

©1994

ВЛИЯНИЕ УГЛЕРОДНЫХ ВАКАНСИЙ НА ЛОКАЛЬНУЮ ЭЛЕКТРОННУЮ СТРУКТУРУ КАРБИДА ТИТАНА. ИССЛЕДОВАНИЕ МЕТОДОМ ОЖЕ-СПЕКТРОСКОПИИ

В.И.Рубцов, Ю.М.Шульга

Оже-спектры $Ti\ L_{2,3}M_{2,3}V$ нестехиометрического карбида титана TiC_x получены для $0.62 < x < 0.88$. Проведена количественная интерпретация оже-спектров на основании сопоставления с рентгеновскими фотоэлектронными спектрами валентной зоны и результатами зонных расчётов. Оценены распределения зарядов по валентным подзонам вблизи атомов титана. Показано, что при уменьшении концентрации углеродных вакансий происходит уменьшение локальной плотности занятых состояний вблизи атомов титана в V_s - и V_p -подзонах и увеличение локальной плотности занятых состояний вблизи уровня Ферми.

Электронная структура карбида титана — материал с необычным сочетанием физико-химических свойств [1] — привлекает пристальное внимание исследователей [2–4]. Реальные материалы на основе карбида титана обычно содержат вакансии в подрешётке углерода. Присутствие вакансий приводит к изменениям в электронной структуре и, как следствие, к зависимости макроскопических свойств материала от концентрации вакансий.

Расчеты электронного строения нестехиометрического карбида ниobia NbC_x , проведенные в рамках кластерной модели [5,6], привели к обнаружению новой структуры вблизи уровня Ферми. Эта новая «вакансационная» структура была обнаружена также экспериментально методом рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии вначале для NbC_x [7], а затем для TiN_x и ZrN_x [8]. В отличие от вышеперечисленных карбидов и нитридов переходных металлов в случае TiC_x вакансационные состояния лежат существенно ближе к уровню Ферми [9,10]. Сравнение экспериментальных рентгеновских фотоэлектронных спектров валентной зоны $TiC_{0.97}$ [11] и $TiC_{0.88}$ [12] показывает, что образование вакансий приводит к появлению небольшого наплыва вблизи уровня Ферми. Увеличение плотности состояний $Ti3d$ вблизи уровня Ферми для TiC_x с ростом концентрации вакансий наблюдалось также методом рентгеноэмиссионной спектроскопии при регистрации полос TiL_α [13,14]. К настоящему времени установлено, что химическая связь в карбиде титана обусловлена в основном гибридизацией $2p$ -состояний углерода и $3d$ -состояний титана. Широкая гибридная подзона V_p лежит между 0 и 7 eV ниже уровня Ферми с максимумом при ~ 3.5 eV. Состояния $2s$ углерода образуют собственную изолированную подзону V_s с максимумом при ~ 11 eV. Вблизи уровня Ферми при наличии углеродных вакансий формируется вакансационная подзона V_{vac} , перекрывающаяся с подзоной V_p и состоящая в основном из $Ti3d$ -состояний [9,10].

Оже-спектроскопия позволяет изучать локальные плотности занятых состояний. Однако многоэлектронный характер самого оже-процесса и ряд факторов, сопровождающих оже-переход в твердом теле, затрудняют получение такой информации. На основании сопоставления данных оже-спектроскопии с результатами расчетов электронной структуры и данных других экспериментальных методов была проведена интерпретация оже-спектров карбида титана [15,16] и исследована зависимость оже-спектров TiC_x от x [17]. Было показано, что форма оже-спектра С KVV мало чувствительна к составу в области гомогенности монокарбида TiC_x , тогда как оже-спектры, обусловленные переходами с начальной электронной вакансии на атоме титана, существенным образом зависят от x [17]. Установлено, что форма линии $Ti\ L_3M_{2,3}V$ хорошо описывается парциальной плотностью D -электронов вблизи атомов титана [17].

Развитие теоретических представлений о процессах сопровождающих оже-переход в твердом теле, таких как рассеяние оже-электрона на пути к поверхности, корреляция дырок в конечном состоянии и т.д., и разработка методов учета этих факторов позволяют получать более детальную, а иногда и уникальную информацию об электронной структуре исследуемого материала. В частности, сопоставление в единой энергетической школе рентгеновских фотоэлектронных спектров и выделенных из фона неупругого рассеяния оже-спектров позволяет определить энергию эффективного кулоновского взаимодействия дырок в валентной зоне.

Цель настоящей работы заключалась в получении из оже-спектров $Ti\ L_{2,3}M_{2,3}V$ детальной информации об электронной плотности на атомах металла в TiC_x и выделении особенностей электронной структуры, связанных с образованием вакансий в подрешетке углерода.

1. Образцы и методы эксперимента

Образцы TiC_x представляли собой порошковые препараты, которые впрессовывались в алюминиевую подложку с использованием наковальни из высокотвердого сплава с полированной поверхностью. Для исследования были отобраны три образца с $x = 0.88, 0.82$ и 0.62 , для которых были получены максимальная интенсивность пика упруго отраженных электронов и минимальное отношение интенсивностей оже-пиков О(KVV)/ $Ti(LMV)$. Из последнего отношения по таблице коэффициентов атомных чувствительностей [18], были определены отношения [O/Ti], которые оказались равными $0.01, 0.02$ и 0.04 для отобранных образцов с $x = 0.88, 0.82$ и 0.62 соответственно. Значения x определяли из данных химического анализа, которые также показали отсутствие свободного углерода в образцах. Рентгеновские дифрактограммы позволили установить, что изученные образцы являются однодофазными, имеют кубическую структуру типа NaCl с постоянной подрешетки, равной $4.327, 4.326$ и 4.318 \AA для образцов $TiC_{0.88}, TiC_{0.82}$ и $TiC_{0.62}$ соответственно.

Электронные спектры измерялись на приборе PHI-551, оснащенном анализатором типа цилиндрического зеркала и коаксиальной анализатору электронной пушки. Давление остаточных газов в камере спектрометра при съемке не превышало $3 \cdot 10^{-10}$ Торр. Для измерения

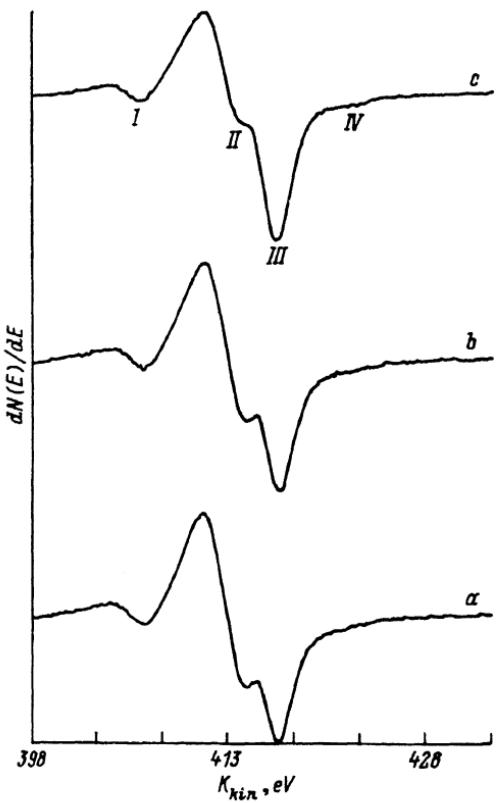


Рис. 1. Измеренные оже-спектры $Ti_{L_{2,3}}M_{2,3}V$ образцов TiC_x .
 $x = 0.88$ (а), 0.82 (б), 0.62 (с).

оже-спектров анализатор использовался в аналоговом режиме с амплитудой модуляции 0.5 V и относительным энергетическим разрешением $\Delta E/E = 0.3\%$. Энергия пучка первичных электронов устанавливалась равной 3 keV. Оже-спектры $Ti_{L_{2,3}}M_{2,3}V$ исследованных образцов TiC_x , измеренные в виде зависимости $dN(E)/dE$, приведены на рис. 1. Калибровка оже-спектров по энергии осуществлялась посредством измерения их при возбуждении рентгеновским источником MgK_α мощностью 400 W в единой энергетической шкале с фотоэлектронными спектрами относительно уровня Ферми. При рентгеновском возбуждении спектры регистрировались в режиме задерживающего потенциала с абсолютным разрешением 1.0 eV. При излучении тонкой структуры оже-спектров учитывалось искажение формы линии аппаратной функцией спектрометра и неупругим рассеянием оже-электронов в твердом теле. Вычитание фона неупругого рассеяния проводилось с использованием дифференциальной вероятности неупругого рассеяния, которая определялась из спектра потерь энергии электронов [19]. Спектры потерь энергии электронов измерялись в режиме задерживающего потенциала при абсолютном разрешении 0.6 eV, ширина пика упругоотраженных электронов составляла 0.5 eV. Уширение оже-спектров, обусловленное аппаратной функцией и конечной шириной остовых состояний, участвующих в данном оже-переходе, устранилось посредством деконволюции по мультиплектирной схеме. Более подробно процедура измерения и математической обработки электронных спектров описана в работах [19,20].

2. Результаты и их обсуждение

На рис. 2 оже-спектр $Ti\ L_{2,3}M_{2,3}V$ образца $TiC_{0.88}$ сравнивается с рентгеновским фотоэлектронным спектром валентной зоны этого образца и с рассчитанным в работе [4] оже-спектром $TiL_3M_{2,3}V$ для соединения $TiC_{0.875}$. Оже-спектр $Ti\ L_{2,3}M_{2,3}V$ можно представить в виде суперпозиции спектров $L_3M_{2,3}V$ и $L_2M_{2,3}V$, которые имеют подобную форму, но сдвинуты относительно друг друга по энергии на 5.9 eV. Из рис. 2, б видно, что интенсивность серии $L_2M_{2,3}V$ невелика, по-видимому, вследствие значительной вероятности переходов Костера–Кронига с L -оболочке. По интенсивности плача IV, соответствующего переходам $L_2M_{2,3}V_{vac}$ и $L_2M_{2,3}V_p$, можно оценить вклад серии $L_2M_{2,3}V$ в полный оже-спектр $L_{2,3}M_{2,3}V$. Для исследованных образцов величина этого вклада составляла 10–12%.

Сопоставление спектра $Ti\ L_3M_{2,3}V$ и локальной плотности занятых состояний на атоме титана, полученной в расчетах электронной структуры [9,10,17], показывает, что пик I обусловлен переходом $L_3M_{2,3}V_s$ и свидетельствует о заметной гибридизации состояний $C2s$ и $Ti3d$. Пики II и III на оже-спектрах соответствуют переходам $L_3M_{2,3}V_p$ и $L_3M_{2,3}V_{vac}$ соответственно.

На рис. 2, б показан оже-спектр $Ti\ L_{2,3}M_{2,3}V$ после вычитания фона неупругого рассеяния и устранения уширения, вносимого аппаратной функцией и конечной шириной начального состояния L_3 . Такая об-

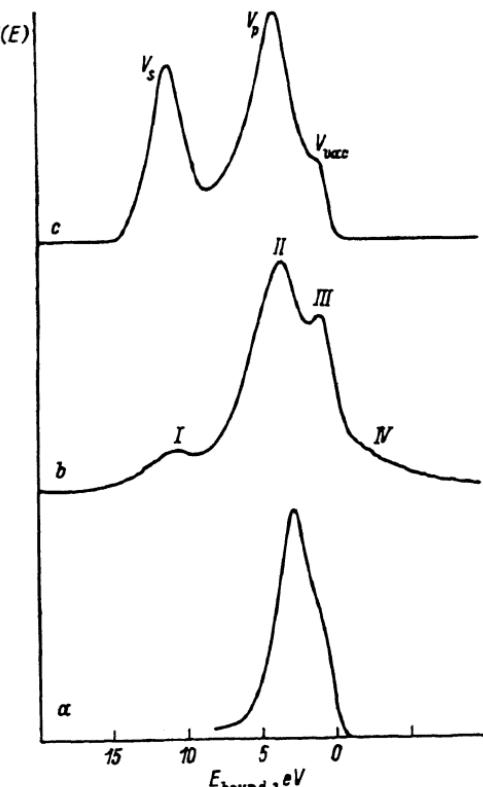


Рис. 2. а) Оже-спектр $Ti\ L_3M_{2,3}V$, рассчитанный для соединения $TiC_{0.875}$ в работе [4].
б) Экспериментальный оже-спектр $Ti\ L_{2,3}M_{2,3}V$ для образца $TiC_{0.88}$ после вычитания фона неупругого рассеяния и устранения уширения, обусловленного аппаратной функцией и конечной шириной начального состояния L_3 .
с) Рентгеновский фотоэлектронный спектр валентной зоны $TiC_{0.88}$ после вычитания фона неупругого рассеяния и устранения вклада аппаратной функции спектрометра.

Таблица 1

Энергии связи E_{bound} максимумов плотности занятых состояний $\text{TiC}_{0.88}$, полученные из рентгеновского фотоэлектронного спектра валентной зоны и оже-спектров $\text{Ti } L_3 M_{2,3}V$

Подзона	$E_{\text{bound}}^{\text{Auger}}$, eV	$E_{\text{bound}}^{\text{RPS}}$, eV
V_s	11.1	11.0
V_p	3.9	3.6
V_{vac}	0.8	0.7

Таблица 2

Интегральные интенсивности (I) пиков и относительные распределения зарядов по подзонам на атоме титана, полученные из оже-спектров $\text{Ti } L_3 M_{2,3}V$ ($q_{\text{Auger}}^{\text{Ti}}$) и по данным расчета [10] (q_d^{Ti} и q_{Σ}^{Ti})

Подзона	$I, \%$			$q_{\text{Auger}}^{\text{Ti}}, \%$			$q_d^{\text{Ti}} [4]$		$q_{\Sigma}^{\text{Ti}} [6]$	
	$x = 0.88$	0.82	0.62	0.88	0.82	0.62	0.75	0.75	0.75	0.75
V_s	11.5	10.5	8.7	21.6	20.1	17.4	3.8	6.1	7.7	11.1
V_p	63.6	58.6	48.8	59.7	56.2	48.7	60.1	89.7	60.5	84.1
V_{vac}	24.9	30.9	42.4	18.7	23.7	33.9	36.1	4.2	31.8	4.3

работка сделана для сравнения с рассчитанным оже-спектром [4], где учитывались вклады от всех состояний $M_{2,3}$. Видно, что энергетическое расстояние между пиками, соответствующими оже-переходам с участием валентных электронов из подзон V_p и V_{vac} , в рассчитанном оже-спектре заметно меньше, чем в экспериментальном. Это расхождение отмечалось авторами расчета [4] при сопоставлении с экспериментальными данными.

Для оже-спектров энергия связи $E_{\text{bound}}^{\text{Auger}}$ вычислялась по формуле

$$E_{\text{bound}}^{\text{Auger}}(V) = E_{\text{bound}}^{\text{RPS}}(L_3) - E_{\text{bound}}^{\text{RPS}}(M_{2,3}) - E_{\text{kin}}(L_3 M_{2,3}V),$$

где $E_{\text{bound}}^{\text{RPS}}$ — энергии связи оставших уровней и E_{kin} — кинетические энергии оже-электронов, определенные в единой энергетической школе при рентгеновском возбуждении. Соответствие энергетических положений пиков оже-спектров и рентгеновских фотоэлектронных спектров (табл. 1) показывает, что энергия эффективного кулоновского взаимодействия пренебрежимо мала и в данном случае ее можно не учитывать. Таким образом, после вычитания небольшого вклада серии $L_2 M_{2,3}V$ в рамках сделанных приближений полученный оже-спектр с точностью до матричных элементов оже-перехода соответствует плотности занятых состояний на атоме титана.

На рис. 3 показаны оже-спектры $\text{Ti } L_3 M_{2,3}V$ для образцов с различной концентрацией вакансий после вычитания вклада серии $L_2 M_{2,3}V$ и устранения уширения, обусловленного аппаратной функцией и шириной состояний L_3 и $M_{2,3}$. Для сопоставления все спектры нормированы на полную интегральную интенсивность. В табл. 2 приведены относительные интегральные интенсивности пиков оже-спектров $\text{Ti } L_3 M_{2,3}V$.

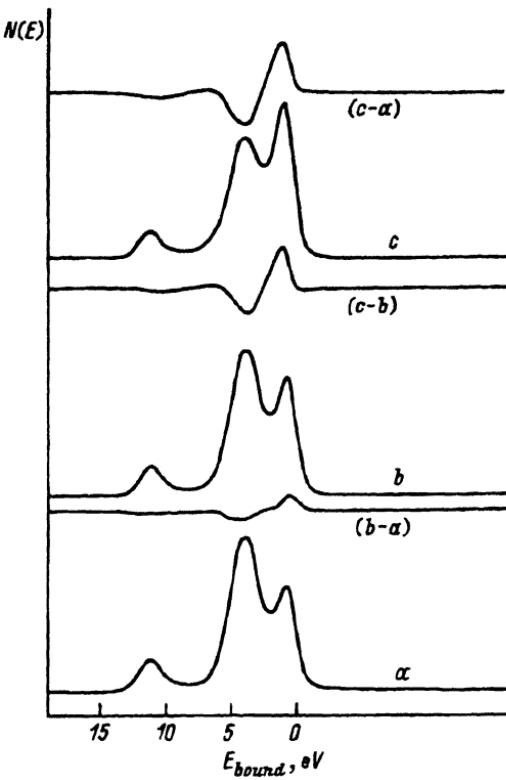


Рис. 3. Оже-спектры $\text{Ti } L_3 M_{2,3} V$ образцов TiC_x с различной концентрацией вакансий.

a — $x = 0.88$, b — 0.82, c — 0.62. Между оже-спектрами приведены разностные спектры.

исследованных образцов. При увеличении числа вакансий относительные интенсивности пиков, соответствующих подзонам V_s и V_p , убывают пропорционально x . Относительная интенсивность пика, соответствующего вакансационной подзоне, возрастает, а энергетическое положение этого пика остается неизменным с точностью до экспериментальной погрешности (± 0.2 eV). Для большей наглядности изменений на рис. 3 приведены разности оже-спектров. Видно, что уменьшение x приводит к убыванию плотности занятых состояний в подзонах V_s и V_p и возрастанию плотности занятых состояний в вакансационной подзоне вблизи уровня Ферми (максимум разностного пика находится в области энергий $E_{\text{bound}} = 0.8 \pm 0.2$ eV для $0.88 < x < 0.62$).

В табл. 2 приведены также относительные заряды $q_{\text{Auger}}^{\text{Ti}}(V)$ на атоме титана, полученные из интегральных интенсивностей с учетом матричных элементов оже-перехода. Для карбида титана матричные элементы в диапазоне энергий связи $E_{\text{bound}} = 0 \div 6$ eV были рассчитаны в работе [4], для подзоны V_s использовались значения, полученные экстраполяцией. Для сравнения приведены также локальные парциальные $q_d^{\text{Ti}}(V)$ и суммарные $q_{\Sigma}^{\text{Ti}}(V)$ заряды на атомах титана, полученные в зонном расчете для кристалла с упорядоченными вакансиями $\text{TiC}_{0.75}$ [10]. Обозначение Ti [4] соответствует атому титана, имеющему в первой координационной сфере 4 атома углерода и 2 вакансии, а обозначение Ti [6] — атому титана с октаэдрическим окружением из 6 атомов углерода. Распределение заряда на атоме Ti [6] близко к таковому в

стехиометрическом карбиде титана, тогда как распределение заряда на атоме Ti^[4] отражает влияние вакансационных состояний^[10].

Из табл. 2 видно, что заряд в подзоне V_s , полученный из оже-спектров, заметно выше, чем в расчете. Отношение зарядов $q^{\text{Ti}}(V_p)/q^{\text{Ti}}(V_s)$ в расчете составляет ~ 15 , если учитывать только d -заряд, и равно ~ 8 при использовании суммарных зарядов на атоме титана. Отношение зарядов, полученное из оже-спектров, не меняется при изменении концентрации вакансий и составляет 2.8 ± 0.1 .

Работа выполнена при финансовой поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (проект 93-03-4533).

Список литературы

- [1] Тот Л. Карбиды и нитриды переходных металлов. М.: Мир, 1974. 294 с.
- [2] Neckel A. // Int. J. Quantum Chem. 1983. V. 23. N 2. P. 1317–1353.
- [3] Redinger J., Marksteiner P., Weinberger P. // Z. Phys. B. 1986. V. 63. N 3. P. 321–333.
- [4] Hormandinger G., Weinberger P., Marksteiner P., Redinger J. // Phys. Rev. B. 1988. V. 38. N 2. P. 1040–1046.
- [5] Schwarz K., Rosch N. // J. Phys. C. 1976. V. 9. N 16. P. L433–L437.
- [6] Ries G., Winter H. // J. Phys. F. 1980. V. 10. N 1. P. 1–7.
- [7] Hochst H., Steiner P., Hufner S., Politis C. // Z. Phys. B. 1980. V. 37. N 1. P. 27–32.
- [8] Hochst H., Bringans R.D., Steiner P., Wolf Th. // Phys. Rev. B. 1982. V. 25. N 12. P. 7183–7191.
- [9] Marksteiner P., Weinberger P., Neckel A., Zeller R., Dederichs P.H. // Phys. Rev. B. 1986. V. 33. N 2. P. 812–822.
- [10] Redinger J., Eibler R., Herzig P., Neckel A., Podloucky R., Wimmer E. // J. Phys. Chem. Solids. 1985. V. 46. N 3. P. 383–398.
- [11] Johanson L.I., Hagstrom A.L., Jacobson B.E., Hagstrom S.B.M. // J. Electron Spectrosc. Relat. Phenom. 1977. V. 10. N 3. P. 259–257.
- [12] Hagstrom A.L., Johansson L.I., Hagstrom S.B.M., Norlund Christensen A. // J. Electron Spectrosc. Relat. Phenom. 1977. V. 11. N 1. P. 75–89.
- [13] Нешпор В.С., Ляховская И.И., Никитин В.П. // Вестн. ЛГУ. Сер. физ.-хим. 1972. № 6. С. 55–59.
- [14] Курмаев Э.З., Буцман М.П., Трофимова В.А., Губанов В.А., Ивановский А.С., Зайнуллин Ю.Г., Швейкин Г.П. // Журн. структурной химии. 1981. Т. 22. С. 172–174.
- [15] Smith M.A., Levenson L.L. // Phys. Rev. B. 1977. V. 16. N 4. P. 1365–1369.
- [16] Gutsev G.L., Shul'ga Yu. M., Borodko Yu. G. // Phys. Stat. Sol. (b). 1984. V. 121. N 2. P. 595–601.
- [17] Gutsev G.L., Shul'ga Yu. M. // J. Phys. C. 1984. V. 17. N 18. P. 3269–3278.
- [18] Handbook of Auger Electron Spectroscopy / Ed. L.E.Davis, N.C.McDonald, P.W.Palmberg, G.E.Riach and R.E.Weber. Minnesota, Phys. Electron. Ind., 1976. 252 p.
- [19] Mikhailov G.M., Rubtsov V.I. // J. Electron Spectrosc. Relat. Phenom. 1986. V. 40. N 2. P. 109–124.
- [20] Rubtsov V.I., Shul'ga Yu.M. // J. Electron Spectrosc. Relat. Phenom. 1992. V. 58. N 2. P. 247–260.

Институт химической физики РАН
Черноголовка
Московская область

Поступило в Редакцию
19 апреля 1994 г.