

## بررسی خواص اپتیکی فیلم‌های نازک اکسید منیزیم تهیه شده به روش سل-ژل

زهرا باژن،\* فرهاد اسمعیلی قدسی، جمال مظلوم؛ دانشگاه گیلان، دانشکده علوم

### چکیده

فیلم‌های نازک اکسید منیزیم به روش سل-ژل تهیه شدند. اثر دمای بازپخت روی خواص اپتیکی، ساختاری و مورفولوژیکی فیلم‌ها با استفاده از UV-Visible، FTIR، اسپکتروسکوپی فوتولومینسانس (PL)، پراش پرتو X (XRD) و میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) بررسی شد. ثابت‌های اپتیکی و ضخامت فیلم‌ها با رهیافت کمینه‌سازی نامقید نقطه‌گرا تعیین شد. شفافیت اپتیکی فیلم‌ها با افزایش دما کاهش می‌یابد. با افزایش دما ضریب شکست و ضریب خاموشی فیلم‌ها افزایش یافته اما ضخامت و گاف نواری کاهش می‌یابد. ضخامت فیلم‌ها به ترتیب از ۶۳۵ به ۴۲۰ نانومتر و گاف نواری فیلم‌ها از ۴/۰۵ eV به ۴/۰۲ eV کاهش می‌یابد. شدت فوتولومینسانس با افزایش دما افزایش می‌یابد. طیف XRD نشان می‌دهد که فیلم‌های تهیه شده در دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد ساختار آمورف دارند. همچنین ساختار کریستالی نانوپودرهای اکسید منیزیم تهیه شده به روش سل-ژل در بررسی شد. ساختار کریستالی پودرهای MgO با افزایش دما بهبود یافته است. تصویر SEM فیلم تهیه شده در دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد یک فیلم همگن و بدون ترک را نشان می‌دهد.

### مقدمه

اکسید منیزیم جامد کریستالی عایق به شدت یونی است که به دلیل خواص ویژه‌ای مانند شفافیت اپتیکی، رسانایی حرارتی و گسیل الکترون ثانویه بالا مورد توجه زیادی قرار گرفته است. فیلم‌های نازک اکسید منیزیم به عنوان لایه محافظ در صفحه‌های نمایشگر پلاسما جریان متناوب (AC-PDP) به کار برده می‌شوند [۱]. مطابقت شبکه‌ای خوب بین فیلم‌های MgO، بستر سیلیکون و فیلم‌های نازک پروسکایت<sup>۱</sup> سبب کاربرد این فیلم‌ها به عنوان لایه بافر پایدار و سد پخش بین فیلم‌ها و زیر لایه Si می‌شود [۲]. در حال حاضر به فیلم‌های نازک MgO به دلیل خواص اپتیکی منحصر به فرد توجه بسیار شده است. گاف نواری بزرگ، افت اپتیکی کم، ضریب شکست نسبتاً پایین و ثابت دی‌الکتریک کم موجب به کار بردن آن در قطعات اپتیکی مختلف مانند موج‌برهای ساخته شده از فیلم‌های نازک فروالکتریک شده است.

واژه‌های کلیدی: اکسید منیزیم، فیلم نازک، سل-ژل، خواص اپتیکی، نانو پودر

پذیرش ۹۱/۱۲/۸

دریافت ۹۱/۳/۱۹

feghods@guilan.ac.ir

\*نویسنده مسئول

۱. perovskite

فیلم‌های اکسید منیزیم را می‌توان به روش‌های مختلفی مانند انباشت با پالس لیزر [۳]، انباشت شیمیایی بخار (CVD) [۴]، کندوپاش مگنترون [۵]، تبخیر با باریکه الکترونی [۶]، روش اسپری پایرولیزر [۷] و روش سل-ژل [۸]، [۹] تهیه کرد. روش سل-ژل به دلیل خلوص زیاد مواد اولیه، قابلیت کنترل تخلخل و نانوساختار لایه‌ها، قابلیت کنترل ضخامت و همگنی فیلم‌ها و هزینه مناسب، مهم‌تر از همه تجهیزات ساده و ارزان و عدم نیاز به خلأ بالا به‌طور روزافزون مورد توجه و استفاده قرار گرفته است. در روش سل-ژل پارامترهای نهشت نظیر pH، چسبندگی محلول، سرعت نهشت، تعداد دفعات نهشت و... تأثیر زیادی روی خواص فیزیکی فیلم‌های تهیه شده دارد. از میان این پارامترها دمای بازپخت برای کنترل خواص اپتیکی، ساختاری و مورفولوژیکی فیلم‌ها از اهمیت زیادی برخوردار است. اگرچه تعدادی از بررسی‌های تجربی روی خواص اپتیکی، ساختاری و مورفولوژیکی فیلم‌های نازک MgO بازپخت شده در دماهای مختلف صورت گرفته است [۱۰] اما گزارشی در باره ثابت‌های اپتیکی و فوتولومینسانس فیلم‌ها وجود ندارد. در این تحقیق، خواص اپتیکی فیلم‌های نازک MgO روی بسترهای شیشه‌ای بررسی شده است. به جای آلکوکساید منیزیم، از استات منیزیم به عنوان پیش‌ماده استفاده شده است. زیرا آلکوکساید‌ها گران‌تر و به رطوبت حساسند و استفاده از آن‌ها مشکل‌تر است [۱۰].

### کار تجربی

برای تهیه سل نهشت از پودر استات منیزیم چهار آبه<sup>۱</sup> ۹۹٪ به عنوان پیش‌ماده و متانول به عنوان حلال استفاده شد. اسید نیتریک به عنوان کاتالیزور در حین فرآیند هم‌زدن به محلول اضافه شد. هم‌زدن به مدت ۱ ساعت ادامه یافت تا محلول شفاف و همگنی به دست آید. برای تمیزسازی، بسترها قبل از نهشت در بشر حاوی اتانول و استون به مدت ۱۵ دقیقه در دستگاه تمیز کننده اولتراسونیک قرار گرفتند. فیلم‌ها با سرعت ۱۱/۷ cm/min روی بسترهای شیشه‌ای ۹ بار لایه‌نشانی شدند و بعد از هر بار لایه‌نشانی به مدت ۲۰ دقیقه در دمای ۱۰۰ درجه سانتی‌گراد خشک شدند. در پایان، عملیات بازپخت در دمای ۳۰۰، ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۳۰ دقیقه انجام گرفت. پودر اکسید منیزیم از عملیات حرارتی سل تهیه شده در دو دمای ۵۰۰ و ۶۵۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۲ ساعت تهیه شد.

### مشخصه‌یابی

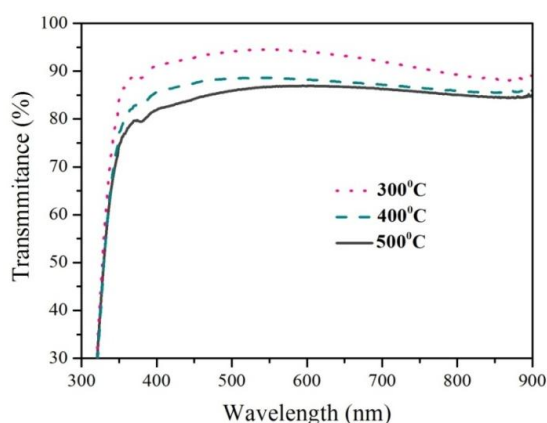
خواص اپتیکی فیلم‌ها با دستگاه طیف‌سنج UV-Visible مدل (CARY100)، دستگاه فوتولومینسانس مدل پرکین المر<sup>۲</sup> LS-۵۵ و دستگاه FTIR مدل شیماتزو<sup>۳</sup> (۸۹۰۰) اندازه‌گیری شد. با توجه به نبود فریزهای تداخلی، ثابت‌های اپتیکی (ضریب شکست و ضریب خاموشی) فیلم‌ها با استفاده از داده‌های تراکسیل تجربی به کمک رهیافت کمینه‌سازی نامقید نقطه‌گرا<sup>۴</sup> ارائه شده به وسیله چامپولیرون و همکارانش محاسبه شد [۱۱]. ساختار کریستالی نمونه‌های تهیه شده به کمک الگوی پراش پرتو X با استفاده از دستگاه XRD مدل یونیسانتیس<sup>۵</sup> XMD۳۰۰ و مورفولوژی سطح فیلم‌ها با میکروسکوپ الکترونی روبشی مدل لئو<sup>۶</sup> ۱۴۳۰ VP بررسی شد.

۱.  $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$     ۲. PerkinElmer LS-55    ۳. Shimatzu    ۴. puma    ۵. Unisantis    ۶. Leo

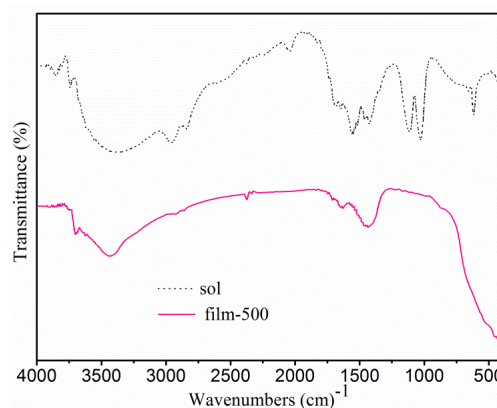
## بحث و نتایج

### ۱. خواص اپتیکی

طیف FTIR سل و فیلم MgO بازپخت شده در دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد در شکل ۱ نشان داده شده است. پیوند کششی O-H در حدود  $3743-3701\text{ cm}^{-1}$  ظاهر می‌شود که مربوط به آب جذب شده از هواست [۱۲]. شدت قله O-H پس از بازپخت کاهش می‌یابد. قله مشاهده شده در حدود  $3400\text{ cm}^{-1}$  مربوط به گروه N-H است که در هر دو طیف مشاهده شده و به‌طور چشمگیری با افزایش دما کاهش می‌یابد. مد کششی C-H مشاهده شده در بازه  $2835-2974\text{ cm}^{-1}$  مربوط به گروه استات است. قله‌های موجود در  $1564-1425\text{ cm}^{-1}$  مربوط به ارتعاشات کششی یون کربونات (گروه C-O) است که از جذب دی‌اکسیدکربن محیط تشکیل می‌شود [۱۲]، [۱۳]. قله‌های مشاهده شده در  $659-617\text{ cm}^{-1}$  مربوط به تغییر شکل COO است که به‌دلیل استفاده از پیش ماده حاوی استات است [۱۴]. انتظار می‌رود که قله‌های جذبی مربوط به Mg-O در ناحیه  $400\text{ cm}^{-1}$  تا  $\text{cm}^{-1}$  ۶۰۰ مشاهده شود [۱۵]. قله مشاهده شده در حدود  $430\text{ cm}^{-1}$  مربوط به گروه Mg-O است.



شکل ۲. طیف تراکسیل تجربی فیلم‌های نازک اکسید منیزیم در دماهای بازپخت ۳۰۰، ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد



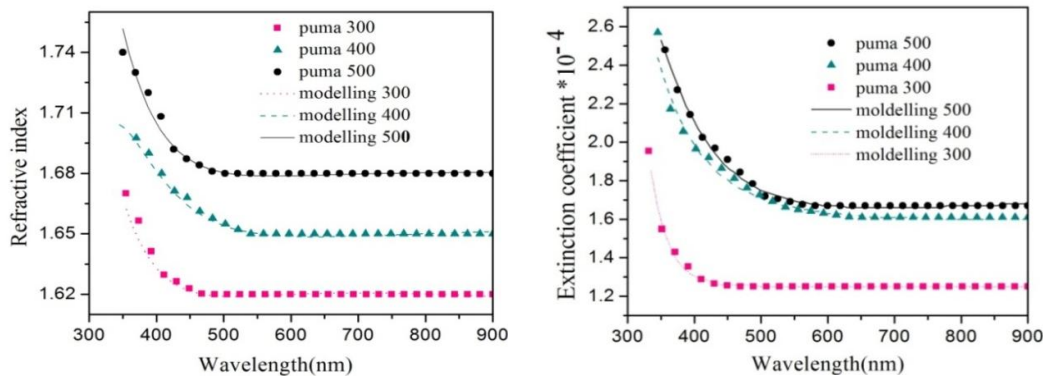
شکل ۱. طیف FTIR سل اولیه و فیلم نازک MgO بازپخت شده در دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد

شکل ۲ طیف تراکسیل فیلم‌های MgO را در سه دمای بازپخت مختلف نشان می‌دهد. با توجه به شکل، با افزایش دما تراکسیلندگی فیلم‌ها کاهش می‌یابد که دلیل این امر را می‌توان کاهش تخلخل فیلم‌ها دانست که سبب درآشامی بیش‌تر توسط فیلم می‌شود. شکل ۳ تغییرات ضریب شکست ( $n$ ) و ضریب خاموشی ( $k$ ) فیلم‌ها را برحسب طول موج و با استفاده از رهیافت کمینه‌سازی نامقید نقطه‌گرا نشان می‌دهد. با توجه به شکل، با افزایش دما ضریب شکست فیلم‌ها افزایش می‌یابد که این امر را می‌توان ناشی از کاهش تخلخل و افزایش پکیدگی سطح فیلم‌ها دانست. همچنین با افزایش دمای بازپخت، ضریب درآشامی و خاموشی فیلم‌ها در ناحیه مرئی افزایش می‌یابد. ضخامت فیلم‌ها با افزایش دما کاهش می‌یابد که این کاهش می‌تواند به‌سبب خروج ترکیبات آلی فرار از سطح فیلم باشد. مقادیر ضخامت و ضریب شکست در طول موج ۵۵۰ nm در جدول ۱ داده شده است. برای محاسبه گاف نواری فیلم‌ها ابتدا ضریب درآشامی فیلم‌ها ( $\alpha$ ) با استفاده از این رابطه محاسبه می‌شود [۱۶]:

$$\alpha = -\frac{\ln x}{d} \quad (1)$$

که در آن  $d$  ضخامت فیلم است و  $x$  از این رابطه به دست می‌آید:

$$\chi = \frac{(n-1)^3(n+s^2)T}{16n^2s} \quad (2)$$



شکل ۳. نمودار ضریب شکست و ضریب خاموشی فیلم‌های نازک اکسید منیزیم در دماهای ۳۰۰، ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد

در این رابطه  $n$  ضریب شکست فیلم در ناحیه درآشامی قوی،  $s$  ضریب شکست بستر شیشه‌ای ( $s = 1/5$ ) و  $T$  تراگسیلندگی است. شکل ۴ نمایش‌گر تغییرات  $(\alpha h\nu)^2$  با انرژی فوتون در دماهای بازپخت مختلف است. گاف نواری فیلم‌ها در گذارهای مستقیم مجاز با استفاده از رابطه (۳) با برون‌یابی قسمت خطی منحنی در درآشامی صفر تعیین شده است [۱۷].

$$\alpha(h\nu) = A^*(h\nu - E_g)^{1/2} \quad (3)$$

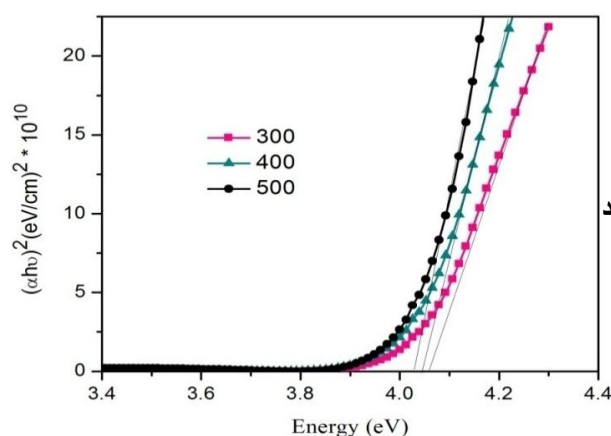
که  $A$  عدد ثابت و  $h\nu$  انرژی فوتون است. مقدار گاف نواری با افزایش دما به میزان اندک کاهش می‌یابد. مقادیر  $E_g$  برای سه نمونه در جدول ۱ داده شده است.

پهنای حالت‌های موضعی درگاف نواری اپتیکی فیلم‌ها که از نقص‌های کریستالی مانند تهی‌جاها، اتم‌های بین شبکه‌ای و اتم‌های برجذب در سطوح و مرزدهانه‌ها نتیجه می‌شود روی ساختار گاف نواری و گذار اپتیکی مؤثر است و دنباله اورباخ نامیده می‌شود. قانون اورباخ بدین صورت زیر بیان می‌شود [۱۸].

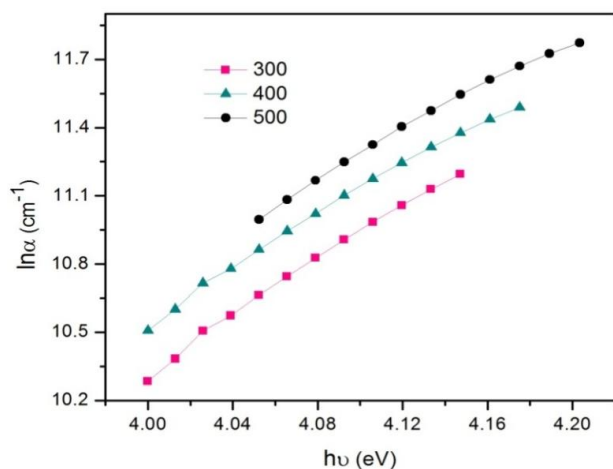
$$\alpha = \alpha_0 \exp \frac{h\nu}{E_U} \quad (4)$$

$\alpha_0$  ثابت و  $E_U$  انرژی اورباخ است. نمودار  $\ln \alpha$  بر حسب انرژی در شکل ۵ نشان داده شده است. مقدار  $E_U$  از عکس شیب  $\ln \alpha$  بر حسب  $h\nu$  به دست آمده که در جدول ۱ داده شده است. نتایج نشان می‌دهد که مقادیر  $E_U$  بر خلاف گاف نواری با افزایش دما افزایش می‌یابد که این می‌تواند به دلیل افزایش نقص‌های ناشی از حرارت در فیلم‌های تهیه شده باشد.

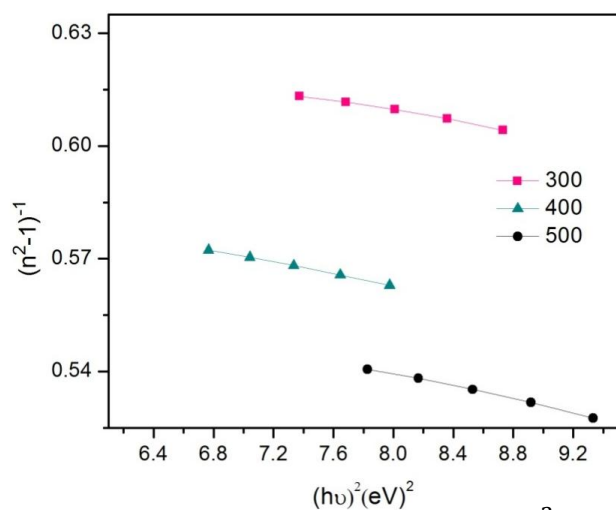
پاشندگی نقش مهمی در بررسی‌های اپتیکی ایفا می‌کند؛ زیرا عامل مهمی در تکنولوژی ارتباطات اپتیکی و طراحی وسایل اپتیکی است. به همین دلیل پاشندگی ضریب شکست فیلم‌ها با استفاده از مدل تک نوسان‌گر که ومپل<sup>۱</sup> و دی‌دومنیکو<sup>۲</sup> ارائه شده [۱۹] بررسی شد. در این مدل ضریب شکست از این رابطه به دست می‌آید:



شکل ۴. نمودار گاف نواری فیلم‌های نازک اکسید منیزیم بازپخت شده در دماهای ۳۰۰، ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد



شکل ۵. نمودار لگاریتمی ضریب درآشامی نسبت به انرژی فیلم‌های نازک اکسید منیزیم بازپخت شده در دماهای ۳۰۰، ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد



شکل ۶. نمودار  $(n^2 - 1)^{-1}$  برحسب  $(h\nu)^2$  فیلم‌های نازک اکسید منیزیم بازپخت شده در دماهای ۳۰۰، ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد

$$n^2 - 1 = \frac{E_d E_o}{E_o^2 - (h\nu)^2} \quad (5)$$

که  $n$  ضریب شکست،  $E_o$  انرژی تک نوسان‌گر برای گذارهای الکترونیکی و  $E_d$  انرژی پاشندگی است که اندازه شدت گذارهای بین نواری است. مقادیر  $E_d$  و  $E_o$  از شیب  $(E_o E_d)^{-1}$  و قطع  $(E_o / E_d)$  روی محور عمودی نمودار  $(n^2 - 1)^{-1}$  برحسب  $(h\nu)^2$  نشان داده شده در شکل ۶ به دست می‌آید. مقادیر به دست آمده در جدول ۱ گزارش شده است.

چگالی پکیدیگی فیلم نازک MgO از طریق رابطه براگ- پیپارد با استفاده از ضریب شکست فیلم‌ها در طول موج ۶۳۰ nm محاسبه شده است [۲۰].

$$n_f^2 = \frac{(1-p)n_v^4 + (1+p)n_v^2 n_b^2}{(1+p)n_v^2 + (1-p)n_b^2} \quad (6)$$

که در آن چگالی پکیدیگی فیلم،  $n_f$  ضریب شکست فیلم در طول موج ۶۳۰ nm،  $n_v$  ضریب شکست حفره ( $n_v = 1$ ) و  $n_b$  ضریب شکست MgO در حالت کپه‌ای ( $n_b = 1/735$ ) است [۲۱].

جدول ۱. مقادیر ضخامت، ضریب شکست، گاف نواری، انرژی اوربایخ، انرژی تک نوسان‌گر، انرژی پراکندگی و چگالی پکیدیگی فیلم‌های نازک اکسید منیزیم بازپخت شده در دماهای ۳۰۰، ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد

| نمونه | ضخامت (nm) | $n$  | $E_g$ (eV) | $E_U$ (eV) | $E_o$ (eV) | $E_d$ (eV) | $p$  |
|-------|------------|------|------------|------------|------------|------------|------|
| ۳۰۰   | ۶۳۰        | ۱/۶۲ | ۴/۰۵       | ۰/۱۶۳      | ۹/۹۷       | ۱۵/۰۵      | ۰/۸۹ |
| ۴۰۰   | ۵۵۰        | ۱/۶۵ | ۴/۰۴       | ۰/۱۷۸      | ۹/۲۲       | ۱۴/۸۴      | ۰/۹۲ |
| ۵۰۰   | ۴۲۰        | ۱/۶۸ | ۴/۰۲       | ۰/۱۹۲      | ۸/۵۵       | ۱۴/۱۴      | ۰/۹۵ |

شکل ۷ طیف فوتولومینسانس فیلم نازک اکسید منیزیم تهیه شده در دو دمای ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد را نشان می‌دهد. با توجه به شکل ۷، چهار قله اصلی در طیف فوتولومینسانس فیلم‌های نازک اکسید منیزیم مشاهده می‌شود. قله گسیل UV در ۳۷۵ nm، قله مربوط به ناحیه بنفش در ۳۹۳ nm، قله مربوط به ناحیه آبی در ۴۵۴ nm و قله مربوط به ناحیه سبز در ۵۳۱ nm است که با گزارش سایر مقالات تطابق دارد [۲۲]. گسیل‌های UV، آبی و سبز را می‌توان به نقص‌های موجود در MgO مانند تهی‌جای‌های اکسیژن و تهی‌جای‌های منیزیم نسبت داد. گسیل بنفش ناشی از مراکز رنگ مانند مراکز  $F^+$  است [۲۳]. چنان‌که دیده می‌شود شدت قله‌ها با افزایش دما افزایش می‌یابد که می‌تواند ناشی از افزایش مراکز تابشی باشد.

## ۲. خواص ساختاری

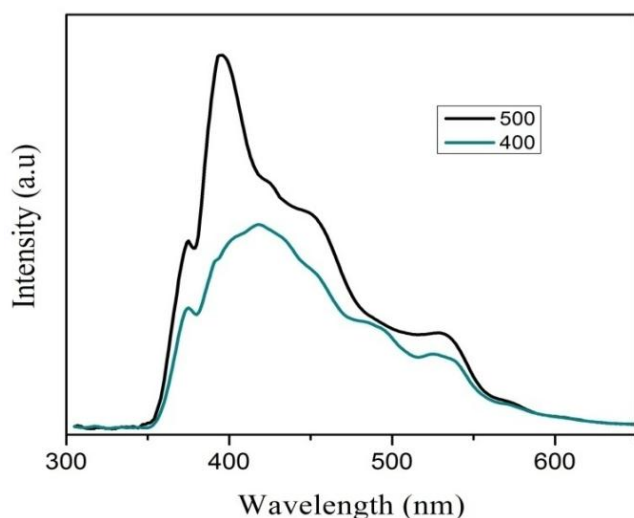
طرح پراش پرتو X فیلم‌ها و پودرهای اکسید منیزیم در دماهای متفاوت در شکل ۸ و ۹ نشان داده شده است. فیلم نازک MgO بازپخت شده در دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد ساختار آمورف را نشان می‌دهد که با نتایج قبلی مطابقت دارد [۱۰]. گزارش‌ها نشان می‌دهند که ساختار سطحی بستر روی جهت‌گیری ترجیحی فیلم‌های MgO مؤثر است و استفاده از بستر (۱۰۰) Si، می‌تواند موجب بهبود ساختار کریستالی فیلم‌های MgO شود [۲۴]. اثر ساختار بستر و عدم تطبیق ضریب انبساط حرارتی بین بستر و فیلم می‌تواند دلیل تفاوت ساختار کریستالی فیلم‌های تهیه شده روی بسترهای متفاوت باشد.

پودرهای MgO ساختار کریستالی داشته و مشابه ساختار مکعبی fcc است (JCPDS78-0430). اندازه میانگین دانه‌ها از رابطه شرر محاسبه شده است [۲۵]:

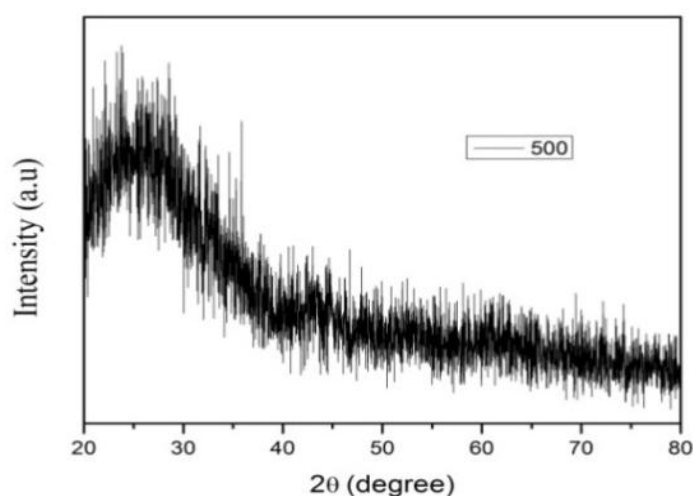
$$D = \frac{K\lambda}{\beta \cos \theta} \quad (7)$$

که در آن  $k$  ثابت شرر  $\lambda$  طول موج اشعه X ( $\lambda_{CuK\alpha} = 1/54$ ) و  $\beta$  پهنا در نصف قله است. اندازه میانگین دانه‌ها برای پودرهای تهیه شده در دمای ۵۰۰ و ۶۵۰ درجه سانتی‌گراد به ترتیب ۲۶ nm و ۳۳ nm محاسبه شد. با

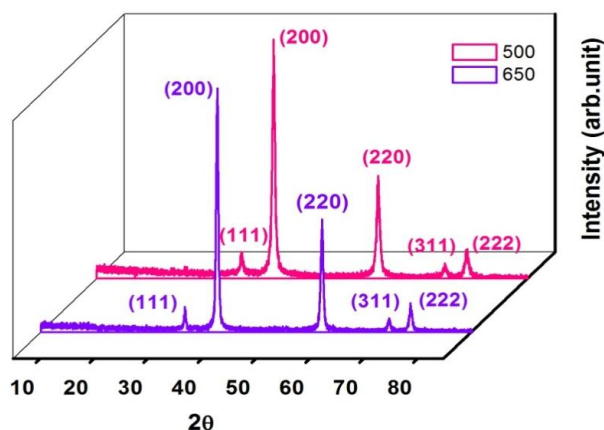
افزایش دما ساختار کریستالی MgO بهبود یافته و اندازه دانه‌ها افزایش می‌یابد. شکل ۱۰ تصویر SEM فیلم‌های MgO تهیه شده در دماهای مختلف را نشان می‌دهد. تصویر SEM فیلم‌ها نشان می‌دهد که تخلخل فیلم‌ها با افزایش دما کاهش می‌یابد. در روش سل-ژل وجود ترک در فیلم‌ها به دلیل شکننده بودن ژل رایج است. چنان‌که مشاهده می‌شود با افزایش دما از میزان ترک‌خوردگی فیلم‌ها کاسته شده و یک فیلم یک‌نواخت و بدون ترک در دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد تهیه شده است.



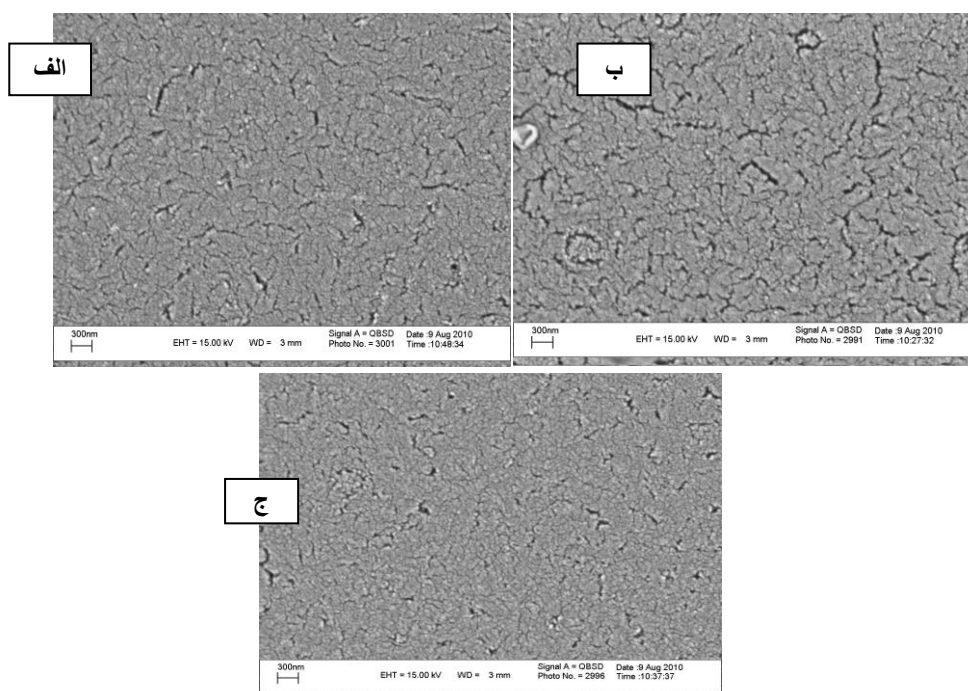
شکل ۷. طیف فوتولومینسانس فیلم‌های نازک اکسید منیزیم در دو دمای ۴۰۰ و ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد



شکل ۸. طرح پراش پرتو X فیلم نازک اکسید منیزیم تهیه شده در دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد



شکل ۹. طرح پراش پرتو X پودرهای تهیه شده در دمای ۵۰۰ و ۶۵۰ درجه سانتی‌گراد



شکل ۱۰. تصاویر SEM فیلم‌های نازک اکسید منیزیم بازپخت شده در دماهای (الف) ۳۰۰ درجه سانتی‌گراد، (ب) ۴۰۰ درجه سانتی‌گراد (ج) ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد

## نتایج

فیلم‌های نازک اکسید منیزیم به‌طور موفقیت‌آمیزی روی بسترهای شیشه‌ای در دماهای بازپخت مختلف تهیه شدند. افزایش دما سبب کاهش میزان شفافیت شده است. افزایش دما موجب کاهش ضخامت فیلم‌ها و افزایش ثابت‌های اپتیکی (ضریب شکست و ضریب خاموشی) آن‌ها شده است. همچنین تغییرات گاف نواری فیلم‌ها بین  $4.02 \text{ eV}$  تا  $4.05 \text{ eV}$  است. بررسی دنباله اورباخ نمونه‌ها نشان می‌دهد که با افزایش دما، انرژی اورباخ افزایش می‌یابد. طرح پراش پرتو X فیلم نازک اکسید منیزیم حاکی از آمورف بودن فیلم‌هاست که بستر نامناسب و دمای بازپخت کم را می‌توان به‌عنوان دلایل اصلی برای ساختار آمورف فیلم‌ها دانست. پودرهای تهیه شده دارای ساختار کریستالی بوده که افزایش دما سبب بهبود ساختار کریستالی و افزایش اندازه دانه‌ها شده است. شدت قله‌های PL نیز با افزایش دما افزایش می‌یابد. تصویر SEM فیلم‌ها نشان می‌دهد که با افزایش دما از میزان ترک‌خوردگی فیلم‌ها کاسته شده و یک فیلم یک‌نواخت و بدون ترک در دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد تهیه شده است. در طیف FTIR فیلم‌ها قله مشاهده شده در  $430 \text{ cm}^{-1}$  مربوط به ارتعاشات پیوند MgO است.

## منابع

1. C-H. Park, J-Y. Choi, M-S. Choi, Y-K. Kim, H-J. Lee, "Effects of MgO thin film thickness and deposition rate on the lifetime of ac plasma display panel", Surface & Coatings Technology 197 (2005) 223-228.

2. K. Nashimoto, D. K. Fork, T.H. Geballe, "Epitaxial MgO on GaAs(111) as a buffer layer for z-cut epitaxial lithium niobate", *Applied Physics Letters*, 60 (1992) 1199.
3. W. T. Wang, D. Y. Guan, G. Yang, G. Z. Yang, Y. L. Zhou, H. B. Lu, Z. H. Chen, "Nonlinear optical properties of thin iron films grown on MgO (100) by pulsed laser deposition", *Thin Solid Films*, 471 (2005) 86-90.
4. S. M. Lee, H. Murakami, T. Ito, "Properties of thin MgO films grown on single-crystalline CVD diamond", *applied surface science*, 175 (2001) 517-524.
5. Y. H. Cheng, H. Kupfer, F. Richter, A. M. Paraian, "Deposition of MgO films by pulsed mid-frequency magnetron sputtering", *Applied Surface Science*, 200 (2002) 117-124.
6. C-H. Park, Y-K. Kim, B-E. Park, W-G. Lee, J-S. Cho, "Effects of MgO annealing process in a vacuum on the discharge characteristics of AC PDP", *Materials Science and Engineering B60* (1999) 149-155.
7. A. Moses Ezhil Raj, T. Som, V. Ganesan, M. Jayachandran, G. Selvan, V. Swaminathan, C. Sanjeeviraj, "Tailoring optical and electrical properties of MgO thin films by 1.5 MeV H<sup>+</sup> implantation to fluencies", *Nuclear Instruments and Methods in Physics Research B* 266 (2008) 2564-2571.
8. C. Bondouxa, Ph. Prene, Ph. Bellevillea, F. Guillea, S. Lamberta, B. Minota, R. Jerisian, "Sol-gel MgO thin films for insulation on SiC", *Materials Science in Semiconductor Processing* 7 (2004) 249-252.
9. M. Menon, J. W. Bullard, "Constrained phase evolution in gel-derived thin films of magnesium oxide", *Materials Chemistry*, 9 (1999 ) 949-953.
10. S. Chakrabarti, D. Ganguli, S. Chaudhuri, A.K. Pal, "Crystalline magnesium oxide films on soda lime glass by sol-gel processing", *Materials Letters*, 54 (2002) 120-123.
11. I. Chambouleyron, J. M. Martinez, A. C. Moretti, M. Mulato, "Retrieval of optical constants and thickness of thin films from transmission spectra", *Applied physics*, 36 (1997) 8238-8247.
12. H. S. Jung, J.K. Lee, J. Y. Kim, and K. S. Hong, "Crystallization behaviors of nanosized MgO particles from magnesium alkoxides", *Colloid and Interface Science* 259 (2003) 127-132.

13. C. M. Janet, B. Viswanathan, R. P. Viswanath, T. K. Varadarajan, "Characterization and Photoluminescence Properties of MgO Microtubes Synthesized from Hydromagnesite Flowers", *Physical Chemistry C*, 111 (2007) 10267-10272.
14. H. Choi, S. Hwang, "Sol-gel-derived magnesium oxide precursor for thin-film fabrication", *Mater. Res.*, 15 (2000) 842-845.
15. A. Moses Ezhil Raj, L. C. Nehru, M. Jayachandran, and C. Sanjeeviraja, "Spray pyrolysis deposition and characterization of highly (100) oriented magnesium oxide thin films", *Crystal Research and Technology*, 42 (2007) 867-875.
16. R. Swanepoel, "Determination of the thickness and optical constants of amorphous silicon", *Phys. E: Sci. Instrum.* 16 (1983) 1214-1222.
17. D. R. Sahu, "Studies on the properties of sputter-deposited Ag-doped ZnO films", *Microelectron. J.* 38, (2007) 1252-1256.
18. F. Urbach, "The Long-Wavelength Edge of Photographic Sensitivity and of the Electronic Absorption of Solids", *Physical Review*. 92 (1953) 1324.
19. M. DiDomenico, S. H. Wemple, "Behavior of the electronic dielectric constant in covalent and ionic materials", *Physical Review B*, 3 (1971) 1338-1351.
- 20]. W. L. Bragg, A. B. Pippard, "The form birefringence of macromolecules", *Acta Crystallogr*, 6 (1953) 865-867.
- 21]. M. J. Weber, "Handbook of optical materials", by CRC Press LLC (2003).
22. H. W. Kim, S. H. Shim, J. W. Lee, M. A. Kebede, H. H Yang, M. Ho Kong, S. M. Choi, J. H Yang, H. J. Bang, H. Y. Kim, "Coating of MgO nanorods with protective layers: Sputtering with a Si target, structure, and photoluminescence properties", *Surface & Coatings Technology*, 202 (2008) 2503-2508.
23. H. W. Kim, S. H. Shim, J. Woo Lee, "Growth of MgO thin films with subsequent fabrication of ZnO rods: Structural and photoluminescence properties", *Thin Solid Films*, 515 (2007) 6433-6437.
24. IN-Ch. HO, Y. XU, J.D. Mackenzie, "Electrical and optical properties of MgO thin films prepared by sol-gel technique", *Sol-Gel Science and technology*, 9 (1997) 295-301.
25. A. L. Patterson, "The Scherrer Formula for X-Ray Particle Size Determination", *PRL*, 56 (1939) 978-982.