Диэлектрические свойства перовскитов PbBO₃ со сложным замещением в *B*-позиции

© В.Г. Залесский, В.В. Леманов

Физико-технический институт им. А.Ф. Иоффе РАН, Санкт-Петербург, Россия E-mail: lemanov@mail.ioffe.ru

(Поступила в Редакцию 1 декабря 2009 г.)

Синтезированы перовскиты PbBO₃ со сложным замещением *B*-позиции, при котором число ионов *n* разной валентности, занимающих кислородные октаэдры, изменяется от 2 до 6. Исследованы диэлектрические свойства керамических образцов в диапазоне частот 12 Hz-100 kHz и в интервале температур 77-450 K. Установлены релаксорные свойства новых соединений.

Работа поддержана грантом НШ-2628.2008.2 и программой ОФН РАН

1. Введение

Среди свинецсодержащих перовскитов РвВО3 особый интерес вызывает целый класс соединений со сложным замещением одного четырехвалентного иона в В-позиции несколькими ионами разной валентности [1,2]. При этом неупорядоченное распределение разновалентных ионов в кислородных октаэдрах решетки перовскита приводит, как принято считать, к уникальным диэлектрическим свойствам. К ним относятся широкие пики в температурной зависимости диэлектрической проницаемости $\varepsilon(T)$, очень большие значения диэлектрической проницаемости, температурно-частотная дисперсия для диэлектрических свойств, т.е. смещение $\varepsilon(T)$ в сторону более высоких температур при возрастании частоты измерительного поля, закон Фогеля-Фульчера для времен (частот) диэлектрической релаксации, большие пьезокоэффициенты и др. К этому классу соединений принадлежит PbMg_{1/3}Nb_{2/3}O₃ (PMN), хорошо известный как "родоначальник " целого семейства сегнетоэлектриковрелаксоров [3-5].

Одним из направлений контроля диэлектрических параметров материалов на основе упомянутых соединений может быть замещение *B*-позиции несколькими разновалентными ионами. Увеличение числа таких ионов должно приводить к большей неупорядоченности соединений и, как следствие, к более яркому проявлению релаксорных свойств. В работе [6] были синтезированы свинецсодержащие соединения: $Pb(B_{x1}^{Z1}B_{x2}^{Z2}...B_{xn}^{Zn})O_3$, где n = 2-6 и $x_i = 1/n$ (т.е. одинаковое количество разно-именных ионов в *B*-позиции). При этом набор *B*-ионов выбирался с учетом двух очевидных условий: $\sum_{i=1}^{n} x_i = 1$ и

 $\sum_{i=1}^{n} x_i Z_i = +4$. В ходе предварительных исследований [6] было показано, что все синтезированные керамические соединения имеют структуру перовскита и являются упорядоченными с относительно высокой степенью упорядоченности. Для примера на рис. 1 приведена рентге-

нограмма соединения с n = 4, из которой следует, что

упорядочение происходит с удвоением решетки (рис. 2).

В работе [6] в качестве *В*-заместителей были выбраны следующие ионы: Mg^{2+} , Sc^{3+} , Ti^{4+} , Sn^{4+} , Nb^{5+} , Ta^{5+} и W^{6+} .

В настоящей работе представлены результаты диэлектрических измерений, выполненных с целью выявления возможных релаксорных свойств у новых соединений.

2. Эксперимент

Керамические образцы готовились по известной технологии (см., например, [7,8]). В качестве исходных реактивов в основном использовались особо чистые (ОСЧ) материалы Nb₂O₅, Ta₂O₅, Sc₂O₃, TiO₂, SnO₂, WO3, PbO и карбонат магния MgCO3. На первом этапе проводилась реакция в твердой фазе между оксидами В-ионов. Предварительный обжиг смеси всех реактивов, за исключением оксида свинца, проводился в течение 20 h при температуре 1100°C, а затем после добавления PbO обжиг продолжался также 20 h при 875°С. Керамические диски полученных составов диаметром 10 mm и толщиной 1.5 mm прессовались при давлении 2 · 10⁸ Ра и спекались при температуре 1050°C в течение 1 h с последующим снижением температуры со скоростью 50°С/тіп. Для предотвращения потерь свинца принимались специальные меры: при окончательном обжиге образцы на пластине из платины покрывались двумя платиновыми чашками, между которыми помещался порошок PbZrO₃. В результате потери образцов по весу составляли не более 1%, а плотность составляла 90-95% от рентгеновской плотности. Структура приготовленных образцов исследовалась с помощью рентгеновского дифрактометра ДРОН-3 с излучением CuK_{α} , $\lambda = 1.54178$ Å(подробно см. в [6]).

На рентгенограммах всех образцов наблюдались сверхструктурные рефлексы (рис. 1), которые свидетельствовали об упорядочении с удвоением решетки (рис. 2).

Образцы полировались, после чего на них наносились электроды путем вжигания серебряной пасты при температур 600°С. Окончательно образцы представляли собой диски толщиной 0.4 mm и диаметром 9 mm.

Ионы в В-позиции	arepsilon'	arepsilon''	T_m, \mathbf{K}	$\varepsilon'_{ m max}$	Ширина ΔT , К (по уровню $\frac{1}{2} \varepsilon'_{\max}$)	Сдвиг ΔT_m , К (в диапазоне 0.01-100 kHz)
n = 3						
$Mg_{1/3}Ta_{1/3}Nb_{1/3}$	3500	< 10	209	8900	99	22
$Mg_{1/3}Ti_{1/3}W_{1/3}$	3300	13	230	3900	208	33
$n = 4$ $Mg_{1/4}Sc_{1/4}Nb_{1/4}W_{1/4}$ $n = 5$	1300	< 2	243	4900	_	_
m = 5 Mg Sc1/5Ti1/5Nb1/5W1/5	4600	10	229	6500	63	37
$Mg_{1/5}Sc_{1/5}Ti_{1/5}Ta_{1/5}W_{1/5}$	3000	10	219	4300	165	25
n = 6 Mg _{1/6} Sc _{1/6} Ti _{1/6} Sn _{1/6} Nb _{1/6} W _{1/6}	2300	< 10	224	3000	196	30

Таблица 1. Диэлектрические параметры (1 kHz, 300 K)



Рис. 1. Рентгенограмма релаксора $Pb(Mg_{1/4}Sc_{1/4}Nb_{1/4}W_{1/4})O_3$. Нижние индексы O и D соответствуют упорядоченной (ordered) и неупорядоченной (disordered) фазам. I — линии, которые возникают в упорядоченной фазе и не совпадают с линиями неупорядоченной фазы.

Таким образом, были приготовлены образцы следующих составов [6]:

n=3,	x = 1/3,	$PbMg_xTi_xW_xO_3$,
<i>n</i> = 4,	x = 1/4,	$PbMg_{x}Sc_{x}Nb_{x}W_{x}O_{3},$
<i>n</i> = 5,	x = 1/5,	$PbMg_{x}Sc_{x}Ti_{x}Nb_{x}W_{x}O_{3},$ $PbMg_{x}Sc_{x}Ti_{x}Ta_{x}W_{x}O_{3},$
n = 6,	x = 1/6,	$PbMg_x Sc_x Ti_x Sn_x Nb_x W_x O_3.$

Кроме того, для сравнения релаксорных свойств полученных соединений был приготовлен модельный релаксор РМN. Были также синтезированы хорошо изученные [9–14] соединения с двойным замещением (n = 2, x = 1/2: PbSc_xNb_xO₃ (PSN), PbSc_xTa_xO₃ (PST), PbMg_xW_xO₃).

Диэлектрическая проницаемость образцов измерялась иммитансметром Good Will LCR-819 в частотном диапазоне от 12 Hz до 100 kHz и температурном интервале от 77 до 450 K. Измерения температурных зависимо-



Рис. 2. Релаксор Pb(Mg_{1/4}Sc_{1/4}Nb_{1/4}W_{1/4})O₃ с гипотетической упорядоченной структурой Pb[(Mg_{1/2}W_{1/2}]_{1/2}[Sc_{1/2}Nb_{1/2}]_{1/2})O₃. *a*) — удвоенная ячейка, *b*) — распределение *B*-ионов в плоскости (11 $\overline{2}$). Подрешетка с темными кружками занята ионами Mg²⁺ и W⁶⁺ с вероятностью 1/2 для каждого иона, подрешетка со светлыми кружками занята ионами Sc³⁺ и Nb⁵⁺ также с вероятностью 1/2 для каждого иона.



Рис. 3. Температурные зависимости действительной (a) и мнимой (b) частей диэлектрической проницаемости для $Pb(Mg_{1/3}Ti_{1/3}W_{1/3})O_3$.



Рис. 4. Температурные зависимости действительной (*a*) и мнимой (*b*) частей диэлектрической проницаемости Pb(Mg_{1/4}Sc_{1/4}Nb_{1/4}W_{1/4})O₃.

стей действительной и мнимой частей диэлектрической проницаемости проводились при охлаждении со скоростью 1 K/min. Результаты этих измерений показаны на рис. 3–6.

В ходе исследования выяснилось, что все соединенеия, за исключением $PbMg_{1/2}W_{1/2}O_3$ и $PbMg_{1/4}Sc_{1/4}Nb_{1/4}W_{1/4}O_3$, проявляют релаксорные свойства. Температурные зависимости как действительной, так и мнимой части диэлектрической проницаемо-

сти характеризуются широкими максимумами, положение которых зависит от частоты пробного сигнала. На рис. 3, 5, 6 показаны типичные релаксорные зависимости $\varepsilon(T)$ соединений с трех-, пяти- и шестикратным замещением *B*-положения. В табл. 1 приведены наиболее важные диэлектрические параметры. Ширина ΔT пиков $\varepsilon'(T)$ определялась как температурный интервал по уровню $\frac{1}{2} \varepsilon'_{\text{max}}$, а температурный сдвиг максимума $\varepsilon'_{\text{max}}$ представлен как разность температур ΔT_m максимумов $\varepsilon'_{\text{max}}$ при частотах 0.01 и 100 kHz. В табл. 1 мы не при-



Рис. 5. Температурные зависимости действительной (*a*) и мнимой (*b*) частей диэлектрической проницаемости для $Pb(Mg_{1/5}Sc_{1/5}Ti_{1/5}Nb_{1/5}W_{1/5})O_3$. Показаны зависимости для значений относительного параметра порядка $S_{rel} = 0.4$ (*1*) и 0.2 (*2*) при частоте 100 kHz.



Рис. 6. Температурные зависимости действительной (a) и мнимой (b) частей диэлектрической проницаемости для Pb(Mg_{1/6}Sc_{1/6}Ti_{1/6}Sn_{1/6}Ta_{1/6}W_{1/6})O₃.

Ионы в В-позиции	Энергия активации U, meV	Температура Фогеля-Фульчера <i>T_F</i> , К	Частота попыток ω_0, s^{-1}
n = 3 Mg _{1/3} Ta _{1/3} Nb _{1/3}	77	154	10 ¹³
$Mg_{1/3}Ti_{1/3}W_{1/3}$ n = 4	130	110	$5 \cdot 10^{12}$
$Mg_{1/4}Sc_{1/4}Nb_{1/4}W_{1/4}$ n = 5	-	-	-
$\frac{Mg_{1/5}Sc_{1/5}\Pi_{1/5}Nb_{1/5}W_{1/5}}{Mg_{1/5}Sc_{1/5}\Pi_{1/5}Ta_{1/5}W_{1/5}}$	71	132 142	$2 \cdot 10^{11}$ 5 \cdot 10^{11}
n = 6 Mg _{1/6} Sc _{1/6} Ti _{1/6} Sn _{1/6} Nb _{1/6} W _{1/6}	144	127	$3\cdot 10^{14}$

Таблица 2. Диэлектрические параметры, рассчитанные из соотношения Фогеля-Фулчера

водим данных для известных составов с n = 2. Отметим только, что при частоте 1 kHz максимальные значения ε' составляют 23 000 (PSN) и 7800 (PST) при температурах $T_m = 376$ и 280 K соответственно. При этом PSN был разупорядочен, а PST обладал заметной упорядоченностью. Эти данные в целом согласуются с [12,13].

3. Обсуждение результатов

Исследование диэлектрических свойств соединений PbBO₃ со многими (до n = 6) разновалентными ионами в октаэдрических позициях показывает, что изученные соединения обладают, за исключением Pb(Mg_{1/4}Sc_{1/4}Nb_{1/4}W_{1/4})O₃, ярко выраженными релаксорными свойствами: широкие пики диэлектрической проницаемости $\varepsilon(T)$, температурно-частотная дисперсия (за исключением случая n = 4), большие значения диэлектрической проницаемости.

Следует отметить, что первые работы по изучению влияния беспорядка на релаксорные свойства появились уже в 1980 г. [12-14]. В целом результаты этих и последующих работ (см., например, [10,11]) свидетельствуют о том, что беспорядок действительно способствует более яркому проявлению всех релаксорных свойств (см. монографию [2] и приведенные там ссылки). В нашем случае при большом числе разновалентных ионов беспорядок в решетке должен быть особенно большим, что должно было бы привести к усилению релаксорных свойств. Однако в целом эти свойства оказались близкими к свойствам релаксоров с n = 2. Этот факт можно объяснить тем, что все релаксоры с большим n оказались при наших условиях синтеза в значительной степени упорядоченными. Без знания распределения ионов по подрешеткам невозможно рассчитать степень упорядочения S (см. далее). По-видимому, в нашем случае величина S близка к 0.5.

Если релаксорные свойства действительно проявляются тем ярче, чем больше беспорядок, то релаксор

с большим *n* должен был бы обладать очень большой диэлектрической проницаемостью в широком диапазоне частот и температур и большой дисперсией. Оказалось, однако, что релаксоры с большим *n* (при $x_i = 1/n$) обладают, по-видимому, двумя противоположными тенденциями: эти релаксоры нельзя получить ни с высокой степенью порядка, ни с высокой степенью беспорядка.

Действительно, нам не удалось получить образцы с высокой степенью беспорядка путем изменения условий синтеза (снижение температуры, уменьшение времени выдержки) или путем закалки от температуры, несколько превышающей 1000°С, до комнатной температуры. Для релаксоров с большим n оказывается существенным и другой момент. Если упорядочение всегда происходит с удвоением решетки, то при n > 2 и $x_i = 1/n$ в принципе невозможно получить полное упорядочение.

Степень порядка *S* можно определить [10-14] по интенсивности рефлексов на рентгенограммах (рис. 1) как отношение измеренных интенсивностей I(hkl) рефлексов для упорядоченной и неупорядоченной фаз, деленное на такое же отношение интенсивностей, вычисленное для полностью упорядоченной структуры,

$$S^{2} = (I(111)/I(200))_{exp}/(I(111)/I(200))_{theor, S=1}$$

Однако знаменатель этого выражения невозможно вычислить без знания распределения ионов по подрешеткам. Вместе с тем из экспериментальных данных можно рассчитать отношение $(I(111)/I(200))_{exp}^{1/2}$, которое представляет собой некоторую относительную меру S_{rel} параметра порядка. Такой относительный параметр порядка можно использовать только для одного и того же соединения (т.е. при данном n), если считать, что распределение ионов по подрешеткам сохраняется неизменным.

Дополнительный отжиг соединения с n = 5 при температуре незначительно выше 1000° С в течение 45 min с последующей закалкой до комнатной температуры позволил понизить относительную степень упорядочения со значения $S_{\rm rel} = 0.4$ до $S_{\rm rel} = 0.2$. В результате уменьшения упорядочения усиливаются релаксорные свойства, о чем свидетельствуют температурные зависимости на рис. 5.

Для всех полученных релаксоров со сложным замещением *В*-позиции температурный сдвиг максимума мнимой части диэлектрической проницаемости при изменении частоты хорошо описывается соотношением Фогеля–Фулчера

$$\omega(T) = \omega_0 \exp[-U(T - T_F)],$$

где ω_0 — характерная частота попыток, U — энергия активации, T_F — температура Фогеля–Фулчера. Вычисленные по экспериментальным данным параметры релаксорного состояния представлены в табл. 2.

Для сравнения укажем, что в PMN эти величины имеют следующие значения: U = 47 meV и $\omega_0 = 10^{12} \text{ s}^{-1}$, что удовлетворительно согласуется с литературными данными.

4. Заключение

В результате проведенных исследований установлено, что новые соединения со многими (до n = 6) разновалентными ионами в октаэдрических позициях структуры перовскита обладают релаксорными свойствами. Определены основные диэлектрические и релаксорные параметры этих новых соединений, значения которых приведены в табл. 1, 2.

Вместе с тем многие вопросы, связанные с синтезировнными соединениями, остаются открытыми и требуют дальнейших исследований.

Необходимо определить температуру *T_K* фазового перехода порядок–беспорядок.

Необходимо экспериментально и теоретически определить распределение разновалентных ионов по двум подрешеткам.

Представляет интерес выяснение вопроса о возможности значительного изменения параметра порядка при упорядочении. При n > 2 и при упорядочении с удвоением решетки полное упорядочение невозможно; как уже отмечалось, оно возможно только при числе подрешеток, равном *n*. С другой стороны, казалось бы, полный беспорядок может быть реализован при любом *n*, но пока полного беспорядка нам получить не удалось.

Интерес представляет также изучение антифазных доменов, которые могут возникать при упорядочении этих сложных релаксоров.

Синтез релаксоров с большим *n* позволяет изучать экспериментально и вопрос о влиянии на свойства релаксоров конкретных ионов при использовании ионов одинаковой валентности, например W^{6+} или Mo^{6+} ; Nb^{5+} или Ta^{5+} ; Ti^{4+} или Sn^{4+} , или Zr^{4+} . Такие исследования планируются.

Авторы благодарят В.В. Красовскую и В.А. Янковскую за приготовление образцов, Н.В. Зайцеву за проведение рентгенодифракционных исследований.

Список литературы

- [1] R. Roy. J. Am. Ceram. Soc. 37, 12, 581 (1954).
- [2] Г.А. Смоленский, В.А. Боков, В.А. Исупов, Н.Н. Крайник, Р.Е. Пасынков, А.И. Соколов, Н.К. Юшин. Физика сегнетоэлектрических явлений. Наука, Л. (1985). 396 с.
- [3] Г.А. Смоленский, А.И. Аграновская. ЖТФ 28, 1491 (1958).
- [4] L.E. Cross. Ferroelectrics 76, 241 (1987).
- [5] G.A. Samara. J. Phys.: Cond. Matter 15, R 367 (2003).
- [6] В.В. Леманов, Е.П. Смирнова, Н.В. Зайцева. ФТТ 51, 1590 (2009).
- [7] Б.А. Ротенберг. Керамические конденсаторные диэлектрики. Изд-во ОАО НИИ "Гириконд", СПб. (2002). 246 с.
- [8] B. Fang, R. Sun, Y. Shan, K. Tezuka, H. Imoto. J. Mater. Sci. 42, 9227 (2007).
- [9] Г.А. Смоленский, А.И. Аграновская, В.А. Исупов. ФТТ 1, 990 (1959).
- [10] O. Bidault, C. Perrin, C. Caranoni, N. Menguy. J. Appl. Phys. 90, 4115 (2001).
- [11] F. Chu, I.M. Reaney, N. Setter. Ferroelectrics 151, 343 (1994);
 J. Appl. Phys. 77, 1671 (1995).
- [12] N. Setter, L.E. Cross. J. Appl. Phys. 51, 4356 (1980).
- [13] C.G.F. Stenger, A.J. Burggraaf. Phys. Status Solidi A 61, 275, 653 (1980).
- [14] N. Setter, L.E. Cross. J. Mater Sci. 15, 2478 (1980).