

## ساخت دزیمتر ترمولومینسانس $\text{CaSO}_4:\text{Dy}(\text{TLD}-900)$ ، بررسی منحنی درخشندگی و حساسیت و تأثیر میزان ناخالصی در آن

علی رضا معینی<sup>۱\*</sup>، مهدی غلامپور<sup>۱</sup>، جعفر قیصری<sup>۱</sup>، غضنفر میرجلیلی<sup>۲</sup>،  
ارزنگ شاهور<sup>۳</sup>، لیلا شکاری<sup>۴</sup>

<sup>۱</sup>دانشگاه یزد، مرکز تحقیقات پرتو فرایند یزد، <sup>۲</sup>مرکز تحقیقات پزشکی هسته‌ای کرج-SSDL، <sup>۳</sup>-دانشگاه تربیت مدرس، <sup>۴</sup>

### چکیده

در این تحقیق دزیمتر  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  با روش شیمیایی و بصورت قرصهایی با قطر ۵ میلیمتر تولید شد و برای دزیمتری مورد استفاده قرار گرفت. منحنی درخشندگی حاصل از این قرصها از نظر شکل کلی، مشابه با قرص‌های استاندارد  $\text{TLD}-900$  ساخت شرکت‌های معتبر همچون Harshaw می‌باشد. حساسیت آن نیز در نمونه با میزان ناخالصی  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  به ۱۲٪ برابر حساسیت  $\text{TLD}-100$  می‌رسد. همچنین در این تحقیق نشان داده شده که حساسیت  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  با تغییر میزان ناخالصی بشدت تغییر می‌کند.

کلید واژه: ترمولومینسانس، دزیمتری، دزیمتری محیط،  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$ ،  $\text{TLD}-900$

### مقدمه

یک ماده بسیار مناسب برای دزیمتری محیط [1] و دز زیاد [2] می‌باشد. کاربرد روز افزون این دزیمتر در تحقیقات هسته‌ای لزوم ساخت و بررسی خواص آن را در کشور دو چندان می‌کند. استفاده گسترده از این TLD در دزیمتری محیط و کاربرد ویژه این ماده برای تعیین عمر<sup>۱</sup> در تحقیقات زمین‌شناسی و باستان‌شناسی [3]، آن را به یک ماده استراتژیک تبدیل کرده است. افزایش استفاده از  $\text{TLD}-900$  در تحقیقات هسته‌ای، در درجه اول بدليل حساسیت بالای (حساسیت ۳۰ تا ۵۰ برابر  $\text{TLD}-100$  [4].) این ماده است که آنرا به مناسب ترین دزیمتر برای اندازه گیری مقادیر بسیار کم دز پرتو تبدیل می‌کند و حتی اندازه گیری دز پرتو گاما با این دزیمتر تا  $2 \mu\text{Sv}$  نیز گزارش شده است [5]. وابستگی خطی دز، در یک بازه گسترده ای از دزیمتر پرتو مورد نظر در نمایش محیط<sup>۲</sup> و البته ارزان بودن مواد اولیه این دزیمتر، از دیگر عوامل افزایش بیش از پیش کاربرد  $\text{TLD}-900$  می‌باشد. این دزیمتر برای اولین بار توسط یاماشیتا [6] تهیه شد. در این تحقیق جرئیات ساخت  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  به روش شیمیایی بیان می‌شود، همچنین منحنی درخشندگی و حساسیت این ماده مورد بررسی قرار می‌گیرد. تأثیر میزان ناخالصی  $\text{Dy}$  در شکل منحنی درخشندگی و حساسیت این ماده، نیز از اهداف این تحقیق می‌باشد.

\* E-mail Address: [armoini58@gmail.com](mailto:armoini58@gmail.com)

1-Dating

2-Environmental Monitorin

## روش کار

برای ساخت قرص  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  ابتدا  $\text{CaSO}_4$  بهمراه  $\text{Dy}_2\text{O}_3$  در اسید سولفوریک در دمای  $300^\circ\text{C}$  حل شد. سپس محلول تا تبخیر کامل اسید گرمادهی شد. حاصل پودر قهوه‌ای رنگ  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  بود با دانه‌هایی در اندازه‌های مختلف که ما بدون انتخاب اندازه‌ای خاص از دانه‌ها اقدام به ساخت قرص کردیم. پودر تحت نیروی  $5/0$  تُن، بوسیله پرس دستی به قطر  $6\text{ mm}$  تبدیل شد.

برای آلاییده کردن<sup>۱</sup> شبکه بلور  $\text{CaSO}_4$  با  $\text{Dy}$  قرص‌های حاصل بمدت یک ساعت در دمای  $700^\circ\text{C}$  گرمای داده شد (پخت اولیه). این کار باعث داخل شدن یون‌های  $\text{Dy}$  در شبکه بلور ماده میزبان می‌شود. در این مرحله تقریباً  $20\%$  از ماده تبخیر شد و اندازه قطر قرص‌ها به  $5\text{ mm}$ ، ضخامت آن‌ها به  $0.7\text{ mm}$  و وزن آن  $54\text{ mg}$  کاهش یافت که کاهش وزن بدلیل تبخیر اکسیژن می‌باشد. نمونه‌ای از قرص‌های ساخته شده در شکل ۱ نمایش یافته است. پیش‌بینی می‌شد تغییر میزان ناخالصی  $\text{Dy}$  در این ماده باعث تغییر حساسیت آن شود. بنابراین قرص‌های  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  با مقادیر مختلف ناخالصی دیسپروسیم ( $\text{Dy}$ )،  $0.2\text{ mol}\%$ ،  $0.15\text{ mol}\%$  و  $0.11\text{ mol}\%$  ساخته شد. چشم‌گاما مورد استفاده در این تحقیق



شکل ۱: نمونه‌ای از قرص‌های تولید شده و حفره‌های برانگیخته می‌شود و ته مانده انرژی ذخیره

$^{60}\text{Co}$  مدل PikerV9 با آهنگ  $\frac{\text{Gy}}{\text{min}}/0.37$  می‌باشد

و قرص‌ها بوسیله قرائت گر  $^{3}\text{TLD}$  مجارستانی (۱۹۸۶) خوانده<sup>۴</sup> شده‌اند. پس از هربار پرتو دهی و قرائت، برای صفر کردن قرص‌ها یا به عبارتی خالی کردن قرص‌ها از انرژی ذخیره شده، قرص‌ها مطابق با دستورالعمل‌های رایج بمدت یک ساعت در دمای  $400^\circ\text{C}$  بازپخت<sup>۵</sup> شده

است. عمل بازپخت از طرفی سبب باز ترکیب الکترون و حفره‌های برانگیخته می‌شود و ته مانده انرژی ذخیره شده در TLD را آزاد می‌کند و از سوی دیگر با جابجا کردن برخی ترازها و مراکز بین شبکه‌ای<sup>۶</sup> که با پرتو دهی ایجاد شده‌اند، تا حدودی باعث بازگرداندن شبکه بلور به شکل اولیه خود می‌شود [4]. کوره مورد استفاده برای بازپخت، دو لیتری المتنی با دقت  $3^\circ\text{C}$ ، ساخت ایران است. در این تحقیق منحنی‌های درخشندگی  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  با سه مقدار مختلف  $0.2\text{ mol}\%$ ،  $0.15\text{ mol}\%$  و  $0.11\text{ mol}\%$  ناخالصی دیسپروسیم مورد بررسی قرار گرفت.



انجمن هسته‌ای ایران

اصفهان، دانشگاه اصفهان، ۱۶ و ۱۷ اسفندماه ۱۳۸۵

# کمپرسور

۰۰۰



دانشگاه اصفهان

## نتایج:

پخت اولیه(یک ساعت در دمای  $700^{\circ}\text{C}$ ) باعث کاهش  $20\%$  در وزن قرص ها شد . بررسی انجام شده (جدول ۱) ، نشان داد که میزان این کاهش وزن از دمای  $300^{\circ}\text{C}$  تا  $1000^{\circ}\text{C}$  مستقل از دمای گرمادهی است . مقایسه درصدهای وزنی عناصر در ماده میزبان قبل و بعد از گرمادهی(جدول ۲) بهمراه داده های جدول ۱، تبخیر اکسیژن را اصلی ترین عامل کاهش وزن نشان می دهد.

**منحنی های درخشندگی** بدست آمده برای  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  با مقادیر مختلف ناخالصی(شکل ۲) بسیار مشابه اند. همه دارای یک قله دما کم در دمای  $100^{\circ}\text{C}$  و یک قله دما زیاد (قله اصلی یا قله دزیمتری) در دمای  $160^{\circ}\text{C}$  تا  $170^{\circ}\text{C}$  می باشد . نمونه های از منحنی های درخشندگی با

**جدول ۱- میزان کاهش وزن  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  بعد از اولین گرمادهی**

٪	زمان گرمادهی دقیقه	درصد کاهش وزن	دما گرمادهی
			$^{\circ}\text{C}$
۱۸,۸	۱	۳۰۰	
۱۹,۶	۳	۳۰۰	
۱۹	۱	۴۰۰	
۱۹,۶	۲	۴۰۰	
۲۰	۲	۶۰۰	
۱۹,۵	۱	۷۰۰	
۱۹,۵	۱	۸۰۰	
۲۰	۱	۱۰۰	

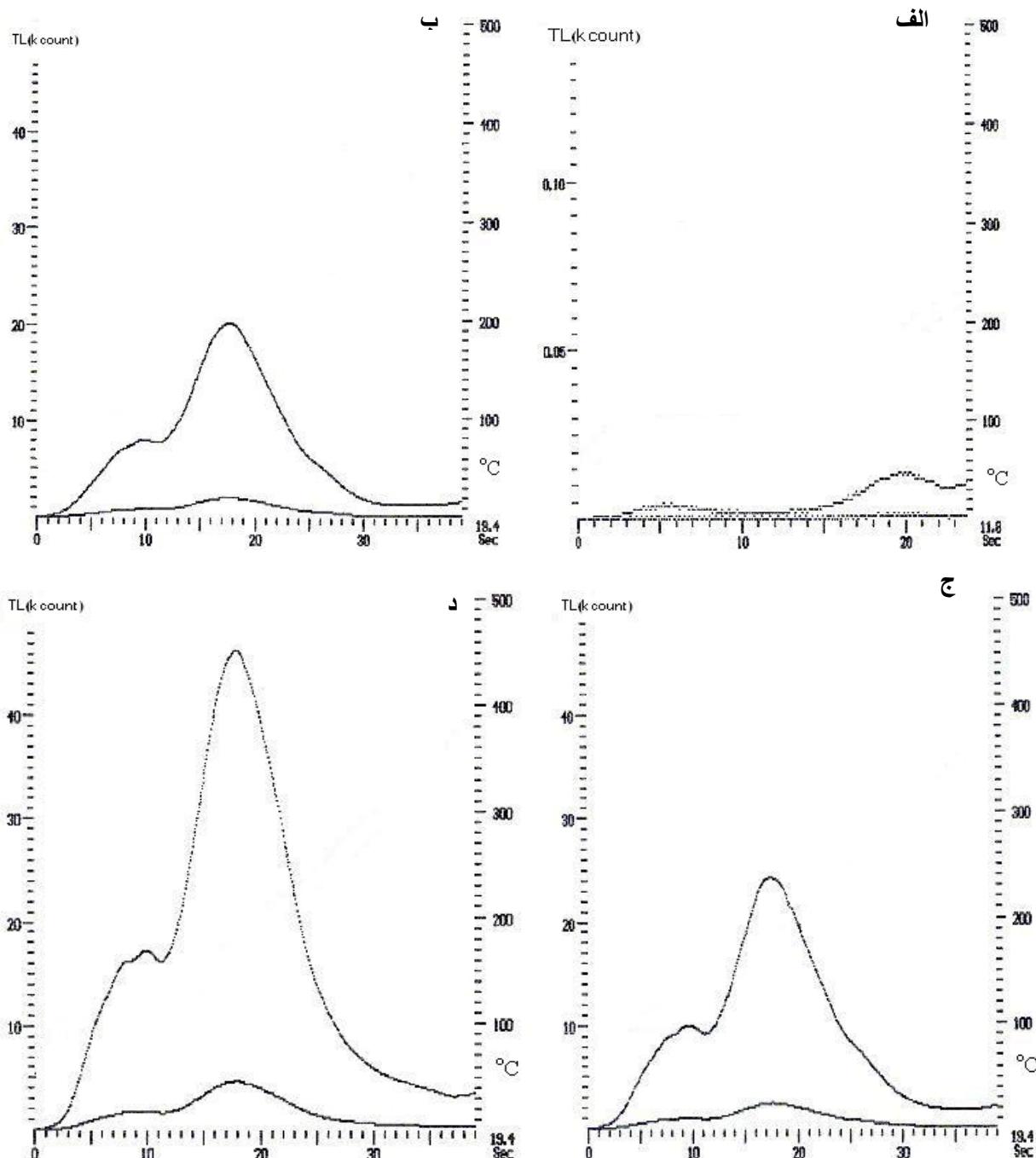
**جدول ۲- درصد وزنی عناصر تشکیل دهنده  $\text{CaSO}_4$  قبل و بعد از اولین گرمادهی در  $700^{\circ}\text{C}$**

O	S	Ca	عنصر تشکیل دهنده $\text{CaSO}_4$
۴۷	۲۳,۵	۲۹,۵	درصد وزنی قبل (٪) از گرمادهی (%)
۴۳	۲۶	۳۱	درصد وزنی بعد (٪) از گرمادهی (%)

مقادیر متفاوت ناخالصی در شکل ۲ نمایش یافته . قله دزیمتری در قرصهای  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  ساخت شرکت Harshaw معمولاً نزدیک  $220^{\circ}\text{C}$  می باشد. تمام تلاشها برای نزدیک کردن دمای قله دزیمتری به دمای  $200^{\circ}\text{C}$  صورت می پذیرد. عوامل متعددی در تغییر دمای قله اصلی سهیم هستند که مهم ترین آنها اندازه دانه های  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  می باشد . اندازه دانه ها به نحوه شکل گیری بلور در هنگام خشک شدن ماده ، دما گرمادهی پس از حل کردن مواد در اسید سولفوریک و سطح تماس مواد با گرم کن بستگی دارد. البته برای کاربردهای خاص قرص ها با قله اصلی در دمای خاص مورد نیاز است و برای این منظور ماده ساخته شده در حالت پودری الک می شود تا دانه هایی با اندازه های خاص در ساخت قرص شرکت داده شوند . وجود ناخالصی های ناخواسته در ماده تولید شده که منشأ های گوناگونی چون ناخالصی مواد اصلی، مواد نشتی از ظروف و وسایل و محیط تولید ماده دارد ، نیز سبب تغییر در قله اصلی دزیمتری می شود.

در شکل ۲ دیده می شود که میزان ناخالصی  $\text{Dy}$  در شکل کلی منحنی درخشندگی دمای قله ها تأثیر قابل مشاهده ای ندارد ولی از ارتفاع قله های دزیمتری و مساحت زیر منحنی های

در خشنندگی، تأثیر تغییر ناخالصی در حساسیت TLD شدیداً مشهود است.



شکل ۲: منحنی های درخشنندگی  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  و  $\text{CaSO}_4$  با ناخالصی های مختلف بعد از پرتو دهی  $1/5\text{Gy}$  از چشمۀ  $^{60}\text{Co}$ . افزایش TL با افزایش ناخالصی کاملاً مشهود است، (الف)  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  پرس شده، (ب)  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  ساخته شده با ناخالصی به میزان  $0/11\text{mol}$ ، (ج)  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  ساخته شده با ناخالصی به میزان  $0/15\text{mol}$ ، (د)  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  ساخته شده با ناخالصی به میزان  $0/2\text{mol}$ .

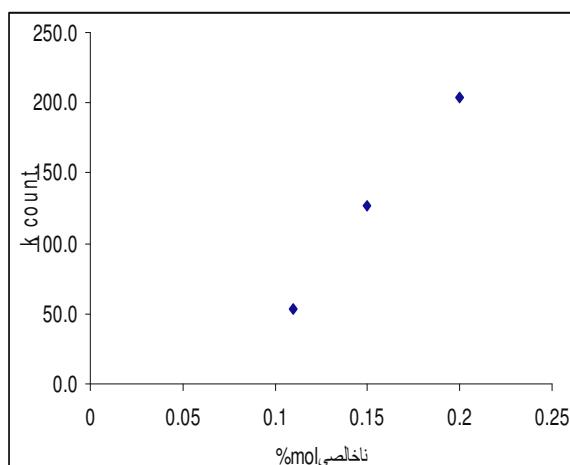
جدول ۳: حساسیت و حساسیت نسبی  $\text{CaSO}_4$  با و بدون ناخالصی. TLD-100 مورد استفاده ساخت شرکت Harshaw است.

$0/2\text{mol}\%$	$0/15\text{mol}\%$	$0/11\text{mol}\%$	$\%$ (خالص)	TLD-100 (Harshaw)	میزان ناخالصی Dy
۲۰۳۷۸۷	۱۲۶۹۱۰	۵۳۱۶۳	۸۹	۱۷۰۰۰	حساسیت
۱۲	۷/۴۶	۲/۱۳	$5/2 \times 10^{-3}$	۱	حساسیت نسبی

حساسیت بصورت سطح زیر منحنی درخشندگی تقسیم بر ذر واقعی تعریف می‌شود. براساس این تعریف مقدار بدست آمده برای حساسیت به سیستم قرائت گر TLD بستگی دارد. در قرائت گر TLD مورد استفاده در این تحقیق حساسیت نمونه خالص  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  و نمونه‌های  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  با میزان‌های مختلف ناخالصی  $0/11$ ،  $0/15$  و  $0/2$  درصد مول برای پرتو دهی با ذر  $1\text{Gy}$  در جدول ۳ آمده است. برای در دست داشتن معیاری تقریباً مستقل از سیستم قرائت TLD، از حساسیت نسبی که به صورت نسبت حساسیت TLD مورد نظر به حساسیت 100-TLD تعریف می‌شود، استفاده می‌شود.

هرچند حساسیت قرص‌های ساخته شده در مقایسه با 100-TLD بارها بیشتر است ولی حساسیت مورد انتظار برای 900-TLD (با حساسیت نسبی ۱۹) را ندارد [4]. پرس کردن پودر  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  در فشار بالا که خود سبب شکستن برخی شبکه‌های بلوری می‌شود، یکی از دلایل پایین بودن نسبی حساسیت قرص‌های ساخته شده می‌باشد. انتخاب نکردن دانه‌هایی با اندازه خاص (بین  $1/24\mu\text{m}$  تا  $1/86\mu\text{m}$ )، وجود ناخالصی در مواد اولیه و شیوه ساخت از دیگر عوامل در پایین بودن حساسیت مورد انتظار است.

جدول ۳ همچنین بیانگر حساسیت بسیار پایین  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  نسبت به  $\text{CaSO}_4$  می‌باشد. در واقع با افزودن دیپروسیم بعنوان فعالساز، حساسیت هزاران برابر افزایش می‌یابد (برای مورد  $0/2\text{mol}\%$  تقریباً حساسیت



شکل ۳- افزایش حساسیت با افزایش درصد ناخالصی Dy در  $\text{CaSO}_4$

داده شده است، حساسیت قرص‌ها از  $0/11\text{mol}\%$  تا  $0/2\text{mol}\%$  بنحو چشمگیری افزایش یافته. البته این نتیجه گیری اشتباه است که همیشه با افزایش ناخالصی حساسیت افزایش می‌یابد. تحقیقات نشان داده که ناخالصی  $0/2\text{mol}\%$  مقدار بیشینه حساسیت را در  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  ایجاد می‌کند [4] و با افزایش ناخالصی بعد از این مقدار، حساسیت بشدت افت می‌کند.

## بحث و نتیجه گیری

منحنی درخشندگی  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  ساخته شده به روش شیمیایی در این پژوهش دارای قله اصلی در دمای حدود  $167^{\circ}\text{C}$  است که با قله اصلی  $220^{\circ}\text{C}$  نمونه های ساخت شرکت Harshaw اختلاف دما دارد. با انتخاب دانه های  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$  با اندازه خاص و خلوص بیشتر مواد اولیه می توان این اختلاف را کاهش داد. حساسیت نمونه TLD با مقدار ناخالصی  $2\text{mol}\%$  بیشترین حساسیت را از خود نشان می دهد. این بدلیل افزایش مراکز بازترکیب با افزایش یون  $\text{Dy}$  می باشد. ضمن اینکه نمونه سولفات کلسیم آلتیده با  $\text{Dy}$  در مقایسه با نمونه خالص هزاران برابر حساس تر است که با نتایج بدست آمده در تحقیقات معتبر خارجی توافق دارد [7].

## سپاسگزاری

در پایان از همکاری آقایان دکتر گرجی استاد شیمی دانشگاه یزد ، زارع شاهی، پارسائیان، پور صالح از مرکز تحقیقات پرتو فرایند یزد، غفوری از مرکز تحقیقات پزشکی هسته ای کرج ، دکتر منوچهری از سازمان انرژی اتمی ایران ، که مرا در انجام این تحقیق یاری دادند تشکر می کنم.

## مراجع

- [1] H. H. Favez, "Measurements of environmental terrestrial gamma radiation dose rate in three mountainous locations in the western region of Saudi Arabia", Environmental Research, 98, 160–166 (2005).
- [2] V.K. Mathur, A.C. Lewandowski, N.A. Guardala, J.L. Price," High dose measurements using thermoluminescence of  $\text{CaSO}_4:\text{Dy}$ ", Radiation Measurements 30, 735-738 (1999).
- [3] E. L. Tullborg, S. A. Larson, " Dating methods and geochronology of fractures", Swedish Nuclear Fuel and Waste Management Co (June 2001) p29.
- [4] S. W. S. McKeever, M. Moscovitch, P. D. Townsend," Thermoluminescence Dosimetry Materials ", Nuclear Technology Publ., Ashford, Kent (1995)192.
- [5] T. Yamashita, N. Nada, H. Onishi, In: Proc. 2<sup>nd</sup> Conf. on Luminescence Dosimetry, Gatlinburg, CONF 680920, p. 4 (1968); Health Phys.56, 551 (1986).
- [6] M. G. Guelev, I. T. Mischev, B. Burgkhardt, E. Piesch, RPD.51(1994)35.
- [7] T. Karaliy, A. P. Rowlandsy, P. D. Townsend, M. Prokic, J. Olivaresx, "Spectral comparison of Dy, Tm and Dy/Tm in  $\text{CaSO}_4$  thermoluminescent dosimeters", J. Phys. D: Appl. Phys. 31 Printed in the UK. 754–765 (1998).