СТРУКТУРНЫЕ ИЗМЕНЕНИЯ В РЯДУ НЕЛИНЕЙНЫХ КРИСТАЛЛОВ Li_xAg_{1,x}InSe, ПРИ ВАРЬИРОВАНИИ СОСТАВА*

⊠К.Е.Коржнева^{1,2}, С.И. Лобанов^{1,2}, С.А. Громилов^{1,3}, Л.И. Исаенко^{1,2}

Тройные и четверные халькогениды являются одними из наиболее благоприятных кандидатов на роль инфракрасных нелинейно-оптических (ИК-НЛО) материалов. Благодаря разнообразию структур при полном и частичном замещении атомов можно создать кристаллы, характеризующиеся совокупностью оптимальных характеристик для эффективного преобразования частоты лазерного излучения в среднем ИК-диапазоне. Можно достичь баланса между высокой нелинейной восприимчивостью и лучевой стойкостью и при этом реализовать достаточный коэффициент двулучепреломления, обеспечивающий широкий спектральный диапазон преобразований. В соединениях $Li_xAg_{1-x}InSe_2$ катион серебра, как правило, образует стабильные ковалентные связи с S и Se, что способствует получению больших NLO-откликов. Щелочные металлы с S и Se, напротив, образуют в основном ионные связи, которые вносят незначительный вклад в генерацию второй гармоники, но влияют на пространственное расположение фрагментов в структуре, определенным образом меняя свойства кристаллов. Катионы In, как правило, образуют тетраэдры с S и Se и вносят значительный вклад в NLO-свойства соединений.

Целью работы было определить структурные искажения в ряду твердых растворов $Li_Ag_{1,v}InSe_2$, где *x* (содержание Li) меняется от 0 до 1.

В системе $\text{Li}_{x}\text{Ag}_{1-x}\text{InSe}_{2}$ существует два исходных соединения LiInSe_{2} (Pna2₁), AgInSe₂ (I-42d), и два твердых раствора $\text{Li}_{x}\text{Ag}_{1-x}\text{InSe}_{2}$ (x = 0, 07, I-42d), $\text{Li}_{x}\text{Ag}_{1-x}\text{InSe}_{2}$ (x = 0,55, 0,78, 0,81, Pna2₁). Параметры и объем элементарной решетки незначительно уменьшаются от AgInSe₂ до $\text{Li}_{0.37}\text{Ag}_{0.63}\text{InSe}_{2}$ для тетрагонального ряда и более существенно от $\text{Li}_{0.55}\text{Ag}_{0.65}\text{InSe}_{2}$ до LiInSe_{2} для ромбического ряда.

Все структуры сложены тетраэдрами Li(Ag)Se₄ и InSe₄, которые направлены вершинами по оси *с* и имеют упорядоченное положение. Сравнение структур AgInSe₂ с Li_{0.2}Ag_{0.8}InSe₂ и LiInSe₂ с Li_{0.81}Ag_{0.19}InSe₂ показало, что положения атомов и, соответственно, положения тетраэдров в их решетках различаются. Причиной различий является то, что эти структуры инвертированы по отношению друг к другу (энантиомеры). По мере увеличения содержания Li от чистого AgInSe₂ до LiInSe₂ происходит уменьшение размеров тетраэдров Li(Ag)Se₄. При этом размер тетраэдров InSe₄ изменяется незначительно.

На рис. 1 изображена зависимость угла Li(Ag)-Se-In от содержания Li в тетрагональной ($0 \le x \le 07$) и ромбической ($0,55 \le x \le 1$) структурах. В первой структуре (I-42d) наблюдается только одно положение атома Se, во второй (Pna2,) — обнаружено два разных положения атома

^{*} Работа выполнена при финансовой поддержке РНФ (грант № 19-12-00085-Р) и частично выполнена по государственному заданию ИГМ СО РАН.

[©] К.Е. Коржнева, С.И. Лобанов, С.А. Громилов, Л.И. Исаенко, 2023

Se. По мере увеличения содержания Li от 0 до 07 в структуре тетрагональной фазы происходит незначительно увеличение угла Li(Ag)-Se-In и малое уменьшение длины связи Ag(Li)-In. В ромбическом ряду, напротив, по мере увеличения Li от 0,55 до 1 происходит увеличение угла Li(Ag)-Se₁-In и уменьшение угла Li(Ag)-Se₂-In, при этом длина связи Li(Ag)-In (через Se₁) увеличивается, а длина связи Li(Ag)-In (через Se₂) уменьшается.

Для тетрагонального твердого раствора можно представить отношение длин связей In(Ga)-Se(S) к Ag(Li)-Se(S) как ω (ω =d(In(Ga)-Se(S)/Li(Ag)-Se(S)). В этом случае структурные данные могут быть представлены в виде зависимости 2a/c от ω . На рис. 2 показано сравнение данных для Li_xAg_{1-x}GaS₂ [1], Li_xAg_{1-x}GaSe₂ [2] и Li_xAg_{1-x}InSe₂. Таким образом, структурные искажения более выражены для Li_xAg_{1-x}InSe₂, чем для Li_xAg_{1-x}GaS₂ и Li_xAg_{1-x}GaSe₂. Эти данные могут объяснить ограниченную область кристаллизации тетрагональной структуры Li_xAg_{1-x}InSe₂ по сравнению с Li_xAg_{1-x}GaSe₂.



Puc. 1. Угол Li(Ag)-Se-In в зависимости от содержания Li для тетрагональных (синие точки) и ромбических (красные квадраты и зеленые треугольники) твердых растворов



Рис. 2. Зависимость 2a/c от ω для $Li_xAg_{1-x}GaSe_2$ [1, синие ромбы], $Li_xAg_{1-x}GaS_2$ [2, серые треугольники] и $Li_xAg_{1-x}InSe_2$ при увеличении содержания Li (тетрагональная структура, красные квадраты)

В данной работе исследован ряд твердых растворов $Li_xAg_{1-x}InSe_2$, в которых содержание *х* варьируется от 0 до 1. По сравнению с другими халькогенидами, такими как $Li_xAg_{1-x}GaS_2$ и $Li_xAg_{1-x}GaSe_2$, структурные искажения в $Li_xAg_{1-x}InSe_2$ гораздо более заметны. Это может объяснить ограниченную область кристаллизации тетрагональной структуры $Li_xAg_{1-x}InSe_2$. В ряду $Li_xAg_{1-x}InSe_2$ определен состав x = 0,78 с максимальным искажением структуры. Его можно рассматривать как потенциально перспективный нелинейный материал для ИК-диапазона.

Список литературы

1. Isaenko L., Dong L., Kurus A. et al. Li_xAg_{1-x}GaSe₂: Interplay Between Lithium and Silver in Mid-Infrared Nonlinear Optical Chalcogenides // Adv. Optical Mater. 2022. P. 2201727.

2. Zhou W. F., Yao W. D., Zhang Q. et al. Introduction of Li into Ag-Based Noncentrosymmetric Sulfides for High-Performance Infrared Nonlinear Optical Materials // Inorg. Chem. 2021. Vol. 60. P. 5198–5205.