УДК 546.87.273:621.315.6.3.011.5

# ТЕМПЕРАТУРНАЯ ЗАВИСИМОСТЬ ДИЭЛЕКТРИЧЕСКОЙ ПРОНИЦАЕМОСТИ СТЕКОЛ СИСТЕМЫ $2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2 - Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$

## С.И.Бананярлы, Р.Н.Касумова, Ш.С.Исмаилов

Институт химических проблем им. М.Ф.Нагиева Национальной АН Азербайджана AZ 1143 Баку, пр.Г.Джавида, 29; e-mail: itpcht@lan.ab.az

Изучена температурная зависимость диэлектрической проницаемости сплавов системы  $2Bi_2O_3\cdot 3SiO_2$  -  $Bi_2O_3\cdot B_2O_3$  (0-60 мол.%  $Bi_2O_3\cdot B_2O_3$ ). В сплавах, содержащих 15 и 20 мол.%  $Bi_2O_3\cdot B_2O_3$ , по сравнению с образцами составов 6 и 10 мол.%  $Bi_2O_3\cdot B_2O_3$ , в интервале температур  $300\div 540$  К наблюдается аномальный рост диэлектрической проницаемости. Эта аномалия, вероятно, объясняется тем, что при увеличении концентрации ионов  $BO_3^{3-1}$  электронная поляризация ослабевает и соответственно осуществляется дипольнорелаксационное упорядочение.

**Ключевые слова:** система, бораты, висмутокремниевые оксидные стекла, диэлектрическая проницаемость.

Висмутокремниевые оксидные сплавы широко применяются для изготовления самых различных приборов и микросхем в технике и электронике

[1-8]. Висмутсодержащие оксидные сплавы обладают сегнетоэлектрическими свойстваиспользуются как светочувствительные элементы датчики И механических напряжений [4, 5]. Оксид и нитрид кремния и некоторые стекла на их основе являются наиболее перспективными материалами для изоляционных и герметизирующих покрытий. Не менее важным аспектом применения оксидов является использование их в качестве изолирующих подложек. Подложки должны обладать

высокой теплопроводностью и значительной механической прочностью, большим электросопротивлением и малой диэлектрической проницаемостью, стойкостью к физическим и химическим воздействиям и инертностью к осаждаемым веществам во всем интервале температур технологии изготовления.

С этой точки зрения представляет интерес тройная система  $Bi_2O_3$  -  $B_2O_3$  -  $SiO_2$ . Цель настоящей работы и состояла в получении и исследовании температурной зависимости диэлектрической проницаемости сплавов системы  $2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2$  -  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ .

### ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

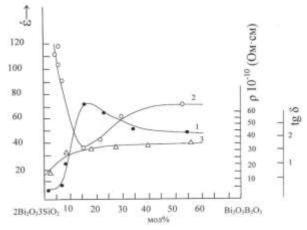
В настоящей работе синтезировали образцы системы  $2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2 - Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ , содержащей 0-60 мол.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ , из оксидов  $Bi_2O_3$  (х.ч.),  $SiO_2$  аморфного (о.с.ч.) и  $H_3BO_3$  (ч.д.а.). Исходные смеси нагревали до 1273-1373 K, выдерживали при этой температуре 1 ч., затем расплавы выливали на титановую подложку при комнатной температуре. Все образцы были стеклообразными от светло-коричневого до

кирпично-коричневого цвета. Стекла отжигали при 773 К в течение 150 ч.

Изучение диэлектрической проницаемости є проводили в широком интервале температур 300÷700 К на образцах в форме параллелепипеда размерами (2 – 4 х 8 х 4). Измеряли диэлектрическую проницаемость с помощью прибора марки ВМ-560. Погрешность измерений не превышала 6.2 %.

#### РЕЗУЛЬТАТЫ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

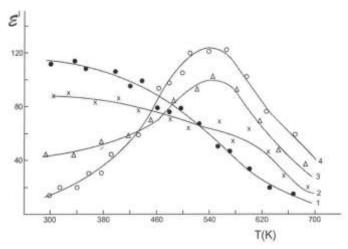
Ранее нами была изучена концентрационная зависимость удельного электросопротивления диэлектрической ρ, проницаемости є и диэлектрической потери tgδ при комнатной температуре стекол системы  $2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2$  -  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$  [8]. изменения параметров Характер зависимости от концентрации  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ сложный (рис. 1). При малых концентрациях  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$  значение электросопротивления полученных сплавов (р=8- $10^{10}$ ом·см) по сравнению с исходным  $(\rho \approx 12^{10} \text{om} \cdot \text{cm})$ компонентом Начиная  $c \times > 6$  мол.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ , значение удельного электросопротивления резко возрастает до 70·10<sup>10</sup>ом·см (кривая 1). Диэлектрическая проницаемость є в интервале концентраций 0 - 15мол.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$  резко уменьшается от 115 до 45 и, проходя через минимум, с ростом концентрации Ві<sub>2</sub>О<sub>3</sub>·В<sub>2</sub>О<sub>3</sub> возрастает до 66 (кривая 2). Значение диэлектрической потери  $tg\delta$  изменяется от 0.6 до 2.2 (кривая 3). По видимому, в формировании свойств исследованных стекол большую играют электронно-ионные взаимодействия [3,4].При концентрациях малых  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ ионы  $BO_{3}^{3}$ , стеклах вероятно, распределены статистически хаотично, И проводимость отдельных ионов и механизм центров переноса инжектированных зарядов зависит от их степени поляризации.



**Рис.1**. Концентрационные зависимости удельного электросопротивления –  $\rho$  (1), диэлектрической проницаемости –  $\epsilon$  (2) и диэлектрической потери –  $tg\delta$  (3) стекол  $2Bi_2O_3\cdot 3SiO_2$  -  $Bi_2O_3\cdot B_2O_3$ 

Характерные особенности стекол проявляются при исследовании температурной зависимости диэлектрической работе проницаемости. настоящей результаты измерения представлены диэлектрической проницаемости четырех образцов: 6, 10, 15 и 20 мол. « Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> в интервале температур 300÷700 К (рис. 2). В содержащих 6 и стеклах, 10 мол.% интервале  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ , температур 300÷420 K, значение диэлектрической проницаемости έ почти постоянно и с температуры повышением уменьшается (кривые 1-2). В образцах 15, 20 мол.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ , наоборот, ростом

диэлектрическая температуры проницаемость έ растет, достигая максимума при К. При дальнейшем увеличении температуры до 700 К значение έ уменьшается. Такое изменение диэлектрической проницаемости с температурой, вероятно, объясняется что c увеличением тем, концентрации ионов BO<sub>3</sub>3система в упорядоченное поляризопереходит ванное состояние. Согласно теории [1, 7], в электронно поляризованной системе значение диэлектрической проницаемости с повышением температуры уменьшается за счет разрушения электронной поляризации.

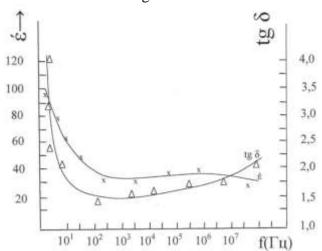


**Рис.2.**Температурная зависимость диэлектрической проницаемости стекол, содержащих: 6 (1), 10 (2), 15 (3), и 20 (4) мол.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ .

Однако в образцах 15 и 20 мол.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$  значение диэлектрической проницаемости с повышением температуры до 540 К увеличивается, что, по-видимому, связано с усилением дипольно-релаксационной поляризации. Вероятно, в исследованных стеклах системы  $2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2$  -  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$  при увеличении концентрации ионов  $BO_3^{3-}$  электронная поляризация ослабевает и, соответственно, осуществляется дипольно-релаксационное поляризованное упорядочение.

Результаты исследований частотных зависимостей диэлектрической проницаемости  $\epsilon$  и диэлектрической потери  $tg\delta$  образца состава 5 мол.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$  хорошо согласуются с этими выводами (рис. 3) [8]. Частотные зависимости  $\epsilon$  и  $tg\delta$ 

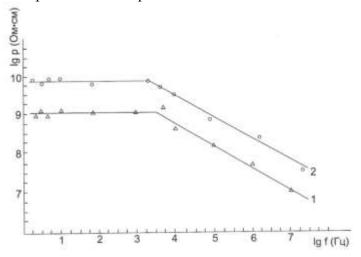
этого стекла имеют три характерных участка: первый – участок снижения є́ и tgδ с ростом частоты в области низких f (до 10<sup>2</sup> Гц), средний где изменений наблюдается ( $10^2$ - $10^6$  Гц) и третий – где  $\varepsilon$ **у**меньшается. увеличивается. tgδ a Очевидно, что участкам 1 и 2 частотных зависимостей έ и tgδ соответствуют различные механизмы поляризации ионов ВО<sub>3</sub><sup>3-</sup>. Это связано с тем, что с повышением частоты начинают последовательно исчезать миграционная, ионная и электронная поляризации и усиливается дипольно-релаксационная упорядоченность.



**Рис. 3**. Частотные зависимости диэлектрической проницаемости ( $\acute{\epsilon}$ ) и диэлектрической потери ( $tg\delta$ ) образца состава ( $2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2$ )95 - ( $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ )5.

Исследования частотной зависимости удельного электросопротивления образцов

5 и 10 мол.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$  также согласуются с этими выводами (рис. 4).



**Рис. 4**. Частотные зависимости удельного электросопротивления (р) стекол составов:  $(2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2)_{95}$  -  $(Bi_2O_3 \cdot B_2O_3)_5$  (1) и  $(2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2)_{90}$  -  $(Bi_2O_3 \cdot B_2O_3)_{10}$  (2).

В логарифмическом масштабе эта зависимость имеет вид ломаной линии, состоящей из двух прямолинейных участков с различными наклонами. Участки с различными наклонами соответствуют различным показателям зависимости электросопротивления р от частоты.

Таким образом, комплексный анализ

электрических ( $\rho$ ) и диэлектрических ( $\epsilon$  и tg $\delta$ ) свойств показывает, что исследованные стекла системы  $2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2 - Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$  не являются механической смесью компонентов. В образцах с увеличением концентрации ионов  $BO_3^{3-}$  электронная поляризация ослабевает и усиливается дипольнорелаксационная упорядоченность.

#### ЛИТЕРАТУРА

- 1. Посынков В.В., Сорокин В.С. Материалы электронной техники. М.: Высшая школа. 1986. С.367.
- 2. Мотт Н., Девис Э. Электронные процессы в некристаллических веществах. М.: Мир. 1982. т.2. С.664.
- 3. Карфут Д. Введение в физику сегнетоэлектрических явлений. М.:Мир. 1970. С.352.
- 4. Шибаев А.Т., Власенко В.Г., Дранников Д.С., Зарубин И.А. Структура и диэлектрические свойства  $Bi_4Pb_{1.5}$ · $Ti_{4.5}O_{16.5}$  и  $Bi_5Ca_{0.5}$ · $CaTi_{3.5}O_{16.5}$ . // Неорганические материалы. 2005. т.41. №10. С.1231-1235.
- 5. Pardo L., Castro A., Millian P. et al. (Bi<sub>3</sub>TiMbO<sub>9</sub>)<sub>x</sub>(SrBi<sub>2</sub>Nb<sub>2</sub>O<sub>9</sub>)<sub>1-x</sub>.

- Auzivillius Tupe Structure Piezoelectric Ceramics Obtaind from Mechanochemically Activated Oxides. // Acta. Mater. 2000. v.48. P.2421-2428.
- 6. Роусон Г. Неорганические стеклообразующие системы. Изд. Мир. 1974. С.312.
- 7. Орешкин П.Р. Физика полупроводников и диэлектриков. М.:Высшая школа. 1977. С.448.
- 8. Бананярлы С.И., Исмаилов Ш.С., Касумова Р.Н. Электросопротивление и диэлектрические характеристики стекол системы  $2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2 Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$  (0 − 50 мол.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ ). // Kimya problemləri. 2008. №2. С.363-365.

## 2Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·3SiO<sub>2</sub> - Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> SİSTEMİNİN ŞÜŞƏLƏRİNİN DİELEKTRİK NÜFUZLUĞUNUN TEMPERATUR ASILILIĞI

## S.İ.Bananyarlı, R.N.Qasımova, Ş.S.İsmayılov

 $2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2 - Bi_2O_3 \cdot Bi_2O_3$  sisteminin şüşələrinin dielektrik nüfuzluğunun temperatur asılılığı  $300 \div 540$  K-də öyrənilmişdir. Bu temperatur intervalında 15 və 20 mol.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$  tərkibli nümunələrdə dielektrik nüfuzluğun anomal artması müşahidə olunmuşdur. Anomal dəyişmə  $BO_3^{3-}$  ionlarının konsentrasiyasının artması ilə elektron polyarizasiyasının zəyiflənməsi və uyğun olaraq dipol-relaksasiyası müddətinin artması hesabına baş verdiyi ehtimal olunur. **Acar sözlər:** sistem, boratlar, bismutsilisium, oksid süsələr, dielektrik nufuzluğu.

## TEMPERATURE DEPENDENCE OF DIELECTRIC PERMITTIVITY OF GLASSES OF 2Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·3SiO<sub>2</sub>-Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> SYSTEM

#### S.I.Bananyarli, R.N.Gasimova, Sh.S.Ismayilov

Temperature dependence of dielectric permittivity of alloys of  $2Bi_2O_3 \cdot 3SiO_2 - Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$  (0-60 mol.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ ) system has been studied. In the alloys with 15 and 20 mol.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ , as compared to the samples of compounds 6 and 10 mol.%  $Bi_2O_3 \cdot B_2O_3$ , an anomalous increase of dielectric permittivity has been revealed at  $300 \div 540$  K temperature range.

This anomaly is, perhaps, explained as being due to the fact that the rise in the concentration of ions  $BO_3^{3-}$ , the electronic polarization weakens and correspondingly a dipole-relaxation ordering occurs.

Keywords: system, borates, bismuth-siliceous oxide glasses, dielectric permittivity.

Поступила в редакцию 16.04.2013.