

## EFEKT PTKU V MOČNO DONORSKO DOPIRANI KERAMIKI BaTiO<sub>3</sub>

PTCR EFFECT IN HIGHLY DONOR-DOPED BaTiO<sub>3</sub> CERAMICS

Nina Ule<sup>1</sup>, Darko Makovec<sup>1</sup>, Miha Drofenik<sup>1,2</sup>

<sup>1</sup>Institut "Jožef Stefan", Jamova 39, 1000 Ljubljana, Slovenija

<sup>2</sup>Fakulteta za kemijo in kemijsko tehnologijo, Smetanova 17, 2000 Maribor, Slovenija

Prejem rokopisa - received: 2000-10-06; sprejem za objavo - accepted for publication: 2000-06-20

Navadno izdelujejo upore s pozitivnim temperaturnim koeficientom upornosti (PTK-upore) s sintranjem nizko donorsko dopiranega BaTiO<sub>3</sub> na zraku. Koncentracija donorja ne sme preseči kritične velikosti (~ 0,3 mol.% med sintranjem na zraku), ki povzroči zaustavitev pretirane rasti zrn med sintranjem. S sintranjem v redukcijski atmosferi lahko povišamo kritično koncentracijo donorja, in tako dobimo močno donorsko dopiran BaTiO<sub>3</sub> z grobo zrnato mikrostrukturo. V grobo zrnatem BaTiO<sub>3</sub> lahko s pozneje reoksidacijo z žganjem na zraku uravnavamo PTKU-efekt. V tem delu so predstavljeni rezultati raziskave PTKU- efekta v keramikah BaTiO<sub>3</sub>, dopiranih s koncentracijami La od 0 do 20 mol.%. Vzorci so bili sintrani v redukcijski mešanici N<sub>2</sub> z 1 % H<sub>2</sub> in pozneje reoksidirani z žganjem na zraku.

Ključne besede: polprevodni BaTiO<sub>3</sub>, donorsko dopiranje, električne lastnosti, PTKU- efekt, mikrostruktura

PTC resistors are normally produced by sintering donor-doped BaTiO<sub>3</sub> in air. The concentration of donors must be lower than a critical value (0.3 mol.% in air), which blocks the grain growth during sintering. The critical donor concentration can be significantly increased by sintering in a reducing atmosphere. In this way, a coarse-grained, highly donor-doped BaTiO<sub>3</sub> may be obtained. In such ceramics the PTCR effect can be developed by annealing in air. In the present work, the PTCR effect in BaTiO<sub>3</sub> ceramics, doped with La from 0 to 20 mol.%, has been studied. The samples were sintered in a reducing mixture of N<sub>2</sub> containing 1 % of H<sub>2</sub> and subsequently reoxidized by annealing in air.

Key words: semiconducting BaTiO<sub>3</sub>, donor doped, electrical properties, PTCR effect, microstructure

### 1 UVOD

Keramika na osnovi BaTiO<sub>3</sub> ima široko uporabo v elektroniki. Njena uporabnost izvira iz feroelektričnosti BaTiO<sub>3</sub> in zmožnosti krojenja njenih uporabnih lastnosti z različnimi dodatki in s tehnologijo priprave. Keramika na osnovi BaTiO<sub>3</sub> se tako uporablajo za (večplastne) kondenzatorje, kondenzatorje z zapornimi plastmi kot piezokeramika in za upore s pozitivnim temperaturnim koeficientom upornosti (PTK-upore).

Električno prevodnost BaTiO<sub>3</sub> lahko učinkovito spremojemo z donorskim dopiranjem. Medtem ko je nedopiran BaTiO<sub>3</sub>, sintran na zraku, izolator, že nizke koncentracije donorja znižajo upornost v polprevodno območje. Pri povečevanju koncentracije donorja nad kritično mejo (približno 0,3 mol.% donorskega dopanta med sintranjem na zraku) njegova upornost zopet skokovito naraste v izolatorsko področje. Sprememba prevodnosti je povezana s spremembom načina rasti zrn med sintranjem. Nizke koncentracije donorja pod kritično koncentracijo ne vplivajo bistveno na pretirano rast zrn, ki jo navadno opazimo med sintranjem BaTiO<sub>3</sub> v prisotnosti taline. Nad kritično koncentracijo dopanta je pretirana rast zrn zavrtta, in dobimo fino zrnato keramiko<sup>1</sup>.

Polprevodna, grobo zrnata keramika BaTiO<sub>3</sub>, dopirana z nizkimi koncentracijami donorja, kaže PTKU-efekt - skokovit porast upornosti nad temperaturo

prehoda paraelektrično - feroelektrično (Curie-jeva temperatura-T<sub>c</sub>). PTKU-efekt je posledica potencialnih pregrad proti prevajanju električnega toka, ki nastanejo zaradi tvorbe akceptorskih stanj na mejah med polprevodnimi, donorsko dopiranimi zrnji<sup>2,3</sup>. Kot akceptorska stanja delujejo predvsem adsorbirani kisikovi ioni<sup>3</sup> in kationske vrzeli<sup>4</sup>, ki nastanejo z reoksidacijo mej med zrnji pri ohlajanju keramike s temperaturom sintranja v oksidacijski atmosferi (na zraku). Znano je, da je možno preferenčno reoksidirati meje med zrnji le v primeru, ko ta zrastejo po mehanizmu pretirane rasti, torej le v keramiki BaTiO<sub>3</sub>, donorsko dopirani s koncentracijami nižjimi od kritične vrednosti, ki povzroča zavrtje pretirane rasti zrn. Tudi fino zrnato, močno donorsko dopirano keramiko BaTiO<sub>3</sub> lahko pripravimo polprevodno z žganjem v redukcijskih razmerah, vendar v tej keramiki preferenčna reoksidacija mej med zrnji ni možna - vedno pride do popolne reoksidacije vzorca<sup>5</sup>.

Kritična koncentracija donorja je odvisna predvsem od parcialnega tlaka kisika v atmosferi sintranja<sup>6</sup>. Tako lahko dobimo pri sintranju v inertni atmosferi z 1 % vodika pretirano rast zrn tudi v močno donorsko dopirani keramiki - pri koncentracijah dopanta do ~ 10 mol. %.

Raziskovali smo PTKU-efekt v močno donorsko dopirani keramiki BaTiO<sub>3</sub> (koncentracija donorja nad 0,3 mol.%), ki smo jo pripravili s sintranjem v redukcijski atmosferi in pozneje reoksidirali z žganjem na zraku.

## 2 EKSPERIMENTALNO DELO

Vzorci BaTiO<sub>3</sub>, dopirani z različnimi koncentracijami La, so bili pripravljeni po klasični keramični tehnologiji. BaTiO<sub>3</sub> (Transelco 219-9) smo zmešali z ustreznimi količinami TiO<sub>2</sub> (Transelco 219-9) in La v obliki vodne raztopine La(CH<sub>3</sub>COO)<sub>3</sub> (Fluka AG, Buchs SG) v ahatnem krogelnem mlinu. Mešanice prahov z nominalnimi sestavami 0,96 (Ba<sub>1-x</sub>La<sub>x</sub>TiO<sub>3</sub>) + 0,04 TiO<sub>2</sub>, x = 0 - 0,2 (0 - 20 mol.% La) smo granulirali z dodatkom PVA in jih stisnili v kolute (premera 8 mm, debeline ~ 1,5 mm). Vzorce smo sintrali pri 1380 °C 3 ure v atmosferi mešanice plinov dušika (99%) in vodika (1%). Parcialni tlak kisika, ocenjen iz meritve prevodnosti z ZrO<sub>2</sub>-senzorjem, je bil okoli 0,1 Pa. Sintrane vzorce smo kasneje reoksidirali s žganjem na zraku pri temperaturah med 1100 in 1200 °C 20 ur.

Vzorce smo karakterizirali z optično mikroskopijo in električnimi meritvami. Za električne meritve smo površine vzorcev odbrusili in nanje nanesli elektrode iz evtektika In-Ga. Upornost vzorcev v odvisnosti od temperature smo izmerili z računalniško podprtym multimetrom (HEWLETT PACKARD 3457A). Impedance so bile izmerjene z impedančnim analizatorjem (MODEL SI 1260, Solartron, Farnborough, VB) v frekvenčnem območju od 20 Hz do 7 MHz. Izmerjene impedančne spekture smo računalniško primerjali z izračunanimi z računalniškim programom "Equivalent Circuit" (B. A. Boukamp, University of Twente, Nizozemska, 1988).

## 3 REZULTATI IN DISKUSIJA

**Slika 1** prikazuje mikrostrukture vzorcev BaTiO<sub>3</sub>, dopiranih z 8, 9 in 10 mol.% La, ki so bili sintrani v reduksijski atmosferi pri 1380 °C 3 ure. V vzorcih, dopiranih z La v koncentracijah do vključno 8 mol. % La, je prišlo do pretirane rasti zrn (**slika 1a**). Vzorec z 9 mol.% La ima poleg zrn, ki so pretirano zrasla, tudi področja fino zrnate mikrostrukture, kjer je bila pretirana rast zrn zavrita (**slika 1b**), medtem ko je bila med

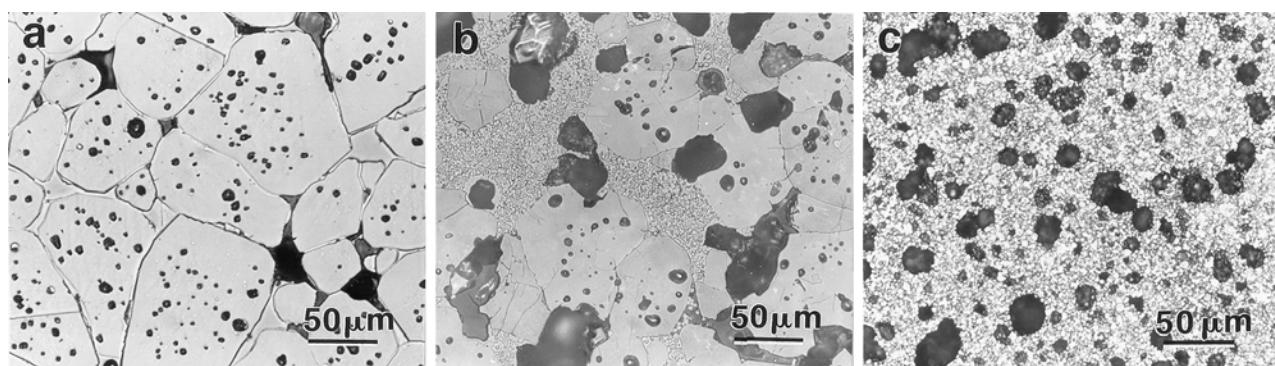
sintranjem vzorca, dopiranega z 10 mol.% La, pretirana rast zrn popolnoma zaustavljena (**slika 1c**).

Kritična koncentracija dopanta, pri kateri pride do zaustavitve pretirane rasti zrn, je med 9 in 10 mol.% La. Med sintranjem v reduksijski atmosferi 1 % H<sub>2</sub> je torej kritična koncentracija donorja okoli 30-krat večja, kot pri sintrjanju na zraku (~ 0,3 mol.% La). Kritična koncentracija donorja se ujema z ocenami po termodinamskem modelu Drofenika<sup>6</sup> za uporabljene razmere sintranja (delni parcialni tlak kisika 0,1 Pa).

**Slika 2a** prikazuje specifično električno upornost v odvisnosti od temperature za vzorce, ki so bili sintrani v reduksijski atmosferi. Vsi vzorci so bili polprevodni in so kazali negativni temperaturni koeficient upornosti (NTKU), ki je značilen za polprevodnike. Specifična električna upornost vzorcev pada s koncentracijo donorja do 2,5 mol.% dodanega La, nato pa nekoliko naraste.

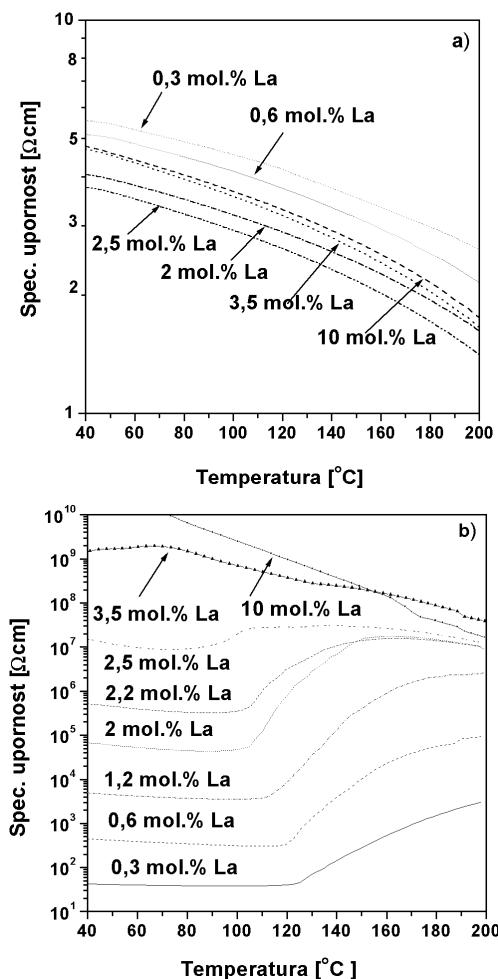
Specifična upornost ( $\rho$ ) je obratno sorazmerna s produktom koncentracije prostih nosilca naboja (v našem primeru prevodnih elektronov -  $N_D$ ) in njihove mobilnosti ( $\mu$ ) v skladu z zvezo  $\rho \propto I/eN_D \mu$ , kjer je  $e$  osnovni nabolj elektrona. Mobilnost elektronov je pri nizkih koncentracijah konstantna, zato lahko pripisujemo padec upornosti porastu koncentracije nosilcev z višanjem koncentracije donorja. Pri koncentracijah donorja nad 2,5 mol.% upornost zopet naraste. To je verjetno posledica padca mobilnosti pri visokih koncentracijah prostih elektronov.

**Slika 2b** prikazuje odvisnost upornosti od temperature za vzorce po reoksidaciji z žganjem pri 1150 °C na zraku. Reoksidirani vzorci, dopirani s koncentracijo donorja do 2,5 mol.% La, imajo PTKU-efekt. Hladna upornost vzorcev z višanjem koncentracije dopanta narašča, hkrati pa se pri vzorcih, ki izkazujejo PTKU-efekt, strmina krivulje v področju PTKU veča. Temperatura, pri kateri začne upornost vzorcev naraščati, pada s koncentracijo donorja v skladu z zniževanjem Curie-jeve temperature za ~ 22 °C na mol.% dodanega La. Opazen premik Curie-jeve temperature se sklada z literaturnimi podatki<sup>7</sup>.



**Slika 1:** Mikrostrukture vzorcev BaTiO<sub>3</sub>, dopiranih z 8 mol.% La (a), 9 mol.% La (b) in 10 mol.% La (c). Vzorci so bili sintrani 3 ure pri 1380 °C v atmosferi mešanice 99 % N<sub>2</sub> - 1 % H<sub>2</sub>

**Figure 1:** Microstructure of BaTiO<sub>3</sub> samples, doped with (a) 8 mol.% La, (b) 9 mol.% La and (c) 10 mol.% La. Samples were sintered for 3 hours at 1380 °C in a reducing atmosphere of 99 % N<sub>2</sub> - 1% H<sub>2</sub>

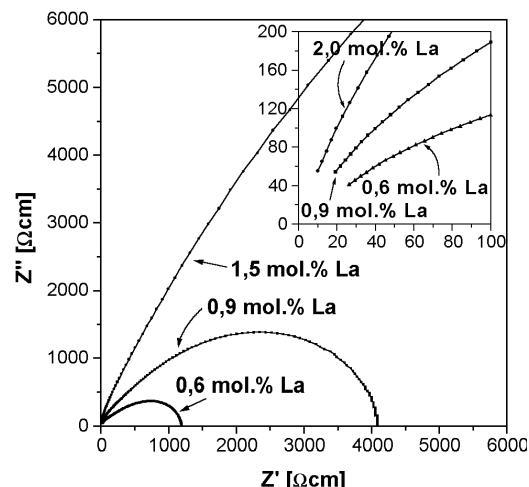


**Slika 2:** Temperaturna odvisnost specifične električne upornosti vzorcev  $\text{BaTiO}_3$ , dopiranih z različnimi koncentracijami La, sintranih v reduksijski atmosferi, pred reoksidacijo (a) in po reoksidaciji z žganjem na zraku pri  $1150^{\circ}\text{C}$  20 ur (b)

**Figure 2:** Temperature dependence of resistivity for the  $\text{BaTiO}_3$  ceramics, doped with different La concentrations, sintered for 3 hours at  $1380^{\circ}\text{C}$  in a reducing gas mixture of 99 %  $\text{N}_2$  - 1%  $\text{H}_2$ , (a) before (b) and after reoxidation by annealing in air for 20 hours at  $1150^{\circ}\text{C}$

Pri navadnih PTK-uporih, izdelanih na osnovi nizko donorsko dopiranega  $\text{BaTiO}_3$ , sintranega na zraku, se koncentracija donorja, pri kateri PTKU-efekt izgine, sklada s kritično koncentracijo, ki povzroči zaustavitev pretirane rasti zrn med sintranjem. Pri vzorcih, žganih v reduksijski atmosferi, pa PTKU-efekt izgine že pri koncentraciji donorja, ki še ne povzroči zavrtja rasti zrn. V primeru, ko so bili vzorci reoksidirani pri nižji temperaturi  $1100^{\circ}\text{C}$ , ugotovimo PTKU-efekt pri tistih, dopiranih do višje koncentracije donorja (do vključno 3,5 mol.% La), kot pri vzorcih reoksidiranih pri  $1150^{\circ}\text{C}$ . Koncentracija donorja, pri kateri PTKU-efekt izgine, je torej odvisna od razmer pri reoksidaciji.

Z impedančno spektroskopijo je možno ločiti upore, ki jih v polikristaliničnem materialu predstavljajo zrna in meje med njimi. Impedančni spekter v kompleksnini ravnnini PTK-upora je polkrog; levo presečišče polkroga

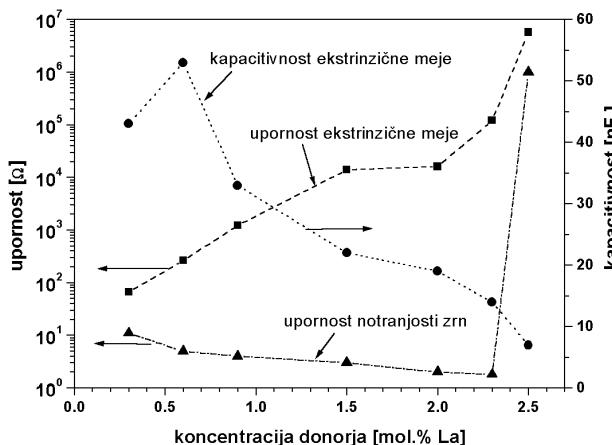


**Slika 3:** Impedančni spektri vzorcev, sintranih v reduksijski atmosferi in kasneje reoksidiranih z žganjem na zraku

**Figure 3:** Impedance spectra of  $\text{BaTiO}_3$  samples, sintered under reducing conditions and subsequently reoxidized

(impedanca pri visokih frekvencah) predstavlja upornost zrn, medtem ko je desno (impedanca pri nizkih frekvencah) posledica vsote upornosti mej med zrni in upornosti zrn. Podrobnejša analiza<sup>8</sup> impedančnih spektrov PTK-uporov je pokazala, da je impedančni spekter lahko sestavljen iz dveh polkrogov. Pojav dveh polkrogov v impedančnem spektru je posledica dvojne narave meje med zrni; pregrada na mejah med zrni je sestavljena iz ekstrinzičnega dela (pregrada na samem stiku med zrni) in intrinzičnega dela (del reoksidiranega zrna ob meji)<sup>8</sup>. Akceptorska stanja, ki se formirajo med reoksidacijo, so dveh vrst. Adsorbirani kisik na sami meji med zrni povzroča nastanek intrinzične meje, kationske vrzeli, ki so porazdeljene kot segregacijski sloj ob meji, pa povzročajo nastanek ekstrinzične meje<sup>8</sup>.

**Slika 3** prikazuje značilne impedančne spekture močno donorsko dopiranih vzorcev  $\text{BaTiO}_3$ , sintranih v reduksijski atmosferi in reoksidiranih na zraku. Realna komponenta impedance pri nizkih frekvencah (upornost mej med zrni) hitro narašča s koncentracijo dopanta, medtem ko impedance pri visokih frekvencah (upornost zrn) s koncentracijo dopanta počasi pada. Pri koncentraciji dopanta, ko PTKU-efekt izgine, se upornost zrn skokovito povzpne iz polprevodnega v izolatorsko območje. Oblika impedančnih spektrov se oddaljuje od pravilnega polkroga. Posebno pri vzorcih, dopiranih z nizkimi koncentracijami La (0,3 in 0,6 mol.%), lahko razločimo, da je spekter sestavljen iz dveh polkrogov. V skladu z literaturnimi podatki<sup>8</sup> lahko tako obliko impedančnih spektrov opišemo z dvojnim uporom na mejah med zrni. Velikost polkroga pri višjih frekvencah, ki ga pripisujemo pregradi na samem stiku zrn (intrinzična meja), se s koncentracijo dopanta počasi povečuje, medtem ko se velikost polkroga pri nižjih frekvencah, ki je posledica upora plasti reoksidiranega zrna ob meji (ekstrinzična meja), s koncentracijo donorja hitro pove-



**Slika 4:** Spreminjanje upornosti zrn in upornosti ter kapacitivnosti ekstrinzične meje med zrni v odvisnosti od koncentracije donorja. Vsi merjeni vzorci so imeli enake dimenzije ( $\phi = 8 \text{ mm}$ ,  $t = 1,3 \text{ mm}$ )

**Figure 4:** Changes of grain resistivity, resistivity and capacitance of the intrinsic grain boundary versus La concentration. All measured samples have the same dimensions ( $\phi = 8 \text{ mm}$ ,  $t = 1,3 \text{ mm}$ )

čuje. Tako pri višjih koncentracijah impedančni odziv, povezan z uporom ekstrinzične meje popolnoma prevlada. Upornost mej med zrni je torej predvsem posledica upornosti ekstrinzične meje. S primerjanjem izmerjenih spektrov in tistih, dobljenih z računalniškim izračunom, smo določili upornosti in kapacitivnosti posameznih prispevkov v kompleksni upornosti vzorcev. **Slika 4** prikazuje odvisnost upornosti notranjosti zrn in upornosti ter kapacitivnosti ekstrinzične meje med zrni od koncentracije donorja. Padec upornosti zrn je v skladu s povišanjem koncentracije prostih nosilcev naboja s koncentracijo donorja. Hkrati s padcem upornosti zrn hitro narašča upornost mej med zrni, zato upornost celotnega vzorca s koncentracijo donorja narašča. Hkrati s hitrim naraščanjem upornosti mej med zrni njihova kapacitivnost pada, kar lahko pripošemo večanju debeline plasti reoksidiranega materiala ob meji. Očitno se vzorci, dopirani z višjimi koncentracijami donorja, hitreje reoksidirajo. Pri koncentraciji donorja,

pri kateri PTKU-efekt izgine, seže reoksidacija preko celotnih zrn, ki postanejo izolatorska. Proses reoksidacije poteka pri višji temperaturi seveda hitreje, zato vzorci zgubijo PTKU-efekt pri reoksidaciji pri  $1150^\circ\text{C}$  pri nižji koncentraciji donorja, kot z reoksidacijo pri  $1100^\circ\text{C}$ .

Na osnovi literaturnih<sup>9</sup> podatkov lahko sklepamo, da v donorsko dopiranem BaTiO<sub>3</sub>, sintranem v reduksijski atmosferi, volumska difuzivnost kisika narašča s koncentracijo donorja. Z naraščajočo volumsko difuzijo pa narašča hitrost reoksidacije vzorcev. Nad koncentracijo donorja  $\sim 2 \text{ mol.\%}$  je difuzivnost kisika tako močna, da velikega PTKU-efekta ni možno doseči kljub zelo "milim" razmeram reoksidacije.

#### 4 SKLEP

Raziskava je pokazala, da je PTKU-efekt možno dobiti tudi v močno donorsko dopirani keramiki BaTiO<sub>3</sub>, če poteka sintranje v reduksijski atmosferi. S sintranjem v reduksijski atmosferi se zviša kritična koncentracija donorja, ki povzroči zaustavitev pretirane rasti zrn. V grobo zrnati, močno donorsko dopirani keramiki BaTiO<sub>3</sub> lahko uravnnavamo PTKU-efekt s preferenčno oksidacijo mej med zrni.

#### 5 LITERATURA

- <sup>1</sup> B. Huybrechts, K. Ishizaki, and M. Takata, J. Mat. Sci., 30 (1995), 2463
- <sup>2</sup> W. Heywang, Solid-State Electron, 3 (1961), 51
- <sup>3</sup> H. G. Jonker, Solid-State Electron, 7 (1961), 895
- <sup>4</sup> J. Daniels, K. K. Hardtl, and R. Wernicke, Philips Tech. Rev., 38 (1978/1979) 3, 73
- <sup>5</sup> S. Urek, M. Drofenik, D. Makovec, J. Mat. Sci., 35(2000), 1-7
- <sup>6</sup> M. Drofenik, J. Am. Ceram. Soc. 73 (1990) 6, 1587
- <sup>7</sup> S. Škapin, D. Kolar, D. Suvorov, J. Sol. State Chem., 129 (1997), 223
- <sup>8</sup> D. C. Sinclair and A. R. West, J. Appl. Phys., 66 (1989) 8, 3850
- <sup>9</sup> H. Sasaki and Y. Matsuo, J. Am. Ceram. Soc., 48 (1965) 8, 434