04,11 Особенности электропроводности монокристаллов V₃O₅

© В.Н. Андреев, В.А. Климов

Физико-технический институт им. А.Ф. Иоффе РАН, Санкт-Петербург, Россия

E-mail: vn.andreev.solid@mail.ioffe.ru

(Поступила в Редакцию 21 апреля 2011 г.)

Проведено исследование электропроводности монокристаллов V₃O₅ в широком интервале температур, охватывающем как область существования металлической фазы, так и область перехода металлической фазы в диэлектрическую. Показано, что низкая электропроводность металлического V₃O₅ вызвана, с одной стороны, пониженной концентрацией электронов, а с другой — сильной электрон-электронной корреляцией, роль которой с понижением температуры возрастает по мере приближения к температуре фазового перехода. Для объяснения температурной зависимости электропроводности диэлектрической фазы V₃O₅ применена теория прыжковой проводимости, учитывающая влияние тепловых колебаний атомов на резонансный интеграл.

Работа поддержана научной программой ОФН РАН.

1. Введение

V₃O₅ принадлежит к гомологическому ряду оксидов ванадия с общей формулой V_nO_{2n-1} (n = 3-8), называемому также рядом фаз Магнели [1,2]. Кристаллическая структура членов этого ряда представляет собой плотную гексагональную упаковку ионов кислорода. Часть октаэдрических пустот в этой структуре заполнена ионами ванадия таким образом, что образуются рутильные блоки VO2, ограниченные так называемыми "плоскостями скола", которые ассоциируются с V₂O₃ [3,4]. Кислородные октаэдры, содержащие ванадий, образуют два типа цепочек, которые направлены вдоль оси [001] и чередуются в направлениях [100] и [010] (рис. 1). Один тип цепочек составлен из двойных октаэдров (два одиночных октаэдра, имеющих общую грань). Эти двойные октаэдры соединены через общие ребра и образуют цепочку. Другой тип цепочек составлен из одиночных октаэдров, соединенных вместе посредством общих вершин. Цепочки первого и второго вида связаны друг с другом общими ребрами и вершинами. В стехиометрическом V₃O₅ при температуре $T_c \sim 428 \,\mathrm{K}$ наблюдается фазовый переход (ФП) металл-диэлектрик, который сопровождается скачком электропроводности σ и магнитной восприимчивости χ [5–7]. По данным дифференциального термического анализа при ФП выделяется скрытая теплота ~ 200 cal/mol [8]. Кристаллическая решетка V₃O₅ относится к моноклинной сингонии, и при ФП пространственная группа симметрии меняется. Высокотемпературная фаза относится к пространственной группе I2/c, тогда как низкотемпературная фаза к группе Р2/с [3,4].

При температуре Нееля $T_N \sim 70 \text{ K}$ в этом соединении появляется антиферромагнитное упорядочение [9]. Тот факт, что температуры T_c и T_N сильно разнесены, свидетельствует о том, что магнитный порядок не является движущей силой ФП. Из анализа магнитных свойств

 V_3O_5 [7,10] следует, что в этом окисле, как и у всех остальных членов ряда Магнели, магнитные моменты локализованы не только в диэлектрической, но и в металлической фазе. Сохранение локализованных магнитных моментов в металлической фазе V₃O₅ указывает на то, что этот окисел находится в режиме сильной межэлектронной корреляции не только в диэлектрической, но и в металлической фазе. Что касается моновалентных оксидов ванадия (V2O3 и VO2), то в металлических фазах этих соединенний эффекты локализации магнитных моментов выражены значительно меньше. Вместе с тем классическими металлами их считать тоже нельзя. так как их свойства не укладываются в рамки Фермижидкостной модели [11,12]. Естественно искать объяснение ФП в V₃O₅ в пространственном упорядочении ионов различной валентности, как это имеет место, например, в F₃O₄ и V₄O₇, т.е. в случае перехода типа Вервея [13–16]. В низкотемпературной фазе V₃O₅ имеется четыре типа кристаллографически независимых кислородных октаэдров, содержащих ион ванадия. Обозначим эти катионные места как V(11), V(12), V(21), V(22) [3]. Два из них V(11), V(12) лежат в цепочках, составленных из двойных октаэдров, которые ассоциируются с V₂O₃, другие два V(21), V(22) находятся в цепочках, составленных из одиночных октаэдров, которые ассоциируются с VO₂. В элементарную ячейку V₃O₅ входит восемь формульных единиц, т. е. 24 иона ванадия, которые распределены следующим образом: по восемь ионов V(11), V(12) и по четыре V(21), V(22). На месте V(11) находится ион V^{4+} , тогда как на остальных местах V(12), V(21), V(22) расположены ионы V^{3+} . На самом деле при температуре T = 298 K (на 130 K ниже T_c) распределение зарядов по четырем кристаллографически независимым местам ионов ванадия следующее: 3.87, 3.06, 3.06, 3.07 соответственно для мест V(11), V(12), V(21), V(22) [3]. В высокотемпературной фазе V_3O_5 (Т > 428 К) число кристаллографически независимых



Рис. 1. *а*) Проекция двух последовательных слоев заполненных кислородных октаэдров вдоль оси [010]. В каждом слое чередуются цепочки из двойных и одиночных окдаэдров, которые направлены вдоль оси [001]. *b*) Проекция на плоскость (101) слоя, ограниченного стрелками на части *a*. Пустые кружки обозначают атомы кислорода, формирующие плотную гексагональную упаковку. Кружки, обозначенные как 11, 12, 21, 22, указывают положения ионов ванадия в позициях V(11), V(12), V(21), V(22) в низкотемпературной фазе. В высокотемпературной фазе позиции V(11), V(12) становятся неразличимы и превращаются в позиции V₁, а позиции V(21), V(22) превращаются в позиции V₂. Сплошными линиями обозначены пересечения "плоскостей скола" с плоскостью (101).

мест ионов ванадия сокращается с четырех до двух. Места V(11), V(12) становятся неразличимы и преобразуются в тип V₁, то же происходит и с местами V(21), V(22), которые преобразуются в тип V₂ [4]. Таким образом, в элементарную ячейку высокотемпературной фазы V₃O₅ входит 16 ионов ванадия на узлах типа V₁ и восемь ионов ванадия на узлах типа V₂. При этом заряды ионов ванадия в идеале должны распределяться следующим образом: на местах типа V₁ валентность равна 3.5, т.е. ионы V³⁺ и V⁴⁺ хаотично распределены

в соотношении 50:50, а на местах типа V₂ находятся ионы V³⁺. На самом деле при температуре T = 458 К (на 30 К выше T_c) валентность ванадия на местах типа V₁ равна 3.42, а на местах типа V₂ — 3.15 [4].

Несмотря на то что V₃O₅ изучается на протяжении нескольких десятилетий, в настоящее время отсутствуют надежные экспериментальные данные по электропроводности этого соединения как в металлической фазе, так и ниже температуры ФП, а в области ниже 200 К данные по электропроводности просто отсутствуют. Одной из трудностей получения надежных данных является очень большое сопротивление образцов при низких температурех (более $10^{12} \Omega$). Большинство авторов описывает температурную зависимость электропроводности $\sigma(T)$ диэлектрической фазы V₃O₅ законом Аррениуса $\sigma = \sigma_0 \exp(E_a/k_BT)$, причем это описание, как показано далее, распространяется и на широкую область затянутого ФП [7]. Ранее мы показали, что в ряде соединений переходных металлов, испытывающих ФП металл-диэлектрик, электропроводность в низкотемпературной фазе осуществляется прыжками поляронов малого радиуса [16-19]. Было установлено, что температурная зависимость электропроводности линейна в координатах $\lg \sigma - T$, как это и следует из моделей, в которых учитывается влияние тепловых колебаний атомов решетки на резонансный интеграл [20,21]. В настоящей работе показано, что обнаруженные ранее закономерности справедливы и в случае V₃O₅.

2. Эксперимент

Стехиометрические однофазные монокристаллы V₃O₅ были синтезированы из смеси V2O5 и V2O3 методом газового транспорта в парах TeCl₄ при температуре $\sim 1300 \, \text{K}$ [22,23]. Образцы имели форму параллелепипеда с характерными размерами $0.6 \times 0.7 \times 4$ mm. Стехиометрия образцов определялась по увеличению их веса после окисления до предельного окисла V2O5. Рентгеноструктурный анализ не обнаружил в синтезированных монокристаллах присутствия других окисно-ванадиевых фаз. Отметим, что в отличие от VO2 и V2O3, где из-за образования доменов-двойников [24,25] происходит разрушение монокристаллических образцов при переходе через температуру ФП, в случае V₃O₅ растрескивания образцов не наблюдалось, так как домены-двойники при ФП не образуются. Электропроводность измерялась по стандартной четырехзондовой методике. Перед напылением серебряных контактов образцы травили в растворе HNO3. В диэлектрической фазе измерения проводились с помощью электрометра с входным сопротивлением более $10^{14} \Omega$.

3. Результаты и обсуждение

На рис. 2 представлена температурная зависимость электропроводности V_3O_5 в области температур



Рис. 2. Температурная зависимость электропроводности монокристаллов V_3O_5 в координатах $\lg \sigma \sim T$ в интервале температур 77–455 К.

77–455 К в координатах $lg(\sigma) \sim T$. На этой зависимости можно выделить три участка, которые соответствуют металлической фазе, области затянутого ФП и диэлектрической фазе. В интервале температур 455-428 К V₃O₅ находится в металлической фазе [7]. Величина электропроводности V₃O₅ в этой области температур составляет $\sim 10^2 \, \Omega^{-1} \cdot \mathrm{cm}^{-1}$. С понижением температуры σ уменьшается. Иногда такой "неметаллический" характер электрической проводимости связывают с андерсоновской локализацией, вызванной структурным беспорядком, как, например, это имеет место в нестехиометрическом V₂O₃ [26]. Однако в случае V₃O₅ мы используем достаточно совершенные кристаллы, где структурночувствительный фактор вряд ли играет существенную роль. В нашем случае локализованный характер проводимости может быть связан с особенностями переноса электронов по катионным узлам, а именно с сильным электрон-электронным взаимодействием [27]. Действительно, высокотемпературная фаза V₃O₅ описывается как фаза с быстрым обменом состояний V³⁺ и V⁴⁺, т.е. с быстрыми переходами "лишних" электронов с центра на центр. Этот процесс приводит к появлению свойств, характерных для "плохого" металла с длиной свободного пробега порядка межатомных расстояний и проводимостью диффузионного типа [28]. Металлическая фаза при этом может обладать свойствами неупорядоченной системы.

На рис. 3 представлена зависимость $\sigma(T)$ металлической фазы V₃O₅ в координатах Аррениуса. Из рисунка видно, что наклон зависимости $\sigma(T)$ прогрессивно увеличивается при приближении к T_c , что может быть обусловлено уменьшением концентрации электронов, участвующих в металлической проводимости. При высоких температурах (достаточно далеко отстоящих от T_c) все катионные узлы типа V_1 (рис. 1) заняты ионами V³⁺ и V⁴⁺, которые распределены случайным образом в соотношении 50:50 [4]. Именно между этими катионами происходит быстрый обмен электронами, приводящий к металлической проводимости. По мере уменьшения температуры часть ионов V4+ переходит на места типа V2 и количество ионов V⁴⁺ на катионных узлах типа V₁ уменьшается, а следовательно, уменьшается и эффективная концентрация носителей, формирующих металлическую проводимость. С другой стороны, это означает, что на местах типа V_1 образуется избыток ионов V^{3+} , которые не принимают участия в металлической проводимости. Эти избыточные ионы V³⁺, возможно, формируют зародыши упорядоченной диэлектрической фазы в виде катионных узлов типа V(12). Что касается ионов V⁴⁺ на катионных узлах типа V2, то феноменологически можно предположить, что электронный транспорт в металлической фазе осуществляется двумя системами электронов. Для первой системы характерен быстрый обмен электронами между катионами, находящимися на местах типа V1, где "лишние" электроны находятся в непосредственной близости друг от друга; для второй системы — обмен электронами на катионных узлах типа V₂, где из-за большого расстояния между парами ионов V³⁺ и V⁴⁺ носители находятся в локализованном состоянии и на металлический характер электропереноса заметного влияния оказывать не должны. Если придерживаться этой концепции, то можно объяснить сравнительно низкое значение электропроводности в металлической фазе V₃O₅ ($\sigma \sim 10^2 \, \Omega^{-1} \cdot \mathrm{cm}^{-1}$, что на порядок ниже моттовского предела для минимальной металлической проводимости [15]). По нашему мнению, это связано с тем, что число электронов, принимающих участие в процессе металлической проводимости, равно только 1/3 от общего числа ионов ванадия, т.е. это только те электроны, которые находятся на катионных узлах типа V₁. Для сравнения в V₄O₇ величина электропроводности равна $\sigma \sim 10^3 \,\Omega^{-1} \cdot \mathrm{cm}^{-1}$, при этом число электронов, принимающих участие в процессе



Рис. 3. Температурная зависимость электропроводности металлической фазы V_3O_5 в окрестности фазового перехода в координатах $\lg \sigma \sim 1/T$. Интервал температур 455–418 К.

металлической проводимости, равно 1/2 от общего числа ионов ванадия в решетке [16].

При $T \sim 428 \,\mathrm{K}$ в V₃O₅ происходит ФП металлдиэлектрик, сопровождаемый скачком электропроводности примерно в 8 раз. При этом пространственная группа I2/c меняется на P2/c и, следовательно, изменяются кристаллографически независимые места катионов в элементарной ячейке. Отметим, что скачок электропроводности при $T \sim 428 \,\mathrm{K}$ имеет температурный гистерезис $\Delta T \sim 1.4 \,\mathrm{K}$, тогда как в области до и после скачка σ гистерезисных явлений нами не обнаружено (рис. 3).

При дальнейшем охлаждении кристалла σ плавно уменьшается в широком интервале температур, причем наклон зависимости $\lg \sigma(T)$ прогрессивно уменьшается как в прямых, так и в обратных по температуре координатах (рис. 2, 3). Такое прогрессивное уменьшение наклона мы связываем с тем, что фазовые превращения не заканчиваются при T_c , а продолжаются в достаточно широком интервале температур. Действительно, если считать, что ФП в V₃O₅ включает в себя переход порядок-беспорядок, то полное упорядочение ионов V³⁺ и V⁴⁺ в катионной подрешетке происходит при температурах значительно ниже комнатной. При полном упорядочении на узлах V(11) должны находиться только ионы V^{4+} , тогда как на оставшихся узлах типа V(12), V(21), V(22) должны располагаться ионы V^{3+} . Однако при комнатной температуре на узлах V(11) находится только 96.7% ионов V^{4+} , а оставшиеся 3.3% ионов V^{4+} распределены по узлам типа V(12), V(21), V(22) [3]. Конечно, в терминах "порядок-беспорядок" это очень маленькое отклонение. Однако с точки зрения электропроводности это большая величина, так как 3.3% ионов V⁴⁺ — это доноры, которые вносят существенный вклад в проводимость. По нашему мнению, полное упорядочение в расположении ионов V³⁺ и V⁴⁺, а следовательно, и окончание ФП, сопровождаемое локализацией свободных электронов, происходит при $T \sim 240-230$ К. На зависимости $\sigma(T)$ в этой области температур наблюдается изменение наклона, и кривая выходит на зависимость, отражающую прыжковую проводимость диэлектрической фазы V₃O₅ (рис. 2). Отметим, что при $T \sim 240 \,\mathrm{K}$ также резко меняется характер термоэдс монокристаллов V₃O₅ [7].

Таким образом, приведенные результаты указывают на существование в V₃O₅ перехода порядок-беспорядок в электронной подсистеме кристалла. Этот переход связан с сильной корреляцией электронов, начинается за несколько десятков градусов до температуры T_c , а заканчивается при $T \sim 240$ К. При $T_c \sim 428$ К происходит скачок электрического сопротивления, меняется пространственная группа решетки, имеет место температурный гистерезис. С другой стороны, в целом фазовые переход в V₃O₅ имеет черты ФП второго рода.

Далее мы переходим к третьему участку зависимости $\sigma(T)$, где процесс упорядочения ионов V³⁺ и V⁴⁺ уже завершился. Из рис. 2 следует, что в области температур

T < 230 К наблюдается линейная зависимость $\sigma(T)$ в координатах $\lg \sigma - T$. Линейная зависимость электрической проводимости в таких координатах реализуется в моделях, учитывающих влияние тепловых колебаний атомов решетки на резонансный интеграл [19]. Как было показано в [20], выражение для температурной зависимости электропроводности в этом случае имеет вид

$$\sigma = en \frac{ea^2}{2h} \frac{\pi^{1/2} I^2}{E_a^{1/2} (k_B T)^{3/2}} \exp\{-E_a/k_B T + k_B T/\varepsilon\}, \quad (1)$$

где a — постоянная решетки, E_a — энергия, требуемая для осуществления перескока электрона, n — концентрация носителей заряда, e — заряд электрона, h — постоянная Планка, ε — величина, имеющая размерность энергии. В области высоких температур, когда $2k_BT > \hbar\omega_q$ (где $\hbar = h/2\pi$, ω_q — частота оптического фонона), ε связана со среднеквадратичным тепловым смещением $\langle \rho^2 \rangle$ соотношением

$$\varepsilon = k_B T / 2\alpha^2 \langle \rho^2 \rangle. \tag{2}$$

Вообще говоря, при электрон-фононных взаимодействиях в процессах рассеяния принимают участие как оптические, так и акустические фононы, но при низких температурах роль низкочастотных акустических фононов возрастает. В приближении Эйнштейна, когда используется характеристическая фононная частота, среднеквадратичное смещение определяется следующим образом:

$$\langle \rho^2 \rangle = 2k_B T / M \omega^2, \tag{3}$$

где M — масса иона, ω^2 — квадрат характерной фононной частоты. Фононный спектр V₃O₅ не изучен, однако, по нашему мнению, частоты оптических фононов не должны сильно отличаться от фононного спектра VO₂. Поэтому, если взять значение частоты низкочастотного фонона $\omega_q \approx 2.6 \cdot 10^{13} \, {\rm s}^{-1}$, как это имеет место, например, в VO₂ [29], для интервала температур 230–77 K, в котором проведены наши измерния, высокотемпературная область, где $2k_BT > \hbar\omega_q$, простирается по крайней мере до ~ 100 K. Следовательно, согласно (2) и (3), при высоких температурах ($T > 100 \, {\rm K}$) ε не зависит от температуры и может быть представлена в следующем виде:

$$\varepsilon = M\omega^2 / 4\alpha^2. \tag{4}$$

Анализ выражения (1) показывает, что с ростом температуры первый член под экспонентой становится пренебрежимо малым по сравнению со вторым, тогда как при низких температурах первый член доминирует. В высокотемпературном пределе выражение (1) может быть представлено в виде

$$\ln(\sigma T^{3/2}) = A + k_B T/\varepsilon, \tag{5}$$

где А и є не зависят от температуры.



Рис. 4. Зависимость $\ln(\sigma T^{3/2})$ от температуры. Интервал температур 77–230 К.

Напротив, в низкотемпературном пределе выражение (1) может быть представлено как

$$\ln(\sigma T^{3/2}) = A - E_a/k_B T,\tag{6}$$

где А и Е_а не зависят от температуры.

Графическое представление выражения (5) приведено на рис. 4 в интервале температур $\Delta T \approx 77-230$ К. Из рисунка видно, что зависимость $\sigma(T)$ линейна в этих координатах вплоть до температуры $T \sim 120 \, {
m K}.$ При $T < 120 \, \text{K}$ наблюдается отклонение от линейности, связанное с влиянием первого члена под экспонентой в выражении (1). Действительно, как показано далее, при $T = 120 \,\mathrm{K}$ в выражении (1) величина первого члена в показателе экспоненты E_a/k_BT отличается от второго $k_B T / \varepsilon$ в 3.5 раза, а уже при T = 77 К это отличие составляет менее чем 1.5 раза. Строго говоря, для интервала температур 120-77 К мы не можем считать члены под экспонентой в выражении (1) пренебрежимо малыми один относительно другого. Поэтому фактически этот интервал наших измерений является переходным от выражения (5) к выражению (6); следовательно, мы должны учитывать оба члена под экспонентой. В этом случае выражение (1) можно записать как

$$\ln(\sigma T^{3/2}) - k_B T/\varepsilon = A - E_a/k_B T.$$
(7)

или как

$$\ln(\sigma T^{3/2}) + E_a/k_B T = A + k_B T/\varepsilon.$$
 (8)

Если модель справедлива, то при правильном выборе параметров ε и E_a эти зависимости в соответствующих координатах должны быть прямыми линиями во всем интервале температур. На рис. 5 и 6 графически представлены выражения (7) и (8), в которых величины ε и E_a выбраны из условия лучшей аппроксимации линейной зависимости. Хорошая линейная аппроксимация электропроводности во всем интервале 230–77 К получена при $\varepsilon = 1.12 \cdot 10^{-3}$ eV и $E_a = 2.67 \cdot 10^{-2}$ eV. Линейные зависимости на рис. 5 и 6 указывают на хорошее соответствие эксперимента и использованной модели прыжковой проводимости.

Анализ выражений (1), (2) показывает, что коррекция температурной зависимости электропроводности за счет влияния тепловых колебаний атомов решетки на резонансный интеграл уместна только при условии $(2\alpha^2 \langle \rho^2 \rangle) \ge 1$, т.е. для случая очень малого радиуса локализации электрона, сравнимого с амплитудой тепловых колебаний атомов. Из выражения (2) следует, что при $T \approx 200 \text{ K} (2\alpha^2 \langle \rho^2 \rangle) = 15$. Это означает, что эффективный радиус локализации $\alpha^{-1} = 0.4\rho$.

Если принять частоту оптического фонона равной $\omega_q = 2.6 \cdot 10^{13} \, {\rm s}^{-1}$, значение атомной массы ванадия $M = 0.86 \cdot 10^{-22} \, {\rm g}$ /аtот и найденную на основе наших измерений величину $\varepsilon = 1.12 \cdot 10^{-3} \, {\rm eV}$, с помощью выражения (4) можно определить значение радиуса локализации носителя заряда α^{-1} . Величина эффективного



Рис. 5. Зависимость $\ln(\sigma T^{3/2}) + E_a/k_BT$ от температуры. $E_a = 2.67 \cdot 10^{-2}$ eV. Интервал температур 77–230 K.



Рис. 6. Зависимость $\ln(\sigma T^{3/2}) - k_B T/\varepsilon$ от температуры. $\varepsilon = 1.12 \cdot 10^{-3}$ eV. Интервал температур 230–77 K.

радиуса локализации получилась равной $0.035 \cdot 10^{-8}$ ст. Столь малая величина α^{-1} соответствует требованиям теории [20], предъявляемым к среднеквадратичному тепловому смещению атомов, которое должно быть сравнимо или больше, чем радиус локализации электронного состояния на узле. Амплитуда тепловых колебаний атомов решетки ρ в этом случае равна $0.09 \cdot 10^{-8}$ ст, что является вполне разумной величиной. Следует обратить внимание на то, что такую малую величину α^{-1} необходимо рассматривать только как эффективную длину локализации.

Таким образом, использованная модель хорошо описывает экспериментальные данные, а приведенные выше оценки, по нашему мнению, корректны, несмотря на то что мы не знаем достоверный фононный спектр V_3O_5 при низких температурах. Отметим, что для анализа наших результатов в области низких температур мы применяем выражение, справедливое, вообще говоря, в квазиклассическом пределе при температурах порядка температуры Дебая. Для окончательного ответа на вопросы о применимости в данном случае модели [20] и столь малой величине эффективного радиуса локализации требуются дополнительные теоретические исследования.

4. Заключение

Показано, что низкое значение электропроводности металлической фазы V₃O₅ по сравнению с V₄O₇, возможно, связано с пониженной концентрацией электронов, участвующих в металлической проводимости диффузионного типа. Несмотря на то что при $T_c \approx 428 \, {
m K}$ происходит фазовое превращение, которое можно трактовать как ФП первого рода, критические явления этого перехода наблюдаются в широкой области температур как до, так и после Т_с. Эти критические явления, по нашему мнению, могут быть вызваны растянутым переходом порядок-беспорядок, который проявляет черты $\Phi\Pi$ второго рода. Постепенное упорядочение ионов V³⁺ и V⁴⁺ в решетке V₃O₅ начинается за несколько десятков градусов до $T_c \sim 428 \, {\rm K}$ и проявляется в прогрессивном уменьшении электропроводности при приближении к Т_с. После скачка сопротивления при $T_c \sim 428 \,\mathrm{K}$ электропроводность V₃O₅ продолжает прогрессивно уменьшаться, что свидетельствует о все большей локализации электронов, связанной с постепенным закреплением ионов V^{3+} и V^{4+} на своих местах и уменьшением вероятности перехода электрона с V^{4+} на V^{3+} . При $T < 230 \, \text{K}$ процесс перехода порядок-беспорядок заканчивается, и образец переходит в диэлектрическую фазу.

Показано, что температурная зависимость электропроводности диэлектрической фазы V₃O₅ хорошо описывается моделью малого полярона, которая учитывает влияние тепловых колебаний атомов решетки на резонансный интеграл. Определены характерные параметры модели: $E_a = 2.67 \cdot 10^{-2}$ eV и $\varepsilon = 1.12 \cdot 10^{-3}$ eV. Рассчитанная в рамках использованной модели величина эффективного радиуса локализации полярона оказалась по порядку величины сравнимой с амплитудой тепловых колебаний атомов решетки.

Список литературы

- [1] G. Andersson. Acta Chem. Scand. 8, 1599 (1954).
- [2] H. Horiuchi, M. Tokonami, N. Morimoto, K. Nagasawa, Y. Bando, T. Takada. Mater. Res. Bull. 6, 833 (1971).
- [3] S. Asbrink. Acta Cryst. B 36, 1332 (1980).
- [4] S.-H. Hong, S. Asbrink. Acta Cryst. B 38, 713 (1982).
- [5] В. Брюкнер, Г. Вихь, Е.И. Теруков, Ф.А. Чудновский. ФТТ 17, 2191 (1975).
- [6] E.I. Terukov, F.A. Chudnovskii, W. Reichelt, H. Oppermann, W. Bruckner, W. Moldenhauer. Phys. Status Solidi A 37, 541 (1976).
- [7] F.A. Chudnovskii, E.I. Terukov, D.I. Khomskii. Solid State Commun. 25, 573 (1978).
- [8] Н.Ф. Картенко, Е.И. Теруков, Ф.А. Чудновский. ФТТ 18, 1874 (1976).
- [9] H. Okinaka, K. Kosuge, S. Kachi, M. Takano, T. Takada. J. Phys. Soc. Jpn. 32, 1148 (1972).
- [10] A.C. Gossard, D.J. Di Salvo, L.C. Erich, J.P. Remeika, H. Yasuoka, K. Kosuge, S. Kachi. Phys. Rev. B 10, 4178 (1974).
- [11] P.B. Allen, R.M. Wentscovitch, W.W. Schulz, P.C. Canfield. Phys. Rev. B 48, 4359 (1993).
- [12] V.N. Andreev, F.A. Chudnovskii, V.A. Klimov. Письма в ЖЭТФ 60, 647 (1994).
- [13] E.J.W. Vervey, P.W. Haayman, F.C. Remeijn. J. Chem. Phys. 15, 181 (1947).
- [14] J.B. Sokoloff. Phys. Rev. B 5, 4496 (1972).
- [15] N.F. Mott. Metal-insulator transitions. Tailor and Francis LTD, London (1974). 278 p.
- [16] В.Н. Андреев, В.А. Климов, ФТТ 51, 2107 (2009).
- [17] V.N. Andreev, F.A. Chudnovskiy, S. Perooly, J.M. Honig. Phys. Status Solidi B 234, 623 (2002).
- [18] V.N. Andreev, F.A. Chudnovskiy, J.M. Honig, P.A. Metcalf. Phys. Rev. B 70, 235 124 (2004).
- [19] В.Н. Андреев, В.А. Климов. ФТТ 49, 2146 (2007).
- [20] В.В. Брыксин. ЖЭТФ 100, 1556 (1991).
- [21] C.M. Hurd. J. Phys. C 18, 6484 (1985).
- [22] K. Nagasawa. Mater. Res. Bull. 6, 853 (1971).
- [23] H. Oppermann, W. Reichelt, E. Wolf. J. Cryst. Growth 31, 49 (1975).
- [24] В.Н. Андреев, В.А. Пикулин, Д.И. Фролов. ФТТ **42**, 322 (2000).
- [25] В.Н. Андреев, Ф.А. Чудновский. ФТТ 17, 2957 (1975).
- [26] В.Н. Андреев, В.А. Климов. ФТТ 48, 2200 (2006).
- [27] Д.И. Хомский. ФТТ 19, 3160 (1977).
- [28] F.A. Chudnovskii. J. Phys. C 11, L99 (1978).
- [29] А.Г. Аронов, Д.Н. Мирлин, И.И. Решина, Ф.А. Чудновский. ФТТ 19, 193 (1977).