

مطالعه سنتیک بلورینگی و تعیین شاخص آورامی در نمونه‌های آمورف – TeO₂-V₂O₅-NiO توسط تحلیل کالریمتری

داریوش سوری

گروه فیزیک، دانشکده علوم پایه، دانشگاه ملایر

d.souri@gmail.com

چکیده:

شیشه‌های اکسیدی دارای خواص منحصر بفردی هستند. در کار حاضر چگونگی تغییر خواص گرمایی با ترکیب نمونه‌ها بررسی شده است. در این کار، شیشه‌های سه مؤلفه‌ای $40\text{-TeO}_2-(60-x)\text{-V}_2\text{O}_5-x\text{-NiO}$ با درصدهای مولی متفاوت $0 \leq x \leq 20$ با روش استاندارد سرمایش سریع مذاب ساخته شده‌اند. نمودارهای گرماسنجی روشی تفاضلی (DSC) برای این نمونه‌ها در بازه‌ی دمایی $(500-150)^\circ\text{C}$ و در نرخ‌های گرمایش $12, 10, 9, 6, 3^\circ\text{C/min}$ و $\phi=2, 3$ مورد بررسی قرار گرفته‌اند. سپس با استفاده از نتایج کالریمتری، خواص گرمایی نظیر دمای تبلور (T_c)، شاخص آورامی (n) و در نتیجه انرژی فعال‌سازی بلورینگی (E_c) محاسبه شده‌اند. به طور کلی نتایج حاصل از این پژوهش نشان دهنده‌ی روند کاهشی در انرژی فعال‌سازی بلورینگی با افزایش درصد مولی اکسید نیکل می‌باشد که می‌توان آن را به افزایش تراکم اکسیژن‌های غیرپیوندی و افزایش تردی این نمونه‌ها نسبت داد. مقادیر به‌دست آمده برای شاخص آورامی (n)، نشان می‌دهد که این شاخص حول مقدار $n \approx 1$ در افت و خیز است که مشخصه رشد بلوری سطحی یا تک بعدی می‌باشد، بنابراین می‌توان آن را احتمالاً به رشد بلورک‌های سوزنی شکل تلوریمی نسبت داد.

اطلاعات مقاله:

دریافت: ۳۱ مرداد ۱۳۹۵

پذیرش: ۲۳ بهمن ۱۳۹۵

کلید واژه:

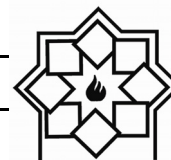
شیشه‌های اکسیدی، گرماسنجی روشی تفاضلی، شاخص آورامی، خواص گرمایی، انرژی فعال‌سازی بلورینگی

۱- مقدمه

شیشه‌های اکسیدی حاوی اکسیدهای فلزات واسطه، به دلیل کاربردهایشان در زمینه‌هایی از قبیل فیبرهای نوری [۱-۳] و کاربردهای الکتروشمیایی [۴-۵]، علاقه و توجه بسیاری از پژوهشگران را بخود جلب نموده‌اند. در سال‌های اخیر، شیشه‌های تلوریمی حاوی اکسید فلزات واسطه به دلیل دارا بودن ویژگی‌های منحصر بفرد از قبیل رسانش الکتریکی

مناسب (در گستره‌ی 10^{-4} تا 10^{-6}Scm^{-1})، دمای ذوب پایین (در گستره تقریبی 600°C تا 900°C)، نمگیری کم و خواص کالریمتری مناسب از قبیل پایداری گرمایی و ظرفیت گرمایی بالا، نظر بسیاری از پژوهشگران را به خود جلب کرده‌اند.

از طرفی می‌توان با تغییر درصد مولی مؤلفه‌های تشکیل دهنده این شیشه‌ها، به نمونه‌های مطلوبی از نظر خواص



فیزیکی مورد نظر رسید [۶-۷]. گرماسنجی روبشی تفاضلی (DSC) روش مناسبی برای بررسی رفتار کالریمتری شیشه‌ها در دماهای مختلف و نرخ‌های گرمایی متفاوت می‌باشد، که با استفاده از آنها دمای تبلور (T_{cr}) معین می‌شود [۸-۹].

مطالعه ویژگی‌های ساختاری شیشه‌ها (از قبیل درک میزان تردی و سختی آنها) توسط DSC، روشی مناسب جهت درک بهتر رفتار شیشه‌ها بعنوان تابعی از ترکیب آنهاست [۹-۱۵]. بررسی نقش ترکیب شیشه‌ها بر خواص گرمایی، تراکم اکسیژن‌های غیر پیوندی و صلیبیت و سختی ساختار آنها جهت دستیابی به نمونه‌های بهینه با مقاومت بالا در برابر شوک‌های گرمایی بمنظور کاربردهای عملی بسیار حائز اهمیت است. کاربردهای شیشه‌های اکسیدی بویژه استفاده آنها در ادوات اپتیکی از قبیل فیبرهای نوری نیازمند معرفی شیشه‌هایی است که پایداری گرمایی مطلوبی در برابر شوک‌های گرمایی و تغییر ساختار از آمورف به بلور داشته باشند و به عبارتی داری انرژی فعال‌سازی بلورینگی بالاتری باشند علی‌رغم کارهای مختلف در حوزه کالریمتری شیشه‌ها، هنوز تحلیل دقیقی از پدیده بلورینگی وجود ندارد و رفع این مانع نیازمند کارهای گسترده‌تری می‌باشد [۹].

علیرغم گزارش‌هایی در خصوص سنتتیک دمای گذار شیشه‌ای نمونه‌های $\text{TeO}_2\text{-V}_2\text{O}_5\text{-NiO}$ [۱۵ و ۱۲ و ۱۱] و سنتتیک بلورینگی $\text{TeO}_2\text{-V}_2\text{O}_5\text{-Sb}$ [۹]، مطلبی در مورد سنتتیک بلورینگی و شاخص و ابعاد تبلور شیشه‌های $\text{TeO}_2\text{-V}_2\text{O}_5\text{-NiO}$ گزارش نشده است. پویایی فرایند تبلور و نحوه تبلور می‌تواند بصورت دقیق‌تری توسط انرژی فعال‌سازی بلورینگی و شاخص آورامی بررسی و توصیف شود. شاخص

آورامی (n)، ویژگی‌های هسته و فرآیند رشد بلور را نشان می‌دهد [۱۰]. با توجه به نبود گزارشی در خصوص سنتتیک بلورینگی و تبلور در شیشه‌های $\text{TeO}_2\text{-V}_2\text{O}_5\text{-NiO}$ ، هدف این پژوهش محاسبه پارامترهای پویایی تبلور و شاخص آورامی و همچنین بررسی وابستگی دمای بلورینگی به نرخ گرمایش و ترکیب نمونه در این شیشه‌ها است تا بتوان نمونه با انرژی فعال‌سازی بیشتر و در نتیجه پایداری گرمایی بالاتر و تردی کمتر را معرفی نمود.

۲- فعالیت‌های تجربی

نمونه‌های توده‌ای ترکیبات سه مولفه‌ای شیشه‌های $40\text{TeO}_2\text{-(60-x)V}_2\text{O}_5\text{-xNiO}$ (که از این به بعد به طور اختصار Nx نامیده می‌شوند و x بعنوان درصد مولی مولفه اکسید نیکل دارای مقادیر $0\text{, }10\text{, }20\text{ mol\%}$ ، $x=0$ می‌باشد)، با بهره‌گیری از روش سرمایش سریع مذاب ساخته شده‌اند. پودرهای اولیه اکسید نیکل، پنتاکسید وانادیم و دی اکسید تلوریم (محصول شرکت مرک با خلوص $99\text{, }99\%$) پس از مخلوط شدن با درصدهای مولی مورد نظر، در بوتله آلومینا در اتمسفر عادی در کوره الکتریکی ATBIN ALF15 ذوب شده و مذاب حاصل در قالب استیل (نگهداشته شده در دمای اتاق) قالب ریزی شدند تا بسرعت به دمای اتاق سرمایش یافته و شیشه تشکیل گردد. جزییات بیشتر روش تهیه و مشخصه نگاری نمونه‌ها از جمله پراش پرتو ایکس و چگالی نمونه‌ها (اندازه گیری شده به روش ارشمیدس) در مراجع شماره ۱۱ و ۱۲ آمده است. تحلیل گرمایی این نمونه توسط دستگاه گرماسنجی روبشی تفاضلی (DSC: Pyris1, USA) با استفاده از ۱۰ میلی گرم از پودر هر نمونه در فشار



ثابت تحت گاز N_2 با شار ثابت $20 \text{ cm}^3/\text{min}$ (به منظور حفظ فشار ثابت محیط طی اندازه گیری های کالریمتری و آنتالپی و همچنین جلوگیری از تغییر استوکیومتری نمونه ها که ممکن است با جذب بیشتر اکسیژن توسط نمونه ها انجام گردد) در نرخ های گرمایش $12, 9, 6, 3 \text{ K/min}$ و $\varphi=3, 6, 9, 10$ انجام شده است.

۳- نتایج و بحث

۳-۱- مشخص نگاری ساختاری توسط

پراش پرتو X

الگوهای XRD نمونه های توده ای N_x بروش پودری به دست آمده است که نتایج آن در مرجع شماره ۱۱ آمده است و طبیعت آمورف آن ها بدلیل عدم وجود پیک های بلوری در این الگوها تایید شده است [۱۱].

۳-۲- تحلیل گرمایی، سنتیک بلورینگی

و شاخص آورامی

مناسب ترین راه برای تعیین ویژگی های گرمایی و دماهای مشخصه در شیشه ها، استفاده از آزمایشات کالریمتری است. شکل (۱) منحنی های نوعی کالریمتری DSC نمونه های N_x را در نرخ گرمایش 6 K/min نشان می دهد، که به عنوان نمونه ای از نمودارهای DSC شیشه های مورد مطالعه نشان داده شده است. دماهای مشخصه T_g گذار شیشه ای و بلورینگی T_{cr} بصورت نوعی در شکل ۱-a نشان داده شده اند. منحنی های ترموگرام DSC شیشه ها معمولاً یک ناحیه گرماگیر منسوب به گذار شیشه ای را نشان می دهند که عموماً میانه ی ناحیه ی گرماگیر را به عنوان دمای گذار شیشه ای (T_g) در نظر می گیریم. این منحنی ها

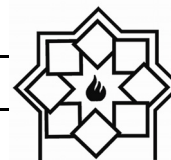
با یک یا چند پیک گرمازای مربوط به دمای بلورینگی T_{cr} دنبال می شوند که در کار حاضر اولین و بلندترین قله مد نظر قرار گرفته است [۹ و ۱۲]. وجود قله های گرمازای دیگر در منحنی DSC برخی نمونه ها، احتمالاً به فازهای بلوری دیگری در نمونه مربوط است و رفتار نسبتاً متفاوت و ضعیف تر نمونه N_{20} مربوط به این است که شیشه مذکور ضعیف تر بوده و حتی در درصدهای بالاتر از ۲۰ از اکسید نیکل شیشه تشکیل نشده است. در رابطه با کنترل رشد بلور، روش های غیر همدمای می توانند برای ارزیابی پارامترهای جنبشی (پویای) بلورهای شیشه ای مورد استفاده قرار گیرد.

روش کسینجر اغلب برای تجزیه و تحلیل داده های بلورینگی و گذار شیشه ای مورد استفاده قرار می گیرد [۱۳ و ۱۰]. شکل اصلاح شده معادله کسینجر با اعمال شاخص آورامی (n) در زیر آمده است [۱۰]:

$$\ln(\varphi^n / T_{cr}^2) = - (m E_c / R T_{cr}) + \text{const.} \quad (1)$$

در این رابطه φ نرخ گرمایش است، n توان آورامی، R ثابت جهانی گازها و m شاخص رشد بلور است. در حالی که E_c از شیب نمودار $\ln(\varphi^n / T_{cr}^2)$ برحسب $1/T_{cr}$ به دست می آید. اعتقاد بر این است که مقدار به دست آمده E_c در تبدیلاتی که تشکیل هسته ها و رشد بلور همزمان اتفاق می افتد، اهمیت فیزیکی کمی دارد؛ در نتیجه وقتی که شیشه قبل از شروع رشد با جوانه ها اشباع شده باشد، E_c به دست آمده به عنوان انرژی فعال سازی رشد بلور تعبیر می شود. مقدار n از رابطه (۲) به دست می آید [۹ و ۱۰].

$$n = -d \{ \log [-\ln(1 - \alpha)] \} / d \log \varphi \quad (2)$$



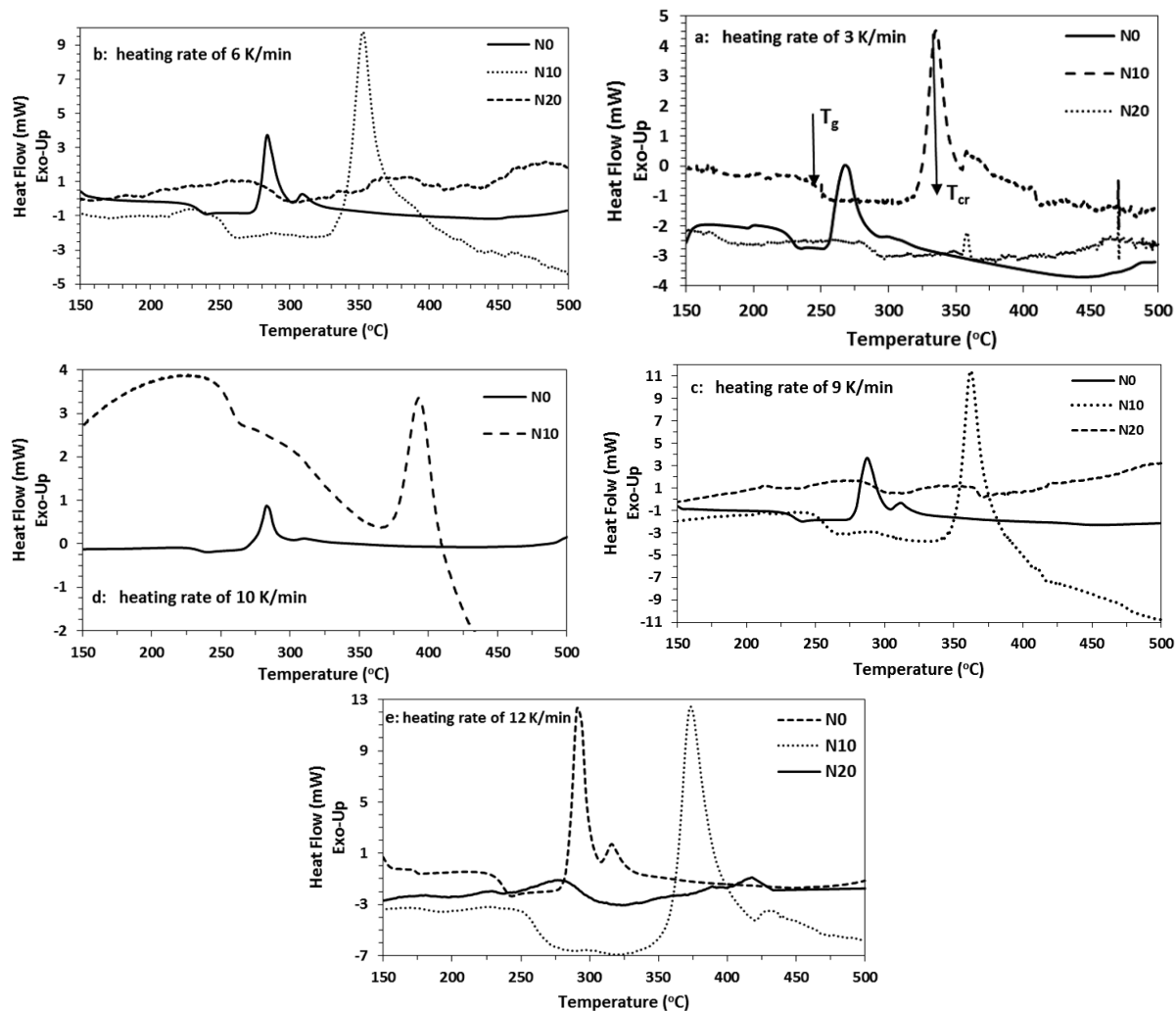
و T_2 دمای پایان تبلور است؛ و A مساحت زیر نمودار بین دمای T_1 و دمای انتخابی T است.

جهت استفاده از معادله کسینجر اصلاح شده معرفی شده با رابطه (۱)، ابتدا باید شاخص آورامی (n) به دست آید.

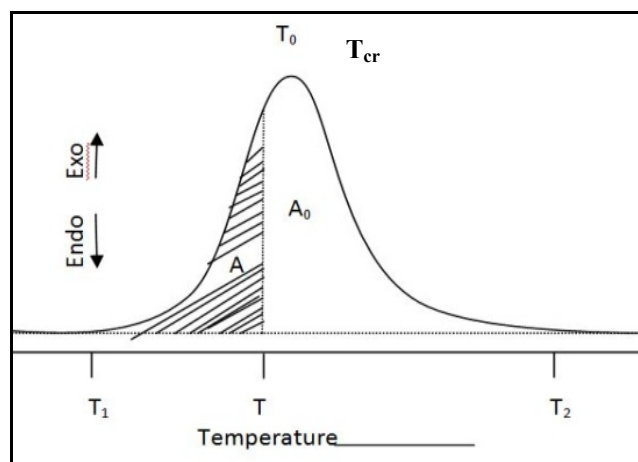
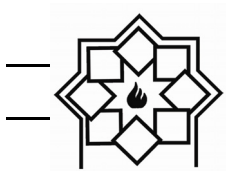
که در آن α بیانگر کسر حجمی فاز بلوری شده می‌باشد و از رابطه (۳) به دست می‌آید.

$$\alpha = A/A_0 \quad (3)$$

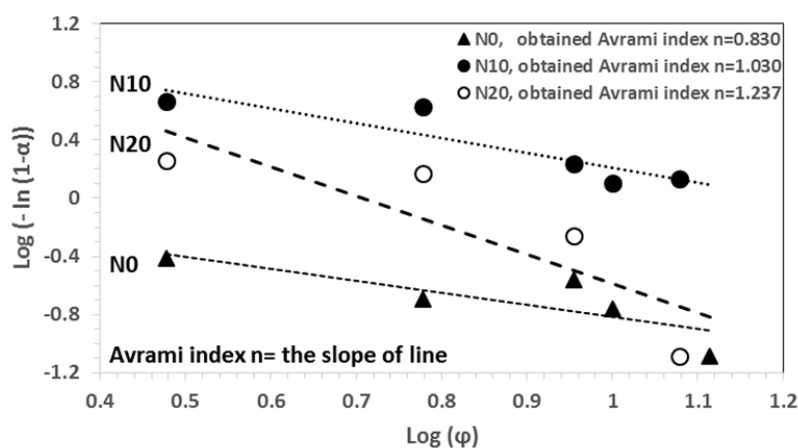
در این معادله با توجه به طرحواره نشان داده شده در شکل (۲)، A_0 مساحت زیر نمودار بین دمای T_1 دمای شروع تبلور



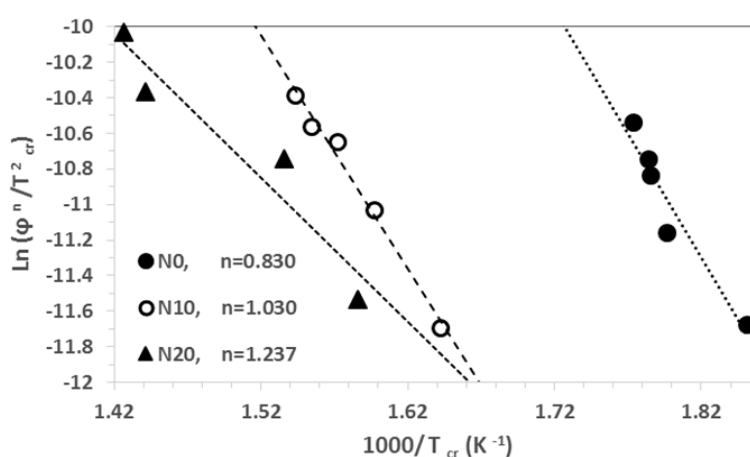
شکل ۱- نمودارهای DSC نمونه‌های N_x (a) در نرخ گرمایش ۳ K/min (b) در نرخ گرمایش ۶ K/min (c) در نرخ گرمایش ۹ K/min (d) در نرخ گرمایش ۱۰ K/min (e) در نرخ گرمایش ۱۲ K/min



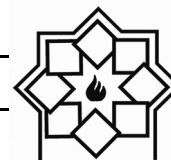
شکل ۲- روش محاسبه کسر حجمی فاز بلوری شده (α) بوسیله تحلیل منطقه فاز بلوری در دمای T [۱۰]



شکل ۳- تعیین شاخص آورامی (n) برای نمونه‌های N_x با استفاده از معادله شماره ۳.



شکل ۴- نمودار $\ln(\phi^n / T_{cr}^2)$ برحسب $1000/T_{cr}$ برای نمونه‌های N_x با استفاده از معادله شماره ۱ و شاخص آورامی مربوطه از شکل شماره ۳ با لحاظ $m=1$.



مطابق شکل (۳) با رسم نمودار $\log(-\ln(1-\alpha))$ بر حسب $\log(\varphi)$ مقدار توان آورامی (n) از منفی شیب نمودار محاسبه می‌گردد، که نتایج آن در جدول (۱) قابل مشاهده است. بر اساس این نمودارها مقدار n بین $۰/۸۳$ تا $۱/۲۴$ به دست می‌آید و می‌توان گفت علیرغم خطاهای احتمالی محاسباتی و آزمایشگاهی حول مقدار $n \approx ۱$ در افت و خیز است که مشخصه رشد بلوری سطحی یا تک بعدی می‌باشد و بنابراین احتمالاً می‌توان آنرا به رشد بلورک‌های سوزنی شکل تلوریمی نسبت داد. لازم به ذکر است که با توجه به نمودارهای DSC نمونه‌ها و نرم افزار مناسب، مقدار α در دمای اختیاری محاسبه شده است. و نتایج آن در جدول (۱) قابل مشاهده است.

حال باتوجه به مقدار n به دست آمده برای نمونه‌های مورد مطالعه، می‌توان انرژی فعال‌سازی را از طریق معادله تغییر یافته کیسینجر (۱) به دست آورد. مطابق شکل (۴)، اگر نمودار $\ln(\varphi^n / T_{cr}^2)$ را بر حسب $۱۰۰۰/T_{cr}$ رسم کنیم، با محاسبه شیب نمودار و ضرب آن در مقدار ثابت جهانی گازها (R)، می‌توان انرژی فعال‌سازی نمونه را به دست آورد. لازم به ذکر است که مقدار m با توجه به یکسانی شرایط آزمایشگاهی فرایند کالریمتری نمونه‌ها و جهت انجام مقایسه بهتر نتایج نمونه‌های مختلف، معادل واحد لحاظ شده است و باید توجه کرد که مقدار n به مقدار انتخابی m وابسته نیست [۱۰]. با توجه به مقادیر به دست آمده برای توان آورامی و استفاده از معادله (۱)، انرژی فعال‌سازی نمونه‌های Nx محاسبه می‌شود که نتایج کلی آن در جدول (۱) قابل مشاهده است. وابستگی انرژی فعال‌سازی بلورینگی محاسبه شده با استفاده از شاخص آورامی به

میزان مؤلفه اکسید نیکل در نمونه‌های Nx در شکل (۵) آمده است که روند کاهشی تغییرات انرژی فعال‌سازی را با افزایش مؤلفه اکسید نیکل نشان می‌دهد که آن را می‌توان به افزایش تراکم اکسیژن‌های غیر پیوندی نسبت داد؛ این موضوع با روند کاهشی گاف انرژی (E_g) همین نمونه‌ها بر اساس گزارشات قبلی [۱۱] کاملاً سازگار است (جدول (۱)). علاوه بر این، می‌توان چگالی پکیدی اکسیژن (OPD)^۱ نمونه‌ها را با استفاده از رابطه زیر به دست آورد [۱۴]:

$$OPD = \rho O_n / M = O_n / V_m \quad (۴)$$

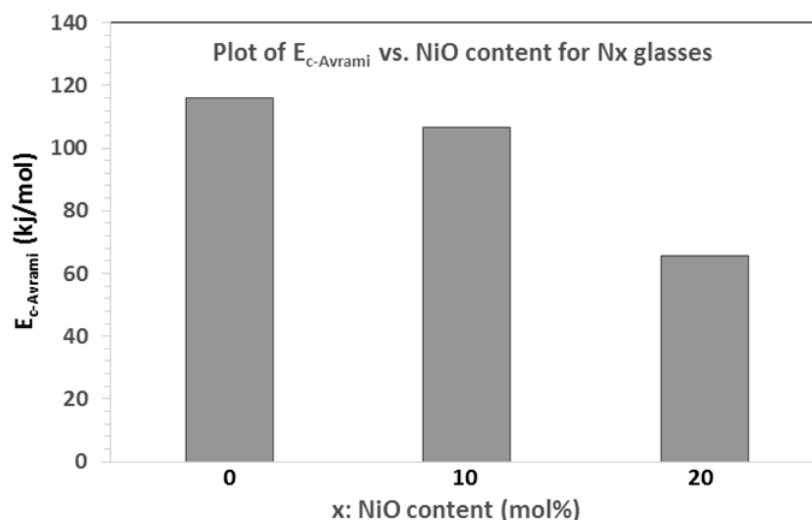
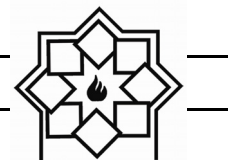
که در آن ρ ، O_n ، M و $V_m (= M/\rho)$ به ترتیب چگالی، تعداد اتم‌های اکسیژن بر واحد فرمولی، جرم مولکولی و حجم مولی نمونه‌ها می‌باشند. مقادیر این کمیت در جدول (۱) آمده است و با داشتن روند افزایشی با افزایش درصد مولی اکسید نیکل، نشان‌دهنده افزایش چگالی اکسیژن‌های غیر پیوندی است و باید نتیجه آن کاهش گاف انرژی [۱۱] و کاهش انرژی فعال‌سازی بلورینگی نمونه‌ها و افزایش تدری نمونه‌ها [۱۵] باشد که عملاً نتایج ذکر شده این کمیت‌ها کاملاً در توافق هستند. لازم به ذکر است که افزایش چگالی اکسیژن‌های غیر پیوندی، آستانه جذب نمونه را در طیف جذب فرابنفش-مرئی به سمت طول موج‌های بلندتر سوق داده و باعث کاهش گاف انرژی می‌گردد. مقادیر گاف انرژی نمونه‌های مورد بررسی در مرجع ۱۱ و جدول شماره (۱) آمده است و نشان‌دهنده روند کاهشی آن با افزایش درصد مولی اکسید نیکل است. همچنین مقادیر تدری نمونه‌های مذکور در مرجع ۱۵ آمده است و روند افزایشی را با افزایش

^۱ Oxygen Packing Density



درصد مولی اکسید نیکل نشان می‌دهد. بنابراین، افزایش چگالی اکسیژن‌های غیر پیوندی که منجر به کاهش گاف انرژی می‌گردد، به معنی ایجاد پیوندهای آویزان^۱ و سست شدن ساختار شیشه می‌باشد که افزایش تردی نمونه‌ها را با افزایش مولفه اکسید نیکل توجیه می‌نماید و منجر به کاهش انرژی فعال‌سازی بلورینگی می‌گردد. شایان توجه است که در فرآیند ساخت، نمونه‌ی شیشه‌ای در درصدهای بالاتر اکسید نیکل بخوبی تشکیل نمی‌شد و تحلیل کالریمتری صرفاً با سه نمونه انجام شده است.

¹ Dangling Bonds



شکل ۵- نمودار تغییرات انرژی فعالسازی بلورینگی محاسبه شده در مدل کیسینجر اصلاح شده (مدل آورامی) به درصد مولی مؤلفه‌ی NiO در شیشه‌های Nx.

جدول ۱- مقادیر جرم حجمی (ρ)، حجم مولی (V_m)، چگالی پکیدگی اتمهای اکسیژن (OPD)، دمای بلورینگی (T_{cr})، شاخص آورامی (n)، کسر حجمی فاز بلوری شده (α)، و انرژی فعالسازی بلورینگی با استفاده از شاخص آورامی ($E_{c-Avrami}$) برای نمونه‌های Nx.

composition	Φ (K/min)	ρ (g cm ⁻³) [۱۱]	V_m (cm ³ mol ⁻¹) [۱۱]	OPD (g-atom L ⁻¹) [۱۱]	E_g (eV) [۱۱]	T_{cr} (°C) [۱۲]	α	n	$E_{c-Avrami}$ (kJ/mol)
N۰	۳	۳/۸۵۶	۴۴/۸۵۳	۷۸/۸۲	۲/۰۲	۲۶۷/۱۵	۰/۳۲۰	۰/۸۳۰	۱۱۵/۸۷
	۶					۲۸۳/۲۰	۰/۱۸۲		
	۹					۲۸۶/۸۰	۰/۲۳۹		
	۱۰					۲۸۷/۵۰	۰/۱۵۹		
	۱۲					۲۹۰/۶۴	۰/۰۷۸		
N۱۰	۳	۳/۹۰۰	۴۱/۶۰۴	۸۱/۷۲	۱/۸۳	۳۳۵/۸۰	۰/۹۹۰	۱/۰۳۰	۱۰۶/۷۵
	۶					۳۵۲/۷۰	۰/۹۸۶		
	۹					۳۶۲/۸۰	۰/۸۲۱		
	۱۰					۳۹۲/۹۰	۰/۷۱۷		
	۱۲					۳۷۴/۶۰	۰/۷۴۳		
N۲۰	۳	۴/۰۱۹	۳۷/۷۰۳	۷۹/۵۷	۱/۷۵	۳۵۷/۳۰	۰/۸۳۸	۱/۲۳۷	۶۵/۸۰
	۶					۳۷۷/۹۰	۰/۷۷۴		
	۹					۳۴۲/۶۰	۰/۴۲۳		
	۱۲					۴۲۷/۹۰	۰/۰۷۸		



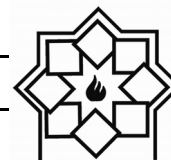
- 341, pp 86-9, 2004.
- [3] Y. Wang, S. Dai, F. Chen, T. Xu, and Q. Nie; Physical properties and optical band gap of new tellurite glasses within $\text{TeO}_2\text{-Nb}_2\text{O}_5\text{-Bi}_2\text{O}_3$ system, Mater. Chem. Phys. Vol 113, pp 407-411, 2009.
- [4] M. Pal, K. Hirota, Y. Tsujigami, and H. Sakata; *Structural and electrical properties of $\text{MoO}_3\text{-TeO}_2$ glasses*, J. Phys. D: Appl. Phys. Vol 34, pp 459-464, 2001.
- [5] N. Lebrun, M. Levy, and J. L. Souquet; *Electronic conductivity in glasses of the $\text{TeO}_2\text{-V}_2\text{O}_5\text{-MoO}_3$ system*, Solid State Ion. Vol 40, pp 718-722, 1990.
- [6] D. Souri; DSC and elastic moduli studies on tellurite – vanadate glasses containing molybdenum, Measurement, Vol 44 pp 1904-1908, 2011.
- [7] D. Souri; Glass transition and fragility of telluro-vanadate glasses containing antimony oxide, J. Mater. Sci. Vol 47, pp 625-631, 2012.
- [8] B. Wunderlich; Thermal Analysis, New York: Academic Press pp. 137-1401, 1990.
- [9] D. Souri; *Crystallization kinetic of $\text{Sb-V}_2\text{O}_5\text{-TeO}_2$ glasses investigated by DSC and their elastic moduli and Poisson's ratio*, Physica B: Condensed Matter, Vol 456, pp 185-190, 2015.
- [10] S. Grujic, N. Blagojevic, M. Tosic, V. Zivanovic, J. Nikolic; *Crystallization Kinetics of $\text{K}_2\text{O-TiO}_2\text{-3GeO}_2$ Glass Studied by DTA*, Sci. Sinter. Vol 40, pp 333-338, 2008.
- [11] D. Souri, S. A. Salehizadeh; *Effect of NiO content on the Optical band gap, refractive index and density of $\text{TeO}_2\text{-V}_2\text{O}_5\text{-NiO}$ glasses*, J. Mater. Sci. Vol 44, pp 5800-5805, 2009.
- [12] S. A. Salehizadeh, D. Souri; *The glassy state of the amorphous $\text{V}_2\text{O}_5\text{-NiO-TeO}_2$ samples*, J. Phys. Chem. Solids 72, pp 1381-1385, 2011.
- [13] H. E. Kissinger; *Variation of peak temperature with heating rate in differential thermal analysis*,

۴- نتیجه گیری

- بر اساس مشخصه نگاری پراش پرتو ایکس (گزارش شده در پژوهش‌های گذشته که در بخش ۱-۳ به آن اشاره شده است)، نمونه‌های Nx ماهیت آمورف دارند.
- با توجه به نتایج به دست آمده، مقدار شاخص اورامی در گستره $0.83 \leq n \leq 1.24$ می‌باشد و انرژی فعال‌سازی به دست آمده از این روش برابر $E_{c-Avrami} \leq 115.9 \text{ kJ/mol}$ و $E_c \leq 65.8$ است.
- محاسبات برای مقدار (n)، نشان می‌دهد که حول مقدار $n \approx 1$ در افت وخیز است که مشخصه رشد بلوری سطحی یا تک بعدی می‌باشد، بنابراین احتمالاً می‌توان آن را به رشد بلورک‌های سوزنی شکل تلوریمی نسبت داد.
- نتایج نشان‌دهنده روند کاهشی تغییرات انرژی فعال‌سازی را با افزایش مولفه اکسید نیکل است که آنرا می‌توان به افزایش تراکم اکسیژن‌های غیر پیوندی نسبت داد؛ این موضوع با روند کاهشی گاف انرژی (E_g) (بر اساس گزارش‌های قبلی ذکر شده در بخش ۲-۳) و چگالی پکیدگی اکسیژن در همین نمونه‌ها کاملاً سازگار است.

مراجع

- [1] E. P. Golis, M. Reben, J. Wasylak, and J. Filipecki; *Investigations of tellurite glasses for optoelectronics devices*, Opt. Appl. XXXVIII, pp 163-169, 2008.
- [2] G. S. Murugan and Y. Ohishi; $\text{TeO}_2\text{-BaO-SrO-Nb}_2\text{O}_5$ glasses: a new glass system for waveguide devices applications, J. Non-Cryst. Solids, Vol



- J.Res.Nat.Bur.Stand.(US) Vol 57, pp 217-221, 1956.
- [14] Y. B. Saddeek, A. Aly, S. A. Bashier; *Optical study of lead borosilicate glasses*, Physica B: Condensed Matter, Vol 405, pp 2407-2412, 2010.
- [15] D. Souri, S. A. Salehizadeh; *Glass transition, fragility, and structural features of amorphous nickel-tellurate-vanadate samples*; J. Therm. Anal. Calorim, Vol 112, pp 689-695, 2013