

# Влияние поляризованного лазерного излучения на окисление пленок титана при термическом отжиге

**А.М.Чапланов, А.Н.Шибко**

*Исследовано влияние лазерного облучения пленок Ti, находящихся в нагретом состоянии, на изменение их фазового состава. Установлено, что облучение пленок титана пучком линейно поляризованных фотонов с  $h\nu = 1.96$  эВ при отжиге в вакууме подавляет реакцию окисления.*

**Ключевые слова:** лазерное облучение, пленки титана, окисление, термический отжиг.

При термическом отжиге в поликристаллических тонких металлических пленках протекают процессы рекристаллизации, в результате которых пленка переходит в термодинамически более равновесное состояние [1]. Однако отжиг поликристаллических геттерных пленок в вакууме приводит, как правило, к их окислению, что затрудняет использование этих пленок для изготовления элементов микроэлектроники [2]. В последнее время широко исследуются происходящие в тонких пленках фотохимические процессы, вызванные лазерным воздействием [3–5]. Это обусловлено тем, что облучение во время отжига пучком фотонов с определенной энергией [6, 7] позволяет влиять на кинетику окисления металлических пленок, а также на последовательность образования и роста оксидных фаз. Однако необходимо отметить, что физические аспекты происходящих при этом структурных и фазовых превращений полностью пока не выяснены.

В настоящей работе исследованы структурные и фазовые превращения, происходящие в тонких пленках титана при стационарной термической обработке и одновременном воздействии непрерывного поляризованного лазерного излучения с энергией кванта  $h\nu = 1.96$  эВ.

Пленки титана толщиной 100 нм получали методом термического осаждения в вакууме (остаточное давление  $p \sim 0.3$  мПа) на подложку, в качестве которой использовался свежескототый монокристалл NaCl при температуре 373 К. Известно, что титан – хороший геттер, поэтому для уменьшения в получаемых пленках концентрации атомов остаточных газов осаждение пленок проводилось со скоростями порядка 100 Å/с. Перед осаждением подложки закрывались заслонкой. После стабилизации процесса испарения (через 10–15 с) заслонка открывалась и происходило осаждение пленок нужной толщины. Предварительное испарение материала также способствовало повышению вакуума и, следовательно, снижению в пленках концентрации примесей атомов остаточных газов. Для отделения полученных пленок титана от кристаллов NaCl последние растворялись в дистиллированной воде.

Институт электроники НАНБ, Белоруссия, 220090 Минск, Логойский тракт, 22

Поступила в редакцию 14 января 1999 г., после доработки – 1 ноября 1999 г.

Отделенные от подложки пленки титана помещались на молибденовые сеточки диаметром 3 мм для дальнейших исследований на установке, схема которой приведена на рис.1. Термическая обработка пленок осуществлялась в вакууме ( $p \sim 0.05$  мПа) при температуре  $T = 500^\circ\text{C}$  и времени  $\tau = 1$  и 5 мин. Лазерное облучение проводилось лазером ЛГН-215 с  $\lambda = 0.63$  мкм; мощность излучения, сфокусированного на поверхности образца, составляла 35 мВт, диаметр лазерного пучка был равен 5 мм. Обработанные таким образом пленки исследовались методами электронной микроскопии и электронографии с помощью электронного микроскопа JEM-120. Для идентификации электронограмм использовались таблицы ASTM [8] и оригинальные работы.

Предварительные исследования показали, что  $T = 500^\circ\text{C}$  и  $\tau = 1$  и 5 мин наиболее интересны с точки зрения выяснения процессов, происходящих в тонких пленках титана при мощности лазерного излучения 35 мВт. Отметим, что лазерное излучение такой мощности не вызывает прироста температуры облучаемой поверхности образца. Мощность лазерного излучения контролировалась с помощью измерителя мощности ИМО-2 в течение всего процесса обработки.

Облучение производилось до нагрева пленки, во время нагрева и в процессе ее полного остывания. Для числоты эксперимента на печи в вакуумной установке находились два образца. Один проходил только термообработку, второй – комбинированную обработку, т. е. термообработку с одновременным воздействием непрерывного поляризованного лазерного излучения. Параметры термообработки образцов были одинаковыми. Для из-

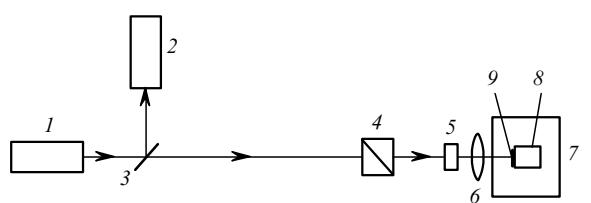


Рис.1. Схема лазерной установки для обработки пленок:  
1 – лазер ЛГН-215; 2 – измеритель мощности лазерного излучения ИМО-2; 3 – полупрозрачное зеркало; 4 – призма Грана; 5 – пластинка  $\lambda/4$ ; 6 – фокусирующая линза; 7 – вакуумная установка; 8 – печь для нагрева образцов; 9 – исследуемый образец.

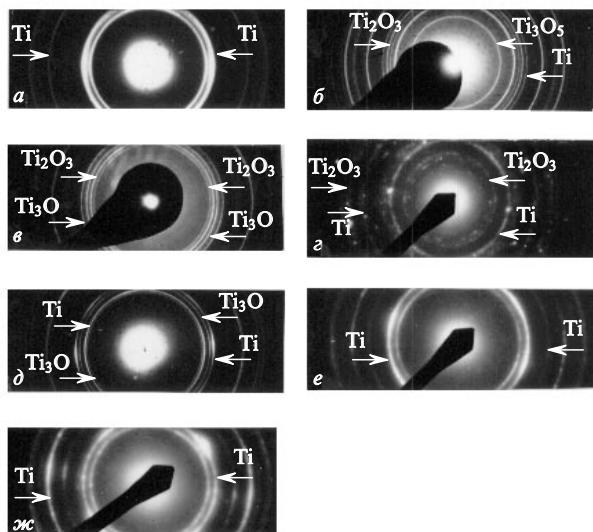


Рис.2. Электронограммы пленок титана – исходный образец (без обработки) (а) и образцы, подвергнутые термическому отжигу при  $T = 500^{\circ}\text{C}$  в течение 1 и 5 мин соответственно без лазерного облучения (б, в), при облучении с круговой (г, д) и линейной поляризацией (е, ж).

менения поляризации лазерного излучения применялась призма Глана, а для получения круговой поляризации – пластина  $\lambda/4$ .

Исходные пленки являлись поликристаллическими и мелкодисперсными, средний размер зерна составлял 20–30 нм (рис.2,а). Как показали исследования, при термическом отжиге пленок титана в вакууме в них происходит окисление, увеличиваются размеры зерен, появляются и растут зародыши оксидов. Электронограммы образцов, отожженных при  $T = 500^{\circ}$  и  $\tau = 1$  мин, свидетельствуют о наличии  $\text{Ti}_3\text{O}_5$  и  $\text{Ti}_2\text{O}_3$  (рис.2,б; таблица). С увеличением времени отжига до 5 мин на электронограммах появляются следы  $\text{Ti}_3\text{O}$  (твердый раствор кислорода в титане) и  $\text{Ti}_2\text{O}_3$  (рис.2,в; таблица). Образование оксидов титана обусловлено взаимодействием титана с кислородом, адсорбированным пленкой при осаждении и диффундирующем из окружающей среды. Размер зерен оксидных фаз составляет 50–80 нм.

Фазовый состав пленок Ти после термического отжига и лазерного облучения ( $\lambda = 0.63 \mu\text{м}$ ) с различной поляризацией.

Межпос- костное расстояние (нм)	Без лазерной обработки		Линейная поляризация		Круговая поляризация	
	1 мин	5 мин	1 мин	5 мин	1 мин	5 мин
0.354	$\text{Ti}_3\text{O}_5$	–	–	–	–	–
0.346	$\text{Ti}_3\text{O}_5$	–	–	–	–	–
0.271	$\text{Ti}_2\text{O}_3$	$\text{Ti}_2\text{O}_3$	–	–	$\text{Ti}_2\text{O}_3$	–
0.268	$\text{Ti}_3\text{O}_5$	–	–	–	–	–
0.257	$\text{Ti}_2\text{O}_3$	$\text{Ti}_2\text{O}_3$	–	–	$\text{Ti}_2\text{O}_3$	–
0.239	–	$\text{Ti}_3\text{O}$	–	–	–	$\text{Ti}_3\text{O}$
0.235	Ti	–	Ti	Ti	Ti	Ti
0.233	–	$\text{Ti}_3\text{O}$	–	–	–	$\text{Ti}_3\text{O}$
0.224	Ti	–	Ti	Ti	Ti	Ti
0.218	–	$\text{Ti}_3\text{O}$	–	–	–	$\text{Ti}_3\text{O}$
0.173	Ti	–	Ti	Ti	Ti	Ti
0.170	$\text{Ti}_2\text{O}_3$	$\text{Ti}_2\text{O}_3$	–	–	$\text{Ti}_2\text{O}_3$	–
0.148	–	–	Ti	Ti	Ti	Ti
0.142	–	$\text{Ti}_3\text{O}$	–	–	–	$\text{Ti}_3\text{O}$

В пленках геттерных материалов, к которым относится и титан, при осаждении происходит растворение остаточного кислорода. При этом процесс растворения определяется способностью металла-растворителя ионизировать атомы растворяемых элементов. Катионы легких элементов возникают в решетке металлов при переходе их валентных электронов в коллективизированные состояния. При термическом отжиге атомы кислорода, адсорбированные пленкой, диффундируют в объем зерна и взаимодействуют с атомами титана с образованием оксидов  $\text{Ti}_3\text{O}_5$  и  $\text{Ti}_2\text{O}_3$ . В результате отжига катионы кислорода перераспределяются по тетрапорам и образуется упорядоченный твердый раствор кислорода в титане  $\text{Ti}_3\text{O}$ .

При термической обработке пленок титана и одновременном лазерном облучении излучением с круговой поляризацией происходят термодинамическая стабилизация структуры пленки, миграция межзеренных границ, рекристаллизация и увеличение размеров зерен. Следует отметить, что кольца на электронограмме очень тонкие и текстурированные. Это свидетельствует о том, что под действием термического отжига и лазерного облучения в пленках прошли процессы собирательной рекристаллизации, в результате которых размеры зерна увеличились. Зерна со средним размером 80–100 нм, как правило, имеют многоугольную форму. Исследования показали, что в пленках титана, облучаемых лазерным пучком с круговой поляризацией, при стационарном термическом отжиге с  $T = 500^{\circ}\text{C}$  в течение 1 и 5 мин происходит окисление, приводящее к формированию оксидных фаз  $\text{Ti}_3\text{O}$  и  $\text{Ti}_2\text{O}_3$  (рис.2,г, д; таблица).

Иная ситуация наблюдается в пленках титана, отожженных при тех же условиях, но облучаемых в процессе отжига лазерным пучком с линейной поляризацией. Соответствующие электронограммы представлены на рис.2,е, ж. Как следует из анализа электронограмм, на них присутствуют лишь кольца, соответствующие титану. Таким образом, при отжиге пленок титана в вакууме с одновременным облучением линейно поляризованным пучком фотонов с энергией 1.96 эВ процессы окисления подавляются. Это является следствием как теплового так и фотохимического действия излучения: при  $T = 500^{\circ}\text{C}$  лазерное излучение инициирует реакцию подавления окисления пленки; при  $T < 500^{\circ}\text{C}$  данный эффект не наблюдается.

В работе [9] разработана «квазиоптическая» теория диффузии легких примесей в металлах, свидетельствующая о существенном влиянии электромагнитного излучения и, в частности, поляризованного света на перераспределение примесей. Облучение поляризованным светом приводит к анизотропному перераспределению примесей при переходе из одного равновесного положения в другое. Такое анизотропное перераспределение, в данном случае кислорода, по окта- и тетрапорам титана должно, по-видимому, существенно сказываться как на диффузии кислорода, так и на кинетике образования оксидных фаз.

Эксперименты по облучению пленок титана пучком фотонов с энергией 1.96 эВ показали, что фазовый состав пленок существенно меняется в зависимости от плотности потока [5, 10]. Причем это наблюдается при достаточно высоких температурах отжига, когда диффузия кислорода в титан протекает весьма активно. Электронографические исследования фазового состава отожженных

пленок показывают, что при воздействии на пленки титана лишь линейно поляризованного лазерного излучения процессы окисления подавляются, а в пленках, облучаемых при отжиге лазерным пучком с круговой поляризацией, происходит образование и рост оксидных фаз.

Были проведены также эксперименты по исследованию влияния на окисление пленок титана при термическом отжиге поляризованного лазерного излучения с другими длинами волн. В частности, применялись газовые лазеры ЛГ-126 ( $\lambda = 1.15$  и  $3.39$  мкм) и ЛГ-106М-1 ( $\lambda = 0.46$ – $0.52$  мкм). В этом случае подавления реакции окисления в пленках титана не наблюдалось (см. [10–12], а происходили образование и рост в основном оксидов  $Ti_3O_5$  и  $Ti_2O_3$ . Влияние интенсивности излучения на фазовый состав пленок титана рассмотрено в работе [10]. Полученный результат косвенно подтверждает положение квазиоптической теории диффузии об анизотропном характере миграции катионов кислорода в титановой матрице.

Таким образом, подавление окисления в пленках титана при термическом отжиге с одновременным облучением пучком фотонов обусловлено, прежде всего, линейно поляризованным падающим лазерным излучением.

1. Точицкий Э.И. *Кристаллизация и термообработка тонких пленок* (Минск, Наука и техника, 1976).
2. *Тонкие пленки. Взаимная диффузия и реакции* (М, Мир, 1982).
3. Бонч-Бруевич А.М., Либенсон М.Н. *Изв. АН СССР. Сер. физич.*, **46**, 1104 (1982).
4. Бункин Ф.В., Кириченко Н.А., Лукьянчук Б.С. *УФН*, **138**, 45 (1982).
5. Чапланов А.М., Шибко А.Н. *Изв. АН СССР. Сер. физич.*, **53**, 111 (1989).
6. Алимов Д.Т., Тюгай В.К., Хабибулаев П.К. *Журн. физ. химии*, **61**, 3065 (1987).
7. Алимов Д.Т., Тюгай В.К., Хабибулаев П.К. *ДАН Уз. ССР*, **4**, 23 (1985).
8. *Powder diffraction file JCPDS* (USA, Swartmore, Pennsylvania, 1982).
9. Flynn C.P., Stoneham A.M. *Phys. Rev. B*, **1**, 3966 (1970).
10. Чапланов А.М., Шибко А.Н. *Квантовая электроника*, **20**, 191 (1993).
11. Чапланов А.М., Шибко А.Н. *ЖТФ*, **67**, 96 (1997).
12. Чапланов А.М., Шибко А.Н. *Неорганические материалы*, **31**, 1211 (1995).

**A.M.Chaplanov, A.N.Shibko. Effect of polarised laser radiation on the oxidation of titanium films under thermal annealing.**

The effect of laser irradiation of Ti films found in a heated state on the change of their phase composition is studied. The exposure of Ti films to a beam of linearly polarised photons with  $h\nu = 1.96$  eV during their annealing in vacuum was found to suppress the oxidation reaction.