

УДК 539.89

© 1992

**ФАЗОВЫЕ  $p-T$  ДИАГРАММЫ ЭЛЬПАСОЛИТОВ  
 $\text{Cs}_2\text{RbDyF}_6$  И  $\text{Cs}_2\text{NaTmBr}_6$**

*M. B. Горев, И. Н. Флёроп*

Измерены величины сдвига температур фазовых переходов  $\text{Cs}_2\text{RbDyF}_6$  и  $\text{Cs}_2\text{NaTmBr}_6$  под влиянием гидростатического давления. Результаты обсуждаются в совокупности с данными для других эльпасолитов.

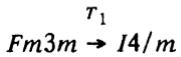
В кристаллах семейства эльпасолита  $A_2^+ \text{B}^+ \text{B}^{3+} \text{X}_6$  ( $A^+$ ,  $\text{B}^+$  — щелочные металлы,  $\text{X}$  — галоген) обнаружены и исследованы различными методами единичные и последовательные структурные фазовые переходы (ФП) [1–12], сопровождающиеся, как правило, ротационнымиискажениями каркаса связанных вершинами октаэдров  $\text{B}^+ \text{X}_6$  и  $\text{B}^{3+} \text{X}_6$ . Температуры структурных превращений, а также та или иная последовательность их, зависят от величины и характера межионных взаимодействий. Изменить эти взаимодействия, а следовательно, последовательность ФП можно путем замены ионов в решетке или внешним воздействием, например, прикладывая гидростатическое давление. Влияние замещения различных ионов на устойчивость кубической решетки эльпасолита исследовалось систематически на хлористых  $\text{Cs}_2\text{NaB}^{3+}\text{Cl}_6$  ( $\text{B}^{3+} = \text{Bi}, \text{Nd}, \text{Pr}$ ) [1, 8, 12] и фтористых кристаллах  $\text{A}_2\text{BDy}(\text{Ho})\text{F}_6$  ( $\text{A}, \text{B} = \text{Na}, \text{K}, \text{Rb}, \text{Cs}$ ) [4, 5, 8, 11] и  $\text{Rb}_2\text{KB}^{3+}\text{F}_6$  ( $\text{B}^{3+} = \text{Fe}, \text{Cr}, \text{Sc}, \text{Y}, \text{Ho}, \text{Dy}, \text{Tb}$ ) [9, 10].

Исследования влияния гидростатического давления на ФП выполнены в основном на кристаллах хлоридов  $\text{Cs}_2\text{NaB}^{3+}\text{Cl}_6$  [6] и бромиде  $\text{Cs}_2\text{NaYBr}_6$  [7], в которых наблюдается один ФП первого рода из кубической фазы  $Fm\bar{3}m$  в тетрагональную. Температура перехода  $T_1$  линейно возрастает с ростом давления, а приведенная величина сдвига  $T_1$  под давлением колеблется в небольших пределах и составляет  $\zeta = T_1^{-1} dT_1/dp = 0.31 \pm 0.03 \text{ ГПа}^{-1}$  как для хлоридов, так и для бромида. Среди фтористых эльпасолитов такие исследования проведены лишь на кристалле  $\text{Rb}_2\text{KScF}_6$ , испытывающем последовательность ФП  $Fm\bar{3}m \rightarrow I4/m \rightarrow P2_1/n$  [10]. Температура обоих переходов увеличивается с ростом давления, а область существования тетрагональной фазы расширяется. При этом оказалось, что для ФП из кубической фазы в тетрагональную величина  $\zeta$  существенно меньше ( $0.07 \text{ ГПа}^{-1}$ ), чем в хлоридах и бромиде.

С целью выяснения, является ли малая величина  $\zeta$  для переходов  $Fm\bar{3}m \rightarrow I4/m$  характерной особенностью фтористых эльпасолитов, в данной работе проведены исследования влияния гидростатического давления на ФП во фториде  $\text{Cs}_2\text{RbDyF}_6$  и бромиде  $\text{Cs}_2\text{NaTmBr}_6$ , тем более что в  $\text{Cs}_2\text{RbDyF}_6$  при  $p=0$  наблюдается последовательность из трех ФП

$$Fm\bar{3}m \xrightarrow{T_1} I4/m \xrightarrow{T_1} C2/m \xrightarrow{T_3} P2_1/n,$$

подробно изученных в [4, 6]. Исследование фазовой диаграммы этого кристалла представляет самостоятельный интерес. Переход в тетрагональную фазу в этом кристалле второго рода, как и в  $\text{Rb}_2\text{KScF}_6$ . Кристалл  $\text{Cs}_2\text{NaTmBr}_6$  претерпевает один ФП



первого рода [2, 7].

Измерения выполнены на образцах, вырезанных из кристаллов, использовавшихся ранее при измерениях теплоемкости, структурных и нейтронографических исследований.

ФП регистрировались методом дифференциального термического анализа с термопарой медь—германий, обладающей высокой чувствительностью ~400 мкВ/К [13]. Два спая термопары были получены соединением путем пайки медного провода Ø 0.1 мм с германиевым бруском  $0.5 \times 2 \times 5$  мм. На спая клеем БФ-2 приклеивались образец с размерами  $\sim 2 \times 2 \times 3$  мм и плавленый кварц того же размера в качестве эталонного материала. Температура измерялась термопарой медь—константан, приклейкой к германию, а давление — манганиновым манометром сопротивления. Давление до 0.5 ГПа создавалось в камере высокого давления типа цилиндр—поршень, соединенной с мультиплексором. В качестве среды, передающей давление, использовалась смесь трансформаторного масла с пентаном. Точность определения температуры ФП  $\pm 0.5$  К, а давления  $\pm 10$  МПа. Измерения проводились в режиме нагрева.

Результаты исследования влияния гидростатического давления на температуры ФП в кристалле  $\text{Cs}_2\text{RbDyF}_6$  представлены на рис. 1. Температура ФП  $Fm3m \rightarrow I4/m$  увеличивается с ростом давления, а температуры

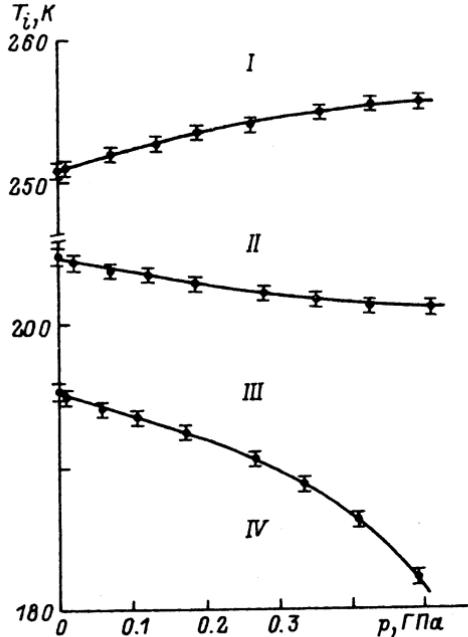


Рис. 1. Фазовая  $p-T$  диаграмма  $\text{Cs}_2\text{RbDyF}_6$ . Пространственные группы фаз: I —  $Fm3m$ , II —  $I4/m$ , III —  $C2/m$ , IV —  $P2_1/n$ .

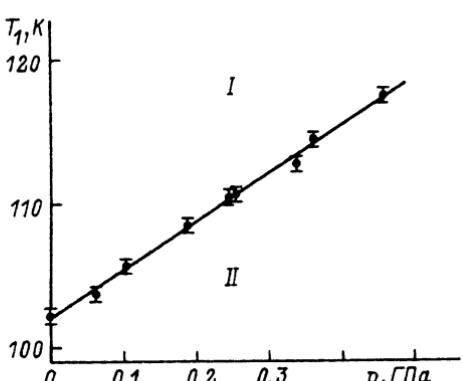


Рис. 2. Влияние гидростатического давления на ФП  $Fm3m$  (I)  $\rightarrow I4/m$  (II) в  $\text{Cs}_2\text{NaTmBr}_6$ .

Кристалл	$T_1$ , К	$dT_1/dp$ , К · ГПа $^{-1}$	$\zeta$ , ГПа $^{-1}$	Род ФП	$\alpha \cdot 10^{-25}$ , эрг · см $^{-5}$	$\beta \cdot 10^{-25}$ , эрг · см $^{-5}$	$\tilde{B} \cdot 10^{-40}$ , эрг · см $^{-7}$	$B \cdot 10^{-40}$ , эрг · см $^{-7}$	Литературная ссылка
$Cs_2NaBiCl_6$	99.8	28	0.28	I		2.3*			[6, 12]
$Cs_2NaNdCl_6$	132.2	44	0.33	I	2.7*	2.0*	-8.5	-6.4*	[6, 12]
$Cs_2NaPrCl_6$	152.6	48	0.31	I			-4.0		[6, 12]
$Cs_2NaTmBr_6$	102.4	$33 \pm 2^*$	$0.33^*$	I			-12.9		[7]
$Cs_2NaYBr_6$	139.1	45	0.32	I			-2.8		[7]
$Cs_2RbDyF_6$	251.2	$15 \pm 3^*$	$0.06^*$	II	0.7*	2.8*	1.6	5.4*	[4]
$Rb_2KScF_6$	252.4	$17 \pm 2$	0.07	II			2.1		[10]

\* Данные настоящей работы.

переходов  $I4/m \rightarrow C2/m$  и  $C2/m \rightarrow P2_1/n$  уменьшаются, причем во всех трех случаях эти изменения имеют нелинейный характер. Начальные наклоны  $dT_1/dp$  при  $p \sim 0$  составляют  $\pm 15 \pm 3$ ,  $-10 \pm 2$  и  $-17 \pm 3$  К/ГПа соответственно. При достижении давления  $\sim 0.5$  ГПа эти величины изменяются до  $+5$ ,  $-3$  и  $-53$  К/ГПа.

При приложении гидростатического давления температурные области стабильности искаженных фаз  $I4/m$  и  $C2/m$  в  $Cs_2RbDyF_6$  расширяются. Таким образом, можно предположить, что в области отрицательных давлений, возможно, существуют две гипотетические тройные точки, в которых сходятся линии ФП  $I4/m \rightarrow C2/m$ ,  $C2/m \rightarrow P2_1/n$ ,  $I4/m \rightarrow P2_1/n$ , ( $T_{tp}^2 \sim 215$  К,  $p_{tp}^2 \sim -1.2$  ГПа) и  $Fm\bar{3}m \rightarrow I4/m$ ,  $I4/m \rightarrow P2_1/n$ ,  $Fm\bar{3}m \rightarrow P2_1/n$  ( $T_{sup}^1 \sim 222$  К,  $p_{tp}^1 \sim -2$  ГПа). Координаты этих точек получены путем линейной экстраполяции линий ФП с начальными наклонами. Область отрицательных давлений соответствует большей величине объема элементарной ячейки кристалла, и упомянутые тройные точки должны сдвигаться в сторону положительных давлений в кристаллах  $Cs_2RbB^{3+}F_6$  с  $r_B^{3+} > r_{Dy^{3+}}$ , как это происходит в ряду кристаллов  $Rb_2KB^{3+}F_6$  [10]. Т. е., по-видимому, возможны соединения  $Cs_2RbB^{3+}F_6$ , испытывающие при  $p=0$  последовательности ФП  $Fm\bar{3}m \rightarrow I4/m \rightarrow P2_1/n$  и  $Fm\bar{3}m \rightarrow P2_1/n$ .

В кристалле  $Cs_2NaTmBr_6$ , как и во всех ранее изученных бромидах и хлоридах, увеличение давления приводит к линейному росту температуры ФП  $Fm\bar{3}m \rightarrow I4/m$  со скоростью  $dT_1/dp = +33 \pm 2$  К/ГПа (рис. 2).

В таблице представлены некоторые параметры ФП из кубической фазы в тетрагональную для исследованных эльпасолитов. Видно, что фториды отличаются не только родом ФП, но и существенно меньшей податливостью гидростатическим давлением. Кроме того, их податливость уменьшается с ростом давления. Из соотношений Клапейрона—Клаузиуса  $T_1^{-1} (dT_1/dP) = \delta V/V_q$  и Эренфеста  $T_1^{-1} (dT_1/dp) = \Delta\beta/\Delta C_p$  следует, что постоянство  $\zeta$  для двух групп кристаллов означает неизменность отношений скачка объема  $\delta V/V$  к скрытой теплоте  $q$  (ФП первого рода) и скачка коэффициента объемного теплового расширения  $\Delta\beta$  к скачку теплоемкости  $\Delta C_p$  (ФП второго рода).

Величины  $dT_1/dp$  или  $\zeta$  характеризуют взаимодействие параметра перехода  $\eta$  с упругой подсистемой. Используя результаты настоящей работы и данные [4, 6, 12], можно определить для некоторых эльпасолитов коэффициенты при членах термодинамического потенциала, характеризующих это взаимодействие. В разложении потенциала [14] для перехода  $Fm\bar{3}m \rightarrow I4/m$  присутствуют два члена такого рода

$$\Delta\Phi(\eta, x_i) = \alpha\eta^2(x_1 + x_2 + x_3) - 2\beta\eta^2(x_1 + x_2 - 2x_3),$$

где  $x_i$  — компоненты тензора деформации.

Сдвиг температуры перехода под гидростатическим давлением связан лишь с одним из коэффициентов, а именно с  $\alpha$

$$\frac{dT_1}{dp} = \frac{3\alpha}{A_T(C_{11} + 2C_{12})}.$$

Последнее выражение может быть получено путем подстановки в уравнения Клапейрона—Клаузиуса или Эренфеста соответственно величин  $\Delta V/V$ ,  $q$  или  $\Delta\beta$  и  $\Delta C_p$ , выраженных через коэффициенты термодинамического потенциала, и является универсальным для ФП первого и второго рода. Коэффициент  $\beta$  определяет величину тетрагонального искажения решетки

$$\delta = \frac{c}{a} - 1 \approx x_3 - x_1 = \frac{6\beta}{c_{11} - c_{12}}\eta^2.$$

Связь параметра перехода  $\eta$  с компонентами тензора деформации приводит к модификации коэффициента термодинамического потенциала при члене, содержащем  $\eta^4$

$$\tilde{B} = B - \frac{3\alpha^2}{2(c_{11} + 2c_{12})} - \frac{12\beta}{c_{11} - c_{12}},$$

где  $\tilde{B}$  и  $B$  — коэффициенты соответственно для свободного от напряжений и для недеформируемого кристаллов ( $B > \tilde{B}$ ).

В таблице представлены результаты расчета величин  $\alpha$ ,  $\beta$  и  $B$  для ряда эльпасолитов. Модули упругости для  $Cs_2RbDyF_6$  определены в настоящей работе:  $c_{11} = 4.5 \cdot 10^{10}$ ,  $c_{12} = 2.0 \cdot 10^{10}$  Н/м<sup>2</sup>.

Авторы выражают благодарность Л. А. Шабановой за измерения скорости звука в кристалле  $Cs_2RbDyF_6$  и В. Бюреру за предоставление кристалла  $Cs_2NaTmBr_6$ .

#### Список литературы

- [1] Aleksandrov K. S., Anistratov A. T., Zinenko V. I., Iskornev I. M., Misyl S. V., Shabanova L. A. // Ferroelectrics. 1980. V. 26. N 5. P. 653—656.
- [2] Bührer W., Güdel H. U. // J. Phys. C: Solid State Phys. 1987. V. 20. N 25. P. 3809—3821.
- [3] Knudsen G. P. // Solid State Commun. 1984. V. 49. N 11. P. 1045—1047.
- [4] Горев М. В., Искорнев И. М., Кот Л. А., Мисюль С. В., Флёрёв И. Н. // ФТТ. 1985. Т. 27. № 6. С. 1723—1729.
- [5] Aleksandrov K. S., Melnikova S. V., Misyl S. V. // Phys. Stat. Sol. 1987. V. 104A. N 2. P. 545—548.
- [6] Горев М. В. // ФТТ. 1983. Т. 25. № 2. С. 566—568.
- [7] Flerov I. N., Bührer W., Gorev M. V., Güdel H. U., Usachev A. E. // J. Phys.: Condensed Matter. 1990. V. 2. N 46. P. 9019—9023.
- [8] Flerov I. N., Gorev M. V., Aleksandrov K. S. // Ferroelectrics. 1990. V. 106. P. 207—212.
- [9] Tressaud A., Khairoun S., Shaminade J. P., Couzi M. // Phys. Stat. Sol. 1986. V. 98. N 2. P. 417—434.
- [10] Flerov I. N., Tressaud A., Aleksandrov K. S., Couzi M., Gorev M. V., Grannec J., Melnikova S. V., Shaminade J. P., Misyl S. V., Voronov V. N. // Ferroelectrics. 1991. V. 124. N 1—4. P. 309—314.
- [11] Ihringer J., Wu G., Hoppe R., Hewat A. W. // J. Phys. Chem. Solids. 1984. V. 45. N 11—12. P. 1195—2000.

- [12] Gorev M. V., Misyl S. V., Bovina A. F., Iskornev I. M., Kokov I. T., Flerov I. N. // J. Phys. C: Solid State Phys. 1986. V. 19. N 14. P. 2441—2447.
- [13] Shimizu H., Abe N., Yasuda N., Fujimoto S., Sawada S., Shiroishi Y. // Jap. J. Appl. Phys. 1979. V. 18. N 4. P. 857—858.
- [14] Александров К. С., Мисюль С. В. // Кристаллография. 1981. Т. 26. № 5. С. 1074—1085.

Институт физики им. Л. В. Киренского  
СО РАН  
Красноярск

Поступило в Редакцию  
1 апреля 1992 г.