



تأثير اضافة Sm على خواص التوصيل في المركب الفائق التوصيل -(Bi,Pb)-2212

Effect of Sm addition on (Bi,Pb)-2212 superconductor

V.G. Prabitha, A. Biju, R.G. Abhilash Kumar, P.M. Sarun, R.P. Aloysius, U. Syamaprasad

الخلاصة

تم دراسة تأثير اضافة عنصر Sm على خواص التوصيل في المركب الفائق التوصيل -(Bi,Pb)-2212 في صورة كتلة متعددة البلورات. تم تغيير محتوى Sm من $x = 0.0$ إلى 0.5 على نسبة التركيب الكيميائي العاملة لـ $\text{Bi}_{1.7}\text{Pb}_{0.4}\text{Sr}_{2.0}\text{Ca}_{1.1}\text{Cu}_{2.1}\text{Sm}_x\text{O}_y$. تحليل الطور باستخدام XRD، ودراسة التركيب السطحي باستخدام SEM المزود بمطياف اشعه اكس للطاقة المتشتتة EDS، وقياسات الكثافة وخواص الموصلية الفائقة وذلك لتقييم الاداء النسبي للعينات. كثافة التيار الحرج (J_c) ودرجة حرارة الانتقال للموصلية الفائقة T_c للعينات المضاف لها Sm وجدت انها اعلى من العينة النقية أي العينة التي لم يضاف لها Sm. اعلى قيمة J_c هي 719.4 A/cm^2 عند درجة حرارة $K = 64$ تم قياسها للعينة SM2 والتي كانت اعلى بسبعة مرات من العينة النقية ($J_c = 94.1 \text{ A/cm}^2$). كذلك T_c للعينة SM3 كانت الاعلى (94.1 K) بالمقارنة مع كل العينات الأخرى. دراسة التركيب السطحي اظهر اختلافات في التركيب الحبيبي للسطح في العينات التي تحتوي على Sm. تم ملاحظة وجود حبيبات مستطيلة الشكل بحواف دائرية من اكسيد Sr المحتوي على Pb(Bi) و Cu في التركيب الميكروي للعينات المضاف لها Sm والتي تم تحليل تركيبها باستخدام EDS. ولكن مثل هذا الطور الثانوي لا يمكن تمييزه بتحليل XRD وذلك بسبب التداخل في القيم العليا (القمم) مع (Bi,Pb)-2212.

($n = 1$; Bi-2201, $n = 2$; Bi-2212, $n = 3$; Bi-2223) $\text{Bi}_2\text{Sr}_2\text{Ca}_{n-1}\text{Cu}_n\text{O}_{2n+4+\delta}$ منذ اكتشاف [1]، مرکب بدون عنصر ارضي نادر ولد الكثير من الاهتمام العلمي بين جموع الباحثين حول قضايا الاساسيات المتعلقة باصل الموصلية الفائقة والجوانب التكنولوجية. على سبيل المثال دراسات STM عند درجة حرارة منخفضة على (2212) BSCCO ذات بلورات مفردة باستبدال ذرة Zn في موقع Cu لطبقات Cu-O، Pan et al [2] قام باول ملاحظة للفراغ الحقيقي لتماثل موجة d في انظمة الموصلات الفائقة التوصيل عند درجة حرارة عالية (HTS). هذا القى الضوء على آلية التزاوج لازواج كوبير التي تشمل تذبذبات الغزل المغناطيسي لذرات النحاس الموجودة في طبقات Cu-O وتكون مختلفة عن آلية التزاوج في الموصلات الفائقة التوصيل في درجة حرارة T_c منخفضة، حيث تزاوج الالكترون-الفونون يكون مشمولا. على الجانب التكنولوجي، استبدال Pb ب Bi، لتحسين الخواص الفائقة التوصيل لكلا من المواد الفائقة في صورة كتل او اشرطة [3-8] واستبدال الايونات الارضية النادرة مكان Ca لاستقرار التركيب البلوري للافلام الرقيقة والمتعددة الطبقات من $\text{Bi}_2\text{Sr}_2\text{Ca}_{1-x}\text{RE}_x\text{Cu}_2\text{O}_{8+8}$ [9] لتطبيقات في اجهزة ذات فيض كوانتمي مفرد سريع (rapid single flux quantum) وتخصر RSFQ ذات اهتمام خاص. بالمثل هناك العديد من التقارير [10-22] على استبدال عناصر ارضية نادرة في Bi-2212، مكان او Sr في اشكال مختلفة مثل بلوره متعددة ذات نسيج مذاب او عينات بلوره مفردة، ولافلام رقيقة وفي صورة كتل. معظم هذه الدراسات استنتجت انه حتى من خلال استبدال العناصر الارضية النادرة يتحسين استقرار التركيب الكيميائي لـ 2212، الا ان الخواص الفائقة التوصيل مثل T_c و J_c تتخفض كلما زاد تركيز التطعيم.

حيثاً قمنا ببحث افاد بزيادة كثافة التيار الحر ج J_c و T_c في الموصل الفائق (Bi,Pb)-2212 [23] باضافة Pr. والشيق في الموضوع هو وجود Sr غني بطور ثانوي يحتوي على (Pb(Bi) و Cu بتركيب متوسط من $[\text{Pb}(\text{Bi})]_4\text{Sr}_6\text{Cu}_1\text{O}_5$. واستكمالاً للعمل السابق قمنا بدراسة عن تأثير اضافة Sm العنصر الارضي النادر يمتلك نصف قطر انيوني مختلف عن Pr والنتائج موضحة في هذا البحث. هناك دراسات قليلة حول استبدال Sm في Bi-2212 [24,25] وافادت بقيم T_c لـ Sm المستبدلة في Bi-2212 اقل من تلك العينات النقيه.



2. التجربة

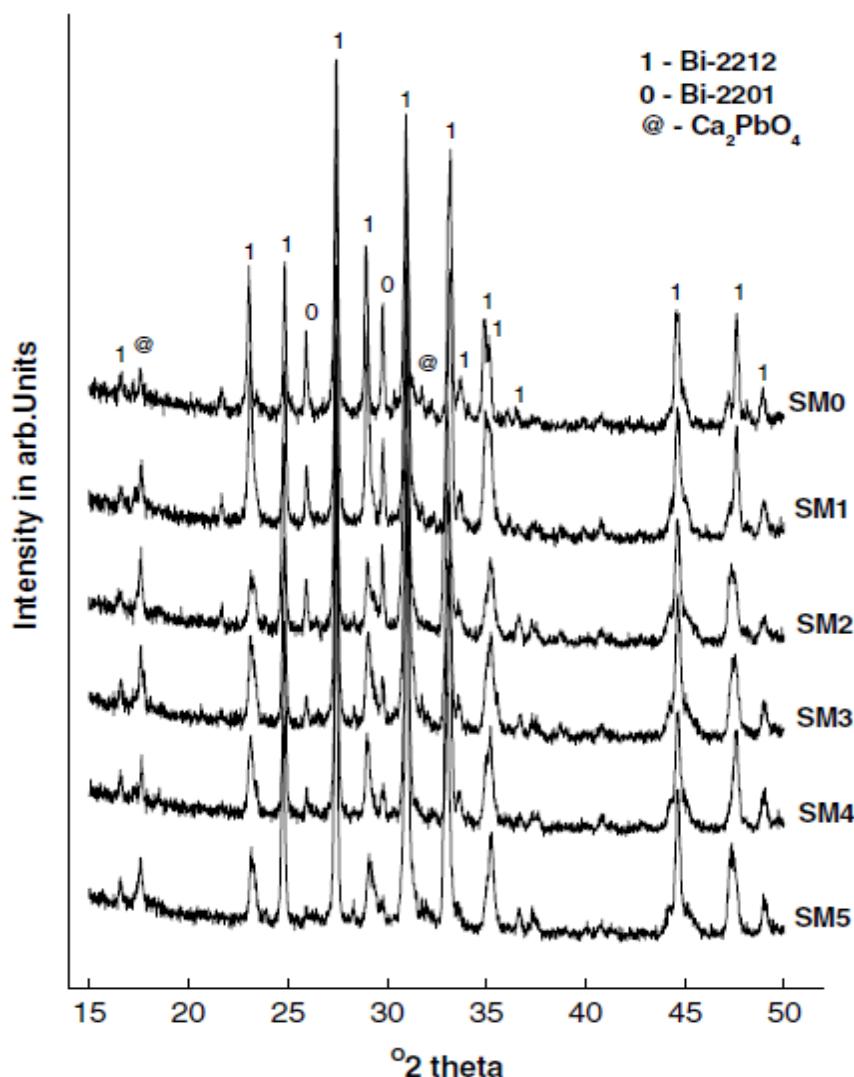
حضرت الموصلات فائقة التوصيل من 2212 (Bi,Pb) المضاف لها Sm بواسطة طريقة توليف الحالة الصلبة التقليدية. اضيف Sm الى انظمة (Bi,Pb)-2212 بنسبة تركيب كيميائي هي (Sm = 0.0, 0.1, 0.2, 0.3, 0.4, 0.5) $\text{Bi}_{1.7}\text{Pb}_{0.4}\text{Sr}_2\text{Ca}_{1.1}\text{Cu}_{2.1}\text{Sm}_x\text{O}_{8+\delta}$ تم الحصول عليها من مواد خام نقية مثل (Aldrich) Bi_2O_3 , PbO , SrCO_3 , CaCO_3 , Sm_2O_3 , CuO (99.99% حيث تم وزنها باستخدام ميزان الكتروني Mettler AE 240) وخلطت باستخدام مطخنة كروية (Frisch-Pulverisette 6) مزودة بمطخنة وقدر وكرات في وسط من الاسيتون لمدة ساعة. بعد ثلاثة مراحل من المعاجلة الحرارية (800°C لمدة 15 ساعة و 820°C لمدة 15 ساعة و 830°C لمدة 40 ساعة) تخل كل مرحلة عملية طحن للعينات وضغطها في صورة افراص باستخدام مكبس اسطواني قطره 12mm تحت قوة تعادل 6 tons. كل مراحل المعالجات الحرارية تمت في الهواء بمعدل تسخين 30°C/min. متوسط حجم الحبيبات في البودر تم تقديره بـ $5.6\mu\text{m}$ باستخدام محل حجم الجسيمات (Micromeritics Sedigraph 5100). المعالجة الحرارية للعينات تمت في مراحلتين (850°C لمدة 60 + 60 ساعة) تخللها كبس متكرر باستخدام نفس القوة. السمك النهائي للافراص كان تقريبا 0.7 mm.

تحليل الطور للعينات تم باستخدام Philips X-pert Pro XRD (مزود بمودуль لوني monochromator) عند جانب الشعاع المنشئ. تم فحص التركيب الميكروي للعينات باستخدام JEOL JSM (SEM) (5600LV). تحليل التركيب الكيميائي للعينات تم باستخدام EDS المتصل مع جهاز SEM. كثافة العينات تم قياسها بواسطة حساب الوزن والابعاد لها. التيار الحراري للعينات تم قياسه عند درجة حرارة K 64 والتي تم الحفاظ عليها من خلال حوض كريوجينيك يحتوي على نيتروجين مسال، باستخدام طريقة المجرسات الاربعة بمعيار $1\mu\text{V cm}^{-1}$. درجة حرارة الانتقال للعينات تم قياسها بواسطة طريقة المجرسات الاربعة عند مقاومة كهربائية dc.

تم عوننة العينات بـ SM0، و SM1، و و SM% بمحتوى Sm يساوي 0.0, 0.1, 0.5,

3. النتائج والمناقشة

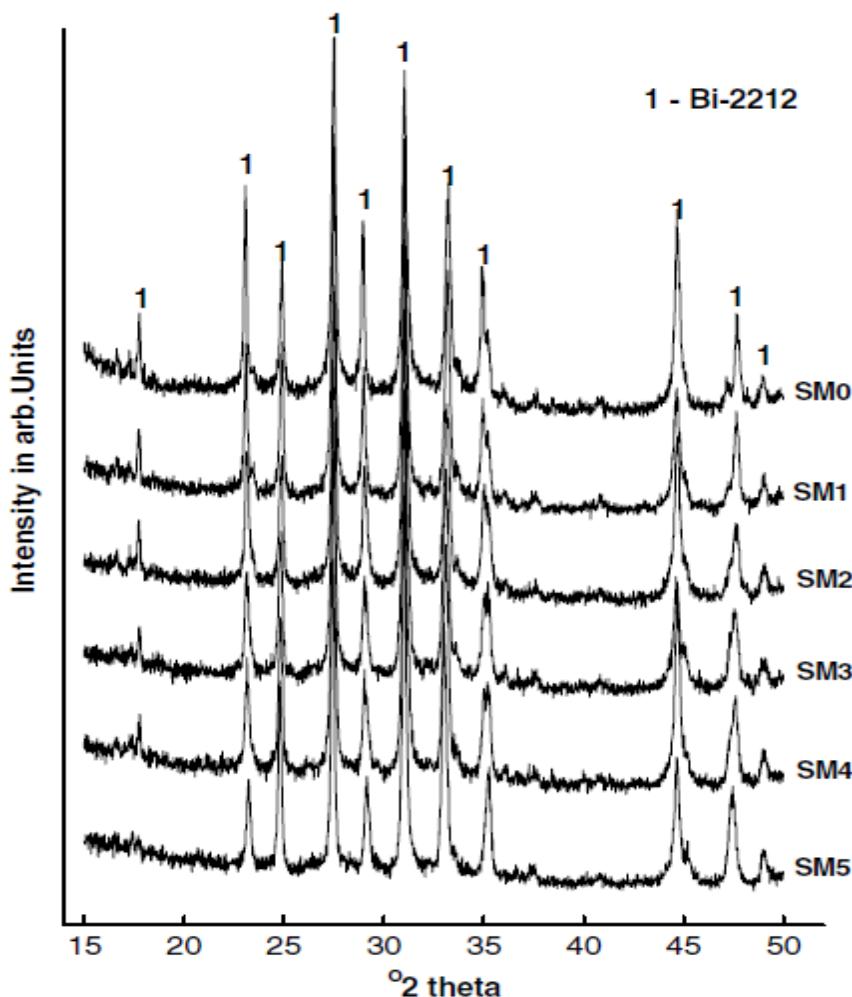
الشكل 1 يوضح نماذج XRD للعينات بعد معالجتها حرارياً عند 830°C لمدة 40 ساعة. الاطوار الاساسية التي رصدت هي Bi-2212، Bi-2201، و Ca_2PbO_4 . ومن المهم ان نلاحظ ان بزيادة محتوى Sm في العينات فان الجزء Bi-2201 يقل. هذا يثبت ان اضافة Sm تعزز تكون Bi-2212. كما انه لوحظ ان زيادة محتوى Sm يشارك جزء قليل من Ca_2CuO_3 في الطور الثانوي. نماذج XRD للعينات بعد المرحلة الأخيرة من المعالجة الحرارية موضح في الشكل 2.



الشكل 1. نماذج XRD للعينات بعد المعالجة الحرارية عند 830°C لمدة 40 ساعة

من الشكل، يتضح ان كل العينات تحتوي على طور نقي من Bi₂₂₁₂-(Bi,Pb). الطور الثانوي يحتوي على Sm او أي كاتيونات اخرى تم ملاحظتها حتى بالرغم من اضافة Sm إلى 0.5 في كمية النسبة الكيميائية. هذا يثبت ان Sm تدخل في التركيب البلوري لـ Bi₂₂₁₂-(Bi,Pb).

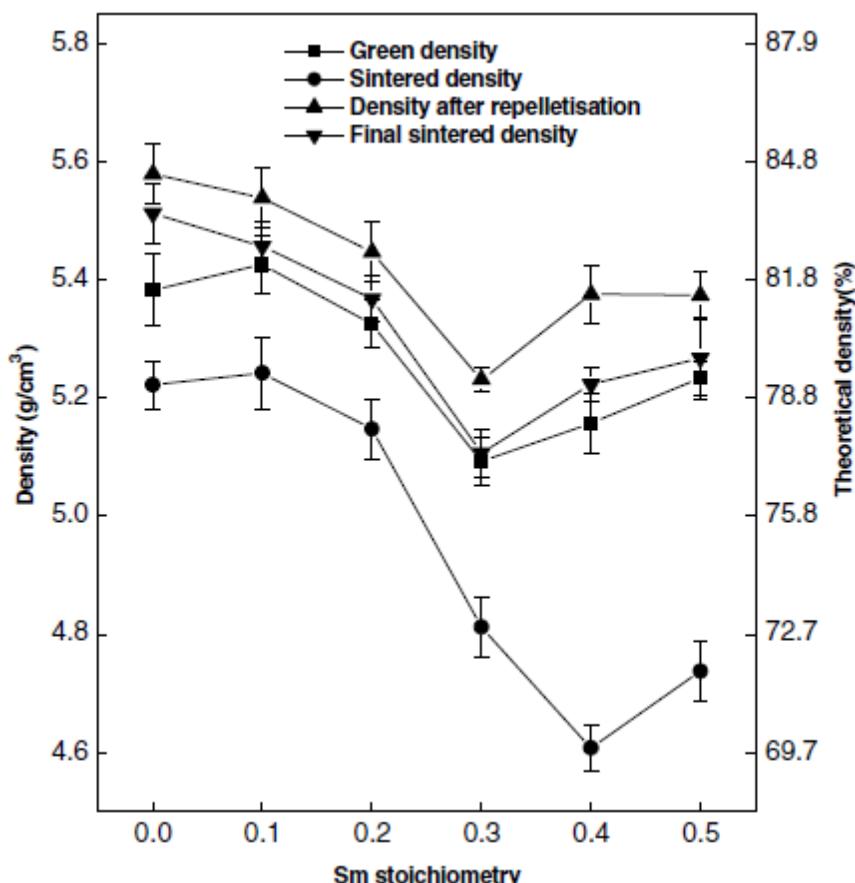
الاختلاف في الكثافة عند مراحل مختلفة من المعالجة كدالة في نسبة Sm موضحة في الشكل 3. قيم الكثافة مدرجة كنسبة مؤوية في الكثافة النظرية لـ Bi-2212 (6.6 g/cm³) موضحة على المحور الایمن من الشكل. بعد المرحلة الاولى من المعالجة الحرارية كثافة العينات (كثافة العينات بعد المعالجة الحرارية) كانت اقل من كثافة قبل المعالجة الحرارية. النقصان في الكثافة بعد المعالجة هو من خصائص نظام BSCCO الفائق التوصيل.



الشكل 2. نماذج XRD للعينات بعد المعالجة الحرارية الاخيرة

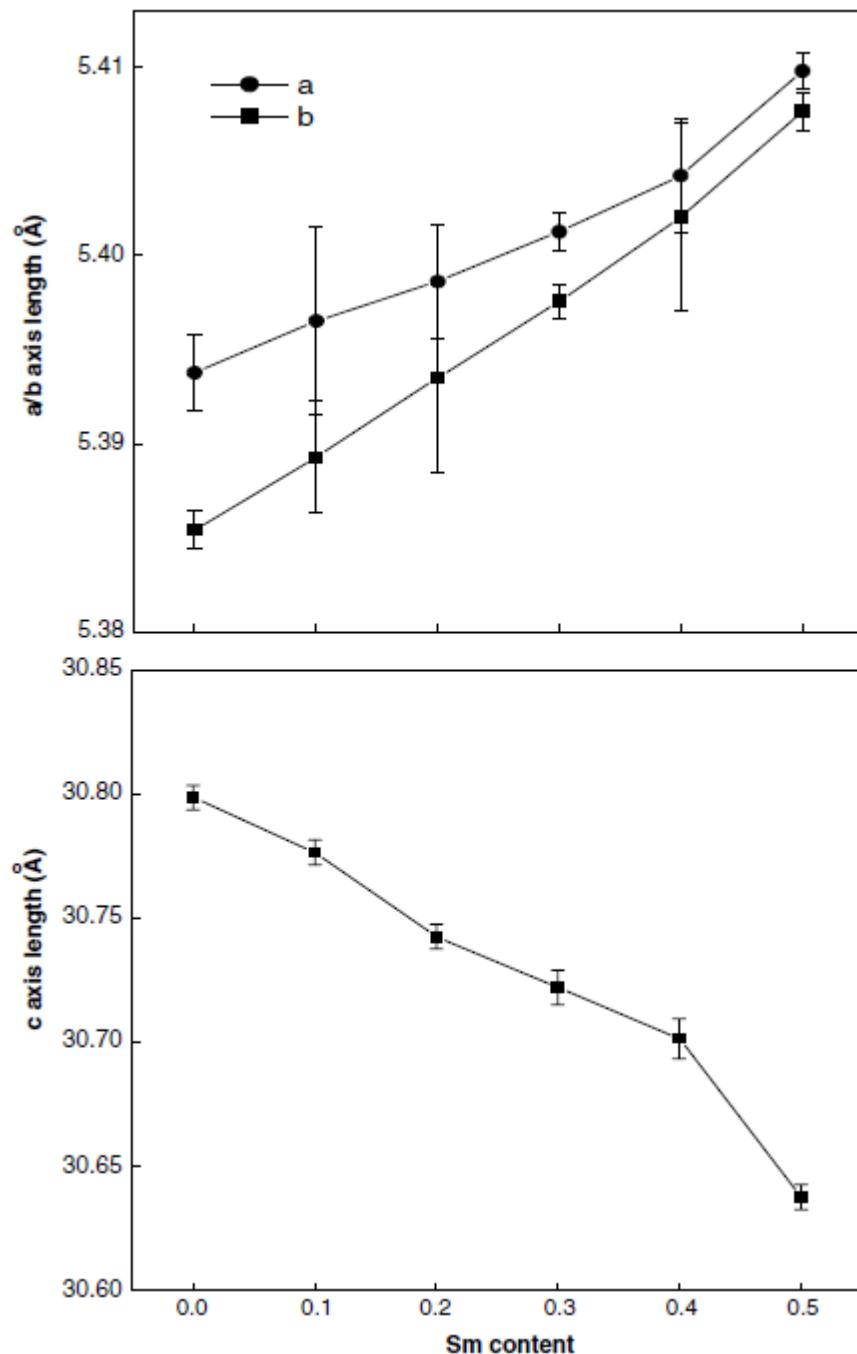
الكس المتكرر في المراحل الوسطى يمكن ان يقلل التكتيف الخلفي (densification retrograde) وفي الحالة الحالية فان الكبس المتوسط قلل التكتيف الخلفي بمقدار كبير كما هو موضح في الشكل 3. كذلك لوحظ ان العينات المضاف لها Sm اظهرت كثافة اقل من العينات النقية. النقصان في الكثافة للعينات المضاف لها Sm كان واضحا عند ملاحظة التركيب الميكروي للعينات (الشكل 5). بينما يزداد محتوى Sm في العينات فان المسامية تزداد وهذا يقلل الكثافة الظاهرة للعينات. لكن بغض النظر عن زيادة المسامية، النسبة الكيميائية 0.4 و 0.5 من Sm المضاف للعينات بينت زيادة في الكثافة، ولكن اقل من العينة النقية.

الشكل 4 يوضح التغير في معاملات الشبكة كدالة في نسبة التطعيم Sm. حساب معاملات الشبكة البلورية اعتمدت على التماثل البلوري المعيني المستقيم (orthorhombic) المفترض لـ Bi_2Pb_3 . انه من الواضح ان هذه الانكمashات على امتداد المحور C والتعدد المترافق على امتداد المحور a/b كدالة في محتوى Sm في العينة يزداد.



الشكل 3. التغير في الكثافة للعينات بعد مراحل المعالجة الحرارية المختلفة.

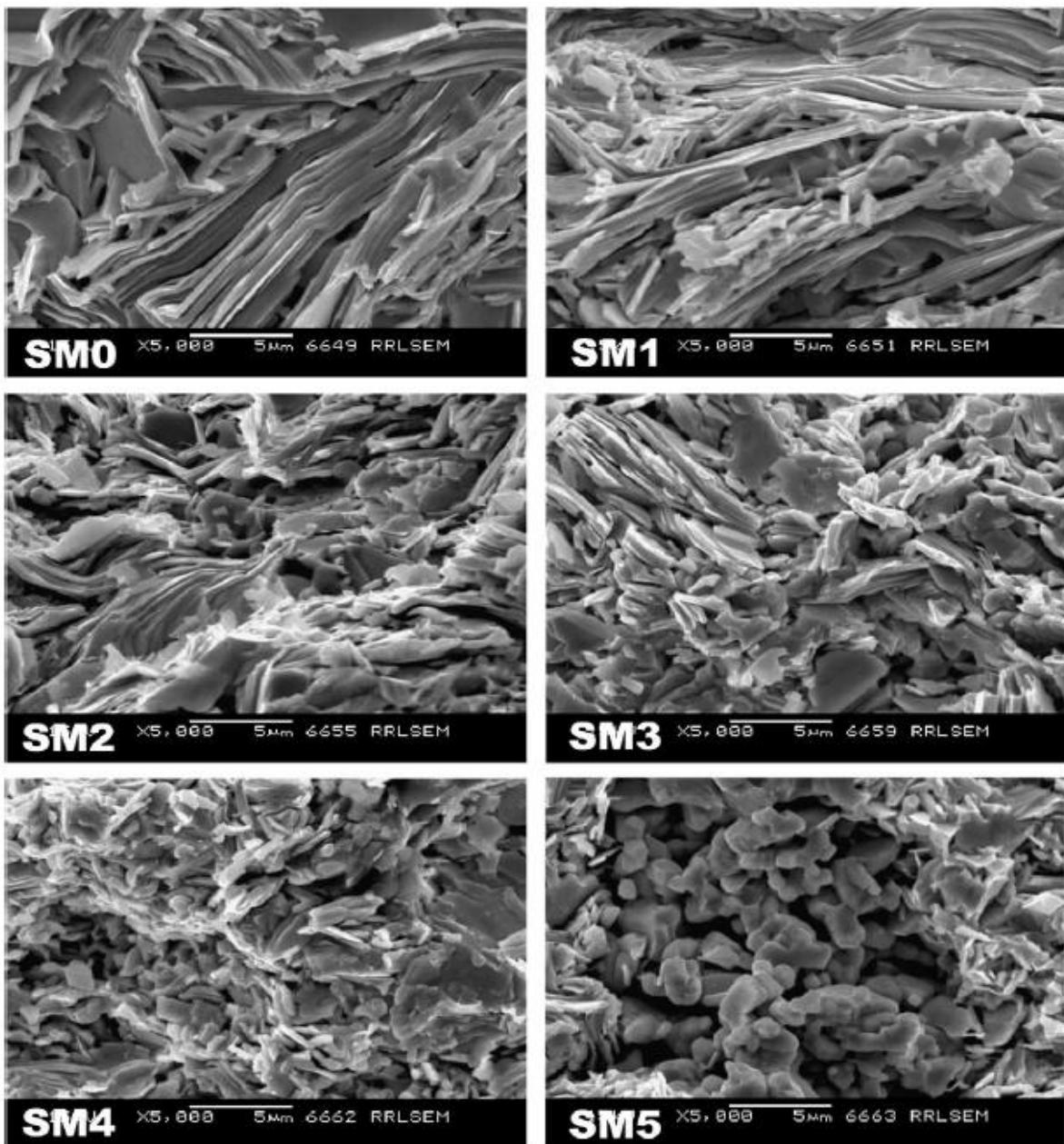
هذا الانكماش الحادث على محور C متفق مع بحوث سابقة [13,16,26] حيث استبدلت ايونات ارضية نادرة محل الكالسيوم. هذا النوع من السلوك لوحظ ايضا في بحثنا الحديث [23] حيث اضيف Pr إلى (Bi,Pb)-2212. هذا ايضا يؤكد الحقيقة بأن Sm تدخل في التركيب البلوري لـ Bi-O. كما انه معروف جيدا ان مواد اكسيد النحاس الفانقة التوصيل تظهر تراكيب نمو داخلي تحتوي على طبقات فانقة التوصيل بتركيز ثابت للاكسجين وطبقات خاملة مثل طبقات Bi-O بتركيز اكسجين متغير يجعلها متباينة، ومجالات كهربائية داخلية وعدم تطابق طول الروابط [27]. عندما كاتيون ثالثي التكافؤ مثل Ca^{2+} أو Sr^{2+} يستبدل بايون ارضي نادر ثلاثي التكافؤ يحدث تعادل للشحنة من خلال اقحام المزيد من ايونات الاكسجين في مستويات Bi-O للبلورة. ونتيجة لذلك فان الشحنة الموجبة الكلية في مستويات Bi-O تقل، ويسبب ذلك في نقصان قوى التنافر بينهم. هذا يتسبب في حدوث انكمash في طبقات Bi-O ويسبب فيزيادة الروابط التساهمية في Bi-O. وهذا ينتج عنه نقصان في طول المحور c مما يحسن استقرار الطور 2212. الاستطالة في المحور a/b يكون مصحوبا بصفة عامة بزيادة في طول الرابطة في Cu-O في مستويات CuO_2 ، والتي تتحكم في ابعاد مستويات باسال (basal planes). [28]



الشكل 4. تغير معاملات الشبكة البلورية كدالة في محتوى Sm.

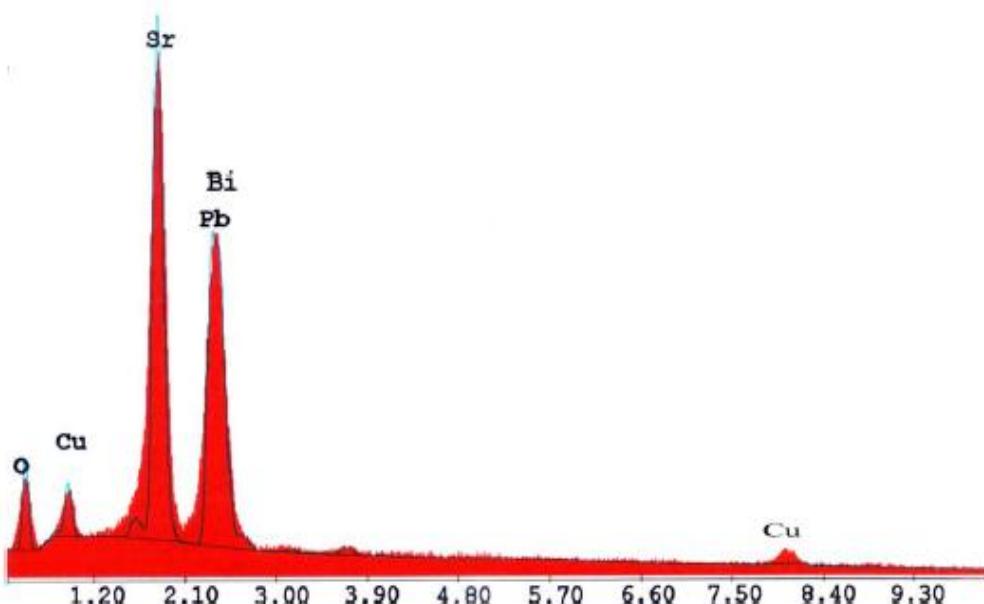
يوضح الشكل 5 صور SEM لعينات اخذت بنمط الاستطرارة الخلفية. مورفولوجي الحبيبي للعينة يبين بوضوح تغيرات مختلفة مع زيادة محتوى Sm في العينة. العينات SM0 و SM1 لوحظت حبيبات نظيفة

وقشرية وهذا هو التركيب النموذجي لانظمة BSCOO. من SM2 واعلى فان مورفولوجي الحبيبات يتغير تدريجيا مع تحول الحواف لتصبح دورانية اكثر. علاوة على ذلك لوحظ وجود طور ثانوي مع المصفوفة الرئيسية وهذا الطور الثانوي له حواف حادة ومربعة الشكل او دورانية. بزيادة محتوى Sm فان نسبة تلك الحبيبات يزداد ايضا وتظهر في صورة مستعمرات.



الشكل 5. صور SEM للعينات اخذت بنمط الاستطارة الخلفية

مستعمرات الطور الثانوي تلك لوحظت في العينات SM4 و SM5. مثل هذا الطور الثانوي لم يحدد بتحليل XRD ربما بسبب تداخل القيم العظمى مع $2212-(Bi,Pb)$. ولكن باستخدام تحليل EDS تم ملاحظة تركيب الطور الثانوى والنتيجة موضحة في الشكل 6. متوسط التركيب لها الطور تبين انه نفس الطور الذى لوحظ فى دراسات سابقة لنا [23]. لذلك فان كل النتائج تؤكى انه اذا اضيفت العناصر الأرضية النادرة لأنظمة $2212-(Bi,Pb)$ مع الحفاظ على نسبة التركيب الكيميائى سليمة، والاليونات الارضية النادرة سوف تستبدل موقع Sr ودفعت ايونات Sr لتكون الطور الثانوى الذي يحتوى على Cu و $Pb(Bi)$.



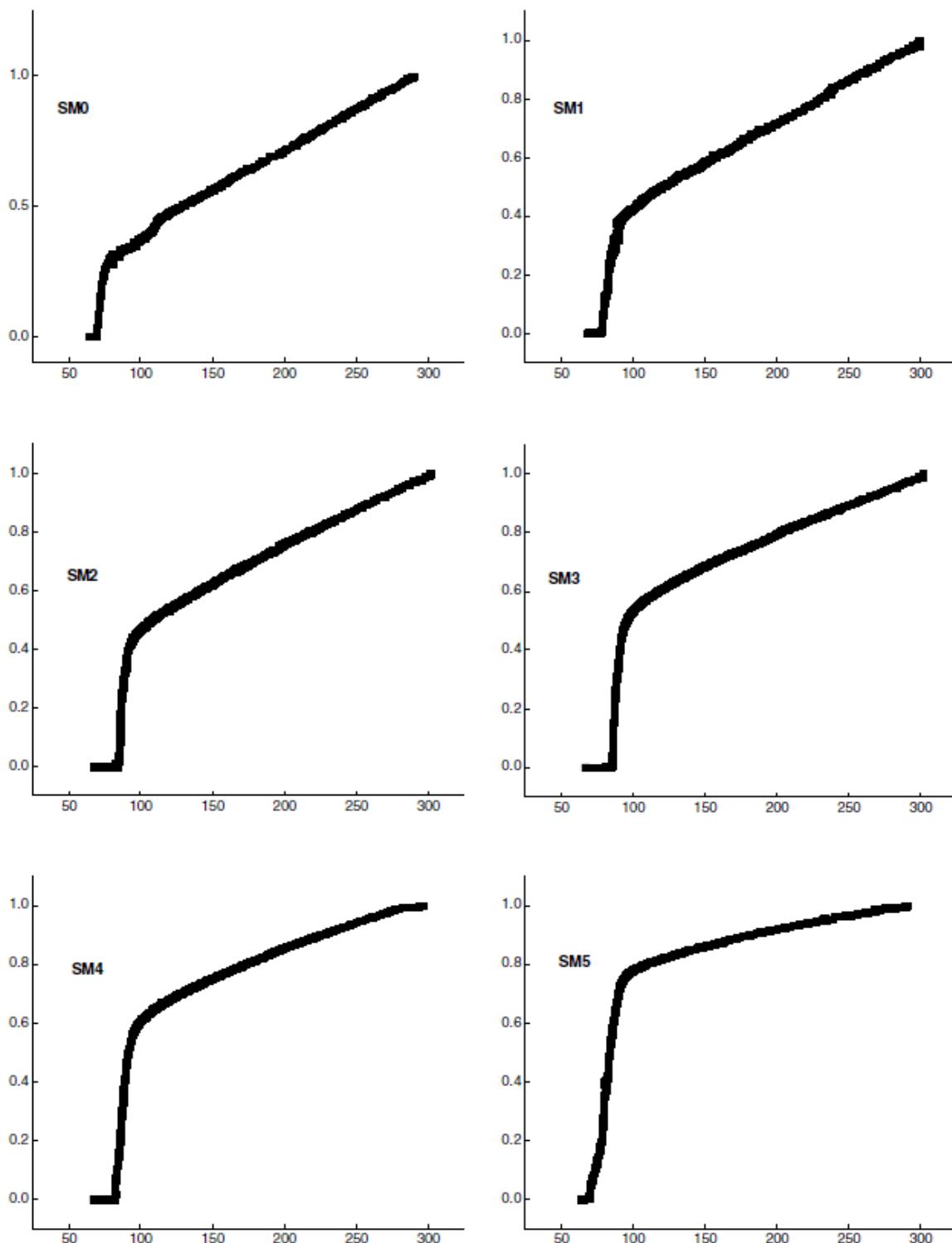
الشكل 6. طيف EDS للطور الثانوى في العينة SM5

العمل في تقدم لعزل هذا الطور الثانوى لعمل المزيد من الدراسات. كذلك دراسات تحليلية مفصلة باستخدام التحليل الميكروي بمجس الالكترون probe microanalysis electron (EPMA)، وباستخدام ميكروسکوب النفاذ الالكتروني (TEM) الخ. هي دراسات ضرورية للتحقق والتأكد من هذه النقاط.

التغير في المقاومية المعيارية كدالة في درجة الحرارة للعينات النقيه والعينات المضاف لها Sm موضحة في الشكل 7. كل العينات اظهرت سلوك معدني حتى درجة حرارة الانتقال $T_{c-onset}$ التي وصلت عندها المقاومه إلى صفر. الحالة العاديه للمقاومية للعينات معطى في الجدول 1. مقاومية العينات تزداد مع زيادة محتوى

Sm، ولكن العينة النقيّة لوحظ انتقال بسيدو (pseudo) تلك التي تسبق حالة المقاومة تساوي صفر عند حوالي K 110. والسبب في هذا قد يعود إلى وجود كميات صغيرة من 2223 او بسبب عيوب تركيبية تشكلت في مرحلة النمو الداخلي لطبقات Cu او Ca المقابلة (T_{c-zero} و T_{c-onset}) موضحة في الجدول 1. قيم T_c تعرف على أنها درجة الحرارة التي يحدث عندها انحراف عن سلوك الحالة العاديّة. أعلى قيمة T_c هي K 94.1 في العينة SM3، في حين أن T_c للعينة النقيّة كانت K 78.7 (T_{c-onset}). الشكل 8 (b) يوضح قيم J_c كدالة في النسبة الكيميائية لـ Sm. ومن الجدير ملاحظته أن بالرغم من أن العينة اظهرت أعلى قيمة T_c، إلا أن J_c للعينة SM2 كانت هي الأعلى (719.4 A/cm²). اظهرت العينة SM3 أقل قيمة J_c (56.25 A/cm²) والعينة النقيّة كانت لها J_c يساوي 94.1 A/cm².

الأسباب المسؤوله عن تعزيز كثافة التيار الحرجه و T_c للعينات التي اضيف لها Sm ليس مترابطة مع الطور النقي او حتى للتحسين في التركيب الميكروي الذي لوحظ في العينات. تحليل الطور يوضح ان الطور النقي Bi-2212 يتكون لكل العينات بعد المرحله الأخيرة من المعالجه الحراريّه. كشفت فحوصات التركيب الميكروي ان العينة النقيّة لها افضل تركيب ميكروي مع حبيبات قشرية نظيفه. علاوه على ذلك فان نتائج SEM اظهرت وجود طور ثانوي مختلف غني بالـ Sr و يحتوي على (Pb(Bi) و Cu). من هذا يمكن ان نفهم بان اضافة Sm لـ Bi,Pb-2212، يستبدل ايونات Sr من التركيب البلوري. مشاركة ايونات Sr تتفاعل مع Cu و Pb(Bi) لتكون الطور الثانوي الغني بالـ Sr. نقطة اخرى يجرب ملاحظتها هي انه لا يوجد طور ثانوي يحتوي على Sm لوحظ حتى بعد المعالجه الحراريّه النهائيّه. لذلك فان استبدال بايونات Sr⁺² بايونات Sr⁺³ يتسبب في حدوث تغيرات في تركيز حاملات الشحنة او انه يمكن ان يؤدي إلى عدم تجانس الكتروني او كيميائي لمستودع الشحنات في الطبقات (Bi-O/Sr-O) بجوار طبقات CuO₂ والتي يعتقد ان التيار الفائق الحقيقي يتذبذب خلالها. التغير في تركيز الشحنة سوف يؤدي إلى تغيرات في T_c وبالتالي في J_c. وكلما ازداد تركيز التطعيم فان الطور الثانوي المتكون يزداد ايضا.

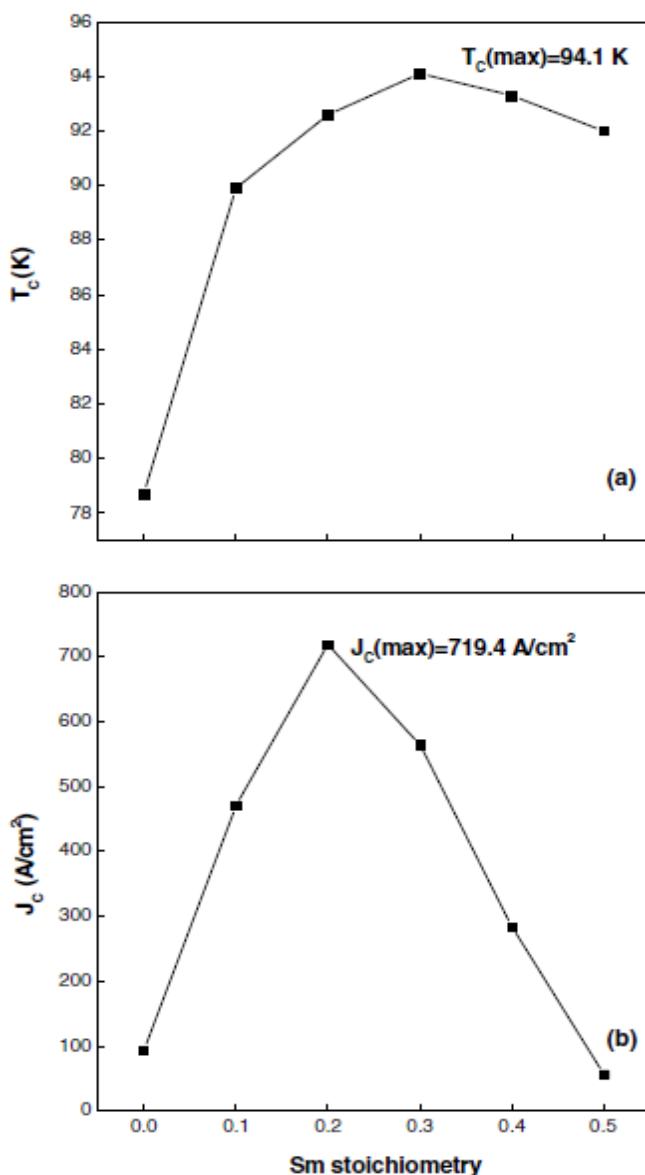


الشكل 7. التغير في المقاومية المعيارية للعينات كدالة في درجة الحرارة. المحور الأفقي لدرجة الحرارة (K) والمحور الأفقي للمقاومية المعيارية.

الجدول 1

يوضح قيم $T_{c\text{-onset}}$ و $T_{c\text{-zero}}$ و حالة المقاومية العادية للعينات

X	$T_{c\text{-onset}}$ (K)	$T_{c\text{-zero}}$ (K)	Normal state resistivity ($\mu\Omega \text{m}$)
0	78.7	70	9.88
0.1	89.9	77.5	12.07
0.2	92.6	84.5	20.79
0.3	94.1	85.3	28.73
0.4	93.3	81.62	40.89
0.5	92	70	50.57



الشكل 8. يوضح التغيرات في T_c و J_c كدالة في نسبة Sm الكيميائية.



هذا سوف يعمل كروابط ضغفية تعيق تدفق التيار الفائق. هذا قد يكون السبب في تقليل قيمة J_c للعينات التي كانت فيها نسبة Sm اكبر من 0.3. امكانية اخرى هي تكوين عيوب نانوية الحجم عندما يستبدل Sr باليونات Sm وهذا سوف يجعل مراكز ثبيت الفيض flux pinning تعزز انتقال J_c .

من المفيد مقارنة نتائج اضافة Sm في 2212-(Bi,Pb) مع اضافة Pr [23]. اعلى قيمة T_c تم الحصول عليها باضافة Sm اعلى قليلا من تلك التي لوحظت عند اضافة Pr، علاوة على ذلك فان اعلى قيمة T_c لوحظت من اضافة Sm كانت عند نسبة كيميائية تساوي 0.3، في حين ان لـ Pr كانت افضل نسبة كيميائية عند 0.2. ولكن قيم J_c تبين اعلى قيمة عند نسبة كيميائية 0.2 لكلا العينتين. ولكن حدوث اعلى T_c لنسبة التطعيم المرتفع في حالة Sm يمكن ان نفكربه على انه بسبب امكانية وجود حالات تكافؤية متعددة لكلا من Sm[[Xe] $^{4f^36s^2}$ و Pr[Xe] $^{4f^36s^2}$. تعين نسبة تغير الاكسجين الكيميائية بالنسبة للتراكيز المختلفة سوف يعطي حالة التكافؤ لاستبدال الايونات الارضية النادرة وجاري العمل على هذا الامر. كذلك تحاليل اضافية تشمل قياسات المغفطة dc ودراسة التركيب باستخدام TEM و STM/STS و الخ مطلوبة لهم اعمق لزيادة كل من كثافة التيار الحرج J_c وزيادة درجة حرارة الانتقال T_c في العينات التي اضيف لها Sm.



4. الاستنتاج

تم دراسة تأثير اضافة Sm على تطور الطور، والتركيب الميكروي والخواص فائقة التوصيل لانظمة (Bi,Pb)-2212. لقد وجد ان درجة حرارة الانتقال تزداد من K 79 إلى K 94 للعينة التي فيها نسبة كيميائية من محتوى Sm يساوي 0.3 بالمقارنة مع العينة النقيّة. العينة التي احتوت على Sm يساوي 0.2 اظهرت اعلى قيمة لكثافة التيار (A/cm^2). طور ثانوي غني بـ Sr ويحتوي على (Bi) و Pb و Cu اظهر في التركيب الميكروي للعينات التي اضيف لها Sm. كلما ازداد محتوى Sm فان هذا الطور يزداد في صورة مستعمرات وينعزل عن المصفوفة الرئيسية. تم تحليل متوسط التركيب لهذا الطور باستخدام EDS ووُجد انه $[Pb(Bi)]_4Sr_6CuO_x$.

تمت الترجمة في المركز العلمي للترجمة

www.trgma.com

30-4-2011