



## ساخت نانو سیم‌های CoZn انباشت شده در آلومینای نانومتلخلخل و مشخصه‌یابی آن با استفاده از روش پس پراکندگی رادرفورد

زینب سادات ایمانی<sup>۱</sup>، محمد ترکیه‌ای اصفهانی<sup>۱\*</sup>، امید رضا کاکویی<sup>۲</sup> و مهسا معظمی قمصری<sup>۱</sup>

۱. دانشکده فیزیک، دانشگاه کاشان، کاشان

۲. پژوهشکده فیزیک و شتابگرهای پژوهشگاه علوم و فنون هسته‌ای، سازمان انرژی اتمی ایران، تهران

پست الکترونیکی: torkiha@kashanu.ac.ir

(دریافت مقاله: ۱۴۰۰/۸/۸؛ دریافت نسخه نهایی: ۱۴۰۰/۲/۱۰)

### چکیده

در این تحقیق نانوسیم‌های آلیاز CoZn در قالب اکسید آلومینیوم متخلخل توسط تپ جریان متناوب (ac) انباشت شدند. قالب اکسید آلومینیوم از طریق آنودایز نرم دو مرحله‌ای ورقه آلومینیوم خالص ساخته شد و ریخت شناسی آن با استفاده از میکروسکوپ الکترونی روبشی مشخص شد. به منظور مطالعه سیستماتیک نمونه ساخته شده، از روش‌های غیرمخرب تحلیل با باریکه یونی استفاده شد. از بین این روش‌ها تحلیل طیف پس پراکندگی رادرفورد با برخورد یون‌های پروتون با انرژی ۲۰۰۰ keV و ۲۵۰۰ keV و یون‌های هلیوم با انرژی ۲۵۰۰ keV با ماده انجام شد. تحلیل و بررسی طیف RBS نمونه به همراه شیوه سازی‌های انجام شده با کد SIMNRA، امکان تعیین غلظت، نمایه عمقی عناصر موجود در نمونه و تعیین استوکیومتری قالب آلومینا در عمق‌های متفاوت را فراهم کرد. بهترین نتایج به دست آمده مربوط به تحلیل با پروتون به دست ۲۵۰۰ keV است که عمق نانوسیم‌های آلیاز CoZn را برابر ۱۰ الی ۱۴ میکرومتر به دست آورد. همچنین برای صحت سنجی نتایج، از نمونه تصاویر FE-SEM تهیه شد که مؤید همخوانی با نتایج به دست آمده از روش RBS است.

**واژه‌های کلیدی:** تحلیل با باریکه یونی، طیف سنجی پس پراکندگی رادرفورد، اکسید آلومینیوم آندی، نمایه عمقی عناصر، نانوسیم CoZn

### استفاده از قالب آلومینای نانومتلخلخل روشی مناسب و آسان

برای جوانه‌زنی و رشد مواد مغناطیسی با ساختارهای یک بعدی همچون نانوسیم‌ها، نانومیله‌ها و نانولوله‌ها است [۳ و ۴]. خواص نانوسیم‌ها مستقیماً به ویژگی‌های سطح قالب همچون چگالی، اندازه حفره‌ها و زبری سطح نانوحفره‌ها وابسته است،

### ۱. مقدمه

در سال‌های اخیر، اکسید آلومینیوم متخلخل به دلیل خواص ویژه خود در زمینه‌های مختلفی نظری جداسازی مولکولی، کاتالیز، ذخیره‌سازی انرژی، داروسازی و حسگرهای زیستی مورد توجه قرار گرفته است [۱ و ۲].

تصویربرداری برای مشخصه‌یابی نمونه به کار می‌رond. برای تحلیل نمونه از روش‌های طیف‌سنجی شامل لومینسانس ناشی از ذرات (هر دو پرتو ایکس و فوتون‌های نوری)، پراکنده‌گی کشسان ذرات و غیرکشسان ذرات [۱۸] و برهمکنش‌های هسته‌ای [۱۹] یا ترکیبی از این موارد استفاده می‌شود. این تکنیک‌های تحلیل، غیرمخرب بوده و به کمک آن می‌توان به اطلاعاتی نظری تعیین غلظت‌های نمونه (از طریق بهره‌تباش مشاهده شده)، تعیین نمایه عمقی (به وسیله اتلاف انرژی در عمق) و همچنین تحلیل ساختار نمونه (از طریق پهن شدن شدگی لبه‌های طیف و وابستگی طیف‌ها به زاویه و خروج باریکه نسبت به نمونه) دست یافت.

پراکنده‌گی ناکشسان (Non-RBS) به دلیل سازوکار منحصر به فرد برهمکنش پرتاhe و هدف گزینه جذابی است. وقتی انرژی پرتاhe یونی نزدیک یا بیش از سد کولنی اتم هدف (معمولًا عناصر سبک) باشد، برهمکنش ناکشسان اتفاق می‌افتد. در این حالت، ترازهای هسته ای برانگیخته می‌شوند و واکنش هسته ای یا رزونانس هسته ای رخ می‌دهد. در نتیجه، سطح مقطع عناصر سبک یک یا دو مرتبه مقداری نسبت به سطح مقطع پراکنده‌گی رادرفورد افزایش می‌یابد و به این ترتیب تحلیل کیفی و کمی عناصر سبک بهبود می‌یابد [۲۰].

در این کار پژوهشی از روش‌های پراکنده‌گی ناکشسان با باریکه فرودی پروتون و پراکنده‌گی کشسان با باریکه فرودی هلیوم برای تحلیل نمونه‌ها استفاده شده است و اطلاعات مرتبط با ساختار، نوع و ترکیب عناصر از توزیع انرژی و بهره یون‌های پس‌پراکنده قابل استخراج است. انرژی یون پس‌پراکنده به جرم اتم هدف و اتلاف انرژی ذره پرتاhe در مسیر ورود به نمونه و پس از پس‌پراکنده‌گی در مسیر خروج از نمونه وابسته است. عامل اول نوع عناصر ماده هدف را تعیین می‌کند، در حالی که عامل دوم مکان هدف در عمق نمونه را مشخص می‌کند. از آنجا که حفره‌ها در پراکنده‌گی و در اتلاف انرژی نقش ندارند، به این ترتیب طیف انرژی پس‌پراکنده‌گی رادرفورد نمونه متخلف نظری نمونه پکیده و نازک است. برای به دست آوردن اطلاعات در مورد ساختار تخلخل، می‌توان از پهن شدن شدگی انرژی یون‌ها

لذا برای کترل ویژگی‌های نانوسيم‌ها باید به پارامترهایی که در شکل‌گیری و بهینه‌سازی قطر حفره‌ها، ضخامت دیواره سلولی و لایه سدی قالب تأثیرگذار هستند، توجه کرد. این ویژگی‌ها با تغییر شرایط آنودایز همچون نوع الکتروولیت، ولتاژ و زمان آنودایز قابل کترول است [۸-۵]. نانوسيم‌های مغناطیسی همچون کبات، نیکل، آهن و آلیاژ‌های آنها را می‌توان با روش الکتروانباشت و تجمع خود به خودی بر روی قالب اکسید آلومینیوم ساخت [۹-۱۱]. با توجه به کاربردهای گسترده این دسته از مواد، در این تحقیق، تحلیل آلومینای نانو متخلخل انباست شده با نانوسيم‌های CoZn با استفاده از تکنیک تحلیل با باریکه یونی<sup>۱</sup> [۱۲ و ۱۳] مورد بررسی قرار گرفت.

تاکنون مطالعات زیادی برای تعیین شکل، اندازه و نحوه قرارگیری حفره‌ها در سطح ماده متخلف از طریق میکروسکوپ‌های الکترونی (SEM<sup>۲</sup>) و نیروی اتمی (AFM<sup>۴</sup>) انجام گرفته است. چنین بررسی‌هایی فقط برای اندازه گیری خلل‌های منظم کاربرد دارند [۱۴]. همچنین روش BET<sup>۵</sup> و تخلخل سنج جیوه‌ای از جمله این روش‌ها هستند که در آن از ماده واسط برای تعیین توزیع اندازه و حجم خلل‌ها و سطح ویژه نمونه‌های متخلف استفاده می‌شوند. روش‌های تحلیل با باریکه یونی با حذف این محدودیت‌ها و بهبود دقت در گزارش‌ها توانسته است در مشخصه‌یابی نمونه‌های متخلف گام موثری برداشته و تفسیر بهتری از این دسته از نمونه‌ها ارائه دهد [۱۶ و ۱۷].

پرتوهای یونی با انرژی ۱-۵ MeV/u حاصل از شتاب دهنده‌های الکترواستاتیک برای مشخصه‌یابی سطح و نزدیک به سطح نمونه‌های جامد مورد استفاده قرار می‌گیرد. این روش که به نام روش تحلیل با باریکه یونی شناخته می‌شود، یک روش همه کاره، توانمند، بدون نیاز به آماده سازی نمونه و در واقع غیر مخرب است که با روش‌های مختلف تحلیل و

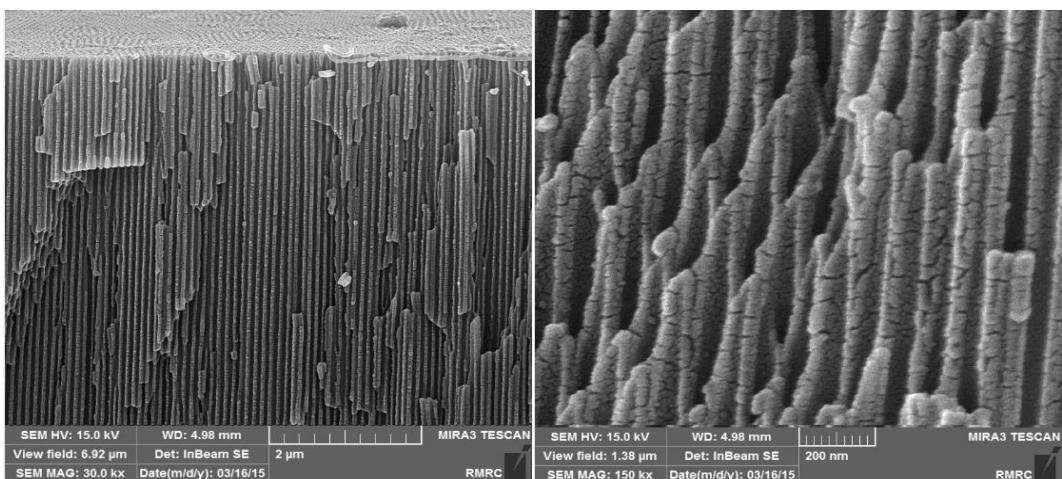
۱. Ion Beam Analysis (IBA)

۲. Scanning Electron Microscope

۳. Transmission Electron Microscope

۴. Atomic Force Microscope

۵. Braunauer, Emmet and Teller



شکل ۱. تصویر سطح مقطع قالب بعد از مرحله دوم آنودایز.

محلول تنها لایه اکسید ایجاد شده در سطح بیرونی آلومینیوم را از بین خواهد برد و به زیرلایه آلومینیوم آسیبی نمی‌رساند. همچنین دومین مرحله آنودایز برای مدت ۲ h مشابه شرایط مرحله اول انجام گرفت که منجر به تشکیل آرایه‌های بسیار منظم نانو حفره شد [۲۳]. ریخت شناسی سطح قالب آلومینیوم نانوتخلخل توسط میکروسکوپ الکترونی روبشی گسیل میدانی (FE-SEM) بررسی شد. شکل ۱ تصاویری از مقطع نمونه بعد از فرایند آنودایز دوم نشان داده شده است که نمایشگر درجه بالای نانوحفره‌های ایجاد شده در قالب آلومینیوم است.

**۲. فرایند عریض‌سازی حفره‌ها و کاهش لایه سطحی**  
در هین آنودایز آلومینیوم، یک لایه دی الکتریک بسیار نازک، چگال و فشرده در انتهای حفره‌ها شکل می‌گیرد که لایه سدی نام دارد [۲۴]. حضور این لایه، انباشت الکتروشیمیایی فلزات به درون حفره‌ها را تقریباً غیر ممکن می‌سازد [۲۲ و ۲۵]. بنابراین لازم است قبل از فرایند الکتروانباشت، قطر حفره‌ها افزایش و ضخامت لایه اکسیدی تا حد مطلوب کاهش یابد. فرایند عریض سازی حفره با قرار دادن نمونه آنودایز شده در محلول اسید فسفریک  $M_{0/3}$  در دمای  $30^{\circ}\text{C}$  درجه سانتی گراد به مدت ۳۲ min صورت گرفت. سپس فرایند نازک شدن لایه سدی با کاهش گام به گام و لتاژ آنودایز از  $40\text{ }\mu\text{m}$  به  $14\text{ }\mu\text{m}$  انجام

در طیف RBS استفاده کرد [۱۸]، یا از خاصیت پراکندگی ناکشسان در راستای کانال‌زنی یونی بهره برد [۲۱]. همچنین با کمک مواد پر شده در حفره‌ها اطلاعات مربوط به حفره‌ها و نیز مواد پر شده را به دست آورد.

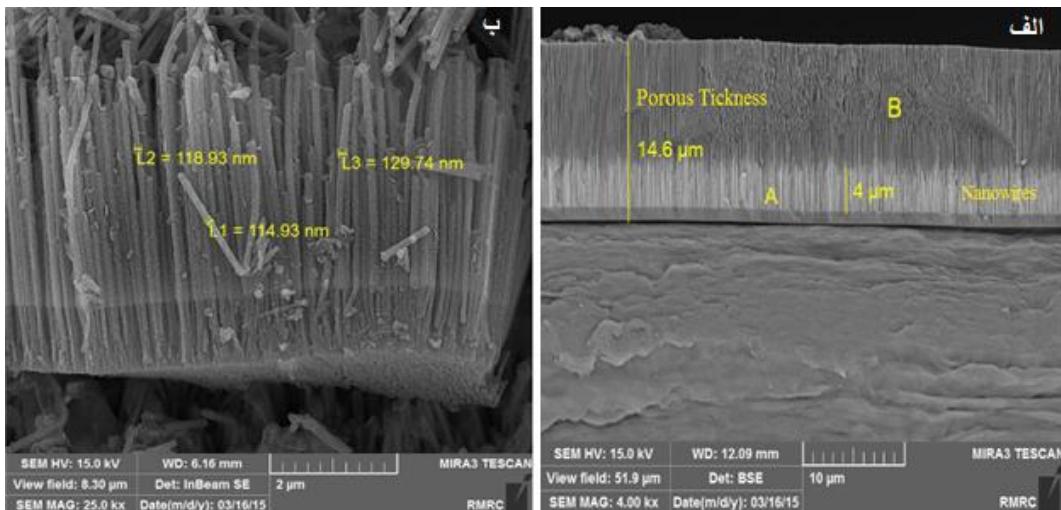
## ۲. مواد و روش کار

### ۲.۱. ساخت آلومینیوم نانو تخلخل

قالب اکسید آلومینیوم مورد استفاده در این آزمایش، از طریق آنودایز دو مرحله‌ای [۲۲] قرص آلومینیوم با ضخامت  $0.3\text{ mm}$ ، قطر  $8\text{ mm}$  و خلوص  $99.9\%$  ساخته شده است. پیش از فرایند آنودایز به منظور برطرف کردن آلودگی‌های موجود در سطح آلومینیوم و تشکیل حفره‌های منظم، ابتدا ورقه آلومینیوم با استون شستشو داده شد. در ادامه با انجام فرایند الکتروپولیش در محلولی از اتانول و اسید پرکلریک (حجم  $1:4$ ) در دمای  $4^{\circ}\text{C}$  درجه سانتی گراد و تحت پتانسیل  $20\text{ V}$  به مدت  $3/5$  دقیقه، ارتفاع ناهمواری‌های سطح کاهش یافته و نمونه کاملاً صاف و برآق شد. آنودایز اولیه ورقه آلومینیوم در محلول اسید اکسالیک  $M_{0/3}$  در دمای  $17^{\circ}\text{C}$  درجه سانتی گراد و تحت اختلاف پتانسیل  $5\text{ V}$  به مدت  $40\text{ h}$  انجام گرفت. برای از بین بردن لایه اکسید سطحی ایجاد شده در مرحله اول آنودایز، از محلول اسید فسفریک  $M_{0/5}$  و اسید کرومیک  $M_{0/2}$  در دمای  $60^{\circ}\text{C}$  درجه سانتی گراد به مدت  $10\text{ h}$  استفاده شد. لازم به ذکر است که این

## جدول ۱. مشخصات نمونه ساخته شده.

شماره نمونه	زمان آندایز دوم (h)	زمان عریض سازی (min)	قطر حفره بعد از عریض سازی (μm)	درصد تخلخل نمونه (%)
۱	۲	۳۲	۷۰	۴۴/۴



شکل ۲. (الف) نانو سیم‌های CoZn درون قالب، (ب) نانو سیم‌های خارج شده از قالب آلومینیا به همراه ضخامت اندازه‌گیری شده (L1,L2,L3).

سینوسی با ولتاژهای اکسایش/کاهش ۱۸/۱۸ ولت و زمان اکسایش/کاهش ۵ ms در قالب اکسید آلومینیوم رشد یافتدند. لازم به ذکر است زمان خاموشی بین تپ‌ها ۱۰، ۲۰، ۵۰، ۱۰۰، ۲۰۰، ۴۰۰ و ۶۰۰ و زمان انباشت موثر (کل زمان انباشت منهای کل زمان خاموشی بین تپ‌ها) ۶۰ s در نظر گرفته شده است. از میکروسکوپ FE-SEM برای بررسی ریخت شناسی آرایه نانو سیم‌ها در قالب آلومینیای متخلخل استفاده شد. مطابق شکل ۲. الف ناحیه A محل انباشت نانو سیم‌های CoZn و ناحیه B ناحیه متخلخل بدون نانو سیم‌ها است. در شکل ۲. ب تصاویر نانو سیم‌ها پس از شکستن نمونه و خروج نانو سیم‌ها از قالب آورده شده است. همانطور که مشخص است نانو سیم‌ها مطابق الگوی قالب در کنار هم رشد یافته‌اند.

### ۳. شرایط آزمایش

در این پژوهش، برای انجام تحلیل‌های پس‌پراکندگی رادرفورد از شتاب دهنده واندوگراف ۳ MeV پژوهشگاه علوم و فنون

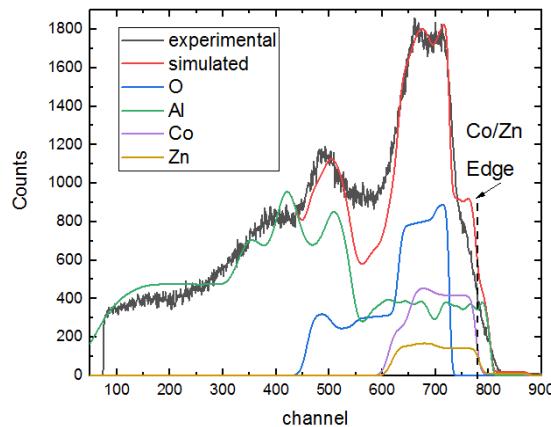
گرفت. به طور کلی در هر ۴ min عریض سازی، ۵ nm به قطر حفره‌ها اضافه می‌شود. به همین دلیل برای زمان عریض سازی ۳۲ min قطر حفره‌ها ۷۰ nm خواهد بود. به این ترتیب می‌توان درصد تخلخل نمونه را مطابق رابطه (۱) برآورد کرد [۱۷]:

$$\%P = \frac{2\pi}{\sqrt{3}} \left( \frac{r}{D} \right)^2 \quad (1)$$

که در آن  $r$  شعاع حفره و  $D$  فاصله بین حفره‌ها است. به این ترتیب درصد تخلخل نمونه برابر با ۴۴/۴٪ است. مشخصات نمونه ساخته شده در جدول ۱ آمده است.

### ۲. ۳. رشد نانو سیم‌های CoZn

برای انباشت نانو سیم‌های CoZn از محلول انباشت شامل  $0/۰۶ M$  سولفات کبالت هفت آبه ( $\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ) و  $0/۰۳ M$  سولفات زینک هفت آبه ( $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ) و  $45 \text{ g/l}$  اسید بوریک ( $\text{H}_3\text{BO}_3$ ) استفاده شد. مقدار pH محلول در ابتدا  $3/3$ - $3/5$  بوده که با افزودن  $\text{NaHCO}_3$  این مقدار به ۴ افزایش یافته است. نانو سیم‌های CoZn به روش الکتروانباشت با اعمال موج



شکل ۳. طیف RBS و شبیه‌سازی نمونه به صورت تفکیک عناصر برای پروتون با انرژی ۲۵۰۰ keV به همراه لبّه عناصر کبالت و روی.

طیف RBS در انرژی‌های بالا می‌تواند ناشی از ذرات موجود در سطح نمونه (که به علت افت انرژی کمتر، با انرژی بیشتری از نمونه خارج می‌شوند) و عناصر سنگین موجود در عمق نمونه (که به علت ضریب سینماتیک بزرگ‌تر، انرژی برگشتی بالاتری دارند) باشد. از این رو در شکل ۳ طیف عناصر سنگین کبالت و روی در عمق، با سیگنال عنصر سبک اکسیژن در سطح نمونه همپوشانی پیدا کرده است. لبّه کبالت و روی در عمق نمونه در کanal ۸۰۰ با پهن شدگی دیده می‌شود. در نرم افزارهای موجود تمامی اثرات پهن شدگی ساختاری قابل محاسبه نیستند و تنها مواردی مانند زیری سطحی و بین لایه‌ای به صورت تقریبی قابل برآورد هستند. به دلیل زمان آنودایز پایین در ساخت نمونه، ضخامت لایه متخلخل کم است و لذا باریکه پروتون از حد فاصل بین اکسید آلومینیوم و زیر لایه آلومینیوم گذشته و مقداری از ضخامت آلومینیوم خالص توسط پروتون مورد اصابت قرار گرفته است. این اثر در دنباله طیف RBS در انرژی‌های پایین قابل مشاهده است.

با توجه به مطالعه ذکر شده طیف RBS نمونه متشکل از سه بخش است. بخش اول (کanal ۸۱۵-۸۸۰)، غلظت‌های ناچیز Zn و Co موجود در سطح نمونه را نشان می‌دهد. بخش دوم (کanal ۴۲۰-۸۲۰) متشکل از لایه متخلخل  $\text{Al}_2\text{O}_3$  و سیگنال‌های Zn و Co موجود در عمق نمونه است. در این ناحیه، لبه موجود در کanal ۷۸۰ مربوط به آلومینیوم بوده و

هسته‌ای استفاده شده است. باریکه‌ای از یون‌های پروتون با انرژی ۲۰۰۰ keV و ۲۵۰۰ keV و یون‌های هلیوم با انرژی ۲۵۰۰ keV جهت‌گیری نمونه تقریباً عمود بر باریکه انتخاب شد.

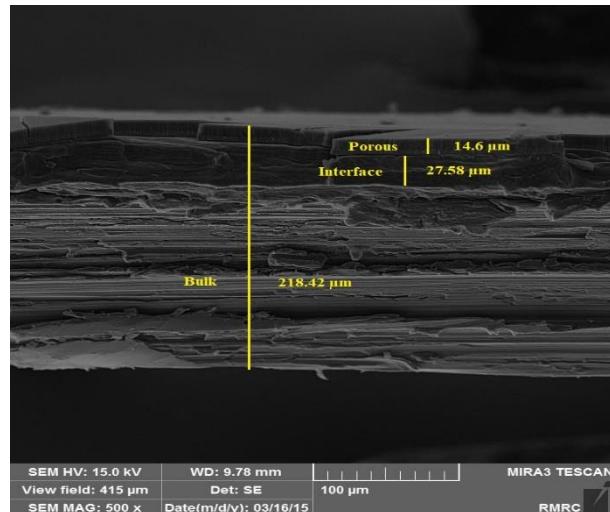
برد باریکه پروتون با انرژی ۲۵۰۰ keV ۲۰  $\mu\text{m}$  بیش از ۱۵  $\mu\text{m}$  در نمونه را مشاهده و نمایه عمقی آنها را به دست آورد.

در روش RBS انرژی و تعداد یون‌های پس پراکنده شده در زاویه ۱۶۵ درجه نسبت به امتداد باریکه فرودی، از طریق آشکارساز سد سطحی سیلیکونی اندازه‌گیری شده‌اند. قدرت تفکیک انرژی این آشکارساز ۱۵ keV است و در تمام آزمایش‌های میزان خلاً محفظه برهمکنش به کمتر از  $2 \times 10^{-5}$  torr است.

#### ۴. یافته‌ها و بحث

##### ۴.۱. تحلیل طیف‌های RBS با باریکه پروتون

شکل ۳ طیف تجربی و شبیه‌سازی حاصل از تابش باریکه پروتون با انرژی ۲۵۰۰ keV به نمونه آلومینیای نانو متخلخل را به همراه نانوسیم‌های CoZn نشان می‌دهد. همچنین در این شکل، طیف پس پراکنده‌گی رادرفورد عناصر مختلف نمونه به صورت مجزا آورده شده است.



شکل ۴. تصویر FESEM از سطح مقطع نمونه که نشان دهنده لایه‌های مختلف نمونه است.

جدول ۲. نمایی عمقی عناصر موجود در نمونه با باریکه پروتون  $2500 \text{ keV}$ .

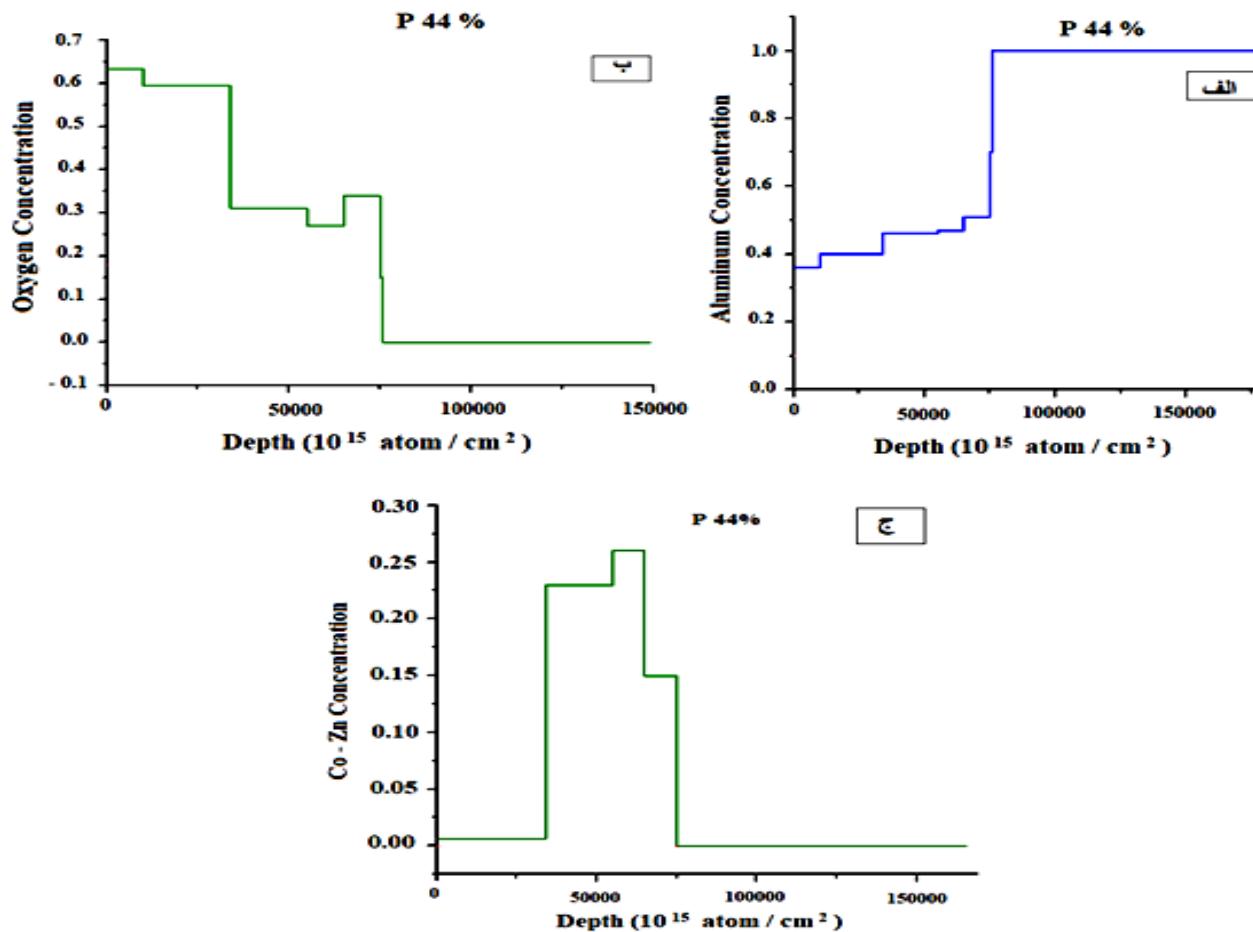
نمونه	لایه	ضخامت $(10^{15} \text{ atom/cm}^3)$	ضخامت $(\mu\text{m})$	ضخامت با در نظر گرفتن متخلخل	Al (at. %)	O (at. %)	CoZn (at. %)
آلومینیای نانو	۱	۱۰۰۰۰	۱/۱۵	۲/۱۶	۳۶	۶۳	۱
متخلخل با	۲	۲۵۰۰۰	۲/۸۷	۵/۱۳	۴۰	۵۹	۱
نانوسیم‌های	۳	۲۲۵۰۰	۱/۴۶	۲/۶۱	۴۶	۳۱	۲۳
انباستی	۴	۱۰۰۰۰	۰/۶۶	۱/۱۸	۴۷	۲۷	۲۶
	۵	۱۲۵۰۰	۰/۸۲	۱/۴۶	۵۱	۳۴	۱۵

لازم بهره برد. در این کار تحقیقاتی از کد SIMNRA [۲۶] برای شبیه سازی برهمکنش باریکه پروتون با عناصر نمونه و برآورده نمایه عمقی و ضخامت عناصر استفاده شده است. با برآش طیف پسپراکندگی رادرفورد(شکل ۳) و شبیه سازی های لازم، غلظت و نمایه عمقی عناصر موجود در نمونه مطابق جدول ۲ به دست آمد. مطابق جدول ۲، ضخامت ناحیه متخلخل قبل از نانوسیم ها  $9 \mu\text{m}$  (ضخامت لایه ۱ و ۲) به دست آمده که با اعداد گزارش شده از تصاویر FE-SEM (شکل ۲. الف) همخوانی دارد.

همچنین در لایه ۱ و ۲ استوکیومتری آلومینا به طور نسبی حفظ شده و نسبت اتمی آلومینیوم به اکسیژن تقریبا ۲ به ۳ است. زیر لایه های ۳، ۴ و ۵ محل انباست نانوسیم های CoZn است که در این ناحیه ضخامت نانوسیم ها، در توافق تقریبی با

سیگنال های Zn و Co موجود در عمق، موجب نرم شدن لبه آلومینیوم شده است. مطابق شکل ۳، لبه اکسیژن در کanal ۷۴۰ قرار گرفته و علاوه بر آن، پله موجود در کanal ۶۶۰ ناشی از برهمنی اکسیژن با سیگنال های انتهایی طیف Zn و Co است. بخش سوم (کanal ۴۲۰-۰) مربوط به آلومینیوم خالص (بستر) است. همچنین نواحی به دست آمده در طیف RBS را می توان در شکل ۴ مربوط به تصاویر به دست آمده از FESEM مشاهده کرد. ۱۴ میکرومتر ابتدایی ناحیه متخلخل است که به خوبی توسط باریکه پروتون تحلیل شده است.

۴. تعیین نمایه عمقی عناصر با باریکه پروتون در تحلیل نتایج به دست آمده از روش های IBA می توان از کدهای محاسباتی برای اندازه گیری های کمی و شبیه سازی های



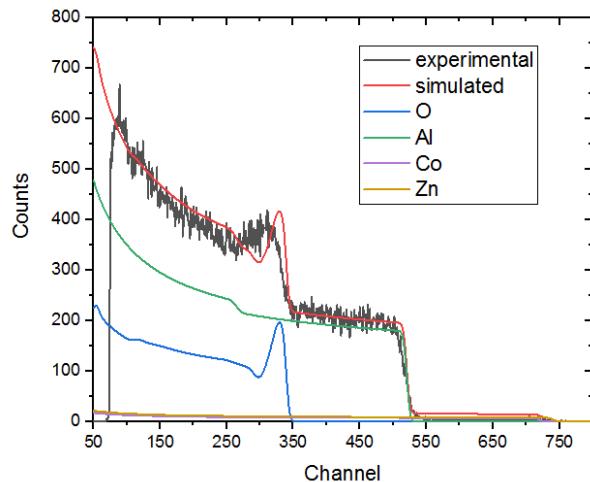
شکل ۵. نمایه غلظت بر حسب عمق عنصر (الف) آلمینیوم، (ب) اکسیژن و (ج) کبالت و روی، با باریکه پروتون در انرژی ۲۵۰۰ keV.

مجدد غلظت عنصر موجود در لایه‌های سطحی از باریکه هلیوم با انرژی ۲۵۰۰ keV استفاده شد. در شکل ۶ طیف هلیوم با استفاده از غلظت‌های جدول ۱ شبیه سازی شده است. با توجه به قله موجود در طیف، از سطح مقطع غیر رادرفوردی اکسیژن ۱۶ برای برهمکنش استفاده شده است. همانطور که مشاهده می‌شود تطبیق خوبی با شبیه سازی نشان می‌دهد و برآورد جدول ۱ را تأیید می‌کند. کل لایه‌های استفاده شده در شبیه سازی طیف هلیوم شامل لایه‌یک به علاوه  $7500 \times 10^{15} \text{ atom/cm}^2$  از لایه دوم جدول ۲ است. ذرات آلفا نفوذ کرده در عمق بیشتر قادر به بازگشت نیستند و آشکارسازی نمی‌شوند. این عمق در حدود ۳ میکرومتر است و در این ناحیه هیچگونه اثر قابل ملاحظه‌ای از عناصر روی و کبالت دیده نمی‌شود و نشان دهنده نفوذ کامل نانوله‌ها در عمقی بیشتر از ۳

تصاویر (شکل ۲. الف) FE-SEM، به ۵/۲۵ رسیده است. در فاصله بین لایه آلمینیای متخلخل و زیر لایه آلمینیوم خالص به تدریج غلظت آلمینیم افزایش و غلظت اکسیژن کاهش می‌یابد. در شکل ۵ نمایه عمقی آلمینیوم، اکسیژن و عنصر انباشتی موجود در نمونه با باریکه پروتون در انرژی ۲۵۰۰ keV شده است. هر چه در عمق پیش می‌رویم غلظت آلمینیوم افزایش و غلظت اکسیژن کاهش می‌یابد، یعنی لایه‌های نزدیک‌تر به سطح بیشتر اکسید شده‌اند.

#### ۴. تأیید نمایه عمقی عنصر با باریکه هلیوم

جرم بیشتر باریکه هلیوم نسبت به باریکه پروتون سبب عدم نفوذ آن به عمق نمونه و برهمکنش بیشتر آن با عناصر سنگین موجود در لایه‌های سطحی نمونه می‌شود. لذا برای بررسی



شکل ۶. طیف RBS و شبیه‌سازی نمونه به صورت تفکیک عناصر برای هلیوم با انرژی ۲۵۰۰ keV.

نیازی به ایجاد مقطع و نیز پوشش هادی نیست و عملای نمونه آسیبی نمی‌بیند. علاوه بر این که روش RBS مخرب نیست، روش تحلیل سریع است و اندازه‌گیری کمی عناصر بدون نیاز به نمونه استاندارد، با این روش مقدور است. همچنین با استفاده از باریکه هلیوم در کنار پروتون، نمایه عمقی عناصر نزدیک سطح نمونه متناظر با مقادیر به دست آمده از طیف پروتون تأیید شده است.

## تشکر و قدردانی

از ریاست محترم آزمایشگاه واندوگراف پژوهشگاه علوم و فنون هسته‌ای جهت فراهم کردن امکان استفاده از تجهیزات آزمایشگاه و از ریاست محترم آزمایشگاه ماده چگال دانشگاه کاشان برای در اختیار گذاشتن مواد و تجهیزات لازم برای ساخت نمونه، تشکر و قدردانی می‌شود.

میکرومتر است. جایه‌جایی کوچکی که در قله تشدید اکسیژن دیده می‌شود و همچنین پهن شدگی لبه‌های طیف در اثر پدیده شبکه کانال زنی در ساختار ستونی حفره‌های موجود در سطح نمونه است [۱۳].

## ۵. نتیجه‌گیری

روش طیف سنجی پس پراکندگی رادرفورد RBS توانمندی زیادی برای بررسی نانوساختارها و نیز مشخصه یابی ساختار و ترکیب مواد الکترونیکی شده در محیط متخلخل دارد [۲۱ و ۲۶]. البته در کار پژوهشی حاضر این روش تحلیل همراه با روش میکروسکوپ روبیکی SEM انجام شده است. در روش SEM لازم است تا نمونه بشد و پس از اعمال پوشش رسانا، مشخصه یابی نمونه انجام شود ولی برای مشخصه یابی نانوسمیم‌های الکترونیکی شده به روش RBS

## مراجع

1. K Ishizaki, S Komarneni, and M. Nanko, “Porous Materials: Process technology and applications” Vol. 4, Springer science & business media (2013).
2. R M Metzger, et al., *IEEE Transactions on Magnetics* **36**, 1 (2000) 30.
3. M Méndez, et al., *Crystals* **7**, 3 (2017) 66.
4. M A Kashi, A Ramazani, and Z Fallah., *Journal of alloys and compounds* **509**, 35 (2011) 8845.
5. Z Wu, C Richter, and L Menon., *Journal of the Electrochemical Society* **154**, 1 (2006) E8.
6. S Pal, et al., *Solid state communications* **151**, 24 (2011) 1994.
7. A Esmaeili, et al., *Journal of Magnetism and Magnetic Materials* **397** (2016) 64.
8. D Crouse, et al., *Applied Physics Letters* **76**. 1 (2000) 49.

9. J M Baik, M Schierhorn, and M Mosokovits., *The Journal of Physical Chemistry C* **112**, 7 (2008) 2252.
10. M A Kashi, et al., *Applied surface science* **257**, 22 (2011) 9347.
11. H Pan, et al., *The Journal of Physical Chemistry B* **109**, 8 (2005) 3094.
12. R C Bird, and J S Williams., “*Ion beams for materials analysis*”, Elsevier (1990).
13. F Pászti, and E Szilágyi., *Vacuum* **50**, 3 (1998) 451.
14. B Bhushan., “*Scanning probe microscopy in nanoscience and nanotechnology*”, Vol. 2. Springer Science & Business Media (2010).
15. J Möllmer, et al., *Microporous and Mesoporous Materials*, **129**, 3 (2010)353.
16. M Torkiha, et al., *Nuclear Instruments and Methods in Physics Research Section B: Beam Interactions with Materials and Atoms* **266**, 8 (2008) 1507.
17. P Prieto, et al., *Surface and interface analysis* **43**, 11 (2011) 1417.
18. M Hernández-Vélez, et al., *Applied Physics A* **80**, 8 (2005) 1701.
19. H R Verma., “*Atomic and nuclear analytical methods*”, Springer (2007).
20. Z Zheng, et al., *Nuclear Instruments and Methods in Physics Research Section B: Beam Interactions with Materials and Atoms* **118**, 1-4 (1996) 214.
21. F M Gerami, O Kakuee, and S Mohammadi., *Nuclear Instruments and Methods in Physics Research Section B: Beam Interactions with Materials and Atoms* **373** (2016) 80.
22. H Masuda, and K Fukuda., *science* **268**, 5216 (1995) 1466.
23. Z Rafati., “*The effect of pore diameter and depth on the alloy composition, crystal structure and magnetic properties of CoZn nanowires*”, University of Kashan(2013). (in persian)
24. K Nielsch, et al., *Nano letters* **2**, 7 (2002) 677.
25. G Meng, et al., *Proc Natl Acad Sci U S A* **102**, 20 (2005) 7074.
26. M Mayer., “*SIMNRA User's Guide*”, Max-Planck-Institut für Plasmaphysik (2017).