Zeszyt 60

Prace fizyczne II

Rok 1977

Czesław Kuś Instytut Fizyki Uniwersytetu Śląskiego w Katowicach

ZJAWISKA TERMOELEKTRYCZNE W UKŁADZIE Pt-NaNbOz-Pt

WSTĘP

Badania strukturalne, dielektryczne i optyczne wykazały, że w niobianie sodu NaNbO₃ następuje kilka przejść fazowych [1-8]. W temperaturze niższej od minus 200[°]C niobian sodu wykazuje własności ferroelektryczne, w zakresie temp. od minus 200[°]C do plus 360[°]C – antyferroelektryczne, w zakresie temperatur większych od 360[°]C – paraelektryczne.

Dla dokładniejszego poznania własności elektrycznych niobianu sodu autor niniejszej pracy zbadał zjawisko termoelektryczne i przewodnictwo elektryczne układu Pt-NaNbO₃-Pt. Uzyskane wyniki pozwoliły określić typ przewodnictwa i średnią energię aktywacji nośników. Zbadano również próbkę zawierającą niewielką ilość /0,2% mol/ domieszki La₂O₃. Celem tego badania było sprawdzenie, czy ta domieszka spowoduje podobnie jak w BaTiO₂ [9] wzrost przewodnictwa i zmiany innych parametrów elektrycznych.

I. TECHNIKA EKSPERYMENTU

a/.Technologia próbek

Polikrystaliczne próbki NaNbO₃ otrzymano drogą syntezy czystych do analizy składników Na₂CO₃ i Nb₂O₅, po wymieszaniu tych składników w stosunku stechiometrycznym i uformowaniu próbek pod ciśnieniem 5 T/cm² spiekano je wstępnie w temperaturze 850°C przez 3 godziny.Następnie dwukrotnie rozdrabniano je, prasowano i spiekano w temperaturze 1100°C przez 3 godziny i 1250°C przez 4 godziny.Dlą uzyskania próbki z domieszka lantanu dodano odpowiednią ilość La₂O₃ do trzeciego spieku. Uzyskano próbki ceramiczne w formie krążków o średnicy 1,5 cm. Na próbki wyszlifowane do grubości O,2 cm nanoszono elektrody z platyny przez wtapianie odpowiedniej pasty.

b/ Technika pomiaru

Układ pomiarowy do badania zjawisk termoelektrycznych w układzie metal-ferroelektryk-metal przedstawia rys. 1. Próbka umieszczona była między dwoma platynowymi elektrodami, które ogrzewano przy pomocy dwóch oddzielnych grzałek. Grzałki te umożliwiły regulację różnicy temperatur między powierzchniami próbki. Temperaturę układu mierzono przy pomocy dwóch termopar Pt-PtRh. Do pomiaru prądu i sił termoelektrycznych służyły jako doprowadzenia dwa przewody platynowe zakończone blaszkami platynowymi, mającymi elektryczny kontakt z elektrodami próbki.Całość znajdowała się w termostacie pozwalającym osiągnąć i utrzymać żądaną temperaturę.



Rys. 1

Schemat umocowania próbki

1 - bloki metalowe, 2 - isolacja elektryczna, 3 grsałki, 4 - termopary Pt-PtRh, 5 - próbka s elektrodami, 6 - platynowe przewody pomiarowe

Aby wyznaczyć współczynnik Seebecka i wartość przewodnictwa elektrycznego dla układu metal-ferroelektryk-metal mierzono siłą termoelektryczną i prądy termodyfuzyjne przy danych wartościach gradientu temperatury i w różnych temperaturach średnich układu. Pomiary siły termoelektrycznej przeprowadzono metodą kompensacyjną. Prądy termodyfuzyjne mierzono za pomocą odpowiednio czułego galwanometru przy zmiennych wartościach oporu zewnętrznego. Temperaturę mierzono z dwóch stron próbki przy pomocy termopar Pt-PtRh. Wartości $\mathcal E$ obliczono korzystając z uprzednio dokonanych pomiarów pojemności za pomocą mostka przy częstotliwości pola pomiarowego 1Mhz. II. WYNIKI DOŚWIADCZALNE

W stosowanym układzie pomiarowym ważną rolę odgrywają trzy charakterystyczne temperatury i dwie różnice temperatur:

T - temperatura odniesienia całego układu pomiarowego /równa temperaturze zimnych złącz termopar T = 0/.

 T_2 i T_3 - temperatury poszczególnych złącz metal-ferroelektryk-metal. $\Delta_t T$ - różnica między średnią temperaturą próbki i temperaturą odniesienia.

$$\Delta_{1} T = \frac{T_{2} + T_{3}}{2} - T_{1}$$
 (1)

 $\Delta_2 T$ - stanowiąca różnicę temperatur poszczególnych złącz metal-ferroelektryk-metal $\Delta_2 T$ = T_3 - T_5 .

Wytwarzając gradient temperatury $\Delta_2 T$ i zmieniając go co do wartości i znaków w granicach od O-30[°]C mierzono wielkość siły termoelektrycznej.

Przykład temperaturowej zależności siły termoelektrycznej $E_{x}=$ $E_{x}/\Delta_{2}T/$ przy stałej wartości temperatury średniej dla próbki NaNbO₃ i NaNbO₃ + 0,2% mol La₂O₃ pokazano na rys. 2. Liniowa zależność $E_{x}=$ $E_{x}/\Delta_{2}T/$ może być zapisana wzorem:

$$E_{d} = E_{0} + \alpha \Delta_{2} T \qquad (2)$$

gdzie:

 $E_{ec} - \text{wartość siły termoelektrycznej dla } \Delta_2^T$ $E_o - \text{wartość siły termoelektrycznej dla } \Delta_2^T = 0 \text{ lecz } \Delta_1^T \neq 0$ oc. - współczynnik Seebecka dla danej temperatury średniej układu $T_{\acute{e}r} = \frac{T_2 + T_3}{2}$

Wartość E zależy od historii próbki a szczególnie od uprzedniego działania pola elektrycznego. Wielkość ta nie ma wpływu na wartość współczynnika Seebecka wyznaczonego z nachylenia krzywych

$$E_{\infty} = E_{\infty} / \Delta_2 T / .$$

Korzystając z równania 3 wyznaczono współczynnik Seebecka dla różnych temperatur średnich w których uprzednio wyznaczono zależność $E_{cc} = E_{cc}/\Delta_{2}T/$ dla Tśr = const.

Na podstawie znaku siły termoelektrycznej stwierdzono, że w bada-



Rys. 2

Zależność $E \propto = E \ll /\Delta_2 T / przy średniej temperaturze układu$ Tśr = 580°C

Krzywa 1 - dla NaNbO3; Krzywa 2 - dla NaNbO3 + 0,2% mol LagO3

nym zakresie temperatur występuje przewodnictwo typu "n", dla NaNbO₃ i "ft" dla NaNbO₃ + 0,2% mol La₂O₃. W badanym zakresie temperatur obserwujemy dla czystego NaNbO₃ zmniejszenie wartości współczynnika Seebecka z temperaturą /rys. 3 krzywa 1/. Natomiast dla NaNbO₃ + 0,2% mol La₂O₃ wartość \propto rośnie z temperaturą /rys.3 krzywa 2/. Widzimy, że w obu przypadkach zależność $\propto = \propto /\frac{1}{2}$ / jest liniową, możemy ją więc zapisać równaniem

$$\infty = a \frac{1}{\Gamma_{ST}} + b \tag{3}$$



Wykres zależności
$$\propto = \propto \sqrt{\frac{1}{T_{er}}}$$

Krzywa 1 - dla NaNbO₃; Krzywa 2 - dla NaNbO₃ + 0,2% mol La₂O₃

gdzie:

a – współczynnik nachylenia prostej b – wartość ∝ dla T_{ér} → ∞

Wyznaczone wartości a i b odpowiednio wynoszą:

dla NaNbO₃ a = 0,5V, b = $-0,375 \frac{mV}{deq}$

dla NaNbO₃ + 0,2% mol La₂O₃ a = -0,23V, b = 0,65 $\frac{mV}{deg}$

Pomiar przewodnictwa kryształów ferroelektrycznych można przeprowadzić różnymi metodami [10]. Jeden ze sposobów wyznaczania przewodnictwa oparty jest na wykorzystaniu danych termoelektrycznych [1]. Metoda ta polega na pomiarze prądu termodyfuzyjnego w obwodzie przy różnych wartościach oporu zewnętrznego. Opór ten zmieniano w granicach od 100 Ω do 25 k Ω . Na rys. 4 przedstawiono przykłady zmian prądu termodyfuzyjnego od oporu zewnętrznego w formie zależności log|j! = j|log R|. Zmiana oporu zewnętrznego w zakresie małych jego wartości nie wywołuje widocznych zmian natężenia prądu termodyfuzyjnego. Natomiast dalsze zwiększenie oporu powoduje gwałtowny spadek natężenia prądu. Podobne jak na rys. 4 przebiegi obserwuje się dla różnych temperatur średnich i różnych gradientów temperatur.

W celu wyznaczenia przewodnictwa wystarczy dokonać pomiaru prądu termodyfuzyjnego przy dwu różnych wartościach oporu dla których mierzone prądy dostatecznie się różnią. Jeżeli przyjmiemy, że jeden z tych oporów jest bardzo mały /R \rightarrow O/ wówczas wartość przewodnictwa możemy wyznaczyć ze wzoru



Wykres zalsźności Log /j/ = j /log R/ dla NaNbO₃ + 0,2% mol La₂O₃ przy średniej temp. 600° C Krzywa 1 - dla T = $+10^{\circ}$ C; Krzywa 2 - dla T = 20° C

28

gdzie:

d – grubość próbki

s - powierzchnia

J, - natężenie prądu termodyfuzyjnego przy R→O

J₂ – natężenie prądu termodyfuzyjnego przy R ≠ O

Wartości przewodnictwa wyznaczone tą metodą pokrywają się z wartościami przewodnictwa wyznaczonego przez autora z charakterystyk prądowo-napięciowych z obszaru, gdzie jest spełnione prawo Ohma.

Na rys. 5 przedstawiono zależność ln 🛪 = 🤇 =). Odcinki prostych na rys. 5 wskazują na to, że przewodnictwo elektryczne zmienia się z temperaturą wg wzoru

gdzie:

od = wartość przewodnictwa w danej T_{śr} od = wartość przewodnictwa przy T_{śr}→∞ φ = energia aktywacji nośników prądu k = stała Boltzmanna

Wyznaczone wartości energii aktywacji dla czystego NaNbO₃ i domieszkowanego tlenkiem lantanu wynoszę odpowiednio:

NaNbO₃ dla T > 480°C $\Psi = 1,24eV$ dla T < 480°C $\Psi = 0,84eV$ NaNbO₃ + 0,2% mol La_2O_3 dla T > 480°C $\Psi = 1,08eV$ dla T < 480°C $\Psi = 0,97eV$

Ponadto dla czystego NaNbO₃ w temperaturze 360⁰C widzimy pewną zmianę <mark>Ś lecz bez widocznej zmiany energii</mark> aktywacji. Temperatura ta stanowi punkt przejścia z fazy antyferroelektrycznej do paraelektrycznej.

Z pomiarów przenikalności elektrycznej stwierdzono, że w procesie grzania max \mathcal{E} dla NaNbO₃ występuje w temperaturze 390^oC, natomiast w chłodzeniu w temperaturze 345^oC. Zaobserwowana zmiana wartości o występuje wewnątrz zakresu wyznaczonego przez te temperatury. Dla NaNbO₃+ 0,2% mol La₂O₃ max \mathcal{E} w procesie grzania występuje w temperaturze 350^oC natomiast w procesie chłodzenia w temperaturze 325^oC.

DYSKUSJA

Na podstawie uzyskanych wyników doświadczalnych możemy stwierdzić, że współczynnik Seebecka jak i ln d zależą liniowo od 🖡 W przedsta-



Krzywa 1 - dla NaNbO₃; Krzywa 2 - dla NaNbO₃ + 0,2% mol La₂O₃

wionych wynikach dotyczących czystego NaNbO₃ i domieszkowanego tlenkiem lantanu większościowymi nośnikami są dziury.

Na podstawie zaobserwowanych różnic zależności $\mathcal{A} \begin{pmatrix} + \\ + \end{pmatrix}$ /rys. 3/ można wnioskować, że w badanych materiałach mamy do czynienia z przewodnictwem mieszanym, jednakże w próbkach domieszkowanych nośniki mniejszościowe odgrywają mniejszą rolę w porównaniu z czystym NaNbO₃. Domieszka La₂O₃ obok wzrostu ∞ i σ w całym zakresie temperatur spowodowała zmianę charakteru zależności temperaturowej współczynnika Seebecka. Na rys. 3 wi-

dzimy bowiem, że dla czystego NaNbO₃ /krzywa 1/ ∝ maleje ze wzrostem temperatury, podczas gdy próbka zawierająca domieszkę La₂O₃ wskazuje nieznaczny wzrost ∝ z temperaturą.

W przypadku najogólniejszym, gdy występuje przewodnictwo elektronowo-dziurowe wartość przewodnictwa elektrycznego możemy zapisać wzorem:

$$\sigma = e(n\mu_n + p\mu_p) \tag{6}$$

gdzie n i p oznaczają koncentrację nośników odpowiednio ujemnych i dodatnich, a μ, i μ, odpowiadające im ruchliwości. Współczynnik Seebecka dla tego przypadku określony jest wzorem:

$$\alpha = \frac{\alpha_n d_{n+} \alpha_p d_p}{d_n + d_p} \tag{7}$$

Zmniejszanie siły termoelektrycznej w półprzewodniku mającym przewodnictwo mieszane tłumaczy się tym, że kierunki pola termoelektrycznego elektronów i dziur są przeciwne i dlatego osłabiają się wzajemnie. Taki przypadek obserwujemy w czystym NaNbO_z.

Ze wzrostem temperatury zwiększa się wartość przewodnictwa elektrycznego. Efekt ten jest spowodowany rosnącą generacją nośników z pasma podstawowego lub poziomów lokalnych.

Wprowadzenie domieszki La₂O₃ spowodowało w danej temperaturze wzrost przewodnictwa elektrycznego w porównaniu z czystym NaNbO₃ nie wywołując zmniejszenia C. Równoczesny wzrost tych dwóch wielkości można wytłumaczyć pojawieniem się dodatkowych nośników większościowych. Dla takiego przypadku przewodnictwo można zapisać wzorem:

$$\sigma' = n_1 \mu_{h^e} + (p_1 + p_2) \mu_{p^e}$$
(8)

Obserwowane zmiany ở i c w niobianie sodu pod wpływem wprowadzenia domieszek La₂O₃ można więc jakościowo wyjaśnić pojawieniem się dodatkowego poziomu akceptorowego w paśmie wzbronionym.

Autor pragnie złożyć serdeczne podziękowanie Prof. dr hab. Janowi Hańderkowi za pomoc i cenne rady w czasie wykonywania tej pracy.

LITERATURA

[1] B. Matthias, J. Remeika, Phys Rev 82, 727, 1951.
 [2] B. Vousden Acta Cryst. 4, 545, 1951.
 [3] E. A. Wood Acta Cryst. 4, 353, 1951.

[4] G	. Shirane,	, R.	Pepinsky	Phys	Rev	96,	581,	1954.	
-------	------------	------	----------	------	-----	-----	------	-------	--

- 51 L. E. Cross B. J. Nichlson Philos Mag. 46, 453, 1955.
- [6] M. H. Francombe Acta Cryst. 256, 9, 1956.
- [7] S. P. Solvev Yu. N. Veneutsev G. S. Zhdanov Kristallografiya 6, 218, 1961.
- [8] V. J. Tennery J. Am. Ceram. soc. 48, 537, 1965.
- [9] Saburi O J. Phys. Soc Japan 14, 9, 1959.
- [10] W. M. Guriewicz Elektroprowodnost Senietoelektrikow, Moskwa 1969.
- [11] J. Hańderek, T. Piech, J. Dudek, Phys Stat. sol 5,237, 1971.
- [12] P. Gerthsen, R. Groth, K. H. Hardtl Phys Stat. sol. 11,303,1965.

Cz, Kuś Institute of Physics, Silesian University, Katowice

THERMO-ELECTRIC PHENOMENA IN THE SYSTEM Pb-NaNbOz-Pt

Temperature changes of the electrical conductivity and of the Seebeck coefficient for the ceramics NaNbO₃ and NaNbO₃ + 0.2% mol La₂O₃ have been investigated. The obtained results have been used to define the type of conductivity and to determine the activation energy of the charge carriers.

Ч. Кусь Пнститут физики Силезского уничерситета в Катовицах

Термоэлектрические явления в системе

Исследованы температурные изменения электропроводности и коэффидиента Зеебека для керамики № № Оз и № 0.8 + 0.21 моль La₂ Оз

Полученные результаты были использованы для определения типа электропроводности, а также энергии активации носителей заряда.