

## ویژگیهای الکتریکی، مکانیکی و اپتیکی فیلمهای نازک نیترید مس با آلایش تیتانیوم

رحمتی، علی<sup>۱</sup>

<sup>۱</sup> گروه فیزیک، دانشکده علوم پایه، دانشگاه ولی عصر رفسنجان

<sup>۲</sup> گروه فیزیک حالت جامد، دانشکده فیزیک، دانشگاه تبریز

### چکیده

فیلمهای نازک نیترید مس با آلایش  $Ti:Cu_3N$  به روش کنکوپاش مگنترونی واکنشی  $DC$  با استفاده از یک هدف آلیاژی دوتایی  $Ti_{13}Cu_{87}$  در محیط نیتروژن خالص بر روی زیرلایه‌های تک‌بلور سیلیکن (111)، کوارتز، اسلايد شیشه‌ای و استیل تهیه شدند. این کار به نقش فشار نیتروژن در مشخصه‌های فیلمهای ساختاری خواستار شده باشد. تعیین شد فازهای مشاهده شده ساختار مکعبی  $Cu_3N$  با آلایش  $(Ti:Cu_3N)Ti$  و ساختار  $fcc$  پردازد. ویژگیهای ساختاری فیلمها با روش پراش پرتو  $X$  ( $XRD$ ) تعیین شد فازهای مشاهده شده ساختار مکعبی  $Cu_3N$  با آلایش  $Ti$  با  $Cu$  هستند. مقاومت ویژه فیلمها که از اندازه‌گیری پروب چهار سوزنی حاصل شده، به شدت به ساختار و ترکیب شیمیابی فیلمها وابسته است. سختی فیلمها با تست میکروسختی ویکرز اندازه‌گیری شد که به شدت به ترکیب فازی فیلمها بستگی دارد. با استفاده از طیف عبور اپتیکی  $Vis-NIR$  به محاسبه ضربی شکست ( $n$ )، ضربی خاموشی ( $k$ ) و ضخامت ( $t$ ) فیلم‌ها پرداخته شد. از روی طیف جانبی فیلمها در مورد فرایند گذارهای نیمرسانایی و مقدار گاف‌باندی بحث شده است. افزودن تیتانیوم و به دنبال آن نیتروژن افزوده میان شبکه‌ای نقش مهمی در افزایش ثابت شبکه نسبت به  $Cu_3N$  ثاقد و پهن‌شدن گاف‌باندی اپتیکی دارد.

## Electrical, Mechanical and Optical Properties of Ti Doped $CuN_3$ Thin Films

Ali, Rahmati<sup>1,2</sup>

<sup>1</sup> Department of Physics, Vali-e-Asr University of Rafsanjan, Rafsanjan

<sup>2</sup> Department of Solid State Physics, Faculty of Physics, University of Tabriz, Tabriz

### Abstract

*Ti doped  $Cu_3N$  ( $Ti:Cu_3N$ ) thin films were deposited on  $Si(111)$ , quartz, glass slide and stainless steel substrates using a binary  $Ti_{13}Cu_{87}$  alloyed target by reactive DC magnetron sputtering at nitrogen ambient. This study provides insight into the importance of nitrogen pressure on the characteristic of the as-deposited  $Ti:Cu_3N$  thin films. Structural property of these films is identified by X-ray diffraction (XRD) technique. The observed phases are; cubic structure of Ti doped  $Cu_3N$  ( $Ti:Cu_3N$ ) and fcc structure of  $Cu$ . The electrical resistivity of the films, deduced from measurement using four-point probe, was depending on films' structure and chemical composition. Films' hardness, measured by Vickers's microhardness test, was strongly depending on films' composition. Refractive index ( $n$ ), extinction coefficient ( $k$ ) and Film thickness ( $d$ ) are calculated using Vis-near IR transmittance. Semiconducting transition process and bandgap value are extracted from absorption coefficient. Ti addition and subsequent excess of interstitial nitrogen ( $N$ -rich) result in lattice constant expansion in comparison with Ti free  $Cu_3N$  and optical energy gap widening.*

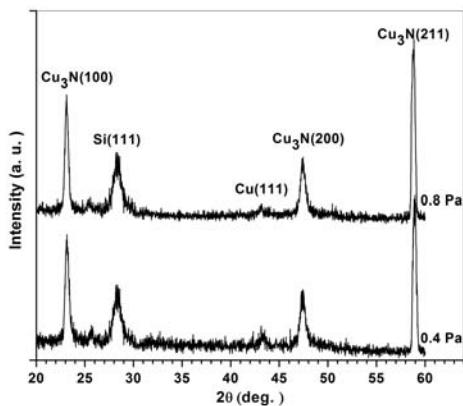
توجه زیادی را به خود معطوف کرده است [۱-۲]. ترکیب  $Cu_3N$

است که ترکیب شیمیابی آن به شدت تابع روش و شرایط نهشت است. همینطور ترکیب شیمیابی آن به روش مشخصه‌یابی شیمیابی حساس است. این ماده‌ی شبه‌پایدار در دمای بالاتر از  $250^{\circ}C$  به

### مقدمه

فیلمهای نیترید مس ( $Cu_3N$ ) بعنوان ماده جالبی در قطعات مختلفی مانند پیوند تونلی اسپینی، حافظه‌های اپتیکی با ظرفیت بالا، نقاط کوانتومی مس و سلولهای خورشیدی ترکیبی آلی-معدنی

Cu<sub>3</sub>N فاقد Ti (  $\text{A}^\circ$  ۳.۸۱۵ ) است. ساختار Cu<sub>3</sub>N در مرکز سلول واحد دارای جایگاه خالی است [۱]، اتمهای Ti نمی‌توانند در مرکز سلول Cu<sub>3</sub>N دارای تناسب‌عنصری قرار گیرند، [۷]. تشکیل جایگاه‌های تهی از Cu در شبکه Cu<sub>3</sub>N که با اتمهای Ti اشغال شده‌اند افزایش در ثابت شبکه [۷] را بخوبی توجیه می‌کند. افزودن Ti در شبکه Cu<sub>3</sub>N بعنوان یک بافر عمل می‌کند که منجر به افزایش نیتروژن افزوده در فیلم‌ها می‌گردد که در توافق با این است که تمامی فیلم‌ها دارای فوق تناسب‌عنصری N هستند، [۸]



شکل ۱ دیاگرام XRD لایه‌های Ti-Cu-N نهشتی بر روی زیرلايه (۱۱۱) در فشارهای نیتروژنی مختلف، [۷]

جدول ۱- مشخصات تخلیه مگنترونی (پتانسیل هدف کاتدی  $V_d$  و جریان تخلیه  $I_t$ ، ثابت شبکه (a<sub>0</sub>)، و آهنگ نهشت (R) فیلم‌های Ti:Cu<sub>3</sub>N در فشارهای نیتروژنی مختلف

P <sub>N2</sub> (Pa)	V <sub>d</sub> (V)	I <sub>t</sub> (mA)	a <sub>0</sub> (Å)	ρ (μΩ.cm)	R (A°min <sup>-1</sup> )
۰/۴	۴۰۸	۲۰۰	۲/۸۳۰۳	۱۱۰۰	۳/۳۰
۰/۸	۳۸۲	۲۲۰	۲/۸۳۶۲	۷۵۳	۳/۸۴

### مقاومت ویژه فیلمها

مقاومت ویژه فیلمها در جدول ۱ آمده است. فیلمها از نظر الکتریکی رفتاری شبه-فلزی دارند. افزودن تیتانیوم به فیلم‌های Cu<sub>3</sub>N تغییر جدی در مقاومت ویژه آنها ایجاد نمی‌کند. افزودن تیتانیوم منجر به غنی‌شدگی N و تشکیل پیوندهای آویزان حول

Cu و N<sub>2</sub> تجزیه می‌گردد. در سالهای اخیر، رشد فیلم‌های ترکیبی (Ag, (Ti, Cu)N, (Pd, Cu)N مانند Cu<sub>3</sub>N گزارش شده‌اند. [۳-۶].

### آزمایش و روشهای

فیلم‌های نازک نیترید مس با استفاده از کندوپاش مگنترونی واکنشی DC از یک هدف آلیاژی دوتایی Ti<sub>13</sub>Cu<sub>87</sub> بر روی زیرلايهای تک‌بلور سیلیکن (۱۱۱)، کوارتز، اسلايد شیشه‌ای و استیل در اتمسفر خالص نیتروژن و دو فشار ۰/۴ و ۰/۸ Pa نهشته می‌شوند. اتفاق سیستم کندوپاش از طریق پمپهای چرخنده و تربومولکولی تا فشار  $10^{-4} \times 7$  تخلیه می‌گردد. توان کندوپاشی، دمای زیرفیلم و فاصله هدف-زیرفیلم به ترتیب در  $150^\circ\text{C}$  و  $80\text{W}$  و  $19/5\text{ cm}^2$  ثابت می‌شوند.

مشخصه‌بایی ساختاری فیلمها بوسیله پراش‌سنج پرتو X CuK $\alpha$  در مد روبشی  $2\theta$  (Siemens D5000) با تابش  $2\theta$  انجام می‌شود. مقاومت ویژه فیلمها از اندازه‌گیری پروب چهار سوزنی حاصل می‌شود. سختی فیلمها با تست میکروسختی ویکرز اندازه-گیری می‌شود. مطالعه اپتیکی با اندازه‌گیری عبور در بازه طول-موجی ۱۱۰۰-۳۰۰ nm با استفاده از طیفسنج نوری (Shimadzu, UV 1700 Pharma Spec) در دمای اتاق انجام می‌شود. با استفاده از یک روش مهندسی معکوس ضخامت، قسمت حقیقی و موهمی ضریب شکست فیلمها محاسبه می‌شود. از روی ضریب جذب نوع فرایند گذارهای نیمرسانایی (مستقیم یا غیر مستقیم) و مقدار انرژی گافباندی در آنها تعیین می‌شود.

### نتایج و بحث

### ویژگیهای ساختاری

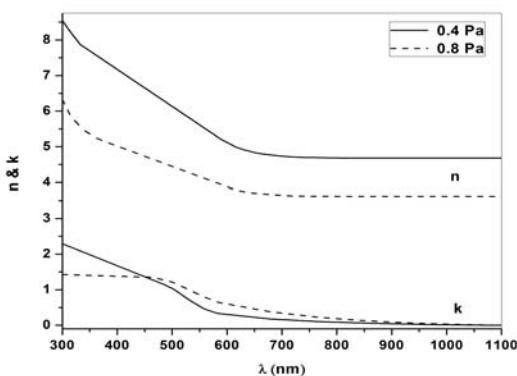
شکل ۱ دیاگرام‌های پراش پرتو X فیلم‌های Cu<sub>3</sub>N با افزودنی (Ti:Cu<sub>3</sub>N) نهشته شده بر روی زیرفیلم سیلیکن (۱۱۱) در دو فشار نیتروژنی مختلف را نشان می‌دهد. فازهای شبه- Cu<sub>3</sub>N و Cu می‌گردند و هیچگونه بازتابهایی از فازهای تیتانیوم فلزی یا نیترید تیتانیوم در دیاگرام XRD دیده نمی‌شود. افزودن تیتانیوم به Cu<sub>3</sub>N ساختار بلوری فیلم آنرا تغییر نمی‌دهد. ثابت شبکه Ti:Cu<sub>3</sub>N (جدول ۱) بزرگتر از مقدار نظری آن برای

## ویژگیهای اپتیکی

رهیافتی ساده برای تعیین ثابت‌های اپتیکی، که تنها بر اساس اندازه‌گیری عبور اپتیکی است، وجود دارد. ضریب شکست ( $n$ )، ضریب خاموشی ( $k$ ) و ضخامت فیلم‌های نازک  $\text{Cu}_3\text{N}$  با آلایش  $T^{\text{meas}}$  بر روی زیرلايه ضخیم کوارتز از داده‌های تجربی عبور  $T$  با استفاده از کد PUMA که توسط بیرگین و همکاران [۱۱] ارائه شد، محاسبه می‌شوند. بیرگین و همکاران نشان دادند که از حل مسئله پیوسته کمترین مربعات زیر با برخی قیدهای فیزیکی

$$\text{minimize}_{\lambda_{\min}^{\max}} \int |T(\lambda, s(\lambda), d, n(\lambda), k(\lambda)) - T^{\text{meas}}(\lambda)|^2 d\lambda \quad (2)$$

می‌توان  $(n, k(\lambda))$  و  $d$  فیلم‌های مزبور را بدست آورد. شکل‌های ۲ پاشندگی ضریب شکست و ضریب خاموشی بر حسب طول موج در بازه  $300 - 1100 \text{ nm}$  را نشان می‌دهند.



شکل ۲- پاشندگی ضریب شکست و ضریب خاموشی بر حسب طول موج در فیلم‌های  $\text{Ti:Cu}_3\text{N}$  تهیه شده در فشارهای نیتروژنی مختلف

ضریب جذب بصورت  $\alpha = 4\pi k/\lambda$  با ضریب خاموشی در ارتباط است. در ناحیه جذب قوی، ضریب جذب با معادله [۱۲]

$$\alpha = A(E - E_g)^p / E \quad (3)$$

داده می‌شود که  $A$  ثابتی است که به احتمال گذار بستگی دارد،  $E_g$  گافنواری و  $p$  ضریبی است که فرایند جذب اپتیکی را مشخص می‌کند و برای گذارهای مجاز مستقیم و غیرمستقیم به ترتیب  $1/5$  و  $2$ ، برای گذارهای غیر مجاز مستقیم و غیرمستقیم به ترتیب  $1/5$  و  $3$  می‌باشد. با انتخاب مقدار  $p$  مناسب و رسم منحنی

اتمهای  $\text{Ti}$  و اتمهای  $\text{N}$  میان شبکه‌ای می‌گردد که الکترونهای آزاد را به دام می‌اندازد و حفره‌های آزاد در نقش حامل جهش می‌کنند [۸].

## سختی

در جدول ۱ قطر لوزی حاصل از اثر فرورونده میکروسختی ویکرز در زیرلايه و زیرلايه بهمراه فیلم تحت بارهای مختلف آمده است. برای استخراج میکروسختی ویکرز مربوط به فیلم از یونسون و هوگمارک [۹] استفاده می‌شود که از یک مدل سختی ترکیبی، عبارت

$$c' = H_s + [2c(\frac{t}{d}) - c^2(\frac{t}{d})^2](H_f - H_s) \quad (1)$$

برای سختی فیلم و زیرفیلم ( $H_c$ ) معرفی می‌شود که  $H_F$  و  $H_S$  به ترتیب سختی زیرفیلم و فیلم بطور مجزا هستند. ضخامت فیلم، قطر لوزی اثر فرورونده و  $c$  ثابتی است که به شکل فرورونده  $d$  بستگی دارد. در کار حاضر،  $H_c - H_S$  را بر حسب  $t/d$  رسم کرده و از برآشن منحنی درجه دوم کمیتهای  $c$  و  $H_F$  را بدست می‌آوریم که مقادیر  $H_F$  در جدول ۱ برای فیلم‌های مختلف آورده شده‌اند. میکروسختی فیلم‌های  $\text{Cu}$  و  $\text{Cu}_3\text{N}$ ، به ترتیب در حدود  $1/7$  و  $2/5 \text{ GPa}$  است [۱۰].

جدول ۴- مشخصات نهشت، ضخامت فیلم، قطر اثر فرورونده، سختی فیلم + زیرفیلم و فیلم به تنهایی

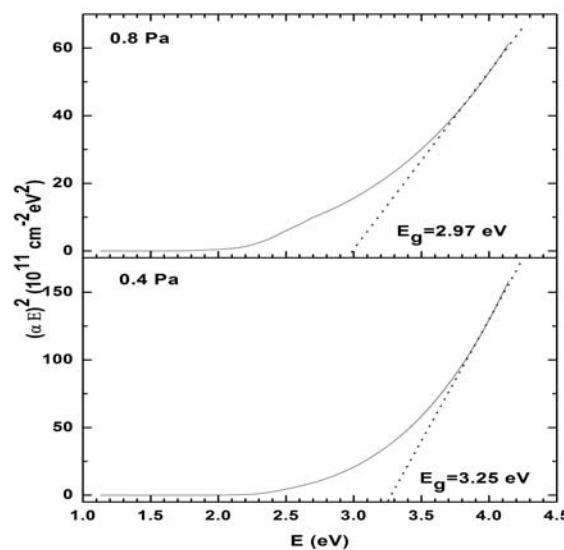
سختی (GPa)	سختی فیلم و زیرلايه (GPa)			قطر اثر (μ m)			ضخامت فیلم (nm)
	50g	25g	10g	50g	25g	10g	
۲/۵۳	۲/۳۸	۲/۳۴	۲/۸۶	۱۹/۷	۱۴/۱	۸/۱	•
۳/۳۱	۳/۸۹	۲/۳۵	۲/۱۳	۱۵/۴۵	۱۴/۰۵	۹/۴۳	۷۹
۲/۵۸	۲/۵۱	۲/۳۵	۲/۶۵	۱۹/۲۵	۱۴/۱	۸/۴	۹۲

فیلمهای نازک Ti-Cu-N به روش کندوپاش مگنترونی واکنشی DC با استفاده از یک هدف آلیاژی دوتایی  $Ti_{13}Cu_{87}$  در محیط نیتروژنی خالص بر روی زیرلایه‌های تکبلور سیلیکن (111)، کوارتز، اسلاید شیشه‌ای و استیل تهیه شدند. با جایگزینی آتمها Cu و تهی جاهای آن در ساختار  $Cu_3N$  با آتمهای Ti، فیلمها بلورینگی خوبی به نمایش می‌گذارند. مقاومت ویژه فیلمها به شدت به ساختار و ترکیب شیمیابی فیلمها وابسته است. سختی فیلمها به ترکیب فازی فیلمها بستگی دارد. ضریب شکست ( $n$ )، ضریب خاموشی ( $k$ ) و ضخامت (d) فیلم‌ها محاسبه شد. از روی طیف جذبی فیلمها در مورد فرایند گذارهای نیمرسانایی و مقدار گافباندی بحث شده است. افزودن تیتانیوم منجر به نیتروژن افزوده میان شبکه‌ای می‌گردد که نقش مهمی در افزایش ثابت شبکه نسبت به  $Cu_3N$  فاقد Ti، توقف رشد دانه‌ها و پهن شدن گافباندی اپتیکی دارد.

### مراجع

- [۱] D. O. Borsa, S. Grachev, D. O. Boerma, *IEEE Trans. Magn.*, **38** (2002) 2709.
- [۲] C. Navio, M. J. Capitan, J. Alvarez, F. Yndurain, R. Miranda, *Phys. Rev. B*, **76** (2007) 085105.
- [۳] A. Rahmati, H. Bidadi, K. Ahmadi, F. Hadian, *J. Coat. Tech. Res.*, **8 (2)** (2011) 289.
- [۴] U. Hahn, W. Weber, *Phys. Rev. B*, **53** (1996) 12684
- [۵] X. Fan, Z. Wu, G. Zhang, C. Li, B. Geng, H. Li, P. Yan, *J. Alloys Compds.*, **440** (2006) 254
- [۶] J. F. Pierson, D. Horwat, *Scr. Mater.*, **58** (2008) 568
- [۷] Rahmati, علی؛ "رشد فیلمهای نازک نیتروید مس با آلایش تیتانیوم با کندوپاش مگنترونی واکنشی: مشخصه‌یابی ساختاری و پیوندهای شیمیابی" نویزدهمین همایش بلورشناسی و کانی‌شناسی ایران، دانشگاه گلستان (گرگان)، ۱۶ و ۱۷ شهریور ۱۳۹۰
- [۸] A. Rahmati, *Vaccum*, **85** (2011) 853.
- [۹] A. M. Korsunsky, M. R. McGurk, S. J. Bull, T. F. Page, *Surface and Coating Technology*, **99** (1998) 171
- [۱۰] J. F. Pierson, *Vacuum* **66**: (2002) 59
- [۱۱] E. G. Birgin, I. Chambouleyron, J. M. Martinez, *J. Comput. Phys.*, 151 (1999) 862.
- [۱۲] J. Patterson, B. Bailey, "Solid-State Physics, Introduction to the theory", 2<sup>nd</sup> Edition, Springer, 2010.
- [۱۳] A. Peled " Photo-Excited Processes, Diagnostics and Applications Fundamentals and Advanced Topics" Kluwer Academic Publisher,2003.
- [۱۴] J. Singh, "Optical Properties of Condensed Matter and Applications", John Willey & Sons Ltd. 2006

$(E\alpha)^{1/p}$  می‌توان از محل تلاقی آن با محور E، انرژی گاف-باندی ( $E_g$ ) مستقیم را تعیین کرد [۸]. از فرایند برازش بهترین نموداری که بازه وسیعی از داده‌ها را پوشش می‌دهد، نمودار  $E - \alpha(E)^2$  است (شکل ۳). نتایج نشان می‌دهد که گذارهای مجاز مستقیم در فیلم‌های نازک Ti-Cu-N غالب هستند. مقادیر انرژی گافنواری بدست آمده برای Ti-Cu-N بطور قابل توجهی بزرگتر از مقادیر گزارش شده برای  $Cu_3N$  فاقد Ti ۱.۹ eV- ۱.۲- هستند [۸].



سحل ۱- محاسبه ابری تابعی و ابری صیون در فیلمهای  $Ti:Cu_3N$  بهمراه شده در فشارهای نیتروژنی مختلف

ثبت شبکه بلورکهای  $Ti:Cu_3N$  (جدول ۱) و انرژی گاف-نواری آنها دارای مقادیر بزرگتری از مقادیر متناظر خود در فاقد N در فرایند جذب را نشان می‌دهد که منجر به شبکه ای می‌گردد. انرژی الکترونی مربوط به نیتروژن افزوده میان شبکه‌ای می‌گردد. انرژی گافنواری در فیلم غنی از N بدليل اثر پرشدنگی حفره‌ای در نوار ظرفیت افزایش می‌یابد. این پدیده منجر به تهیگنی در لبه نوار ظرفیت سهموی و پهن شدن گافنواری (جایگایی بورشتاین-موس) می‌گردد [۱۳, ۱۴].

### نتیجه‌گیری