удк 621.315.592 Электронная структура кубического карбида кремния с 3*d*-примесями в Si- и C-позициях замещения

© Н.И. Медведева[¶], Э.И. Юрьева, А.Л. Ивановский

Институт химии твердого тела Уральского отделения Российской академии наук, 620219 Екатеринбург, Россия

(Получена 20 января 2003 г. Принята к печати 25 января 2003 г.)

Полнопотенциальным методом линейных muffin-tin-орбиталей исследованы особенности электронной структуры и когезионные свойства кубического карбида кремния, легированного примесями переходных 3d-металлов (M = Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni), замещающих узлы C- или Si-подрешетки матрицы. Установлено, что все 3d-примеси локализуются преимущественно в позициях кремния. При замещении Ti \rightarrow Si примесные уровни попадают в область зоны проводимости SiC, введение остальных 3d-примесей приводит к созданию дополнительных уровней донорного или акцепторного типа в запрещенной зоне карбида кремния. Изучено влияние примеси на параметр решетки 3C-SiC (замещения M \rightarrow Si) и величины локальных магнитных моментов примесей (замещения M \rightarrow Si, C).

Карбид кремния (SiC) является перспективным материалом экстремальной электроники. Направленное легирование атомами 3*d*-металлов (М) позволяет в значительной мере варьировать его электрические, магнитные и прочностные свойства [1-6]. Например, введение атомов ванадия компенсирует неконтролируемое присутствие атомов кислорода и азота, обусловливая улучшение диэлектрических характеристик материала [1]. Введение атомов титана и никеля приводит к усилению его прочностных характеристик [2,3], тогда как атомы железа и кобальта являются катализаторами процесса получения тонких проволок из кристаллов кубического карбида кремния [4]. Примеси хрома и марганца могут рассматриваться как перспективные при создании магнитных материалов на основе легированного карбида кремния [5,6].

Механизм влияния элементов 3d-ряда на свойства системы SiC: М может быть исследован в результате изучения влияния примесных состояний на электронный спектр матрицы и последующего определения их типа (донорные или акцепторные) в зависимости от возможных позиций в решетке, занимаемых примесью. Тесно связаны с этим и проблемы прогноза изменения решеточных и когезионных свойств матрицы: эффекты структурных релаксаций, изменение устойчивости системы при легировании и т.д.

Решению данных вопросов для ряда примесных систем на основе кубического карбида кремния (3C-SiC) с участием атомов металлов 3*d*-ряда в последнее время уделялось большое внимание [7-13]. Так, энергетические состояния изолированных 3d-примесей в позициях подрешетки кремния в 3*C*-SiC : М рамках $(M = Ti, V, \ldots, Ni, Cu)$ рассмотрены В метода линейных muffin-tin-орбиталей (ЛМТО) и функций Грина [7,8]. Сделан вывод [7] о минимальной дестабилизации системы атомами начала и конца

3*d*-ряда. Спин-поляризационные расчеты [9] полнопотенциальным методом присоединенных плоских волн (ПП-ППВ) показали, что для состояний изолированного атома Ті в 3C-SiC релаксационные явления играют важную роль в формировании параметров сверхтонких взаимодействий, при этом дефект замещения (Ti → Si) более стабилен, чем дефект внедрения. Методом ЛМТО и сильной связи (СС) проведены расчеты [10,11] систем SiC: M, где M = Ti, V, [10] и M = Cr, Mn, Fe, Co [11].Согласно [11], более вероятно замещение атомами Сг, Fe, Со позиций углерода, а атомами Mn — позиций кремния. Эффекты релаксации атомов углерода при легировании SiC Ті, V и Ni рассмотрены в [12]. Установлено, что замещение M — Si сопровождается радиальным смещением атомов углерода в направлении от примесного центра, а энергия замещения имеет положительный знак, минимальна для титана и возрастает с ростом атомного номера примеси. Рассматривалась также [13] возможность образования в SiC двойных дефектов (М и решеточная вакансия) на основе неэмпирических расчетов в рамках кластерной модели.

Цель настоящей работы заключается в анализе полученных закономерностей изменения структурных, электронных и энергетических свойств кубического карбида кремния при его легировании 3d-металлами в зависимости от типа примеси и позиции замещения. В качестве примесей рассмотрены металлы M = Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni; их возможными позициями являлись узлы как Si-, так и С-подрешетки матрицы.

Системы SiC: M (формальной стехиометрии Si_0.875 M_{0.125} C и SiC_{0.875} M_{0.125} при типах замещений M \rightarrow Si и M \rightarrow C соответственно) моделировали 16-атомными суперячейками MSi₇C₈E₈ и MSi₈C₇E₈, в их состав для достижения условия плотной упаковки введены по 8 "пустых" сфер (Е). Выбор такой ячейки является оптимальным, поскольку позволяет рассмотреть эффекты структурной релаксации ближайших атомов без существенного увеличения

[¶] E-mail: medvedeva@ihim.uran.ru



Рис. 1. Зависимость рассчитанных значений параметра решетки системы 3*C*-SiC: М и ионных радиусов [16] от типа атома примеси. Штриховая линия — теоретическое значение параметра решетки 3*C*-SiC.

времени расчета. Использование модели суперячейки предполагает упорядочение примесей в расчете, тогда как в легированном материале эффекты их разупорядочения могут повлиять на свойства матрицы. Однако для малых концентраций примесных атомов взаимодействие примесь–примесь является слабым, и влияние разупорядочения примесей на электронный спектр незначительно. Расчеты выполнены самосогласованным спин-неограниченным скалярно-релятивистским полнопотенциальным методом (ПЛМТО) [14], использована форма обменно-корреляционного потенциала, предложенная в работе [15].

Результатами расчетов явились полные и парциальные плотности электронных состояний (ПС), магнитные моменты атомов (ММ), полные энергии (E_t) и энергии когезии (E_c). Эффекты структурной релаксации оценивали по значениям равновесных параметров решетки (a), получаемых из условия минимума E_t для оптимизированной системы SiC: M, в которой координаты ближайших к примеси атомов варьировались с сохранением общей симметрии кристалла (результаты по локальной релаксации приведены в нашей работе [12]). Выводы о предпочтительности типа позиции замещения ($M \rightarrow Si$ или $M \rightarrow C$) делали на основе сопоставления соответствующих величин E_c (E_c^{Si} , E_c^C), определяемых как разность E_t SiC: M и суммы энергий соответствующих свободных атомов.

Полученные результаты приводятся на рис. 1,2 и в таблице. Параметры электронного спектра — полные ПС на уровне Ферми $N(E_F)$, величины запрещенной



Рис. 2. Полная (a) и парциальные (b) плотности 3d-состояний в 3C-SiC: M.

Энергия когезии E_c , плотность состояний на уровне Ферми $N(E_F)$, (ширина запрещенной зоны E_g), магнитный момент З*d*-примеси MM

3C-SiC:M	E_c , эВ / атом	$N(E_F), \Im \mathbf{B}^{-1}$	MM
3C-SiC	7.39	$(E_g = 2.4 \operatorname{BB})$	0
$\text{Ti} \rightarrow \text{Si}$	7.30	$(E_g = 2.4 \mathrm{sB})$	0
$\text{Ti} \to \text{C}$	5.88	9.07	0
$V \to Si$	7.19	4.17	0.9
$V \to C$	6.07	4.84	0
$Cr \rightarrow Si$	6.90	0.11	2.0
$Cr \to C$	6.61	10.78	1.3
$Mn \to Si$	6.95	4.05	1.1
$Mn \to C$	6.66	7.87	1.0
$Fe \to Si$	7.02	0.41	0
$Fe \to C$	6.75	$(E_g = 0.08 \mathrm{sB})$	0
$\text{Co} \rightarrow \text{Si}$	7.03	8.16	0
$Co \to C$	6.63	3.23	0
$\text{Ni} \rightarrow \text{Si}$	7.04	4.40	0
$\text{Ni} \rightarrow \text{C}$	6.51	3.24	0

Примечание. Значения MM даны в единицах магнетона Бора µ_B.

щели E_g , а также E_c и магнитные моменты 3*d*-атомов в SiC: M (таблица) оказываются существенно различными в зависимости от типа замещения.

Поскольку $E_c(M \rightarrow Si) > E_c(M \rightarrow C)$ для всех примесных атомов (см. таблицу), то рассмотренные примеси должны замещать преимущественно атомы кремния. Это основное отличие от выводов работы [11], где для Cr, Fe и Co в качестве наиболее вероятных указаны позиции углерода. Максимальные значения E_c^{Si} при замещении кремния соответствуют примесям Ti и V, для которых при замещении углерода энергия (E_c^C) минимальна. Для этих примесей энергия предпочтения ΔE , определяемая как разность E_c^{Si} и E_c^C , максимальна. Напротив, величина ΔE минимальна для Cr, Mn и Fe. Следовательно, при определенных условиях можно ожидать локализации примесей Cr, Mn и Fe как в Si-, так и в C-узлах, что маловероятно для атомов Ti и V.

Анализ рассчитанных эффектов решеточных релаксаций (зависимость параметра решетки a систем SiC: M от типа примеси в Si-позиции, рис. 1) показывает, что замещение кремния на титан, ванадий и хром должно приводить к росту параметра решетки по сравнению с нелегированным 3C-SiC, а замещение на Fe, Co, Ni — к незначительному уменьшению параметра, что коррелирует с ионными радиусами M. Общая тенденция проявляется в уменьшении a с ростом атомного номера (N) примеси: в начале ряда (атомы Ti, V, Cr) наклон кривой a/N более значителен, чем в конце ряда (атомы Mn, Fe, Co, Ni).

Рассмотрим изменения в электронной структуре, обусловленные эффектами замещения. Значения электронной плотности на уровне Ферми для примесных атомов Ті, Сг, Со в значительной мере определяются позицией замещения, тогда как для атомов V, Mn, Fe, Ni эта зависимость не столь существенна.

На рис. 2 приведены полные (a) и парциальные (b)плотности M3d-состояний в SiC: М с примесями М в подрешетке кремния. Как известно (см., например, [12]), спектр "чистого" 3C-SiC включает две заполненные полосы C2s-, Si3s- и Si3s-, Si3p-, C2pсостояний шириной ~ 5 и ~ 8 эВ соответственно, которые разделены энергетической щелью ~ 2 эВ. Запрещенная щель между валентной зоной и зоной проводимости (образована Si3s-, Si3p-. Si3d- и антисвязывающими C2p-состояниями) составляет ~ 2.4 эВ, что согласуется с предшествующими расчетами [17-19]. Из рис. 2 видно, что только примесь титана не изменяет основные особенности спектра SiC: уровни Ti3d примешиваются к краям валентной и зоны проводимости, новых примесных зон в области запрещенной щели матрицы не возникает, а ее величина остается практически неизменной.

Иная ситуация возникает при легировании SiC ванадием. Для данной системы полоса примесных V3*d*-уровней ванадия отщепляется от дна зоны проводимости на 0.1 эВ и оказывается наполовину заполненной. В результате в SiC : V практически в середине запрещенной зоны реализуется заполненное донорное состояние, тогда как основная часть вакантных V3*d*-состояний расположена вблизи дна зоны проводимости. Частичное заполнение состояний (типа *e* со спином вверх) приводит к возникновению на атомах ванадия локальных магнитных моментов ~ $1\mu_B$. Величина запрещенной щели между валентной зоной и зоной проводимости уменьшается до ~ 1.42 эВ.

Примеси хрома и марганца также являются магнитными. В системе SiC: Cr состояния *e*-типа со спином вверх заполнены полностью, а состояния со спином вниз расположены на ~ 1.2 эВ выше и являются вакантными, MM на атомах хрома составляет ~ $2\mu_B$. Уровень Ферми расположен в псевдощели между подполосами типа *e* и t_2 со спином вверх, и значение $N(E_F)$ близко к нулю. Для SiC: Mn полностью заполнены *e*-состояния со спином вверх и наполовину *e*-состояния со спином вниз, t_2 -состояния остаются пустыми. Магнитный момент марганца равен $1\mu_B$, и величина $N(E_F)$ близка к таковой для SiC: V. C ростом атомного номера примеси (по периоду) энергия связи примесных уровней возрастает, и для Cr и Mn эти состояния расположены вблизи середины запрещенной щели матрицы.

Примесные Fe3d-уровни находятся вблизи потолка валентной зоны. Примесь железа является немагнитной: все *e*-уровни заполнены, а t_2 -уровни пустые. Уровень Ферми находится в псевдощели между *e* и t_2 -уровнями, $N(E_F)$ мала. Примеси кобальта и никеля также являются немагнитными. Их 3*d*-уровни сдвинуты в глубь валентной зоны: например, наиболее интенсивный Ni3*d*-пик расположен почти на 4 эВ ниже уровня Ферми. Для данных систем реализуется ряд акцепторных уровней вблизи потолка валентной зоны. Запрещенная щель увеличивается от 1.1 эВ для SiC: Fe до 1.7 эВ для SiC: Ni.

В целом проведенные расчеты позволяют сделать следующие выводы.

 При введении в состав SiC металлов 3d-ряда в равновесных условиях примесные атомы будут локализованы преимущественно в позициях Si-подрешетки матрицы. Частичное заполнение узлов С-подрешетки можно ожидать для примесей Cr, Mn и Fe. Замещения по этому типу наименее вероятны для Ti и V.

2) Изменение параметра решетки SiC: М коррелирует с величиной ионного радиуса примеси М.

3) Магнитное состояние ванадия обнаружено лишь при его локализации в узле кремния. Атомы Cr и Mn являются магнитными как в Si-, так и в C-позициях. При замещении Cr \rightarrow Si MM хрома в 2 раза больше, чем при замещении Cr \rightarrow C, тогда как MM марганца в обеих подрешетках близки. Атомы Ti, Fe, Co ни в одной из рассмотренных позиций не обнаруживают локализованных MM.

4) В зависимости от типа занимаемой позиции (Si или C) величина $N(E_F)$ в 3C-SiC: М может изменяться почти на порядок (M = Cr) или оставаться постоянной (M = V, Ni). Для примеси Тi величина полупроводниковой щели сохраняется при замещении кремния. В остальных случаях в запрещенной зоне появляются донорные (начало M3*d*-ряда) или акцепторные (конец M3*d*-ряда) состояния.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ (проект № 01-03-33175).

Список литературы

- [1] S.A. Reshanov. Diamond. Relat. Mater., 9, 480 (2000).
- [2] R. Alexandrescu, E. Borsella, S. Botti, M. Cesile, S. Martelli, R. Giorgi, S. Turtu, G. Zappa. J. Mater. Sci., 32, 5629 (1997).
- [3] Y.T. Pei, J.H. Ouyang, T.C. Lei, Y. Zhou. Mater. Sci. Eng. A: Struct. Mater. Prop. Microstruct. Processing, 194, 219 (1995).
- [4] Y.Q. Zhu, W.B. Hu, W.K. Hsu, M. Terrones, N. Grobert, J.P. Hare, H.W. Kroto, D.R.M. Walton, H. Terrones. J. Mater. Chem., 9, 3173 (1999).
- [5] N.T. Son, A. Ellison, B. Magnusson, M.F. MacMillan, W.M. Chen, B. Monemar, E. Janzen. J. Appl. Phys., 86, 4348 (1999).
- [6] N. Theodoropoulou, A.F. Hebart, S.N.G. Chu, M.E. Oveberg, C.R. Abernathy, S.J. Pearton, R.G. Wilson, J.M. Zavaga. Electrochem. Sol. St. Lett., 4, G119 (2001).
- [7] Р.Ф. Сабирянов, А.Л. Ивановский, Г.П. Швейкин. Журн. неорган. химии, **38**, 1572 (1993).
- [8] H. Overhof. Mater. Sci. Forum, 258, 677 (1997).
- [9] K.O. Barbosa, W.V.M. Machado, L.V.C. Assali. Physica B, 308–310, 726 (2001).
- [10] Н.И. Медведева, Ж.И. Гертнер, В.В. Красковская, В.М. Жуковский, А.Л. Ивановский, Г.П. Швейкин. Неорг. матер., **31**, 55 (1995).
- [11] V.A. Gubanov, C. Boekema, C.Y. Fong. Appl. Phys. Lett., 78, 216 (2001).
- [12] Н.И. Медведева, Э.И. Юрьева, А.Л. Ивановский. ФТП, 36, 805 (2002).
- [13] Э.И. Юрьева, А.Л. Ивановский. ЖСХ, 43, 220 (2002).

- [14] M. Methfessel, M. Scheffler. Physica B, 172, 175 (1991).
- [15] S.H. Vosko, L. Wilk, M. Nusair. Canadian J. Phys., 58, 1200 (1980).
- [16] W.B. Pearson *Crystal Chemistry and Physics of Metals and Alloys* (Wiley, 1972).
- [17] A.R. Lubinsky, D.E. Ellis, G.S. Painter. Phys. Rev. B, 11, 1537 (1975).
- [18] K.J. Chang, M.L. Cohen. Phys. Rev. B, 35, 8196 (1987).
- [19] M. Causa, R. Dovesi, C. Roetti. Phys. Rev. B, 43, 937 (1991).

Редактор Л.В. Шаронова

Electronic structure of cubic silicon carbide with *3d*-impurities in Si- and C-substitutional sites

N.I. Medvedeva, E.I. Yuryeva, A.L. Ivanovskii

Institute of Solid State Chemistry, Ural Branch of Russian Academy of Sciences, 620219 Ekaterinburg, Russia

Abstract Full potential linear "muffin-tin" orbitals method calculations of electronic structure and cohesive energies have been performed for cubic silicon carbide doped with 3*d*-metal impurities (M = Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni) in Si- and C-substitutional sites. It is shown that all 3*d*-impurities substitute for the Si-sites. For $Ti \rightarrow Si$ doping the impurity levels are within the conductivity band and introduction of M = V, ..., Ni atoms leads to the appearance of either donor or acceptor levels in the band gap of SiC. The influence of impurity on the crystal structure parameters of 3*C*-SiC ($M \rightarrow Si$ substitutions) and impurities atom local magnetic moments ($M \rightarrow Si$, C substitutions) is investigated.