ПОЛИМОРФНЫЕ IV↔III↔II ПРЕВРАЩЕНИЯ В Rb_{0,95}Cs_{0,05}NO₃ В.И.НАСИРОВ, А.Ф.ХАЗИЕВА, Ю.Г.АСАДОВ

Институт Физики НАН Азербайджана AZ 1143, г.Баку, пр. Г.Джавида, 33

Методами оптической микроскопии и рентгенографии исследованы полиморфные $IV \leftrightarrow III \leftrightarrow II \leftrightarrow II$ превращения в $Rb_{0.95}Cs_{0.05}NO_3$. Определены температуры равновесия между IV и III, III и II, III и II фазами исследуемого кристалла. Показано, что в исследуемых кристаллах $IV \leftrightarrow III \leftrightarrow II$ превращения происходят с образованием и ростом зародышей дочерних кристаллов внутри матричных, и превращения идут по типу монокристалл \leftrightarrow монокристалл.

Известно, что в интервале температур от комнатной до температуры плавления ($T_{\text{пл}}$ =587К) у нитрата рубидия установлены четыре различные модификации. При комнатной температуре IV-модификация имеет ромбоэдрическую решетку с симметрией РЗ₁ [1]. При температуре Т>437К ромбоэдрическая модификация превращается в кубическую III-модификацию с симметрией Fm3m [2]. При температуре T>492К III-кубическая модификация превращается в ромбоэдрическую II-модификацию с симметрией R3m [3], и при T>564К эта модификация, в свою очередь, превращается в кубическую I-модификацию с симметрией Fm3m [4]. Превращения IV \rightarrow III \rightarrow II относятся к числу энантиотропных.

Нитрат цезия при комнатной температуре кристаллизуется в ромбической псевдотригональной сингонии с симметрией Р3/m (II-модификация) [5], и эта модификация при Т>434К превращается в кубическую (I-модификация) с симметрией Ра3 [6]. Превращение II→I в нитрате цезия относится к числу энантиотропных. Исследование морфологии роста кристаллов при полиморфных превращениях IV→III в нитрате рубидия и II→I в нитрате цезия показывает сходство в механизме роста кристаллов при указанных превращениях [7, 8].

В [9] показано, что при достаточно высоких давлениях фазы I и II нитрата рубидия исчезают, и в качестве высокотемпературной фазы остается только III фаза. Таким же образом, фазы I и II исчезают из твердых растворов нитратов цезия и рубидия при концентрации соли цезия ~25 мол% [10].

Каково влияние частичного замещения ионов Rb^{1+} в нитрате рубидия ионами Cs^{1+} на морфологию роста кристаллов при полиморфных превращениях в $Rb_{1-x}Cs_xNO_3$? Для того чтобы ответить на этот вопрос нами запланирована серия исследований, и настоящая работа является одной из них и посвящена исследованию морфологии роста кристаллов при $IV \rightarrow III \rightarrow II$ превращениях в $Rb_{0.95}Cs_{0.05}NO_3$. Исследования проведены методами оптической микроскопии и рентгенографии, предложенными в [11].

Исследуемые кристаллы IV-модификации $Rb_{0,95}Cs_{0,05}NO_3$ размерами в среднем 1x0,5x10мм были получены из водного раствора при комнатной температуре. Для совершенства и чистоты получаемых кристаллов нитраты рубидия и цезия марки "ХЧ" подвергались дополнительной очистке путем многократной кристаллизации. Полученные хорошо ограненные совершенные монокристаллы имели разнообразные внешние формы. Нами использованы кристаллы, имеющие форму плоской пластинки или игл, вытянутых в кристаллографическом направлении [001].

На нагревательном столике микроскопа, обеспечивающем полное термостатирование исследуемых кристаллов, нами прежде всего тщательно измерены температуры равновесия IV и III фаз (T_0 =393K), III и II фаз (T_0 =421±0,5K) и II и I фаз (T_0 =497±0,5K). Температура кристаллов измерялась

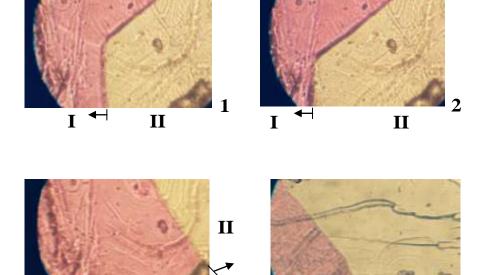
термопарой, спайка которой непосредственно касалась поверхности образцов. Точность измерения температуры при $100 \mathrm{K}$ составляла $\sim \pm 1 \mathrm{K}$.

Наблюдения, проведенные под оптическим микроскопом за ростом кристаллов при полиморфных превращениях, показывают, что $IV \rightarrow III \rightarrow II \rightarrow I$ превращения в $Rb_{0.95}Cs_{0.05}NO_3$ всегда происходят при температуре $T_{np} \geq T_0$, где T_{np} температура превращения, T_0 - температура равновесия. Разность температур $\Delta T = T_{np} - T_0$, как показано в [7,8], при превращении $IV \rightarrow III$ в нитрате рубидия $\Delta T = \pm 4K$, а при превращении $II \rightarrow I$ в нитрате цезия $\Delta T = \pm 3K$. В результате многочисленных наблюдений установлено, что величина ΔT зависит от совершенства кристаллов, т.е. с увеличением совершенства кристаллов величина ΔT также увеличивается и наоборот.

1. Наблюдения за превращениями $IV \leftrightarrow III$ в $Rb_{0,95}Cs_{0,05}NO_3$ показывают, что при температуре $T_{np} > T_0$ зародыш кристалла III-модификации, образовавшийся в невидимой под оптическим микроскопом области кристалла IV-модификации, растет со своими собственными огранками (Puc1, фото 1 и 2). Превращение $IV \rightarrow III$ происходит почти без задержки, и разность температур ΔT составляла примерно $\sim 1K$.

При температуре $T_{np} < T_0$, т.е. $\Delta T < 1$ К происходит обратный процесс, т.е. III \rightarrow IV превращение. В результате этого процесса внутри монокристалла III-модификации растет кристалл IV-модификации (Рис1, фото 3).

Наблюдается иная морфология роста кристалла III-модификации при превращении IV→III, т.е. в процессе превращения граница раздела модификаций за счет внутренних напряжений и поверхностных дефектов искривляется. Как видно из Рис.1(фото4), параллельные между собой линии деформации перпендикулярны границе раздела фаз и на местах этих линий граница раздела фаз искривлена. Многочисленные наблюдения показывают, что промежуточная х-модификация, обнаруженная между IV и III модификациями нитрата рубидия, в данном случае не обнаруживается.



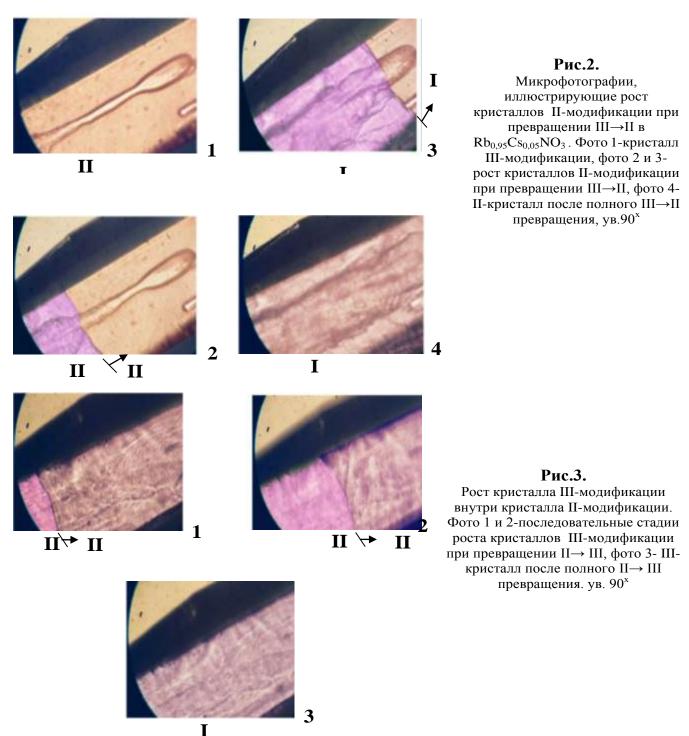
I

Рис.1. Микрофотографии последовательной стадии роста IV \leftrightarrow III кристаллов при превращении IV \leftrightarrow III в Rb_{0,95}Cs_{0,05}NO₃, ув.90 x .

2. Превращение $II \rightarrow I$ в $Rb_{0,95}Cs_{0,05}NO_3$ происходит при температуре $T_{np} > T_0$, где $T_0 = 421 \pm 0,5$ К. В этом случае зародыш кристалла II-модификации сначала растет по кристаллографическому направлению [100] матричного кристалла. Когда рост зародыша II-кристалла по направлению [100] прекращается, т.е. достигает другой

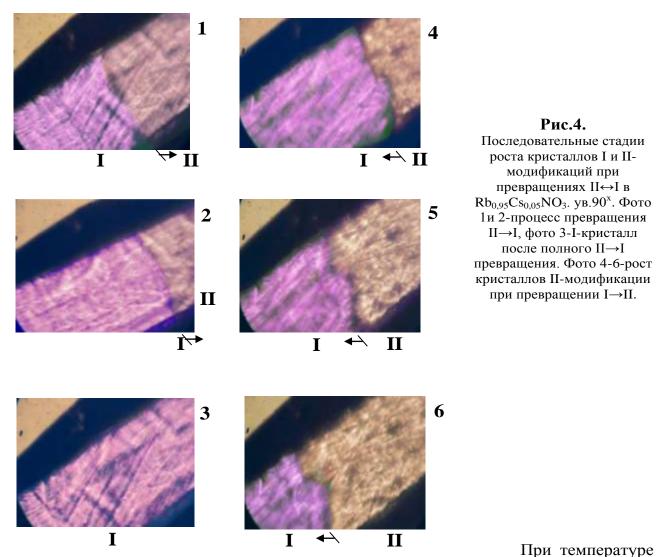
II

границы II-кристалла, начинается медленный рост по направлению матричного кристалла. Дефект в середине матричного кристалла искажает прямолинейную форму границы раздела фаз (Рис 2, фото 2 и 3). После полного III→II превращения наблюдается расширение ранее наблюдаемого дефекта (Рис 2, фото 4). При температуре T<421K происходит II→III превращение (Рис 3, фото 1 и 2) и после полного II→III превращения исходный дефект полностью исчезает (Рис 3, фото 3).



3. При температуре Т>497К происходит II→I превращение. Это превращение также идет в виде движения границы раздела II и I фаз. За счет накопленных в результате предыдущих превращений внутренних напряжений кристалла, эта граница немного искривлена (Рис 4, фото 1 и 2). Как видно из Рис 4(фото 3), после полного II→I превращения I кристалл принимает внешнюю форму II кристалла и

за границей раздела фаз в определенной области кристалла остаются линейные следы (Рис.4, фото 3). Эти линии деформации за счет релаксационных процессов исчезают.



T<497К II→I превращение происходит очень быстро, и поэтому граница раздела фаз изгибается (Рис.4, фото 4). Дальнейшее увеличение скорости роста II-кристалла при превращении I→II еще больше изгибает эту границу. Рентгенографические исследования показывают, что, несмотря на прямолинейную форму раздела фаз, во всех превращениях рост кристаллов происходит по типу монокристалл окристалл монокристалл.

ВЫВОДЫ

Таким образом, эксперименты показывают, что рост кристаллов при $IV \leftrightarrow III \leftrightarrow II \leftrightarrow I$ превращениях в $Rb_{0,95}Cs_{0,05}NO_3$ происходит с образованием и ростом зародышей кристаллов дочерних модификаций внутри матричных.

При частичном замещении Rb^{1+} в нитрате рубидия ионами Cs^{1+} температура равновесия между IV и III, III и II и II и I-модификациями снижается. Температура задержки уменьшается, и превращение происходит почти без задержки. Частичное замещение Rb^{1+} ионами Cs^{1+} в нитрате рубидия отрицательно влияет на ограненный рост дочернего кристалла внутри матричного. Кроме того, полный

ПОЛИМОРФНЫЕ IV↔III↔II ПРЕВРАЩЕНИЯ В Rb_{0.95}Cs_{0.05}NO₃

цикл IV↔III↔I превращения в одном и том же образце в большинстве случаев наблюдать не возможно. В результате этих последовательных превращений накопленные внутренние напряжения в последних стадиях цикла превращений приводят к разложению исследуемого образца. Несмотря на неограненный, в случаях, рост кристаллов при полиморфных некоторых превращениях $IV \leftrightarrow III \leftrightarrow II \leftrightarrow I$ превращения в $Rb_{0.95}Cs_{0.05}NO_3$ происходят по типу монокристалл↔монокристалл между IV и III модификациями И не существует промежуточной х-модификации.

- 1. R.N.Brown, A.C.McLaren, *Acta. Cryst.*, **15** (1962) 977.
- 2. R.N.Brown, A.C.McLaren, *Proc.Roy.Soc.*, A 266 (1962) 239.
- 3. U.Korhonen, Ann. Acad. Sci. Fennical., A1 (1951) 37.
- 4. L.Pauling, J.Sherman, Z. Kristallogr. Kristalgeom., 84 (1933) 213.
- 5. C.Finback, O.Hassel, Z. Physik., 5 (1937) 460.
- 6. U.Korhonen, Ann. Acad. Sci. Fennical., A1 (1953) 150.
- 7. В.И.Насиров, Ч.М.Алекперов, Ф.Г.Магеррамова, *Изв.Пед.Универс.*, **1, 2** (1995) 70.
- 8. Ч.М.Алекперов, В.И.Насиров, Ю.Г.Асадов, *Препринт №4. ИФАН Азерб.*, (1990) 38.
- 9. B. Cleaver, J.F. Williams, J. Phys. Chem. Solids, 29 (1968) 877.
- 10. E.O. Schlemper, W.C. Hamilton, J. Chem. Phys., 45 (1966) 4498.
- 11. Ю.Г. Асадов, В.И. Насиров, Кристаллография, 15 (1970) 1204.

Rb_{0,95}Cs_{0,05}NO₃ KRISTALLARINDA IV↔III↔II POLIMORF ÇEVRILMƏLƏR V.İ.NƏSIROV, A.F.HƏZIYEVA, Y.Q.ƏSƏDOV

Optik mikroskop və rentgenoqrafik metodlarla $Rb_{0,95}Cs_{0,05}NO_3$ -də $IV \leftrightarrow III \leftrightarrow II \to I$ polimorf çevrilmələri tədqiq olunmuş, IV və III, III və II, III və II modifikasiya kristalları arasında tarazlıq temperaturu təyin olunmuşdur. Müəyyən edilmişdir ki, tədqiq olunan kristallarda $IV \leftrightarrow III \leftrightarrow II \leftrightarrow II$ çevrilmələr ana kristallar daxilində yeni kristalların rüşeyminin əmələ gəlməsi və böyüməsilə baş verir və çevrilmə monokristal \leftrightarrow monokristal tiplidir.

THE POLYMORPHIC IV↔III↔II ↔I TRANSITION IN Rb_{0.95}Cs_{0.05}NO₃

V.I.NASIROV, A.F.HAZIEVA, Yu.G.ASADOV

Optical microscopy has been used to study morphology in the polymorphic $IV \leftrightarrow III \leftrightarrow II \leftrightarrow II$ transition. The equilibrium temperatures for the IV and III, III and II, III and I phaseshave been defined.

The data on the structure of the individuel modifications and growth morphology of the crystals of one modification allowed the general mechanism of the phenomene have been revealed.

Редактор: Дж.Исмайлов