Получение и свойства тонких сегнетоэлектрических пленок титаната свинца

© А.С. Сидоркин, А.С. Сигов, А.М. Ховив, С.О. Яценко, О.Б. Яценко

Воронежский государственный университет, 394693 Воронеж, Россия E-mail: sidorkin@dom.vsu.ru

(Поступила в Редакцию 23 августа 1999 г.)

Предложен новый способ синтеза сегнетоэлектрических пленок титаната свинца. Способ основан на твердофазной реакции в атмесфере кислорода между напыленными на подложку слоями титана и свинца. Толщины пленок напыляемых компонентов подбираются, исходя из стехиометрического соотношения в синтезируемом соединении. Состав и структура полученной пленки контролируются рентгенофазным анализом. Полученные пленки обладают традиционными для сегнетоэлектриков петлей диэлектрического гистерезиса и температурной зависимостью диэлектрической проницаемости. Изучены температурные и толщиные зависимости коэрцитивного поля пленок. Показано, что они также имеют характерный для сегнетоэлектриков вид.

Среди различных вариантов приготовления сегнетоэлектрических материалов в настоящее время безусловное первенство имеют технологии получения сегнетоэлектриков в тонкопленочном исполнении. Это связано как с принципами практического использования свойств сегнетоэлектриков, например, в микроэлектронике, так и с интересом к фундаментальным вопросам поведения вещества в двумерных или квазидвумерных структурах (в нашем случае — к так называемому двумерному сегнетоэлектричеству).

По химическому составу наиболее полулярными сегнетоэлектрическими пленками сегодня по-прежнему являются пленки с элементарной ячейкой структуры перовскита, среди которых значительный интерес вызывают и пленки титаната свинца PbTiO₃ на различных подложках.

Получение новых материалов по тонкопленочным технологиям имеет и свои достоинства, и свои недостатки. Теоретически тонкопленочные способы имеют то принципиальное преимущество, что они позволяют повысить реакционную способность взаимодействующих компонентов за счет избыточной поверхностной энергии системы, снизить температуру взаимодействия, его время. В тонкопленочных системах менее жесткими являются ограничения, которые накладываются на состав и структуру продуктов синтеза условиями фазового равновесия, которые фиксируются на фазовых диаграммах соответствующих систем. Это, с одной стороны, существенно расширяет экспериментальные возможности для синтеза, с другой — позволяет глубже понять природу (механизм и кинетику процессов), протекающих при формировании и функционировании синтезируемых структур, выделить и зафиксировать наиболее интересные и важные метастабильные состояния системы, условия и пределы их стабильности, способы управления ими.

С другой стороны, необходимо отметить, что практически получение и исследование по тонкопленочным технологиям материалов сложного химического состава, к которым относятся сегнетоэлектрики, затруднено из-за чисто технологических трудностей.

В литературе известен ряд способов синтеза титаната свинца в виде объемных монокристаллов и тонких пленок [1-5]. Все известные способы синтеза указанного материала базируются на химических реакциях взаимодействия предварительно синтезированных, например, по "золь-гель" технологии оксидов свинца PbO и татана TiO₂, взятых в определенных стехиометрических соотношениях. Данный процесс может осуществляться как в исходном расплаве, так и при твердофазном взаимодействии. При этом оптимальные условия синтеза (состав исходной шихты (расплава), температура термообработки) определяются из фазовой диаграммы системы PbO-TiO2. По этим данным наиболее оптимальными являются составы исходной шихты, обогащенные оксидом свинца, что позволяет вырастить кристаллы двух соединений PbTiO₃ (PbO-TiO₂) и Pb₂TiO₄ (2 PbO-TiO₂).

На наш взгляд, основные трудности синтеза и пленок, и кристаллов указанным способом состоят в том, что в качестве исходных компонентов для синтеза титаната свинца в том или ином виде используют уже готовые оксиды свинца и титана. Эти оксиды, особенно TiO₂, представляют собой очень устойчивые (стабильные) соединения. Связи металл-кислород в них достаточно насыщены, поэтому образование новых химических связей, ведущих к получению PbTiO₃, идет с трудом. Именно поэтому, например, для выращивания кристаллов титаната свинца из расплава необходимо обогащение его оксидами свинца (более легкоплавкими компонентами) и использование температуры 1000°С и выше.

1. Методика получения тонких слоев титаната свинца. Исследование их структуры и фазового состава

В данной работе предложен и реализован ряд принципиально новых моментов при синтезе гетероструктур, включающих тонкую пленку PbTiO₃, обладающую сегне-

тоэлектрическими свойствами. Первый из них состоит в том, что в качестве исходных компонентов в процессе синтеза использованы тонкие (~ 1000 А) слои свинца и титана, сформированные определенным образом в виде гетероструктур на различных подложках. Такой подход позволяет наиболее полно учесть требования современной микроэлектроники, снимает ограничения на возможности синтеза при твердофазном взаимодействии, которые указаны выше. В то же время он позволяет формировать и исследовать элементы тонкопленочных структур, соизмеряя их по размерам с теми областями твердых тел, в которых зарождаются и развиваются особенности их свойств — металлических, полупроводниковых, диэлектрических, сегнетоэлектрических. Здесь в первую очередь необходимо указать на переходные слои, формирующиеся на границах раздела различных исходных тонкопленочных элементов в процессе их взаимодействия при синтезе.

1.1. Синтез пленок титаната свинпа на подложках из монокристаллического кремния. Для решения задач, поставленных в настоящей работе, было проведено несколько серий экспериментов, в которых использовались различные подложки и режимы синтеза. В первой серии экспериментов в качестве подложек использовался монокристаллический кремний марки КЭФ, КДБ, вырезанный из пластины с ориентацией [100] размером 20 × 20 × 1 mm, предварительно обработанный по стандартной методике [6]. На приготовленные таким образом подложки с помощью магнетронного распыления наносились слои металлического свинца, а затем титана. Магнетронное напыление металлов было выбрано, как один из современных и совершенных методов формирования тонкопленочных структур, широко используемых в микроэлектронике. Этот метод позволяет в широких пределах варьировать состав и структуру напыляемых структур, условия их взаимодействия с подложкой и между собой. Соотношение толщин свинца и титана подбиралось в соответствии со стехиометрией $PbTiO_3$ и составило Pb:Ti = 2:1. Общая толщина полученных пленок (без подложки) варьировалась в интервале 200-450 nm.

Для получения пленки сложного оксида PbTiO₃ структуру Si/Pb/Ti подвергали термическому отжигу в печи резистивного нагрева, продувая при этом кислород со средним расходом 40 litre/h. Температура в реакторе печи регулировалась блоком BPT-2 с точностью 1–2 градуса. Измерение температуры производилось хромельалюмелевой термопарой, приведенной в контакт с обратной стороной образца. Температурный и временной интервалы процесса изменялись в пределах 327–627°C и 30–180 min соответственно. Блок-схема установки приведена на рис. 1.

Повышение температуры проводилось ступенчато, а именно: образец помещали в печь с начальной температурой 300–350°С и выдерживали 30–60 min, затем температура повышалась до 500–700°С. В некоторых экспериментах нагрев производился в три этапа с промежуточной стабилизацией температуры.



Рис. 1. Блок-схема экспериментальной установки для получения пленок титаната свинца. *1* — блок регулировки температуры ВРТ-2, *2* — образец, *3* — кварцевый держатель, *4* — печь резистивного нагрева, *5* — кварцевая трубка для подачи кислорода, *6* — хромель-алюмелевая термопара, *7* — потенциометр ПП-63.

Фазовый состав полученных образцов контролировался с помощью рентгеновской дифракции на приборе ДРОН-3М. По данным рентгенофазового анализа в процессе термообработки в исследованных структурах происходили фазовые превращения. Дифрактограммы исходных образцов (до термообработки) содержали линии поликристаллического металлического свинца (рис. 2, a) и свидетельствовали о наличии аморфного титана. Линии кремния (подложки) не зафиксированы. Отжиг при $T = 320^{\circ}$ С в течение 60 min (рис. 2, b) приводит к тому, что исчезает аморфный титан, часть свинца окисляется до PbO₂, начинает формироваться одна из титанатных фаз, обогащенных титаном — (PbO-3 TiO₃). Увеличение времени отжига до 90 min приводит к дальнейшему формированию титанатных фаз — появляются линии РЬТіО3, РЬТі3О7, часть свинца остается непрореагировавшей, аморфный титан исчезает полностью. При ступенчатом повышении температуры отжига в режиме — 335°С, 60 min; 410°С, 30 min; 600°С, 5 min заканчивается формирование титанатных фаз PbTiO₃, PbTi₃O₇ (рис. 2, *c*).

Приведенные результаты говорят о следующем. Процессы взаимодействия в тонкопленочной системе Pb–Ti на подложке кремния в атмосфере кислорода протекают существенно иначе по сравнению с тем, как можно было ожидать, базируясь на результатах изучения фазового рановесия в системе PbO–TiO₂.

Наличие тонкого аморфного слоя титана существенно повышает реакционную способность системы. Превращения протекают при значительно более низких тем-



Рис. 2. Дифрактограммы гетероструктуры Si/Pb/Ti: a — до отжига, b — термический отжиг ($T = 320^{\circ}$ C, 60 min); c — ступенчатый отжиг ($T_1 = 335^{\circ}$ C, 60 min; $T_2 = 410^{\circ}$ C, 30 min; $T_3 = 600^{\circ}$ C, 5 min).

пературах, чем в оксидной системе (320°) . Титан активно взаимодействует со свинцом и его оксидом до формирования стабильного TiO₂ (что существенно затрудняет такое взаимодействие при использовании в качестве исходных, уже предварительно синтезированных оксидов PbO и TiO₂). Составы титанатных фаз при этом более обогащены оксидом свинца до PbTiO₃, чем это установлено на объемных образцах. Наконец, отсутствуют рефлексы силицидных фаз титана. Таким образом, в предложенной тонкопленочной структуре появляется возможность контролировать взаимодействие титана с Pb, Si, O, направляя указанное взаимодействие в сторону формирования титанатов, в том числе интересующего нас PbTiO₃.

1.2. Синтез пленок титаната свинца на подложках из поликристаллического титана. Пленки титаната свинца, полученные на подложке из кремния Si, не демонстрировали ярко выраженных сегнетоэлектрических свойств. Одной из возможных причин этого является трудность создания и использования систем электрических контактов с образцами на высокоомном кремнии.

Для преодоления этих трудностей, упрощения синтезируемой гетеросистемы и расширения ее функциональных возможностей мы разработали условия синтеза образцов PbTiO₃ на подложках из металлического титана. Пластины титана марки ВТ-10 размером $20 \times 20 \times 2 \,\mathrm{mm}$ полировали механически, отмывали в дистиллированной воде и изопропиловом спирте, а затем на них магнетронным напылением наносили слои свинца толщиной от 100 до ~ 1000 nm. Такие структуры отжигали изотермически в кварцевом реакторе в атмосфере кислорода. Пленки Pb на Ti толщиной 100 nm отжигались в режимах, сходных с пленками на кремнии, а толстые пленки (до 1000 nm) — при температуре 700-750°C в течение 5-15 min. Фазовый состав пленок на титане после термообработки соответствовал в основном фазе РbTiO₃ с включением фазы PbTi₃O₇ (рис. 3).

Отметим, что использование металлического титана в качестве подложки позволило решить проблему второго электрода при формировании и исследовании сегнетоэлектрических структур: сегнетоэлектрик формируется на металле с использованием его в качестве одного из исходных компонентов формируемой гетероструктуры.

Результаты, полученные при изучении структур Ti-Pb-Si, позволили определить оптимальные условия синтеза сегнетоэлектрических пленок PbTiO₃ на подложке из титана, существенно упростить схему синтеза и



Рис. 3. Дифрактограммы структуры Pb/Ti: Толщина слоя Pb: a - 100 nm, b - 1000 nm. Режим отжига: $a - T_1 = 350^{\circ}$ C, 30 min; $T_2 = 450^{\circ}$ C; $b - T = 650^{\circ}$ C, 15 min.

одновременно расширить ее функциональные возможности. В нашей схеме синтеза удалось целенаправленно изменить условия взаимодействия Pb, Ti, O в сторону преимущественного формирования пленки PbTiO₃. Здесь особая роль принадлежит слою свинца, сформированному на титане. Он позволил стабилизировать поверхность титана, защитив его от неконтролируемого превращения в оксид TiO₂, затрудняющий процесс формирования PbTiO₃. В то же время взаимодействие свинца с титаном контролирует формирование PbO, так что свинец оптимально распределяется между титаном и кислородом с точки зрения формирования PbTiO₃. В тонкопленочной структуре Pb и Ti взаимодействуют между собой и одновременно с кислородом, т.е. оксидированию подвергается не чистый Pb (до PbO) и Ti (до TiO₂), а некоторый промежуточный состав Pb-Ti, начало формирования которого имеет место на границе раздела Рb-Ті.

2. Диэлектрические свойства синтезированных пленок

Для доказательства наличия у синтезированных пленок сегнетоэлектрических свойств помимо структурных исследований в работе были проведены измерения их основных диэлектрических свойств. Для этого на поверхность синтезированных пленок в качестве верхнего электрода напылялось серебро. Напыление производилось через маску с отверстиями диаметром 1 mm. Для осуществления нижнего контакта в случае кремниевой подложки на нее наносилась индий-галлиевая эвтектика, в случае же с подложкой из титана нижним электродом являлся сам титан.

2. 1. Петли гистерезиса была использована модернизированная схема Сойера–Тауэра с держателем, приспособленным для работы с тонкими пленками. Образец помещался на металлическую платформу, которая служила одним из контактов. Второй контакт осуществлялся с помощью иглы, опущенной на напыленное серебро. Осциллографирование проводилось на приборе С1-48Б. Для измерений использовался генератор звуковых сигналов Г3-56/1. Измерительная частота составляла 50 Hz, напряжение на образце контролировалось милливольтметром В7-26 и составляло 0.5 V.

Проведенные измерения показали, что, как и в случае [7,8], в пленках на кремниевых подложках наблюдаемые петли имели невыраженный, искаженный вид (рис. 4, *a*). Петли не насыщены и имеют большую ширину, что связано, возможно, с процессами диффузии на границе пленки с подложкой.

Петли диэлектрического гистерезиса, наблюдаемые на относительно тонких пленках, полученных на титановых подложках и отожженых в медленном режиме, также не имели насыщения и обладали большой шириной (рис. 4, *b*). Как известно, в тонких пленках наблюдаются аномально большие значения коэрцитивных полей.



Рис. 4. Температурные изменения петель гистерезиса пленок на различных подложках. a — на кремнии (d = 150 nm); b — на титане (d = 150 nm); c — на титане (d = 1000 nm). $T(^{\circ}C)$: 1 - 25, 2 - 250, 3 - 370, 4 - 480.

Поэтому указанный характер петель здесь можно объяснить чрезмерно большой величиной коэрцитивного поля, которое превышает электрическую прочность пленки и поэтому затрудняет ее полную переполяризацию. Диапазоны толщин и температурно-временные режимы при синтезе этих пленок были схожи с таковыми для пленок, полученных на кремнии.

Качественное отличие имеет петля гистерезиса, полученная осциллографированием пленок относительно большой толщины (1 μ m), которые были синтезированы быстрым отжигом при высокой температуре (600–700°С) [9]. Из рис. 4, с можно заключить, что петля гистерезиса здесь имеет вид, характерный для сегнетоэлектрических пленок и, в частности, для пленок титаната свинца, полученных другими способами. Измеренные по петле спонтанная поляризация и коэр-



Рис. 5. Температурная зависимость диэлектрической проницаемости (*a*) и проводимости (*b*) пленки титаната свинца. *I* — нагрев, *2* — охлаждение.

цитивное поле имели величины $15 \,\mu\text{C/cm}^2$ и $18 \,\text{kV/cm}$ соответственно, что также коррелирует с результатами, полученными другими авторами.

На рис. 4 показано изменение петель диэлектрического гистерезиса пленок титаната свинца на кремниевых и титановых подложках $(0.2-1 \,\mu\text{m})$ в зависимости от температуры. Из рисунка видно, что с приближением к температуре перехода в неполярную фазу уменьшается и спонтанная поляризация, и коэрцитивное поле материала. Кроме того, при температуре выше точки Кюри T_c происходит вырождение гистерезисной зависимости поляризации от переключающего поля P(E) в линейную. Все это подтверждает сегнетоэлектрическую природу синтезированных пленок.

2.2. Температурная зависимость диэлектрической проницаемости. Измерения зависимости диэлектрической проницаемости от температуры проводились на универсальной установке с компьютерной обработкой данных. Образец помещался на цилиндрическую печь резистивного нагрева, являющуюся одновременно нижним контактом. Сверху подводился второй контакт. Температура печи изменялась регулировочным трансформатором и контролировалась хромельалюмелевой термопарой, находящейся в непосредственной близости от образца, холодный конец которой был опущен в сосуд Дьюара с тающим льдом. ЭДС термопары измерялась цифровым вольтметром В7-23. В процессе эксперимента измерялась емкость полученного таким образом плоского конденсатора, а также проводимость пленки и тангенс угла диэлектрических потерь. Измерения проводились цифровым RLC-метром. Данные всех приборов автоматически записывались в память компьютера. Скорость нагрева образца составляла 10-15 К/min. После перехода через точку Кюри образец охлаждали с той же скоростью и снимали обратный ход зависимости $\varepsilon(T)$ и тангенса угла диэлектрических потерь tg $\delta(T)$. Измерения проводились на частоте 1 kHz.

На рис. 5, *а* представлена зависимость $\varepsilon(T)$ для пленок титаната свинца на титановой подложке толщиной 1 μ m. Как видно из указанного рисунка, для синтезированных пленок наблюдается характерный рост ε при приближении к температуре фазового перехода (495°C). Измерения при более высоких температурах затруднены изза возникновения здесь процессов деградации в пленке. Результаты измерения проводимости синтезированных пленок представлены на рис. 5, *b*.

2.3. Зависимость коэрцитивного поля пленок от их толщины. Известно, что в тонких сегнетоэлектрических материалах наблюдается резкое увеличение коэрцитивного поля при уменьшении толщины пленок [10,11]. Сравнение петель диэлектрического гистерезиса для пленок различной толщины позволило проследить толщиную зависимость E_c для синтезиро-



Рис. 6. Зависимость коэрцитивного поля от обратной толщины пленки.

ванных нами пленок. Результаты изучения этой зависимости, приведенные на рис. 6, также показывают четко выраженную обратнопропорциональную зависимость $E_c(d^{-1})$, характерную для сегнетоэлектриков.

Приведенные результаты показывают, что пленки титаната свинца, обладающие сегнетоэлектрическими свойствами могут быть получены путем твердофазной реакции титана и свинца в атмосфере кислорода. Указанный путь, препятствующий образованию высокоустойчивых оксидов, позволяет значительно снизить температуру синтеза, а значит, и частично снизить проблемы, возникающие из-за диффузии в пленку материала подложки.

Список литературы

- [1] Nicolas J. Phillips. J. Non-Cryst. Solids 147, 285 (1992).
- [2] R.P. Tandon, V. Raman, K. Arora Ajay, V.K. Hans. Ferroelectrics 152, 151 (1994).
- [3] G.R. Bai, H.L.M. Chang, H.K. Kim. Appl. Phys. Lett. 61, 4, 408 (1992).
- [4] B.D. Qu, W. Zhong, K.M. Wang, J. Appl. Phys. 74, 4, 2896 (1993).
- [5] Kim Sangsub, Kang Youngmin, Baik Sunggi. Ferroelectrics 152, 1 (1994).
- [6] А.М. Ховив, И.Я. Миттова, С.И. Дубов. ЖТФ 57, 7, 151 (1996).
- [7] В.П. Афанасьев, Е.Ю. Каптелов, Г.П. Крамар, И.П. Пронин, Т.А. Шаплыгина. ФТТ 36, 6, 1657 (1994).
- [8] Q.X. Jia, L.H. Chang, W.A. Anderson. Electron. Mater. 23, 6, 551 (1994).
- [9] А.М. Ховив, А.С. Сидоркин, С.О. Яценко, О.Б. Яценко. Неорган. материалы 34, 4, 462 (1998).
- [10] Г.А. Смоленский, В.А. Боков, В.А. Исупов, Н.Н. Крайник, А.И. Соколов, Н.К. Юшин. Физические основы сегнетоэлектрических явлений. Наука, Л. (1985). 367 с.
- [11] A.K. Tagantsev. Ferroelectrics 184, 79 (1996).