

При ФПМП в аморфной VO_2 наблюдаются структурные изменения, не адекватные, однако, известным для кристаллической двуокиси ванадия кристаллографическим перестройкам. В частности, отсутствует спаривание атомов V в полупроводниковой фазе, наблюдаемое при переходе от рутила к решетке моноклинной симметрии в кристаллической VO_2 .

Известно, что спаривание атомов V при переходе в низкотемпературную фазу часто рассматривается как удвоение периода решетки и образование сверхструктуры, сопровождающееся перестройкой энергетического спектра такой, что в окрестности уровня Ферми появляется диэлектрическая щель ϵ_g (переход Пайерлса) [7, 8]. Отсутствие спаривания атомов V в аморфной VO_2 является аргументом против теорий ФПМП, основанных на переходе Пайерлса.

Детально влияние структурного беспорядка на переход Пайерлса рассмотрено в [9, 10]. Можно считать, что полное подавление пайерлсовской неустойчивости наступает при $\epsilon_g < \hbar/\tau_{\text{imp}}$, где τ_{imp} — время рассеяния электрона на дефекте. Принимая длину свободного пробега электрона в разупорядоченной VO_2 $l \approx 10^{-7}$ см, скорость электрона $v = v_F \approx 10^8$ см/с, тогда $\tau_{\text{imp}} \approx l/v_F \approx 10^{-15}$ с. Для VO_2 $\epsilon_g \approx 1$ эВ, поэтому $\epsilon_g < \hbar/\tau_{\text{imp}}$. Это является еще одним аргументом против неустойчивости Пайерлса. Однако, учитывая грубость сделанных оценок, этот аргумент нельзя считать окончательным. Необходимо отметить, что достигнутое нами разупорядочение является в некотором смысле предельным (область упорядочения не превышает 1—2 межатомных расстояний) и, следовательно, ничего принципиально нового в смысле влияния беспорядка на переход установить невозможно.

Л и т е р а т у р а

- [1] Малиненко В. П., Стефанович Г. Б., Чудновский Ф. А. Письма в ЖТФ, 1983, т. 9, № 12, с. 754—757.
- [2] Aleshina L. A., Malinenko V. P., Phouphanou A. D., Jakovleva N. M. J. Non-Cryst. Sol., 1986, vol. 87, с. 350—366.
- [3] Алешина Л. А., Малиненко В. П., Фиррова Н. М., Фофанов А. Д. Деп. в ВИНТИ № 1557—77, 1977.
- [4] Джеймс Р. Оптические принципы дифракции рентгеновских лучей. М.: ИЛ, 1950, 283 с.
- [5] Гилье Д. Рентгенография кристаллов. М.: ИЛ, 1956, 353 с.
- [6] Алешина Л. А., Фофанов А. Д., Шверин О. Н. ДАН СССР, 1982, т. 267, № 3, с. 596—598.
- [7] Копаев Ю. В., Мокеров В. Г. ДАН СССР, 1982, т. 267, № 6, с. 1370—1374.
- [8] Зайцев Р. О., Кузьмин Е. В., Овчинников С. Г. УФН, 1986, т. 148, № 4, с. 603—636.
- [9] Булаевский Л. Н., Садовский М. В. ФТТ, 1984, т. 16, № 4, с. 1159—1164.
- [10] Лосева Г. В., Овчинников С. Г., Петраковский Г. А. Переход металл—диэлектрик в сульфидах З металлов. Новосибирск: Наука, 1983. 208 с.

Петрозаводский государственный
университет им. О. В. Куусинена
Петрозаводск

Поступило в Редакцию
15 октября 1987 г.

УДК 548.571.548.4

Физика твердого тела, том 30, в. 3, 1988
Solid State Physics, vol. 30, № 3, 1988

U-ЦЕНТРЫ В ОБЛУЧЕННЫХ КРИСТАЛЛАХ LiF—ОН

Л. И. Брюкина, В. М. Хулугуров

Из ряда работ [1, 2] известно, что U-центры (ионы водорода в узлах замещения) в LiF создаются при радиационном разложении примеси гидроксила. Однако не во всех подвергнутых радиационной обработке кристаллах LiF—ОН существуют U-центры. Так, в [1] отмечается, что

U -центры создаются на начальной стадии облучения LiF рентгеновским излучением. Затем при увеличении дозы облучения их концентрация достигает максимума и начинает уменьшаться. Отсутствие U -центров в LiF—OH, облученных нейтронами, отмечается в [2].

Для изучения поведения U -центров в кристаллах LiF в зависимости от концентрации ионов OH⁻ в процессе облучения исследовался кристалл с неравномерным распределением ионов гидроксила по буле монокристалла. Монокристалл был расколот на несколько частей. Кристаллы были облучены γ -излучением Co⁶⁰ до дозы $2 \cdot 10^8$ Р при температуре ~ 195 К. В спектре кристалла с минимальным коэффициентом поглощения OH⁻ наблюдалась интенсивная полоса поглощения с $\nu_{\max} = 2170$ см⁻¹ и не наблюдалось поглощение в области 2800—3800 см⁻¹ (рис. 1, кривая 1). С увеличением коэффициента поглощения OH⁻ полосы в области 2000—2200 см⁻¹

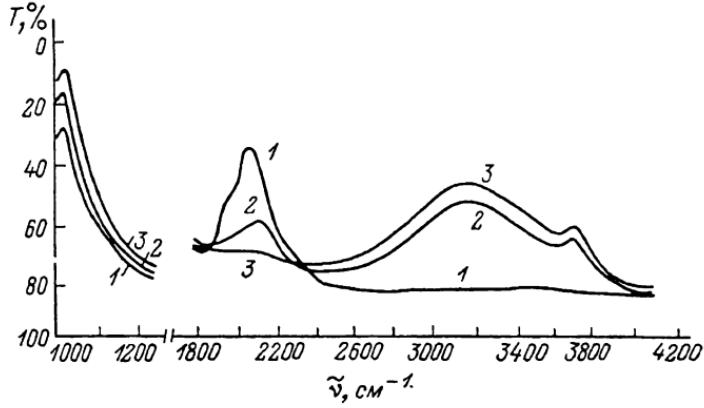


Рис. 1. Зависимость ИК пропускания кристалла LiF—OH, γ -облученного дозой $2 \cdot 10^8$ Р при $T=195$ К от концентрации ионов гидроксила.

$$K_1(\text{OH}^-) \text{ (кривая 1)} < K_2(\text{OH}^-) \text{ (кривая 2)} < K_3(\text{OH}^-) \text{ (кривая 3).}$$

уменьшаются и «сдвигаются» в коротковолновую область. Полосы при $\nu = 2800$ —3800 см⁻¹ увеличиваются (рис. 1, кривая 2). В последнем кристалле, в котором коэффициент поглощения ионов гидроксила самый большой, полосы в области 2000—2200 см⁻¹ почти отсутствуют, а поглощение в области 2800—3800 см⁻¹ достигает максимального значения (рис. 1, кривая 3).

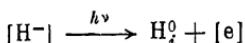
Одновременно с поглощением в области 1800—3800 см⁻¹ измерялось поглощение U -центров (1015 см⁻¹). Было установлено, что концентрация их тем больше, чем больше концентрация центров, поглощающих в области 2800—3800 см⁻¹, в том числе и ионов гидроксила с $\nu = 3730$ см⁻¹.

Изучение поведения U -центров в зависимости от дозы облучения, так же как и от концентрации гидроксила, показало, что наблюдается прямая зависимость интенсивности U -полосы от интенсивности полосы при $\nu = 2800$ —3800 см⁻¹ в кристаллах LiF—OH при увеличении дозы облучения. При небольших дозах облучения наблюдаются полосы поглощения при $\nu = 2800$ —3800 см⁻¹ и полосы поглощения U -центров. При увеличении дозы облучения исчезают полосы при $\nu = 2800$ —3800 см⁻¹ и полосы поглощения U -центров при $\nu = 1015$ см⁻¹. Одновременно создаются полосы поглощения при $\nu = 1800$ —2300 см⁻¹.

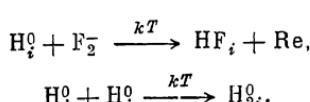
Объяснение приведенных экспериментальных результатов может быть дано на основании идентификации полос в области 2800—3700 см⁻¹ как принадлежащих МК со слабой или промежуточной Н-связью типа OH...O и OH...F [3]. Полосы поглощения при $\nu = 2800$ —3800 см⁻¹, в том числе и полосы поглощения ионов гидроксила при $\nu = 3730$ см⁻¹, являются источниками образования U -центров, так как содержат в своем составе ионы гидроксила OH⁻. Их уменьшение приводит к уменьшению U -полосы.

Исчезновение U -центров в процессе увеличения дозы облучения можно объяснить образованием водородных френкелевских F, H пар дефектов

(F-центр, H⁰-атом). Вероятно, происходят радиационно-химические реакции известного типа [4]



с последующим образованием молекул HF и H₂ [3, 4]



Одновременно разрушаются центры, поглощающие при $\tilde{\nu}=2800-3800 \text{ см}^{-1}$ и при $\tilde{\nu}=3730 \text{ см}^{-1}$, являющиеся источником образования U-центров. Таким образом, при больших дозах облучения U-центры уже не образуются.

Кроме корреляции интенсивности U-полосы с интенсивностью полосы 2800—3800 см⁻¹ обнаружена также корреляционная зависимость между концентрацией H⁰-центров (нейтральных водородных атомов) и интенсивностью полосы 2800—3800 см⁻¹.

H⁰-центры определялись методом ЭПР на установке РЭ-1307. Исследовались γ -облученные различными дозами кристаллы LiF—OH, спектры которых представлены на рис. 1. Измерение сигналов ЭПР при 300 К показало наличие интенсивного дублета

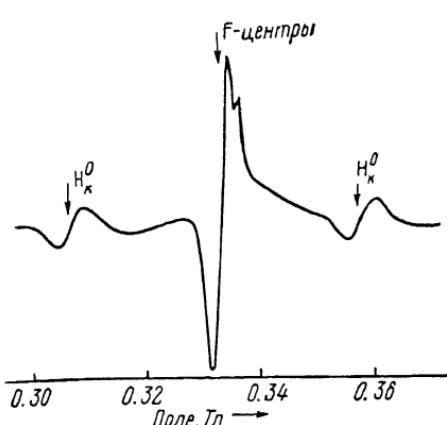


Рис. 2. ЭПР спектр водорода H_k^0 в γ -облученном кристалле LiF—OH.

Доза облучения $\sim 10^7 \text{ Р}$. Температура облучения — комнатная.

лета (рис. 2) с величиной сверхтонкого расщепления $\approx 0.0515 \text{ Тл}$ и шириной каждой компоненты $\approx 0.0047 \text{ Тл}$ для кристалла, представленного на рис. 1 (3). Для кристалла со спектром (2) интенсивность дублета уменьшилась. В кристалле со спектром (1) данный сигнал ЭПР отсутствует. Из сопоставления полученных результатов с данными работы [5] можно сделать заключение, что данный сигнал ЭПР принадлежит атому водорода в катионной вакансии H_k⁰.

Л и т е р а т у р а

- [1] Akhvlediani Z. G., Berg K. I., Berg G. Cryst. Latt. Def., 1980, vol. 8, N 4, p. 167—175.
- [2] Kamikawa T. Phys. St. Sol. (b), 1975, vol. 68, N 2, p. 639—643.
- [3] Брюкина Л. И., Синица Л. М., Хулугуров В. М., Шнейдер А. Г. Препринт № 5 СО АН СССР, Томск, 1986. 16 с.
- [4] Kerckhoff F., Martienssen W., Sander W. Z. Physik, 1963, vol. 173, N 2, p. 184—202.
- [5] Ахвlediani И. Г., Ахвlediani З. Г., Калабегишвили Т. Л. В кн.: V Всесоюзное совещание по радиационной физике и химии ионных кристаллов. Тез. докл., Рига, 1983, с. 241—242.

Иркутский государственный
университет им. А. А. Жданова
НИИ прикладной физики
Иркутск

Поступило в Редакцию
6 июля 1987 г.
В окончательной редакции
19 октября 1987 г.