طراحی و ساخت الکترود نانوساختار SnO₂/Ag/MoO₃ به منظور استفاده در وسایل اپتوالکترونیک

محسن قاسمی ورنامخواستی، اسماعیل شهریاری، ویشتاسب سلیمانیان گروه فیزیک،دانشکاه علوم، دانشگاه شهرکرد، شهرکرد مرکز پژوهشی فوتونیک، دانشگاه شهرکرد، شهرکرد (دریافت مقاله ۹۴/۱۱/۳۰ پذیرش مقاله : ۹۵/۰۲/۱۲)

چکیدہ

در این مقاله، سیستم چند لایهای نانوساختار رسانای شفاف(SAM) SnO₂/Ag/MoO₃ فراحی و شبیهسازی شده و ضخامت بهینه هر یک از لایهها به گونهای محاسبه شد که بطور همزمان تراگسیل اپتیکی بالا و مقاومت الکتریکی پایین داشته باشیم. پوشش های نانوساختار SAM با استفاده از روش لایهنشانی تبخیر حرارتی بر روی بسترههای شیشهای انباشت شدند و سپس در هوا در دمای ۱۵۰ درجه سلسیوس به مدت ۱ ساعت بازپخت شدند. برخی خواص الکتریکی، اپتیکی و ساختاری این سیستم چند لایهای از قبیل مقاومت الکتریکی سطحی، تراگسیل اپتیکی، بازتاب و سطحی اندازه گیری شدند. سیستم چندلایهای SAO دارای مقاومت الکتریکی سطحی پایین (اصر) سطحی اندازه گیری شدند. سیستم چندلایه این میستم چند لایه ای از قبیل مقاومت الکتریکی سطحی، تراگسیل اپتیکی، بازتاب و ناهمواری های سطحی اندازه گیری شدند. سیستم چندلایه SAO دارای مقاومت الکتریکی سطحی پایین (اصر) استفاده از تحلیل خطوط پراش پرتوهای X، اندازه نانوبلورکهای SOO و AP به ترتیب (۱) ۲۷ و (۵) ۱۹ نانومتر تخمین زده شد. مقاومت الکتریکی پایین و تراگسیل بالا استفاده از این لایه ها را به عنوان الکترود رسانای شفاف در کاربردهای اپتوالکترونیک مقدور می ساخه بر وی لایهای میده که سلولهای فتوولتاییک ساخته شده بر روی سیستم چند لایه ای SAM بازده تبدیل توان بالاتری نسبت به سلولهای ساخته شده بر روی لایههای تجاری مرسوم ITD از خود نشان می دهند.

واژه های كليدی: سيستم نانوساختار SnO₂/Ag/MoO₃، تراگسيل اپتيكي، بازتاب اپتيكي، مقاومت سطحي، سلول هاي فتوولتاييك آلي.

Design and Fabrication of Nanostructured SnO₂/Ag/MoO₃ Films for Use in Optoelectronic Devices

Mohsen Ghasemi Varnamkhasti, Esmaeil Shahriari , Vishtasb Soleimanian

Department of Physics, Faculty of Sciences, Shahrekord University, P.O. Box 115, Shahrekord, Iran Photonics Research Center, Shahrekord University, 8818634141 Shahrekord, Iran (Received 19 Feb 2016, accepted 1 May 2016)

Abstract

In this paper, transparent conductive $\text{SnO}_2/\text{Ag/MoO}_3$ (SAM) multilayer system is designed and optimum thicknesses of each layer are calculated to achieve high optical transmittance and low sheet resistance simultaneously. SAM nanostructured films were deposited on glass substrate by thermal evaporation technique and then were annealed in air atmosphere at 150 °C for 1 hour. We investigated some electrical, optical and structural properties of this multilayer system such as sheet resistance, optical transmittance, reflectance, figure of merit and surface roughness. High quality SAM layers with a low sheet resistance of 12.5 (Ω/\Box) and the maximum optical transmittance of 90% in visible wavelength region were obtained for the optimized SAM system. The crystallite size of SnO₂ and Ag were estimated about 27 (1) and 19 (5) nm, respectively, using diffraction analysis. Low electrical resistivity and high optical transmittance make it possible to use these layers as transparent electrode in optoelectronics applications. The results show that the fabricated photovoltaic cells on SAM multilayer system have higher power conversion efficiency compared to that fabricated on the conventional ITO films.

Keywords: SnO₂/Ag/MoO₃ nanostructured system, Optical transmittance, Optical reflectance, sheet resistance, Organic photovoltaic cells.

E-mail of corresponding author: ghasemi.mohsen@sci.sku.ac.ir

مقدمه

امروزه پوشـش رسـانای شـفاف کاربردهـای فروانـی در سیستمهای اپتیکی والکترواپتیکی دارنـد. از ویژگـیهـای الکتریکی و اپتیکی ایـن پوشـش،هـا بـه طـور وسـیعی در الكترودهاي شفاف قطعات اپتوالكترونيك[1]، صفحات نمایش تخت[۲]، آینههای بازتاب دهنده گرما[۳]، فوتوكاتاليستها [۴]، حسگرها [۵]، ديودهاي نورگسيل [۶] و سلولهای فتوولتاییک[۷] استفاده میشود. در میان پوشش های رسانای شفاف مختلف، اکسید ایندیوم آلاییده با قلع (ITO) يكي از مرسوم ترين الكترودهاي شفاف است که در قطعات اپتوالکتریک استفاده میشود. اما برخي عوامل نظير كميابي اينديوم، قيمت بالا و انعطاف پذیری مکانیکی ضعیف این لایه، کابردهای آن را محدودتر مي كند[٨]. امروزه به واسطه نيازهـاي جديـد و توسعه تکنولوژی، یافتن مواد و یا ساختارهای جدید ضروری به نظر می آید. تحقیقات جدید نشان می دهد که ساختارهاى چندلايەاى دىالكترىك/فلز/دىالكترىك (D/M/D) خواص الكترواپتيكي بهتري نسبت به پوشش-های تک لایه از خودنشان میدهند[۱۲–۹]. مواد مورد استفاده برای ساخت این پوشش،ها، فلزات همراه با نیم-رساناهای اکسیدی و یا دیالکتریک ها هستند. در این ساختار، لايه فلزي رسانندگي الكتريكي و لايه دي-الکتریک یا نیمرسانا از بازتاب نور در ناحیه مرئی جلوگیری میکند. در این مقاله، از اکسید قلع (SnO₂) به عنوان لايه نيمرسانا بهدليل ضريب شكست بالا، شفافيت خوب در ناحیه مرئی، پایداری شیمیایی و چسبندگی خوب بر سطح بستره استفاده میشود. در بین فلزات مختلف، نقره بهدليل بالا بودن رسانندگی الکتريکي و جذب پايين در ناحيه مرئي بهعنوان لايه فلـزي انتخـاب می شود. در نهایت لایه MoO₃ انتخاب شد، که به دلیل شفافیت بالا در ناحیه مرئی، پایداری حرارتی و شیمیایی و تابع کار بالا (۵/۳eV) می تواند به عنوان لایـه میـانگیر اکسیدی مناسب بین آند و ماده آلی در سلول های

فتوولتاییک آلی استفاده شود[۱۳]. بعد از طراحی و بهینه سازی سیستم چند لایه ای SAM، این سیستم را بر روی شیشه با روش تبخیر حرارتی ساخته می شود. خواص الکتریکی، اپتیکی و ساختاری سیستم بهینه شده بررسی شد و به عنوان یک الکترود رسانای شفاف موثر در سلول های فتوولتاییک آلی استفاده و مشخصه یابی شد. لازم به ذکر است که این ساختار برای اولین بار به عنوان الکترود رسانای شفاف طراحی و ساخته می شود.

روش ساخت

بسترههای شیشهای در استون، اتانول، متانول و دیکلرمتان بهصورت پی درپی و در هر کدام از این مواد بهمدت ده دقیقه در دستگاه آلتراسونیک تمیز شدند. قبل از آنکه درمحفظه خلأ قرار بگیرند، با آب مقطر شستشو و با گاز نیتروژن بطور کامل خشک شدند. سیستم چندلایه-ای به صورت پی درپی بدون شکست خلأ با استفاده از پودر نیمرسانای اکسید قلع باخلوص بالای ٪۹۹/۹، لایه Ag نیز از پودر این ماده با خلوص بالا (٪۹۹/۹) و MoO₃ نیز با خلوص ٪۹۹/۹ به عنوان ماده هدف استفاده شد و با روش تبخیر حرارتی لایهنشانی شدند.

SnO2(30 nm) حاصل از شبیه سازی، با مروش تبخیر حرارتی در دمای بستره ۸۰ درجه سانتی گراد روش تبخیر حرارتی در دمای بستره ۸۰ درجه سانتی گراد بهصورت پی درپی روی زیرلایه های شیشه ای انباشت شدند. قبل از انباشت لایه ها، محفظه تا فشار^{٥-} ۱×۱ میلی شدند. قبل از انباشت لایه ها، محفظه تا فشار^{٥-} ۱×۱ میلی بار تخلیه شد. فشار محفظه در حین لایه نشانی^{٥-} ۱×۶ میلی بار قرار داشت. آهنگ انباشت و ضخامت هریک از لایه ها با استفاده از یک نمایشگر ضخامت کریستال SnO₂ کنترل شدند. آهنگ انباشت برای لایه های SnO₂ و درای SnO₂ مسیتم چند لایه با گمانه چهارنقطه-شد. مقاومت سطحی سیستم چند لایه با گمانه چهارنقطه-ای و ترکیب فازی لایه ها با استفاده از طیف های XRD مشخص شد. طیف های تراگسیل و بازتاب اپتیکی لایه ها

نتايج و بحث

جهت طراحی پوشش های رسانای شفاف با استفاده از آرایش چندلایه ای، از کد Film Wizard استفاده شد. در فرآیند طراحی، ضخامت هرلایه به عنوان پارامتر طراحی، برای حصول بازتاب و تراگسیل مطلوب به کار می رود. همچنین بطور همزمان مقاومت سطحی سیستم چندلایه ای برای ارزیابی عملکرد الکترودهای رسانای شفاف و جهت کاربرد در قطعات اپتوالکترونیک، فاکتور مهمی است. مقاومت سطحی این پوشش ها، از معادله زیر قابل محاسبه

$$R_{sh} = \frac{Z_0}{2} (\frac{1}{\sqrt{R}} - 1)$$
 (1)

که در آن R بازتاب در ناحیه فروسرخ، R_{sh} مقاومت سطحی و Ω ۷۷۷ $=_{Z_0}$ امپدانس فضای آزاد است[۱۴]. این رابطه نشان می دهد که بازتاب در ناحیه فروسرخ به تراکم الکترون در این لایه ها بستگی دارد. بازتاب در طول موج ۱۷۰۰ nm میتواند به عنوان معیاری برای بازتاب در ناحیه فروسرخ به کار رود[۱۵]. ضریب شایستگی (F_{TC}) شاخص مهمی است که رابطه بین خواص الکتریکی و اپتیکی پوشش های رسانای شفاف را نشان می دهد. این کمیت توسط هاک^۱ به صورت معادله زیر تعریف شده است[۱۶]:

$$F_{TC} = \frac{T^{10}}{R_{sh}} \tag{(Y)}$$

که در آن T ماکزیمم تراگسیل پوششهای رسانای شفاف و R_{sh} مقاومت سطحی لایه را نشان می دهد. با داشتن مقدار بازتاب لایهها در طول موج nm ۱۷۰۰ می توان مقاومت سطحی لایه را از رابطه (۱) محاسبه کرد. (D/M/D متقارن D/M/D متقارن D/M/D دورانی^۲ نشان داد که در ساختارهای متقارن D/M/D هنگامی که ضخامت لایههای اول و سوم باهم برابر باشند، هنگامی که ضخامت لایههای اول و سوم باهم برابر باشند، تراگسیل لایهها ماکزیمم است[۱۷]. برای طراحی این پوشش، ما ضخامت لایههای SnO2 و MoO3 را در یک مقدار دلخواه (۳۰۰m) ثابت گرفته ایم و ضخامت لایه پوشش ها به ماکزیمم مقدار خود برسد. شکل ۱ نمودار پوشش ها به ماکزیمم مقدار خود برسد. شکل ۱ نمودار می دهد. با توجه به نمودار، بهترین F_{TC} زمانی به دست می آید که ضخامت لایه Ag را برحسب ضخامت لایه ایم در



نتایج محاسباتی تراگسیل و بازتاب اپتیکی، ساختار SnO₂(30 nm)/Ag(x nm)/MoO₃(30 nm) ضخامتهای مختلف لایه Ag در شکل۲ نشان داده شده است.

¹ Haacke

²Durrani



رسانایی سیستم چندلایهای اساسا بهواسطه لایه فلزی است. یک لایه همگن و پیوسته از Ag دارای جذب پایین و رسانایی الکتریکی بالایی است. رفتار الکتریکی لایه Ag به گذار از جزایر مجزای اتمهای Ag به تشکیل یک لایه پیوسته نسبت داده می شود [۱۸]. همچنین گزارش شده است که ضخامت بحرانی لایه Ag برای گذار از جزایر مجزا به لایههای پیوسته معمولا بین ۱۰ تا تا ۲۰ است [۱۹]. در این پژوهش، با توجه به مقادیر F_{TC} مقدار ضخامت بهینه لایه Ag در طراحی سیستم SAM، قرار گرفته ضخامت که به خوبی در محدوده گزارش شده قرار گرفته است.

اکنون ضخامت لایههای Ag و MoO₃ را در ۱۲ و اکنون ضخامت لایه SnO₂ را از ۱۵ تا m nm r nm F_{t} nm F_{t} اید. شکل F_{t} nm F_{t} می ماکزیمم F_{TC} به دست آید. شکل r مودار F_{TC} محاسبه شده را بر حسب ضخامتهای مختلف لایه SnO₂ محاسبه شده را بر حسب ضخامتهای مختلف لایه SnO₂ محاسبه شده را بر حسب ضخامتهای مختلف لایه SnO₂ محاسبه شده را بر مقادیر بهینه آنها بینیم که ضخامت بهینه لایه SnO₂ رادر مقادیر بهینه آنها بعد از آن ضخامت Ag و SnO₂ رادر مقادیر بهینه آنها f_{TC} نگه داشته و ضخامت MoO₃ را تغییر می دهیم تا به ضخامت بهینه برای MoO₃ در شکل ۴ نشان داده شده است. مقدار بهینه ضخامت برای لایه MoO₃ برابر m







بیشترین مقدار F_{TC} بهدست آمده از این پژوهش از مرتبه مقادیر گزارش شده برای ساختارهای چند لایهای مشابه توسط دیگر محققین است[۱۰ و ۲۰]. اکنون پس از بهینهسازی و تعیین ضخامت نمونه نهایی، با روش توصیف شده در بخش قبل نمونه بهینه شده را ساختیم. شکل۵ مقایسه میزان تراگسیل و بازتاب نمونه شبیه سازی شده و ساخته شده با ساختار/(SnO₂(30 nm را نشان می دهد.



همان گونه که از شکل ۵ پیداست طیف تراگسیل و بازتاب نمونه تجربی با نمونه طراحی شده مطابقت خوبی دارد. ماکزیمم مقدار عبور در ناحیه مرئی بالای ٪۸۵ است که اندکی پایین تر از مقدار شبیهسازی شده است. مقایسه داده های تراگسیل اپتیکی در ناحیه مرئی برای نمونه بهینه ساخته شده ساختار SAM و لایه های تجاری ITO در دسترس، در شکل ۶ آمده است. نتایج نشان می دهد که لایه های SAM در ناحیه مرئی تراگسیل بالاتری نسبت به لایه های ITO از خود نشان می دهند.



همچنین مقاومت سطحی نمونه ساخته شده (Δ/Ω)۱۲/۵ بهدست آمد که کمتر از مقدار مقاومت سطحی لایههای ITO تجاری در دسترس ((Δ/Ω))) و در حدود مقادیر

گزارش شده با ساختارهای مشابه توسط دیگر محققین است[۱۰ و ۲۱]. بنابراین، با توجه به خواص الکترواپتیکی به دست آمده، این پوشش قابلیت استفاده به عنوان آند در سلولهای فتوولتاییک را دارد.



شکل ۷. تغییرات ضریب شکست بر حسب طول موج برای ساختار بهینه شبیهسازی شده

با توجه به مقادیر ضرایب بازتاب و تراگسیل برای ساختار بهینه شبیه سازی شده، تغییرات ضریب شکست لایه بر حسب طول موج به کمک روابط موجود در مرجع[۲۲] تعیین شد که نتایج آن در شکل ۷ نشان داده شده است. همان طور که از شکل پیداست تغییرات ضریب شکست در نواحی مختلف طول موجی چشمگیر است. در ناحیه مرئی ضریب شکست بین ۱/۳ تا ۳/۵ متغییر است.

برای تعیین اندازه بلورکهای تشکیل شده در فازهای مختلف، از نمونه مورد بررسی نقش پراش تهیه شد. بدین منظور ابتدا با یک دستگاه پراش سنج معمولی (فیلیپس PW-3710 با شدت جریان AmA۳ و ولتاژ ۴۰k۷) در گستره بین ۲۰–۸۰ درجه به روش روبش پلهای با گام ۰/۰۳ و زمان شمارش ۱۶ الگوی پراش تهیه شد. همانگونه که از شکل ۸-الف مشاهده می شود، به دلیل پایین بودن ضخامت لایه ها، هیچ قلهای در طیف دیده نمی شود. برای بار دوم با استفاده از یک پراش سنج نسل جدید (۴۰kV با جریان ۴۰mA و ولتاژ

نسل قدیم دارد، در همان گستره با زمان شمارش ۲۰۶ در هر گام نقش پراش جدیدی گرفته شد. اینبار در شکل۸–ب دیده میشود که در زوایای ۲۶/۵۰ و ۳۸/۰۲، دو خط پراش ظاهر شده است. با مطالعه کارتهای JCPDS می توان دید که این خطوط بهترتیب مربوط به اکسید قلع و نقره هستند. توضیح اینکه هیچگونه خط پراشی از فاز مولیبدن اکساید مشاهده نشد که نشاندهنده بى شكل بودن اين فاز است.



بالاتر

در مرحله بعد به روش ریتولد و با استفاده از نرم افزار فول پروف درصد فاز، ثابت شبکه و اندازه بلورکهای نانوذرات اکسید قلع و نقره تعیین شد. اصول کار این نرمافزار بدین صورت است که ابتدا با استفاده از عامل ساختار مربوط به هر خط پراش وابسته به هر فاز، شدت نسبی خطوط پراش محاسبه و با استفاده از رابطهی

ریاضی زیر طیف پراش ماده مورد بررسی، شبیهسازی مي شود [٢٣].

 $Y_{ci} = \sum_p S_p \{ \sum_k |F_k|^2 f(2\theta_i - 2\theta_k) A_s L_k P_k S_a \} + Y_{bi} \quad (r)$ در این رابطه، Y_{ci} شدت در گام iام، S_{p} عامل مقیاس فاز شمارہ F_k ، p عامل ساختار، f تابع شکل پیک، F_k تابعی برای تصحیح عدم تقارن نمایه پراش، L_k ضریب لورنتس پلاریزاسیون، P_k تصحیح سمتگیری برتر و S_a ضریبی است برای تصحیح اثر ناهمواری سطح و ضخامت نمونه. با تقسيم عامل مقياس وابسته به هر فاز ميتوان درصد هر فاز را تعیین نمود. در انتها با مقایسه نمایه مشاهده و آنچه که از رابطه بالا محاسبه شدهاست، کمیتهای مختلف ساختار و ریزساختار آنقدر پالایش می شوند تا اختلاف بین دو نقش کمینه شود (شکل ۹). در این فرآیند تابع شکل ریاضی انتخاب شده تابع شبهویت است که بصورت ترکیبی از دو تابع گوس و لورنتس بیان میشود. با انجام این فرآیند، ثابت شبکه هر دوفاز، میانگین اندازه بلورکها و همچنین درصد وزنی دو فاز تعیین شد. این مقادیر در جدول (۱) آورده شده است.



شکل ۹. نقش پراش مشاهده شده، محاسبه شده و اختلاف بین دو نقش.

جدول ۱. ثابت شبکه، درصد فاز و اندازه بلورکهای دوفاز مشخص

ساده در نفس پراس نمونه مورد بررسی								
مادہ	a=b (nm)	c (nm)	در صد	D(nm)				
			,					
			فاز					
SnO ₂	•/440.37(3)	•/٣٢••۶(٣)	$\Delta V(\Delta)$	77(1)				
Ag	•/4•V۶٩(٨)	-	۲۳(۵)	۱۹(۵)				

شده در نقش دراش نممنه م

بهمنظور بررسی مورفولوژی سطحی الکترودها، از سطح سیستم چند لایهای بهینه شده و لایه ITO تجاری تصاویر AFM تهیه شد که در شکل ۱۰ نشان داده شده است. جذر میانگین مربعی ناهمواری سطحی (RMS) برای سیستم SAM مقدار ۲/۲ nm مطحی (ITO مقدار ۵/۰۸ به دست آمد و ما می دانیم که سطح هموار برای کاهش نشت جریان و کاهش مقاومت تماسی در سلول-های فتوولتاییک نقش مهمی را ایفا میکند[۲۴].



شکل ۱۰. تصاویر AFM از سطح (الف) چند لایهای نانوساختار و (ب) ITO تجاری

ساخت سلول فتوولتاييک آلي

در این پژوهش، پس از ساخت لایههای بهینه شده، از آنها به عنوان آند در سلول فتوولتاییک آلی با ساختار زیر استفاده شد:

SAM/ PEDOT:PSS nm)/ CuPc (40 (40 nm)/ C60 (40 nm)/ BCP (8 nm)/ LiF (1.2 nm)/Al (100 nm) به منظور جلوگیری از اتصال کوتاه شدن سلول به هنگام اتصال دو الکترود قسمتی از بستره SAM با استفاده از اسید کلریدریک سونش شد. سپس بسترههای SAM شستشو شده و در محیط نیتروژن خشک شدند. مواد آلی استفاده شده برای سلولها عبارتند از: («CuPc (99.5)، PEDOT:PSS .BCP (99.5%) .C60 (99.9%) که از شرکت Sigma Aldrich خریداری شدند. آهنگ انباشت برای CuPc (دهنده الکترون) و C₆₀ (پذیرنده الكترون) به عنوان لايه فعال، Å/s ، و براي BCP به عنوان لايه سد كننده اكسيتوني، ٨/s ه/٠ و براي LiF.

۰/۱Å/s و برای A/s ،Al انتخاب شد. تمامی لایهها بجز PEDOT:PSS به روش تبخیر حرارتی در فشار نهایی mbar ۵۰^{-۵}-۷۰ لایهنشانی شدند. یلیمر شفاف PEDOT:PSS که به صورت محلول است، با استفاده از روش لایهنشانی چرخشی به مدت ۳۰ ثانیه و با سرعت ۳۲۰۰ دور بر دقیقه لایهنشانی شد و بعد از آن به مدت دقیقه در دمای $^\circ \mathrm{C}$ ۱۲۰ پخت داده شد. مساحت ناحیه ۳۰ فعال نیز ^۲ cm ۰/۲ در نظر گرفته شد. برای مقایسه و تعيين اثر آند ساخته شده SAM همين ساختار سلول فتوولتاییک بر روی لایههای ITO تجاری در دسترس که از رایج ترین آندهای مورد استفاده در قطعات فتوولتاییک است با مقاومت سطحی (Ω/Ω) تحت شرایط یکسان ساخته شد. منحنی مشخصه J-V تحت روشنایی با شدت داده این سلولها در شکل ۱۱ نشان داده $\frac{mW}{cm^2}$ شده است. همچنین پارامترهای فتوولتاییک مربوط به این سلولها در جدول ۲ آمده است. با توجه به این که ساختار $V_{\rm oc}$ سلول یکسان است $CuPc/C_{60}$ لايههای فعال هر دو سلول تقريباً يكسان است. ضريب پرشدگی (FF) و جريان مدار كوتاه (J_{sc}) تحت تأثير مقاومت سطحي الکترودها است. افزایش مقاومت سری آند بر روی V_{oc} تأثیری ندارد اما مقدار J_{sc} را کاهش میدهد[۲۵]. نتایج نشان داد بازده از مقدار (۸)۲/۲٪ به (۲/۹۸(۹٪ افزایش مىيابد يعنى بازده تبديل توان سلول فتوولتاييك ساخته شده بر آند بهینه شده SAM ۲۰/۱ بالاتر از سلول ساخته شده بر آند ITO است. نمودار شکل ۱۱ مشخصه چگالی جریان- ولتاژ در حالت تاریکی برای هر دو سلول را نشان میدهد. همانگونه که دیده می شود در حضور آند SAM تزریق حاملهای بار به شکل مؤثرتری انجام شده و منجر به افزایش چگالی جریان میشود. مقادیر مقاومت سری سلول RsA برای هر کدام از سلولها محاسبه شدند (جدول ۲ را ببینید). استفاده از آند SAM به جای ITO باعث می شود مقاومت سری سلول از مقدار

به

۱۵/۹ (۹)

2 (۹) ۹/۹ بایین بیاید که منجر به جریان مدار کوتاه (Jsc) و ضریب پرشدگی (FF) بالاتر میشود. کاهش مقاومت سری سلول و هموارتر بودن سطح آند باعث افزایش بازده تبدیل توان سلول میشود. همچنین مقادیر خطای پارامترهای فتوولتاییک اندازه گیری شده در جدول ۲ میتواند تکرارپذیر بودن سلول را نشان دهد. بهطور کلی نتیجه می گیریم که ساختار چند لایهای میتواند بکار برده شود و SNO₂/Ag/MOO₃ به عنوان یک آند مؤثر در کارآیی سلولهای با آند SAM بهتر از آند تک لایه ITO است. بنابراین SAM میتواند جایگزین مناسبی برای آندهای مرسوم ITO باشد.



جدول ۲. مشخصات سلولهای فتوولتاییک آلی با آندهای متفاوت SAM و ITO

آند	Jsc	V _{oc}	FF	η_p	R _s A
	(<i>mA</i> / <i>cm</i> ²)	(V)		(%)	(Ωcm^2)
ITO	۸/۸ (۲)	•/9•(1)	•/4٣(1)	۲/۲۹(۸)	۱۵/۹(۹)
SA M	۱۰/۷(۳)	•/9•(1)	•/ * V(1)	٢/٩٨(٩)	٨/۶(٩)

نتيجه گيري

در این پژوهش ما سیستم سه لایهای (SNO2/Ag/MoO3 (SAM) را به عنوان پوشش رسانای شفاف طراحی کردیم و آن را با روش تبخیر حرارتی بر روی بسترههای شیشهای ساختیم. ضخامت بهینه برای لایه میانی Arom Aro، برای لایه 2No⁻ ۳۰، و برای لایه میانی ۲۵ nm MoO، برای لایه 2No⁻ برای لایه دیم moo⁻ برای لایه تهیه شده، اندازه نانوذرات و پراش پرتوهای X لایه تهیه شده، اندازه نانوذرات و درصد فاز لایههای تشکیل شده به ترتیب برای SNO² (۱)۲۲ نانومتر و ٪(۵)۵۷ و برای Ag (۵)۹۱ نانومترو شده تراگسیل در ناحیه مرئی ٪۹۰ و مقاومت سطحی شده تراگسیل در ناحیه مرئی ٪۹۰ و مقاومت سطحی این گونه پوششها نیز (۵)/۱۲است که دلالت بر تراکم بالای حاملهای بار در این سیستم چندلایهای دارد.

عنوان یک الکترود رسانای شفاف می تواند در وسایل اپتوالکتریک استفاده شود. نتایج نشان می دهد بازده تبدیل توان سلول فتوولتاییک ساخته شده بر آند بهینه شده SAM ۱۰۰۳٪ بالاتر از سلول ساخته شده بر آند مرسوم ITO است که می تواند به دلیل مقاومت سری پایین تر و سطح هموارتر لایه SAM باشد. بنابراین این سیستم سه لایه ی می تواند جایگزین مناسبی برای الکترودهای مرسوم ITO باشد. polymeric nanocomposite anode, Nanotechnology,19(2008)145201/1-145201/5. 9. S. M. B. Ghorashi, A. Behjat, M. Neghabi, G. Mirjalili, *Effects of air annealing on the* optical, electrical, and structural properties of nanostructured ZnS/Au/ZnS films, Applied Surface Science, 257(2010)1602–1606.

10. M. Neghabi, A. Behjat, S. M. B. Ghorashi, S. M. A. Salehi, *The effect of annealing on structural, electrical and optical properties of nanostructured ZnS/Ag/ZnS films*, Thin Solid Films, 519(2011)5662-5666.

11. M. Ghasemi Varnamkhasti, H. R. Fallah, M. Mostajaboddavati, A. Hassanzadeh, Influence of Ag thickness on electrical, optical and structural properties of nanocrystalline MoO₃/Ag/ITO multilayer for optoelectronic applications, Vacuum 86(2012)1318-1322.

12. M. Ghasemi Varnamkhasti, E. Shahriari, Design and fabrication of nanometric $TiO_2/Ag/TiO_2/Ag/TiO_2$ transparent conductive electrode for inverted organic photovoltaic cells application, Superlattice and Microstructure 69(2014)231-238.

13. Y. Kanai, T. Matsushima, H. Murata, Improvement of stability for organic solar cells by using molybdenum trioxide buffer layer, Thin Solid Films, 518(2009) 537–540.

14. P. Zhao, W. Su, R. Wang, X. Xu, F. Zhang, *Properties of thin silver films with different thickness*, Physica E, 41(2009) 387-390.

15. X. Liu, X. Cai, J. Qiao, J. Mao, N. Jiang, *The design of ZnS/Ag/ZnS transparent conductive multilayer films*, Thin Solid Films, 441(2003) 200-206.

16. G. Haacke, *New figure of merit for transparent conductors*, Journal of Applied Physics, 47(1978) 4086-4089.

17. S. M. A. Durrani, E. E. Khawaja, A. M. Al-Shukri, M. F. Al-kuhaili, *Dielectric/Ag/dielectric coated energy-efficient glass windows for warm climates*, Energy Buildings, 36(2004) 891-898.

18. J. H. Park, K. J. Ahn, K. I. park, S. I. Na, H. K. Kim, An Al-doped ZnO electrode grown by highly efficient cylindrical rotating magnetron sputtering for low cost organic photovoltaics, Journal of Applied Physics D, 43(2010)115101/1-115101/6.

19. J. A. Jeong, H. K. Kim, M. S. Yi, Effect of

Ag interlayer on the optical and passivation

تقدیر و تشکر اینکار با همکاری مرکز پژوهشی فوتونیک در دانشگاه شهرکرد انجام شده است، از این رو نویسندگان از معاونت پژوهشی و مرکز پژوهشی فوتونیک دانشگاه شهرکرد به خاطر حمایتهایشان صمیمانه تقدیر و تشکر مینمایند.

مراجع

1. A. Subrahmanyam, A. Karuppasamy, *Optical and electrochromic properties of oxygen sputtered tungsten oxide* (WO_3) *thin films*, Solar Energy Materials and Solar Cells, 91(2007)266-274.

2. Y. S. Choi, J. U. Yun, S. E. Park, Flat *panel display glass: Current status and future*, Journal of Non-Crystalline Solids, 431(2016) 2-7.

3. H. R. Fallah, M. Ghasemi Varnamkhasti,

M.J. Vahid, Substrate temperature effect on transparent heat reflecting nanocrystalline *ITO* films prepared by electron beam evaporation, Renewable Energy, 35(2010)1527-1530.

4. K. Muthu Karuppasamy, A. Subrahmanyam, *The electrochromic and photocatalytic properties of electron beam evaporated vanadium-doped tungsten oxide thin films*, Solar Energy Materials and Solar Cells, 92(2008)1322-1326.

5. S. Das, V. Jayaraman, SnO₂: A *comprehensive review on structures and gas sensors*, Progress in Materials Science, 66(2014)112-255.

6. E. Nam, Y. H. Kang, D. Jung, Y. S. Kim, Anode material properties of Ga-doped ZnO thin films by pulsed DC magnetron sputtering method for organic light emitting diodes, Thin Solid Films, 518(2010)6245–6248.

7. F. C. Krebs, M. Jorgensen, *Polymer and* organic solar cells viewed as thin film technologies: What it will take for them to become a success outside academia, Solar Energy Materials and Solar Cells, 119(2013)73-76.

8. G. F. Wang, X. M. Tao, and R. X. Wang, *Flexible organic light-emitting diodes with a*

properties of flexible and transparent $Al_2O_3/Ag/Al_2O_3$ multilayer. Applied Physics Letters, 93(2008)03330/1-03330/3.

20. S. Yu, W. Zhang, L. Li, D. Xu, H. Dong, Y. Jin, *Optimization of SnO*₂/Ag/SnO₂ tri-layer films as transparent composite electrode with high figure of merit, Thin Solid Films 552(2014)150–154.

21. S. H. Yu, C. H. Jia, H. W. Zheng, L. H. Ding, W. F. Zhang, *High quality transparent conductive* SnO₂/Ag/SnO₂ tri-layer films deposited at room temperature by magnetron sputtering, Materials Letters, 85(2012)68–70.

22. S.H. Mohamed, *Effects of Ag layer and ZnO top layer thicknesses on the physical properties of ZnO/Ag/Zno multilayer system*, Journal of Physics and Chemistry of Solids, 69(2008)2378–2384.

23. R. A Young, D. B, Wiles, *Profile Shape Functions in Rietveld Refinements*, Journal of Applied Crystallography, 15(1982) 430-438.

24. M. Ghasemi Varnamkhasti, H. R. Fallah, M. Mostajaboddavati, R. Ghasemi, A. Hassanzadeh, *Comparison of metal oxides as anode buffer layer for small molecule organic photovoltaic cells*, Solar Energy Materials and Solar Cells, 98(2012)379–384.

25. A. Luque, S. Hegedus, *Handbook of Photovoltaics Science and Engineering*, John Wiley & Sons Ltd., New York, (2003).