Структура и физические свойства диселенида титана, интеркалированного никелем

© В.Г. Плещёв*, Н.В. Топорова*, А.Н. Титов**, Н.В. Баранов*,**

Уральский государственный университет им. А.М. Горького,
620083 Екатеринбург, Россия
Институт физики металлов Уральского отделения Российской академии наук,
620219 Екатеринбург, Россия
E-mail: valery.pleschov@usu.ru; nadya.toporova@usu.ru

(Поступила в Редакцию 5 ноября 2003 г.)

Проведено систематическое исследование структуры, электросопротивления, термоэдс и магнитной восприимчивости диселенида титана, интеркалированного никелем (Ni_xTiSe₂) в диапазоне концентраций никеля x = 0-0.5. В соответствии с ранее предложенной моделью обнаружена сильная гибридизация Ni3d/Ti3d-состояний, приводящая к подавлению магнитного момента из-за делокализации d-электронов никеля. Показано, что деформация, вызванная гибридизацией Ni3d/Ti3d-состояний, не изменяет локальной координации атома титана.

Работа выполнена при поддержке Российского фонда фундаментальных исследований (гранты № 01-03-32620, 01-03-96502) и Научной программы "Университеты России" (грант № УР.01.01.005).

Как было показано ранее [1,2], интеркаляция диселенида титана переходными и благородными металлами приводит к образованию примесной зоны гибридных Me3d/Ti3d-состояний (Ме — интеркалированный металл). Эта ситуация радикально отличается от хорошо изученного случая интеркалирования щелочными металлами, когда электроны, внесенные с интеркалантом, остаются свободными ("металл с изменяемым уровнем Ферми") [3,4]. Было установлено, что указанное различие связано с разницей потенциалов ионизации интеркалируемой примеси: гибридизация валентных состояний примеси и 3*d*-состояний титана происходит в любом случае, однако, если потенциал ионизации примеси меньше критического, эти состояния оказываются существенно выше уровня Ферми и не влияют на свойства материала [5]. В случае же превышения потенциалом ионизации примеси критического значения наблюдается деформация решетки типа сжатия вдоль направления нормали к плоскости базисных слоев TiSe₂ [5], уменьшение или исчезновение свободных носителей заряда [1], подавление магнитного момента примеси [6] и т.п. Эти факты удалось описать как результат возникновения ковалентных центров Ті-Ме-Ті, которые представляют собой ловушки для свободных электронов и центры деформации решетки-матрицы [5]. Установлено, что степень локализации электронов проводимости на таких центрах и величина деформации прямо пропорциональны друг другу и определяются положением примесной зоны относительно уровня Ферми [1].

Впервые система Ni_xTiSe₂ была синтезирована в 70-х годах прошлого века [7]. Концентрационные зависимости параметров элементарной ячейки, приведенные в этой работе, обнаружили наличие рекордно высокой деформации сжатия вдоль направления нормали к плоскости базисных слоев TiSe₂ (среди всех изученных в настоящее время соединений переходных металлов). Это обстоя-

тельство позволяет надеяться на то, что данный материал будет наиболее ярко демонстрировать весь набор свойств, характерных для интеркалатных материалов с примесной зоной, расположенной ниже уроня Ферми. Однако электрические и магнитные свойства Ni_x TiSe₂ и тонкие структурные особенности (положение атома Ni, влияние интеркалации на координаты атомов решеткиматрицы и т.п.) до сих пор оставались неизученными. Настоящая работа, посвященная детальному исследованию атомной структуры, электросопротивления, термоэдс, магнитной восприимчивости Ni_xTiSe₂, представляет собой попытку восполнить этот пробел.

1. Эксперимент

Образцы Ni_xTiSe₂ (0 < x < 0.5) были получены обычным методом ампульного синтеза из следующих элементов: Ті, очищенный иодидной дистилляцией, чистотой 99.99 (Aldrich 30.581-2); Se марки ОСЧ 19-5 чистотой 99.999 и электролитический Ni чистотой 99.95. Сначала в течение недели спекался диселенид титана при температуре 900°С. Затем полученный материал перетирался, смешивался с соответствующим количеством порошкового никеля, прессовался и подвергался повторному отжигу при температуре 800°C в течение недели. Температура спекания была выбрана ниже температуры синтеза соединения-матрицы для того, чтобы избежать замещения титана никелем. Описанный отжиг не позволял получить однородный материал. Поэтому после недельного отжига навеска подвергалась повторному перемалыванию, прессованию и гомогенизационному отжигу. Материал после такой процедуры, как правило, оказывался достаточно однородным. В работе [7] была установлена возможность образования нескольких различных сверхструктур без точного указания термической предыстории образцов, поэтому для того, чтобы исключить влияние характера упорядочения никеля на физических свойства материала, образцы подвергались закалке от температуры последнего гомогенизационного отжига (800°С).

Рентгеноструктурные исследования были выполнены на порошковых образцах с помощью дифрактометра ДРОН-4-13 (плоский графитовый монохроматор, Со K_{α} -излучение, шаг 0.01°, диапазон углов 14–80°). Структурные характеристики Ni_xTiSe₂ рассчитаны методом полнопрофильного уточнения рентгеновской дифракционной картины (пакет GSAS [8]). Следует отметить согласие величин парамеров решетки, полученных нами, с литературными данными [7], свидетельствующее о хорошем качестве использованного в настоящей работе материала. Измерения магнитной восприимчивости проводились на СКВИД-магнитометре (Quantum Design, USA). Электросопротивление было измерено на прессованных образцах стандартным четырехзондовым методом.

2. Результаты и обсуждение

Результаты полнопрофильного уточнения показывают, что материал сохраняет структурный тип CdI₂ и пространственную группу $P\bar{3}mI$ исходной решетки-матрицы при содержании интеркаланта вплоть до x = 0.33 без упорядочения никеля. Координаты базиса ячейки: Ti — (0, 0, 0); Se — (1/3, 2/3, z); Ni — (0, 0, 1/2). Наилучшего согласия с экспериментом удается добиться, размещая внедренные атомы Ni в октаэдрических позициях ван-дер-ваальсовой щели.

Как видно из рис. 1, интеркалация никеля приводит к уменьшению постоянной решетки в направлении нормали к базисной плоскости (c_0) вплоть до концентрации интеркаланта x = 0.25. Такое поведение типично для дихалькогенидов титана, интеркалированных переходными



Рис. 1. Концентрационные зависимости параметров элементарной ячейки a_0 и c_0 Ni_xTiSe₂. Темные символы — наши данные; светлые символы, крестики и звездочки — данные работы [7], где суммированы результаты, полученные в двух лабораториях. (Различие данных связано с различием в режимах приготовления образцов).



Рис. 2. Зависимости c_0/a_0 и координаты z атома селена вдоль оси c от концентрации никеля.

металлами [1], и традиционной объясняется образованием ковалентных "мостиков" Ti–Ni–Ti, стягивающих слои решетки-матрицы. Поскольку такие центры одновременно являются ловушками для свободных носителей заряда, их можно рассматривать как ковалентные поляроны [9]. Исследование ARPES-спектров аналогичной системы Ni_{1/3}TiSe₂ показало, что возникновение таких центров сопровождается образованием бездисперсионной зоны, расположенной примерно на 1 eV ниже уровня Ферми [10]. Согласно [11], именно так должна выглядеть примесная поляронная зона. Ориентация этой зоны в направлении точек зоны Бриллюэна $M-\Gamma$ позволила авторам [10] заключить, что она образована гибридизованными Ni3 d_{zz} /Ti3 d_{zz} -состояниями.

Как показано в [5], величина деформации при образовании описанных центров определяется при заданной решетке-матрице величиной потенциала ионизации интеркаланта. Рассчитанный по зависимости $c_0(x)$ размер деформированного кластера Ti–Ni–Ti в направлении нормали к базисной плоскости характеризуется постоянной решетки $c_0 = 5.631$ Å, близкой по величине к предсказанной теоретически в [5] на основе анализа потенциала ионизации ионизации иона Ni²⁺: $c_0 = 5.611$ Å. Расхождение может быть связано с неточностью учета постоянной экранировки.

Значительное изменение постоянных решетки TiSe₂ при внедрении никеля (уменьшение со при одновременном росте a_0) соответствует изменению отношения c_0/a_0 , которое принято считать характеристикой степени искаженности халькогенидного октаэдра, координирующего атом титана [12] (рис. 2). Концентрационные зависимости толщины слоя Se-Ti-Se rL и ширины ван-дер-ваальсовой щели r_G, приведенные на рис. 3, показывают, однако, что деформация решетки в направлении нормали к базисной плоскости связана исключительно с уменьшением ширины ван-дерваальсовой щели. Это обстоятельство выглядит совершенно естественным с точки зрения поляронной природы деформации, а также указывает на неизменность геометрических характеристик локального окружения Ті. Последнее представляется весьма важным, поскольку форма халькогенидного октаэдра определяет взаимное



Рис. 3. Ширина ван-дер-ваальсовой щели (1) и толщина слоя Se-Ti-Se (2) как функции содержания никеля в Ni_xTiSe₂.



Рис. 4. Температурные зависимости удельного электросопротивления соединений Ni_xTiSe₂. x: I = 0.1, 2 = 0.2, 3 = 0.25, 4 = 0.33, 5 = 0.5.

расположение Ti3d-зон [13]. В случае правильной октаэдрической координации орбитали $Ti3d_{zz}$, $Ti3d_{yy}$ и $Ti3d_{xx-yy}$, образующие дно зоны проводимости, вырождены по энергии. Вытянутость этого октаэдра вдоль оси с приводит к снижению энергии $Ti3d_{zz}$ -орбитали по сравнению с энергией орбиталей, лежащих в плоскости (x, y), а сжатие вдоль оси c — к противоположному эффекту. Уменьшение со при увеличении ао можно интерпретировать как свидетельство сжатия халькогенидного октаэдра вдоль оси с, ослабления тенденции к гибридизации Ti $3d_{zz}$ /Ni $3d_{zz}$ -орбиталей и, следовательно, постепенного исчезновения поляронов. Постоянство же координации Ті атомами Se указывает на сохранение характера взаимодействия подрешеток Ті и Ni во всем исследованном диапазоне концентраций. Таким образом, увеличение содержания никеля приводит к росту концентрации поляронов, но не изменяет их характеристик.

Величина проводимости $Ni_x TiSe_2$ близка к наблюдаемой в исходном $TiSe_2$, что отличает $Ni_x TiSe_2$ от других материалов с поляронным типом локализации. При этом температурная зависимость сопротивления носит металлический характер для всех исследованных составов (рис. 4), указывая на довольно высокую подвижность носителей заряда. Это обстоятельство находится в противоречии с выводом о поляронной природе зоны проводимости, следующим из данных структурных исследований. При столь сильной деформации следовало бы ожидать гораздо более высокую степень локализации носителей заряда. Представляется, что это может быть результатом участия в формировании зоны проводимости не только d_{zz} -орбитали, но и других орбиталей Ni, также испытывающих гибридизацию с орбиталями Ti и Se. По-видимому, это может приводить к локализации электронов в более обширной пространственно протяженной области, что и обеспечивает их относительно высокую подвижность.

Как видно из рис. 4, электросопротивление достигает наибольшей величины для материала Ni_{0.25}TiSe₂. Следует отметить, что в отличие от остальных Ni_xTiSe₂ интеркалатных материалов (M = Fe, Co, Cr, Mn, Ag) в случае внедрения никеля не наблюдается роста проводимости при увеличении концентрации интеркаланта. Следовательно, влияние никеля на проводимость сводится не столько к изменению концентрации свободных носителей заряда, сколько к изменению их подвижности. Как было показано ранее [5], состав с x = 0.25 соответствует порогу протекания по атомам титана, координированным примесью (задача узлов для треугольной решетки, взаимодействие только между ближайшими соседями). На это же указывает излом на концентрационной зависимости параметра c_0 при содержании никеля x = 0.25(рис. 1). Можно предположить, что при содержании никеля x < 0.25 основную роль в проводимости играет подрешетка узлов, не содержащих атома никеля в ближайшем окружении. При *x* > 0.25 эту роль начинает играть подрешетка атомов титана, координированных никелем. Точка x = 0.25 соответствует минимальной связности обеих подрешеток.

На температурных зависимостях коэффициента Зеебека (рис. 5) для образцов с различным содержанием интеркаланта наблюдается смена знака, свидетельствующая о смене типа проводимости при нагревании: с *p*-типа при низкой температуре на *n*-тип. Температура изменения типа проводимости монотонно увеличивается

Рис. 5. Температурные зависимости коэффициента термоэдс соединений Ni_x TiSe₂. *x*: 1 - 0.2, 2 - 0.25, 3 - 0.33, 4 - 0.5.

Рис. 6. Зависимость магнитной восприимчивости от температуры для системы Ni_xTiSe₂. x: 1 - 0.1, 2 - 0.25, 3 - 0.33, 4 - 0.5.

с ростом содержания никеля. Такое поведение указывает на то, что рост концентрации интеркаланта приводит к монотонному изменению соотношений концентраций носителей заряда разного знака, а аномалия на концентрационной зависимости проводимости связана с их подвижностью. Увеличение роли дырок в процессах переноса заряда при увеличении содержания интеркаланта можно связать с растущей степенью локализации электронов в Ti3 d_{zz} /Ni3d-гибридной зоне.

Величина магнитной восприимчивости χ Ni_xTiSe₂ (рис. 6) оказывается значительно меньшей, чем для аналогичных соединений с Cr, Mn, Fe, Co [14], и в исследуемой области температур обнаруживает весьма слабую температурную зависимость, не описываемую обычно используемым выражением

$$\chi = \chi_0 + \frac{C}{T - \Theta},\tag{1}$$

в котором первый член (χ_0) характеризует не зависящие от температуры диамагнитный вклад ионного остова и паулиевский парамагнитный вклад электронов проводимости, а второй член — кюри-вейсовский вклад, обусловленный наличием локализованных магнитных моментов. Выше 80 К наблюдается рост магнитной восприимчивости при нагреве. Ясно, что кюри-вейсовский вклад не может обеспечить такого поведения. Следовательно, основной вклад может быть связан только с вкладом электронов проводимости. Температурная зависимость этого вклада в магнитную восприимчивость описывается выражением [15]

$$\chi_{\rm P} = \mu_{\rm B}^2 g(E_{\rm F}) \left[1 - \left\{ \left(\frac{g'}{g} \right)^2 - \left(\frac{g''}{g} \right) \right\}_{E=E_{\rm F}} T^2 \right], \qquad (2)$$

где g, g', g'' — плотность состояний на уровне Ферми, ее первая и вторая производные по энергии соответственно. Однако численный расчет показал, что и формула (2) не описывает температурную зависимость χ . Успешно описать эту зависимость удалось выражением, представляющим собой сумму (1) и (2).

Параметры оптимизации приведены в табл. 1. Обращает на себя внимание малость эффективных магнитных моментов Ni, хорошо согласующаяся с литературными данными для x = 0.1 и 0.2 [16]. Это можно объяснить подавлением магнитного момента, которое наблюдалось для систем $Co_x TiSe_2$ и $Cr_x TiSe_2$ [6]. $Ni_x TiSe_2$ обнаруживает наибольшее сжатие в направлении оси с и соответственно наибольшее отличие экспериментального магнитного момента от момента свободного иона (среди всех аналогичных интеркалатных материалов). Другой особенностью является большая отрицательная величина квадратичного вклада, возникающего либо в случае сильной температурной зависимости положения уровня Ферми, либо в случае сильной зависимости плотности состояний от энергии на уровне Ферми. Указанная тенденция проявляется в широком интервале концентраций, поэтому мало вероятно, чтобы столь значительное изменение концентрации электронов, вносимых с интеркалантом, не привело к смещению уровня Ферми из области сильной зависимости плотности состояний от энергии. Следовательно, квадратичный вклад в температурную зависимость χ связан, скорее, с сильной температурной зависимостью положения уровня Ферми. Такую зависимость можно было бы ожидать в случае поляронного характера носителей заряда. Тогда изменение температуры может приводить к изменению степени поляризации носителей и, следовательно, к изменению плотности состояний на уровне Ферми и его положения [11].

Среди составов Ni_xTiSe₂ следует отметить соединение Ni_{0.5}TiSe₂. В отличие от материалов с меньшим *x* оно индицируется в моноклинной сингонии, пространственная группа I2/m, Z = 4, фактор расходимости $R_w = 6\%$ (табл. 2). Это результат упорядочения $\sqrt{3}a_0 \times a_0 \times 2c_0$ никеля в ван-дер-ваальсовых щелях. Концентрация никеля x = 0.5 соответствует порогу протекания непосредственно в подрешетке примеси. Очевидно, что именно это обстоятельство может приводить к появлению моноклинных искажений наряду с чисто топотактическим упорядочением примеси в ван-дер-ваальсовой щели. Изменение симметрии элементарной ячейки приводит к

Таблица 1. Параметры оптимизации магнитной восприимчивости (по формулам (1) и (2))

Параметр	x				
Параметр	0.1	0.25	0.33	0.5	
$\chi_0 \cdot 10^{-7}$, emu/g·Oe	1.134	0.285	-0.2015	1.935	
$C \cdot 10^{-6}$, emu · K/g · Oe	5.852	3.789	6.759	7.184	
$P \cdot 10^{-12}$, emu/g · Oe · K ²	0.487	1.168	1.281	0.978	
$\chi_{\rm P} \cdot 10^{-7}$, emu/g·Oe	6.134	5.285	4.799	6.935	
$\mu_{\mathrm{eff}},\mu_{\mathrm{B}}$	0.31	0.17	0.19	0.16	
		- ,, .	_	-	

Примечание. $P = \mu_{\rm B}^2 g(E_{\rm F}) \left[\left\{ \left(\frac{g'}{g}\right)^2 - \left(\frac{g''}{g}\right) \right\}_{E=E_{\rm F}} \right], \chi_{\rm P} = \chi_0 + \chi_D,$ $\chi_D = -5 \cdot 10^{-7} \, \text{emu/g} \cdot \text{Oe.}$

	Ni _{0.5} TiSe ₂ (Cu K_{α})		x	у	Z	$U, \mathrm{\AA}^2$
<i>a</i> ₀ , Å	6.161 (1)	Ni (2/m)	0	0	0	0.12(1)
$b_0, \mathrm{\AA}$	3.567(1)	Ti (<i>m</i>)	0.0092(2)	0	0.2504(4)	0.05(2)
<i>c</i> ₀ , Å	11.836(2)	Se1 (<i>m</i>)	0.1643(6)	1/2	-0.1218(2)	0.07(5)
$eta,^\circ$	90.293(3)	Se2 (<i>m</i>)	0.3322(6)	0	0.1184(1)	0.02(3)

Таблица 2. Структурные параметры соединения Ni_{0.5}TiSe₂

 Π римечание. Тепловые параметры Uрассчитывались в изотропном приближении.

возрастанию магнитной восприимчивости и электропроводности при сохранении *p*-типа проводимости во всем исследованном интервале температур. В пользу этого свидетельствуют сохранение знака коэффициента Зеебека при достижении содержания никеля x = 0.5 и магнитная восприимчивость, практически не зависящая от температуры.

Таким образом, совпадение порогов протекания по атомам титана, координированным никелем, с точкой аномалии на концентрационных зависимостях сопротивления и постоянных решетки, а точки упорядочения никеля с порогом протекания по атомам примеси определенно указывает на локализацию носителей заряда. С этим выводом хорошо согласуется сильное подавление магнитного момента никеля. В то же время характер локализации носителей заряда, очевидно, существенно отличается от наблюдавшегося для соединений диселенида титана, интеркалированных другими переходными металлами. Это различие можно связать с большим числом Ni3*d*-орбиталей, участвующих в образовании гибридных состояний, в которых локализованы электроны проводимости.

Список литературы

- A. Titov, S. Titova, M. Neumann, V. Pleschev, Yu. Yarmoshenko, L. Krasavin, A. Dolgoshein, A. Kuranov. Mol. Cryst. Liq. Cryst. **311**, 161 (1998).
- [2] А.А. Титов, А.В. Долгошеин. ФТТ 40, 7, 1187 (1998).
- [3] P.C. Klipstein, C.M. Pereira, R.H. Friend. Phil. Mag. B 56, 5, 531 (1987).
- [4] P.C. Klipstein, R.H. Friend. J. Phys. C: Solid State Phys. 20, 26, 4169 (1987).
- [5] А.А. Титов, А.В. Долгошеин, И.К. Бдикин, С.Г. Титова. ФТТ 42, 9, 1567 (1000).
- [6] A.M. Titov, A.V. Kuranov, V.G. Pleschev, Yu.M. Yarmoshenko, M.V. Yablonskikh, A.V. Postnikov, S. Plogmann, M. Neumann, A.V. Ezhov, E.Z. Kurmaev. Phys. Rev. B 63, 035106 (2001).
- [7] Y. Arnaud, M. Chevreton, A. Ahouanjiou, M. Danot, J. Rouxel. J. Solid State Chem. 17, 9 (1976).
- [8] A.C. Larson, R.B. Von Dreele. LANSCE.MS-H805. Los Alamos National Laboratory. Los Alamos (1986). NM 87545.
- [9] N.F. Mott, E.A. Davis. Electron Processes in Non-Crystalline Materials. Clarendon Press, Oxford (1979). P. 427.
- [10] T. Matsushita, S. Suga, A. Kimura. Phys. Rev. B 60, 3, 1678 (1999).

- [11] A.S. Alexandrov, N. Mott. Polarons and Bipolarons. World Scientific Publ., Singapore (1995).
- [12] T. Hibma. Structural Aspects of Monovalent Cation Intercalates of Layered Dichalcogenides. Academic Press, London (1982). P. 285.
- [13] W.V. Liang. Proc. of the NATO Advanced Study Institute Physics and Chemistry of Electrons and Ions Condensed Matter. Dordrecht, Cambridge (1984). P. 459.
- [14] А.В. Куранов, В.Г. Плещев, А.Н. Титов, Н.В. Баранов, Л.С. Красавин. ФТТ 42, 11, 2029 (2000).
- [15] С.В. Вонсовский. Магнетизм. Мир, М. (1963).
- [16] Y. Tazuke, T. Takeyama. J. Phys. Soc. Jap. 66, 3, 827 (1997).