

بررسی و تحلیل منحنی‌های پاسخ پودر فلورید لیتیوم (LiF:Mg,Ti) در مش‌های مختلف برای پرتو گاما به منظور استفاده در دزیمتری ترمولومینسانس

فرهاد منوچهری^۱ و مهدی قوتی^۲

^۱امور حفاظت در برابر اشعه، سازمان انرژی اتمی، تهران، ایران.

^۲دانشکده علوم پایه دانشگاه آزاد اسلامی واحد تهران مرکز، تهران، ایران.

^{*}تهران، دانشگاه آزاد اسلامی واحد تهران مرکز، دانشکده علوم پایه، کدپستی: ۱۴۶۷۶ - ۸۶۸۳۱

mahdi.ghovvati@yahoo.com : پست الکترونیکی :

چکیده

در این تحقیق، پودر استاندارد LiF:Mg,Ti (TLD-100) ساخت شرکت هارشاو، بعد از انجام مراحل ذوب و سرد کردن، طی فرایندهایی به دانه‌های کوچک‌تر تبدیل می‌شود تا بتوان مش‌های مختلفی را از آن به دست آورد. پودر مورد مطالعه در این تحقیق، دانه‌هایی با اندازه مش‌های ۸۰ تا ۱۰۰، ۱۲۰ تا ۱۴۰ و ۱۷۰ تا ۲۰۰ می‌باشند که تغییرات حاصل در رفتارها و فاکتورهای دزیمتری آن‌ها مورد مطالعه و بررسی قرار می‌گیرد. از مهم‌ترین نتایج به دست آمده می‌توان به روند تغییرات در فاکتورهای مهم دزیمتری از جمله منحنی درخشنندگی، منحنی پاسخ ذوب، محوشدگی، تکرارپذیری، در اثر ذوب شدن اشاره کرد.

کلید واژگان: دزیمتری، ترمولومینسانس، دزیمتر گرمالیان، 100-TLD، لیتیوم فلوراید.

انجام شده است، لیتیوم فلوراید با ناخالصی منیزیوم و تیتانیوم (LiF:Mg,Ti) است. پیچیدگی‌های زیادی در درک تشوری نتایج آزمایش‌ها روی این مواد وجود دارد. به هر حال، فرایند ترمولومینسانس در LiF:Mg,Ti پیچیده است و به شدت به چندین عامل بستگی دارد. این عوامل عبارت‌اند از: مقدار و نوع ناخالصی موجود در ماده، روش و شکل شیمیایی وارد کردن عمده موجود در ماده، روش و شکل شیمیایی وارد کردن ناخالصی‌ها به درون شبکه و عملیات شیمیایی، نوری و مکانیکی روی فسفر در حین تولید و کاربری آن‌ها. هرچه درجه حرارت شبکه بالاتر برود، تعداد نقص‌های ذاتی بیشتر می‌شود. باید هنگام عملیات حرارتی بلور ترمولومینسانس به این نکته مهم توجه کرد که اگر بلور به سرعت سرد شود، ممکن است نسبت به حالت دمای بالا تعداد حفره‌های شبکه

۱. مقدمه

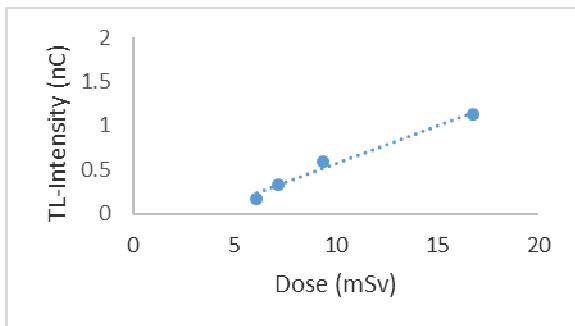
دزیمتری ترمولومینسانس یکی از روش‌های رایج دزیمتری است. ترمولومینسانس (گسیل نور القایی) بعد از حذف برانگیختگی به‌واسطه حرارت دادن پدیده‌ای شایع و گسترده است. از چند هزار مواد معدنی شناخته شده، بیش از دو سوم آن‌ها از خود خاصیت ترمولومینسانس (TL) نشان می‌دهند. در واقع، برخی از مواد معدنی طبیعی از جمله کارآمدترین و موثرترین مواد TL شناخته شده تا به امروزند [۱ و ۲]. از آنجایی که می‌توان دزیمترهای به شکل پودر را طی فرایندهای مختلف، به دانه‌های کوچک‌تر تبدیل کرد، امکان استفاده از آن‌ها در میکرو‌دزیمتری و سپس، دزیمتری سلول به شکل مستقل از سلول‌های دیگر فراهم می‌شود. فسفر ترمولومینسانسی که بیشترین و گسترده‌ترین تحقیقات روی آن

اثر ذوب شدن و حرارت دیدن پودر، نفایص شبکه بلور بهم خورده و در شبکه بلور لیتیوم فلوراید، بی نظمی پدید می آید. در این پروژه، فاکتورهای مهم دزیمتری ترمولومینسانس نظیر منحنی درخشندگی، منحنی پاسخ - دز، محوشدگی، تکرارپذیری و اثر دانه‌بندی مورد بررسی قرار گرفته و با نتایج نمونه پودر استاندارد مقایسه می شوند.

۳. نتایج

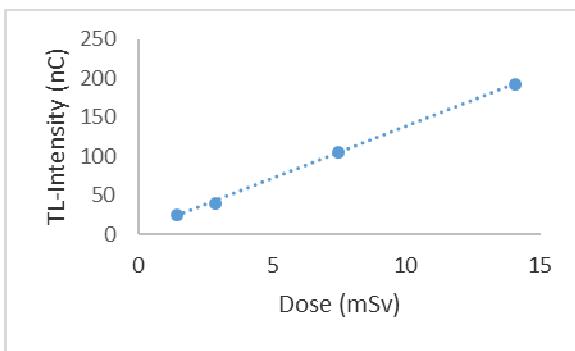
۳.۱. منحنی پاسخ دز

منحنی پاسخ دز برای نمونه مورد مطالعه، بعد از ۴ مرحله پرتودهی در شکل (۱) نشان داده شده است.



شکل ۱: منحنی پاسخ - دز پودر ذوب شده مش ۸۰

در شکل (۲) منحنی پاسخ - دز برای نمونه پودر استاندارد رسم شده است.



شکل ۲: منحنی پاسخ - دز پودر استاندارد

از برآش نتایج بدست آمده و بررسی آنها می توان چنین متوجه شد که منحنی های پاسخ - دز در محدوده مورد مطالعه خطی می باشند. پس می توان نتیجه گرفت که ذوب شدن پودر تأثیری بر روند نتایج این فاکتور دزیمتری ندارد.

۳.۲. منحنی های درخشندگی

در شکل (۳)، منحنی درخشندگی برای پودر استاندارد و پودر

کمتر شود. در هر دما بی هرچه انرژی تشکیل حفره ها کمتر باشد، احتمال تشکیل آنها بیشتر است. حفره های ساده دارای انرژی مطلوب تری نسبت به حفره های بزرگ و پیچیده‌اند [۴].

۲. روش کار

این تحقیق روی پودر LiF:Mg,Ti (TLD-100) ساخته شرکت هارشاو انجام شده که شامل مش های شماره ۸۰ تا ۲۰۰ است. مناسب ترین مش ها برای دزیمتری اند [۲] و [۳].

ابتدا مقداری پودر برای ذوب کردن وزن کرده و آن را در دمای ۸۴۸°C ذوب کرده و صبر می کنیم تا به آرامی سرد شود. بعد از این مرحله، با ساییدن و ضربه زدن، پودر به دانه هایی با اندازه های کوچکتر تبدیل شده و به موسیله غربال های آزمایشگاهی در مش های مختلف جدا می شوند.

پودرهای را با اوزان یکسان درون ظرف های (تشتک) آلومینیومی کوچک ریخته تا کف ظرف پوشیده شود، به نحوی که پودرهای روی هم انباشت نشوند (به دلیل جلوگیری از بروز پدیده خود جذبی در هنگام قرائت بعد از پرتودهی) تا بتوان مراحل پخت (Anneal) را انجام داد. مراحل آنیل نمونه ها به صورت ۱ ساعت در دمای ۴۰۰ درجه سانتی گراد و ۲ ساعت در دمای ۱۰۰ درجه سانتی گراد انجام می شود. بعد از مراحل پخت، نمونه های در کپسول هایی بسته بندی می شوند تا برای پرتودهی آماده شوند. دلیل استفاده از کپسول این است که میزان هدر رفتن پودر حین جابه جایی و حمل و نقل جهت پرتودهی کاهش یابد.

نمونه های به ترتیب با دزهای ۹/۱۲، ۴/۵۶، ۲/۲۸، ۱۸/۲۴ و ۱/۲۴ میلی گری (mGy) پرتودهی می شوند. چشمۀ مورد استفاده در این پروژه ^{137}Cs است. قرائت نمونه های توسط دستگاه قرائتگر هارشاو مدل ۴۵۰۰ انجام می شود. عمل قرائت ۲۴ ساعت بعد از برداشتن نمونه های از جلوی چشمۀ انجام می شود. قبل از قرائت، نمونه های به مدت ۱۰ دقیقه، در دمای ۱۰۰ درجه سانتی گراد پیش گرمادهی می شوند. این عمل جهت به حداقل رساندن سهم قله های دمای پایین بر منحنی درخشندگی انجام می شود.

هدف از انجام این پروژه، بررسی روند تغییرات ایجاد شده در فاکتورهای دزیمتری در اثر ذوب شدن پودر است؛ زیرا در

جدول ۱: اعداد به دست آمده برای محوشدگی پودر ذوب شده

Time (h)	۲۴	۴۸	۱۹۲	۲۸۸
TL-Intensity (nC)	۵/۱۵۹	۴/۰۱۸	۳/۹۲۵	۳/۳۰۷
Fading		۲۲/٪.۱	۲۳/٪.۹	۳۵/٪.۹

جدول ۲: اعداد به دست آمده برای محوشدگی پودر استاندارد

Time (h)	۲۴	۴۸	۱۹۲	۲۸۸
TL-Intensity (nC)	۳۲/۵۹	۳۱/۱۴	۲۹/۷۸	۲۷/۴۴
Fading		۴/٪.۴	۸/٪.۶	۱۵/٪.۸

از بررسی روند نتایج به دست آمده می توان نتیجه گرفت میزان محوشدگی برای پودر ذوب شده نسبت به آنچه انتظار می رود، بیشتر است. دلیل افزایش این فاکتور نسبت به حالت استاندارد را می توان به تغییرات ایجاد شده در نقص های شبکه ای بلور مرتبط دانست.

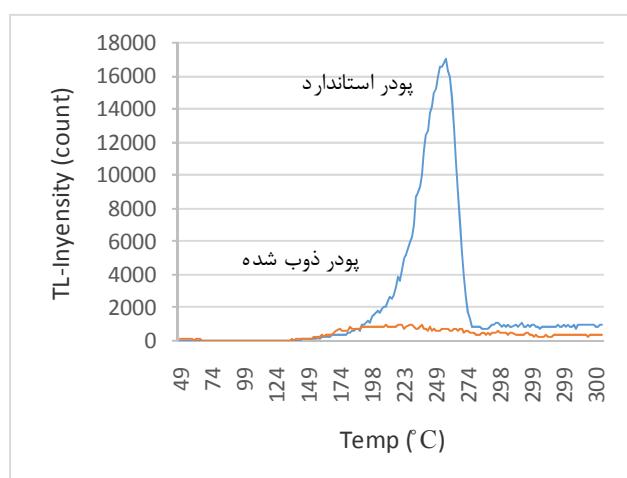
۴.۳ تکرارپذیری

برای بررسی فاکتور تکرارپذیری، پودر ذوب شده را در وضعیت یکسان، چهار مرتبه مورد پرتوودهی قرار داده و قرائت می کنیم. نتایج به دست آمده برای پودر ذوب شده در جدول (۳) ذکر شده و به صورت نمودار در شکل (۵) نشان داده شده است. در جدول (۴) و نمودار شکل (۶) نیز نتایج به دست آمده برای پودر استاندارد بیان شده است. همان طور که در جدول (۴) مشاهده می کنیم انحراف معیار به دست آمده برای هر مرتبه قرائت نسبت به حالت مشابه در پودر ذوب شده (جدول ۳) مقادیر بیشتری را نمایش می دهد. همچنین، از برآش ن نقاط به دست آمده در شکل ها می توان متوجه شد نقاطی که برای پودر ذوب شده به دست آمده و برآش شده است، نسبت به پودر استاندارد تقریباً در یک راستا قرار دارند و قابل اعتمادترند؛ البته از روی اعداد به دست آمده برای انحراف معیار هر دو نمونه نیز می توان چنین نتیجه ای گرفت.

جدول ۳: نتایج تکرارپذیری برای پودر ذوب شده

مرتبه قرائت	۱	۲	۳	۴
Average TL-Intensity (nC)	۵/۰۳	۵/۳۹	۵/۳۶	۴/۹۱
انحراف معیار	۰/۶۱	۰/۰۹	۰/۱۷	۰/۵۸

ذوب شده (مش ۸۰) رسم شده است.

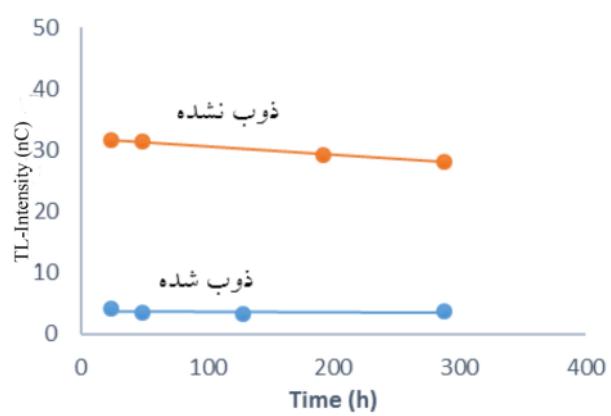


شکل ۳: منحنی درخشندگی پودر ذوب شده و پودر ذوب نشده

همان طور که در شکل مشاهده می شود، اختلاف زیادی بین ارتفاع قله ها می باشد؛ البته نسبت مقداری قله به زمینه تقریباً بین ۳ و ۴، برای مورد ذکر شده است. دلیل اصلی این اختلاف، ذوب شدن پودر و تغییراتی است که در اثر این فرایند (ذوب کردن) در نظم شبکه بلوری به وجود آمده. همچنین، می توان برای توجیه خطای اندازه گیری در این فاکتور، به انجام مکرر آزمایش نیز اشاره کرد.

۴.۴ محوشدگی

نمونه های پودر مورد مطالعه را به میزان ۳/۴۲ میلی گرمی در معرض پرتوودهی قرار داده و سپس در زمان های مشخص شروع به قرائت نمونه ها کرده و فاکتور محوشدگی آن ها مورد بررسی قرار گرفته است. نتایج به دست آمده در شکل (۴) و جداول (۱) و (۲) گزارش شده است.



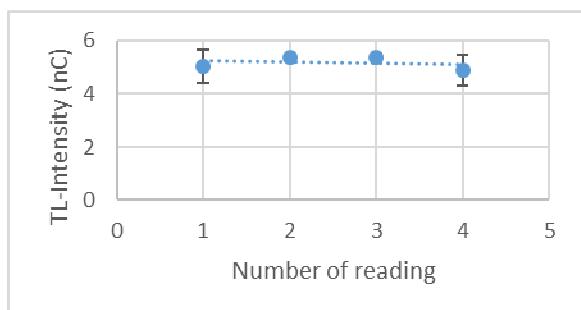
شکل ۴: منحنی محوشدگی پودر ذوب شده و استاندارد (ذوب نشده)

۴. نتیجه‌گیری

از بررسی نتایج فاکتورهای دزیمتری مورد بررسی برای پودر استاندارد و پودر ذوب شده، می‌توان به این نتیجه رسید که نتایجی که برای منحنی محوشده‌گی، منحنی درخشندگی و پاسخ‌های قرائت شده از دستگاه قرائتگر بدست آمده، اختلاف زیادی دارند. اصلی‌ترین دلیل این اختلاف به فرایند ذوب کردن پودر و به دنبال آن، تغییراتی است که در اثر این فرایند در نقص‌های شبکه‌ای بلور به وجود می‌آید. در کریستال‌های بلور لیتیوم فلوراید نقص‌های شاتکی و فرنکل نسبت به حرارت حساسیت زیادی داشته و در اثر ذوب شدن بیشترین تغییرات در این نوع نقص‌ها در شبکه بلوری ایجاد می‌شود که به دنبال آن، باعث ایجاد اختلاف در پاسخ‌های به دست آمده برای پودر ذوب شده و استاندارد می‌شود.

با اعمال تغییرات در برخی فاکتورها مانند دمای و زمان آنیل کردن، دما و زمان پیش‌گرمادهی و اعمال تغییرات در آهنگ گرمادهی دستگاه قرائتگر می‌توان باعث بهبود روند نتایج شد. چون پودر مورد آزمایش از حالت استاندارد خارج شده، شرایط آزمایشگاهی آن (دمای و زمان آنیل، دما و زمان پیش‌گرمادهی) نیز نسبت به حالت استاندارد متفاوت است.

در مجموع، از مهم‌ترین دستاوردهای این پژوهش می‌توان به این مطلب اشاره کرد که در اثر فرایند ذوب کردن پودر فاکتورهای دزیمتری تغییراتی می‌کنند. برخی از این تغییرات، در جهت بهبود روند نتایج می‌باشند و برخی نیز مفید نیست. از جمله تغییرات مفیدی که این فرایند در فاکتورهای دزیمتری انجام می‌دهد، می‌توان به بهبود روند نتایج در فاکتور تکرارپذیری و محوشده‌گی اشاره کرد.

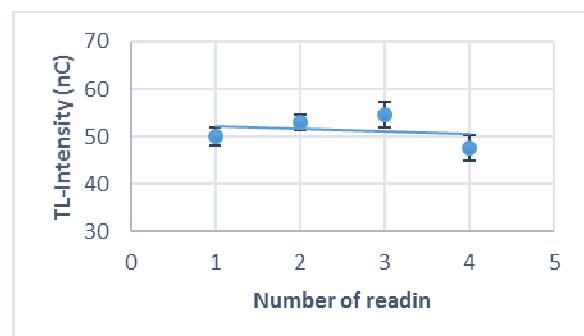


شکل ۵: منحنی تکرار پذیری برای پودر ذوب شده

همانطور که از شکل (۵) مشخص است، فاکتور تکرارپذیری برای پودر مورد مطالعه قابل قبول است؛ زیرا نتایج به دست آمده از دستگاه قرائتگر برای هر مرتبه، به هم نزدیک‌اند و روی یک خط راست قرار دارند (حالت خطی دارند).

جدول ۴: نتایج تکرارپذیری برای پودر استاندارد

مرتبه قرائت	۱	۲	۳	۴
Average TL-Intensity (nC)	۵۰	۵۳/۰۵	۵۴/۷۲	۴۷/۷
انحراف معیار	۱/۹	۱/۶۳	۲/۶۹	۲/۶۸



شکل ۶: منحنی تکرارپذیری برای پودر استاندارد

از بررسی دو شکل (۵) و (۶) می‌توان چنین نتیجه گرفت که فاکتور تکرارپذیری برای پودر ذوب شده قابل قبول‌تر است.

۵. مراجع

- [1] Horowitz Y.s.; Thermoluminescence and thermoluminescent dosimetry; Vol1, 1ed, Y.S. Horowitz (CRC Press), (1984) 2.
- [2] McKeever S.w.s, Moscovitch. M, Townsend. P.d.; Thermoluminescence dosimetry materials: properties and uses, 1ed. Nuclear Technology Publishing Ashford. (1995) 45-50.
- [3] Furetta C. Handbook of Thermoluminescence, World Scientific Publishing Co. Pte. Ltd, (1937) 207.
- [۴] آقابی امیرخیزی. ن؛ شاهحسینی. الف (متراجم)؛ دزیمتری ترمولومینسانس، انتشارات سایه نیما. (۱۳۹۰) ۲۵-۱۶.