## Влияние интеркаляции 3*d*-элементами на структуру и физические свойства диселенида титана $M_x$ TiSe<sub>2</sub> (M = Cr, Fe, Co)

© А.В. Куранов, В.Г. Плещев, А.Н. Титов, Н.В. Баранов, Л.С. Красавин

Уральский государственный университет им. А.М. Горького, 620083 Екатеринбург, Россия E-mail: Valery.Pleschov@usu.ru

(Поступила в Редакцию 13 января 2000 г.)

Экспериментально исследованы зависимости структурных параметров, электрических и магнитных свойств диселенида титана, интеркалированного хромом, железом и кобальтом в зависимости от концентрации интеркалянта и температуры. Обсуждены возможности участия *d*-электронов в образовании межслоевых ковалентных связей в зависимости от заполнения 3*d*-оболочки интеркалированного иона.

Работа выполнена при поддержке РФФИ (грант № 98-03-32656) и Министерства образования РФФИ (грант № 97-0-7.1-169).

Дихалькогениды титана имеют гексагональную слоистую структуру типа CdI<sub>2</sub>, в которой [X-Ti-X]-блоки разделены значительными промежутками, существенно превышающими межатомные расстояния внутри блоков. Эта особенность кристаллической структуры дает возможность внедрения значительного количества других атомов между этими блоками решетки-матрицы, которые занимают позиции с октаэдрической координацией [1]. Значительное количество работ посвящено изучению этих соединений, интеркалированных щелочными металлами и серебром (см., например, [21]). В последнее время получили развитие исследования по интеркалированию дихалькогенидов титана 3d-переходными элементами. Это открывает дополнительные возможности модификации в широких пределах их магнитных свойств и создания квазидвумерных магнетиков. В частности, для дисульфида титана показана возможность реализации в этих материалах широкого спектра магнитных состояний — от спинстекольного до магнитоупорядоченного [3]. Соединения M<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub> (M = V, Cr, Mn, Fe, Co, Mi, Cu) с небольшим содержанием интеркалянта (x = 0.10, 0.20) являются парамагнетиками, в которых температурная зависимость магнитной восприимчивости следует закону Кюри-Вейсса [4]. Однако наиболее интересные магнитные свойства должны наблюдаться при больших концентрациях интеркалянта. Имеются данные, что при увеличении концентрации 3d-элемента в Fe<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub> наблюдается антиферромагнитное упорядочение [5], а в Co<sub>0.05</sub>TiSe<sub>2</sub> температурная зависимость магнитной восприимчивости проходит через максимум [6]. Многообразие наблюдаемых свойств должно быть связано с электронным строением атомов интеркалянта (количеством *d*-электронов, характером их распределения по *d*-орбиталям и т.д.). Кроме того, интеркаляция атомов *d*-переходных элементов, обладающих направленными орбиталями, может оказывать существенное влияние и на состояние электронов проводимости.

В настоящей работе исследовано поведение структурных характеристик, электропроводности, коэффициента термоэдс и магнитной восприимчивости диселенидов титана, интеркалированных хромом, железом и кобальтом в широком интервале концентраций.

## 1. Методика эксперимента

Синтез образцов составов Fe<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub>, Co<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub>, Cr<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub> ( $0 < x \leq 0.5$ ) производился спеканием предварительно приготовленного диселенида титана и соответствующего количества 3*d*-металла (чистота компонентов 99.9%) методом твердофазных реакций в вакуумированных кварцевых ампулах при температуре 900°С. Затем образцы были спрессованы в таблетки и подвергнуты гомогенизации при такой же температуре. На последнем этапе приготовления образцы закаливались в воду для того, чтобы начальное состояние образцов было одинаковым. Рентгенографическая аттестация (ДРОН-3М, Си $K_{\alpha}$ -излучение) не обнаружила в полученных образцах посторонних фаз.

Исследование кинетических характеристик (проводимости и термоэдс) проводилось стандартным четырехзондовым методом в температурном диапазоне 80–400 К на холоднопрессованных образцах прямоугольной формы.

Магнитная восприимчивость ( $\chi$ ) была измерена методом Фарадея в интервале температур 80–400 К.

## 2. Экспериментальные результаты и их обсуждение

Зависимости параметров элементарной ячейки от концентрации интеркалируемых атомов представлены на рис. 1. На этом же рисунке приведены литературные данные [4,7], которые, как видно, хорошо согласуются с нашими результатами. Обращает на себя внимание подобное поведение параметров элементарной ячейки для всех исследованных систем: с увеличением концентрации интеркалянта происходит монотонный рост пара-



**Рис. 1.** Зависимости параметров кристаллической решетки  $a_0$  и  $c_0$  от содержания интеркалянта x для  $Cr_xTiSe_2$  (a), Fe<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub> (b) и Co<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub> (c).

метров  $a_0$  и уменьшение параметров  $c_0$  в интервале концентраций 0 < x < 0.25. Такое поведение структурных характеристик принципиально отличается от того, что наблюдалось для диселенида титана при интеркалировании щелочными металлами. Как показано в [2], внедрение щелочных металлов сопровождается одновременным увеличением обоих параметров. Уменьшение параметра  $c_0$  в системах, интеркалированных 3*d*-металлами, ранее интерпретировалось как свидетельство гибридизации 3*d*-состояний атомов интеркалянта с p-d-состояниями атомов в слое TiSe<sub>2</sub> [4,8]. Установление таких связей, как это было показано для Ti<sub>x</sub>TiTe<sub>2</sub> [9] и Fe<sub>x</sub>TiTe<sub>2</sub> [10], приводит к возникновению локализованных состояний электронов. Как следует из рис. 1, после достижения состава  $M_{0.25}$ TiSe<sub>2</sub> уменьшение  $c_0$  либо прекращается (для Fe<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub>), либо становится менее сильным (для Co<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub>), либо сменяется увеличением (для Cr<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub>). Поскольку при x < 0.25 атомы интеркалянта занимают позиции, удаленные на несколько межатомных расстояний, то их можно считать изолированными между собой. Дальнейшая интеркаляция приводит к тому, что внедренные атомы, оказываясь в соседних позициях, образуют кластеры. Поэтому смену зависимости параметра  $c_0$  можно связать с переходом от разбавленного твердого раствора к концентрированному.

Исходное соединение TiSe<sub>2</sub> является парамагнетиком Паули [11] с величиной магнитной восприимчивости при комнатной температуре  $5.2 \cdot 10^{-7}$  cm<sup>3</sup>/g. Интеркаляция 3*d*-элементов приводит к росту величины магнитной восприимчивости (рис. 2). Все исследованные образцы в исследованной температурной области за исключением Fe<sub>0.5</sub>TiSe<sub>2</sub>, Co<sub>0.5</sub>TiSe<sub>2</sub> проявляли парамагнитное поведение с температурной зависимостью, близкой к закону Кюри. Экспериментально полученные зависимости  $\chi(T)$  могут быть представлены в виде

$$\chi(T) = C/(T - \Theta) + \chi_d + \chi_p, \tag{1}$$

где C — постоянная Кюри,  $\Theta$  — парамагнитная температура Кюри,  $\chi_d$  и  $\chi_p$  — температурно независимые вклады, определяемые соответственно диамагнетизмом заполненных электронных оболочек и парамагнетизмом свободных носителей заряда. Предварительная оценка величины  $\chi_d$  была произведена в соответствии с выражением [12]

$$\chi = -Z_i (e^2/\hbar c)^2 N_A a_0^3/6 \langle (r/a_0) \rangle^2,$$
(2)

где  $Z_i$  — порядковый номер элемента,  $a_0$  — боровский радиус, r — радиус электронной орбиты.

При последующей аппроксимации температурных зависимостей магнитной восприимчивости были определены значения величин, входящих в выражение (1), и



**Рис. 2.** Температурные зависимости обратной магнитной восприимчивости  $1/\chi$  для  $M_x$ TiSe<sub>2</sub> (x = 0.10 и 0.25).



**Рис. 3.** Эффективные магнитные моменты, рассчитанные для свободных ионов (линии), и экспериментально полученные значения (точки) для трех интеркалированных элементов в соединениях  $M_x$ TiSe<sub>2</sub>. Высоко- (1, 2) и низкоспиновые состояния (3, 4) ионов  $M^{2+}$  (1, 3) и  $M^{3+}$  (2, 4).



**Рис. 4.** Температурные зависимости проводимости  $\sigma$  и коэффициента термоэдс  $\alpha$  (на вставке) для M<sub>0.10</sub>TiSe<sub>2</sub>.

рассчитаны эффективные магнитные моменты атомов интеркалянта. Полученные в результате расчетов данные приведены в таблице.

На рис. 3 линиями показаны значения эффективных магнитных моментов для Cr, Fe и Co, которые рассчитаны с учетом их различных валентных и спиновых состояний. Точки соответствуют экспериментально полученным значениям для ионов интеркалянта в системах  $Cr_x TiSe_2$ ,  $Fe_x TiSe_2$ ,  $Co_x TiSe_2$  для x = 0.10; Сравнение представленных данных показывает, 0.25. что экспериментальные данные для железа и кобальта наиболее близки к значениям для Fe<sup>2+</sup> и Co<sup>2+</sup>, а для хрома более вероятно трехвалентное состояние. Этот вывод оправдан еще и тем, что именно ион Cr<sup>3+</sup> имеет наибольшее предпочтение к октаэдрическому окружению, о чем свидетельствуют оценки энергии стабилизации ионов хрома в различном кристаллическом окружении [13]. Видно, что экспериментально полученные эффективные магнитные моменты атомов хрома, железа и кобальта оказались меньше соответствующих значений для спиновых моментов ионов  $Cr^{3+}$ ,  $Fe^{2+}$ ,  $Co^{2+}$ .

Причиной этого может служить отмеченная выше возможность гибридизации 3d-состояний внедряемых элементов с состояниями слоев TiSe<sub>2</sub>. Полученные данные показывают, что концентрационные зависимости магнитных моментов коррелируют с поведением параметра  $c_0$  для изучаемых систем: по мере сжатия кристаллической решетки значения  $\mu_{\text{eff}}$  уменьшаются. Парамагнитные температуры Кюри для большинства исследованных образцов имеют отрицательный знак и невелики по абсолютной величине. Это указывает на существование магнитных взаимодействий антиферромагнитного типа, и при понижении температуры в этих материалах можно ожидать наличия антиферромагнитного упорядочения. Такое упорядочение было обнаружено в системе Fe<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub> при  $x \ge 0.25$  [5] и наблюдалось нами для Fe<sub>0.5</sub>TiSe<sub>2</sub>.

Исходный диселенид титана по своим электрическим свойствам является полуметаллом с проводимостью 900  $(\Omega \cdot cm)^{-1}$  при комнатной температуре [11]. Исследования электрических свойств показали, что для всех изученных систем наблюдается сильное уменьшение электропроводности интеркалированных образцов по сравнению с электропроводностью TiSe<sub>2</sub>, несмотря на увеличение концентрации электронов, вносимых в кристаллическую решетку атомами интеркалянта (рис. 4). При этом в большинстве образцов знак коэффициента термоэдс указывает на р-тип проводимости, характерный для исходного диселенида титана. Такое поведение кинетических свойств позволяет предположить, что электроны оказываются связанными в потенциальной яме, создаваемой атомами интеркалянта, а зонная структура соединений, интеркалированных переходными элементами, по-видимому, претерпевает качественные изменения, заключающиеся в образовании полосы локализованных состояний. Это приводит к увеличению плотности состоя-

Эффективный магнитный момент ( $\mu_{eff}$ ), парамагнитная температура Кюри ( $\Theta$ ) и значение паулиевской магнитной восприимчивости ( $\chi_p$ ) для систем M<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub>

x	$\mu_{ ext{eff}}/\mu_B$	Θ, Κ	$\chi_P \ 10^6, \ \mathrm{cm}^3/\mathrm{g}$
$Cr_xTiSe_2$			
0.10	3.6	-6.6	0.99
0.20	3.1	-7.4	1.15
0.25	3.2	-17.7	1.43
0.33	2.6	12.5	3.05
$Fe_xTiSe_2$			
0.05	4.9	-5.6	0.71
0.10	4.0	3.1	0.95
0.25	4.2	-19.9	1.49
0.37	3.3	6.5	2.58
0.42	3.3	-5.1	1.29
$Co_x TiSe_2$			
0.10	2.5	-34.6	0.75
0.20	2.4	-85.5	1.15
0.25	2.3	-66.1	1.09
0.33	1.6	-65.1	1.88

ний на уровне Ферми, что подтверждается возрастанием значений паулиевской магнитной восприимчивости при увеличении концентрации интеркалянта (см. таблицу).

Представленные результаты о концентрационном изменении структурных параметров, электрических и магнитных характеристик диселенидов титана, интеркалированных разными переходными элементами, показывают, что для всех исследованных атомов интеркалянта наблюдаются общие закономерности, независимо друг от друга свидетельствующие о возникновении при интеркаляции локализованных электронных состояний.

Наблюдаемые различия в концентрационных зависимостях физических характеристик при интеркалировании различными элементами (зависимость параметра  $c_0$ при x > 0.25, различное относительное изменение параметров решетки и эффективного магнитного момента) должны быть связаны с особенностями в строении 3*d*-оболочек интеркалируемых атомов. Наиболее существенное различие между ними состоит в том, что у иона Cr<sup>3+</sup> частично заполнены лишь три из пяти *d*-орбиталей, в то время как у ионов Fe<sup>2+</sup> и Co<sup>2+</sup> в высокоспиновом состоянии электроны находятся во всех *d*-орбиталях. Орбитали, имеющие *z*-компоненту электронной плотности, направлены к лигандам и поэтому склонны к формированию молекулярных орбиталей с окружающими атомами. Следует ожидать, что именно эти электроны будут в наибольшей степени подвержены гибридизации и делокализации при образовании ковалентных связей. Действительно, при интеркалировании кобальтом и железом уменьшение параметра со продолжается до значительно больших концентраций интеркалянта, чем у образцов, интеркалированных хромом, а относительное уменьшение параметра максимально для системы Co<sub>x</sub>TiSe<sub>2</sub>. Нужно отметить, что поскольку для ионов  $Cr^{3+}$  в отличие от  $Fe^{2+}$  и  $Co^{2+}$  характерно синглетное основное состояние, то ионы хрома менее склонны к гибридизации, приводящей к понижению энергии вследствие снятия вырождения, и искажению кристаллического окружения.

Увеличение степени делокализации *d*-электронов приводит к монотонному уменьшению  $\mu_{\text{eff}}$ , и значение 1.6  $\mu_B$  для Co<sub>0.33</sub>TiSe<sub>2</sub> формально соответствует одному неспаренному электрону в одной из *d*-орбиталей кобальта. При внедрении железа эффективный магнитный момент для состава с x = 0.05 равен 4.9  $\mu_B$ , при x = 0.42 он уменьшается до 3.3  $\mu_B$ . При интеркалировании хромом участие *d*-электронов в гибридизации орбиталей проявляется в наименьшей степени и это соответствует наименьшему относительному изменению  $\mu_{\text{eff}}$ .

Таким образом, в результате настоящего исследования показано, что, хотя интеркаляция дихалькогенидов титана 3*d*-переходными металлами в общем случае приводит к локализации электронов проводимости, степень локализации и связанные с этим свойства материалов в значительной степени определяются заполнением 3*d*-оболочки примеси и участием *d*-электронов в установлении ковалентных связей.

## Список литературы

- F. Raaum, F. Gronvold, A. Kjekshus, H. Haraldsen. J. Anorg. Chem. 317, 91 (1962).
- [2] R.H. Friend. Rev. de Chimie Minerale. 19, 467 (1982).
- [3] M. Inoue, M. Koyano, H. Negichi, Y. Ueda, H. Sato. Phys. Stat. Sol. B132, 295 (1985).
- [4] Y. Tazuke, T. Takeyama. J. Phys. Soc. Japan. 66, 827 (1997).
- [5] M. Buhannic, P. Colombet, M. Danot, G. Calvarin. J. Solid. Stat. Chem. 69, 280 (1987).
- [6] В.Г. Плещев, А.Н. Титов, А.В. Куранов. ФТТ **39**, 1618 (1997).
- [7] Y. Arnaod, M. Chevreton, A. Aheuanjinou, M. Danot, J. Rouxel. J. Solid State Chem. 17, 9 (1976).
- [8] R.H. Friend, A.D. Yoffe. Adv. Phys. 36, 1, 1 (1987).
- [9] О.Ю. Панкратова, Л.И. Григорьева, Р.А. Звинчук, А.В. Суворов. ЖНХ 38, 410 (1993).
- [10] В.Г. Плещев, А.Н. Титов, С.Г. Титова, А.В. Куранов. Неорган. материалы 33, 1333 (1997).
- [11] Л.С. Красавин, А.Н. Титов, В.М. Антропов. ФТТ 40, 2165 (1998).
- [12] Н. Ашкрофт, Н. Мермин. Физика твердого тела. Т. 2. Мир, М. (1979). С. 264.
- [13] С. Крупичка. Физика ферритов и родственных им магнитных окислов. Т. 1. Мир, М. (1976). С. 135.