

مطالعه خواص ساختاری، نوری و حسگری گازی نانوذرات اکسید روی آلومینیوم، سنتز شده به روش حلال گرمایی

مریم ملکیان، محمد رضا فدوی اسلام^{*}، مهدی اردیانیان

دانشکده فیزیک، دانشگاه دامغان، دامغان

(دریافت مقاله: ۹۷/۱۰/۱۲، نسخه نهایی: ۹۸/۲/۲۵)

چکیده: در این پژوهش، نانوذرات نیمرسانی اکسید روی آلومینیوم (AZO) با استفاده از نمک اولیه نیترات روی و عامل کمپلکس ساز اتیلن گلیکول با نسبت مولی آلومینیوم به روی ۰،۴، ۰،۶ و ۰،۱۰ درصد به روش حلال گرمایی سنتز شدند. ساختار بلوری و ریختار سطح نمونه‌های تهیه شده توسط پراش سنج پرتو ایکس (XRD)، میکروسکوپ الکترونی روبشی اثر میدان (FESEM) و میکروسکوپ الکترونی عبوری (TEM) بررسی شد. نتایج پراش پرتو ایکس نشان داد که نمونه‌ها دارای قله‌های ارجح مربوط به صفات (۰۰۰۱)، (۱۰۰۲)، (۱۰۱)، (۱۱۰) و (۱۰۳) فاز اکسید روی با ساختار بلوری ششگوشی ورتسایت هستند. با افزایش تراکم ناخالصی، جایگاه قله‌ها به سمت زاویه‌های بالاتر جابه‌جا می‌شوند، اندازه نانو بلورک‌ها روند افزایشی و ثابت‌های شبکه روند کاهشی دارند. اندازه نانو بلورک‌ها در گستره ۱۷/۵۱ تا ۲۶/۲۱ نانومتر است. تصاویر TEM و FESEM نمونه‌ها نشان دادند که افزایش درصد ناخالصی آلومینیوم باعث افزایش اندازه دانه‌ها و نانو ذرات شده است. گاف نوری نانوذرات در گستره ۲/۵ تا ۲/۷۹ eV است. با افزایش مقدار ناخالصی آلومینیوم از صفر تا ۴٪، گاف نوری به تدریج کاهش یافته و با افزایش بیشتر ناخالصی گاف نوری افزایش می‌یابد. بررسی ویژگی‌های حسگری به گاز استون در نمونه‌ی با ۴٪ ناخالصی نشان داد که بیشترین زمان پاسخ ۶۰ ثانیه برای غلظت ppm ۲۳۰۰ و کمترین زمان پاسخ ۴۲ ثانیه برای غلظت ppm ۳۶۰۰ است.

واژه‌های کلیدی: نانوذرات اکسید روی؛ ناخالصی آلومینیوم؛ حسگری گازی؛ حلال گرمایی.

مقدمه

II-VI با ساختار ورتسایت، گاف مستقیم حدود ۳/۳۷ eV و انرژی پیوند اکسیتونی ۶۰ meV است [۱۲-۶]. آلیش اکسید روی با ناخالصی‌های مناسب روش مؤثری برای افزایش رسانندگی الکتریکی و شفافیت نوری آن است. آلیش سبب تغییر در ساختار نواری و ریختار می‌شود که می‌تواند نقص‌های الکتریکی را برطرف کرده و افزون بر آن با تغییر نسبت سطح به حجم ویژگی‌های حسگری گازی آن را بهبود ببخشد [۷]. آلیش ZnO با Al [۱۰-۶]، Ga [۱۳]، Co [۱۴]، Mg [۱۵]، Ce [۱۶]، Sn [۱۹]، Mn [۱۸]، Sr [۱۷]، Gd [۱۶] و Li [۲۰] گزارش شده است. آلیش اکسید روی با آلومینیوم می‌تواند ویژگی‌های فیزیکی آنرا بهبود ببخشد [۲۲، ۱۹]. افزایش

در طی دو دهه گذشته، اکسیدهای رسانای شفاف چون اکسید قلع آلاییده با آنتیموان (ATO)، اکسید قلع آلاییده با ایندیم (ITO)، اکسید روی (ZnO) و اکسید روی آلاییده با آلومینیوم (AZO) از اهمیت تجاری و علمی برخوردار شده‌اند [۱]. این اهمیت به دلیل کاربرد آنها در دیودهای نورگسیل، ترانزیستورهای شفاف، قطعات اپتوالکترونیک و حسگرهای گازی است [۴-۲]. در این میان اکسید روی که یک نیمرسانی نوع n است به دلیل رسانندگی الکتریکی مناسب، تابع کار پایین، غیرسمی بودن و شفافیت نوری بالا دارای کارآیی مناسبی است [۳، ۵]. این نیمرسانا از خانواده ترکیب‌های

*نویسنده مسئول، تلفن: ۰۹۱۳۳۵۵۰۸۱۹، نامبر: ۰۲۳۳۵۵۲۲۰۰۹۰، پست الکترونیکی: m.r.fadavieslam@du.ac.ir

سپس محلول به بالن منتقل و به مدت سه ساعت در دمای 120°C تقطیر شد. در مرحله بعد، محلول به شر من্টقل و با گرمادهی غیرمستقیم در حمام روغن در دمای 80°C به مدت ۱۷ ساعت تبخیر شد. سرانجام، باقی مانده محلول با گرمادهی مستقیم بر گرمکن در دمای 100°C به مدت سه ساعت خشک شد. ماده باقی مانده در هاون شیشه‌ای پودر و در دمای 450°C به مدت دو ساعت بازپخت شد.

به منظور تعیین ساختار بلوری نمونه‌ها، الگوی پراش پرتوی X آنها با استفاده از دستگاه پراش‌سنجه مدل D8 ADVANCE-BRUKER با طول موج 0.15406 \AA نانو متر در گستره زاویه‌ای $2\theta = 10^{\circ}-70^{\circ}$ تهیه شد. ریختار سطح توسط میکروسکوپ الکترونی روبشی اثر میدان مدل HITACHI S4160 بررسی گردید. به منظور بررسی ویژگی‌های اپتیکی از نورسنج دوپرتویی UNICO UV-Vis مدل SQ-4802 استفاده شد.

با هدف بررسی ویژگی‌های حسگری از پودر اکسید روی با ۴٪ ناخالصی آلومینیوم قرص تهیه شد. به این منظور، از ۱۲ گرم از نانوپودر در زیر فشار 400 Mpa قرصی به قطر ۲۰/۸ میلیمتر و ضخامت ۰/۵ میلی‌متر بدست آمد. سپس، به منظور تکمیل پیوند نانوذرات به هم و همچنین فراهم آمدن قابلیت برقراری جریان الکتریکی، قرص با عملیات گرمایی به مدت یک ساعت در دمای 500°C بازپخت شد. برای ایجاد اتصال الکتریکی از چسب رسانا بر پایه نقره استفاده شد. نمونه پس از الکترود گذاری، به مدت ۳۰ دقیقه در دمای $120-150^{\circ}\text{C}$ قرار گرفت تا اتصالات پایدار شود. سپس قرص درون محفظه‌ی بسته‌ی خلا در فشار 150 Torr بر صفحه داغ قرار گرفت. برای سنجش حسگری گازی نمونه تغییرات مقاومت قرص در حضور گاز استون بررسی شد.

رسانندگی الکتریکی بدليل کوچکتر بودن یون Al^{+3} (0.53 \AA) در مقایسه با یون Zn^{+2} (0.72 \AA) است که منجر به کاهش مقاومت الکتریکی شبکه میزبان می‌شود [۲۲-۲۴]. هر اتم آلومینیوم موجب افزودن یک الکترون اضافی نزدیک به نوار رسانش (در ترازهای ناخالصی) می‌شود که با اندک انرژی در رسانش الکتریکی میزبان شرکت می‌کند. AZO با توجه به رسانندگی الکتریکی و شفافیت نوری مناسب AZO و ارزان قیمت‌تر بودن در مقایسه با ITO می‌تواند جایگزین مناسبی برای ITO در قطعات الکترونیکی و اپتوالکترونیکی باشد [۲۳]. افزون بر آن، اکسید روی به دلیل کارایی بالا در حسگری گازی، قیمت پایین، زمان پاسخ سریع، سهولت در تولید، راندمان بالا، مصرف برق کم و قابلیت حمل و نقل آسان سبب شده است تا مورد توجه پژوهشگران قرار گیرد [۸]. ویژگی‌های حسگری گازی اکسید روی را می‌توان با آلایش آن با آلومینیوم بهبود بخشید. با توجه به بهبود ویژگی‌های الکتریکی، تغییرات مقاومت الکتریکی نمونه‌ها نیز ملموس‌تر می‌ود و تاثیر گاز بر ویژگی‌های الکتریکی به طور مشهودتر قابل اندازه‌گیری است.

درین پژوهش، نانوذرات AZO به روش حلال گرمایی سنتز شده و اثر غلظت‌های مختلف آلومینیوم بر ویژگی‌های ساختاری، نوری و حسگری گازی آنها بررسی شد.

روش آزمایش

در سنتز نمونه این پژوهش از نیترات روی (Zn(NO₃)₂.2H₂O) مرک آلمان به عنوان پیش ماده نمک اولیه و از اتیلن گلیکول (C₂H₄(OH)₂) مرک آلمان جهت عامل کمپلکس ساز استفاده شد.

برای سنتز نانوذرات AZO، نخست مقدار مناسب نیترات روی، اتیلن گلیکول و نیترات آلومینیوم (جدول ۱) در ۲۰۰°C آب مقطر دوبار تقطیر حل و بر روی گرمکن با دمای 40°C به مدت ۳۰ دقیقه هم زده شد تا محلول یکنواخت بدست آمد.

جدول ۱ جرم مواد اولیه برای سنتز نمونه‌های با نسبت مولی آلومینیوم به روی مختلف.

نیترات آلومینیوم (gr)	اتیلن گلیکول (gr)	نیترات روی (gr)	$\frac{[\text{Al}]}{[\text{Zn}]}$ %
.	۳/۷۲	۱۱/۹	.
۰/۱۷	۳/۷۲	۱۱/۹	۲
۰/۳۴	۳/۷۲	۱۱/۹	۴
۰/۵۱	۳/۷۲	۱۱/۹	۶
۰/۸۵	۳/۷۲	۱۱/۹	۱۰

نتایج و بحث

ویژگی‌های ساختاری

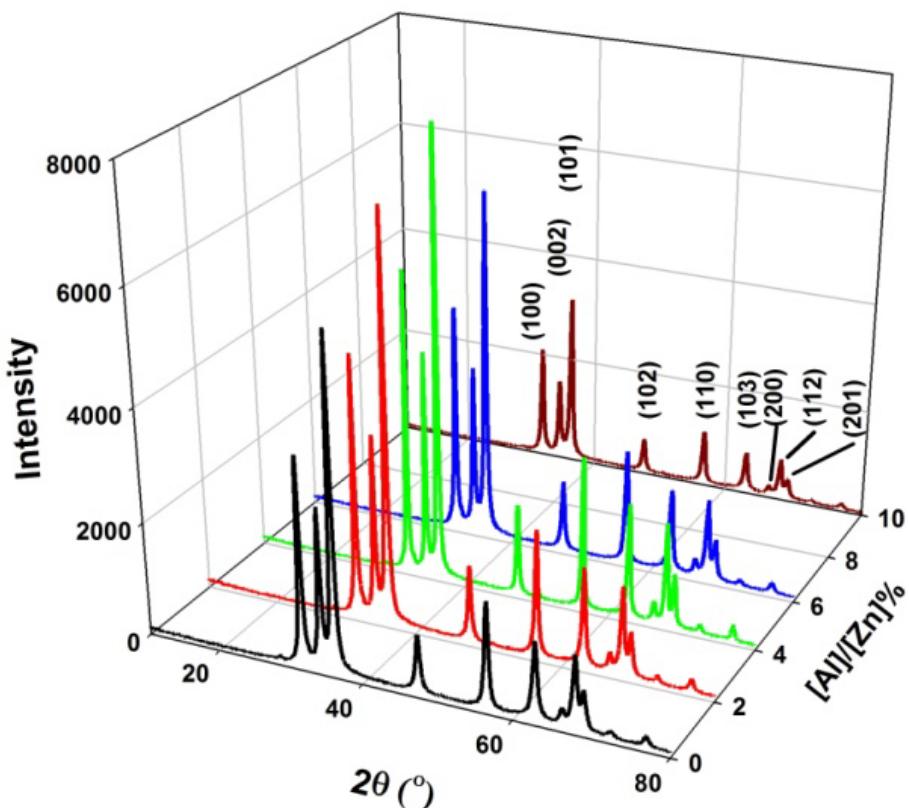
تراکم‌های بالای ناخالصی آلومینیوم کاهش یافته است. این کاهش می‌تواند به این دلیل باشد که با افزایش ناخالصی ساختار درونی دچار تغییر می‌شود و افزاون بر آن در تراکم بیشتر ناخالصی، ساختار بی شکل Al_2O_3 تشکیل می‌شود [۲]. به طور کلی با افزایش تراکم ناخالصی، جایگاه قله‌ها به سمت زاویه‌های بالاتر جابجا می‌شوند که نشان‌دهنده کاهش اندازه Al^{+3} یاخته یکه است. این امر نتیجه کوچکتر بودن شعاع یون Zn^{+2} (۰.۰۷۲ nm) نسبت به یون Al^{+3} (۰.۰۵۳ nm) است [۷، ۸، ۲۳].

اندازه نانو بلورک‌ها از رابطه‌ی شر [۲۴]:

$$D = \frac{k\lambda}{\beta \cos \theta} \quad (1)$$

بدست آمد که در آن $k = 0.94$ ، β پهنا در نیمه شدت قله (FWHM) و θ زاویه پراش قله ارجح در راستاهای (۱۰۰)، (۰۰۲) و (۱۰۱) هستند. نتایج محاسبه اندازه نانوبلورک‌ها در جدول ۲ ارائه شده است. دیده می‌شود که به طور کلی با افزایش ناخالصی آلومینیوم، اندازه نانوبلورک‌ها روند افزایشی و سپس کاهشی دارد.

شکل ۱ طیف‌های مقایسه‌ای XRD نمونه‌های سنتز شده را نشان می‌دهد. نتایج پراش پرتو ایکس نشان می‌دهند که نمونه‌ها دارای قله‌های ارجح مربوط به صفحات (۱۰۰)، (۰۰۲)، (۰۱۰)، (۱۰۲)، (۱۰۳)، (۲۰۰)، (۱۱۲) و (۲۰۱) فاز اکسید روی با ساختار بلوری ششگوشی مطابق با کارت استاندارد JCPDS 05-0664 هستند [۲]. که با نتایج کارهای پژوهشی دیگران پیرامون نانوذرات AZO همخوانی دارد [۲، ۳، ۷-۹]. از آنجا که غلظت آلومینیوم در ترکیب کم است، یون‌های آلومینیوم در تهی‌جاهای Zn^{+2} ناشی از نقص ساختاری شبکه جایگزین شده و ساختار بلوری تکمیل می‌شود، اما فاز مستقلی از اکسید آلومینیوم تشکیل نمی‌گردد. بنابراین در طیف‌های XRD، قله‌های مربوط به Al و ترکیب‌های اکسیدی آن دیده نمی‌شود [۳]. مقایسه طیف نانوذرات خالص ZnO با نمونه‌های آلایش یافته نشان می‌دهد که عنصر آلومینیوم بخوبی در ساختار شبکه جای گرفته است. با این وجود، شدت قله‌های ارجح در



شکل ۱ مقایسه طیف‌های پراش پرتو ایکس نمونه‌های AZO بصورت تابعی از درصد ناخالصی Al

جدول ۲ مشخصه‌های ساختاری برآمده از بررسی الگوهای XRD نمونه‌های سنتز شده.

نمونه	hkl	۲θ (°)	FWHM (°)	d (Å)	D (nm)	ثابت شبکه(a)	ثابت شبکه(c)
۱	100	۳۱,۷۶۲	۰,۴۹۵	۲,۸۱۵۰	۱۷,۴۲	۳,۲۵۰۶	۵,۲۱۰۶
	۰۰۲	۳۴,۳۹۵	۰,۵۱۰	۲,۶۰۵۳	۱۷,۰۲		
	101	۳۶,۲۲۷	۰,۵۵۰	۲,۴۷۷۶	۱۵,۸۷		
۲	100	۳۱,۷۸۱	۰,۳۸۲	۲,۸۱۳۴	۲۲,۵۸	۳,۲۴۸۷	۵,۲۰۳۴
	۰۰۲	۳۴,۴۴۴	۰,۴۰۳	۲,۶۰۱۷	۲۱,۵۵		
	101	۳۶,۲۶۲	۰,۴۰۹	۲,۴۷۵۴	۲۱,۳۴		
۴	100	۳۱,۷۹۵	۰,۳۵۲	۲,۸۱۲۲	۲۴,۵۰	۳,۲۴۷۳	۵,۲۰۰۵
	۰۰۲	۳۴,۴۶۴	۰,۳۵۹	۲,۶۰۰۳	۲۴,۱۹		
	101	۳۶,۲۷۰	۰,۳۹۷	۲,۴۷۴۸	۲۱,۹۸		
۶	100	۳۱,۸۳۸	۰,۳۹۳	۲,۸۰۸۵	۲۱,۹۵	۳,۲۴۳۲	۵,۱۹۲۷
	۰۰۲	۳۴,۵۱۷	۰,۴۰۳	۲,۵۹۶۴	۲۱,۵۵		
	101	۳۶,۳۱۶	۰,۴۳۱	۲,۴۷۱۸	۲۰,۲۵		
۱۰	100	۳۱,۸۳۷	۰,۴۳۲	۲,۸۰۸۶	۱۹,۹۷	۳,۲۴۳۲	۵,۱۹۲۷
	۰۰۲	۳۴,۵۱۷	۰,۴۴۷	۲,۵۹۶۴	۱۹,۴۳		
	101	۳۶,۳۰۴	۰,۴۷۳	۲,۴۷۲۶	۱۸,۴۵		

دیده می‌شود که با افزایش ناخالصی آلومینیوم، ثابت‌های شبکه روند کاهشی دارند که به دلیل کوچکتر بودن شعاع یون Al^{+3} (0.053 nm) نسبت به شعاع یون Zn^{+2} (0.072 nm) است [۲۵, ۷, ۶].

با توجه به طیف‌های XRD، برای تصویربرداری FESEM نمونه خالص و نمونه با ۴٪ ناخالصی انتخاب شدند. و TEM تصاویر FESEM این نمونه‌ها در شکل ۲ نشان داده شده است. این تصاویر نشان می‌دهند که اندازه دانه‌ها در گستره ۵۱ تا ۷۶ نانومتر است و افزایش ناخالصی آلومینیوم تا ۴٪ باعث افزایش اندازه دانه‌ها شده است.

ثابت‌های شبکه در ساختار ششگوشی با استفاده از رابطه زیر بدست می‌آیند [۲۵]:

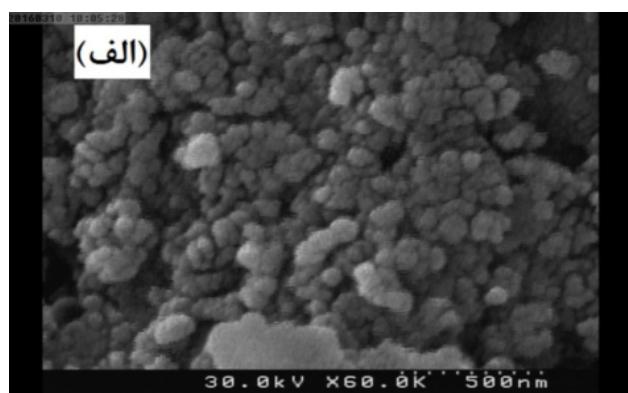
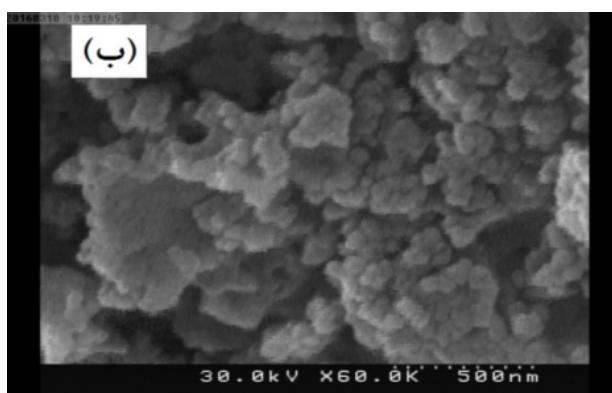
$$\frac{1}{d_{hkl}} = \frac{4}{3} \left[\frac{h^2 + h^2 + k^2}{a^2} \right] + \frac{l^2}{c^2} \quad (2)$$

برای صفحات بلوری (۱۰۰) و (۰۰۲)، و با استفاده از رابطه برآگ (۲) $2d_{hkl} \sin\theta_{hkl} = n\lambda$ رابطه بالا بصورت زیر ساده می‌شود:

$$a = \sqrt{\frac{4}{3} \frac{\lambda}{2 \sin\theta_{100}}} \quad (3)$$

$$c = \frac{\lambda}{\sin\theta_{002}} \quad (4)$$

نتایج محاسبه ثابت‌های شبکه در جدول ۲ ارائه شده است.

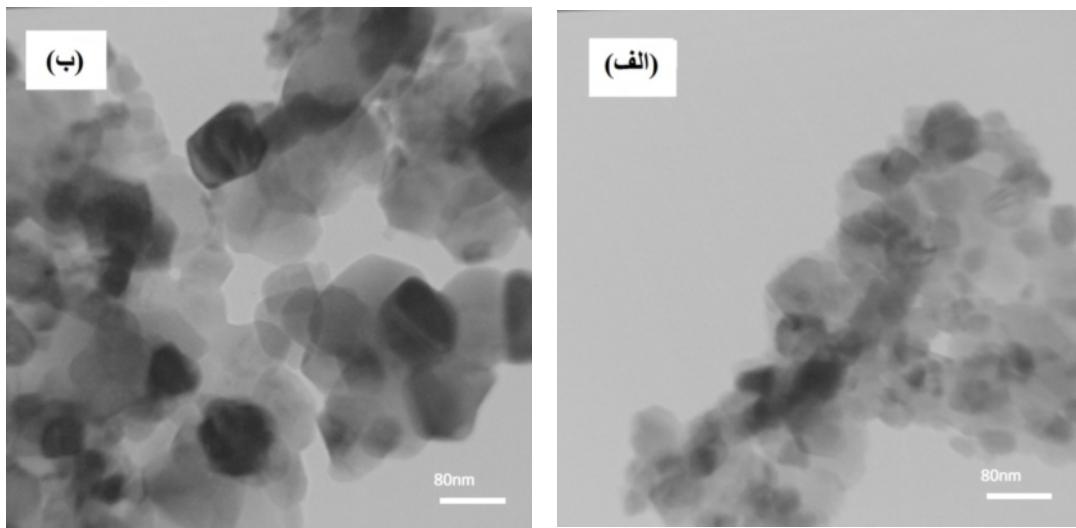


شکل ۲ تصاویر FESEM نمونه‌های (الف) خالص و (ب) با ۴٪ ناخالصی آلومینیوم.

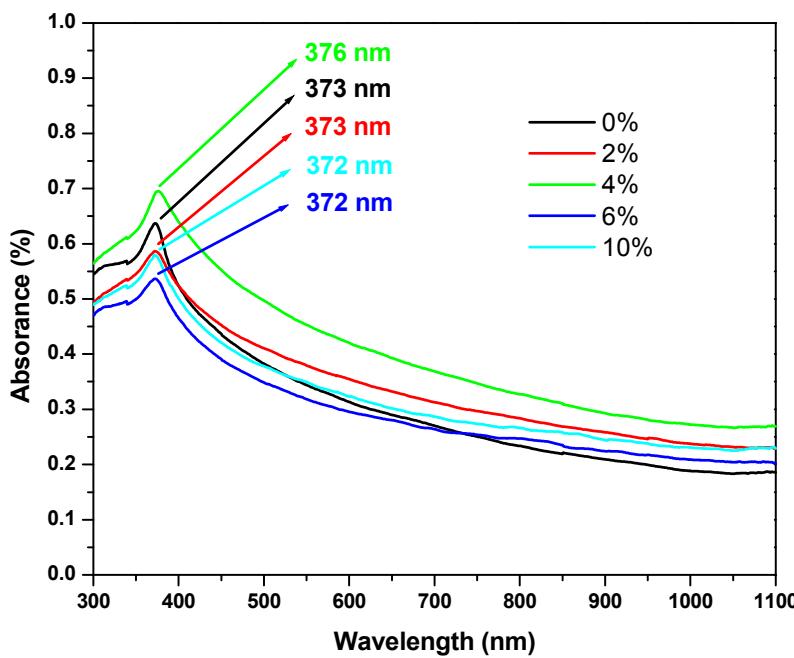
ویژگی‌های نوری

طیف‌های جذب نوری نانوذرات AZO در گستره‌ی طول موج‌های ۳۰۰ تا ۱۱۰۰ نانومتر در شکل ۴ آورده شده است. لبه جذب برای نمونه‌های خالص و با ناخالصی ۰٪، ۲٪، ۴٪ و ۱۰٪ بترتیب در ۳۷۳، ۳۷۳، ۳۷۶ و ۳۷۲ نانومتر دیده می‌شود که در مقایسه با لبه جذب اکسید روی حجمی (۳۸۶ نانومتر) جابه‌جایی آبی از خود نشان می‌دهند. جابه‌جایی آبی لبه جذب به اثر بریشتاین موس نسبت داده می‌شود [۳].

تصاویر TEM نمونه‌های خالص و ۴٪ ناخالصی آلومینیوم در شکل ۳ نشان داده شده است. در این تصاویر ابعاد دانه‌ها در گستره ۲۰ تا ۵۰ نانومتر است. همچنین از مقایسه تصاویر TEM دیده می‌شود که اندازه نانوذرات با افزودن ناخالصی آلومینیوم افزایش یافته است. این تغییرات را می‌توان به رفع نواقص ساختاری توسط آلومینیوم و تشکیل بلورک‌های بزرگتر و نانوذرات بزرگتر نسبت داد.



شکل ۳ تصاویر TEM نمونه‌های (الف) خالص و (ب) با ۴٪ ناخالصی آلومینیوم.



شکل ۴ نمودارهای جذب اپتیکی بر حسب طول موج برای نمونه‌های آلییده با درصدهای مختلف آلومینیوم.

ساختاری و تکمیل ساختار بلوری اکسید روی نسبت داد که موجب میل مقدار گاف انرژی به مقدار تناسب عنصری آن یعنی ۳,۲۷ الکترون ولت می‌شود.

ویژگی‌های حسگری گازی

بررسی ویژگی‌های حسگری گازی بر اساس تغییرات مقاومت قرص در حضور گاز استون با غلظت‌های ۲۳۰۰، ۲۷۰۰، ۳۲۰۰ ppm و در نمونه AZO با ۴٪ ناخالصی بررسی شد. از آنجا که دمای کاری حسگرهای گازی بر پایه نانوذرات اکسید روی در گستره ۱۰۰-۳۵۰ درجه سانتی گراد است، [۲۹] دمای کاری حسگرها $^{\circ}\text{C}$ در نظر گرفته شد. در شکل ۶ منحنی‌های پاسخ کوتاه مربوط به حسگر آورده شده است. در این نمودارها، تغییرات مقاومت قرص AZO بر حسب زمان از لحظه ورود گاز استون نمایش داده شده است. چنان که دیده می‌شود، از لحظه ورود گاز مقاومت قرص روند کاهشی دارد و به یک مقادار اشباع می‌رسد. این گستره زمانی را زمان پاسخ حسگر می‌نامند [۳۰]. پس از اینکه مقاومت حسگر به حالت اشباع رسید، گاز، استون توسط پمپ خلا از سیستم خارج شد. از لحظه خروج گاز مقاومت قرص افزایش می‌یابد و به مقادار مقاومت اولیه‌اش در خلا باز می‌گردد. این گستره زمانی را زمان بازیابی حسگر می‌نامند.

ضریب جذب نمونه‌ها با استفاده از رابطه زیر [۲۶]:

$$\alpha = \frac{2.303}{t}^A \quad (5)$$

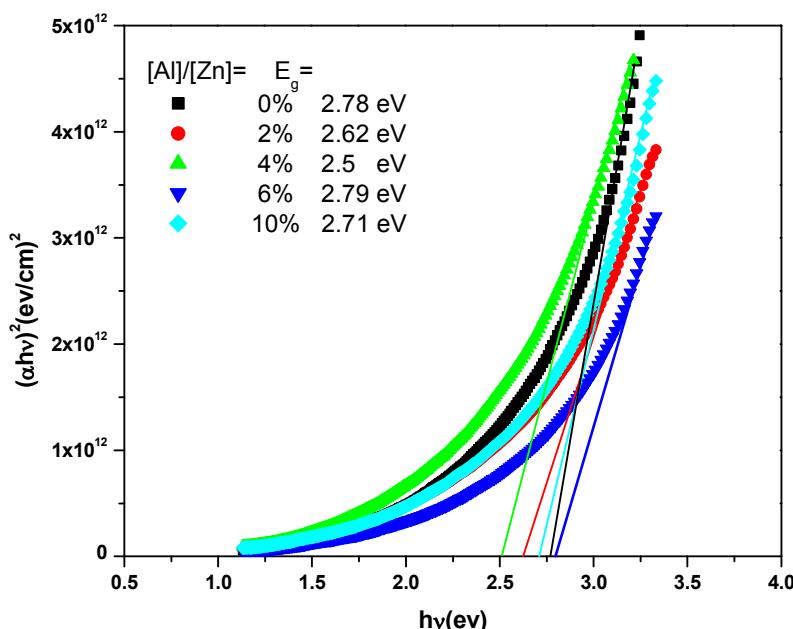
بدست آمد که در آن A جذب و t قطر متوسط نمونه مورد بررسی است.

گاف نوری نمونه‌ها با استفاده از رابطه تاواک [۲۴]:

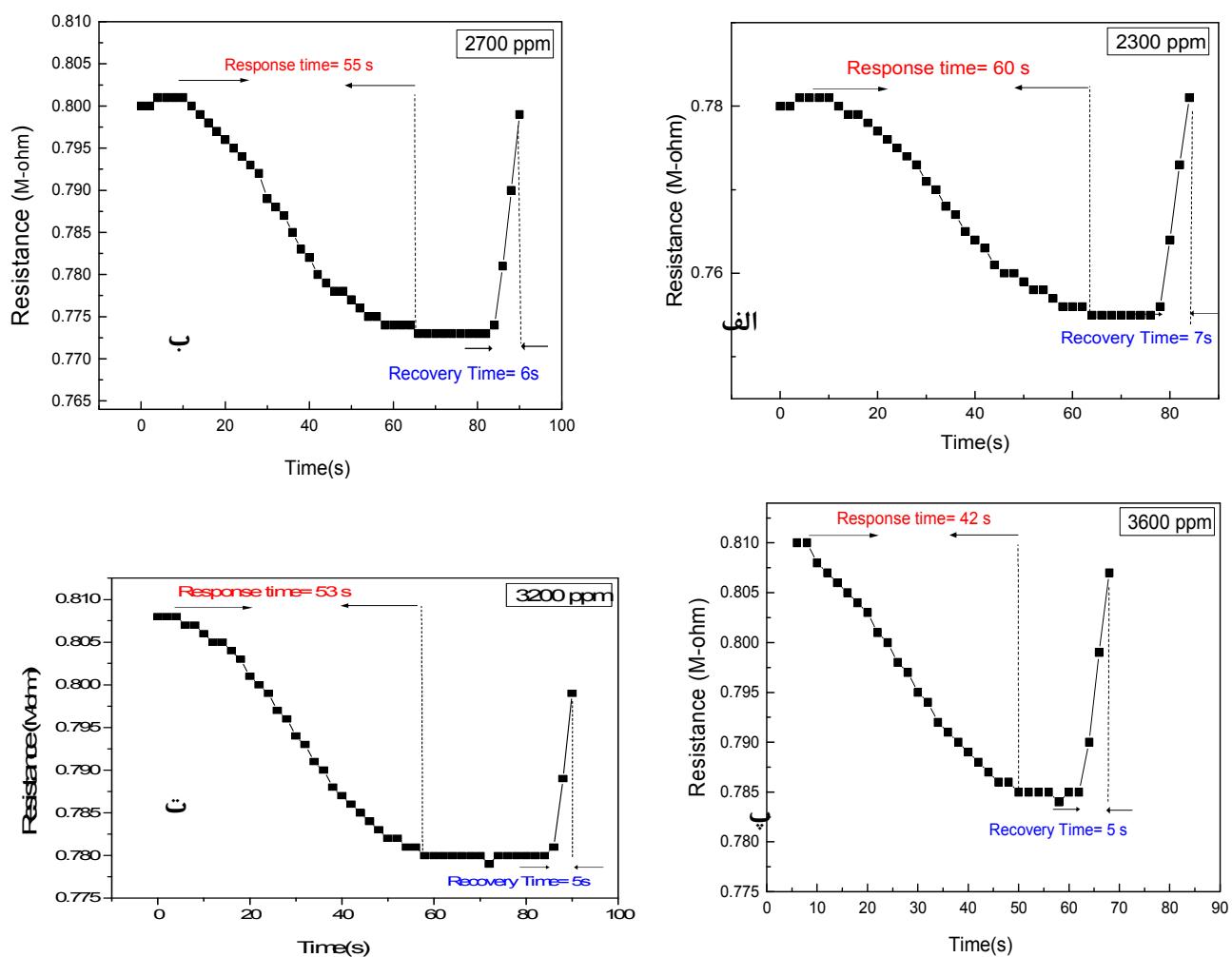
$$(\alpha h\nu)^2 = A(h\nu - E_g) \quad (6)$$

بدست آمد. که در آن $h\nu$ انرژی فوتون و A مقداری ثابت است. گاف مستقیم نوری با بروز یابی قسمت خطی منحنی رسم شده $(\alpha h\nu)^2$ بر حسب انرژی فوتون فروند بدست می‌آید. (شکل ۵). بیشترین و کمترین گاف نوری بترتیب برای نمونه‌های با ۶ و ۴ درصد دیده می‌شود. کمتر بودن گاف نواری نمونه‌ها نسبت به مقادار آن برای نمونه توده (حجمی) ناشی از طبیعت بسلوری آنها است [۲۷].

با افزایش مقادار ناخالصی آلومینیوم از صفر تا ۴٪، گاف نوری به تدریج کاهش می‌یابد، زیرا آلومینیوم باعث ایجاد ترازهای ناخالصی در لبه نوار رسانش می‌شود که می‌تواند باعث جذب فوتون‌های با انرژی کمتر و در نتیجه کاهش گاف نوری می‌شود [۲۸]. افزایش گاف نوری برای غلظت‌های بیشتر ناخالصی بدليل اثر بریشتاین موس است [۲]. تغییرات ناهمانگ در گاف انرژی را می‌توان نتیجه چند عامل دانست. برای آلایش ۲٪، افزایش گاف انرژی را می‌توان به رفع نواقص



شکل ۵ نمودارهای $(\alpha h\nu)^2$ برای نمونه‌های با درصدی مختلف ناخالصی آلومینیوم.



شکل ۶ زمان پاسخ و بازیابی حسگر به (الف) ۲۳۰۰ ppm، (ب) ۲۷۰۰ ppm، (پ) ۳۲۰۰ ppm و (ت) ۳۶۰۰ ppm گاز استون در دمای کار ۱۵۰°C.

حسگرهای گازی نانوساختار پاسخ سریع آنها به حضور گاز است، یکی از دستاوردهای مهم این پژوهش ساخت حسگر با زمان پاسخ بسیار سریع در حد چند ثانیه است. همچنین زمان بازیابی نیز با افزایش غلظت گاز کاهش یافت، بطوریکه در کمترین غلظت گاز (۲۳۰۰ ppm)، ۷ ثانیه و در بیشترین غلظت گاز (۳۶۰۰ ppm)، ۵ ثانیه بود که نشان دهنده احیا یا بازیابی سریع حسگر در غیاب گاز است.

برداشت

نتایج بررسی الگوهای XRD نشان داد که نمونه‌های AZO دارای ساختار بلوری ششگوشی هستند. با افزایش تراکم ناخالصی، جایگاه قله‌ها به سمت زاویه‌های بالاتر جابه‌جا می-

هنگامی که اکسیدهای فلزی مانند AZO در معرض گاز استون قرار می‌گیرند، اکسیژن‌های سطحی با هیدروژن واکنش می‌دهند و در نتیجه الکترون‌هایی که توسط آنیون‌های اکسیژن به دام افتاده بودند به اکسید فلزی بازگشته و منجر به کاهش مقاومت نیمرسانا می‌شوند. با توجه به شکل ۶ دیده می‌شود که با افزایش غلظت گاز تا یک غلظت آستانه، مقاومت حسگر به حالت اشباع رسیده و پس از آن با افزایش بیشتر غلظت گاز، حساسیت حسگر تغییر قابل توجهی نکرده است. چنان که دیده می‌شود، با افزایش غلظت گاز ورودی زمان پاسخ حسگر کاهش یافته است، به طوری که بیشترین زمان پاسخ ۶۰ ثانیه برای غلظت ۲۳۰۰ ppm و کمترین زمان پاسخ ۴۲ ثانیه برای غلظت ۳۶۰۰ ppm بدست آمده است. از آنجا که مهم‌ترین ویژگی

Crystallography and Mineralogy 25 (2018) 885-894.

[6] Xiaofei Lu, Yongsheng Liu, Xiaodong Si, Yulong Shen, Wenying Yu, Wenli Wang, Xiaojing Luo, Tao Zhou, "Temperature-dependence on the structural, optical, and magnetic properties of Al-doped ZnO nanoparticles", Optical Materials 62 (2016) 335-340.

[7] Ahmad Echresh, Morteza Zargar Shoushtari, "Synthesis of Al-doping ZnO nanoparticles via mechanochemical method and investigation of their structural and optical properties", Materials Letters 109 (2013) 88-91.

[8] Ran Yoo, Sungmee Cho, Min-Jung Song, Wooyoung Lee, "Highly sensitive gas sensor based on Al-doped ZnO nanoparticles for detection of dimethyl methylphosphonate as a chemical warfare agent stimulant", Sensors and Actuators B 221 (2015) 217-223.

[9] Chen K.J., Fang T.H., Hung F.Y., Ji L.W., Chang S.J., Young S.J., Hsiao Y.J., "The crystallization and physical properties of Al-doped ZnO nanoparticles", Applied Surface Science 254 (2008) 5791-5795.

[10] Thanka Rajan S., Subramanian S., Nanda Kumar A.K., Jayachandran M., Ramachandra Rao M.S., "Fabrication of nanowires of Al-doped ZnO using nanoparticle assisted pulsed laser deposition (NAPLD) for device applications", Journal of Alloys and Compounds 584 (2014) 611-616.

[11] Saraf N., Hasanpour A., Hashemizadeh-Aghda S. A., Akhond A., "Investigation of room temperature ferromagnetic behavior in Mn doped ZnO nanoparticles, NW of Iran (in Persian)", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 23 (2015) 383-388.

[12] zarghr-shoshtari M., Pour-moghaddam A., Farbod M., "Fabrication and study of structural, optical and magnetic properties of Zn_{1-x}Ni_xO nanoparticles, NW of Iran (in Persian)", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 24 (2016) 309-316.

[13] Yuan-Qing Li, Kang Yong, Hong-Mei Xiao, Wang-Jing Ma, Guang-Lei Zhang, Shao-Yun Fu,

شوند، اندازه نانو بلورک‌ها، اندازه دانه‌ها و اندازه نانوذرات روند افزایشی و ثابت‌های شبکه روند کاهشی دارند. گاف نوری نانوذرات در گستره ۲/۵ eV تا ۲/۷۹ eV بدست آمد. همچنین زمان بازیابی نیز با افزایش غلظت گاز استون کاهش یافت، بطوریکه در کمترین غلظت گاز (۲۳۰۰ ppm)، ۷ ثانیه و در بیشترین غلظت گاز (۳۶۰۰ ppm)، ۵ ثانیه بود، که نشان می‌دهد که حسگر در غیاب گاز به سرعت احیا یا بازیابی می‌شود. یکی از دستاوردهای مهم این پژوهش ساخت حسگر با زمان پاسخ بسیار سریع در حد چند ثانیه است.

مراجع

- [1] Gholizadeh A., Tajabor N., Alinejad M. R., "Influence of N₂- and Ar-ambient annealing on the physical properties of SnO₂: Co transparent conducting films prepared by spray pyrolysis technique", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 16 (2009) 664-675.
- [2] Xinjuan Zhang, Yu Chen, Sheng Zhang, Caiyu Qiu, "High photocatalytic performance of high concentration Al-doped ZnO nanoparticles", Separation and Purification Technology 172 (2017) 236-241.
- [3] Jianping Deng, Minqiang Wang, Wei Ye, Junfei Fang, Pengchao Zhang, Yongping Yang, Zhi Yang, "CdS/CdSe-sensitized solar cell based on Al-doped ZnO nanoparticles prepared by the decomposition of zinc acetate solid solution", Solid-State Electronics 127 (2017) 38-44.
- [4] Hasanpour A., Niyayifar M., Asan M., Amighiyan J., "Preparation of Fe₃O₄-ZnO core - shell nanopowders and comparison of their magnetic and optical Properties, NW of Iran (in Persian)", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 20 (2012) 759-766.
- [5] Naderi M., zargarshoshtari M., kazeminejad I., "Investigation of precursor solution concentration effect on morphology and optical properties of zinc oxide nanorods for polymer solar cells application, NW of Iran (in Persian)", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 21 (2013) 759-766.

- spray pyrolysis”, Thin solid Films 552 (2014) 39–45.*
- [21] Ardyanian M., Sedigh N., “*Heavy lithium-doped ZnO thin films prepared by spray pyrolysis method”, Bull. Mater. Sci. 37 (2014) 1309–1314.*
- [22] Noriya Izu, Kazuhiko Shimada, Takafumi Akamatsu, Toshio Itoh, Woosuck Shin, Kentaro Shiraishi, Taketoshi Usui, “*Polyol synthesis of Al-doped ZnO spherical nanoparticles and their UV-vis–NIR absorption properties”, Ceramics International 40 (2014) 8775–8781.*
- [23] Giovannelli F., Ngo Ndimba A., Diaz-Chao P., Motelica-Heino M., Raynal P.I., Autret C., Delorme C., “*Synthesis of Al doped ZnO nanoparticles by aqueous co-precipitation”, Powder Technology 262 (2014) 203–208.*
- [24] Haoyang Wu, Mingli Qin, Aimin Chu, Zhiqin Cao, Pengqi Chen, Ye Liu, Xuanhui Qu, “*Effect of urea on the synthesis of Al-doped ZnO nanoparticle and its adsorptive properties for organic pollutants”, Materials Research Bulletin. 75 (2016) 78–82.*
- [25] Suwanboon S., Amornpitoksuk P., Haidoux A., Tedenac J.C., “*Structural and optical properties of undoped and aluminium doped Zinc oxide nanoparticles via precipitation method at low temperature”, Journal of Alloys and Compounds 462 (2008) 335–339.*
- [26] Fadavieslam M. R., Azimi-Juybari H., Marashi M., “*Dependence of O₂, N₂ flow rate and deposition time on the structural, electrical and optical properties of SnO₂ thin films deposited by atmospheric pressure chemical vapor deposition (APCVD),” J Mater Sci: Mater Electron. 27 (2016) 921–930.*
- [27] Yilmaz S., Atasoy Y., Tomakin M., Bacaksız E., “*Comparative studies of CdS, CdS:Al, CdS:Na and CdS:(Al_xNa_{1-x}) thin films prepared by spray pyrolysis”, Superlattices and Microstructures 88 (2015) 299–307.*
- [28] Muthukumaran S., Gopalakrishnan R., “*Structural, FTIR and photoluminescence studies of Cu doped ZnO nanopowders by co-precipitation method”, Opt. Mater 34 (2012) 1946–1953.*
- “*Preparation and electrical properties of Ga-doped ZnO nanoparticles by a polymer pyrolysis method”, Materials Letters Vol. 64, pp. 735–1737, 2010.*
- [14] Darshan Sharma, Ranjana Jha, “*Transition metal (Co, Mn) co-doped ZnO nanoparticles: Effect on structural and optical properties”, Journal of Alloys and Compounds 698 (2017) 532–538.*
- [15] Mohd. Arshad, Mohd Meenahz Ansari, Arham S. Ahmed, Pushpendra Tripathi, S.S.Z. Ashraf, A.H. Naqvi, Ameer Azam, “*Band gap engineering and enhanced photoluminescence of Mg doped ZnO nanoparticles synthesized by wet chemical route”, Journal of Luminescence 161 (2015) 275–280.*
- [16] Jihui Lang, Jiaying Wang, Qi Zhang, Xiuyan Li, Qiang Han, Maobin Wei, Yingrui Sui, Dandan Wang, Jinghai Yang, “*Chemical precipitation synthesis and significant enhancement in photocatalytic activity of Ce-doped ZnO nanoparticles”, Ceramics International 42 (2016) 14175–14181.*
- [17] Vijayaprasath G., Murugan Y., Hayakawa G., Ravi “*Optical and magnetic studies on Gd doped ZnO nanoparticles synthesized by co-precipitation method”, Journal of Luminescence 178 (2016) 375–383.*
- [18] Pradeev Raj K., Sadaiyandi K., Kennedy A., Thamizselvi R., “*Structural, optical, photoluminescence and photocatalytic assessment of Sr-doped ZnO nanoparticles”, Materials Chemistry and Physics 183 (2016) 24–36.*
- [19] Qianqian Gao, Yuqiang Dai, Chengbo Li, Liguo Yang, Xianchang Li, Chaojun Cui, “*Correlation between oxygen vacancies and dopant concentration in Mn-doped ZnO nanoparticles synthesized by co-precipitation technique”, Journal of Alloys and Compounds 684 (2016) 669–676.*
- [20] Ardyanian M., Moeini M., Azimi Juybari H., “*Thermoelectric and photoconductivity properties of zinc oxide–tin oxide binary systems prepared by*

- [30] Salar Pourteimoor, Hamid Haratizadeh, “*Performance of a fabricated nanocomposite-based capacitive gas sensor at room temperature*”, J Mater Sci: Mater Electron 28 (2017) 18529–18534.
- [29] Yang H.M., Ma S.Y., Jiao H.Y., Chen Q., Lu Y., Jin W.X., Li W.Q., Wang T.T., Jiang X.H., Qiang Z., Chen H., “*Synthesis of Zn₂SnO₄ hollow spheres by a template route for high-performance acetone gas sensor*”, Sensors and Actuators B 245 (2017) 493–506.