## Особенности зарядового распределения в решетке PrBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub>

© В.Ф. Мастеров, Ф.С. Насрединов, Н.П. Серегин, П.П. Серегин, А.В. Давыдов\*, Ю.А. Кумзеров\*

Санкт-Петербургский государственный технический университет,

195251 Санкт-Петербург, Россия

\* Физико-технический институт им.А.Ф.Иоффе Российской академии наук,

194021 Санкт-Петербург, Россия

(Поступила в Редакцию 20 декабря 1996 г.)

Соединения RBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub> (R — редкоземельный металл (P3M) или иттрий) со структурой перовскита являются сверхпроводниками с температурой перехода  $T_c \sim 90$  K [1]. Исключение составляет соединение PrBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub>, причем аномальное поведение последнего связывается либо с четырехвалентностью Pr, либо с антиструктурным замещением Pr<sup>3+</sup> и Ba<sup>2+</sup> [2]. Несмотря на большое число исследований, эта проблема остается нерешенной.

Выбор между указанными выше моделями может быть сделан на основе данных эмиссионной мессбауэровской спектроскопии на изотопе <sup>155</sup>Eu(<sup>155</sup>Gd), полученных нами для твердых растворов  $R_{1-x}Eu_xBa_2Cu_3O_7$  (R = Tm, Y, Dy, Gd, Eu, Sm, Nd,  $x < 10^{-3}$ ) [3], и данных абсорбционной мессбауэровской спектроскопии на изотопе <sup>155</sup>Gd, полученных для соединения GdBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub> [4] и для примесных атомов гадолиния в узлах Pr орторомбической решетки PrBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub> [5]. Мессбауэровские спектры перечисленных керамик отвечают ионам Gd<sup>3+</sup> в узлах P3M и в области температур выше температуры антиферромагнитного упорядочения подрешетки P3M, спектры представляют собой квадрупольные дублеты с расщеплением

$$W = (1/2)|eQV_{zz}|(1-\gamma)(1+\eta^2/3)^{1/2}$$

где Q — квадрупольный момент ядра <sup>155</sup>Gd в основном состоянии (Q = 1.59b [4]),  $\eta = (V_{xx} - V_{yy})/V_{zz}$  — параметр асимметрии тензора градиента электрического поля (ГЭП), создаваемого ионами кристаллической решетки на ядре <sup>155</sup>Gd,  $V_{xx}$ ,  $V_{yy}$ ,  $V_{zz}$  — компоненты диагонализированного тензора кристаллического ГЭП,  $\gamma$  — коэффициент Штернхеймера для иона Gd<sup>3+</sup>.

Расчет тензора кристаллического ГЭП может быть проведен в приближении точечных зарядов, если известны постоянные решетки (a, b, c) и координаты атомных плоскостей в элементарной ячейке (z(Ba), z(Cu2), z(O1), z(O2,O3)). Для соединений RBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub> (R = Tm, Y, Dy, Gd, Eu, Sm, Nd) с орторомбической структурой такие данные приведены в [6], тогда как для орторомбического PrBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub> известны только постоянные решетки [5]. Для определения координат атомов в орторомбической решетке PrBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub> мы предположили, что существует линейная зависимость между вышеупомянутыми координатами атомных плоскостей и радиусом ионов R<sup>3+</sup>. В пользу существования таких линейных зависимостей свидетельствует тот факт, что экстраполяция зависимостей параметров a, b, c от r к ионному радиусу Pr<sup>3+</sup> (r = 1.013 Å [7]) дает значения a = 3,875, b = 3.912, c = 11.75 Å, что находится в прекрасном согласии с данными [5]: a = 3.874, b = 3.912, c = 11.74 Å. Взятые из [6] данные по координатам атомных плоскостей мы обработали по методу наименьших квадратов и экстра-поляцией прямых к ионному радиусу  $Pr^{3+}$  получили для решетки  $PrBa_2Cu_3O_7$  значения z(Ba) = 0.1830, z(Cu2) = 0.3511, z(O1) = 0.156 и z(O2,O3) = 0.371 (ионные радиусы  $R^{3+}$  взяты из [7]. Для расчетов тензора кристаллического ГЭП мы использовали распределение зарядов по узлам решеток  $RBa_2Cu_3O_7$  из нашей работы [3]

$$R^{3+}Ba_2^{2.05+}Cu(1)^{2.16+}Cu(2)^{2.15+}$$

$$O(1)_2^{2.17-}O(2)_2^{2.01-}O(3)_2^{1.90-}O(4)^{1.38-}.$$
(1)

На рисунке приведена зависимость экспериментальной величины |W| от расчетной величины |w|:  $w = V_{zz}(1 + \eta^2/3)^{1/2}$  для соединений RBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub> (R = Tm, Dy, Y, Gd, Eu, Sm, Nd). Эта зависимость описывается прямой, что и следовало ожидать для зонда <sup>155</sup>Gd<sup>3+</sup>, для которого ГЭП создается только ионами кристаллической решетки. Из линейной зависимости выпадает только точка, отвечающая соединению PrBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub>.

Мы провели расчет тензора кристаллического ГЭП в узлах Pr решетки PrBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub> для модели частичного



Зависимость экспериментальной величины квадрупольного расщепления |W| мессбауэровских спектров <sup>155</sup>Gd от расчетного параметра тензора кристаллического ГЭП |w| в узлах R соединений RBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7</sub>. *1* — расчет по модели (1), *2* — расчет по модели (2). Использованы экспериментальные данные [3–5].

взаимного замещения ионов Pr<sup>3+</sup> и Ba<sup>2+</sup>

$$\left[\Pr_{0.9}^{3+}Ba_{0.1}^{2.05+}\right]\left[Ba_{1.9}^{2.05+}\Pr_{0.1}^{3+}\right]$$
(2)

(зарядовые состояния атомов меди и кислорода остаются неизменными). Как видно из рисунка, такой расчет позволяет получить согласие экспериментальных и расчетных данных для соединения  $PrBa_2Cu_3O_7$ . Предположение о стабилизации в структуре соединения  $PrBa_2Cu_3O_7$  ионов  $Pr^{4+}$  (с соответствующим изменением зарядового состояния атомов O(4) до O<sup>2-</sup>) приводит к возрастанию |w|и к еще большему рассогласованию экспериментальных и расчетных величин для соединения  $PrBa_2Cu_3O_7$ .

Работа выполнена при финансовой поддержке Конкурсного центра фундаментального естествознания при Санкт-Петербургском государственном университете (грант № 95-0-7.0-80).

## Список литературы

- R.L. Cava, B. Batlogg, R.B. van Dover, D.W. Murphy, S.A. Sunshine, G.P. Espinosa. Phys. Rev. Lett. 58, 1676 (1987).
- [2] G. Hilsher, E. Holland-Moritz, T. Holuhar, H.-D. Jostarndt, V. Nekvasil, G. Schaudt, U. Walet, G. Fillion. Phys. Rev. B49,535 (1994).
- [3] V.F. Masterov, F.S. Nasredinov, N.P. Seregin, P.P. Seregin, M.A. Sagatov. J. Phys. Cond. Matter. 7, 2345 (1995).
- [4] G. Wortmann, A. Kolodziejczyk, M. Bergold, G. Stadermann, C.T. Simmons, G. Kaind. Hyperfine Interact 50, 555 (1989).
- [5] G. Wortmann, I. Felner. Solid State Commun. 75, 981 (1990).[6] J.M. Tarascon, W.R. McKinnon, L.H. Greene, G.W. Hull,
- E.M. Vogel. Phys. Rev. B36, 226 (1987); Y. le Page, T. Siegrist,
  S.A. Sunshine, L.F. Schneemeyer, D.W. Murphy, S.M. Zahurak,
  J.V. Waszczak, W.R. McKinnon, J.M. Tarascon, G.W. Hull,
  L.H. Greene. Phys. Rev. B36, 3617 (1987).
- [7] A. Ladelli, A. Palenzona. In: Handbook on the Physics and Chemistry of Rare Earth / Ed. K.A. Geschneidner. London (1979). V. 2. P. 1.