

05.4; 11

© 1992

# ОЦЕНКА ЭНЕРГИЙ СВЯЗИ НЕКОТОРЫХ АТОМОВ В РЕШЕТКЕ ВТСП-МОНОКРИСТАЛЛОВ

Ю.А. Власов, О.Л. Голубев,  
Е.Л. Конторович, В.Н. Шредник

При изучении свойств ВТСП-материалов большой интерес представляют сведения об энергиях межатомной связи в решетке кристалла сверхпроводника. Однако получение подобных данных представляет сложную задачу. Легко можно определить энергию связи лишь для свободного цепочечного кислорода, испаряющегося при достаточно низких температурах в случае прогрева ВТСП-материала в вакууме; величина эта составляет  $\lambda = 2.0 - 2.1$  эВ [1].

Для оценки других энергий связи весьма удобным оказывается метод изучения полевого испарения материалов ВТСП с помощью атомного зонда [2]. Этот прибор, представляющий собой комбинацию полевого ионного микроскопа и масс-спектрометра, позволяет наблюдать поверхность материала с атомарным разрешением, очищать поверхность посредством полевого испарения поверхностных слоев и химически идентифицировать атомы (или их ассоциаты), удаляемые с поверхности. Напряженность поля  $F_e$ , при котором происходит испарение иона определенной массы и зарядности, определяется следующим соотношением [3]:

$$n^3 e^3 F_e^{1/2} = \lambda + \sum_n I_n - n \cdot \varphi + 1/2(\alpha_\alpha - \alpha_i) \cdot F_e^2, \quad (1)$$

где  $\lambda$  – теплота испарения частицы с поверхности, коррелирующая с энергией связи в решетке;  $I_n$  – потенциал ионизации  $n$ -кратно заряженного иона;  $e$  – заряд электрона;  $\varphi$  – работа выхода поверхности;  $\alpha_\alpha$  и  $\alpha_i$  – поляризуемости атома и иона соответственно.

Несмотря на то что кристаллы ВТСП – соединения с полярными связями, членом  $\Delta = 1/2(\alpha_\alpha - \alpha_i) \cdot F_e^2$ , связанным с поляризацией, можно пренебречь вследствие малых значений  $F_e$  для ВТСП-материалов по сравнению с металлами. Например, для атомов  $W$  на грани  $\{110\}$   $W$  величина  $\alpha_0 = 0.54 \text{ \AA}^3$ ;  $F_e = 5.6 \text{ В/\AA}$  и поляризационный вклад в энергию связи  $\Delta = 0.59 \text{ эВ}$ , а для более рыхлой грани  $\{111\}$   $W - \alpha_0 = 1.42 \text{ \AA}^3$ ,  $F_e = 7.45 \text{ В/\AA}$  и  $\Delta = 2.72 \text{ эВ}$ . Однако  $F_e$  для материалов ВТСП лежат, по нашим оценкам, в интервале  $F_e = 1.30 - 1.40 \text{ В/\AA}$ , т.е.  $\Delta$  должна быть меньше в 10–30 раз. Таким образом, даже

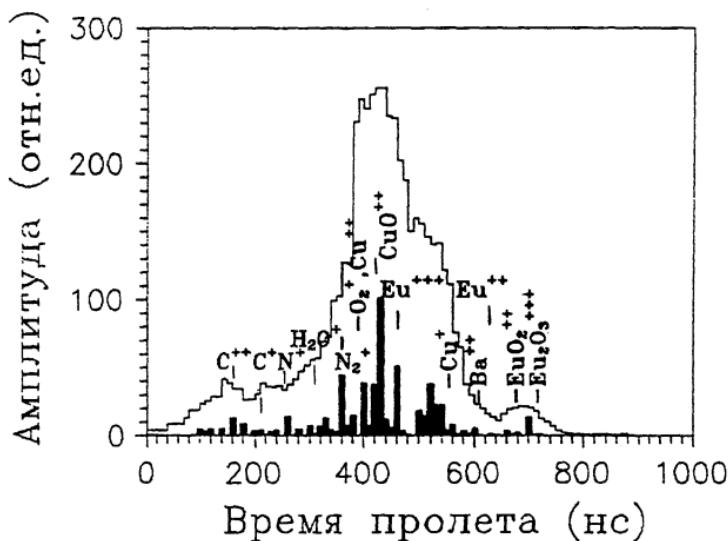


Рис. 1

Интегральный спектр масс, полученный в широкоугольном атомном зонде, сложенный из 380 единичных спектров [5] с их естественными погрешностями  $\Delta\tau$  (обычно около 40–50 нс) времени пролета  $\tau$ . Под ним в виде столбиков изображен линейчатый спектр, где  $\Delta\tau$  условно принята равной 5 нс. Линейчатый спектр облегчает расшифровку. Стационарное (базовое) напряжение  $U=10$  кВ, импульсное  $U_{имп}=2$  кВ. Вакуум  $10^{-9}$  Тор.  $T=80$  К.

при заметно больших поляризумостях последним членом в выражении (1), по-видимому, можно пренебречь. Тогда

$$F \approx \frac{1}{n^3 e^3} \left( \lambda + \sum_n I_n - n\varphi \right)^2, \quad (2)$$

$$\lambda = \sqrt{F_e n^3 e^3} - \sum_n I_n + n\varphi. \quad (3)$$

Таким образом, для определения  $\lambda$  какой-либо частицы необходимо измерить  $F_e$ , при которой на масс-спектре появляется ион этой частицы определенной зарядности, а также и работу выхода поверхности. Для поверхности монокристалла  $EuBa_2Cu_3O_x$  нами были определены значения  $\varphi=4.1$  эВ и поле наилучшего изображения поверхности кристалла в изображающем газе  $N_2$ :  $F_e=1.32$  В/Å [4]. Зная  $F_e$  и напряжение наилучшего изображения  $U_H=12$  кВ, можно было определить полевой множитель  $\beta=F_H/U_H=11000$  1/см. Величина  $\beta$  дает возможность определить и  $F_e=\beta \cdot U_e$  ( $U_e$  – напряжение, при котором происходит полевое испарение иона). В экспериментах использовался времязпролетный широкоугольный атомный зонд.

Вид иона	$Ba^{++}$	$Eu^{++}$	$Eu^{+++}$	$Cu^+$	$Cu^{++}$	$O_2^+$	$BaO^+$	$Eu^+$
$\lambda$ (эВ)	4.73	3.63	-6.48	0.73	-7.47	-3.55	1.95	3.41

На рисунке показан типичный спектр полевого испарения моно-кристалла  $EuBa_2Cu_3O_{7-x}$  с  $T_c=95$  К, полученный при охлаждении образца жидким азотом. Помимо ионов адсорбированных газов (вакуум  $\sim 10^{-9}$  Тор) наблюдаются ионы  $Eu^{+++}$ ,  $Ba^{++}$ ,  $O^+$  или  $Cu^{++}$ ,  $CuO^{++}$  и др. Необходимо отметить, что появление ионов материала происходит примерно при тех же напряжениях, при которых наблюдалась и ионная картина поверхности с атомарным разрешением [5], т.е.  $F_H \approx F_e = 1.32$  В/Å. Пики всех наблюдавшихся ионов, составляющих решетку ВТСП, появлялись почти при одном и том же  $F_e$ , лишь ионы  $Ba^{++}$  появлялись при несколько более низких  $F_e$ . Данные по величинам  $\lambda$  для атомов, рассчитанные по  $F_e$  для иона определенной зарядности, представлены в таблице.

Значения  $\lambda$ , соответствующие атомам Ва и Еи в двухвалентном состоянии составили 4.7 эВ для Ва и 3.6 эВ для Еи, что близко к соответствующим энергиям связи в оксидах  $BaO$  - 5.8 эВ и  $EuO$  - 5.71 эВ [6]. При испарении иона  $Eu^{+++}$  получается уже отрицательная  $\lambda$ , что конечно нереально. Это означает, что испарение подобного иона в одном элементарном акте требует гораздо большего  $F_e$  (см. ф. 3). По-видимому, образование иона  $Eu^{+++}$  происходит посредством постиионизации иона Еи, который первично испаряется с поверхности. Подобной отрицательной  $\lambda$  обладают также ионы  $O_2^+$ ,  $Cu^{++}$ . Это и неудивительно, поскольку вследствие высокого значения  $I_1 = 12.08$  эВ для иона  $O_2^+$  даже полевое испарение слабосвязанного цепочечного кислорода может происходить лишь при  $F_e \approx 7.0$  В/Å, тогда как  $F_e$  даже для  $W$  составляет 5.7 В/Å, т.е. ионы  $O_2^+$  могут образовываться только при испарении и диссоциации оксидов. Это вполне возможно, поскольку для ионов оксидов  $BaO^+$  и  $EuO^+$  значения  $\lambda$  оказываются небольшими: 1.9 эВ и 3.4 эВ соответственно. При полевом испарении  $Cu^+$  величина  $\lambda$  оказывается весьма малой - 0.7 эВ. Видимо, испарение атомов Ва и Еи разрушает решетку кристалла и ослабляет связи атома меди с решеткой. Двухзарядный ион  $Cu^{++}$  так же, как и ион  $O_2^+$  в однократном акте ионизации наблюдаться не может и, видимо, возникает в результате постиионизации иона  $Cu^+$ . Приведенные величины  $\lambda$  являются лишь оценками, вследствие чего и не приводятся величины погрешности.

Анализ полученных оценок обнаруживает хорошее соответствие эксперимента с простой теорией [3], основанной на модели идеального металла и сил зеркального изображения, лишь в случаях

ионов электроположительных металлов Ba и Eu. Надо полагать, что когда атомы этих металлов оказываются на поверхности, ситуация, особенно при  $T < T_c$  (а она, по-видимому, реализуется), в самом деле мало отличается от адсорбции таких металлов на поверхности другого металла. Что же касается полевого испарения ионов меди и кислорода, составляющих основу решетки оксидного ВТСП-кристалла, то из наших оценок следует плохое соответствие простой модели полевого испарения [3] опыту.

По-видимому, на основе дальнейших экспериментов потребуется модификация этой модели, учитывая существенную полярность связей, а также перераспределение энергий связей при локальном разрушении решетки (при удалении какого-либо атома). Последнее вообще всегда должно учитываться в случае неоднокомпонентных веществ, тем более таких сложных, как оксидные сверхпроводники.

Работа выполнена в рамках проекта № 91097. Государственной Программы „Высокотемпературная сверхпроводимость”.

### Список литературы

- [1] Байков Ю.М., Дунаева Т.Ю., Крачинот Т.В., Митцев М.А., Степанова Ю.П. // ФТГ. 1992 (в печати).
- [2] Мюлле Э.В., Чонг Т.Т. Полевая ионная микроскопия, полевая ионизация и полевое испарение. М.: Наука, 1980. С. 28.
- [3] Мюлле Э., Чонг Т. Автоионная микроскопия. М.: Металлургия, 1972. С. 81.
- [4] Власов Ю.А., Голубев О.Л., Самохвалов Н.А., Сюткин Н.Н., Таланцев Е.Ф., Чеботаев Н.М., Шредник В.Н. // Письма в ЖТФ. 1989. Т. 15. № 24. С. 59–64.
- [5] Власов Ю.А., Голубев О.Л., Сюткин Н.Н., Таланцев Е.Ф., Шредник В.Н. // ЖТФ. 1990. Т. 60. № 10. С. 159–163.
- [6] В кн.: Энергии разрыва химических связей, потенциалы ионизации и сродство к электрону. М.: Наука, 1974. С. 105.

Поступило в Редакцию  
28 октября 1992 г.