Электронная структура и спектральные свойства пленок дисилицида никеля

© Н.С. Переславцева, С.И. Курганский

Воронежский государственный университет, 394693 Воронеж, Россия

E-mail: phssd18@main.vsu.ru.

(Поступила в Редакцию 16 ноября 1998 г. В окончательной редакции 2 марта 1999 г.)

> Пленочным методом линеаризованных присоединенных плоских волн рассчитаны электронная структура, полные и локальные парциальные плотности электронных состояний, фотоэлектронные и рентгеновские эмиссионные спектры различных серий для всех неэквивалентных атомов пленки дисилицида никеля. Сопоставление полученных результатов с известными экспериментальными данными позволило интерпретировать особенности спектральных свойств этого материала.

Силициды переходных металлов интересны в связи с их использованием в интегральных схемах для создания барьеров Шоттки, омических контактов, в гетероструктурах на монокристаллическом кремнии и в эпитаксиальных пленках силицидов [1,2]. Вследствие этого силициды активно изучались как экспериментально, так и теоретически. Были получены интересные, подчас противоречивые результаты, причем некоторые из них до сих пор не нашли должного объяснения.

При экспериментальном исследовании дисилицида никеля NiSi₂ [3] были обнаружены существенные различия в $L_{2,3}$ спектрах Si для объемного и пленочного образцов, а именно сильное увеличение интенсивности пика вблизи уровня Ферми (E_F) для пленки NiSi₂ по сравнению с объемным образцом. В дальнейшем этот эффект был подтвержден целым рядом экспериментальных работ [4-9]. Однако попытки объяснения наблюдаемого эффекта на основе теоретических расчетов электронной структуры объемного кристалла дисилицида никеля [4,6,7,9-17] в целом нельзя признать удовлетворительными, поскольку эти расчеты, давая качественно правильные результаты для объемного кристалла, не отвечали на главный вопрос о трансформации спектра при переходе к пленочному образцу, а электронная структура пленки NiSi2 теоретическими методами ранее не изучалась.

В данной работе нами впервые выполнено теоретическое исследование электронного строения пленок дисилицида никеля и на его основе проведена интерпретация экспериментально наблюдаемых результатов.

1. Метод расчета

Для расчета электронной структуры пленок использовался метод линеаризованных присоединенных плоских волн, формализм которого подробно описан в [18]. С помощью полученных в результате зонного расчета собственных функций $\Psi_{i,k}(r)$ и собственных значений энергии $E_i(\mathbf{k})$ были вычислены такие характеристики,

как плотность состояний

$$n(E) = \frac{2}{S_{BZ}} \sum_{i} \int_{S_{BZ}} \delta(E - E_i(\mathbf{k})) d\mathbf{k}$$
(1)

(i -номер энергетической зоны, S_{BZ} - площадь двумерной зоны Бриллюэна); рентгеновские эмиссионные спектры, интенсивность которых имеет вид

$$I(E) = \frac{2}{S_{BZ}} \sum_{i} \int_{S_{BZ}, E_i(\mathbf{k}) \leq E_F} M_i^2(\mathbf{k}) \delta(E - E_i(\mathbf{k}) + E_c) d\mathbf{k}$$
(2)

 $(M_i^2(\mathbf{k})$ — матричный элемент вероятности рентгеновского перехода, E_c — энергия остовного состояния, на которое происходит переход) и фотоэлектронные спектры, интенсивность которых может быть представлена в виде

$$I(E,\omega) = \frac{2}{\pi} \mathcal{K} \left| \frac{A}{\omega c} \right|^2 \sum_{s,l} \sigma_l^s(E,\omega) n_{sl}(E)$$
(3)

($\hbar\omega$ — энергия возбуждения, σ_l^s — сечение фотоионизации, n_{sl} — локальные парциальные плотности электронных состояний (ПЭС), A — векторный потенциал).

Интегрирование по двумерной зоне Бриллюэна в этих выражениях проводилось комбинированным методом треугольников [19], вычисление рентгеновских эмиссионных спектров подробно описано в [20], а фотоэлектронных спектров — в [21].

В пленках наличие поверхности приводит к исчезновению периодичности структуры в направлении *z*, перпендикулярном поверхности. Таким образом, трансляционная симметрия сохраняется лишь в плоскости *XY*, параллельной поверхности пленки, а следовательно, кристаллическая решетка Бравэ для пленки становится двумерной (всего имеется 5 типов двухмерных решеток Бравэ в отличие от 14 типов трехмерных [22]). Поэтому элементарная ячейка пленки, определяемая как и для кристаллов, как объем пространства, который, будучи подвергнут всем трансляциям решетки Бравэ, заполняет



Рис. 1. Элементарная ячейка (001) пленки дисилицида никеля. В пленке первого типа присутствуют слои: 1, 3 и 5 — центральный, промежуточный и приповерхностный слои никеля; 2, 4 и 6 — внутренний, промежуточный и поверхностный слои кремния. В пленке второго типа: 1, 3 и 5 — центральный, промежуточный и поверхностный слои кремния. и поверхностный слои никеля; 2 и 4 — внутренний и приповерхностный слои кремния.

все пространство, нигде не перекрываясь сам с собой и не оставляя промежутков, становится бесконечной в направлении *z* нормали к поверхности пленки.

Пленка (001) NiSi₂, для которой мы провели расчет спектральных характеристик, имеет кубическую структуру типа флюорита (CaF₂) с постоянной решетки $a_0 = 5.4066$ Å [23,24]. Расчет проводился для двух вариантов структуры пленки: поверхность пленки состоит из атомов Si (пленка первого типа) и соответственно атомов Ni (пленка второго типа). Толщина пленки первого типа без учета вакуумных областей составляет 13.5165 Å, что соответствует двум элементарным ячейкам объемного кристалла плюс два дополнительных поверхностных слоя кремния, а толщина пленки второго типа 10.8132 Å, что соответствует двум элементарным

ячейкам объемного образца. На рис. 1 приведена элементарная ячейка пленки первого типа, ячейка пленки второго типа получается из нее путем удаления поверхностных слоев кремния (обозначение атомов приведено в подписи к рисунку).

2. Результаты и их обсуждение

На рис. 2 и 3 приведены локальные парциальные ПЭС соответственно атомов Ni и Si для пленки первого типа. Как видно из рис. 2, s- и p-парциальные ПЭС атомов Ni распределены по всей валентной зоне и величина их вклада в полную локальную ПЭС атомов Ni существенно меньше, чем от энергетически более локализованной *d*-парциальной ПЭС, основной пик которой приходится на $3.2 \,\mathrm{eV}$ ниже E_F . *s*-состояния Si сосредоточены в двух энергетических областях: 6-12 и 0-2 eV ниже E_F ; по мере приближения к поверхности происходит сдвиг основного максимума первой области в сторону E_F, что обусловлено уменьшением глубины потенциальной ямы для электронов в поверхностных слоях, а также увеличение плотности s-состояний во второй области. Главный максимум *р*-локальной парциальной ПЭС Si при приближении к поверхности также немного сдвигается к E_F и уменьшается по величине, одновременно с этим несколько увеличивается плотность р-состояний вблизи E_F .

На рис. 4 приведены рассчитанные нами фотоэлектронные спектры пленки NiSi2 для различных значений энергии возбуждения $\hbar\omega$, которые мы сравнили со спектрами, полученными экспериментальным путем [10,12,25], а в таблице указано положение главного максимума этих спектров. Как следует из расчета, основной пик этих спектров обусловлен d-состояниями Ni и с увеличением энергии возбуждения от 12 до 120 eV происходит его удаление от E_F с 3.19 до 3.3 eV. При малых значениях энергии падающего фотона (12-17 eV) в спектрах можно выделить небольшие "наплывы" на участках 0-2 и 7-8 eV ниже E_F , которые соответствуют s-состояниям Si. C увеличением $\hbar\omega$ до 21 и 30 eV эти наплывы постепенно исчезают, так как сечение фотоионизации для *d*-состояний Ni с ростом энергии возбуждения растет быстрее, чем для s-состояний атомов Si и, следовательно, вклад d-состояний Ni будет существенно больше. Уже при $\hbar\omega = 40\,\mathrm{eV}$ полученные спектры отвечают только лишь *d*-состояниям Ni.

Положение главного максимума фотоэлектронных спектров (eV) для различных значений энергии возбуждения $\hbar\omega$ (eV)

$\hbar\omega$	12	17	26	120
Настоящий	3.19	3.19	3.24	3.30
расчет				
[10]	3.09	3.10	_	-
[12]	2.88 ± 0.5	2.94 ± 0.5	2.91 ± 0.5	_
[24]	3.15	3.15	3.15	3.15



Рис. 2. Локальные *s*-*p*- и *d*-парциальные ПЭС атомов Ni пленки первого типа: сплошной линией обозначены ПЭС атомов центрального слоя, штриховой — приповерхностного.



Рис. 3. Локальные *s*-, *p*- и *d*-парциальные ПЭС атомов Si пленки первого типа: сплошной линией обозначены ПЭС атомов внутреннего слоя, штриховой — поверхностного.



Рис. 4. Фотоэлектронные спектры NiSi₂ для различных значений энергии падающего кванта $\hbar \omega$: *a* — настоящий расчет; *b*, *c*, *d* — эксперименты [10,12,24] соответственно.

Нами были рассчитаны рентгеновские эмиссионные спектры различных серий для всех атомов пленок обоих типов. На рис. 5-7 проведено их сопоставление с имеющимися экспериментальными спектрами [5,6,8,9]. Наибольший интерес вызывают L_{2,3} спектры атомов Si, изображенные на рис. 5. В соответствии с дипольными правилами отбора эти спектры отражают распределение s- и d-состояний Si в валентной зоне. Как следует из расчета, максимумы при энергиях ~ 8-10 и 1 eV ниже E_F обусловлены *s*-состояниями, а пик вблизи 3.2 eV — *d*-состояниями, причем относительная интенсивность последнего невелика, так как матричный элемент вероятности перехода для s-состояний примерно на порядок больше, чем для *d*-состояний. Другими словами, L_{2.3} спектры Si обусловлены преимущественно s-состояниями. Однако сравнение этих спектров с соответствующими *s*-локальными парциальными ПЭС показывает, что интенсивность ближнего к уровню Ферми максимума относительно максимума при энергии $\sim 8-10\,\mathrm{eV}$ в рентгеновском спектре больше, чем для соответствующих *s*-парциальных ПЭС. Это обусловлено тем, что с увеличением энергии матричный элемент вероятности перехода монотонно возрастает, поэтому особенности ПЭС вблизи уровня Ферми в эмиссионном спектре проявляются сильнее, чем вдали от E_F .

Особого внимания заслуживают изменения, происходящие с пиком при энергии ~ 1 eV. Согласно нашим расчетам, по мере приближения к поверхности его относительная интенсивность в пленке первого типа значительно возрастает, а в пленке второго типа — убывает. Этот факт можно объяснить следующим образом.



Рис. 5. Рентгеновские эмиссионные Si– $L_{2,3}$ спектры: *a*, *b* — атомов внутреннего и приповерхностного слоев пленки второго типа; *c*, *d*, *e* — атомов внутреннего, промежуточного и поверхностного слоев пленки первого типа; *f*, *g* — эксперименты [5,9] для объемного и пленочного образцов NiSi₂ соответственно.



Рис. 6. Рентгеновские эмиссионные Si- K_{β} спектры NiSi₂: *a* — настоящий расчет, *b* — эксперимент [6].



Рис. 7. Рентгеновские эмиссионные Ni $-M_{2,3}$ спектры NiSi₂: a — настоящий расчет, b — эксперимент [8].

Межатомные расстояния Si-Ni в дисилициде никеля (2.3411 Å [23,24]) меньше, чем расстояния Ni-Ni в кристаллическом никеле (2.48 Å [26,27]) и Si-Si как в кристаллическом кремнии (2.68 Å [26,27]), так и в дисилициде никеля (2.7033 Å [23,24]). Сумма атомных радиусов Si и Ni (2.58 Å [23,24]) также несколько больше межатомного расстояния Si-Ni в дисилициде NiSi₂. Поэтому при объединении атомов кремния и никеля в кристалл дисилицида никеля волновые функции валентных электронов атомов Si как бы "накрывают" атомы Ni и на атомах Si образуется эффективный положительный, а на атомах Ni — эффективный отрицательный заряд, что подтверждает эксперимент [4]. Таким образом, эксперимент и теория показывают, что в объемном кристалле происходит перетекание электронного заряда от атомов Si к атомам Ni. В пленке же первого типа, поверхность которой состоит из атомов Si, ситуация оказывается несколько иной. Если внутренние атомы Si координированы атомами Ni точно так же, как и в объемном кристалле, то поверхностные атомы Si контактируют с атомами Ni только лишь с одной стороны (рис. 1) и, следовательно, в этом случае от Si к Ni переходит меньшее число электронов. Таким образом, становится понятным, что для поверхностных атомов Si характерна большая величина эффективного электронного заряда, чем в объемном варианте, а значит, по мере приближения к поверхности плотность электронных состояний на Si вблизи E_F увеличивается. Эти качественные рассуждения объясняют полученное расчете возрастание плотности s-состояний в в прифермиевской области для поверхностных атомов Si по сравнению с объемными, что хорошо заметно на рис. 3. Как следствие возрастает интенсивность L_{2,3} спектров вблизи E_F для поверхностных атомов Si по сравнению с внутренними, как это видно из рис. 5, c, d, e.

Результаты расчетов рентгеновских $L_{2,3}$ спектров для атомов Si пленки второго типа дают еще одно качественное подтверждение наших рассуждений. В этом случае мы имеем дело с диаметрально противоположной ситуацией: поверхностный атом Ni, будучи окруженным атомами Si только лишь с одной стороны, оттягивает на себя большее число электронов от атома Si, нежели в объемном варианте. Таким образом, по мере приближения к поверхности плотность *s*-состояний под уровнем Ферми для атомов Si будет уменьшаться и, следовательно, интенсивность пика вблизи E_F понизится, что хорошо видно на рис. 5, *a*, *b*.

Отметим также, что заметное изменение формы спектров других серий атомов Si и Ni при приближении к поверхности не обнаруживается, что отражают рис. 6 и 7. Это происходит потому, что *s*-состояния Si и соответственно изменения их плотности проявляются только лишь в $L_{2,3}$ спектрах. Кроме того, сравнительно малое изменение плотности *s*-состояний вблизи E_F дополнительно усиливается в этих спектрах за счет относительно большого значения матричного элемента вероятности перехода в этой области.

Рассмотренные нами пленки первого и второго типов моделируют два возможных варианта реализации структуры NiSi₂: соответственно с избытком и недостатком атомов Si по сравнению с Ni. Как следует из наших расчетов, относительно низкая интенсивность Si $-L_{2,3}$ спектров объемных кристаллов в области вблизи E_F обусловлена тем, что объемные кристаллы дисилицида никеля всегда имеют некоторый дефицит кремния [28]. Возрастание же интенсивности этого максимума для пленочных образцов объясняется увеличением процентного содержания Si относительно Ni и появлением сверхстехиометрического кремния.

Список литературы

- Е.Л. Сакович, В.П. Лесникова, Л.Я. Портнов, Т.В. Макаревич, В.В. Баранов. Поверхность 3, 44 (1994).
- [2] В.Н. Черняев. Технология производства интегральных микросхем и микропроцессоров. Радио и связь, М. (1987). 464 с.

- [3] Э.П. Домашевская, Ю.А. Юраков, В.М. Андреещев, С.М. Каральник. Металлофизика 2, 5, 24 (1980).
- [4] С.В. Власов, Э.П. Домашевская, А.Г. Нармонев, Г.Г. Попов, О.В. Фарберович, Ю.А. Юраков. Металлофизика 9, 3, 97 (1987).
- [5] H. Nakamura, M. Iwami, M. Hirai, M. Kusaka, F. Akao, H. Watable. Phys. Rev. B41, 17, 12 092 (1990).
- [6] P.J.W. Weijs, G. Wiech, W. Zahorowski, K.H.J. Buschow. Phys. Scr. 41, 4, 629 (1990).
- [7] P.J.W. Weijs, M.T. Czyzyk, J.F. van Acker, W. Speier, J.B. Goedkoop, H. van Leuken, H.J.M. Hendrix, R.A. de Groot, G. van der Laan, K.J.H. Buschov, G. Wiech, J.C. Fuggle. Phys. Rev. B41, 17, 11 899 (1990).
- [8] J.J. Jia, T.A. Callcott, W.L. O'Brien, Q.Y. Dong, J.-E. Rubensson, D.R. Mueller, D.L. Ederer, J.E. Rowe. Phys. Rev. B43, 6, 4863 (1991).
- [9] P. J.W. Weijs, H. van Leuken, R.A. de Groot, J.C. Fuggle, S. Reiter, G. Wiech, K.H.J. Buschov. Phys. Rev. B44, 15, 8195 (1991).
- [10] Y.I. Chabal, D.R. Hamann, I.E. Rowe, M. Schluter. Phys. Rev. B25, 12, 7598 (1982).
- [11] D.M. Bylander, L. Kleinman, K. Mednick, W.R. Grise. Phys. Rev. B26, 12, 6379 (1982).
- [12] Yu.-J. Chang, J.L. Erskine. Phys. Rev. B26, 12, 7031 (1982).
- [13] J. Tersoff, D.R. Hamann. Phys. Rev. **B28**, *2*, 1168 (1983).
- [14] J.H. Weaver, A. Franciosi, V.L. Moruzz. Phys. Rev. B29, 6, 3293 (1984).
- [15] O. Bisi, L.W. Chano, K.N. Tu. Phys. Rev. B30, 8, 6009 (1984).
- [16] O. Bisi. Mat. Res. Soc. Symp. Proc. 54, 13 (1986).
- [17] W. Speier, E. van Leuken, J.C. Fuggle, D.D. Sarma, L. Kumar,
 B. Dauth, K.H.J. Buschov. Phys. Rev. B39, 9, 3293 (1989).
- [18] H. Krakauer, M. Posternak, A.J. Freeman. Phys. Rev. B19, 4, 1706 (1979).
- [19] S.I. Kurganskii, O.I. Dubrovskii, E.P. Domashevskaya. Phys. Stat. Sol. (b) **129**, *1*, 293 (1985).
- [20] S.I. Kurganskii, M.A. Kharchenko, O.I. Dubrovskii, A.M. Bugakov, E.P. Domashevskaya. Phys. Stat. Sol. (b) 185, 1, 179 (1994).
- [21] Е.Р. Лихачев, С.И. Курганский. Изв. АН. Сер. физ. 61, 5, 996 (1997).
- [22] М.П. Шаскольская. Кристаллография. Изд. 2 -е. Высш. шк., М. (1984). 376 с.
- [23] Е.И. Гладышевский. Кристаллохимия силицидов и германидов. Металлургия, М. (1971). 296 с.
- [24] П.В. Гельд, Ф.А. Сидоренко. Силициды переходных металлов. Металлургия, М. (1972). 574 с.
- [25] A. Franciosi, J.H. Weaver, F.A. Schmidt. Phys. Rev. B26, 2, 546 (1982).
- [26] Справочник химика/ Под ред. Б.П. Никольского. 1. Изд. 2-е. Химия, Л. (1966). 1071 с.
- [27] В.Г. Ормонт. Введение в физическую химию и кристаллохимию полупроводников. Высш. шк., М. (1982). 528 с.
- [28] Г.В. Самсонов, Л.А. Дворина, Б.М. Рудь. Силициды. Металлургия, М. (1979). 271 с.