فصلنامه علمي پژوهشي



مهندسی مکانیک جامدات

http://jsme.iaukhsh.ac.ir



ساخت و مشخصه یابی ایمپلنتهای نانوکامپوزیتی منیزیمی AZ31/HA-Zeolite به روش آلیاژ سازی مکانیکی و متالورژی پودر حسن قیصری^{(،*}، ابراهیم کرمیان^۲، محمد براتی سده^۳

* نو يسنده مسئول: hassan.gh.d@gmail.com

چکیدہ

قطعات منیزیمی (مانند آلیاژ AZ31) به علت مقاوم بودن به خوردگی در محیطهای بیولوژیکی و همچنین دانسیته نزدیک به استخوان بدن کاربردهای پزشکی خاصی دارند. یکی از روش های تهیه آلیاژ، روش آلیاژ سازی مکانیکی است که به علت شرایط حاد ریخته گری این آلیاژ روش تولید متداولتری می باشد. روش متالورژی پودر (PM) یکی از روش های مطلوب در جهت تولید قطعات منیزیمی بوده که از جمله مجهولات ، زمان و دمای زینترینگ درمیباشد. هیدروکسی آپاتیت به دلیل زیستسازگاری و زیستفعالی بالا، ترکیبی مشابه با ترکیب استخوان و امکان رشد بافت به درون تخلخل ها و زئولیت به علت حضور یون Si که می تواند به عنوان جوانه زنی در آپاتیت سازی (استخوان سازی) عمل کند مورد توجه بسیار درمهندسی بافت استخوان فرار گرفته است. هدف ازاین پژوهش بررسی زمان و شرایط آسیاکاری جهت آلیاژ سازی ، کامپوزیت سازی با نانو پودر سرامیکی و زینترینگ مناسب در مرحله متالورژی یودر بوده که تاثیر آنها برروی خواص مکانیکی (استحکام مکانیکی و سختی) بررسی گردید. لذا ابتدا هیدروکسی آپاتیت طبیعی(گرفته شده از استخوان گاو) توسط روش حالت جامد آسیا کاری پر انرژی HEBM و پودرزئولیت به نانو پودرکامپوزیتی هیدروکسی آپاتیت- پودرزئولیتHZ (با نسبت وزنی ۸۰ به ۲۰) تبدیل گردید. سپس نمونه های بالک آلیاژ منیزیم AZ31 محتوی ۰٪، ۱۰٪ ، ۲۰٪ و ۳۰٪ وزنی کامپوزیت سرامیکی HZ به روش متالورژی پودر متراکم سازی و زینترینگ حرارتی گردد. جهت بررسی رفتار مکانیکی، آزمون اندازه گیری استحکام فشاری سرد CCS، سختی و همچنین بررسی سطح مقطع شکست بر روی نمونه های متراکم شده انجام گرفت. از طرفی جهت بررسی ساختار فازی (XRD)، بررسی ریزساختار و سطح مقطع شکست از میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) انجام گرفت. بررسی نتایح نشان میدهد که بهترین خواص مکانیکی در نمونه کامپوزیتی منیزیمی محتوی۲۰٪ وزنی کامپوزیت سرامیکی(AZ31/HZ20) مشاهده گردید. بنابراین این کامپوزیت منیزیمی می تواند به عنوان یک کاندیدای مناسب با خواص مکانیکی مطلوب در کاربرد های ارتوپدی معرفی می گردد.

واژههای کلیدی

نانوکامپوزیت، زئولیت، هیدروکسی آپاتیت ، منیزیم، متالورژی پودر ، معادله شرر.

90/07/0	تاريخ ارسال:
٩٥/٠٥/٣٠	تاريخ بازنگري:
۹۵/ <i>۰۶</i> /۲۲	تاريخ پذيرش:

۱- كالج أموزشي سما، واحد نجف أباد، دانشگاه أزاداسلامي،نجف أباد ،ايران.

۲- مرکز تحقیقات مواد پیشرفته، دانشکده مهندسی مواد، واحد نجف آباد، دانشگاه آزاداسلامی،نجف آباد ،ایران.

۲- مرکز تحقیقات مواد پیشرفته، دانشکده مهندسی مواد، واحد نجف آباد، دانشگاه آزاداسلامی،نجف آباد ،ایران.



AZ31/HA-Zeolite Nano Crystalline Biocomposite Fabricated by Mechanical Alloying and Powder Metallurgy: Mechanical Properties

Hasan Gheisari^{1,*}, Ebrahim Karamian², Mohammad Barati Sedeh³

*Corresponding Author: hassan.gh.d@gmail.com

Abstract:	Key words:
Magnesium and its alloys are light, biodegradable, biocompatible metals that have promising applications as biomaterials. Magnesium is potentially useful for orthopedic and cardiovascular applications. However, the corrosion rate of this metal is so high that its degradation occurs before the end of the healing process. One of the ways to improve the corrosion rate is to compose it's with ceramic materials such as HA. In this study, at first the alloy with a nominal composition of Mg-3%Al-1%Zn (AZ31 alloy) was produced by high energy ball milling (HEBM) of Mg powder, Zn powder and Al powder under high purity argon. The ball milling parameters were chosen following: shaft rotation was 600 rpm, ratio of balls to powder was 20:1 and milling time was 2, 4 and 6 h under argon atmosphere. The Mg alloy powders obtained were pressed with different amounts of HA-Zeolite nano composite powder, weight ratio HA (Hydroxyapatite) to Zeolite 4:1, HZ, under 1000 MPa in steel die with 10 mm in diameter and 20 mm in height. The samples pressed were sintered for 1 h at 630 K in an inert atmosphere furnace. Microstructure characterization of as-milled powders and as-sintered alloys were carried out by SEM. An X-ray diffraction (XRD) was used for phase analysis. It means that powder obtained is nano structure. Mechanical strength and El. % improved up to approximately 50% and 40% by in AZ31/HZ biocomposite is good candidate for orthopedic medical applications.	Nano bio composite, AZ31, HA, Zeolite, Mechanical Alloying, Mechanical Properties.

2- Advanced Materials Research Center, School of Materials Engineering, Najafabad Branch, Islamic Azad University, Najafabad, Iran.

2- Advanced Materials Research Center, School of Materials Engineering, Najafabad Branch, Islamic Azad University, Najafabad, Iran.

¹⁻ Sama Technical and Vocational Training College, Islamic Azad University, Najafabad Branch, Najafabad, Iran

۱-مقدمه

منیزیم عنصری است فلزی و از لحاظ مغناطیسی پارامگنتیک بوده و رسانایی الکتریکی و حرارتی نسبتاً کمی دارد. این فلز سبک (دارای وزن مخصوص ۱/۵۴ گرم بر سانتی متر مکعب که مقداری بین چگالی آلومینیوم و آهن است)، مقاوم (البته نه به سختی برخی ازفولادهای حرارت ديده) و داراي جلاي براق- نقره اي، عدد اتمي۲۴ ، وزن اتمی ۸۸/۴۷، سختی در مقیاس موس ۶، دارای نقطه جوش ۳۲۸۷ درجه سانتی گراد و نقطه ذوب ۱۶۶۵درجه سانتی گراد و با چگالی پایینی میباشد. نقطه ذوب نسبتاً بالا، آن را به عنوان فلز دیر گداز مفید می سازد. در دمای ۱۲۰۰ درجه خود به خود آتش می گیرد و به شدت اشتعال زا است. از لحاظ زمین شناسی ترکیبهای منیزیم، پراکنده و استخراج آن دشوار است. نوع تجاری منیزیم (دارای خلوص ۲/۹۹ درصد) دارای مقاومت کششی نهایی ۶۳۰۰۰ پوند بر اینچ مربع (۴۳۴ مگاپاسکال) که تقریباً برابر مقاومت کششی آلیاژهای دارای عیار پایین فولاد می باشد اما به میزان ۴۵ درصد سبکتر از آن (چگالی آن ٪۶۰ چگالی آهن است) مى باشد. [٣-١].

AZ31 از آلیاژهای متداول منیزیمی متفاوت هستند زیرا آنها به طور اساسی ترکیباتی هستند که باعث افزایش استحکام و قابلیت شکل پذیری و دیگر خواص می شوند. AZ31 کاربردهای دمای بالاتر نسبت به آلیاژهای منیزیایی دارند اما قیمت تمام شده بیشتر و به طور کل داکتیلیته و قابلیت فرم پذیری کمتری خواهند داشت منیزیم وآلیاژهای آن پتانسیل بالایی در خیلی از کاربردهای خاص دارند ولی بایستی قبل از طراحی و استفاده از آن، برخی از واقعیتها را در مورد آن مطلع بوده و مد نظر داشت که بیشتر آن در ادامه آورده شده

است. محصولات شکل داده شده منیزیم به راحتی در دسترس میباشند ولی ریخته گری شده آن محدودتر است. آلیاژهای شکل داده شده از فاکتورهای تجربی خوبی برخوردار می باشند. هرچند که آلیاژهای ریخته گری از لحاظ وزن و قیمت مقرون به صرفه هستند. ریخته گری نحت فشار ایزواستاتیک گرم میتواند محصولاتی در مقایسه بااستحکام کاربردی محصولات شکل داده شده را برای بیشتر فلزات حاصل کند.آلیاژهای پودری خیلی بیشتر مورد قبول هستند. همچنین فرآیندهای پودر (متالورژی پودر) امکان ترکیب آلیاژهای نا متعارف تری را نسبت به هم میدهد[۴–۵].

آپاتیت (OH)، مصنوعی سنتز شده مانند هیدرکسی-آپاتیت (HA:Ca₁₀(PO₄)،(OH)) از جمله بیوسرامیکهایی می باشند که کاربرد وسیعی در ارتوپدی و جراحی ریشه دندان یافتهاند که به دلیل شباهت این مواد از نظر ساختار کریستالی وشیمیایی با بافت معدنی استخوان میباشد. با وجود همه خواص عالی و مطلوب هیدروکسیاپاتیت، برخی نقاط ضعف این ماده باعث محدود شدن کاربرد آن شده است. انحلال بالای هیدروکسیاپاتیت، پایداری مدارتی و شیمیایی پایین و خواص مکانیکی ضعیف، جزو این موارد میباشد. همهی خواص هیدروکسی اپاتیت می-تواند در یک دامنهی وسیع از راه تغییر ترکیب شیمیایی، توسط جانشینی یونی اصلاح شود [۶-۹].

هدف ازاین پژوهش بررسی زمان و شرایط آسیاکاری جهت آلیاژ سازی ، کامپوزیت سازی با نانو پودر سرامیکی و زینترینگ مناسب در مرحله متالورژی پودر(PM) بوده که تاثیر آنها برروی خواص مکانیکی (استحکام مکانیکی و سختی) و نوع شکست (ترد و نرم) بررسی گردید. لذا ابتدا هیدروکسی آپاتیت طبیعی(گرفته شده از استخوان گاو)

توسط روش حالت جامد آسیا کاری پر انرژی HEBM و پودرزئولیت به نانو پودرکامپوزیتی هیدروکسی آپاتیت-پودرزئولیت HZ(با نسبت وزنی ۸۰ به ۲۰) تبدیل گردید. سپس نمونه های بالک آلیاژ منیزیم AZ31 محتوی ۰٪، ۱۰ ٪، ۲۰٪ و ۳۰٪ وزنی کامپوزیت سرامیکی HZ تهیه گردید و جهت متراکم سازی توسط عملیات حرارتی زینترینگ قرار داده شد.

> ۲ -مواد و روش انجام آزمایش ۲-۱- مواد اولیه

مواد مورد استفاده در این پژوهش هیدروکسی آپاتیت طبیعی میباشد که روش تهیه آن در بخشهای آینده خواهد آمد وسایر مواد اولیه در جدول ۱ آورده شده است.

جدول ۱: مشخصات مواد اوليه

مواد	شركت سازنده	خلوص	اندازه ذرات
پودر روى	Merck	99,99	۵۰
پودرمنيزيم منيزيم	Merck	99,99	٧٠
پودر آلومينيوم	Merck	99,99	90
Zeolite	Daijoon	99,99	70

۲-۲ ارزیابی و مشخصه یابی مواد اولیه و محصولات

۲-۲-۱ مطالعهی ساختاری (آنالیزفازی)

مشخصه یابی فازی مواد پودری و نمونه ها توسط آزمون یراش یرتوی ایکس (XRD,Philips X 133)

موجود در دانشگاه آزاد اسلامی واحد نجف آباد با الگوی پراش با استفاده از لامپ $Cu - K\alpha$ با طول موج $\lambda = 1.5406 A$ در بازه 20 < 20 > 20 ، گام ۱۰/۰۲ و زمان هر گام ۱ ثانیه به دست آمد. پس از الگوی پراش پرتو ایکس، فازیابی از طریق مقایسه زاویه و شدت

پیک های پراش با اطلاعات موجود در کارت های استاندارد توسط نرم افزار Pert High Score X صورت گرفت. ۲-۲-۲ تعیین اندازه کریستال ها روش اصلاح شده شرر استفاده از عرض پیک موجود در الگوی پراش پرتو ایکس در نصف ارتفاع، یکی از روش های تعیین اندازه دانه می باشد، که به روش شرر موسوم است. شرر سهم کرنش شبکه را در پهن شدن پیک در نظر نگرفت و تمام پهن شدگی ذاتی را مربوط به ریز شدن دانه ها فرض کرد و

$$t = 0.9 \ \lambda/\beta Cos \ \theta \tag{1}$$

رابطه(۱)را پیشنهاد داد.

۲-۳ روش تهیه هیدرو کسی آپاتیت طبیعی NHA جهت تامین هیدرو کسی آپاتیت به عنوان مواد اولیه از استخوان ران گاو استفاده گردید که استخوان ها به ابعاد دو سانتیمتری (^m۲×۲) در آورده و به مدت ۲ ساعت می جوشانیم و عملیات چربی زدایی را انجام میدهیم سپس برای ۲ ساعت در خشک کن در دمای ۲[°] ۱۱۰ قرار میدهیم و سپس نمونه های استخوان چربی زدایی شده در سه دمای ۲[°] ۱۰۹۸ ، ۸۵۰ و ۸۵۰ به مدت ۳ ساعت قرارداده شد. پس از انجام عملیات حرارتی نمونه ها پودر شده و آزمایش پرتو X NDX را انجام میدهیم. با استفاده از رابطه شرر و نتایج اساس آن نمونه ای که بر اساس آن نمونه ای که در ۸۵۰ درجه اساس آن نمونه ای که بر اساس آن نمونه ای که در ۸۵۰ درجه اندازه کریستال حدود M

۲-٤ آلیاژسازی مکانیکی در این روش عناصر منیزیم و آلومینیوم ,و روی مخلوط شدند. در این فرایند ۵ گرم روی ، ۶ درصد وزنی آلومینیوم و ۴ درصد وزنی منیزیم وارد کاپ (محفظه) آسیا می گردد و با نسبت گلوله به پودر ۲۰ و سرعت چرخش ۶۰۰ دور بر دقیقه (rpm) در مدت زمانهای ۲٬۴٬۶ ساعت به آسیا کاری پرانرژی گلوله ای سیاره ای پرداخته شد.

۲-۵ کامپوزیت سازی

در این مرحله، نمونه پودری آماده سازی شده از هیدرو کسی آپاتیت با پودر زئولیت را به مدت 3 ساعت توسط دستگاه آسیا سیاره ای گلو له ای با سرعت MA-Veolite ، کامپوزیت نموده سپس مخلوط پودر کامپوزیتی HA-Zeolite (HZ) را با پودرآلیاژی AZ31 به نسبتهای صفر و ۱۰، ۲۰ و ۳۰درصد وزنی در آسیاب سیاره ای با نسبت گلوله به پودر ۲۰ و گلوله های آلومینیایی با سرعت ۶۰۰ دور بر تقیقه به مدت ۳۰ دقیقه کامپوزیت و جهت نمونه سازی آماده گردید. پودر کامپوزیتی هیدروکسی - زئولیت وزنی زئولیت می باشد.

۲-۲ نمونه سازی

جهت بررسی خواص مکانیکی و رفتار شکست نمونه های کامپوزیتی از آلیلز فلزی منیزیم و پودر نانو کامپوزیتی HZ ساخته شده، نمونه هایی به قطر ۱۰ میلیمتر و ارتفاع ۲۰ میلیمتر تحت نیروی اعمالی ۸ تن (تنش MPa) توسط پرس هیدرولیکی تهیه گردید.

۲–۷ اندازه گیری استحکام فشاری بررسی خواص مکانیکی با اندازه گیری استحکام فشاری سرد (CCS)توسط دستگاه هیدرولیکی فشاری

STM150 انجام گردید. نمونههای استوانهای با اندازه گیری قطر آنها و توسط فرمول زیر استحکام مکانیکی فشاری آنها اندازه گیری شد.

$$\mathbf{CCS} = \frac{F}{\pi D^2/4} \tag{(Y)}$$

F: حداکثر نیروی اعمالی (نیروی اعمالی شکست فشاری) بر حسب نیوتن D: قطر نمونه ها بر حسب میلیمتر ۲-۸ اندازه گیری میکرو سختی

از متداول ترین آزمون های ریز سختی سنجی است. اصول روش آزمایش ریزسختی ویکرز مانند آزمون ویکرز استاندارد است با این تفاوت که به جای نیروی فرورونده چند کیلوگرمی، نیروها در حدگرم هستند. این آزمون ها روی میکروسکوپهای متالورژیکی، که برای این کار طراحی شده اند، انجام می شوند. فرورونده هرنقطه اثركوچك روى صفحه يك عدسي شيئي مخصوص جاسازی شده است. سطح نمونه آزمایش، پرداخت و بسیار براق شده و برای مطالعات میکروگراف اچ می شوند. مشاهده قطعه ها زیرمیکروسکوپ بابزرگنمایی ۲۰۰ تا ۲۰۰۰، امکان متمرکز کردن عدسی روی دانه های مجزای ماده و فروکردن هر م الماسی با نیروی کم، در آن نقطه را فراهم می سازد. نیروی مورد استفاده معمولا بین ۱ تا ۱۰۰ گرماست. پس از آن قطر لبه مربع شکل فرورفتگی به دقت اندازه گیری و طبق روش آزمون ویکرز محاسبه می شود. دقت متعارف اندازه گیری با میکروسکوپ الحاقی در حدود ۱.../. میلیمتراست.

.۳- نتايج مواد اوليه

NHA نتایج پراش پرتوایکس نمونه پودری NHA نتایج پراش پرتوایکس استخوان های حرارت دیده در دماهای مختلف در شکل ۱ آورده شده است.



شکل ۱: الگوی پراش پرتوی ایکس استخوان حرارت دیده همانطوریکه شکل ۱ ملاحظه می گردد دو نمونه که در دمای [°] ۲۰۵۰ حرارت دیده شد. تجزیه حرارتی کامل صورت نگرفته است و در کنار فاز HA مقداری فاز فسفات کلسیم دیگر نیز مشاهده می گردد. ولی در دو نمونه هایی که در دمای [°] ۲۰۵۸ و [°] ۲۰۹۰ به مدت ۳ ساعت حرارت دیده اند فقط فاز HA مشاهده می گردد. ولی به علت پایین بودن دمای ۸۵۰ درجه سانتی گراد و ریزتر بودن کریستال ها نسبت به دمای ۹۵۰ درجه سانتی گراد، این دما جهت تجزیه حرارتی استخوان و تهیه HA انتخاب گردید.

۲-۳ اندازه گیری کریستالها

جهت اندازه گیری متوسط قطر کریستال ها(دانه ها) هیدروکسی آپاتیت بدست آمده ، از روش اصلاح شده شرر استفاده گردید. در این روش با رسم نمودار B n L مر استفاده گردید. در این روش با رسم نمودار B م حسب (θ (1/Cos) L با استفاده از اطلاعات پیکهای پراش پرتو ایکس XRD ، می توان متوسط اندازه کریستال پراش پرتو ایکس XRD ، می توان متوسط اندازه کریستال ها را با دقت بالاتر از روش میانگین گیری روش شرر بدست آورد. با توجه به معادله نمودار (شکل ۲) عرض از مبدا آورد. با توجه به معادله نمودار (شکل ۲) عرض از مبدا به اینکه مقادیر طول موج ۱/۵۴ آنگسترم و K فاکتور شکل ۹۸/۰ می باشد، لذا مقدار اندازه کریستال (L) برابر ۳۴

θزاويه تفرق

k فاکتور شکل به مقدار ۰٫۸۹



شکل ۲، نمودار $\ln \beta$ بر حسب $\ln(1/Cos \Theta)$ بر اساس داده های XRD نمونه هیدرو کسی آپاتیت طبیعی بدست آمده در C° ۸۵۰ به مدت ۳ ساعت

بنابراین هیدروکسی آپاتیت بدست آمده دارای ساختار نانو (نانو کریستال) که دارای متوسط اندازه کریستال های حدود ۳۴ نانومتر می باشد.

۳-۳ مشخصه يابي پودر زئوليت

نتایج آنالیز فازی (پراش پرتو ایکس) پودر زیولیت در شکل ۳ آورده شده است ، که نشان دهنده فاز زیولیت پایه سدیمی می باشد.



شکل ۳: الگوی پراش پرتو ایکس (XRD) پودر زئولیت

بررسی مورفولوژیکی ذرات پودر (شکل ذرات) در تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی SEM ذیل آورده شده است. بررسی ها بیانگرحضور ذرات کروی و غیر کروی با میانگین حدود ۳۰ میکرون می باشد.



شكل ۴: تصاویر میكروسكوپ الكترونی روبشی (SEM) پودر زئولیت

۲-۲ مشخصه یابی پودر فلزات

در تصاویر ۵،۶ و ۷ الگوی پراش پرتوایکس نمونه پودری از آلومینیوم، منیزیم و روی به منظور فازیابی در اشکال ذیل آورده شده است. بررسی فازیابی (فاز شناسی) توسط نرم

افزار X'pert High Score بیانگر حضور فازهای فلز آلومینیوم ، منیزیم و روی بدون حضور فازهای ناخالص فلزی و غیرفلزی می باشد.



شکل ۵و۶: الگوی پراش پر تو ایکس (XRD) پودر آلومینیوم



شکل ۷: الگوی پراش پرتو ایکس (XRD) پودر روی

همانطوریکه ملاحظه میگردد موفولورژی ذرات مواد اولیه شامل کروی و غیر کروی می باشد، که مربوط به ذرات

فلزی و سرامیکی می باشد. متوسط اندازه ذرات حدود ۳۰ میکرون که بیانگر میکرونیزه بودن ذرات پودر مواد اولیه می باشد. جوش خوردن (زینترینگ) ذرات مواد به یکدیگر بعد از متراکم سازی توسط فشردن و زینترینگ حرارتی کاملا مشخص می باشد.

۳-٥- نتایج استحکام فشاری

با توجه به نمودار استحکام فشاری و انعطاف پذیری که در شکل ۸ آورده شده است ، بالاترین خواص مکانیکی (استحکام فشاری سرد) به میزان MPa در نمونه کامپوزیتی محتوی ۲۰ ٪ کامپوزیت سرامیکی هیدروکسی آپاتیت-زئولیت بدست آمده که حدود ۵۰٪ بیشتر از نمونه های دیگر می باشد.



شکل ۸ نتایج استحکام فشاری و انعطاف پذیری نمونه های فلزی و کامپوزیتی

		وسختى	نتايج ميكر	-٦-٣		
ِز (VHN) در	حسب ويكر	ل نمونه ها بر	نسبت سختى	مقايسه		
قابل قبول در	هنده سختی	.که نشان د	۲آمده است	جدول		
کامپوزیتی با درصدهای مختلف AZ31 میباشد.						
جدول ۲: میکروسختی (ریزسختی) نمونه های کامپوزیتی AZ31						
درصد وزنی IZ	% ·	%١٠	%٢.	%۳۰		
ميكرو سختى	520VHN	541VHN	560VHN	554VHN		

افزایش میکروسختی در نمونه های کامپوزیتی (به میزان ۱۰٪) بخاطر ازدیاد فاز سرامیکی (که دارای سختی بالاتری نسبت به فلز) می باشد.

۳-۷- بررسی رفتار شکست

تصاویر میکروسکوپی الکترونی روبشی SEM مقطع شکست نمونه های فلزی و کامپوزیتی در اشکال ۹آورده شده است.



شکل ۹تصویر میکروسکوپی الکترونی روبشی SEM مقطع شکست نمونه فلزی منیزیمی AZ31



شکل ۱۰ تصویر میکروسکوپی الکترونی روبشی سطح مقطع شکست نمونه کامپوزیتی منیزیمی محتوی ۱۰٪ وزنی کامپوزیت سرامیکی (AZ31/HZ10)

همانطوریکه در تصاویر میکروسکوپ الکترونی سطح مقطع شکست نمونه فلزی پایه (بدون حضور فاز سرامیکی) ملاحظه می گردد. هیچگونه آثار صفحات و سطوح شکست صاف و براق و شرایط شکستی کلیواژ (سطوح صاف و یکنواخت) مشاهده نمی گردد. این موضوع شکست داکتیل (نرم) را در نمونه فلزی تایید می کند. که می تواند به علت عدم حضور فاز و ذرات سرامیکی که دارای شکست ترد می باشد، است.



شکل ۱۱ تصویر میکروسکوپی الکترونی روبشی سطح مقطع شکست نمونه کامپوزیتی منیزیمی محتوی ۲۰٪ وزنی کامپوزیت سرامیکی (AZ31/HZ۲۰)



همانطوريكه در تصاوير ميكروسكوپ الكتروني سطح مقطع شكست نمونه كامپوزيت فلزىAZ31/HZ۱۰ (محتوى ۱۰ ٪ وزنی فاز سرامیکی) ملاحظه می گردد. تا حدودی نسبت به نمونه فلزی پایه آثار صفحات و سطوح شکست صاف و براق و شرایط شکستی کلیواژ (سطوح صاف و یکنواخت) مشاهده می گردد. این موضوع تا حدودی شکست ترد و شکننده را تایید می کند. که می تواند به علت حضور کمی فاز و ذرات سرامیکی می باشد. در صورتيكه در تصاوير ميكروسكوپ الكتروني سطح مقطع شكست نمونه كاميوزيت فلزى AZ31/HZ۲۰ (محتوى ۲۰ ٪ وزنی فاز سرامیکی) و AZ31/HZ۳۰ (محتوی ۲۰ ٪ وزنی فاز سرامیکی) ملاحظه می گردد. نسبت به نمونه فلزی پایه آثار صفحات و سطوح شکست صاف و براق و شرایط شکستی کلیواژ (سطوح صاف و یکنواخت) بخوبی مشاهده می گردد. این موضوع شکست ترد و شکننده را تاييد مي كند. كه مي تواند به علت حضور بيشتر فاز و ذرات سرامیکی می باشد. بنابراین رفتار شکست از حالت نرم و داکتیل بسمت ترد وشکننده خواهد رفت. لازم بذکر است که این موضوع به عنوان عاملی که منجر به افت خواص مکانیکی می باشد. زیرا شکست ترد در مواد معمولا مطلوب نیست و افت خواص مکانیکی را منجر می شود.

٤- نتیجه گیری

۱- پودر هیدروکسی آپاتیت طبیعی (NHA) (گرفته ازاستخوان ران گوساله) توسط عملیات حرارتی ۸۵۰ درجه سانتی گراد به مدت ۳ ساعت بدست آمده با اندازه کریستالهای فاز HA حدود ۳۴ نانومتر می باشد. در واقع پودر هیدروکسی آپاتیت طبیعی (NHA)، از نوع نانو کریستال یا نانو ساختاری می باشد.

۲- بالاترین خواص مکانیکی (استحکام فشاری سرد) به میزان MPa در نمونه کامپوزیتی محتوی ۲۰ ٪ کامپوزیت سرامیکی هیدروکسی آپاتیت- زئولیت بدست آمده که حدود ۵۰٪ بیشتر از نمونه های دیگر می باشد.
۳- افزایش میکرو سختی در نمونه های کامپوزیتی (به میزان حدود ۱۰ ٪) بخاطر ازدیاد فاز سرامیکی براثر کامپوزیت نمودن فلز می باشد.

۴- بررسی سطح مقاطع شکست نمونه ها بیانگر ازدیاد رفتار شکست ترد گردیده است. که به علت حضور ذرات سرامیکی در زمینه می باشد. بررسی نتایج انعطاف پذیری (El.%) موید این موضوع نیز می باشد.

۵- بطور کلی با بررسی نتایج استحکام فشاری ، سختی و تصاویر مقاطع شکست ، می توان نتیجه گیری نمود که افزودن فاز سرامیکی (مقدار بهینه ۱۰–۲۰ درصد وزنی HZ) به بدنه فلزی منیزیمی و ایجاد کامپوزیت منیزیمی-سرامیکی در نمونه های AZ31/HZ می تواند منجر به بهبود رفتار و خواص مکانیکی گردد. در واقع می توان در کنار استحکام و سختی مناسب ، رفتار شکست نسبتا نرم نیز بدست آورد.

منابع و مراجع

[۱] دکتر محمد حسین فتحی،خواص و کاربرد پزشکی بیوسرامیک
 ها، انتشارات ارکان دانش،۱۳۸۸

Carbonated Fluorhydroxyapatite ", *Proceedings of the 2nd International Conference on Nanostructures (NS2008)*, P. 166, 11th-14th March 2008, Kish University, Kish Island, Iran.

- [8] Fathi. M. H., Mohammdi Zahrani. E., " Mechanochemical Synthesis of Fluoridated –
- [9] LeGeros RZ. Calcium phosphates in oral biology and medicine. In: Myers Karger H, editor. Monographs in oral science, vol. 15. Basel: AG Publishers, Switzerland, 1991.
- [10] Bonfield W., Gibson. I. R., "Process for the preparation of magnesium and carbonate substituted hydroxyapatite", Patent Application No. WO 99/32400; 1999.
- [11] Hassan Gheisari, Ebrahim Karamian and Majid Abdellahi, A novelhydroxyapatite – Hardystonite nano-composite ceramic, Ceramics International, 41(2015)5967–5975.
- [12] Hassan Gheisari, Ebrahim Karamian, "Preparation and characterization of hydroxyapatite reinforced with hardystonite as a novel bio-nanocomposite for tissue

- [۲] خواص و کاربرد پزشکی بیو فلزات ،فتحی/ محمدحسین مرتضوی/ وجیههالسادات، انتشارات ارکان دانش، ۱۳۸۲
- [۳] هیدروکسی آپاتیت : نانوذرات معدنی استخوان، مهدی سادات شجاعی، سازمان انتشارات جهاد دانشگاهی،۱۳۸۹
- [۴] معرفی و کاربرد هیدروکسی آپاتیت (Interpore) در بیماریهای پریودنتال، یدالله سلیمانی شایسته/ امیر قاسمی، جهاد دانشگاهی (دانشگاه تهران، دانشکده دندانپزشکی)،۱۳۷۱
- [5] <u>Ali Nadernezhad</u>; <u>Bahman Torabinejad</u> et all, Poly (lactic-co-glycolic)/nanostructured merwinite porous composites for bone tissue engineering: II. structural and in vitro characterization <u>Volume 2</u>, <u>Issue 4</u>, Autumn 2014, Page 13-24.
- [6] LeGeros, R. Z., Tung, M. S., "Chemical Stability of Carbonate and Fluoide Containing Apatites", *Caries. Res.*, 17, pp. 419-429, 1983.
- [7] Mohammadi Zahrani. E., Fathi. M. H., "Sintering and Mechanical Properties of Nanocrystalline