

بررسی تأثیر دمای بازپخت روی چگالی اپتیکی، توپوگرافی و خواص ساختاری سطح لایه‌های اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلمینیوم

نوع مقاله: علمی پژوهشی

ولی دلوچی^{۱*}، نسیم رحیمی^۱، سحر رضایی^۲، علیرضا سوری^۳^۱ گروه فیزیک، دانشکده علوم پایه، دانشگاه ملایر.^۲ گروه فیزیک، واحد کرمانشاه، دانشگاه آزاد اسلامی، کرمانشاه، ایران.^۳ گروه مهندسی مواد، دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه ملایر.

Dalouji@yahoo.com*

چکیده:

لایه‌های مختلف اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلمینیوم با استفاده از روش کندوپاش مغناطیسی با فرکانس رادیویی در دمای اتفاق بر روی لایه‌های شیشه‌ای ساخته شدند. لایه‌ها در یک کوره الکتریکی با حضور گاز آرگون در سه دمای مختلف ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی بازپخت شدند. مقدار چگالی اپتیکی اکسید روی نسبت به اکسید روی تزریق شده با آلمینیوم بیشتر است. مقادیر اندازه عرضی نانو ذرات برای لایه‌های اکسید روی با افزایش دمای بازپخت، افزایش یافته‌ند. لایه‌های اکسید روی بازپخت شده در دمای ۴۰۰ درجه سانتی گراد دارای کمترین مقدار اندازه عرضی نانو ذرات در حدود ۲۲/۵۹ نانومتر هستند. لایه‌های اکسید روی تزریق شده با آلمینیوم و بازپخت شده در دمای ۴۰۰ درجه سانتی گراد دارای بیشترین مقدار اندازه عرضی نانو ذرات در حدود ۳۶/۴۱ نانومتر هستند. تعییرات ارتفاع سطح رویش شده لایه‌ها نشان دادند که لایه اکسید روی در دمای اتفاق دارای یک جهش تند ۲۵ نانومتر می‌باشد. همچنین لایه اکسید روی تزریق شده با آلمینیوم در دمای ۶۰۰ درجه سانتی گراد دارای فراز و نشیب کمتری نسبت به بقیه دماها دارا می‌باشد و ارتفاع حول ۶ نانومتر است. با افزایش دمای بازپخت مقادیر ابعاد فرآکتالی لایه اکسید روی کاهش می‌یابد.

اطلاعات مقاله:

دریافت: ۲۱ خرداد ۱۳۹۹

پذیرش: ۱۵ بهمن ۱۳۹۹

کلیدواژه:

ابعاد فرآکتال، خواص ساختاری، اندازه عرضی نانو ذرات، توپوگرافی سطح لایه‌ها، چگالی اپتیکی، منطقه تحمل.

یکی از پرکاربردترین مطالعات ساختاری لایه‌های نازک مواد، تجزیه و تحلیل نتایج بدست آمده از تصاویر میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM) است. اکسید روی میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM) است. اکسید روی (ZnO) یک نیمه هادی از نوع n با شکاف باند گستردگی

۱- مقدمه

امروزه نانو مواد نقش مهمی در شاخه‌های مختلف علوم مانند مواد، مهندسی و صنعت، پژوهشی ایفا می‌کنند [۱، ۲].



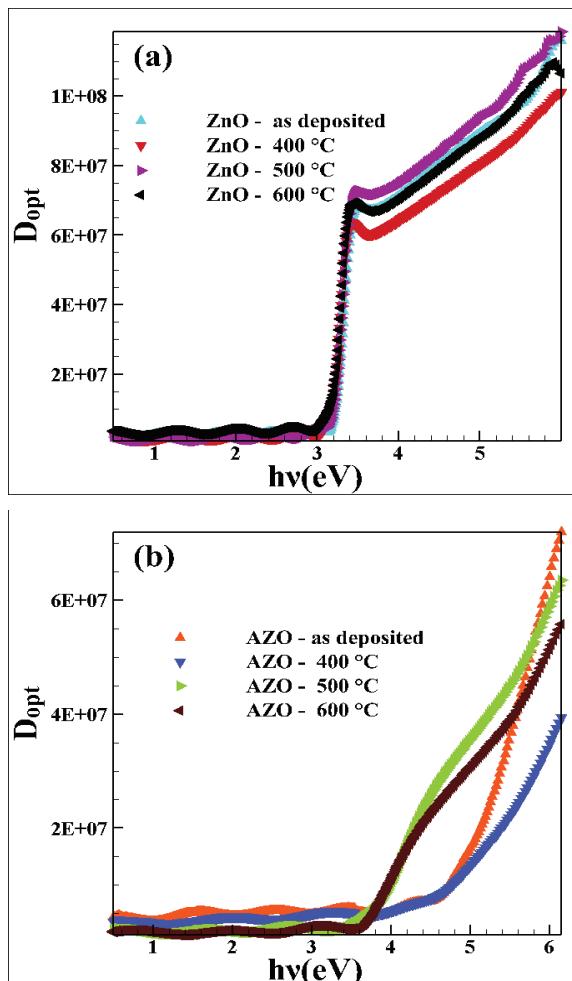
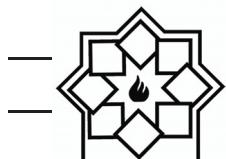
آلومینیوم با استفاده از روش کندوپاش مغناطیسی با فرکانس رادیویی در دمای اتاق با خلوص ۹۹ درصد بر روی لایه های شیشه ای ساخته شدند. گاز کندوپاش آرگون و اکسیژن با نسبت ۳۰ درصد بود و در حین کار با به کارگیری دو پمپ دور و توربینی ثابت ماند. فشار پایه محفظه کندوپاش 6×10^{-3} میلی بار و فشار کاری در حدود 2×10^{-5} میلی بار در نظر گرفته شده بود. لایه ها در مدت زمان یکسان ۷۵ دقیقه و توان ۱۲۵ وات انباشت شدند. برای از بین بردن هرگونه ناخالصی احتمالی، بسترهای توسط آب مقطر تمیز شدند. سپس، به مدت ۱۰ دقیقه در تمیز کننده اوالتراسونیک، اتانول و استون قرار داده شدند تا هرگونه اکسید احتمالی از بین برود. ضخامت لایه های رسوب داده شده (اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم با ۹۰ درصد روی و ۱۰ درصد آلومینیوم در خلوص ۹۹ درصد) در حدود 230 نانومتر بود که در هنگام رسوب توسط مانیتور شیشه ای دستگاه اندازه گیری شد. لایه ها در یک کوره الکتریکی با حضور گاز آرگون در سه درجه حرارت مختلف 400 ، 500 و 600 درجه سانتیگراد به مدت ۱ ساعت با سرعت 10 درجه سانتی گراد در دقیقه بازپخت شدند و اثرات پازپخت در خواص مختلف لایه ها مورد بررسی قرار گرفت. توپوگرافی سطح لایه ها و زبری RMS لایه ها توسط دستگاه Veeco-Autoprobe در حالت غیر تماسی تعیین شد. تصاویر میکروسکوپ نیروی اتمی در ابعاد $1 \times 1 \mu\text{m}$ بدست آمدند. اندازه گیری های مربوط به ضرایب جذب با استفاده از یک دستگاه اسپکتروسکوپی UV-siv استفاده شد.

چگالی اپتیکی D_{opt} لایه های اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم را می توان از رابطه زیر بدست

برابر با 373 ولت است [۳] و به شکل پودری سفید رنگ و غیر محلول در آب است. نانو ذرات اکسید روی در بسیاری از زمینه ها کاربردهای گسترده ای دارند از جمله در روکش ها [۴] و سنسورهای گازی [۵]، سلول خورشیدی سنتز شده (DSSC) [۶]، تخریب فتوکاتالیستی آلینده ها (TCO) [۷]، دیودهای نوری (LED) [۸] مورد استفاده قرار می گیرند. لایه های اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم (AZO) و اکسید روی به دلیل انتقال نوری زیاد، مقاومت نسبتاً کم، عدم سمیت و هزینه کم مواد، سازگاری با فیزیولوژی بدن انسان برای ساخت برخی آنزیم ها مورد استفاده قرار می گیرد [۹]. امروزه، لایه های اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم بر روی بسترهای قابل انعطاف [۱۰-۱۲] توجه بیشتری را به خود جلب کرده اند زیرا می توانند به دلیل مزیت های ویژه از جمله سبک بودن، عدم شکستگی، حجم کم، نیازهای در حال گسترش دستگاه های مدرن فوتولکتریک را برآورده کنند. لایه های نازک اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم (AZO) با تبخیر حرارتی [۱۳، ۱۴]، رسوب شیمیایی بخار شیمیایی (CVD) [۱۵]، تبخیر شیمیایی تقویت شده با پلاسمای (PECVD) [۱۶]، سل - ژل [۱۷، ۱۸]، اتلاف حرارتی [۱۹-۲۱]، رسوب لیزر پالسی (PLD) [۲۲] و کندوپاش مغناطیسی [۲۳] وغیره تهییه می شوند. در این کار تاثیر دمای بازپخت بر روی توپوگرافی سطح لایه ها و ابعاد فراکتال و همچنین چگالی اپتیکی لایه های اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم مورد مطالعه قرار گرفته است.

۲- فعالیت های تجربی

لایه های مختلف اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با



شکل ۱ - نمودار چگالی اپتیکی بر حسب انرژی برای لایه های بازپخت شده اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلومنیوم در دمای اتاق، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد.

نانو ذرات روی سطح لایه ها در دماهای بازپخت ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد برای دو لایه اکسید روی (ZnO) و اکسید روی تزریق شده با آلومنیوم (AZO) را نشان می دهد. با تصاویر میکروسکوپ نیروی اتمی می توان اندازه عرضی نانو ذرات روی سطح نمونه را تخمین زد. مقادیر اندازه عرضی نانو ذرات بازپخت شده در دمای اتاق و در دماهای ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد برای لایه های اکسید

: [۳۰-۳۹] آورد

$$D_{opt} = \alpha t$$

t ضخامت لایه است و α ضریب جذب که از رابطه لامبرت بدست می آید مطابق قانون لامبرت جذب یک نمونه به طور مستقیم به ضخامت (طول مسیر) متناسب است [۳۱]:

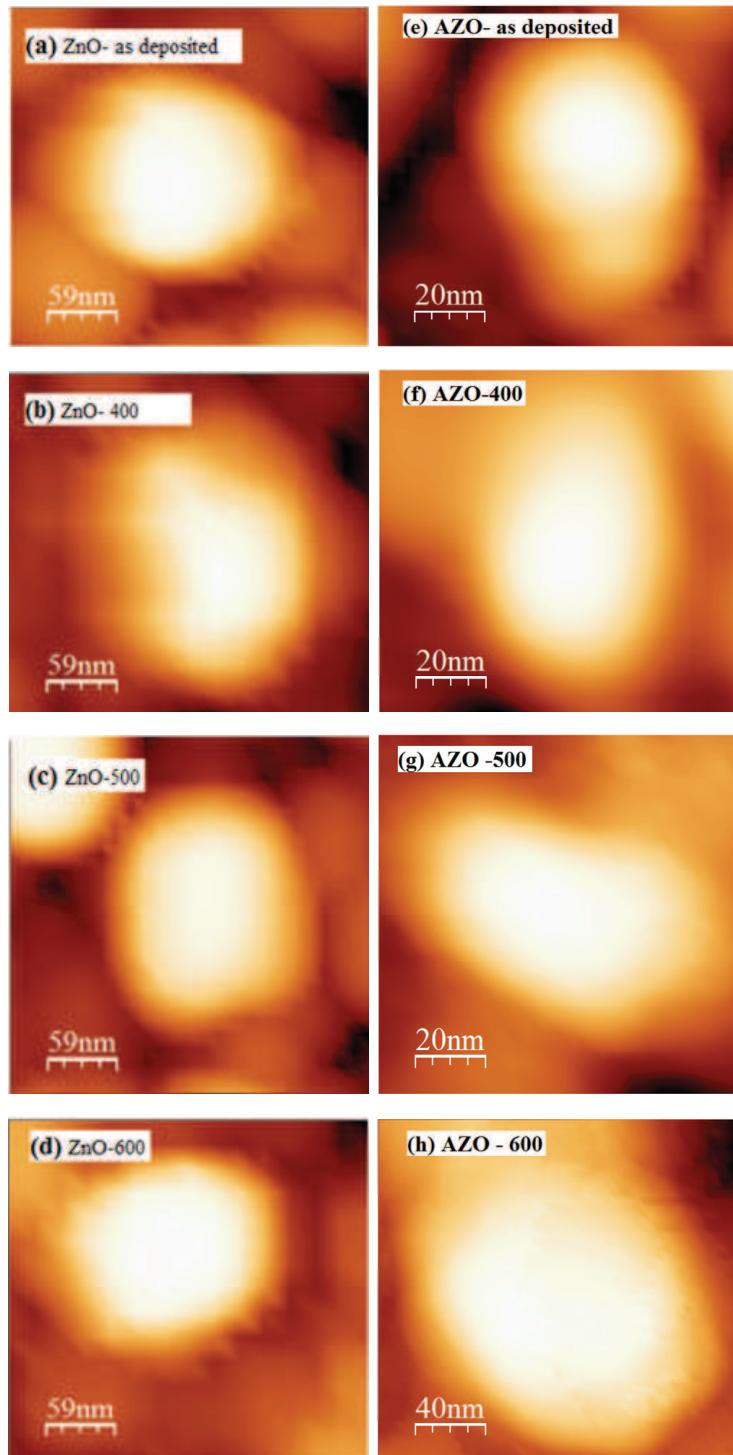
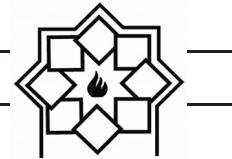
$$\alpha = 2.303 A/t$$

A جذب کنندگی لایه ها است.

۳- نتایج و بحث

شکل ۱ چگالی اپتیکی نسبت به انرژی (الکترون ولت) را در دماهای مختلف (دمای اتاق، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد) برای لایه اکسید روی (ZnO) و اکسید روی (AZO) نشان می دهد. چگالی اپتیکی برای لایه اکسید روی بین یک تا سه الکترون ولت ثابت است و بعد از سه الکترون ولت با شبیه تندری افزایش می یابد سپس بعد از $3/5$ الکترون ولت با شبیه یکنواخت ملایم تری افزایش می یابد. نمودارهای چگالی اپتیکی لایه اکسید روی برای همه دماها دارای افت و خیزهای یکسانی می باشد. لایه اکسید روی تزریق شده با آلومنیوم (AZO) در دمای سنتز و ۴۰۰ درجه سانتی گراد تا $3/5$ الکترون ولت و در دمای ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد تا $4/5$ الکترون ولت به صورت متناوب و بعد از آن با شبیه ملایم تری افزایش می یابد. با لایه نشانی آلومنیوم بر روی اکسید روی، چگالی اپتیکی دارای شبیه تندری نمی باشد. در این کار ضخامت ثابت است. چگالی اپتیکی اکسید روی نسبت به اکسید روی تزریق شده با آلومنیوم دارای حداکثر مقدار است.

شکل ۲ به ترتیب تصاویر میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM)



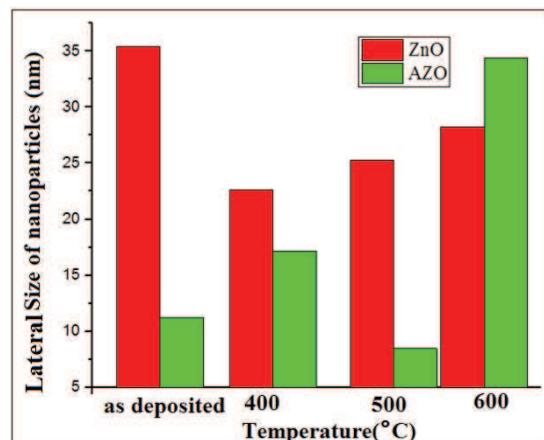
شکل ۲- تصاویر میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM) نانو ذرات روی سطح لایه‌های بازپخت شده اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم در دمای اتاق، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی‌گراد.



تغییرات چندانی نداشته است اما در ۶۰۰ درجه سانتی گراد جهش بزرگی داشته است. نانو ذرات تقریباً شکل کروی دارند و با افزایش دما از حالت کروی خارج می‌شوند. همچنین می‌توان مشاهده کرد که تغییرات عرضی نانو ذرات اکسید روی با شبیب کم در حال تغییر می‌باشد اما تغییرات عرضی اندازه نانو ذرات اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم حالت تناوبی داشته و تقریباً می‌توان گفت که اندازه عرضی نانو ذرات اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم وابسته به تغییرات دما دارد و دارای افت و خیزهایی می‌باشد.

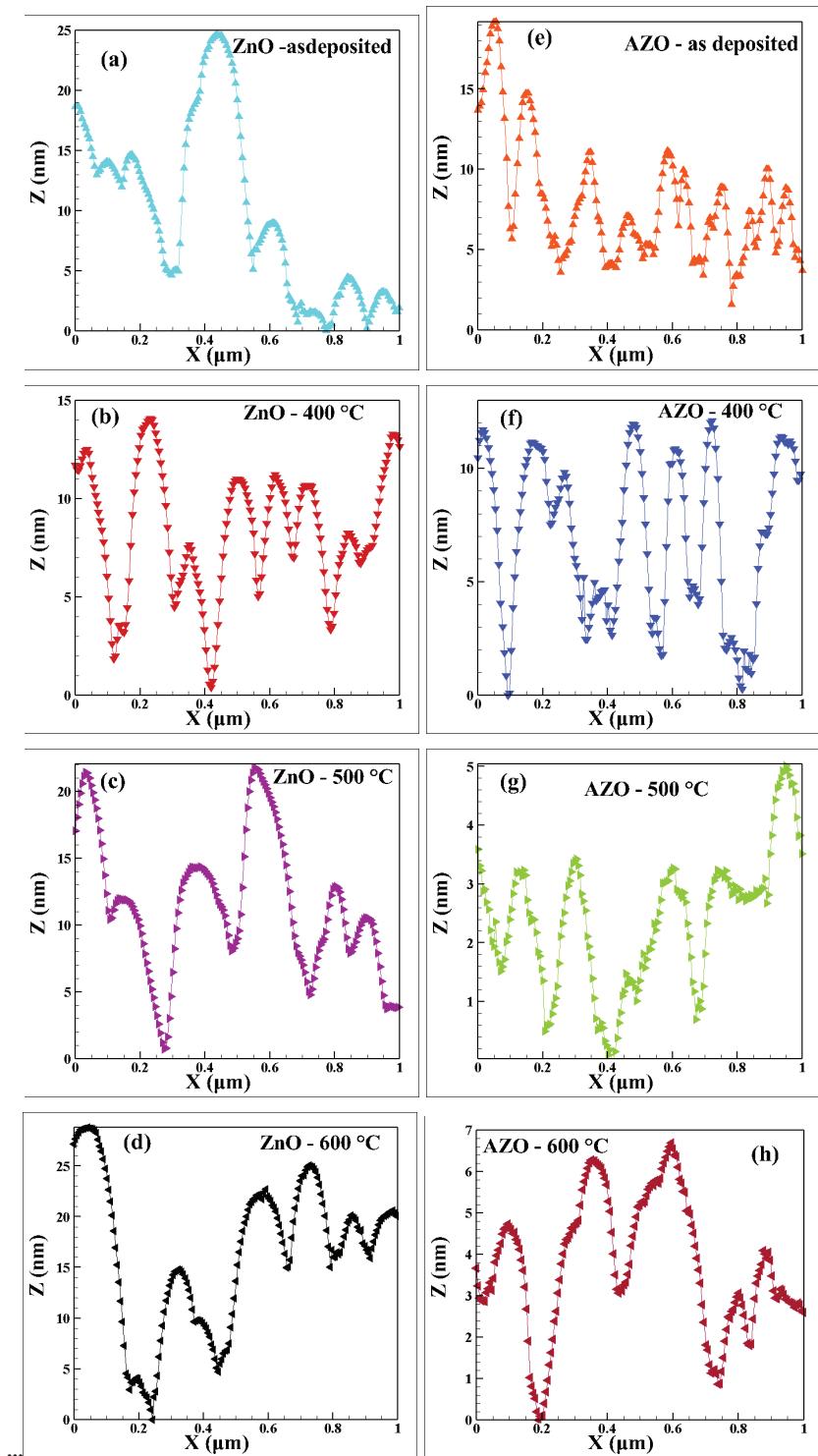
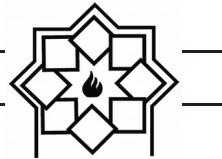
شکل ۴ تغییرات ارتفاع($Z(\text{nm})$) بر حسب($X(\mu\text{m})$) لایه های بازپخت شده اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم در دمای اتاق، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد را نشان می‌دهد. با توجه به اینکه اندازه روی سطح را نشان می‌دهد. بازپخت شده اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با لایه های میکروسکوپ نیروی اتمی AFM در حدود 1×1 میکرومتر مربع است بنابراین حداقل مقدار عددی روی محور X همان یک میکرومتر است. تغییرات ارتفاع سطح روی شده لایه های نشان می‌دهد که لایه اکسید روی در در دمای اتاق دارای یک جهش تند ۲۵ نانومتر می‌باشد و نشان می‌دهد که لایه در این حالت خیلی هموار هست و ثانیاً می‌تواند دارای یک تغییر فاز باشد، اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم در دمای ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد یک تغییر فاز دارند. لایه اکسید روی در دمای ۴۰۰ درجه دارای فراز و نشیب کمتری می‌باشد و قله ها دارای شبیب ملایم تری نسبت به بقیه دمایها دارند. همچنین لایه اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم در دمای ۶۰۰ درجه سانتی گراد دارای فراز و نشیب کمتری نسبت به

روی به ترتیب $35/4$ ، $25/28$ ، $22/59$ ، $28/27$ نانومتر، همچنین برای لایه های اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم در دمای اتاق و ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی گراد به ترتیب $11/24$ ، $17/14$ ، $8/47$ نانومتر است. نمودار تغییرات اندازه عرضی نانو ذرات روی سطح لایه ها در شکل ۳ برای هر دو لایه اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم نشان داده است که اندازه عرضی نانو ذرات با استفاده از تصاویر میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM) به صورت تقریبی محاسبه شده است. برای اکسید روی بیشترین تغییرات عرضی نانو ذرات مربوط به دمای اتاق می‌باشد که در ۵۰۰ درجه سانتی گراد به حداقل مقدار می‌رسد و برای دمای ۶۰۰ درجه سانتی گراد تغییرات عرضی نسبت به ۵۰۰ درجه سانتی گراد به صورت افزایشی است.

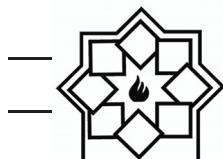


شکل ۳- نمودار تغییرات اندازه عرضی نانو ذرات روی سطح لایه های بازپخت شده اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم در دمای اتاق، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد.

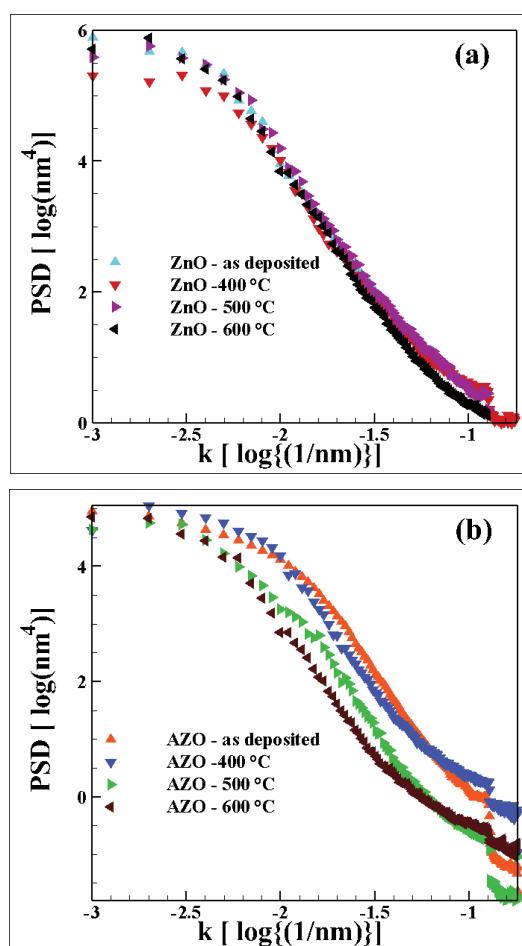
تغییرات عرضی نانو ذرات اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم در دمای بازپخت نسبت به ۵۰۰ درجه سانتی گراد



شکل ۴- تغییرات ارتفاع(Z)(nm) بر حسب X (برای لایه های بازپخت شده اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلمینیوم در دمای اتاق، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد).



سطح را در مقیاس های مختلف سطح تعیین می کند. برای لایه اکسید روی با افزایش دمای بازپخت از ۴۰۰ تا ۶۰۰ درجه سانتی گراد، همچنین برای لایه اکسید روی تزریق شده با آلمینیوم با افزایش دمای اتاق تا ۴۰۰ درجه سانتی گراد و از ۵۰۰ به ۶۰۰ درجه سانتی گراد، شبیه عملکرد توان تراکم طیفی کاهش می یابد که این رفتار می تواند به دلیل افزایش اندازه عرضی نانوذرات باشد.



شکل ۵- نمودار تغییر توان تراکم طیفی بر حسب فرکانس برای لایه های اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلمینیوم در دمای اتاق، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد.

بقیه دماها می باشد و ارتفاع حول ۶ نانومتر است. از لحاظ ساختار نموداری دو ماده نزدیک به هم می باشند. نمودارهای تغییر توان تراکم طیفی لایه ها (PSD) بر حسب فرکانس هر نمونه، از تصاویر میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM) در ابعاد $1\mu \times 1\mu$ استخراج شده است. مشاهده می شود که تمام نقطه های PSD از یک منطقه با فرکانس بالا تشکیل شده است. مطابق تئوری مقیاس گذاری دینامیکی، برای سیستم با اندازه عرضی L ، رابطه $P(k)$ به صورت زیر داده می شود [۳۲] :

$$P(k) = 2L/N \left[\sum_{i=1}^{N/2} (\text{FFT}(h(x_i)))^2 \right]_y + \left[\sum_{i=1}^{N/2} \sum (\text{FFT}(h(y_i)))^2 \right]_x$$

جایی که FFT تبدیل فوریه بین مکان های حقیقی و دو طرفه است:

$$P(k) \propto k^{-\beta}$$

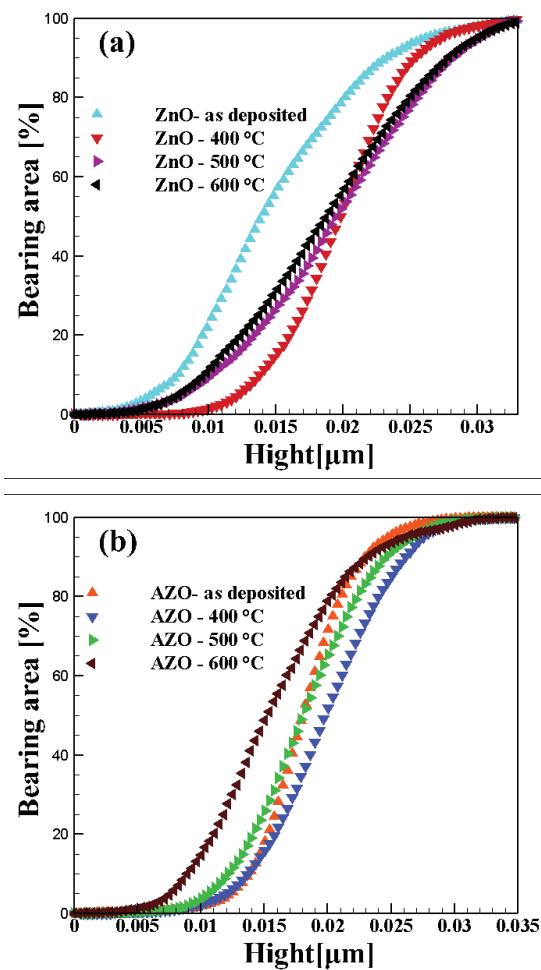
هر کجا β است، به عنوان شبیه نمودار log-log در PSD فرکانس بالا محاسبه می شود. ابعاد فراکتال D_f از حل β شبیه نمودار log-log بدست می آید [۳۲] :

$$D_f = 4 + \beta/2$$

شکل ۵ نمودار تغییر توان تراکم طیفی لایه ها بر حسب فرکانس برای لایه های اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلمینیوم در دمای اتاق، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد را نشان می دهد. توان تراکم طیفی در کلیه لایه ها، تغییرات توان جریان معکوس را به ویژه در ناحیه فرکانس بالا نشان می دهد که وجود اجزای فراکتالی را در توبوگرافی های برجسته نمایان می کند. بنابراین، روش توان تراکم طیفی به اندازه مجموعه داده ها، فرکانس و دامنه خاص حساس است. این مقادیر نسبی بی نظمی های



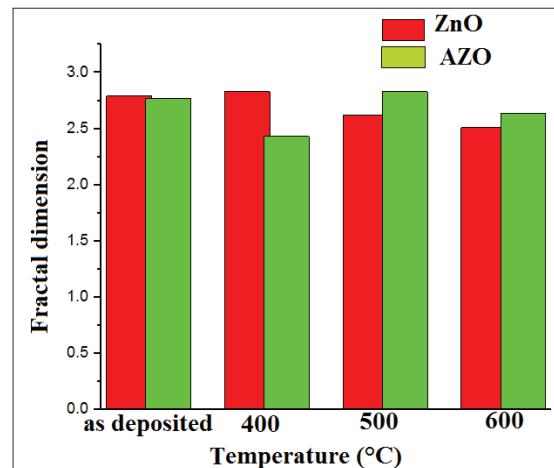
که فیلم رسوب شده اکسید روی در دمای اتاق و ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی گراد میزان پوشش حفره کمتر از ده درصد و میزان تک لایه بالای ۹۵ درصد است، برای دمای ۶۰۰ درجه سانتی گراد حول ۵٪ است و میزان تک لایه از ۱۰۰ درصد فراتر رفته است که میزان ۹۰ درصد ایزوله (ما بین حفره و تک لایه) می باشد.



شکل ۷- منطقه تحمل نسبت به ارتفاع لایه های بازپخت شده اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم در دمای اتاق، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد.

برای نانوذرات اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم نشان

با تزریق آلومینیوم بر لایه اکسید روی تغییری در توان تراکم طیقی ایجاد نمی شود و هر دو لایه یک روند را طی می کنند. مقادیر ابعاد فراکتال لایه های بازپخت شده در دماهای مختلف، در شکل ۶ نشان داده شده است. مشخص است که مقادیر ابعاد فراکتال به درجه حرارت بازپخت بستگی دارد. مقادیر ابعاد فراکتالی برای لایه های اکسید روی بازپخت شده در دمای اتاق، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد به ترتیب برابر با ۲/۷۹، ۲/۸۳، ۲/۶۲ و ۲/۵۱ نانومتر و برای لایه های اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم به ترتیب ۲/۷۷، ۲/۸۳، ۲/۴۳ و ۲/۶۴ نانومتر برآورد شده است، بنابراین با افزایش دمای بازپخت مقادیر ابعاد فراکتالی لایه های اکسید روی افزایش می یابد.



شکل ۶- ابعاد فراکتال لایه های بازپخت شده اکسید روی و اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم در دمای اتاق، ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی گراد.

شکل ۷ منطقه تحمل نسبت به ارتفاع را نشان می دهد در واقع نشان دهنده میزان خلا، پوششی صفر (حفره، انحنای پایین نمودار) و تک لایه (انحنای بالای نمودار) و ایزوله (ما بین حفره و تک لایه) لایه ها می باشد. مشخص شده است



پوشش حفره کمتر از ده درصد و میزان تک لایه حول ۹۰ است.

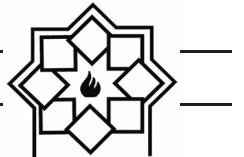
۵- مراجع

- [1] L. Dejam, S. M. Elahi, H. H. Nazari, H. Elahi, S. Solaymani, A. A. Ghaderi, "Structural and optical characterization of ZnO and AZO thin films: the influence of post-annealing", *Journal of Materials Science: Materials in Electronics*, Vol 27, PP. 685– 696, 2016.
- [2] S. Talu, M. Bramowicz, S. Kulesza, A. Shafeikhani, A. Ghaderi, F. Mashayekhi, S. Solaymani, "Microstructure and Tribological Properties of FeNPs@a-C:H Films by Micromorphology Analysis and Fractal Geometry", *Ind. Eng. Chem. Res.* Vol. 54, 33, PP. 8212-8218, 2015.
- [3] M. Matsumura, R. P. Camata, "Pulsed laser deposition and photoluminescence measurements of ZnO thin films on flexible polyimide substrates", *Thin Solid Films*, Vol 476, Issue 2, PP. 317-321, 2015.
- [4] T. Minami, Y. Nishi, T. Miyata, "Effect of the thin Ga₂O₃ layer in ZnO/n-Ga₂O₃/p-Cu₂O heterojunction solar cells", *Thin Solid Films*, Vol. 549, PP. 65–69, 2013.
- [5] L. Chow, O. Lupon, G. Chai, H. Khallaf, L. K. Ono, B. Roldan Cuenya, I. M. Tiginyanu, V. V. Ursaki, V. Sontea, A. Schulte,

می دهد که لایه های رسوب شده در دمای ۶۰۰ درجه سانتی گراد میزان پوشش حفره کمتر از ده درصد و میزان تک لایه حول ۹۰ % است که درصد آن از ارتفاع ایزوله است، همچنین برای دماهای دیگر میزان ایزوله بودن لایه ها بالای ۹۵ درصد است. لایه نشانی تاثیر چندانی برای میزان ایزوله بودن نداشته است در نتیجه هردو نمودار دارای نتایج نزدیک به هم و یکسانی می باشند.

۴- نتیجه گیری

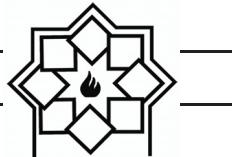
در این مقاله متوجه شدیم که نانو ذرات تقریباً شکل کروی دارند و با افزایش دما از حالت کروی خارج می شوند. چگالی اپتیکی برای لایه اکسید روی بین یک تا سه الکترون ولت ثابت است و بعد از سه الکترون ولت با شبیه تندي افزایش می یابد سپس بعد از ۳/۵ الکترون ولت با شبیه یکنواخت ملایم تری افزایش می یابد. در دماهای کمتر از ۴۰۰ درجه سانتی گراد تاثیر دمای بازپخت روی افزایش ابعاد فرکتال از تاثیر تزریق آلومینیوم بیشتر است. در دماهای بازپخت بیشتر ۴۰۰ درجه سانتی گراد تاثیر تزریق الومینیوم روی لایه های اکسید روی در افزایش ابعاد فرکتالی بیشتر از تاثیر افزایش دمای بازپخت روی ابعاد فرکتالی است. مقادیر افت و خیز ارتفاع Z نانوذرات بر حسب X برای لایه های اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم کمتر از لایه های اکسید روی می باشد. مشخص شده است که لایه های انباشت شده اکسید روی در دمای اتاق و بازپخت شده در دماهای ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی گراد میزان پوشش حفره کمتر از ده درصد و میزان تک لایه بالای ۹۵ درصد است. برای نانو ذرات اکسید روی تزریق شده با آلومینیوم نشان داده شد که لایه های انباشت شده در دمای ۶۰۰ درجه سانتی گراد میزان



- substrates for solar cell applications”, Thin Solid Films, Vol. 515, PP. 6094-6098, 2007.
- [11] Y. Lin, M. Chen, C. Kuo, W. Yen, “electrical and optical properties of ZnO: Al film prepared on polyether sulfone substrate by RF magnetron sputtering”, Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects, Vol. 337, PP. 52-56, 2009.
- [12] X. J. Wange, Q. S. Lei, W. XU, W. ZHOU, J. YU, “Preparation of ZnO: Al thin film on transparent TPT substrate at room temperature by RF magnetron sputtering technique”, Materials Letters. Vol. 63, PP. 1371-1373, 2009.
- [13] Y. Masuda, M. Yamagishi, W. S. Seo, K. Koumoto, “Photoluminescence from ZnO Nanoparticles Embedded in an Amorphous Matrix”, Cryst. Growth Des. 8, 5, PP. 1503–1508, 2008.
- [14] F. Lu, C. H. Xu, L. S. Wen, “Analysis on the process of ZAO films by DC magnetron reactive sputtering”, Science China Technological Sciences. Vol 54, PP. 28–32, 2011.
- [15] R. Baca, G. Juárez, H. Solache, J. Andraca, J. Martinez, A. Esparza, T. Kryshtab, R. Peña, “Luminescence and structural properties of ZnO thin films annealing in air”, Materials Science and Engineering. Vol 8, PP. 8–12, 2010.
- “Synthesis and characterization of Cu-doped ZnO one-dimensional structures for miniaturized sensor applications with faster response”, Sensors and Actuators A: Physical, Vol. 189, PP. 399 – 408, 2013.
- [6] L. Zhang, K. Jin, S. Li, L. Wang, Y. Zhang, X. Li, “Synthesis of Flower-Like ZnO Films and Their Photovoltaic Properties for Dye-Sensitized Solar Cells”, Journal of Electronic Materials, Vol. 44, PP. 244–251, 2015.
- [7] X. Jiang, F.L. Wong, M. K. Fung, S. T. Lee, “Aluminum-doped zinc oxide films as transparent conductive electrode for organic light-emitting devices”, Appl. Phys. Lett. Vol. 83, PP. 1875–1877, 2003.
- [8] H. Masui, S. Nakamura, S. P. Den Baars, U.K. Mishra, “Nonpolar and semi polar iii-nitride light-emitting diodes: achievements and challenges”, Electron Devices IEEE Trans, Vol. 57, PP. 88–100, 2018.
- [9] H. Natsuhara, K. Matsumoto, N. Yoshida, T. Itoh, S. Nonomura, M. Fukawa, K. Sato, “TiO₂ thin films as protective material for transparent-conducting oxides used in Si thin film solar cells”, Solar Energy Materials and Solar Cells, Vol. 90, Issue 17, PP. 2867-2880, 2006.
- [10] J. Lee, D. Lee, D. Lim, K. Yang, “Structural, electrical and optical properties of ZnO: Al films deposited on flexible organic



- sputtering”, *Nanoscale Res Lett.* Vol. 7, 294, 2012.
- [22] Kim, Y. Kim, G. Nam, D. Kim, M. Park, H. Kim, W. Lee, J. Y. Leem, J. S. Kim, J. S. Kim, J. S., “Effect of different sol concentrations on the properties of nanocrystalline ZnO thin films grown on FTO substrates by sol-gel spin-coating”, *Journal of the Korean Physical Society*, Vol. 65, PP. 480–486, 2014.
- [23] Q. Zhu, X. Xu, M. Meng, F. Yang, J. Guo, “Coupling of polarization orientations of the ferroelectric layers in an oxide sandwich structure”, *Appl. Phys. Lett.* 116, 181602, 2020.
- [24] T. Minemoto, Y. Hashimoto, T. Satoh, T. Negami, H. Takakura, “Variable Light Soaking Effect of Cu(In,Ga)Se₂ Solar Cells with Conduction Band Offset Control of Window/Cu(In,Ga)Se₂ Layers”, *MRS Online Proceedings Library*. 1012, 703, 2007.
- [25] D. S. Liu, C. C. Wu, C. T. Lee, “A Transparent and Conductive Film Prepared by RF Magnetron Cospattering System at Room Temperature”, *Japanese Journal of Applied Physics*, Vol. 44, Number 7, 2005.
- [26] Lin, W. Fu, L. Jing, Y. C. Qu , Z. J. Li, “ Electrochemical deposition of nano-structured ZnO on the nanocrystal line TiO₂ film and its characterization”, *Sci. China Chem.* 53, PP. 1732–1736, 2010.
- [16] K. Sivakumar, S. M. Rossnagel, “Deposition of aluminum-doped zinc oxide thin films for optical applications using rf and dc magnetron sputter deposition”, *Journal of Vacuum Science & Technology A* 28, 515, 2010.
- [17] E. Jimenez-Gonzalez, J. A. Soto Urueta, R. J. Suarez-Parra, “Optical and electrical characteristics of aluminum-doped ZnO thin films prepared by solgel technique”, *Journal of Crystal Growth*. Vol. 192, Issues 3–4, PP. 430-438, 1998.
- [18] M. Shakeri Shamsi, M. Ahmadi, M. Sabet, “Al Doped ZnO Thin Films; Preparation and Characterization”, *J. Nanostruct.* Vol. 8, No. 4, PP. 404-407, 2018.
- [19] R. Balu, “CdO thin films fabricated by a simplified spray technique using perfume atomizer with different molar concentrations of cadmium acetate for optoelectronic applications”, *International Journal of Chemical and Physical Sciences*. Vol. 3, No. 4, 2014 .
- [20] D. Mondelaers, G. Vanhooyland, H. Van den Rul. et al. “Chemical Solution Deposition of ZnO Thin Films by an Aqueous Solution Gel Precursor Route”, *Journal of Sol-Gel Science and Technology*. Vol. 26, PP. 523–526, 2003.
- [21] M. C. Jun, J. H. Koh, “Effects of NIR annealing on the characteristics of al-doped ZnO thin films prepared by RF



Vol. 6, 2, PP. 17-23, 2020.

- [27] Tominaga, N. Umezu, I. Mori, T. Ushiro, T. Moriga, I. Nakabayashi, “Properties of ZnO: In film prepared by sputtering of facing ZnO: In and Zn targets”. *Journal of Vacuum Science & Technology A*. Vol. 16, 1213, 1998 .
- [28] X. Qi, S. Y. Zhang, X. B. Mi, X. J. Liu, “Theoretical and experimental study of photo-modulated reflectivity detections for transparent film/opaque substrate structures”, *Applied Physics A*. Vol. A 89, PP. 537–542, 2007.
- [29] S. Hassanien, A. A. Akl, “Effect of Se addition on optical and electrical properties of chalcogenide CdSSe thin films”, *Super lattices and Microstructures*. Vol. 89, PP. 153-169, 2016 .
- [30] Raftari, N. V. Budko, C. Vuik, “Self-consistent drift-diffusion-reaction model for the electron beam interaction with dielectric samples”, *Journal of Applied Physics*. Vol. 118, 204101, 2015.
- [31] V. Dalouji, S. Goudarzi, S. Solaymani, “The optical density and topography characterizations of MWCNTs on Ni-Cu/ a-C: H substrates with different copper percentage”, *Microscopy Research and Technique*, 2020.
- [32] N. Rahimi, V. Dalouji, A. Souri, “Studying the Optical Density, Topography, and Structural Properties of CZO and CAZO Thin Films at Different Annealing Temperatures”, *Advanced Ceramics Progress*.