

Optimization of Fracture Toughness and Hardness by Taguchi Method in $ZrB_2\mbox{-}SiC_{np}\mbox{-}ZrC\mbox{-}CNFs$

Research Article

Gholamreza Davoudi¹, Mohammad Morad Sheikhi², Zohre Balak³, Shahrouz Yosefzadeh⁴ DOI: 10.22067/jmme.2024.85569.1131

1-Introduction

 ZrB_2 has a combination of mechanical and physical properties, which has made it an attractive material for high-temperature applications and of interest to researchers in recent years. Such as good properties have been made it a potential and actual candidate in the aerospace industry (rocket or projectile propellant, etc.), abrasive applications, cutting tools and turbines, refractory crucibles, furnace elements, high-temperature spray nozzles, and additives in composite systems.

In addition to the problem of its sinter ability, ZrB_2 , like other ceramic materials, is inherently brittle, which limits its application in the monolithic phase.

Carbon with different sources and morphologies has been used as a sintering aid to improve the sinter ability or mechanical properties of monolithic ZrB_2 or ZrB_2 -SiC composite. Carbon improves the sinter ability of ZrB_2 or ZrB_2 -SiC by reacting with oxide impurities on the surfaces of primary powders such as ZrO_2/B_2O_3 on ZrB_2 and SiO_2 on SiC particle surfaces and minimizing or removing them. It is reported that chopped carbon fibers improve the fracture toughness of ZrB_2 -SiC composites by activating the mechanisms of fiber deboning, bridging, pull-out, and crack deviation. In addition to carbon, the addition of carbides also helps to improve densification with a similar mechanism.

This research aims to optimize the chemical composition and sintering parameters to achieve a composite with desirable mechanical properties. For this purpose, the variables (ZrC, CNFs, T, and t) were defined in three levels. Due to the high number of samples required for optimization, Taguchi's experimental design was used using Minitab software. Also, ANOVA analysis was used to determine the importance of each variable. The novelty of this research is the investigation of chemical composition, the use of carbon fiber and SiC particles on

the nanoscale, on the sintering parameters simultaneously which according to the author's knowledge, has not been studied before

2- Experimental procedure

Firstly, the initial materials consisting of ZrB_2 (2 µm, Northwest Institute for Non-Ferrous Metal Research, China, > 99), SiC_{np} (45 nm, Twig LeafLane, USA, > 99), CNFs (OD: 200-600nm, L < 50 µm, Twig LeafLane, USA, > 99) and ZrC (< 10 µm, Alfa-Aesar, > 99) were purchased. Four variables (ZrC, CNFs, temperature, and time sintering) in three levels (were defined for mechanical properties optimization. Hence, the DOE method was applied to reduce the required samples. According to the number of variables and their levels, the L₉ array was determined by Taguchi: (Temperature) are 1725, 1800, and 1875 °C, B (Time) are 4, 7 and 11 min, C(CNFs) are 5, 10 and 15 Vol% and D (ZrC) are 5, 10 and 15 Vol%.

To obtain the homogenous mixture of powders, a planetary ball mill was used. The sintering process was conducted via SPS (SPS: 20T-10, China). Then, the samples were polished to remove the graphite and reach a smooth surface. Finally, to evaluate the microstructure and mechanical properties, the samples were cut by the wirecut method. X-ray diffraction (XRD, (Bruker Advance D8, and Germany)) was applied to phase identification. Scanning electron microscopy (Vega Tscan, Czech Republic) was employed for microstructural evaluation. The hardness of samples was evaluated by the Macro-Vickers method with a diamond indenter (Zwick Roell, ZHV 10, Germany) under the 30 Kg load for 15 s on the polished sections as an average of 5 indentations. Indentation fracture toughness (K_{IC}) was estimated from

² Associate Professor, Faculty of Mechanical Engineering, Shahid Rajaee Teacher Training University, Tehran, Iran.

^{*}Manuscript received: December 1, 2023, Revised February 21, 2024, Accepted, April 3, 2024.

¹ PHD student, Department of Mechanical Engineering, Aligudarz Branch, Islamic Azad University, Aligudarz, Iran.

³ Corresponding Author. Associate Professor, Department of Materials Science and Engineering, Ahvaz Branch, Islamic Azad University, Ahvaz, Iran. **Email:** zbalak1983@gmail.com

⁴ Assistant Professor, Department of Mechanical Engineering, Aligudarz Branch, Islamic Azad University, Aligudarz, Iran.

the lengths of the diagonal indentation-induced cracks after Vickers hardness measurements.

3- Results and Discussion

The values of open porosity, hardness, and fracture toughness of all samples are presented in Table 1. To investigate the effect of each variable (temperature, time, SiC, and CNFs) the data were entered in Minitab software and their signal-to-noise values were obtained. sample 8 has the best mechanical properties and sample 1 has the lowest properties. Analysis of variance (ANOVA) was used to determine their importance and effectiveness.

Table 1. Results of porosity, hardness, and fracture toughness

samples	Result			
	Porosity	Hardness	Fracture Toughness	
	%	(HV)	$(MPa.m^{1/2})$	
1	12.11±0.7	190 ± 10	3.8±0.1	
2	9.60 ± 0.6	249 ± 15	5.0 ± 0.2	
3	9.20 ± 0.5	231 ± 14	4.9 ± 0.1	
4	5.80 ± 0.4	272 ± 20	5.4 ± 0.2	
5	6.11±0.4	275 ± 22	5.8 <u>+</u> 0.3	
6	3.22 ± 0.3	290 ± 25	5.7 ± 0.2	
7	1.25 ± 0.2	297±27	6.7 <u>±</u> 0.3	
8	0.11±0.08	400 ± 33	7.3 ± 0.4	
9	1.04 ± 0.1	320 ± 28	7.0±0.3	

In Figure 1, the X-ray diffraction pattern of the ZS-5 Vol% ZrC-20 Vol% CNFs composite sintered at 1800 °C and 7 min (sample 5) is given. According to the identified phases, no new phases have been identified except for the phases related to raw materials. This means that despite the high temperature of the sintering process of this sample, the primary powders did not react chemically with each other and therefore a new phase was not synthesized. In addition to XRD, an elemental distribution map was used for phase identification.



Figure. 1. XRD images of the composite 5.

Figure 2 shows the FE-SEM image of the polished crosssection of sample 5 along with its elemental distribution map, in which the identified elements include Zr, Si, C, and B.



Figure. 2. Elemental map analysis of sample 5.

It is clear that sample 8 with the chemical composition of ZS-15ZrC-10CNF sintered at 1875° C for 7 minutes has the lowest amount of porosity (almost zero (0.1%)): it means that Sample 8 is almost completely consolidated. In contrast, in sample 1, which contains 5Vol% ZrC and 10 Vol% CNF and is sintered at 1725 °C for 4 minutes, the highest amount of porosity (12%) has been created. The presence of ZrC also reduces porosity, which may be related to the formation of a solid solution with ZrB₂. The addition of CNF increases the porosity in the sample to some extent.



Figure. 3. S/N curves of porosity against T, t, ZrC, Cnf

The highest level of hardness was obtained in sample 8 which is equal to 400 and the lowest level was obtained in sample 1 which is equal to 190 Vickers.



Figure. 4. Optical microscopy of indent induced in Sample 8



Figure. 5. S/N curves of hardness against T, t, ZrC, Cnf

The improvement of fracture toughness with the presence of carbon nanofibers can be attributed to its effect on the activation of toughening mechanisms such as crack deflection and branching. The fracture toughness values of samples 2, 5, and 8 were 5, 5.28, and 7.3 MPm^{1/2}, respectively (Table 1). Examining the crack propagation path in these samples (Figure 6) shows that in sample 8, more crack deflection mechanisms are activated and the crack goes a more tortuous path and thus consumes more energy in comparison with others.



Figure. 6. FE-SEM images of the crack propagation of composites a) 2, b) 5, and c) 8 (Crack indentation)

4- Conclusion

ZrB₂ ceramics with different types and amounts of additives (both ZrC and CNFs) and processing conditions were sintered via SPS according to L9 array. Since with the increase in temperature and time of the process, the porosity decreased significantly and the reduction of porosity is the most effective factor on the final hardness and toughness of the samples, so the hardness and fracture toughness also increased, which is the main reason for the efficiency of the SPS process in controlling the grain size. The in-situ synthesized ZrC phase, which has a higher density than other phases, is attached to ZrB₂ and ZrC particles. The presence of ZrC reduces the porosity, which is due to the formation of a solid solution with ZrB₂. Adding the volume percentage of CNF has increased the hardness and fracture toughness to some extent. Sample 8 has the highest Vickers hardness $(400\pm33 \text{ kg/mm}^2)$ and fracture toughness (7.3 \pm 0.4 MPa.m^{1/2}). In total, the synergism of CNF and ZrC up to 15 percent by volume had a positive and constructive effect in improving the physical, mechanical and microstructure properties.



بهینه سازی چقرمگی شکست و سختی به روش تاگوچی در ZrB2-SiCnp-ZrC-CNFs * مقاله پژوهشی

غلامرضا داودی ^(۱) محمد مراد شیخی ^(۲) زهره بلک ^(۳) شهروز یوسف زاده ^(۴) DOI: 10.22067/jmme.2024.85569.1131

چکید در این تحقیق، به بررسی اثر افزودن نانوذرات کاربید سیلیسیوم، کاربیدزیرکونیوم و نانوالیاف کربن در دماها و زمان های مختلف تف جوشی بر چقرمگی شکست و سختی سرامیک ZrB2 پرداخته شده است. با توجه به تعداد بالای نمونه های مورد نیاز، (چهار متغیر در سه سطح) به منظور بهینه سازی چقرمگی شکست و سختی از طراحی آزمایش به روش تاگوچی با آرایه L9استفاده شد. سختی و چقرمگی شکست کامپوزیت های ساخته شده به روش تف جوشی با جرقه پلاسما، به روش های ماکرو ویکرز و اندازه گیری طول ترک مورد ارزیابی قرار گرفتند. نتایج نشان داد که نمونه ۸ با ترکیب شیمیایی -SrB2 جوشی با جرقه پلاسما، به روش های ماکرو ویکرز و اندازه گیری طول ترک مورد ارزیابی قرار گرفتند. نتایج نشان داد که نمونه ۸ با ترکیب شیمیایی -Fe Frotface با جرقه پلاسما، به روش های ماکرو ویکرز و اندازه گیری طول ترک مورد ارزیابی قرار گرفتند. نتایج نشان داد که نمونه ۸ با ترکیب شسیایی -For Sic-15ZrC-10CNF تف جوشی شده در دمای ۱۸۷۵ درجه سانتی گراد به مدت ۷ دقیقه دارای بیشترین میزان سنختی ماکرو ویکرز (۳۳±۰۰ کیلوگرم بر میلی متر مربع) و چقرمگی شکست (۲/±۲/۱۰ مگاپا سکال. جذر متر) است. هم چنین تحلیل واریانس (۸۵/۵۸) نشان داد که دما و زمان موثر تور موثرین

واژه های کلیدی چقرمگی شکست، سختی، تف جوشی با جرقه پلاسما، روش تاگوچی، دی بوراید زیرکونیوم.

$Optimization \ of \ Fracture \ Toughness \ and \ Hardness \ by \ Taguchi \ Method \ in \ ZrB_2-SiC_{np}-ZrC-CNFs$

Gholamreza Davoudi Mohammad Morad Sheikhi Zohre Balak Shahrouz Yosefzadeh

Abstract In this research, the effect of adding silicon carbide nanoparticles, zirconium carbide, and carbon nanofibers at different sintering temperatures and times on fracture toughness and hardness of ZrB2 ceramics has been investigated. Due to the high number of required samples (four variables in three levels) to optimize the fracture toughness and hardness, the design of the experiment (DOE) by the Taguchi method was used. The hardness and fracture toughness of the composites fabricated by spark plasma sintering (SPS) were evaluated by macro-Vickers and crack length measurement methods respectively. The results showed that sample 8 with the chemical composition of ZrB2-25Vol%SiC-15ZrC-10CNF sintered at 1875°C for 7 minutes has the maximum amount of HV hardness (400 ± 33) and fracture toughness (7.3 ± 0.4) Mpa.m^{1/2}. Also, analysis of variance (ANOVA) indicated that temperature and time are the most effective variables on fracture toughness (with contributions of 84% and 10.5% respectively) and hardness (with contributions of 74.3% and 15.9% respectively).

Key words Fracture toughness, hardness, SPS, Taguchi, ZrB₂.

(۳) نویسنده مسئول: دانشیار، گروه علوم و مهندسی مواد، واحد اهواز، دانشگاه آزاد اسلامی، اهواز، ایران.

(۴) دانشیار، گروه مهندسی مکانیک، واحد الیگودرز، دانشگاه آزاد اسلامی، الیگودرز، ایران.

Email: zbalak1983@gmail.com

^{*} تاريخ دريافت مقاله ۱۴۰۲/۹/۱۰ و تاريخ پذيرش آن۱۴۰۳/۱/۱۵ مي،اشد.

⁽۱) دانشجوی دکتری، گروه مهندسی مکانیک، واحد الیگودرز، دانشگاه آزاد اسلامی، الیگودرز، ایران.

⁽۲) دانشیار، دانشکده مهندسی مکانیک، دانشگاه تربیت معلم شهید رجایی، تهران، ایران.

مقدمه

دی بوراید زیر کونیوم دارای ترکیبی از خواص مکانیکی و فیزیکی است که آن را برای کاربردهای دما بالا به مادهای جذاب و مورد توجه محققین طی سالهای اخیر تبدیل نموده است. این سرامیک دارای نقطه ذوب بالا ($^{\circ}$ ۳۲۴۵)، هدایت حرارتی بالا (-WM ا-1K-1 میلام)، مقاومت به شوک حرارتی خوب و ایده آل، ضریب انبساط حرارتی پایین ($^{-}_{0} ~ ? - 1 \times 0.0$)، حفظ استحکام در دماهای بالا و پایداری شیمیایی میباشد [1]. خواصی چون پایداری شیمیایی خوب در برابر اسیدها، هدایت حرارتی و الکتریکی بالا و سختی بالا سبب شده اند که به عنوان یک کاندیدای بالقوه و بالفعل در صنایع هوافضا (اتاقک احتراق موشک، پیشرانه ی موشک یا پرتابه و ...) و کاربردهای سایشی، ابزار برش و توربین ها، بوته های ذوب ، نازل های اسپری های دما بالا و افزودنی در سیستم های کامپوزیتی جهت بهبود خواص مکانیکی و حرارتی مطرح شود [2-1].

مطالعات نشان مي دهد كه طي فرآيند تف جوشي فاز خالص دى بورايد بدون اعمال فشار، امكان رسيدن به چگالى كامل وجود ندارد که ناشی از پیوندهای کووالانسی قوی و ضریب نفوذ در خود پايين و به علاوه ساختار كريستالي هگزاگونال آن مي باشد چراکه در ساختارهای هگزاگونال (شش ضلعی) رشد دانه ناهمسانگرد بوده و سبب حبس شدن تخلخل می شود [6,7]. در کاربردهای هوا-فضای این سرامیکها، مطالعاتی پیرامون چگالش آن ها انجام شده، چرا که کاهش چگالش سبب کاهش خواص آن ها میشود. بدون استفاده از افزودنیها، چگالش سرامیک MPa فقط در دمای بالای □ ۲۰۰۰ و با اعمال فشارهای ZrB₂ ۲۰-۲۰ یا دماهای کمتر (🗌 ۱۸۴۰ – 🗌 ۱۷۹۰) با اعمال فشارهای بالاتر امکانپذیر است. با وجود این که افزودن SiC سبب بهبود چگالش کامپوزیت ZrB₂-SiC می شود ولی هنوز هم دماهای تف جوشي بالاي 🗌 ١٨٥٠ نياز است[٧]. علاوه بر مشكل تف جوشي پذیری، ZrB2 هم چون سایر مواد سرامیکی، به طور ذاتی شکننده است که کاربرد آن را به طور خالص محدود می نماید.

کربن با منابع و مورفولوژیهای (شکل های) مختلف به عنوان کمک تف جوشی برای بهبود خواص مکانیکی ZrB₂ تک جزء یا ZrB₂-SiC مورد استفاده قرار گرفته است. در واقع کربن با واکنش با ناخالصیهای اکسیدی روی سطوح پودرهای اولیه و

به حداقل رساندن یا حذف آن ها هم چون ZrO₂/B₂O₃ روی ذرات ZrB₂ و SiO₂ روی سطوح SiC سبب بهبود فرآیند چگالش یا تف جوشی پذیری می شود. گزارش شده که الیاف کربن، از طریق فعال نمودن مکانیزمهای گسیختگی (عدم اتصال) الیاف (fiber debonding)، پلزنی، بیرون زدن و انحراف ترک سبب بهبود چقرمگی شکست کامپوزیتهای ZrB₂-SiC می شوند. علاوه بر کربن، افزودن کاربیدها نیز با مکانیزمی مشابه به بهبود چگالش کمک می نماید [8].

طی مطالعات انجام شده، مشخص شده که نوع روش نیز، پارامتری مؤثر بر چگالش و خواص مکانیکی می باشد. به عنوان مثال تف جوشی سریع روی سرامیک غیر اکسیدی B4C رشد دانه کمتر و چگالی نسبی بالاتری را در مقایسه با تف جوشی آهسته نشان می دهد. لذا، تف جوشی با جرقه پلاسما (SPS) که قابلیت گرم کردن نمونه تا ۲۰۱۸ را دارد، به عنوان روشی جذاب برای رسیدن به UHTC (Ichce, به عنوان روشی جذاب برای رسیدن به UHTC (Ichce, اور).

تاکنون مطالعات بسیاری پیرامون نوع افزودنی ها و مقدار آن ها، فرآیند تف جوشی و متغیرهای آن بر تف جوشی پذیری و خواص مکانیکی سرامیک ZrB2 انجام شده است. با توجه نقش مؤثر و سازنده SiC و الیاف کربن در بهبود تف جوشی پذیری و چقرمگی شکست، به علاوه اثر مثبت آن ها و ZrZ بر استحکام خمشی، هر سه بعنوان افزودنی در این تحقیق مورد مطالعه گرفت. نیز با توجه به کارآمدی فرآیند SPS در تف جوشی سرامیک های دما بالا (UHTC)، این روش انتخاب شد و پارامترهای دما و زمان تف جوشی نیز بعنوان متغیر درنظر گرفته شدند.

هدف این تحقیق بهینه سازی ترکیب شیمیایی و پارامترهای تف جوشی برای دستیابی به کامپوزیت با خواص مکانیکی مطلوب است. برای این منظور چهار متغیر شامل؛ کاربید زیرکونیوم، نانو الیاف کربن، دمای نگهداری و زمان ماندگاری (۱) T ،CNFs ،ZrC) و t) در سه سطح او ۲ و ۳ مطابق جدول (۱) تعریف شدند. با توجه به تعداد بالای نمونه های مورد نیاز برای بهینه سازی، از طرح آزمایشی تاگوچی با استفاده از نرم افزار بهینه سازی، از طرح آزمایشی تاگوچی با استفاده از نرم افزار برای تعیین اهمیت هر یک از متغیرها از تحلیل ANOVA استفاده شد. نکته جدید و شاخص این تحقیق، بررسی ترکیبات شیمیایی شد. نکته جدید و شاخص این تحقیق، بررسی ترکیبات شیمیایی

٣

۲

٣

٣

۱

ذرات SiC در مقیاس نانو است که با توجه به دانش نگارنده تاكنون مطالعه نشده است.

فعاليت هاي تجربي

در مرحله اول، مواد اوليه شامل ZrB2 (٢ميكرومتر، موسسه شمال غرب برای تحقیقات فلزات غیر آهنی، چین، > ۹۹)، SiCnp (۴۵ نانومتر، Twig LeafLane، ايالات متحده، <٩٩) ، -OD: 200-Twig LeafLane ، ايالات ۵۰ > L ،600nm)) CNFs ال متحده أمريكا، > ٩٩)) و ZrC (۳ ميكرومتر، Alfa-Aesar، > ٩٩) خریداری شد. از آنجایی که در این تحقیق چهار متغیر (ZrC، CNFs، دما و زمان تف جوشی) در سه سطح برای بهینه سازی خواص مکانیکی تعریف شده است، (برای ساخت، ۳۴ نمونه نیاز است که عملا غیر ممکن است)، از این رو از روش طراحی آزمایشات DOE (Design of Experiment) DOE برای بهینه سازی خواص مکانیکی استفاده شد. با توجه به تعداد متغیرها و سطوح آن ها، آرایه L9 توسط تاگوچی تعیین شد (جدول ۱ را ببینید) در این جدول، A، B، A و D، چهار متغیر مستقل معرفی شده و A ، ۲ و ۳ سطوح هر متغیر هستند که به شرح زیر است؛ برای A (دما) ۱۸۰۰، ۱۸۲۵ و ۱۸۷۵ B، C (زمان) ۴، ۷ و ۱۱ دقیقه، C(CNFs)، ۱۰ و ۱۵ و ۲۰ درصد حجمی و (D (ZrC)، ۵ و ۱۰ و ۱۵ درصد حجمی هستند.

نمونه ها	А	В	С	D
١	١	١	١	١
٢	١	٢	٢	٢
٣	١	٣	٣	٣
۴	٢	١	٢	٣
۵	٢	٢	٣	١
۶	۲	٣	١	۲

٣

٣

٣

٧

٨

٩

جدول ۱ طراحی آرایه L9 متعامد تاگوچی

قبل از فرآیند پخت، ترکیب شیمیایی هر نمونه بر اساس Lo توزین شد. برای بدست آوردن مخلوط همگن پودرها از آسیاب گلوله ای سیاره ای استفاده شد. جزئیات در تحقیق قبلی ما ارائه شده است [11]. فرآيند يخت از طريق SPS: 20T-10) (چين) انجام شد. سيس نمونه ها صيقل داده شدند تا گرافيت حذف شود و از طريق كاغذ سنباده ۲۰۰۰ به سطحي صاف برسد. در نهایت، برای ارزیابی ریزساختار و خواص مکانیکی، نمونه ها به روش وایرکات برش داده شدند. پراش اشعه ایکس (XRD، (Bruker Advance D8، آلمان)) برای شناسایی فاز استفاده شد. ميكروسكوب الكتروني روبشي (Vega Tescan، جمهوري چک و KYKY EM8000، چین) برای ارزیابی ریزساختاری استفاده شد. سختي نمونه ها به روش ماكرو ويكرز با فرو رونده الماسي (Zwick Roell, ZHV 10, Germany) تحت بار ۳۰ کیلوگرمی به مدت ۱۵ ثانیه بر روی مقاطع صیقلی به طور میانگین ۵ فرورفتگی (ایندنت) ارزیابی شد. چقرمگی شکست اثر ایندنت ها (KIC) از طول ترکهای مورب ناشی از فرورفتگی پس از اندازه گیری سختی ویکرز برآورد شد.

نتايج و بحث

مقادیر تخلخل های باز، سختی و چقرمگی شکست تمامی نمونه ها در جدول (۲) ارایه شده است. به منظور بررسی اثر هر یک از متغیرها (دما، زمان، کاربید زیرکونیوم و الیاف کربن) بر آن ها (مقادیر به دست آمده درجدول ۲)، داده ها درنرم افزار Minitab وارد شده و مقادیر سیگنال به نویز آن ها به دست آمد. مقادیر سیگنال به نویز تخلخل، سختی و چقرمگی شکست تمامی نمونه ها درجدول (۳) ارایه شده است. با بررسی مقادیر ارایه شده در جداول (۲) و (۳)، مشاهده می شود که در میان تمامی ۹ کامپوزیت ساخته شده، نمونه ۸ دارای بهترین خواص مکانیکی و در مقابل نمونه یک دارای کمترین خواص مکانیکی می باشند. برای بررسی روند تأثیر هر یک از متغیرها با استفاده از مقادیر سیگنال به نویز به دست آمده در جدول (۳)، نمودار هریک به صورت مجزا رسم شده است. هم چنین برای مشخص نمودن میزان اهمیت و اثرگذاری آن ها، از آنالیز واریانس (ANOVA) استفاده شد.

٨۴

نمونه ها	تخلخل باز ٪	چقرمگی (مگاپاسکال.جذر متر)	سختی (ویکرز)
١	17/11±•/v•	٣/٨±•/١	۱۹۰ <u>+</u> ۱۰
۲	٩/۶·±·/۶·	۵/۰±۰/۲	749 ± 10
٣	۹/۲·±·/۵۰	۴/٩±٠/١	7771 ± 14
۴	۵/۸۰±۰/۴۰	۵/۴±۰/۲	7 ± 7 • 7
۵	۶/۱۱ <u>±</u> ۰/۴۰	۵/۸±۰/۳	77 ± 277
۶	٣/٢٢±•/٣•	۵/٧±۰/۲	79. ± 70
v	1/10±·/1·	۶/٧±٠/٣	797 ± 77
^	·/\\±·/·٨	٧/٣ <u>±</u> ./۴	۴۰۰ <u>+</u> ۳۳
٩	۱/•۴±•/۱۰	٧/•±•/٣	۸۲ ± ۲۸

جدول ۲ نتایج تخلخل، سختی و چقرمگی شکست همه نمونه ها

جدول ۳ نسبت S/N برای همه نتایج (تخلخل، سختی و چقرمگی شکست)

الم و الم	تخلخل باز	چقرمگی	سختى
تمونه ما	7.	(مگاپاسکال.جذر متر)	(ويكرز)
١	21/8829	11/0907	40/0001
۲	19/9404	13/9/944	41/924.
٣	19/7201	۱۳/۸۰۳۹	40/2022
۴	10/7978	14/8419	41/8914
۵	10/711	10/8818	۴ ۸/۷۸۶۷
۶	1./10/1	10/1170	49/141.
V	1/9377	18/0710	49/4001
٨	19/1771	11/1990	67/+417
٩	•/٣۴•٧	18/9.2.	۵۰/۱۰۳۰

شناسایی فاز

 ZrB_2 - در شکل (۱۱)، الگوی پراش اشعه ایکس (xrd) کامپوزیت -ZrB - در دمای C دمای Xo ۰ °C در دمای C 25 Vol% SiC-5 Vol% ZrC-20CNFs و زمان ۷ دقیقه پخته شده است (نمونه ۵) آورده شده است. فازهای شناسایی شده شامل ZrC ،SiC ،ZrB2 و کربن است. با توجه به فازهای شناسایی شده شامل ZrB ، کربن است. با مربوط به مواد اولیه، فاز جدیدی شناسایی نشده است. این بدان معنی است که با وجود دمای بالای فرآیند تف جوشی این نمونه شیمیایی نداده و در نتیجه فاز جدیدی سنتز نشد. برای بررسی دقیق تر، تمام واکنش های شیمیایی ممکن بین پودرهای اولیه از نمور اولیه از تقطه نظر ترمود یاری بررسی نقطه نظر ترمودینامیکی با استفاده از نرم افزار XL مورد بررسی قطه نظر ترمودی این برانه شیمیایی نداده و در نتیجه فاز جدیدی سنتز نشد. برای بررسی دقیق تر، تمام واکنش های شیمیایی ممکن بین پودرهای اولیه از قرار گرفت. نتایج این بررسی ها در جدول (۴) ارائه شده است.

مشاهده می شود که تنها فازهای جدیدی که می توانند در طی واکنش های ترمودینامیکی (۱)–(۳) تشکیل شوند، شامل ZrB₂، ZrC و SiC هستند. به عبارت دیگر، بخشی از پیک های شناسایی شده در الگوی XRD (شکل ۱) مربوط به دانه های ZrC ،ZrB₂ و SiC است که به تازگی سنتز شده اند و از طریق واکنش های کربوترمال (کربن گرمایی) با ناخالصی های اکسیدی که سطح ذرات اوليه آن ها را مي پوشانند (SiO₂ ،B₂O₃) ايجاد شده اند. كربن در انواع مختلف مانند گرافيت [4]، نانو كربن سياه [3]، نانولوله كربني [8]، گرافن [9] و فيبر كربن [12] مي تواند با ناخالصي هاي اكسيد واكنش نشان دهد اگر دما به اندازه كافي بالا باشد. به عنوان مثال، ژو و همکاران. [13] با موفقیت سرامیک ZrB2 تقویت شده با مقادیر ۲۰ vol SiC/ و ۵ vol٪ کربن سیاه را با روش پرس داغ در دمای [°]C ۱۹۰۰ ساختند به نحوی که نمونه مورد نظر به تراکم کامل رسید. در حالی که کربن با ناخالصی ها واکنش می دهد، ذرات بسیار ریز ZrB2 و ZrC با قابلیت تف جوشي بالا روى سطح پودرهاي اوليه ايجاد مي شوند. از آنجايي که، این ذرات فوقالعاده ریز جدید به دلیل به حداقل رساندن انرژی آزاد سطح، نیروی محرکه بالاتری برای چگالش دارند، در نتيجه باعث افزايش قابليت تف جوشي مي شوند.

علاوه بر تجزیه و تحلیل XRD، نقشه توزیع عنصری برای شناسایی فاز استفاده شد. شکل (۲) تصویر FE-SEM از مقطع صیقلی نمونه ۵ را به همراه نقشه توزیع عنصری آن نشان می دهد. مشاهده می شود که عناصر شناسایی شده شامل C Si Zr و B هستند. با توجه به نحوه توزیع عناصر و مطالعات قبلی انجام شده در این زمینه [14] می توان نتیجه گرفت که ریزساختار حاوی ZrC و ZrB2 با رنگ تقریبا خاکستری و Si V با رنگ سیاه است. برای شناسایی نانوالیاف کربنی، سطح شکست نمونه بررسی شد. شکل (۳) تصویر سطح شکست نمونه ۵ را نشان می دهد. با توجه به تحلیل نقطه ای، نقاط ۳۴۲ و ۳۴۳ مربوط به نانوالیاف کربن است



Reaction		$\Delta G_{1800 \ \circ C}$
5Cnf +B2O3(l)+ZrO2 =ZrB2 +5CO(g)	(1)	-53.78
3Cnf +ZrO2 =2CO (g)+ZrC	(2)	-10.4
3Cnf+SiO ₂ =SiC+2CO (g)	(3)	-21.6
ZrB2+SiC=ZrC+B4C	(4)	108.19

جدول ۴ واکنش های شیمیایی بین پودرهای اولیه و ناخالصی های اکسید همراه با ΔG۱۸۰۰ آن ها



شکل ۲ آنالیز نقطه ای (سطح) نمونه ۵



شکل ۳ آنالیز نقطه ای (سطح شکست) نمونه ۵

SiC-Cf تهیه شده با روش پخت بدون فشار در دماهای °C ۲۱۰۰ و C° ۲۱۵۰ بررسی کردند. آن ها از یودرهای ZrB2 و SiC به ترتیب در ۱۰ میکرومتر و ۴۰ نانومتر و الیاف کربن با قطر ۱/۵ و طول ۱۵۰ میکرومتر استفاده کردند و همین نتیجه را گزارش كردند (افزايش تخلخل با صعود فيبر كربن). همان طور كه قبلا ذکر شد، Cnf از طریق واکنش های (۱) تا (۳) با ناخالصی های اکسید واکنش می دهد (جدول ۴)، و SiC ،ZrB و ZrC جدید را همراه با محصولات گازی مانند CO در طی فرآیندهای تف جوشي ايجاد مي كند. اول، آزادسازي محصولات گازي با افزايش مقدار الياف كربن افزايش مي يابد و منجر به افزايش تخلخل مي شود. دوم، تفاوت در ضريب انبساط حرارتي بين الياف كربن، SiC و ZrB₂ منجر به القای تنش کششی و فشاری در فاز زمینه و فاز ثانویه می شود و در نتیجه منجر به ایجاد تخلخل در سطح مشترك مي شود. هم چنين با افزايش مقدار الياف كربن، تجمع آن ها افزایش می یابد که متعاقبا از پخت پذیری کامل کامپوزیت جلوگیری می کند و باعث ایجاد تخلخل می شود. به منظور تعیین میزان اهمیت هر یک از متغیرها بر درصد تخلخل، از آنالیز واريانس استفاده شد. نتايج آناليز واريانس درصد تخلخل ها درجدول (۵) آورده شده است. مشاهده می شود که دما، نانو الیاف کربن، کاربیدزیرکونیوم و زمان به ترتیب با ۷۸/۳، ۹٪، ۶/۴ و ۶/۳ بیش ترین تا کمترین میزان تأثیر را بر میزان تخلخل دارا مي باشند. مشخص است كه دما موثرترين فاكتور بر ميزان تخلخل نمونه مي باشد و ساير فاكتورها در اين تحقيق از تأثير بسيار كمترى برخوردار مي باشند.

تخلخل و سختی

درصد تخلخل های باز به عنوان معیاری برای ارزیابی میزان چگالش کامپوزیت های ساخته شده، اندازه گیری و در جدول (۲) ارائه شده است. واضح است که نمونه ۸ با ترکیب شیمیایی ZrB2-25Vol%SiC-15ZrC-10CNF تف جوشی شده در دمای °C ۱۸۷۵، زمان ۷ دقیقه دارای کمترین میزان تخلخل (تقريبا صفر (۱/٪۰)) مي باشد: به اين معنى كه نمونه ۸ تقريبا به طور کامل تف جوشی شده است. در مقابل در نمونه یک که حاوی SVol%ZrC و 10CNF می باشد و در دمای ℃ ۱۷۲۵ و زمان ۴ دقیقه تف جوشی شده، بیش ترین میزان تخلخل (٪۱۲) ایجاد شده است. با توجه به اینکه هر چهار متغیر درصد کاربیدزیرکونیوم، نانوالیاف کربن، دما و زمان در این دو نمونه متفاوت می باشد، به منظور مشخص نمودن تأثیر هریک از متغیرها بر میزان تخلخل، میزان S/N هر ۹ نمونه با استفاده از نرم افزار MINITAB و در ادامه نمودارهای S/N تخلخل برحسب هر يک از آن ها به طور جداگانه رسم شد (شکل ۴). واضح است كه افزايش دما به طور پيوسته سبب كاهش تخلخل ها مي شود. زمان تف جوشی نیز تا ۷ دقیقه کاهش تخلخل ها شده ولی افزایش بیش تر آن تأثیر محسوسی ندارد. حضور ZrC نیز سبب كاهش ميزان تخلخل مي شود كه دليل أن تشكيل محلول جامد با ZrB2 است. افزودن نانوالیاف کربن تا حدودی سبب افزایش تخلخل در نمونه مي شود كه دليل آن آگلومره يا كلوخه اي شدن نانوالیاف کربن باشد. نصیری و همکارانش [15] تأثیر الیاف کربن خرد شده را بر تراکم و خواص مکانیکی نانوکامیوزیت -ZrB₂



شکل ۴ منحنی های S/N تخلخل باز در برابر ۴ منحنی های

برای اندازه گیری سختی با روش ماکرو ویکرز، روی سطح يوليش شده هر نمونه ۵ ايندنت ايجاد شد. شكل (۵)، اثر ايندنت ایجاد شده در نمونه ۸ را نشان می دهد. اعداد سختی به دست آمده تمامي كاميوزيت هاي تفجوشي شده در جدول (۴) گزارش شده است. بیش ترین میزان سختی در نمونه ۸ و معادل ۴۰۰ ویکرز و کمترین میزان آن در نمونه یک و معادل ۱۹۰ ویکرز به دست آمد. مقادیر S/N سختی تمام نمونه ها در جدول (۳) لیست شده است؛ با استفاده از این مقادیر و نرم افزار minitab، نمودارهای S/N سختی برحسب متغیرهای تحقیق در شکل (۶) ارایه شده است. مشاهده می شود که میزان سختی با افزایش دما از ۱۷۲۵ تا ۱۸۷۵ درجه سانتی گراد به طور پیوسته افزایش می يابد. با توجه به مطالعات انجام شده [14] مشخص شده كه اندازه دانه ریزساختار و میزان تخلخل موجود در آن دو عامل موثر بر سختی، می باشند. معمولا افزایش دما کاهش میزان تخلخل و افزایش اندازه را به دنبال دارد. با توجه به شکل (۴) و نتایج جدول (۵) نتیجه گیری شد که دما موثرترین عامل بر میزان بوده که با افزایش آن، تخلخل به طور چشمگیری کاهش می یابد. از سوى ديگر، در كار قبلي [11] مشخص شد كه افزايش دما سبب افزایش اندازه دانه می شود. از این رو، دو عامل میزان تخلخل و اندازه دانه در تقابل با یکدیگر می باشند. روند مشاهده شده در نمودار S/N دما در شکل (۶)، بیانگر آن است که کاهش تخلخل در مقایسه با اندازه دانه عامل موثرتری در سختی نهایی نمونه می باشد. البته این موضوع می تواند ناشی از کارآیی فرآیند SPS در كنترل اندازه دانه نيز باشد.

بررسی پارامتر زمان بر سختی (شکل ۶) نشان می دهد که تا زمان تفجوشی ۷ دقیقه، روند نمودار افزایشی و پس آن کاهشی بوده است که با توجه به عملکرد مشابه زمان تفجوشی

در مقایسه با دما بر دو پارامتر اندازه دانه و تخلخل، می توان علت این مسئله را به افزایش اندازه دانه در زمان ۱۰ دقیقه نسبت داد. علاوه بر پارامترهای فرآیند ساخت (دما و زمان تفجوشی)، ترکیب شیمیایی نیز از جمله عوامل موثر بر اندازه دانه و تخلخل و در نتیجه سختی می باشد. مشاهده می شود که حضور ZrC در ریزساختار در مقادیر ۵، ۱۰ و ۱۵ درصد حجمی، سبب افزایش سختی می شود. با توجه به نمودار تأثیر ZrC بر تخلخل (شکل ۴) و آنچه پیش تر گفته شد، کاربیدزیرکونیوم تأثیر کمی بر میزان تخلخل دارد. در واقع دلیل اصلی افزایش سختی با حضور ZrC

بررسی نمودار نانوالیاف کربن بیانگر عدم تأثیر محسوس آن بر سختی می باشد. کاهش اندک رخ داده شده در سختی درحضور ۱۵ درصد حجمی نانوالیاف کربن نیز ناشی از اثر منفی بر کاهش تخلخل می باشد. میزان اهمیت چهار متغیر مورد بررسی بر سختی، با استفاده آنالیز واریانس در جدول (۶) ارایه شده است. دما و زمان با ۷۴/۳ و ۱۵/۹درصد به ترتیب مؤثرین عوامل بر سختی می باشند. پس از آن، ZrC با ۸/۳٪ و CNF با ۵/۱٪ قرار دارند.



شکل ۵ اثر ایندنت ویکرز و مسیر ترک نمونه ۸

پارامترهای فرآیند	درجه آزادی (DOF)	مجموع مربعات (S)	واريانس (V)	مجموع خالص ('S)	درصد مشارکت (%)P
دماي تفجوشي	٢	19/8.8.	٩/٨٠٣٠٠	19/8.8.	۷۴/۳
زمان ماندگاری	۲	4/20.4	7/17077	4/20.4	۱۵/۹
نانو الياف كربن	۲	•/٣۶۶١	•/115.4	•/٣۶۶١	١/۵
كاربيد زيركونيوم	۲	7/1777	1/09140	7/1777	Λ/Υ
خطاي باقيمانده	•				
مجموع	٨	79/3404			١٠٠

جدول ۵ نتایج ANOVA نشان دهنده اهمیت فاکتورهای SPS بر سختی



شکل ۶ منحنی های S/N سختی در برابر T, t, ZrC, Cnf

(شکل ۴) نشان می دهد که کمترین میزان تخلخل در زمان ۷ دقیقه رخ داده و در مقادیر بیش تر تغییر چندانی رخ نمی دهد، از این رو بهبود چقرمگی شکست را می توان به کاهش میزان تخلخل نسبت داد.

به علاوه بررسی ترکیب شیمیایی نمونه ها نشان می دهد (شکل ۷)، افزودن کاربیدزیرکونیوم و نانوالیاف کربن تا مقادیر ۱۰ درصد حجمی سبب افزایش چقرمگی شکست شده و با افزودن مقادیر بیش تر (۱۵ درصد حجمی) تقریبا ثابت باقی می ماند. اثر مثبت کاربیدزیرکونیوم بر چقرمگی شکست ناشی از عملکرد آن در جلوگیری از رشد دانه می باشد [11]. به علاوه همان گونه که در بخش قبلی گفته شد [11] کاربیدزیرکونیوم، از طریق تشکیل محلول جامد سبب کاهش میزان تخلخل می شود که بهبود چقرمگی شکست را به همراه دارد.

با اعمال انرژی شکست توسط نوک فرو رونده ویکرز (ایندنت)، عموما زمینه سرامیکی شکسته می شود، اما الیاف کربن با پل زدن در مسیر ترک ها، از شکستن زمینه جلوگیری می کند و استحکام شکست را تقویت می نماید. بهبود چقرمگی شکست با حضور نانوالیاف کربن را می توان ناشی از اثر آن بر فعال کردن مکانیزم های چقرمه شدن چون انحراف ترک و شاخه ای شدن نسبت داد. چرا که طی این مکانیزم ها، ترک مسیر پر پیچ و خم

چقرمگی شکست

به منظور بررسی چقرمگی شکست کامپوزیت های ساخته شده، ابتدا مقادیر سیگنال به نویز آن ها با استفاده از نرم افزار minitab به دست آمد (جدول ۴). در ادامه با استفاده از این مقادیر، نمودارهای سیگنال به نویز چقرمگی شکست برحسب متغیرهای دما، زمان، کاربیدزیرکونیوم و نانوالیاف کربن در شکل (۷) رسم شده است. مشاهده می شود که با افزایش دما، از ۱۷۲۵ تا ۱۸۷۵ درجه سانتی گراد، چقرمگی شکست به طور پیوسته افزایش می یابد. طبق مطالعات پیشین [11] میزان تخلخل های موجود در ريزساختار و اندازه دانه فاز ثانويه از جمله عوامل مؤثر بر چقرمگی شکست می باشند به نحوی که با کاهش درصد تخلخل ها و اندازه دانه فاز ثانویه، چقرمگی بهبود می یابد. با توجه به اینکه در این تحقیق افزایش دما، از سویی کاهش میزان تخلخل ها را در پی دارد و از سویی دیگر، به دلیل کارآمدی فرآیند SPS در جلوگیری از افزایش قابل توجه اندازه دانه [11]، رشد چشمگیری در اندازه دانه رخ نداده است، افزایش دما، بهبود چقرمگی شکست را به همراه دارد. با توجه به شکل (۷)، بیش ترین میزان چقرمگی شکست در زمان ۷ دقیقه رخ داده و افزایش بیش تر زمان ماندگاری تا ۱۰ دقیقه سبب کاهش چقرمگی شكست نمونه شده است. بررسی روند تغییرات درصد تخلخل

تری را طی کرده و از این رو انرژی بیش تری را مصرف می کند که در نهایت سبب افزایش چقرمگی می شود. به منظور بررسی مکانیزم های چقرمه شدن، مسیر انتشار ترک در نمونه های ۲ و ۵ و ۸ در شکل (۸) ارائه شده است.

هم چنین تصاویر نقشه توزیع عناصر (map) در مسیر ترک نیز در شـــکل های (۹) و (۱۰) آمده اســـت. مقادیر چقرمگی شــکســـت نمونه های ۲، ۵ و ۸ به ترتیب ۵، ۵/۸ و ۷/۳ مگا

پاسکال.جذر متر به دست آمد (جدول ۴). بررسی تصاویر مسیر انتشار ترک در این نمونه ها (شکل ۸) نشان می دهد که در نمونه ۸ مکانیزم های انحراف و انشعاب ترک بیش تری فعال شده و ترک مسیر پر پیچ و خم تری را طی کرده و در نتیجه انرژی بیش تری را مصرف نموده و این باعث شده است که مقدار چقرمگی شکست در این نمونه نسبت به سایر نمونه ها بالاتر باشد.



شکل ۷ منحنی های S/N چقرمگی شکست در برابر T, t, ZrC, Cnf

پارامترهای	درجه آزادی	مجموع مربعات	واريانس	مجموع خالص	درصد مشاركت
فرآيند	(DOF)	(S)	(V)	(S')	P(%)
دماي تفجوشي	٢	T1/TTA	1./9914	21/2228	۸۴/۰
زمان ماندگاری	۲	2/9043	1/3777	2/9042	۱۰/۵
محتوى Cnf	۲	•/۵۵۶۸	•/7٧٨۴	•/۵۵۶۸	۲/۲
محتوى ZrC	۲	•/A•۵A	•/4•11	•/A•QV	٣/٣
خطاي باقيمانده	•				
مجموع	٨	20/2291			۱

جدول ۶ نتایج ANOVA نشان دهنده اهمیت فاکتورهای SPS بر چقرمگی شکست



شکل ۸ تصاویر FE-SEM از انتشار ترک کامپوزیت های (الف) نمونه ۲، (ب) نمونه ۵، و (ج) نمونه ۸ (تورفتگی ترک)



شکل ۹ تحلیل نقشه عنصری اثر ایندنت ماکرو ویکرز در نمونه ۲



شکل ۱۰ تحلیل نقشه عنصری اثر ایندنت ماکرو ویکرز در نمونه ۵

نتيجه گيرى

۹ عدد سرامیک پایه ZrB2-SiC با مقادیر مختلف افزودنی های ZrC و CNF و شرایط فرآوری (دماهای ۱۷۲۵، ۱۸۰۰ و °C ۱۸۷۵، زمان های ۴ و ۷ و ۱۰ دقیقه) از طریق روش SPS طبق آرایه Lo تف جوشی شد. بر این اساس نتایج ذیل حاصل شده است.

 ۱. از آنجا که با افزایش دما و زمان فرآیند، تخلخل به طور چشم گیری کاهش یا فت و کاهش تخلخل مؤثرترین عا مل بر سختی و چقرمگی نهایی نمونه ها است، لذا میزان سختی و چقرمگی شکست نیز افزایش یافته، که دلیل اصلی آن کارآمد بودن فرآیند sps در کنترل اندازه دانه است. بر اساس آنالیز واریانس دما و زمان موثرترین متغیرها بر چقرمگی شکست (به ترتیب با سهم ۸۴٪ و ۱۰/۵٪) و سختی (با سهم ۷۴/۳٪ و

۹٪./۱۵) گزارش شده است.

- ۲. فاز ZrC سنتز شده درجا که چگالی بالاتری نسبت به دیگر فازها دارد به ذرات ZrB₂ و ZrC پیوسته و باعث تقویت رفتار تف جوشی نمونه ها شده است. حضور ZrC سبب کاهش میزان تخلخل می شود که دلیل آن تشکیل محلول جامد با میزان تخلخل می شود که دلیل آن تشکیل محلول جامد با ZrB2 است. علت اصلی افزایش سختی با حضور ZrC عملکرد آن به عنوان یک ممانعت کننده از رشد دانه است. افزودن درصد حجمی CNF تا حدودی سبب افزایش سختی و چقرمگی شکست شده است.
- ۲. نمونه ۸ با ترکیب شیمیایی -SiC-15ZrC کراد به مدت 10CNF پخته شده در دمای ۱۸۷۵ درجه سانتی گراد به مدت ۲۰۰±۳۳ بیشترین میزان سختی ویکرز (۳۳±۰۰۰ کیلوگرم بر میلی متر مربع) و چقرمگی شکست (۴/±۰۰

Vickers hardness Indent Single point notch beam test (SENB) Fracture toughness انحراف ترک Crack deflection انشعاب ترک Crack branching گسيختگي الياف Fiber debonding شكست ذره Grain fracture بهينهسازي Optimization Design of experiment طراحي أزمايش ها روش تاگوچى Taguchi method آرائه متعامد Orthogonal array Sintering تحليل واريانس Analysis of variance (ANOVA) زمان نگھدارى Dwell time آسياب گلولهاي Ball mill ميكروسكوب الكتروني روبشي Scanning electron microscope (SEM) ميكروسكوپ الكتروني روبشي نشر ميداني Field emission scanning electron microscope (FE-SEM) ميكر وسكوب الكتروني عبوري Transmission electron microscope (TEM) آناليز پراش اشعه پرتو ايکس X-ray diffraction analysis (XRD) طیف سنجی پراکندگی انرژی پرتو ایکس Energy dispersive X-ray spectroscopy analysis (EDS) Mapping analysis (MAP) آناليز عنصري ظاهر شناسى Morphology

Thermal shock

شوک حرارتی

مگاپاسکال. جذر متر) است. بررسی انتشار مسیر ترک نشان سختی ویکرز داد فعال شدن مکانیزمهای سختکننده مانند انحراف ترک و گوه فرو رونده انشعاب در این نمونه، منجر به افزایش چقرمگی شکست تست تیر بریدگی تک لبه نسبت به نمونههای دیگر شده است. ۹. در مجموع همافزایی نانو الیاف کربن و زیرکونیوم کاربید تا چقرمگی شکست ۱۵ درصد حجمی، اثر مثبت و سازندهای در بهبود خواص انحراف ترک فیزیکی، مکانیکی و نیز ریزساختار ایفا نمودند.

واژه نامه

اسپارک پلاسما زینترینگ (SPS) Spark plasma sintering (SPS) سرامیکهای فوق دما بالا

Ultra High Temperature Ceramics (UHTCs)

کامیوزیتهای پایه دی بوراید زیرکونیوم

تف جو شبي

ZrB ₂ -SiC Composite based (ZS)	
Zirconium carbide (ZrC)	زيركونيوم كاربايد
Silicon carbide (SiC)	سيليكون كاربايد
Carbon nano fiber (CNFs)	نانو الياف كربن
Additive	افزودني
Synergic	همافزايي
Anisotropic	ناهمسانگرد
Self-diffusion coefficient	ضريب خود نفوذ
In-situ synthesize	سنتز درجا
Solid solution	محلول جامد
Physical properties	خواص فيزيكي
Mechanical properties	خواص مكانيكي
Densification	چگالش
Open porosity	تخلخل باز
Identify phases	شناسایی فازها
Microstructure	ريزساختار
ability Sinter	پخت پذیری
Propagation	انتشار
Agglomeration	كلوخه شدن
Three-point bending test	تست خم کاری سه نقطه
Flexural strength	استحكام خمشي

مراجع

- J.K. Sonber, T.S.R.Ch. Murthy, C. Subramanian, N. Krishnamurthy, et al., "Effect of CrSi2 and HfB2 addition on densification and properties of ZrB2", *International Journal of Refractory Metals and Hard Materials*, vol. 31, no.2, pp. 125-131, (2012). https://doi.org/10.1016/j.ijrmhm.2011.10.001
- [2] T.G. Aguirre, C. L. Cramer, E. Cakmak, M. J. Lance, R. A. Lowden, "Processing and microstructure of ZrB2– SiC composite prepared by reactive spark plasma sintering", *Results in Materials*, vol.11, no.1, pp. 200-217, (2021).https://doi.org/10.1016/j.rinma.2021.100217
- [3] I. Farahbakhsh, Z. Ahmadi and M. Shahedi Asl, Densification, "microstructure and mechanical properties of hot pressed ZrB2–SiC ceramic doped with nano-sized carbon black", *Ceramics International*, vol. 43, no. 11, pp. 8411-8417. (2017). https://doi.org/10.1016/j.ceramint.2017.03.188
- [4] M. Shahedi Asl, Y. Pazhouhanfar, A. Sabahi Namini, S. Shaddel and M. Fattahi, "Role of graphite nano-flakes on the characteristics of ZrB2-based composites reinforced with SiC whiskers", *Diamond and Related Materials*, vol. 10, no.5, pp. 1077-1086, (2020). https://doi.org/10.1016/j.diamond.2020.107786
- [5] E.W. Neuman, G.E. Hilmas and W.G. Fahrenholtz, "Processing, microstructure, and mechanical properties of large-grained zirconium diboride ceramics", *Materials Science and Engineering: A*, vol. 1, no.2, pp. 196-204, (2016). https://doi.org/10.1016/j.msea.2016.06.017
- [6] M.R. Derakhshandeh, A. Fazili, R. Behjat Golenji, F. Alipour, M. J. Eshraghi and L. Nikzad, "Fabrication of (TixZr1-x)B2-(ZrxTi1-x)N composites by reactive spark plasma sintering of ZrB2-TiN", *Journal of Alloys and Compounds*, vol. 10, no.5, pp. 887-899, (2021). https://doi.org/10.1016/j.jallcom.2021.161403
- Z. Wang, Z. Wu and G. Shi, "The oxidation behaviors of a ZrB2–SiC–ZrC ceramic", *Solid State Sciences*, vol. 13, no.3, pp. 534-538, (2011). https://doi.org/10.1016/j.solidstatesciences.2010.12.022
- [8] M. Shahedi Asl, I. Farahbakhsh and B. Nayebi, "Characteristics of multi-walled carbon nanotube toughened ZrB2– SiC ceramic composite prepared by hot pressing", *Ceramics International*, vol. 42, no.1, pp. 1950-1958, (2016). https://doi.org/10.1016/j.ceramint.2015.09.165
- M. Shahedi Asl, B. Nayebi and M. Shokouhimehr, "TEM characterization of spark plasma sintered ZrB2–SiC– graphene nanocomposite", *Ceramics International*, vol. 44, no.13, pp. 15269-15273, (2018). https://doi.org/10.1016/j.ceramint.2018.05.170
- [10] F. Monteverde, C. Melandri and S. Guicciardi, "Microstructure and mechanical properties of an HfB2+30vol.% SiC composite consolidated by spark plasma sintering", *Materials Chemistry and Physics*, vol. 100, no.2, pp. 513-519, (2006). https://doi.org/10.1016/j.matchemphys.2006.02.003
- [11] G. Davoudi, M. M. Sheikhi, Z. Balak, S. Yousefzadeh, "Applying the Taguchi to Optimization *the densification*, and flexural strength of ZrB2–SiC–ZrC-CNFs", *Materials Chemistry and Physics*, vol. 301, no.1, pp. 127625-127633, (2023). https://doi.org/10.1016/j.matchemphys.2023.127625
- [12] M. Shahedi Asl, B. Nayebi, Z. Ahmadi, M. Jaberi Zamharir and M. Shokouhimehr, "Effects of carbon additives on the properties of ZrB2–based composites, A review", *Ceramics International*, vol. 44, no.7, pp. 7334-7348, (2018). https://doi.org/10.1016/j.ceramint.2018.01.214

- ٩۴
- [13] S. Zhou, Z. Wang, X. Sun and J. Han, "Microstructure, mechanical properties and thermal shock resistance of zirconium diboride containing silicon carbide ceramic toughened by carbon black", *Materials Chemistry and Physics*, vol. 122, no.2, pp. 470-473, (2010). https://doi.org/10.1016/j.matchemphys.2010.03.028
- [14] A. Rezapour, Z. Balak, "Fracture toughness and hardness investigation in ZrB2–SiC–ZrC composite", *Materials Chemistry and Physics*, vol. 241, no.4, pp. 122284-122396, (2020). https://doi.org/10.1016/j.matchemphys.2019.122284
- [15] Z. Nasiri, M. Mashhadi and A. Abdollahi, "Effect of short carbon fiber addition on pressureless densification and mechanical properties of ZrB2–SiC–Csf nanocomposite", *International Journal of Refractory Metals and Hard Materials*, vol. 51, no.2, pp. 216-231, (2015).https://doi.org/10.1016/j.ijrmhm.2015.04.005
- [16] Z. Balak, M. Zakeri, M. Rahimipour and E. salahi, "Taguchi design and hardness optimization of ZrB2-based composites reinforced with chopped carbon fiber and different additives and prepared by SPS", *Journal of Alloys and Compounds*, vol. 639, no.1, pp. 617-625, (2015). https://doi.org/10.1016/j.jallcom.2015.03.131