

**ПЕРЕХОД МЕТАЛЛ-ПОЛУПРОВОДНИК  
В ДИТЕЛЛУРИДЕ ТИТАНА,  
ИНТЕРКАЛИРОВАННОМ СЕРЕБРОМ**

© A. H. Tитов

Уральский государственный университет,  
620083 Екатеринбург, Россия  
(Поступила в Редакцию 29 марта 1996 г.)

Ранее было показано [1,2], что в системе  $\text{Ag}-\text{TiTe}_2$  наблюдаются три однофазные области, связанные с различным упорядочением атомов серебра внутри Ван-дер-Ваальсовой щели:  $\text{Ag}_{1/2}\text{TiTe}_2$  ( $0.55 < x < 0.57$ ),  $\text{Ag}_{3/4}\text{TiTe}_2$  ( $0.65 < x < 0.75$ ) и  $\text{AgTiTe}_2$  ( $0.95 < x < 1.0$ ). Эти фазы обнаруживают несколько переходов от металлической зависимости проводимости к полупроводниковой при изменении внешних параметров. Один из них проявляется в значительном уменьшении проводимости (примерно в  $10^3$  раз) при переходе от  $\text{TiTe}_2$  к  $\text{Ag}_{1/2}\text{TiTe}_2$ . При этом происходит смена характера температурной зависимости с металлической для  $\text{TiTe}_2$  на полупроводниковую с энергией активации  $0.12\text{ eV}$  для  $\text{Ag}_{1/2}\text{TiTe}_2$ . Дальнейшее увеличение содержания серебра приводит к росту проводимости в  $\text{Ag}_{3/4}\text{TiTe}_2$  и восстановлению металлического типа проводимости.

Для объяснения этого перехода в работе [2] была предложена модель, согласно которой внедрение серебра в  $\text{TiTe}_2$  приводит к образованию полосы локализованных состояний (ПЛС), перекрывающейся с зоной проводимости и захватывающей уровень Ферми в фазе  $\text{Ag}_{1/2}\text{TiTe}_2$ . Металлизация при увеличении содержания серебра связывалась с заполнением ПЛС электронами и выходом уровня Ферми в зону проводимости.

Температурные зависимости проводимости и коэффициента Зеебека для образцов, которые остаются однофазными при охлаждении [2] с  $x = 0.735$  и  $0.675$ , измеренные при низких температурах (рис. 1), хорошо согласуются с изложенной моделью, поскольку резкое падение проводимости в  $\text{Ag}_{0.676}\text{TiTe}_2$  при температуре, близкой к  $80\text{ K}$ , может быть связано с вымораживанием свободных носителей, возбужденных из ПЛС. При выходе уровня Ферми в зону проводимости ( $x = 0.735$ ) такой диэлектризации при охлаждении больше не происходит.

Серьезные трудности, однако, возникают при попытке объяснения концентрационной зависимости проводимости (рис. 2) в рамках данной модели. Суть их состоит в том, что если каждый атом серебра в

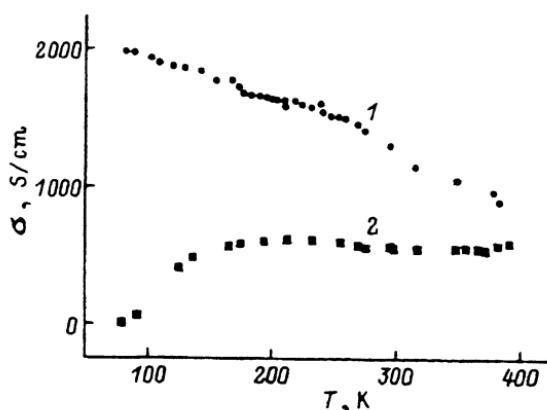


Рис. 1. Температурные зависимости проводимости на постоянном токе для богатого (1) и бедного (2) серебром образцов из области гомогенности фазы  $\text{Ag}_{3/4}\text{TiTe}_2$ .

$x$ : 1 — 0.735, 2 — 0.675.

фазе  $\text{Ag}_{1/2}\text{TiTe}_2$  создает одно двухэлектронное состояние, то заполнение их может наблюдаться только при  $x \approx 1$ . Для преодоления этой трудности кажется разумным сделать некоторые предположения о природе локализованных состояний, возникающих при внедрении серебра в  $\text{TiTe}_2$ .

Как указывалось в [2], внедрение серебра в решетку  $\text{TiTe}_2$  приводит к уменьшению параметра  $c_0$ , что может быть связано со сближением «сандвичей»  $\text{TiTe}_2$ . Такое поведение параметра  $c_0$  резко отличает  $\text{Ag}_x\text{TiTe}_2$  от традиционных интеркалатных соединений, свойства которых хорошо описываются в модели, предполагающей полное обобществление решеткой-матрицей электрона внедренного атома (модель «жесткой зоны») [3,4]. Это позволяет предположить, что внедрение серебра в  $\text{TiTe}_2$  приводит к образованию ковалентных центров («квазимолекулы»), состоящих из иона серебра и двух ближайших к нему атомов титана из смежных «сандвичей» (центр « $\text{Ti}-\text{Ag}-\text{Ti}$ »). При появлении такой «квазимолекулы» можно ожидать гибридизации  $d_{z^2}$ -орбиталей атомов титана, участвующих в образовании центра, с расщеплением «квазимолекулярной» орбитали на связывающую и раз-

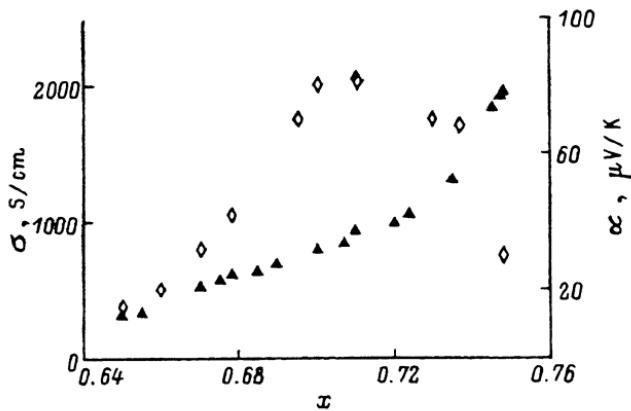


Рис. 2. Проводимость на постоянном токе  $\sigma$  и коэффициент Зеебека  $\alpha$  как функции содержания серебра в фазе  $\text{Ag}_{3/4}\text{TiTe}_2$  при температуре 300 К.

рыхляющую ветви. Связующие орбитали будут образовывать ПЛС. Поскольку связующая орбиталь может содержать два электрона, а интеркалированное серебро может присутствовать только в одновалентном состоянии, следует ожидать захвата уровня Ферми ПЛС во всех материалах, где возможно образование таких центров. Таким образом, может быть объяснен захват уровня Ферми ПЛС в  $\text{Ag}_{1/4}\text{TiSe}_2$  [5].

С ростом концентрации интеркаланта центры типа « $\text{Ti}-\text{Ag}-\text{Ti}$ » будут замещаться центрами типа « $\text{Ag}-\text{Ti}-\text{Ag}$ », что может приводить к распаду локализованных состояний, связанных с центрами « $\text{Ti}-\text{Ag}-\text{Ti}$ ». Тогда можно ожидать резкого увеличения проводимости вблизи порога протекания по центрам « $\text{Ag}-\text{Ti}-\text{Ag}$ ». Доля узлов, при которой наступает протекание для плоской гексагональной решетки с координационным числом 6 и связями только между ближайшими узлами, составляет 0.5 [6,7]. Поскольку вероятность образования такого центра равна  $x^2$ , где  $x$  — стехиометрический индекс в  $\text{Ag}_x\text{TiTe}_2$ , то протекание должно наступать при  $x \simeq 0.71$ . Сравнение с рис. 2 показывает хорошее согласие эксперимента с приведенными рассуждениями.

Концентрационная зависимость коэффициента Зеебека  $\alpha$  демонстрирует переход от поведения, характерного для материалов с прыжковой проводимостью при  $x < 0.71$  ( $|\alpha|$  возрастает при росте проводимости  $\sigma$ ), к характерному для материалов со свободными носителями  $x > 0.71$  ( $|\alpha|$  убывает при росте  $\sigma$ ) [8]. Подобный переход может быть связан с возникновением распространенных состояний на уровне Ферми при  $x > 0.71$ .

С переходом от локализованных электронных состояний к распространенным может быть связано уменьшение плотности состояний на уровне Ферми, наблюдающееся как увеличение наклона зависимости  $E(x)$  на рис. 1 в работе [2] ( $E$  — ЭДС электрохимической ячейки  $\text{Ag}/\text{AgJ}/\text{Ag}_x\text{TiTe}_2/\text{Pt}$ , пропорциональная разности химических потенциалов электронов в серебре и в  $\text{Ag}_x\text{TiTe}_2$  [9]) при  $x \simeq 0.71$ .

### Список литературы

- [1] A.N. Titov, S.G. Sludnov, A.V. Cherepanov, V.N. Derevyanko. In: Solid State Ionics: Materials and Applications / Ed. B.V.R. Chowdary. World Scientific. Singapore (1992). P. 701.
- [2] A.H. Титов. Неогран. материалы. В печати (1996).
- [3] J. Rouxel. Physica **B99**, 3 (1980).
- [4] R.H. Friend. Rev. de Chim. Mineral. **19**, 467 (1982).
- [5] Б.М. Антропов, А.Н. Титов, Л.С. Красавин. ФТТ **38**, 4, 1288 (1996).
- [6] M.F. Sykes, J.W. Essam. Phys. Rev. Lett. **10**, 3 (1963).
- [7] M.F. Sykes, J.W. Essam. J. Math. Phys. **5**, 117 (1964).
- [8] Н.Ф. Мотт. Переходы металл-изолят. Наука. М. (1979). С. 61.
- [9] J.B. Wagner, C. Wagner. J. Chem. Phys. **25**, 6, 25 (1957).