نتایج حاصل از نمونههای گوناگونی که درصد تخلخل متفاوتی داشتند نشان داد، با افزایش درصد تخلخل، سختی کاهش مییابد [10].

همان طور که اشاره شد، درصد تخلخل نمونه YSZ کمتر از نمونه سیلیس گداخته بدون YSZ (SPS-1200-5Y) است. در این نمونه ها، تخلخل از رشد و گسترش ترک های ناشی از فرورونده ویکرز جلوگیری میکنند و چقرمگی شکست را افزایش میدهند. چقرمگی شکست در نمونه SPS-1200-5Y برابر با 2/۱۲ MPa.m<sup>1/2</sup> است. اگرچه سازوکار رشد دانه چقرمگی را افزایش میدهد، با درشت شدن بیش از اندازه، تعداد ریزترک ها بیشتر می شود و به یکدیگر می پیوندند. درنتیجه چقرمگی شکست کاهش می یابد[۱۵].

براساس رابطه گریفیث، با افزایش چقرمگی، استحکام افزایش مییابد، ولی این افزایش استحکام در صورتی کارساز است که افزایش چقرمگی باعث افزایش عیوب نشود [۱٦]. اعمال تنش و انحراف ترک میتوانند تأثیر مثبتی در استحکام داشته باشند. از جمله سازوکارهایی که تأثیر منفی در استحکام دارند ایجاد ریزترک است که بهدلیل دگرگونیهای فازی در سیستم بهوجود میآید و در دماهای پایین تفجوشی، این پدیده مشاهده نمیشود. گرچه میتوان ایجاد ترکهایی ناشی از اختلاف زیاد ضرایب انبساط حرارتی فازهای سیلیس گداخته و (SiO2=0.55 × 10<sup>-6</sup> (1/°C))

و تفاوت در مقدار انبساط و انقباض در هنگام تفجوشی و سردشدن و همچنین ترکهای ناشی از استحالههای فازی را پیشبینی کرد، با توجه به نتایج بهدستآمده از استحکام، نمی توان اهمیت چندانی برای این پدیده قائل شد.

شکل ۵، ریزساختار کامپوزیتهای تفجوشی شده را نشان میدهد. در این شکل، توزیع ذرات زیرکونیا در زمینه سیلیس گداخته مشاهده می شود. ملاحظه می شود که نمونهها چگال و کمترین تخلخل را دارند. سختی پایین فاز سیلیس گداخته، در مقایسه با زیرکونیا، موجب کندشدن این فاز در هنگام عملیات پرداخت می شود. به این دلیل، تخلخل های روی سطح پرداخت شده بیشتر از میزان تخلخل واقعی به نظر می رسد.





**شکل ٥**. تصاویر FESEM نمونههای الف) SPS-1200-5Y و ب) SPS-1300-5Y

در شکل ٦، تصاویر سطح شکست نمونههای تفجوشیشده مشاهده میشود. با بررسی سطح شکست، مشخص شد شکست این کامپوزیتها بهدلیل ایجاد لبههای تیز و کندشدگیهای ایجادشده، از نوع ترد است.



**شکل ۲.** تصاویر سطح شکست نمونههای الف) SPS-1200-5Y و ب) SPS-1300-5Y

## ٤- نتيجه گيري

در این پژوهش، کامپوزیتهای سیلیس گداخته – زیرکونیا با ۵ درصد وزنی زیرکونیای پایدارشده، بهروش جرقه پلاسما (SPS)، تهیه شدند. برای مخلوطکردن پودرها، از آسیای پرانرژی استفاده شد. نمونهها در دماهای ۱۱۰۰، ۱۱۰۰ و ۱۳۰۰ درجه سلسیوس و فشار نهایی ۳۹۸ تفجوشی شدند. نتایج نشان داد که خواص نمونههای تفجوشیشده در دمای ۱۲۰۰ درجه سلسیوس بهتر از سایر نمونههاست. چگالی نسبی، استحکام خمشی، سختی و چقرمگی این نمونه بهترتیب ۹۹/۹۹ درصد، ۱۳۶۵ GPa، ۱۳۲ و

تصاویر میکروسکوپ الکترونی نشان داد که تفجوشی همراه با اعمال فشار در فرایند متراکمسازی نمونههای کامپوزیت بسیار تأثیرگذار است و بالاترین میزان چگالی بهدست میآید. materials: A review of the spark plasma sintering method", *Journal* of *Materials Science*, Vol. 41, No. 3, (2006), 763-777. https://doi.org/10.1007/s10853-006-6555-2

- Munir, Z. A., Quach, D. V., Ohyanagi, M., "Electric current activation of sintering: A review of the pulsed electric current sintering process", *Journal of the American Ceramic Society*, Vol. 94, No. 1, (2011), 1-19. https://doi.org/10.1111/j.1551-2916.2010.04210.x
- Evans, A. G., "Fracture toughness: The role of indentation techniques", *Fracture Mechanics Applied to Brittle Materials*, ASTM International, (1979).
- Tokita, M., "Spark Plasma Sintering (SPS) method, systems, and applications", *Handbook of Advanced Ceramics*, (2013), 1149-1177. https://doi.org/10.1016/B978-0-12-385469-8.00060-5
- Brückner, R., "Properties and structure of vitreous silica", *Journal* of Non-Crystalline Solids, Vol. 5, No. 2, (1970), 123-175. https://doi.org/10.1016/0022-3093(70)90190-0
- Hannink, R. H., Kelly, P. M., Muddle, B. C., "Transformation toughening in zirconia-containing ceramics", *Journal of the American Ceramic Society*, Vol. 83, No. 3, (2000), 461-487. https://doi.org/10.1111/j.1151-2916.2000.tb01221.x
- Wachtman, J. B., Cannon, W. R., Matthewson, M. J., *Mechanical Properties of Ceramics*, John Wiley & Sons, (2009). https://www.wiley.com/enus/Mechanical+Properties+of+Ceramics%2C+2nd+Edition-p-9780471735816
- Li, Y., Liu, N., Zhang, X., Rong, C., "Effect of Mo addition on the microstructure and mechanical properties of ultra-fine grade TiC– TiN–WC–Mo<sub>2</sub>C–Co cermets", *International Journal of Refractory Metals and Hard Materials*, Vol. 26, No. 3, (2008), 190-196. https://doi.org/10.1016/j.ijrmhm.2007.05.005
- Pokluda, J., Šandera, P., *Micromechanisms of Fracture and Fatigue: in a Multi-Scale Context*, Springer Science & Business Media, (2010). https://link.springer.com/book/10.1007/978-1-84996-266-7
- Lajtai, E., "A theoretical and experimental evaluation of the Griffith theory of brittle fracture", *Tectonophysics*, Vol. 11, No. 2, (1971), 129-156. https://ur.booksc.eu/book/19784599/73dabb

## مراجع

- Chawla, K., "Processing of ceramic matrix composites", *Ceramic Matrix Composites*, Springer, (2003), 107-138. https://link.springer.com/book/10.1007%2F978-1-4615-1029-1
- Sun, G., Wang, W., Bi, J., "High-temperature mechanical behavior of boron nitride nanosheets/fused silica composite", *Ceramic International*, Vol. 46, No. 18, (2021), 29330-29333. https://doi.org/10.1016/j.ceramint.2020.08.035
- Sun, G., Bi, J., Wang, W., Zhang, J., "Enhancing mechanical properties of fused silica composites by introducing well-dispersed boron nitride nanosheets", *Ceramic International*, Vol. 44, No. 5, (2018), 5002-5009. https://doi.org/10.1016/j.ceramint.2017.12.096
- Wan, W., Huang, C. E., Yang, J., Zeng, J., Qiu, T., "Effect of sintering temperature on the properties of fused silica ceramics prepared by gelcasting", *Journal of Electronic Materials*, Vol. 43, No. 7, (2014), 2566-2572. https://doi.org/10.1007/s11664-014-3112-7
- Wan, W., Feng, Y., Yang, J., Bu, W., Qiu, T., "Microstructure, mechanical and high-temperature dielectric properties of zirconiareinforced fused silica ceramics", *Ceramics International*, Vol. 42, No. 5, (2016), 6436-6443. https://doi.org/10.1016/j.ceramint.2016.01.063
- He, Y. W., Bu, J. L., Wang, R. S., Zhao, D. M., Chen, J. X., Yu, L. X., Wang, Z. F., "Sintering properties of fused silica/nano-zirconia composite ceramic", *Advanced Materials Research*, Vol. 750, (2013), 81-84. https://doi.org/10.4028/www.scientific.net/AMR.750-752.81
- 7. Munir, Z., Anselmi-Tamburini, U., Ohyanagi, M., "The effect of electric field and pressure on the synthesis and consolidation of

٥- سياسگزاري