

رشد بلور LiF با ناخالصیهای Mg و Ti به منظور ساخت ماده اولیه دُزیمتر شخصی گرم‌لیانی

ناصر بنایی، نجات فری‌پور، کریم‌حسین میخچی
گروه فیزیک حالت جامد - مرکز تحقیقات لیزر
سازمان انرژی اتمی ایران

چکیده

تک بلورهای LiF، هم به صورت خالص و هم با ناخالصیهای Mg و Ti، به وسیله دستگاه رشد بلور عمودی بریجن رشد داده شد. توزیع ناخالصیها در طول بلور و مقادیر آنها، با استفاده از روش‌های فلوروگرانی پرتو ایکس و جذب اتمی تعیین شد. نمودار تغییرات شدت گرم‌لیانی (ترمولومینسانس) در بلورهای مورد مطالعه نشان داد که منیزیوم عنصر اصلی ناخالصی است و افزودن ۸٪ (p.p.m)، ناخالصی تیتانیوم به ماده اولیه لیتیوم فلوروراید، برای بالا بردن خاصیت گرم‌لیانی، ضروری است. ماده بست آمده TLD-100 (LiF.Mg.Ti)، با مقادیر ۷۸٪ (p.p.m)، ۹٪ (Mg) و ۸٪ (Ti)، مشابه دُزیمتر شخصی TLD-Sاخت کمپانی هارشا می‌باشد.

عملی دارند که در اینجا مورد بحث نمی‌باشد. یکی از انواع آنها دُزیمتر گرم‌لیانی است. مواد گرم‌لیان معمولاً^۱ با ناخالصی همراهند، یا ناخالصی در آنها وارد می‌کنند. در نتیجه انواع مختلف مراکز به دام‌اندازی^۲ و مراکز باز ترکیب در آنها وجود دارد. مراکز به دام‌اندازی قادرند بارهای الکتریکی آزاد شده در اثر تابش‌های هسته‌ای را در خود نگهدارند. تابش‌های هسته‌ای معمولاً^۳ نقصهای دیگری در بلورها به وجود می‌آورند که آنها نیز به نوعه خود می‌توانند بارهای آزاد را به دام‌اندازند [۱، ۲، ۳، ۴، ۵].

لیتیوم فلوروراید، با ناخالصیهای مختلف، یکی از انواع مهم و رایج موادی است که از آن در دُزیمتری استفاده

مقدمه

دُزیمتری جزء لاینک تشکیلاتی است که به نحوی با پرتوهای یونساز سروکار دارد. این مسئله از دیرباز مورد توجه قرار گرفته و در چهل سال اخیر همراه با سایر زمینه‌های فیزیک هسته‌ای پیشرفت کرده است. اثر سوء تابش یش از حد مجاز بر اندامهای بدن انسان باعث تدوین قوانین مشخصی در زمینه حفاظت در برابر اشعه شده است. افرادیکه در مجاورت دستگاههای مولڈ پرتوهای یونساز مشغول به کار هستند ملزم به رعایت این قوانین می‌باشند. یکی از این قوانین لزوم اندازه‌گیری و تعیین مقدار دُز اشعه دریافتی توسط افراد به طور مداوم است. از اینرو نیاز مبرم به وجود دُزیمترهای شخصی و محیطی حساس و مؤثر و قابل اطمینان و ارزان قیمت احساس می‌شود. دُزیمترها انواع گوناگون دارند و هر یک محسن و معایبی از لحاظ علمی و

۱ - Trapping Center

۲ - Recombination Center

اولیه گرما-لیان لیتیوم فلوئوراید (مشابه TLD-100) کمپانی هارشاو) و مطالعات بعدی آن. این مطالعات شامل تعیین ارتباط بین مشخصات قلهای منحنی تابنا کی^۱ مراکز بدام اندازی، بازترکیب ایجاد شده در اثر ناخالصی‌ها و مدل مراکز ایجاد شده و همچنین محاسبه عمق دام و دستیابی به دُزیمترا شخصی گرما-لیان لیتیوم فلوئوراید با حساب بالاتر از TLD-100 و دستیابی به دُزیمترا با منحنی تابنا کی ساده‌تر از آن می‌باشد. نتایج برخی از آزمایشها که در رابطه با این موارد انجام گرفته‌اند در مقاله دیگری عرضه خواهند شد.

روشها و وسایل آزمایش

روش‌های تجربی مشتمل بر دو قسمت به شرح زیر است:

- رشد بلورهای لیتیوم فلوئوراید خالص با کیفیت اپتیکی و با ناخالصی Mg و Ti (جداگانه) و Mg-Ti (توأم)
- مطالعه بلورهای رشد داده شده با روش گرما-لیانی (ترمولومینسانس).

۱- رشد بلور

بلور لیتیوم فلوئوراید، با کیفیت اپتیکی به صورت خالص و با ناخالصی، به قطر ۲ سانتیمتر و به طول ۴ تا ۷ سانتیمتر با استفاده از پودر خالص MgF_2 , LiF و TiO_2 (محصول کمپانی Johnson Matthey) از نوع درجه ۱ در بوته گرافیتی فوق العاده خالص به قطر داخلی ۲ سانتیمتر و به طول ۱۰ سانتیمتر و انتهای مخروطی شکل با استفاده از

می‌شود. یکی از ویژگیهای مهم آن در مقابل اثرهای تابش، هم‌ارزیش با بافت‌های بدن^۲ است؛ به همین جهت یکی از مواد جالبی است که در دُزیمترا شخصی بکار می‌رود. مسئله استفاده از لیتیوم فلوئوراید، به عنوان دُزیمترا به دهه ۱۹۶۰ و اوایل دهه ۱۹۵۰ باز می‌گردد، یعنی هنگامیکه دانیل و دانشجویانش در دانشگاه ویسکانسین به مطالعه خاصیت گرما-لیانی هالوژنهای قیائی پرداخته بودند. آنها پودر فشرده شده LiF را که محصول کمپانی هارشاو بود مورد بررسی قرار دادند، ولی دُزیمترا آنان از حتی مطالعه کافی برخوردار نبود. در سال ۱۹۶۰ کامرون و همکارانش نمونه‌های جدیدی را از کمپانی مذکور، که تصادفاً "محتوی ناخالصی مناسب بود مورد مطالعه قرار دادند. تحقیقات آنان نشان داد که وقتی لیتیوم فلوئوراید با عناصری چون Mg و Ti فعال شود خاصیت گرما-لیانی بهتری در آن پدیدار می‌گردد. تحقیقات بنیادی درباره پدیده گرما-لیانی لیتیوم فلوئوراید که به منظور دُزیمترا ساخته می‌شد، بیشتر برروی TLD-100 (محصول کمپانی هارشاو) به عمل آمد، ولی اجزای این محصول قبل از انتشار یادداشت علمی و فنی ۱۹۷۶ کمپانی به درستی معین نبود. تنها معلوم شده بود که ناخالصی Mg نقش مهمی در ظهور پدیده گرما-لیانی دارد و تحقیقاتی در این زمینه براساس ایجاد مراکز بدام اندازی در اثر وجود این ناخالصی در بلور، به عمل می‌آمد. پس از انتشار این یادداشت مشخص شد که علاوه بر Mg ناخالصی‌های دیگری، از جمله Al, Ti و Eu نیز وجود دارند [۲۱].

هدف از این مقاله، ارائه گزارش تولید ماده اولیه گرما-لیان لیتیوم فلوئوراید به روش رشد بلور با اضافه کردن برخی ناخالصی‌ها به ماده اولیه فوق العاده خالص لیتیوم فلوئوراید با درصدهای مختلف است، به منظور ساختن ماده

^۱ - Tissu equivalence

^۲ - Glow Curve

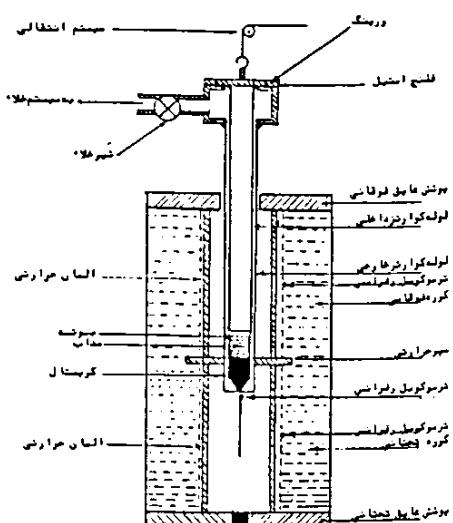
با استفاده از این دستگاه بلورهای لیتیوم فلوراید به صورت خالص، سپس با وارد کردن ناخالصی Mg و Ti (جداگانه) و Mg-Ti (توآما) رشد داده شدند. به منظور انجام آزمایش‌های گرم‌ما-لیانی، طیف‌نگاری جذبی و تجزیه و تحلیل عنصری از بلورهای رشد داده شده، که به صورت شمش نوک مخروطی بودند، قرص‌هایی در طول بلور به قطر ۲۰ میلیمتر و ضخامت ۳ میلیمتر به وسیله اره سیمی الماسه بریده شد. برای آزمایش گرم‌ما-لیانی از قرص‌های بدست آمده پودری با دانه‌های بین ۸۰-۲۰۰ میکرون تهیه گردید. در کلیه آزمایشها وزن نمونه‌ها یکسان بود و برای آزمایش طیف‌نگاری جذبی دو طرف قرص‌ها صیقل داده شد. در مورد تعیین عناصر، نمونه هم به صورت پودر و هم قرص بکار رفت. برای ایجاد نقصهای نقطه‌ای (مراکز رنگی)، در آزمایش‌های گرم‌ما-لیانی و طیف‌نگاری جذبی، از بمب ^{10}CO استفاده شد.

۲- آزمایش‌های گرم‌ما-لیانی

آزمایش‌های گرم‌ما-لیانی با استفاده از دستگاه ساخت کمپانی EBERLIN مدل TLR-S، که متصل به دستگاه ثبات Y-X (ساخت کمپانی HP مدل A 7045) است، انجام گرفت. در کلیه آزمایشها حرارت دادن به نمونه با گرادیان حرارتی ثابت برابر ۱۰ درجه بر ثانیه به صورت خطی اعمال شد. کلیه نمونه‌ها قبل از آزمایش‌های پرتودهی، یک ساعت در ۴۰۰ درجه و ۱۶ ساعت در ۸۰ درجه سانتیگراد بازپخت (آنیل) شدند. پس از پرتودهی، آزمایش‌های

دستگاه عمودی بریجمن^۵ رشد داده شد [۶]. این دستگاه در گروه فیزیک حالت جامد مرکز تحقیقات لیزر ساخته شده و شامل کوره استوانه‌ای شکل دو منطقه‌ای است که درجه حرارت هر منطقه در طول ۲۰ سانتیمتر یکنواخت و یکی ۵ درجه سانتیگراد بالاتر از نقطه ذوب لیتیوم فلوراید و ۵ درجه سانتیگراد پایین‌تر از نقطه ذوب آن دیگری ۵ درجه سانتیگراد پایین‌تر از منطقه، ۱۵ درجه می‌باشد. گرادیان درجه حرارت بین دو منطقه، ۱۵ درجه سانتیگراد بر سانتیمتر است. درجه حرارت هر منطقه با استناده از منع تغذیه جداگانه کنترل می‌شود. برای رشد بلور در خلاء یا در گاز خشکی، از دستگاه پیستون شکلی مشکل از دولوله از جنس کوارتز، خارجی به طول ۱۰۰ سانتیمتر و داخلی ۸۵ سانتیمتر استفاده شده است (شکل ۱).

آزمایشها نشان داد: بلورهایی که با سرعت حرکت انتقالی ۲ میلیمتر در ساعت رشد داده شده‌اند از کیفیت بهتری برخوردار بوده‌اند. در کلیه آزمایشها، وقتی که لوله کوارتز به انتهای منطقه پایینی کوره می‌رسید، درجه حرارت این منطقه طی مدت ۸ ساعت بطور یکنواخت تا درجه حرارت اطاق نایین آورده می‌شد.



شکل ۱- مرجع ساده دستگاه رشد بلور

۵- Bridgman stock barge metmod

* - برای اجتناب از طولانی شدن مطلب، از شرح جزئیات دستگاه صرف نظر می‌شود.

گرفته شد. در این مورد بلورهایی با ناخالصی MgF_2 به غلظت‌های مختلف با نرخ 100 p.p.m. رشد داده شدند. پس از انجام آزمایش‌های گرما-لیانی منحنی تابناکی کلیه نمونه‌ها رسم شد، سپس منحنی تغییرات شدت قله شماره 5 منحنی تابناکی و همچنین منحنی تغییرات سطح زیر تله‌های 4 و 5 نسبت به درصد MgF_2 ترسیم شد. این منحنی‌ها نشان می‌دهند که بلندترین ارتفاع قله، همچنین بیشترین حساسیت ذوب‌تراش، مربوط به مقدار 200 p.p.m. MgF_2 است که معادل 78 p.p.m. میزیوم می‌باشد. مقدار ناخالصی MgF_2 در کلیه بلورها برای رشد های بعدی برابر 200 p.p.m. انتخاب شد. در جدول 1 مشخصات بلورهای رشد داده شده در این آزمایش برحسب مقدار ناخالصی‌های Ti , TiO_2 , MgF_2 و Ti ارائه شده است.

گرما-لیانی در شرایط متفاوت با استفاده از پودر حاصل از قرص‌های بدست آمده از یک بلور و یا از بلورهای مختلف انجام گرفت. بطورکلی سطح زیر منحنی تابناکی بین 145 و 255 درجه سانتیگراد که شامل سطح زیر پیک‌های 4 و 5 در منحنی تابناکی می‌باشد، بعنوان مقدار ذوب دریافتی در نظر گرفته شد [۲۰].

برای آزمایش‌های گرما-لیانی، بلورهایی با ناخالصی Mg و Ti و $(Ti-Mg)$ رشد داده شدند. ناخالصی Mg به صورت MgF_2 و ناخالصی Ti به صورت TiO_2 به پودر لیتیوم فلوراید قبل از رشد اضافه گردید. در مورد ناخالصی Mg ابتدا میزان معینی MgF_2 به صورت پودر، به پودر خالص لیتیوم فلوراید اضافه شد و مقدار MgF_2 اضافه شده به پودر LiF در گستره 100 p.p.m. تا 500 p.p.m. در نظر

جدول ۱- بلورها و مواد ناخالصی اضافه شده

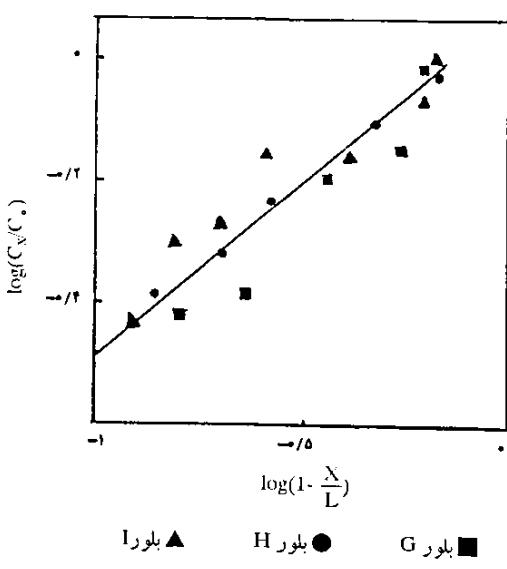
Ti معادل اضافه شده C (ppm)	TiO_2 اضافه شده (ppm)	Mg معادل اضافه شده C (ppm)	MgF_2 اضافه شده (ppm)	LiF ماده اولیه	بلورها
-	-	-	-	رشد در خلاء	A
-	-	($195-39$)	($500-100$)	رشد در خلاء	B
$2/99$	5	-	-	رشد در خلاء	C
-	-	78	200	رشد در خلاء	D
$2/99$	5	78	200	رشد در خلاء	E
$4/79$	8	78	200	رشد در خلاء	F
$6/59$	11	78	200	رشد در خلاء	G
$9/58$	16	78	200	رشد در خلاء	H
$17/96$	30	78	200	رشد در خلاء	I

پافته‌ها و بورسی آنها

در صد ناخالصی Ti در بلورهای LiF:Mg:Ti نشان داد که بالاترین حساسیت مربوط به $8/9$ p.p.m^۹ ناخالصی Ti می‌باشد.

منحنی تابناکی LiF:Mg با 200 p.p.m^۹ و MgF_۲ p.p.m^{۲۰۰} و MgF_۲ p.p.m^{۲۰۰} منحنی تابناکی LiF:Mg:Ti با $16/37$ p.p.m^{۱۶/۳۷ TiO_۲ در شکل ۳ ارائه شده است. شکل کلی منحنی تابناکی در اثر اضافه شدن ناخالصی دوم (یعنی Ti) به بلور LiF:Mg:Ti، تغییراتی را نشان نداده است ولی حساسیت ماده اولیه گرم‌الیانی LiF:Mg:Ti نسبت به ازای $8/9$ p.p.m^۹، تیتانیوم، به میزان درصد افزایش نشان می‌دهد.}

منحنی تابناکی نمونه شاهد (یعنی 100 TLD) با همان شرایطی که منحنی‌های تابناکی دیگر بدست آمده‌اند در شکل ۴ نمایش داده شده است. با مقایسه دو منحنی ۳ و ۴ می‌توان نتیجه گرفت که پودر ماده اولیه ساخته شده دراین آزمایش در مورد نمونه LiF:Mg:Ti که مقدار ناخالصی آن برابر 78 p.p.m^۹ و مقدار ناخالصی Ti آن برابر $8/9$ p.p.m^۹ باشد مشابه 100 TLD می‌باشد.



شکل ۲- نمودار توزیع ناخالصی Ti در طول بلور

آزمایش‌های جذب اتمی و فلوئورسانی اشعه ایکس بر روی فریم‌های حاصل از بریدن بلورها نشان داد که توزیع ناخالصی Mg در طول بلور تقریباً "یکسان است ولی توزیع ناخالصی Ti غیر یکنواخت است و در نوک مخروطی بلور پیشترین مقدار و در بالای آن (سر مسطح بلور) کمترین مقدار را دارد. مقدار ناخالصی در طول بلور از رابطه ۱ که توسط Pfann [۷] محاسبه شده است بدست می‌آید:

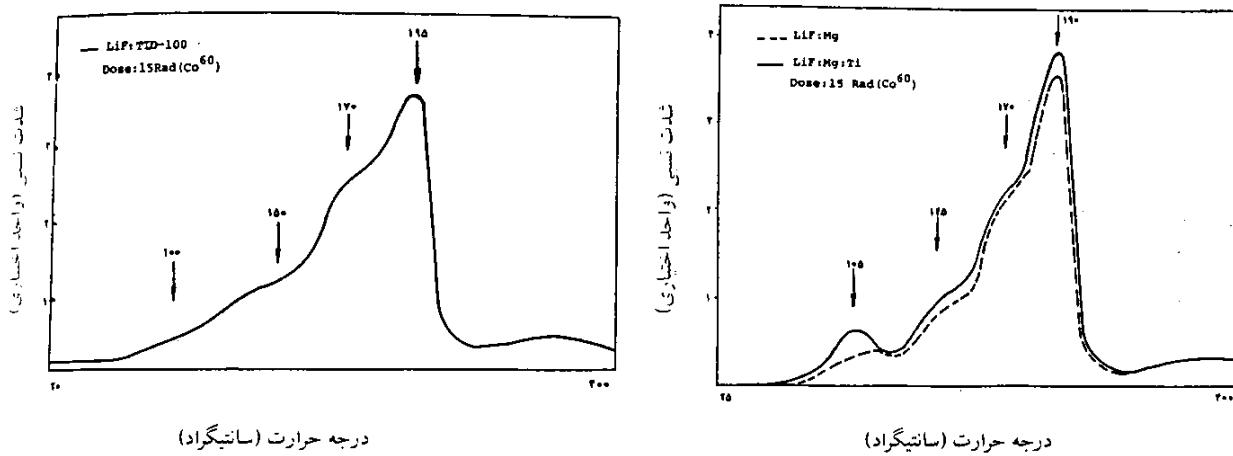
$$(1) \quad C_x = KC \cdot \left(1 - \frac{X}{L} \right)^K$$

که در آن، C_x میزان ناخالصی به فاصله X از نوک مخروطی بلور، L طول بلور، C ناخالصی کل اضافه شده به پودر ماده اولیه و K ضریب توزیع است. با استفاده از رسم نمودار تغییرات $\log(C_x/C_0)$ بر حسب $(1-X/L)$ می‌توان شبب آن و در نتیجه مقدار K ، یعنی ضریب نفوذ ناخالصی اضافه شده را بدست آورد.

با تجزیه و تحلیل میزان Ti در طول بلورهای رشد داده شده LiF با ناخالصی‌های Mg و Ti و استفاده از رابطه ۱ و رسم مناسبترین نمودار (شکل ۲) ضریب توزیع K برای ناخالصی Ti برابر $8/1$ بدست آمد.

مطالعه منحنی‌های تابناکی نمونه‌های بدست آمده از بلورهای F تا G نشان می‌دهد که وقتی در صد ناخالصی کل Ti در بلور کم باشد (نمونه D) حساسیت نسبت به در صد در طول بلور افزایش می‌باید و بالاترین حساسیت مربوط به قسمت مخروطی و پایین ترین قسمت مربوط به قسمت بالای بلور (قسمت مسطح) می‌باشد.

در مورد بلورهای F تا I حساسیت گرم‌الیانی، در منطقه‌ای که میزان Ti در محدوده $12-8/12$ p.p.m^۹ بود، تغییر نمی‌کرد و از 12 p.p.m^۹ به بالا حساسیت گرم‌الیانی کم می‌شد. منحنی تغییرات حساسیت گرم‌الیانی نسبت به



شکل ۴- منحنی تابناکی (LiF:Mg) با $\text{Mg}_{(p.p.m)78}$ (خط چین) TLD ساخت کمپانی Harshaw

شکل ۳- منحنی تابناکی (LiF:Mg:Ti) با $\text{Mg}_{(p.p.m)78}$ و $\text{Mg}_{(p.p.m)9/8}$ و منحنی تابناکی (LiF:Mg:Ti) با $\text{Ti}_{(منحنی توپر)}$

تشکر و قدردانی

بدینوسیله از آقایان رضا کلهر برای تابش دادن نمونه‌ها و تعیین دُز آنها و محمد رضا شیرین جهت رسم منحنی‌ها و خانم الهه تاجیک برای تایپ مقاله تشکر و قدردانی می‌نماییم.

نتیجه گیری

آزمایش نشان داد که ماده اولیه گرمای-لیانی LiF با مشخصه‌های مشابه با TLD-100 را می‌توان با اضافه کردن مقدار معینی ناخالصی‌های Mg و Ti به پودر خالص LiF سپس رشد بلور آن بدست آورد. نمونه آن LiF:Mg:Ti مقدار ناخالصی Mg آن $\text{Mg}_{(p.p.m)78}$ و مقدار ناخالصی Ti آن برابر $\text{Ti}_{(منحنی توپر)}$ باشد مشابه TLD-100 است. ضریب توزیع ناخالصی Ti در بلورهای رشد داده شده به روش بریجمن برابر $1/8$ محاسبه شد که از پدیده معمولی فرونشاندن سریع غلظت^۹ تبعیت می‌کند، بنابراین در تهیه ماده اولیه باید این عامل را در نظر گرفت.

۱- Concentration quenching

References

1. Thermoluminecence Dosimetry, A.F. Mckinlay, Medical physics hand Books (1981).
2. Solid State Dosimetry, Klaus Becker CRC Press (1973).
3. J.H. Schulman and W.D. compton, color centers in Solids 1963 prgamon press.
4. W.B. Fowler, physics of color centers (1968).
5. J.H. Crawford, L.M. Slifkin, point defects in solids vol.1 (1972).
6. J.C. Brice, crystal growth process, john wiley and sons. (1986).
7. B.R. pamplin, crystal Growth, pergammon press Ltd (1975).

GROWTH OF LiF SINGLE CRYSTAL DOPED WITH Mg AND Ti FOR PREPARATION OF THERMOLUMINESCENT LITHIUM FLUORIDE

N. Banaii, N. Feripoor, K.H. Mikhchi

Solid State Physics Division, Laser Research Center
Atomic Energy Organization of Iran

Abstract

Single crystal have been grown based on optical quality Lithium Fluoride with the addition of Magnesium and Titanium, by Bridgman - Stockbarger system which have been designed and constructed in our laboratory. The content and distribution of Magnesium and Titanium have been determined by X-ray Flurescence and Atomic Absorption Spectrometric analysis .

The analytical results on our crystals grown with added Mg and Ti indicated that the Mg content through the crystals was close to uniform, but for Ti impurity, concentration gradient existed within each crystal, the highest level being near the tip. A value of $K = 1.8$ has been derived as distribution coefficient of Titanium under Bridgman - Stockbarger crystal growth condition. The variation of Thermoluminescence intensity within each crystal has been studied. Evidence has been produced that Ti acts as an emission center in Thermoluminescent Lithium Fluoride and is subjects to the usual concentration quenching effect. Based on the height of the main glow peak the optimum concentration of Mg and Ti have been found to be 88ppm and 9.8ppm respectively. In conclusion, it has been found possible to prepare Thermoluminescent Lithium Fluoride with properties similar to those of TLD - 100 of Harshaw Chemical Company, by the addition of Mg and Ti impurity to readily available form of high purity LiF powder starting material.

