

تهیه لایه نازک $CuInSe_2$ و مطالعه خواص الکتریکی و نوری آن

رحیم لطفی اوریمی، دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان

ایاز بایراموف، آکادمی علوم جمهوری آذربایجان

چکیده:

این مقاله گزارشی است از چگونگی تهیه لایه نازک چند بلوری $CuInSe_2$ و مطالعه و بررسی خواص نوری و الکتریکی آن به منظور دستیابی به لایه نازک $CuInSe_2$ با خواص فتوولتایی مطلوب برای ساخت سلول خورشیدی با بهره‌دهی بالا. برای این منظور، ابتدا لایه‌های نازک متعددی به روش تبخیر حرارتی در خلاء (تبخیر از یک منبع و تبخیر آنی) در دستگاه Balzer موجود در مرکز پژوهشی دانشگاه تبریز تهیه گردید. نوع و چگالی حاملها (بارهای مثبت و منفی) به روشهای استفاده از دستگاه «پروب گرم»^(۱) و دستگاه اندازه‌گیری «ثابت هال» شناسایی و اندازه‌گیری شد. جهت سطوح بلوری با استفاده از نمودارهای پراش سنجی با پرتو X (XRD) تعیین گردید. خاصیت الکتریکی لایه با ترسیم نمودار رسانندگی نوری^(۲) بر حسب طول موج، با استفاده از دستگاه «تکرنگ‌ساز» مورد بررسی قرار گرفت.

۱. مقدمه:

«نقصهای ذاتی»^(۴) مختلف ناشی از ناهنجاریها در مقادیر عنصر سنجی (استوکیومتری)^(۵) ترکیبات، از جمله تهیجاها و نقصهای میان شبکه‌ای است. بررسی‌های متعدد نشان داده‌اند که رسانش الکتریکی به شرایط رشد و شیوه بازپخت بلور بستگی دارد [۵]. سازوکار نقصهائی که بر مواد ساختاری تک بلور حاکمند در مواد چند بلوری نیز حضور دارند، اما در این مواد به علت وجود سدهای پتانسیل بین دانه‌های همجوار، پتانسیل اضافی نیز ظاهر می‌شود.

در این پژوهش، ضمن تهیه لایه نازک از ترکیب چند بلوری $CuInSe_2$ به روش تبخیر آنی، که در ساخت سلولهای خورشیدی بکار می‌رود، خواص الکتریکی و نوری آن، همچنین ارتباط این خواص با دمای زیر لایه مورد بررسی قرار گرفت.

ترکیب سه تایی $CuInSe_2$ نخستین بار در سال ۱۹۷۰/۱۳۴۹ شناخته شد و به علت دارا بودن مشخصه‌های الکتریکی و نوری ویژه، ابتدا نوع تک بلور آن در سال ۱۹۷۵/۱۳۵۴ و سپس نوع چند بلور آن، به صورت لایه نازک در سال ۱۹۷۸/۱۳۵۷ در ساخت سلولهای خورشیدی مورد استفاده قرار گرفت [۱].

این ترکیب از خانواده کالکوپریت^(۳)، با ثابتهای شبکه‌ای $a=0.5789\text{nm}$ و $c=1.162\text{nm}$ است که با داشتن تحرک پذیری الکترونی قابل توجه ($\mu=100\sim1000\frac{\text{cm}^2}{\text{V}\cdot\text{s}}$) و ضریب جذب بالا ($a=10^4\sim10^5\text{cm}^{-1}$)، دارای خواص الکتریکی و نوری عالی به ویژه برای تهیه سلولهای خورشیدی از نوع $CuInSe_2/CdS$ می‌باشد.

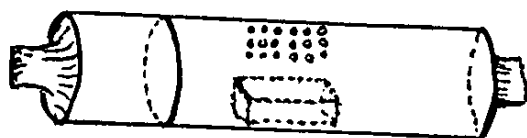
با توجه به خواص نورابرقی (اپتوالکتریکی) استثنایی ترکیب $CuInSe_2$ روشهای متعددی برای تهیه لایه نازک آن، به منظور ساخت سلولهای خورشیدی با بهره‌دهی بالا، مورد آزمایش قرار گرفت [۴و۳].

خواص الکتریکی تک بلور $CuInSe_2$ به شدت تحت تاثیر

- 1- hot probe
- 2- photoconductivity
- 3- chalcopyrite
- 4- intrinsic defect
- 5- stoichiometry



ثانوی کمتر است.



شکل ۱- طرح بوتۀ مولیدنی مورد استفاده در لایه گذاری CuInSe_2 به روش تبخیر از یک منبع حرارتی

بدین ترتیب، لایه گذاری به مدت ۵ دقیقه با آهنگ تبخیر 0.2 تا 0.4 میکرون بر دقیقه انجام گرفت. اما مشاهده سطح لایه های حاصل با میکروسکوپ، اندازه گیری حساسیت نوری و بررسی نمودار پراش لایه ها نشان دادند که این لایه ها فاقد خواص مطلوب فوتولتایی برای ساخت سلولهای خورشیدی هستند. در این روش تا رسیدن به دمای مورد نظر، گسستن پیوندها و تشکیل فازهای ثانوی غیر قابل اجتناب بود، به همین جهت «روش تبخیر آنی» برای تهیه لایه نازک CuInSe_2 مورد استفاده قرار گرفت.

۲-۲- تهیه لایه نازک CuInSe_2 به روش تبخیر آنی

اساس این روش پاشیدن تدریجی پودر مورد نظر به درون بوتۀ داغ (حدود 1400 درجه سانتیگراد)، تبخیر فوری پودر و نشستن ذرات بخار بر روی زیر لایه گرم است. معمولاً در مراکز تحقیقاتی و صنعتی، این کار در دستگاههای تبخیر مجهز به سیستم ارتعاشگر انجام میگیرد، اما به علت مجهز نبودن دستگاه تبخیر حرارتی Balzer موجود در مرکز پژوهشی دانشگاه تبریز به ارتعاشگر، اسبابی ابتکاری (که تمام قطعات آن با وسایل موجود در بازار طراحی و ساخته شد) درون دستگاه تبخیر حرارتی نصب گردید (شکل ۲).

۲- تهیه لایه نازک CuInSe_2 به روش تبخیر حرارتی

چون نقاط ذوب و تبخیر عناصر تشکیل دهنده ترکیب سه تایی CuInSe_2 متفاوتند، برای دستیابی به یک لایه نازک با خواص مطلوب فوتولتایی و جلوگیری از گسستن پیوندهای اتمی در دماهای پایین تر قبل از رسیدن به دمای بهینه (که در مورد CuInSe_2 در محدوده $1200-1300$ درجه سانتیگراد است) همچنین جلوگیری از پیدایش فازهای ثانوی، چگونگی عمل تبخیر نقش اساسی دارد. برای تهیه لایه نازک (فیلم) CuInSe_2 ، ابتدا از روش «تبخیر از یک منبع» و متعاقب آن از روش «تبخیر آنی» استفاده شده است.

۲-۱- روش تبخیر از یک منبع حرارتی

در این روش، پس از ریختن پودر تک بلور CuInSe_2 درون بوتۀ از جنس مولیدن، دمای بوتۀ در فشار حدود 10^{-5} میلی متر جیوه تا 1200 درجه سانتیگراد بالا برده شد. لایه نازکی از CuInSe_2 به ضخامت حدود $1/4 \mu\text{m}$ بر روی زیر لایه شیشه ای (با دمای 450°C) تشکیل گردید. برای اندازه گیری و کنترل دماهای بوتۀ و زیر لایه از ترموکوپلهای کرومل آلومل استفاده شد. کنترل سرعت تبخیر و ضخامت لایه های نازک به وسیله دستگاه الکترونیکی نوسان کننده کوارتز صورت گرفت. برای جلوگیری از گسستن پیوندها و تشکیل فازهای ثانوی در دماهای پایین تر از 1200°C ، از سه عامل زیر بهره گرفته شد:

الف- شکل بوتۀ: برای جلوگیری از خروج سریع بخار سلنیوم قبل از ذوب شدن پودر CuInSe_2 ، بوتۀ به شکل محفظه استوانه ای شکل ساخته شده و سوراخهای ریزی برای خروج بخار روی بدنه آن تعبیه شده بود (شکل ۱).

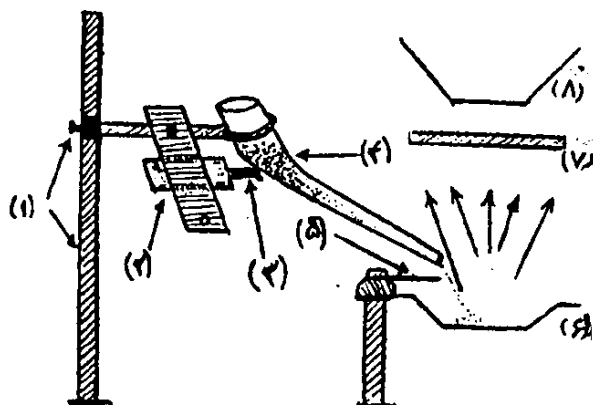
ب- ریختن خرده شیشه کوارتز به ابعاد مناسب بر روی سطح پودر CuInSe_2 به منظور جلوگیری از متصاعد شدن ذرات به صورت بخار قبل از ذوب و تبخیر.

ج- رساندن هر چه سریعتر دمای بوتۀ به دمای مطلوب: هر چه دمای بوتۀ سریعتر به دمای مورد نظر (حدود 1200°C) برسد احتمال گسستن پیوند در دماهای پایین تر از آن و احتمال تشکیل فازهای



زیر لایه‌های شیشه‌ای و شیشه باروکش CdS (کادمیوم سولفید) تهیه شد.

بررسی سطوح لایه، اندازه‌گیری حساسیت نوری و نمودار پراش سنجی لایه‌های به دست آمده نشان دادند که لایه‌های نازک تهیه شده به روش تبخیر آبی را می‌توان به عنوان لایه‌هایی با خواص مطلوب فوتولتایی در ساخت سلولهای خورشیدی بکار برد.



شکل (۲) دستگاه ارتعاشگر ساخته شده برای انجام تبخیر آبی که در دستگاه Balzer نصب شد.

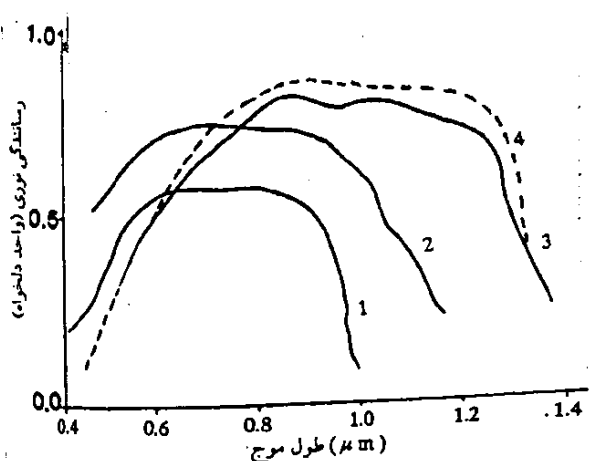
۱- پایه و گیره نگهدارنده ۲- آهنربای الکتریکی (با ولتاژ متناوب ۳ تا ۸ ولت و فرقه تفلونی) ۳- تیغه ارتعاشگر ۴- مخزن پودر (به صورت قیفی از جنس کوارتز، عایق و مقاوم در مقابل گرما) ۵- سپر ضد تابش گرمایی ۶- بوتۀ از جنس تانتالیوم ۷- زیر لایه ۸- گرم کن زیر لایه

جدول ۱- برخی از شرایط و مشخصه‌های فیزیکی لایه‌های نازک تهیه شده به روش تبخیر آبی

مشخصه و یا کمیت فیزیکی	اندازه و یا نوع
فشار اتاقک تبخیر	10^{-5} mmHg
دمای بوتۀ	$> 1400^\circ\text{C}$
دمای زیر لایه	450°C
نرخ تبخیر	$0.2 \frac{\mu\text{m}}{\text{min}}$
مدت تبخیر	۵ دقیقه
ساختار بلوری لایه	چند بلور
سمت‌گیری صفحات	(۱۱۲)
جنس زیر لایه	شیشه و CdS
جنس بوتۀ	تانتالیوم
ضخامت نمونه	$1-2 \mu\text{m}$
سطح نمونه	0.5 cm^2
فاصله بوتۀ تا زیر لایه	10 cm

۳-۲- اثر دمای زیر لایه بر خواص لایه‌های نازک CuInSe_2 تهیه شده به روش تبخیر حرارتی

یکی از عوامل مهم دستیابی به لایه نازک CuInSe_2 به روش تبخیر حرارتی دمای زیر لایه است که در محدوده $450-500^\circ\text{C}$ درجه سانتی‌گراد، به عنوان مناسبترین محدوده دمایی، انتخاب می‌شود. برای اثبات صحت این بیان نتایج حاصل از رسانش نوری سه نمونه از لایه‌های به دست آمده در دماهای 300°C و 500°C درجه سانتی‌گراد مورد بررسی قرار گرفت. در واقع، این کار برای یافتن دمای بهینه زیر لایه انجام گرفت. شکل ۳ نمودارهای رسانندگی نوری بر حسب طول موج را برای این سه نمونه نشان می‌دهد. بطوری که ملاحظه می‌شود مرز طول موجهای بلند طیف (بلندتر از $1/15$ و 1 میکرومتر) نزدیک به گاف نوار InSe_2 (1.2 eV) و گاف نوار In_2Se_3 (1 eV) قرار می‌گیرد.



شکل ۳- نمودارهای رسانندگی نوری بر حسب طول موج نور تابشی با دمای زیر لایه: (۱) در 300°C ، (۲) در 300°C ، (۳) در 300°C ، (۴) نمودار رسانندگی نوری تک بلور CuInSe_2

با اجرای تمهیدات لازم که در شکل ۲ منعکس است و با توجه به شرایط فیزیکی لایه گذاری بر طبق جدول (۱) و با استفاده از روش تبخیر آبی، لایه‌هایی به ضخامت ۱ تا ۲ میکرون بر روی



محدوده ۴۵۰-۵۰۰ سانتی گراد بوده و در دماهای پایین تر از آن احتمال پیدایش فازهای دیگر زیاد است.

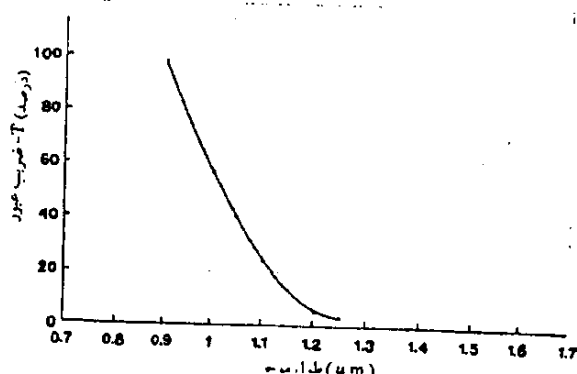
۳- بررسی ساختار بلوری

برای بررسی ساختار بلوری و تعیین جهات سطوح بلوری نیم رسانای CuInSe_2 ، نمودار پراش سنجی لایه های نازک آن که به روش تبخیر حرارتی آنی بر روی زیر لایه در دمای 500°C بدست آمده اند تهیه شد (شکل ۵). این شکل نشان می دهد که بیشترین شدت را سطوح بلوری در جهت (۱۱۲) دارا هستند. چون هدف نهایی این بررسی تشکیل پیوند نامتجانس $\text{CuInSe}_2/\text{CdS}$ بوده و شرط مهم تشکیل پیوند نامتجانس داشتن حداقل عدم تطابق شبکه ای بین دو نیم رسانا است، نمودار پراش سنجی لایه نازک CdS نیز تهیه شد (شکل ۶). این نمودار بیانگر دارا بودن بیشترین شدت در جهت بلوری (۰۰۲) است که زوج مناسبی برای سطوح بلوری (۱۱۲) از نیم رسانای CuInSe_2 در تشکیل پیوند نامتجانس است و عدم تطابق شبکه ای در این حالت کمترین مقدار (۱/۱۲٪) را دارد [۶].

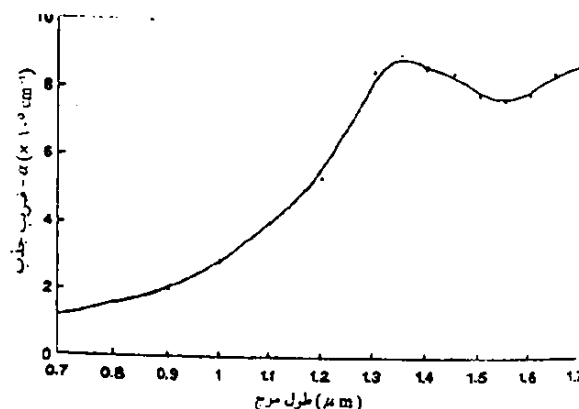
این مطلب بیانگر این واقعیت است که عناصر In و Se در پایتتر از دمای 300°C آزاد شده و به جای تشکیل لایه CuInSe_2 ، لایه های جداگانه ای از عناصر In ، Se و ترکیبات In_2Se_3 و In_2S_3 بر روی زیر لایه نهشته می شوند. با رسیدن دما به 500°C درجه سانتی گراد، انرژی گرمایی لازم برای انجام واکنش بین اتمها بر روی زیر لایه فراهم آمده و ترکیب CuInSe_2 تشکیل می شود. شکل ۳ همچنین نشان می دهد که با افزایش دمای زیر لایه، مرز طول موجهای بلند طیف افزایش می یابد به طوری که در مرز طول موجهای بلند، منحنی رسانش نوری لایه نازک CuInSe_2 تهیه شده بر روی زیر لایه در 500°C بر منحنی رسانش نوری تک بلور CuInSe_2 منطبق می شود.

شکلهای ۴ الف و ب مشخصه های جذب و عبور نور از لایه نازک CuInSe_2 نهشته شده بر روی زیر لایه شیشه ای در دمای 500°C را نشان می دهد که بیانگر شروع جذب انرژی فوتون از حدود $h\nu \geq 1\text{eV}$ (یعنی از حدود گاف انرژی CuInSe_2) است [۳].

با بررسی نمودارهای پراش لایه CuInSe_2 تهیه شده در دمای 500°C می توان به این نتیجه رسید که دمای بهینه زیر لایه در



ب. منحنی عبور لایه نازک CuInSe_2 بر روی زیر لایه پادمای 500°C

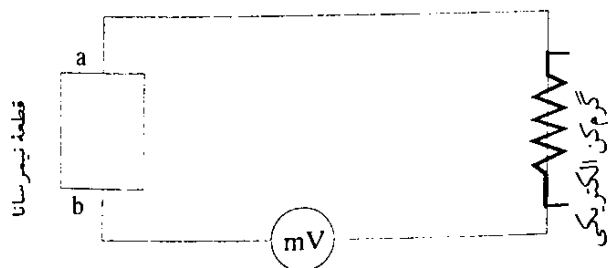


شکل ۴: الف. منحنی جذب لایه نازک CuInSe_2 بر روی زیر لایه پادمای 500°C



میلی ولت متر خواهد شد. با توجه به معلوم بودن جهت انحراف عقربه بر حسب نوع حامل، می توان نوع حامل هر نیم رسانای نامشخص را با اتصال آن به نقاط a و b و مشاهده جهت انحراف عقربه تعیین کرد.

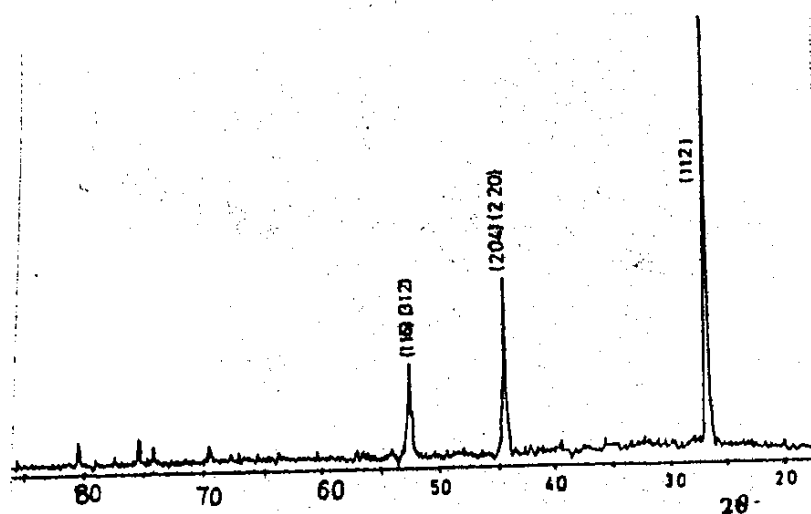
لایه های نیم رسانای CuInSe_2 با توجه به شرایط تهیه و درصد مقادیر عناصر موجود در ترکیبات ممکن است نوع n یا p باشند. بلورهای حجمی CuInSe_2 قبل از تبخیر به وسیله دستگاه برش آزه الماسی به صورت ورقه هایی به ضخامت تقریباً 1mm بریده شدند، سپس با اتصال خمیری گالیوم ایندیم و با استفاده از دستگاه پروب گرم نوع حاملهای آنها مشخص گردید. لایه های نازک CuInSe_2 حاصل از تبخیر نیم رسانای نوع p (به روش تبخیر از یک منبع) دارای چگالی حاملهای نوع n بودند، و علت آن کاهش در اتمهای سلینوم در ترکیب بدست آمده است که می توان آنرا به روش لایه سازی مرتبط دانست. اما در لایه های حاصل از تبخیر بودر نیم رسانای نوع P به روش تبخیر آنی چگالی حامل P غالب بود و این نتیجه را می توان یکی از عوامل برتری روش تبخیر آنی نسبت به روش تبخیر از یک منبع دانست.



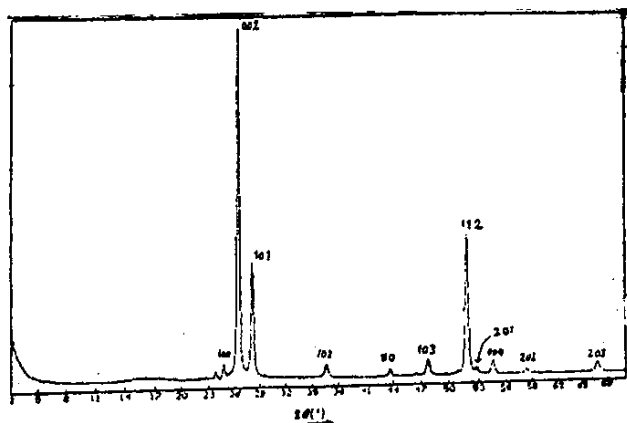
شکل (۷) مدار دستگاه پروب گرم

۴- نتیجه گیری

به منظور دستیابی به لایه نازک CuInSe_2 با خواص فوتوولتایی مطلوب جهت ساخت سلول خورشیدی CdS/CuInSe_2 با بهره دهی بالا، ابتدا لایه های متعددی با دو روش تبخیر حرارتی: تبخیر از یک منبع و تبخیر آنی تهیه شد. به وسیله آزمایشهای رسانش نوری و تهیه نمودارهای پراش سنجی معلوم شد که لایه های حاصل از روش تبخیر آنی از لحاظ خواص فوتوولتایی بر لایه های



شکل ۵ نمودار پراش سنجی لایه نازک CuInSe_2



شکل ۶ نمودار پراش سنجی لایه نازک CdS تهیه شده به روش اسپری پیرولیز

۳- تعیین نوع حاملها

یکی از مشخصه های مهم نیم رسانا، که باید تعیین شود، نوع حاملهای اکثریت آن است. تعیین نوع حاملهای اکثریت، هم با دستگاه اندازه گیری ثابت هال و هم با دستگاه پروب گرم انجام گرفت. مدار دستگاه پروب گرم که براساس خاصیت گرما-برقی (ترموالکترونیک) کار می کند در شکل (۷) نمایش داده شده است. هرگاه قطعه ای از یک ماده رسانا یا نیم رسانا که نوع حامل آن مشخص است به نقاط a و b متصل شود باعث انحراف عقربه



سانتیگراد بدست آمد.
با بررسی نمودارهای پراش سنجی با پرتو X مشاهده شد که شدت نسبی صفحات بلوری در جهت (۱۱۲) از بقیه جهت های بلوری بیشتر است. این موضوع بیانگر این مطلب است که در صورت ایجاد پیوند نامتجانس بین لایه های CuInSe_2 و CdS (که در CdS جهت گیری سطوح بلوری بیشتر (۰۰۲) می باشد) کمترین عدم تطابق شبکه ای بین جهت های بلوری (۱۱۲) و (۰۰۲) (حدود ۱/۲٪) به وجود می آید.

بدست آمده از روش تبخیر از یک منبع مزیت دارند، و این به علت تغییر کمتر (با عدم تغییر) درصد مقادیر عناصر CuInSe_2 به روش تبخیر آبی در مقایسه با مقادیر عنصر سنجی (استوکیومتری) می باشد.

برای یافتن دمای بهینه زیر لایه در هنگام لایه گذاری، لایه های متعددی در دماهای ۲۰۰، ۳۰۰، ۴۰۰، ۴۵۰ و ۵۰۰ درجه سانتیگراد و با انجام آزمایشهای رسانش نوری و تعیین نمودارهای پراش سنجی، دمای مطلوب زیر لایه از ۴۵۰ تا ۵۰۰ درجه

References:

- [1] - L. L. Kazmerski "overview of the Photovoltaic Technologies" workshop on Materials Science and Physics of Non- Conventional energy Sources 11-29 September(1989).
- [2] - A. Rockett, R.W. Birkmire, " CuInSe_2 for Photovoltaic Application", J. Appl. Phys. 70(1991).
- [3]- Neelkanth G.Dheere, "Recent Development in Thin film Solar Cells" Thin Solid films, 193(1990).
- [4]- S. K. Deb, current Status thin Films Solar Cells Reserch at Seri Presented at the 7th International conference on Thin Films, New Delhi, India, December 7-11 (1987).
- [5]- C. Guillen and J. Herrero, Investigation of the Electrical Properties of Electrodeposited CuInSe_2 J. Appl. Phys. 71(1992).
- [6]- M. Valera, E. Bertan, J. Steve and J. L. Morenza, grystalline Properties of Co-Evaporated CuInSe_2 Thin films, thin Solid films 130(1985).



Study of electrical and optical properties of physical vapor deposited CuInSe_2 Thin films for solar cells application

R. Lotfi

Gorgan University of Agricultural Sciences and Natural Resources

Facuty of Science, Tabriz univercity

A. I. Bairamov

Institute of Physics of Azerbaijan Academy of Sciences, Baku

Abstract:

This paper reports on the results of a comparative study of CuInSe_2 thin films depostited by single source and flash evaporation techniques. Type and density of carriers were measured using hot probe and Hall effect techniques and the CuInSe_2 films orientation were studied by XRD method. The electrical and optical properties of thin films were also studied in terms of the substrate temprature.