Соед

Gd₂Te₃

 Sb_2Se_3

СИНТЕЗ И КРИСТАЛЛИЧЕСКАЯ СТРУКТУРА GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}

Р.А.Исмайылова, *Г.Р.Гурбанов

Институт физики Национальной АН Азербайджана *Азербайджанская государственная нефтяная академия

Впервые комплексом физико-химических методов анализа в широком интервале температур изучено четверное соединение $GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}$, которое образуется при соотношении исходных компонентов (Gd_2Te_3 , Sb_2Se_3) 1:1. Методом химических транспортных реакций (XTP) получены монокристаллы соединения $GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}$. Определены параметры элементарной ячейки соединения $GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}$, кристаллизующегося в гексагональной решетке: a = 4.17, c = 29.93 Å.

При исследовании системы Gd_2Te_3 — Sb_2Se_3 было обнаружено, что при соотно-

шении компонентов 1:1 образуется четверное соединение $GdSbTe_{1.5}Se_{1.5}$ [1].

THI OTHO	Сингония	Подго	Параметры эл	іектронной	ячейки, Å
цинение	Сингония	Пр. гр.	a	b	С

Табл.1. Сведения о кристаллической структуре исходных компонентов

Pnma

В настоящей работе представлены результаты исследования условий синтеза и выращивания монокристалла соединения $GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}$. При синтезе были использованы химические элементы особой чистоты — Gd - «M-0», Sb - «B4», Te - «B4» и Se - «B4».

кубическая

ромбическая

Соединение $GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}$ получено из элементов в эвакуированных (\sim 0.133 Па) кварцевых ампулах визуально-комбинированным методом [3].

Синтез соединения GdSbTe_{1,5}Se_{1,5} проводили в температурном интервале 1000–1200 К в течение 2.5 час при постоянном перемешивании.

Полученное соединение отжигали при 700 К в течение 240 ч. Отожженное соединение изучали методами дифференциально-термического (ДТА), рентгенофазового (РФА), микроструктурного (МСА) анализов и измерением микротвердости.

ДТА проводили на приборе HTP-75, используя хромель-алюмелевые термопары. Скорость программированного нагревания составляла 9 град/мин. Эталоном служил оксид алюминия. РФА проводили

на рентгендифрактометре модели ДРОН-3 в CuK_α излучении с Ni-фильтром. МСА проводили на микроскопе МИМ-7, а измерения микротвердости микротвердомере ПМТ-3. Плотность соединения GdSbTe_{1.5}Se_{1.5} определяли пикнометрическим взвешиванием, наполнителем служил толуол.

11.70

3.998 [2

11.57

Синтезированное соединение $GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}$ устойчиво на воздухе, растворяется в минеральных кислотах. Органические растворители практически не действуют на соединение $GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}$.

Для получения монокристаллов $GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}$ оптимальный режим установки по результатам исследования поликристаллических образцов.

Монокристаллы GdSbTe_{1,5}Se_{1,5} выращивали методом химических транспортных реакций (XTP) при следующем режиме: температура горячей зоны 850 K, а холодной — 600K. В качестве транспортирующего агента использовали иод с концентрацией 5 мг/см³ (табл. 2).

Механизм получения монокристаллов GdSbTe_{1,5}Se_{1,5} методом XTP можно представить следующей реакцией:

 $GdJ_3 + SbJ_3 + Te_{1,5} + Se_{1,5} \leftrightarrow GdSbTe_{1,5}Se_{1,5} + 3J_2$

Табл. 2. Режим выращивания монокристаллов GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}

		Темпер. режим		Носители		Размер моно-
Соединение	Тпл, К	T ₁ , K	T ₂ , K	Носитель, ~ 5мг/см3	Время, ч.	кристаллов, мм3
GdSbTe _{1,5} Se _{1,5}	870	600	850	J_2	72	2x6x0.7

В результате проведенных рентгенографических исследований выращенных монокристаллов установлено, что $GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}$ кристаллизуется в гексагональной сингонии в структурном типе

 Sb_2Te_3 с параметрами элементарной ячейки a=4.17 Å, c=29.93 Å. Пространственная группа симметрии P3m. Кристаллографические характеристики соединения $GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}$ приведены в табл. 3.

Табл. 3. Межплоскостные расстояния и интенсивности соединения GdSbTe_{1.5}Se_{1.5}

$N_{\underline{0}}$	2θ	θ	I_0	d _{изм.}	h_{kl}
1	8.86	4.43	10	9.9800	003
2	17.78	8.89	25	4.9884	006
3	25.24	12.62	20	3.5284	102
4	27.54	13.77	80	3.2387	104
5	28.90	14.45	100	3.0893	105
6	31.96	15.98	15	2.8002	107
7	36.02	18.01	30	2.4933	0.0.12
8	36.50	18.25	15	2.4616	109
9	39.10	19.55	35	2.3037	1.0.11
10	41.16	20.58	10	2.1931	1.0.10

$N_{\underline{0}}$	2θ	θ	I_0	$d_{\scriptscriptstyle \rm H3M.}$	h_{kl}
11	43.40	21.70	18	2.0849	110
12	45.56	22.78	12	1.9910	0.0.15
13	48.00	24.00	5	1.8953	117
14	52.40	26.20	5	1.7460	119
15	53.00	26.50	8	1.7277	205
16	54.10	27.05	5	1.6951	206
17	55.30	27.65	10	1.6611	0.0.18
18	58.20	29.10	5	1.5851	209
19	61.50	30.75	5	1.5077	1.0.18
	•	•			•

Полученные кристаллы подвергали химическому анализу [4], результаты которого приведены в табл. 4.

Табл. 4.Результаты химического анализа монокристаллов GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}

	Химический состав, масс %							
Формула соединения	вычислено			найдено				
Сосдініснім	Gd	Sb	Те	Se	Gd	Sb	Te	Se
GdSbTe _{1,5} Se _{1,5}	26.71	20.67	32.50	20.12	24.87	19.98	33.68	21.38

ЛИТЕРАТУРА

- Бахтиярлы И.Б., Исмайылова Р.А., Гасымов В.А., Гейдарова Э.А.// Журн. неорган. химии. 2009. Т. 45. № 7. С. 806-809.
- 2. Рустамов П.Г., Алиев О.М., Эйнуллаев А.В., Алиев И.П. Хальколантанаты редкоземельных элементов. М.: Наука. 1989. 284 с.
- 3. Рустамов П.Г., Мардахаев Б.Н., Сафаров М.Г. // Изв. АН СССР. Неорган. материалы. 1967. Т. 3. С. 479.
- 4. Дымов А.М. Технический анализ руд и металлов. М.: Металлургиздат. 1949.

GdSbTe_{1,5}Se_{1,5} BİRLƏŞMƏSİNİN SİNTEZİ VƏ KRİSTALLİK QURULUŞU R.Ə. İsmayılova, Q.R.Qurbanov

Fiziki-kimyəvi analizin kompleks metodları ilə $GdSbTe_{1.5}Se_{1.5}$ birləşməsi tədqiq edilmişdir. $GdSbTe_{1.5}Se_{1.5}$ birləşməsi ilkin komponentlərin (Gd_2Te_3 , Sb_2Se_3) 1:1 nisbətində alınır. Kimyəvi qazdaşımı reaksiyası metodu ilə $GdSbTe_{1.5}Se_{1.5}$ birləşməsinin monokristalları alınmışdır. birləşməsinin qəfəs parametrləri hesablanmış və sinqoniyası müəyyən edilmişdir. Birləşmə heksaqonal sinqoniyada kristallaşır və qəfəs parametrləri a = 4.17, c = 29.93 Å.

SYNTHESIS AND CRYSTALIC STRUCTURE OF GdSbTe_{1.5}Se_{1.5}

R.A.Ismailova, G.R.Kurbanov

The quadruple compound $GdSbTe_{1,5}$ $Se_{1,5}$ has first ever been examiner by dint of complex physical-chemical methods. The compound above is formed at ratio 1:1 of initial components. Using a method of chemical transport reactions, monocrystals of $GdSbTe_{1,5}Se_{1,5}$ have been obtained that are crystallized in hexagonal lattice with parameters of elementary cell: a = 4,17, c = 29,93 Å.