

ДИНАМИЧЕСКИЙ МЕТОД ИЗМЕРЕНИЯ ОПТИЧЕСКИХ И ДИФФУЗИОННЫХ КОНСТАНТ ОКИСНЫХ ПЛЕНОК

*М.И.Арзув, Ф.В.Бункин, Н.А.Кириченко,
В.И.Конов, Б.С.Лукьянчук*

Предложен динамический способ определения действительной и мнимой частей диэлектрической проницаемости в далекой инфракрасной области и термодиффузионных констант окислов металлов, основанный на измерении температуры металла в процессе его нагрева излучением в окислительной атмосфере.

В ряде задач физики тонкослойных покрытий важную роль играет точное измерение оптических и термодиффузионных констант окисных пленок. Традиционные методы определения действительной и мнимой частей диэлектрической проницаемости, основанные на измерении интенсивностей отраженного и проходящего электромагнитного излучения [1, 2], трудоемки и в ряде случаев не могут обеспечить необходимой точности (например, в далекой инфракрасной области). Кроме того, оптические константы тонких пленок на поверхности металлов могут несколько отличаться от оптических констант самих окислов. Это связано с тем, что решетка компактных тонких окисных пленок подстраивается под решетку металла [3]. Значительные трудности вызывает также достаточно точное измерение термодиффузионных окислов [3, 4].

Идея предлагаемого в данной работе метода состоит в следующем. В процессе нагрева излучением металла в окислительной атмосфере на его поверхности происходит рост окисной пленки. В образующейся при этом слоистой системе "окисел + металл" наблюдаются интерференционные явления, динамика которых весьма чувствительна к значениям оптических констант компонент. Это позволяет, как показано ниже, определить сами оптические константы с помощью температуры металла в процессе его нагрева. По значениям же температуры в интерференционных минимумах легко вычислить и термодиффузионные константы окисла.

Для термически тонкой пластины скорость изменения температуры T под действием излучения постоянной мощности P равна

$$\frac{dT}{dt} = \frac{P}{mc_0} A, \quad (1)$$

где A – поглощательная способность слоистой системы "металл + окисная пленка", m – масса, c_0 – удельная теплоемкость металлической мишени. В формуле (1) мы пренебрегли влиянием теплопотерь, учет которых не представляет сложностей при экспериментальном определении истинной зависимости $A(T)$ [5].

Поглощательная способность A выражается через значения оптических характеристик окисла металла. Для случая нормального падения излучения имеем [1, 6]

$$A(x) = 1 - |R|^2, \quad R = \frac{r_{12} e^{-2i\psi} + r_{23}}{e^{-2i\psi} + r_{12} r_{23}}, \quad (2)$$

где $\psi = \frac{\omega}{c} x \sqrt{\epsilon} = \frac{1}{2} (\beta + i\alpha) x$, $r_{12} = \frac{1 - \sqrt{\epsilon}}{1 + \sqrt{\epsilon}}$, $r_{23} = \frac{r_{12} - r_{13}}{r_{12} r_{13} - 1}$.

$$1 - |r_{13}|^2 = A_o$$

ω — частота излучения, c — скорость света, x — толщина окисной пленки, r_{12} , r_{13} — амплитудный коэффициент отражения от окисла и металла, соответственно, A_o — поглощательная способность металла без окисной пленки (для хороших проводников справедливо выражение [6]), $r_{13} = -1 + 0,5A_o(1 - i)$, $A_o \ll 1$, ϵ — диэлектрическая проницаемость окисла, $\sqrt{\epsilon} = n + i\kappa$, $\alpha = 2\kappa\omega/c$ — коэффициент поглощения окисла, $\beta = 2n\omega/c$.

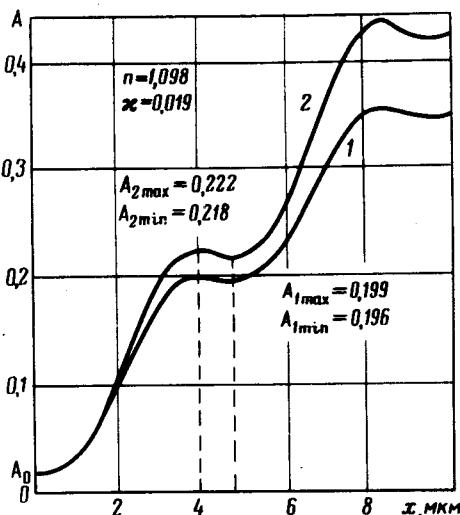


Рис. 1. Теоретическая зависимость $A(x)$. Кривая 1 построена по формуле (2), а кривая 2 — по формуле (4).

Рост толщины x окисной пленки описывается уравнением [3, 4]

$$\frac{dx}{dt} = \frac{d}{x} e^{-T_D/T}, \quad (3)$$

где T_D — энергия активации диффузии иона кислорода (или металла) в слое окисла, величина d связана с коэффициентами диффузии ионов через слой окисла [3].

Поглощательная способность $A(x)$ слоистой системы характеризуется наличием осцилляций (рис. 1), связанных с интерференционными

явлениями в слое окисла. Эти осцилляции проявляются в зависимости $A(T)$ и наблюдались экспериментально при измерении величины dT/dt [5]. Пример экспериментальной зависимости $A(T)$ для окисления меди под действием излучения CO_2 -лазера приведен на рис. 2.

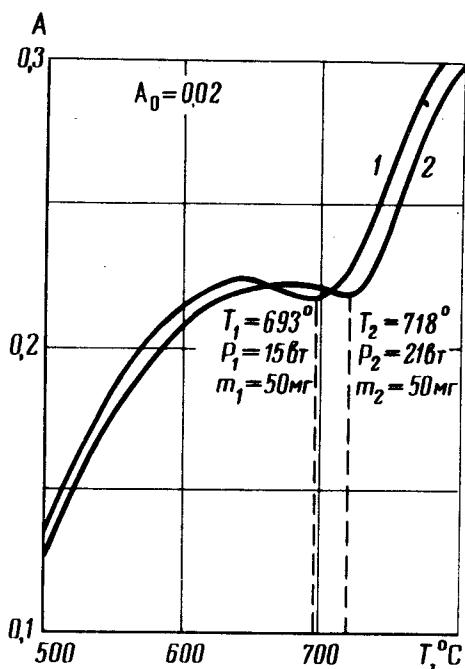


Рис. 2. Экспериментальные зависимости $A(T)$, снятые при разных мощностях падающего излучения

Для большинства окислов металлов в далекой инфракрасной области выполняется условие $\kappa \ll n$. Поэтому первые осцилляции характеризуются малым значением оптической толщины $x \ll \lambda$. В этом приближении для функции $A(x)$ нетрудно получить выражение

$$A(x) = \frac{n^2 A_0 + 2\kappa(\beta x - \sin \beta x)}{n^2 + (1 - n^2) \sin^2 \frac{\beta x}{2}} . \quad (4)$$

Из (4) следует, что значение функции $A(x)$ в точке первого минимума A_1 и первого максимума A_2 есть

$$A_1 = A_0 + \frac{4\pi\kappa}{n^2}, \quad A_2 = n^2 A_0 + 2n\alpha x_1 ,$$

где x_1 — первый корень уравнения

$$\tan \frac{\beta x}{2} = \frac{1 - n^2}{2} \left(\beta x + \frac{n^2 A_0}{2\kappa} \right) .$$

Отсюда видно, что по значениям A_1 и A_2 легко определяются величины n и κ :

$$n = \sqrt{\frac{A_2}{A_0 + (A_1 - A_0)z/\pi}}, \quad \kappa = \frac{n^2}{4\pi} (A_1 - A_0), \quad (5)$$

где z — первый положительный уровень уравнения

$$\pi \frac{A_2 - A_0}{A_1 - A_0} = z - \operatorname{tg} z$$

Для определения термодиффузионных констант d и T_D следует воспользоваться уравнением, вытекающим из (1) и (3)

$$\int_{T_H}^T dT \exp\left(-\frac{T_D}{T}\right) = \frac{P}{mc_0 d} \int_0^x x A(x) dx, \quad (6)$$

где T_H — начальная температура.

Определяя температуры T_1 и T_2 , соответствующие одной и той же точке минимума поглощательной способности $A(T)$ при разных мощностях P_1 , P_2 и массах мишени m_1 , m_2 , можно найти энергию активации диффузии T_D . Как правило, для первых экстремальных точек выполняются условия $T \ll T_D$, $T - T_H \gg T_H T/T_D$, что позволяет получить из (6) соотношение

$$T_D = \frac{T_1 T_2}{T_2 - T_1} \ln \left[\frac{P_2 m_1}{P_1 m_2} \left(\frac{T_1}{T_2} \right)^2 \right]. \quad (7)$$

Зная величину T_D , по формуле (6) легко определить и величину d . В точке минимума $A(T)$ интеграл в правой части уравнения (6) представляет легко вычисляемую константу. Тогда

$$d = \frac{P_\mu}{mc_0 T_D} \left(\frac{T_D}{T_{min}} \right)^2 \exp \left(\frac{T_D}{T_{min}} \right), \quad \mu = \int_0^{x_{min}} x A(x) dx. \quad (8)$$

Наконец, заметим, что зависимость $A(T)$ позволяет определить и толщину окисной пленки (ср. рис. 1, рис. 2).

Рассмотренная методика была использована для экспериментального определения оптических и термодиффузионных констант окисла Cu_2O . Медная полированная пластинка с размерами $\approx 3 \times 3 \times 1 \text{ mm}^3$ облучалась непрерывным CO_2 -лазером с мощностью $\approx 20 \text{ вт}$. Величина $T(t)$ определялась с помощью термопары хромель-алюмель, зачеканенной в пластинку с тыльной стороны. Сигнал $y(t) = dT/dt$ регистрировался при помощи дифференцирующей RC цепочки с постоянной времени $\approx 10^{-2} \text{ сек}$. Оба сигнала одновременно записывались на шлейфовом осциллографе

H-115, как во время нагрева мишени, так и во время ее охлаждения, что позволяло учесть тепловые потери [5]. Значение $A(T)$ определялось с помощью суммирования амплитуд сигналов $y(t)$ на кривых нагрева и охлаждения при одинаковой температуре T . Характерные кривые $A(T)$ приведены на рис. 2. Отсюда по формулам (5) получаем для окисла Cu_2O $n = 1,1$, $\kappa = 0,019$, что хорошо согласуется с литературными данными [2]. Серия экспериментов для различных образцов давала значение $n = 1,09 + 1,21$, $\kappa = 0,019 + 0,023$. Такой разброс определялся, в основном, степенью чистоты поверхности пластины. Значение $T_d \approx 10000\text{K}$, определенное по формуле (7) соответствует низкотемпературному ($T < 550^\circ\text{C}$) закону окисления меди [4]. Величину d в рассматриваемом эксперименте по формуле (8) определять нельзя, поскольку в области $T \approx 550 + 600^\circ\text{C}$ начинается переход к высокотемпературному закону окисления меди [3, 4], что сильно искажает значение предэкспоненциального множителя в (3).

В заключение авторы выражают искреннюю благодарность А.И.Барчукову за полезные обсуждения результатов работы.

Физический институт
им. П.Н.Лебедева
Академии наук СССР

Поступила в редакцию
13 февраля 1978 г.

Литература

- [1] М.Борн, Э.Вольф. Основы оптики, М., изд. Наука, 1972.
- [2] Thermophysical Properties of Matter, The TPRS Data Series, vol.8, N.J., 1972.
- [3] К.Хауффе. Реакции в твердых телах и на их поверхности, т. 2, М., ИИЛ, 1963.
- [4] О.Кубашевский, Б.Гопкинс. Окисление металлов и сплавов, М., изд. Металлургия, 1965.
- [5] М.И.Арзуков, В.И.Конов, В.В.Костин, С.М.Метев, А.С.Силенок, Н.И.Чаплиев. Препринт №152, ФИАН СССР, 1977.
- [6] Л.Д.Ландау, Е.М.Лифшиц. Электродинамика сплошных сред, М., ГИТТЛ, 1957.