

КОЛЕБАТЕЛЬНЫЕ СПЕКТРЫ КРИСТАЛЛИЧЕСКОЙ РЕШЕТКИ ПОЛИТИПОВ СОЕДИНЕНИЙ $Zn_mIn_2S_{3+m}$

Радауцан С. И., Сырбу Н. Н., Львин В. Э., Доника Ф. Г.

Исследованы спектры рамановского рассеяния, ИК отражения кристаллов $ZnIn_2S_4$, $Zn_2In_2S_5$, $Zn_3In_2S_6$ и их политипов. Полученные экспериментальные спектры свидетельствуют о наличии двухнуклеотидного политипа в $ZnIn_2S_4$ и двух-, трех- и четырехнуклеотидных политипов в $Zn_3In_2S_6$. Объяснены особенности колебательных спектров различием структурного положения атомов In и Zn в пустотах тетраэдрических и октаэдрических упаковок во всех трех материалах.

Физико-химическими и рентгеновскими методами показано наличие в системе ZnS — In_2S_3 трех соединений $ZnIn_2S_4$, $Zn_2In_2S_5$ и $Zn_3In_2S_6$ [1]. Каждое из этих соединений образует множество политипных модификаций, в основе которых лежат четырех-, пяти- и шестислойные пакеты плотно упакованных слоев атомов серы. Из рассматриваемых соединений только для $ZnIn_2S_4$ исследованы колебательные спектры, комбинационное рассеяние и ИК спектры отражения [2–7], которые не полностью согласуются, так как в процессе роста из газовой фазы могут образоваться кристаллы разных простых и сросшихся политипных модификаций. Однако в каждом соединении существует набор одинаковых атомных слоев серы, цинка и индия, по-разному чередующихся в пакетах [1].

В данной работе исследована динамика кристаллической решетки полупроводниковых соединений $ZnIn_2S_4$, $Zn_2In_2S_5$, $Zn_3In_2S_6$ и их политипов. Исследовались кристаллы, полученные из газовой фазы и отобранные рентгеноструктурным методом. Образцы имели пластинчатую форму, некоторые из них достигали площади 9 см². Спектры измерены на спектрометре ДФС-32 с регистрацией спектров в режиме счета фотонов. ИК спектры измерены на установках Specord M-80 и КСДИ-82. Спектры комбинационного рассеяния (КР) исследовались в 90-градусной геометрии (так как именно в этой геометрии опыта меньше рассеянного света).

В основе $ZnIn_2S_4$ лежит четырехслойный пакет с плотной упаковкой атомов серы, в пустотах которой послойно расположены атомы Zn и In (рис. 1). Структура $Zn_2In_2S_5$ описывается пятислойным пакетом плотно упакованных атомов серы, в тетраэдрических и октаэдрических пустотах которой расположены два атома Zn и два атома In. Структура $Zn_3In_2S_6$, так же как и предыдущие соединения, слоистая. Ее основой служит шестислойная гексагональная упаковка атомов серы, образующая самостоятельный шестислойный пакет. Один атом In заполняет октаэдрические пустоты между третьим и четвертым слоями атомов серы. Три атома Zn и один атом In заполняют тетраэдрические пустоты в разных слоях атомов серы (фрагменты кристаллической решетки показаны на рис. 1).

На рис. 2 представлены спектры КР кристаллов In_2S_3 , $ZnIn_2S_4$, $Zn_2In_2S_5$ и $Zn_3In_2S_6$. Частоты фонопов симметрии \perp , приведены в таблице. В высокоэнергетической области в тройных кристаллах наблюдается группа из трех-четырех линий, частоты которых различаются от соединения к соединению. В кристаллах $ZnIn_2S_4$ выделяются линии 348, 379 и 425, в $Zn_2In_2S_5$ — 349, 381, 400, в $Zn_3In_2S_6$ — 328, 355, 376, 390 см⁻¹. На рис. 2, с представлен спектр комбинационного рассеяния In_2S_3 в высокоэнергетической области, в которой на-

блодаются пики 311, 329 и 372 см⁻¹, обусловленные внутренними колебаниями связей S—S.

Высокочастотные пики (328—425 см⁻¹) в тройных кристаллах формируются колебаниями молекул S—S и Zn—S. Расстояние между атомами S—S равно

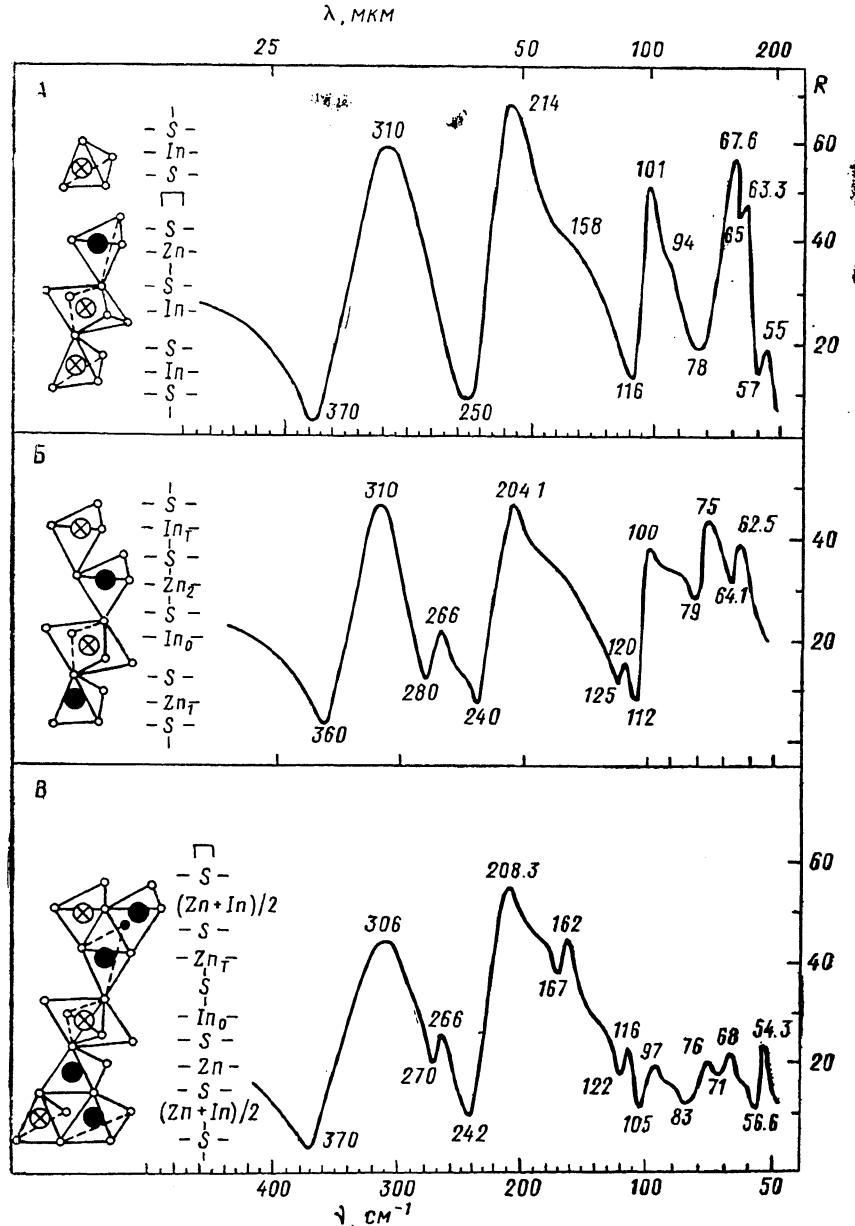


Рис. 1. Спектры ИК отражения кристаллов ZnIn_2S_4 (A), $\text{Zn}_2\text{In}_2\text{S}_5$ (B), $\text{Zn}_3\text{In}_2\text{S}_6$ (B) и фрагменты упаковок атомов в элементарных ячейках этих соединений.

3.05 в тетраэдрах и 3.52 Å в октаэдрах. Причем общими для всех трех кристаллов являются фрагменты S—S в октаэдрах, а колебания S—S в тетраэдрах будут иметь разные частоты в зависимости от заполнения тетраэдра атомами Zn или In. Расстояние S—S между слоями, не заполненными катионами, составляет 3.70 Å, что равно сумме ван-дер-ваальсовских радиусов серы. Расстояние S—S 3.52 Å в индиевых октаэдрах является намного меньшим удвоенного ионного радиуса (1.84 Å) атомов серы. По-видимому, логично предположить,

что наиболее высокочастотные колебания соответствуют молекулам с меньшими межатомными расстояниями. Частоты 425 в $ZnIn_2S_4$, 400 в $Zn_2In_2S_5$ и 390 см^{-1} в $Zn_3In_2S_6$ соответствуют колебаниям S—S с межатомным расстоянием 3.05 Å. Частоты 372, 379, 381 и 377 см^{-1} в наших соединениях (см. таблицу) обусловлены

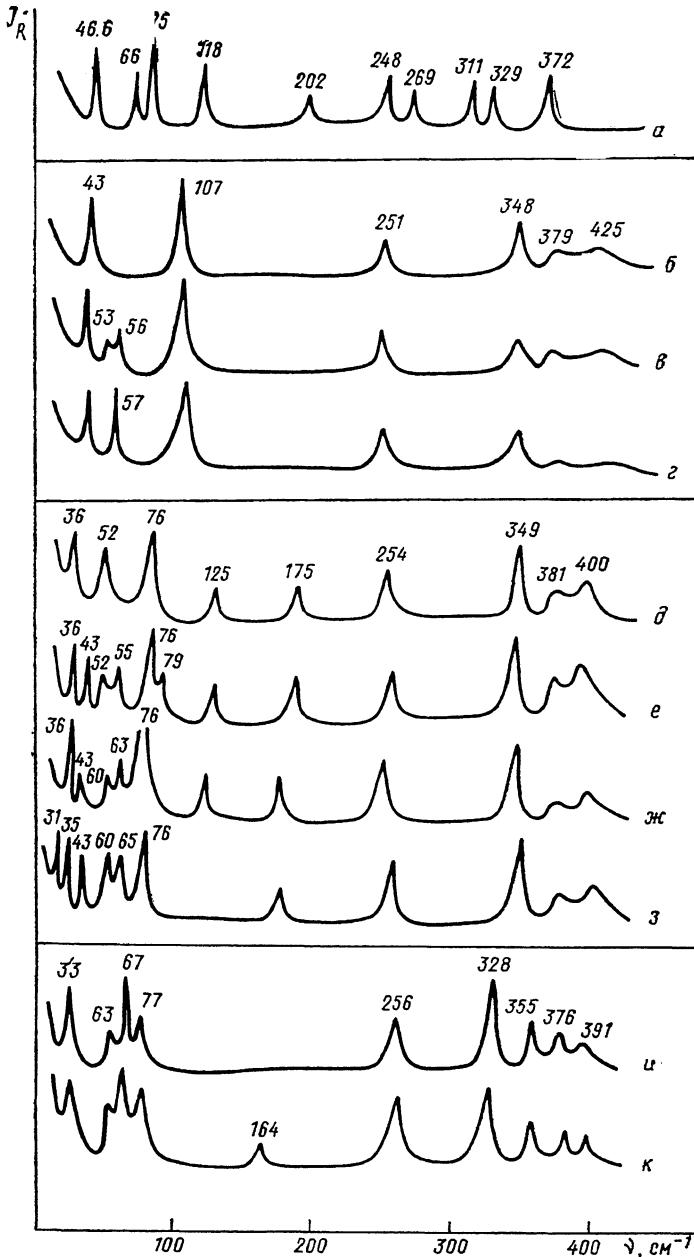


Рис. 2. Спектры рамановского рассеяния кристаллов In_2S_8 (a), $ZnIn_2S_4$ (б—г), $Zn_2In_2S_5$ (д—ж) и $Zn_3In_2S_6$ (и, к).

колебаниями S—S в октаэдрах с межатомным расстоянием 3.52 Å. Частоты 348 в $ZnIn_2S_4$, 349 в $Zn_2In_2S_5$ и 355 см^{-1} в $Zn_3In_2S_6$ наиболее близко совпадают с частотой колебаний молекул Zn—S в соединении ZnS, которая равна 348 см^{-1} (LO).

В области меньших энергий наблюдаются полосы при 251, 256 и 254 см^{-1} соответственно для $ZnIn_2S_4$, $Zn_2In_2S_5$ и $Zn_3In_2S_6$. Как видно, во всех трех соединениях в этой области содержатся идентичные полосы, незначительно различающиеся по интенсивности.

Частоты рамановских спектров в кристаллах
 In_2S_3 , ZnIn_2S_4 , $\text{Zn}_2\text{In}_2\text{S}_5$ и $\text{Zn}_3\text{In}_2\text{S}_6$

In_2S_3	ZnIn_2S_4	$\text{Zn}_2\text{In}_2\text{S}_5$	$\text{Zn}_3\text{In}_2\text{S}_6$	Литературные данные ZnIn_2S_4		
				[⁵] 80 K	[³] 80 K	[⁴] 103
372	425 379	400 381	391 376	376	376 365	
329	348	349	355 328	345	350, 325	358
311				315	304	308, 313
269				275	274	
248	251	254	256	256	253	246, 249
				224	232	
202		175	184	187	190	
118		125			103	
75	107				74	
66		76, 79	77 67	74	74	74, 73
	57	60, 63, 65	62			
46.6	53, 56, 57 43	55, 52 43—42 35—36 31	32			40

чающиеся по частоте. Эти полосы обусловлены колебаниями In—S в слоях. В соединении In_2S_3 также обнаруживаются колебания при 269 см^{-1} . Последняя (т. е. 248 см^{-1}) является аналогом обсуждаемых полос 251—256 в тройных кристаллах. Полоса 269 см^{-1} , которая существует в In_2S_3 , проявляется в ИК спектрах кристаллов $\text{Zn}_2\text{In}_2\text{S}_5$ и $\text{Zn}_3\text{In}_2\text{S}_6$, чем подтверждается природа этих пиков со связями S—S. В соединении $\text{Zn}_2\text{In}_2\text{S}_6$ обнаруживаются полосы 175 и 126 см^{-1} , которые отсутствуют в двух других соединениях. Эти частоты мы связываем с колебаниями In—S, в которых связь $\text{Zn}_2\text{—S}$ нарушила симметрию в пятислойных пакетах относительно октаэдрической сетки (In_0). Эта особенность имеет место только в кристаллах $\text{Zn}_2\text{In}_2\text{S}_5$. В кристаллах In_2S_3 выделяются колебания при 202 и 118 см^{-1} , которые, возможно, обусловлены этими же молекулами. В кристаллах $\text{Zn}_3\text{In}_2\text{S}_6$ в некоторых политипах (рис. 2, кривая κ) наблюдается слабый пик при 164 см^{-1} , который проявляется также и в ИК спектрах при 162 см^{-1} .

Полоса 107 см^{-1} обнаруживается только в кристаллах ZnIn_2S_4 . Сопоставление упаковок ZnIn_2S_4 с упаковками двух других соединений свидетельствует о том, что только в этом материале имеются слои серы, расположенные между двумя слоями In. Поэтому полосу 107 см^{-1} мы связываем с колебаниями молекул In—S. В кристаллах ZnIn_2S_4 межатомное расстояние In—S 2.62 \AA в октаэдрах почти равно сумме ионных радиусов In^{3+} и S^{2-} . В индиевых тетраэдрах соотношение межатомных расстояний In—S_{врт} 2.46 \AA ($r_{\text{In}} + r_{\text{S}} = 1.44 + 1.04 = 2.48 \text{ \AA}$). Расстояние In—S_{очн} 2.36 \AA меньше суммы тетраэдрических радиусов. В кристаллах $\text{Zn}_2\text{In}_2\text{S}_5$ в тетраэдрах расстояние Zn—S_{врт} 2.46 \AA совпадает с аналогичным расстоянием в структурах ZnIn_2S_4 . Межатомные расстояния в In—S_{врт} 2.4 \AA несколько больше аналогичного расстояния в ZnIn_2S_4 . В кристаллах $\text{Zn}_3\text{In}_2\text{S}_6$ содержатся слои с тетраэдрами In и Zn. Таким образом, связи In—S в каждом кристалле отличаются своими параметрами друг от друга и от параметров In_2S_3 . Последнее происходит из-за различия в частотах колебаний, обусловленных In—S.

В более низкочастотной области в кристаллах ZnIn_2S_4 проявляются узкая линия при 43 см^{-1} и полосы при 53 , 57 см^{-1} , положение и форма которых изменяются в различных кристаллах этого соединения. На рис. 2 представлены спектры для трех образцов. Такое различие спектров обусловлено существованием различных политипных модификаций, образующих длиннопериодные ячейки. В основе структур политипов ZnIn_2S_4 лежат четырехслойные пакеты со

следующими упаковками атомов серы: ... (ABA) ($ABAC$) (ABC) ($ABCA$) ..., с одинаковым порядком заполнения тетраэдрических и октаэдрических пустот атомами цинка и индия.

Межатомные расстояния ($S-S$) в пакетах, образующих структуры различных политипов $ZnIn_2S_4$, не различаются, следовательно, и упаковка атомов серы в них искажена одинаково. Колебания, обусловленные этими связями, не меняются от политипа к политипу. К таким колебаниям относятся, как уже отмечалось, высокоэнергетические полосы. Различия упаковок в пакетах политипов $ZnIn_2S_4$ приводят к изменениям частоты и интенсивности линий в интервале 53, 57 cm^{-1} (рис. 2, кривые б—г). Эти колебания мы считаем межслоевыми, причем различия в интенсивности полос 53, 57 cm^{-1} , возможно, связаны с нарушением упаковки атомов в тетраэдрах. Полосы 53 и 57 cm^{-1} обнаруживаются в кристаллах как $ZnIn_2S_4$ (рис. 2, кривые б—г), так и $Zn_2In_2S_5$ (рис. 2, д—е). Это свидетельствует о том, что тетраэдры с молекулами $Zn-S$ могут в $ZnIn_2S_4$ и $Zn_2In_2S_5$ иметь одинаковое соседство. К примеру, в $ZnIn_2S_4$ вместо пустого слоя может появиться слой с тетраэдрами In, тогда фрагмент слоя молекулы $Zn-S$ будет иметь параметры $Zn-S_{\text{осн}}$ 2.32 и $Zn-S_{\text{вспр}}$ 2.38—2.40 Å, при этом произойдут другие взаимодействия и внешние колебания, чем при соседстве с пустым слоем, где $Zn-S_{\text{осн}}$ 2.36, а $Zn-S_{\text{вспр}}$ 2.46 Å. Наконец, во всех трех кристаллах имеются частоты в интервалах 52—57 и 60—77 cm^{-1} . Мы представляем, что это — колебания слоев с $Zn-S$ в окружении слоев с тетраэдрами из In—S (как в $ZnIn_2S_4$) — первая группа пиков, колебания слоев с $Zn-S$ в соседстве с тетраэдрами, содержащими $Zn-S$, — вторая группа пиков (60—77 cm^{-1}).

Весьма интересными являются самые низкоэнергетические пики в области менее 43 cm^{-1} , которые могут отражать число пакетов в политипах. Обращает на себя внимание то, что эти частоты меньше частот колебаний молекул In—S. Мы предполагаем, что у двухпакетного политипа в результате удвоения элементарной ячейки появляется в точке Г зоны Бриллюэна «жесткослоевое» колебание с частотой 43 cm^{-1} в $ZnIn_2S_4$. В этом случае кривые б—г (рис. 2) свидетельствуют о том, что мы исследовали в основном двухпакетные (или более) политипы $ZnIn_2S_4$. Спектры КР и рентгеноструктурный анализ свидетельствуют о том, что кристаллы $Zn_2In_2S_5$ содержат трехпакетные политипы (рис. 2, кривые е—з). Спектры д и з (рис. 2) принадлежат к кристаллам двух- и четырехпакетных политипов.

Теоретико-групповой анализ симметрии этих кристаллов показывает, что колебания в центре зоны Бриллюэна имеют шесть дважды вырожденных ветвей симметрии E , активных в ИК, и шесть ветвей типа A_1 , активных в ИК и КР. Так как при измерении КР колебания типа E проявляются недостаточно наглядно, нами измерены ИК спектры отражения всех трех материалов в области 2.5—200 мкм и выделены фононы симметрии A_1 и E .

На рис. 1, А—В представлены ИК спектры отражения материалов $ZnIn_2S_4$, $ZnIn_2S_5$ и $Zn_3In_2S_6$ соответственно в области 20—200 мкм. Из рис. 1 видно, что спектры имеют много общего. В высокочастотной области во всех кристаллах обнаруживается отражение 310 (TO), 370 (LO) в $ZnIn_2S_4$, 310 (TO), 360 (LO) в $Zn_2In_2S_5$ и 306 (TO), 370 cm^{-1} (LO) в $Zn_3In_2S_6$. Эта особенность обусловлена колебаниями $S-S$ симметрии A_1 . В комбинационном рассеянии колебания молекул $S-S$ содержат четыре частоты симметрии E , которые незначительно ($\sim 10 \text{ cm}^{-1}$) отличаются в кристаллах этих трех соединений.

В $Zn_2In_2S_5$ и $Zn_3In_2S_6$ с длинноволновой стороны полосы TO -колебаний обнаруживаются пики 266 (TO), 280 (LO) в первом и 266 (TO), 270 cm^{-1} (LO) во втором материалах соответственно. Мы предполагаем, что эти пики являются колебаниями симметрии E как аналоги пиков КР (251—256 cm^{-1}) и обусловлены молекулами In—S. В кристаллах In_2S_3 в КР присутствуют частоты 248 и 269 cm^{-1} . В рассматриваемых материалах первая из этих мод наблюдается в КР, а вторая — в ИК спектрах.

В длинноволновой области в $ZnIn_2S_4$ обнаруживаются сильные осцилляторы 214 (TO) и 250 cm^{-1} (LO), в $Zn_2In_2S_5$ — 204.1 (TO) и 240 cm^{-1} (LO), а в $Zn_3In_2S_6$ — 208.3 (TO) и 242 cm^{-1} (LO), которые также обусловлены колебаниями In—S.

в тетраэдрических фрагментах. В кристаллах In_2S_3 проявляется пик КР при 202 см^{-1} , следовательно, наименее искаженными молекулами в этих трех материалах по отношению к In_2S_3 является материал $Zn_2In_2S_5$. С длинноволновой стороны полосы 208.3 см^{-1} в $Zn_3In_2S_6$ обнаруживается слабый пик при 162 (TO) и 167 см^{-1} (LO), который практически отсутствует в двух других соединениях. Эта полоса также обусловлена колебаниями In—S симметрии A_1 , в КР она наблюдается при 164 см^{-1} .

Сопоставление спектров КР и ИК $ZnIn_2S_4$ с известными литературными данными и спектрами соединений $Zn_2In_2S_5$ и $Zn_3In_2S_6$ позволяет отметить, что они удовлетворительно согласуются. Одновременно причиной различия в результатах разных авторов можно считать существование разных соединений и их политипов в исследуемых образцах. Изучение колебательных спектров совместно с рентгеноструктурными исследованиями позволяют расшифровать такие сложные образования, как политипия и многофазность, в кристаллах с чередующимися слоями из атомов металла и неметалла, к которым относятся соединения системы $ZnS—In_2S_3$.

Список литературы

- [1] Доника Ф. Г., Житарь В. Ф., Радауцан С. И. Полупроводники системы $ZnS—In_2S_3$. Кишинев, 1980. 147 с.
- [2] Damen T. C., Porto S. P. S., Tell B. // Phys. Rev. 1966. V. 142. N 4. P. 570—578.
- [3] Baldini G., Aggarval R. L., Lax B., Shin S. H., Tsang I. C. // Lett. Nuovo Cimento. 1972. V. 5. N 59. P. 1062—1066.
- [4] Арама Е. Д., Виноградов Е. А., Жижин Г. Н., Житарь В. Ф., Мельник Н. Н., Радауцан С. И. // ДАН СССР. 1976. Т. 231. Б. 6. С. 1343—1346.
- [5] Unger W. K., Meuth H., Irwin I. C., Pink H. // Phys. St. Sol. (a). 1978. V. 46. N 81. P. 81—87.
- [6] Unger W. K., Farnworth B., Irwin I. C., Pink H. // Sol. St. Commun. 1978. V. 25. N 11. P. 913—915.
- [7] Vinogradov E. A., Zhizhin G. N., Melnik N. N., Subbotin S. I., Panfilov V. V., Allakhverdiev K. R., Babaev S. S. // Phys. St. Sol. (b). 1980. V. 99. N 11. P. 215—218.

Кишиневский политехнический институт
им. С. Лазо

Получена 20.04.1990
Принята к печати 27.04.1990