МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ АВТОНОМНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

«Национальный исследовательский технологический университет «МИСИС»

(НИТУ «МИСИС»)

На правах рукописи

ЗАБЕЛИНА ЕВГЕНИЯ ВИКТОРОВНА

УДК 546.681'654:538.958

НЕОДНОРОДНОСТИ В КРИСТАЛЛАХ ЛАНТАН-ГАЛЛИЕВОГО ТАНТАЛАТА И ИХ ВЛИЯНИЕ НА ОПТИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

Специальность 01.04.07 – Физика конденсированного состояния

Диссертация на соискание ученой степени кандидата физико-математических наук

Научный руководитель: кандидат физико-математических наук, старший научный сотрудник

Научный консультант, кандидат технических наук

Козлова Н.С.

Бузанов О.А.

Москва 2018

СОДЕРЖАНИЕ

Введение	4
1 Аналитический обзор литературы	12
1.1 Применение кристаллов семейства лангасита	12
1.2 Структура, получение и основные дефекты кристаллов семейства лангасита	16
1.3 Оптические свойства лангасита и лангатата	34
1.3.1 Спектры оптического пропускания лангасита и лангатата	34
1.3.2 Показатели преломления	46
1.3.3 Генерация второй гармоники	52
1.3.4 Вращение плоскости поляризации	55
1.4 Люминесцентные свойства	58
1.4.1 Люминесценция нелегированных кристаллов	58
1.4.2 Люминесценция легированных кристаллов	59
1.5 Заключение по Главе 1	60
2. Оптическая однородность кристаллов лангатата	63
2.1. Влияние атмосферы выращивания на оптическую однородность	
кристаллов лангатата	66
2.1.1 Исследование микроструктуры образцов кристаллов методом микроскопии	66
2.1.2 Исследования оптической однородности образцов кристаллов	
методом оптической спектроскопии	72
2.1.3 Исследования оптической однородности образцов кристаллов	
интерференционным методом	85
2.1.4 Исследования оптической однородности образцов кристаллов	
поляризационно-оптическим методом	93
2.1.5 Исследование показателей преломления кристаллов	102
2.2 Заключение по Главе 2	113
3 Элементный состав кристаллов	115
3.1 Исследование элементного состава кристаллов методом	
рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии	115
3.2 Исследование элементного состава кристаллов методом энергодисперсионной	Ĺ
рентгеновской спектроскопии	120
4 Исследование дефектных центров в кристаллах лангатата	124
4.1 Влияние отжигов на оптические свойства кристаллов	124

4.2 Влияние легирования на оптические свойства кристаллов 120
4.3 Исследование дефектной структуры методом диффузного рассеяния
рентгеновских лучей 129
5 Модель дефектообразования в кристаллах лангатата 132
Заключение 139

введение

Актуальность темы исследования

Лантан-галлиевый танталат (La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄, лангатат, ЛГТ) принадлежит к классу симметрии 32 и является одним из изоморфных соединений группы лангасита (La₃Ga₅SiO₁₄). Кристаллы лангатата были впервые выращены в 80-е годы прошлого века для применения в лазерной физике, однако, их применение в данной области долгое время было ограничено недостаточным оптическим качеством выращиваемых кристаллов [1]. В последнее десятилетие было достигнуто существенное улучшение оптического качества, что позволяет рассматривать ЛГТ в качестве нелинейного кристалла для перестраиваемых лазеров, матрицы для легирования редкоземельными элементами, материала для генерации оптических гармоник, а также сцинтилляционных кристаллов. В связи с этим в последнее время возобновился интерес к ЛГТ как к материалу квантовой и нелинейной оптики.

Сведения, представленные в литературном обзоре, показывают, что выращивание кристаллов группы лангасита является непростой задачей. Сложности при выращивании таких кристаллов обусловлены рядом причин: несовпадение конгруэнтного состава co стехиометрическим, расстехиометрирование расплава в процессе выращивания, связанное с испарением окиси галлия, высокая вязкость расплава, различие условий выращивания (атмосфера выращивания, материал тигля) [1, 2]. Все это приводит к дефектности структуры, как в пределах одного кристалла, так и от кристалла к кристаллу. Что в свою очередь ведет к неоднородности и невоспроизводимости физических свойств. Основная группа работ по этой проблеме относятся к кристаллам лангасита, для кристаллов лангатата эти вопросы изучены чрезвычайно слабо.

Новые задачи, возникающие в разных областях науки и техники, обуславливают необходимость поиска новых нелинейных кристаллов, расширения частотного диапазона стимулированного излучения, освоения новых спектральных диапазонов, что вновь привлекает внимание к лангатату, как оптическому материалу. Успешное применение кристаллов лангатата в этих областях требует выявления связи между условиями их получения, послеростовых обработок и свойствами. Это позволит управлять и получать кристаллы с высокой однородностью и заданными характеристиками.

Основные цели и задачи работы

Целью настоящей диссертационной работы являлось определение влияния условий получения кристаллов (атмосфера выращивания, легирование) и послеростовых обработок (отжиги в разных атмосферах) на оптические свойства и оптическую однородность кристаллов лантан-галлиевого танталата и создание модели дефектообразования в данных кристаллах.

Основные задачи работы:

 определение влияния атмосферы выращивания на оптические параметры и оптическую однородность кристаллов лантан-галлиевого танталата (спектральные зависимости оптического пропускания, показатели преломления, их дисперсия, гирация);

- выявление влияния условий изотермических отжигов и легирования кристаллов лантангаллиевого танталата, выращенных в разных атмосферах, на оптические свойства;

- установление дефектной структуры кристаллов;

- определение механизмов образования дефектных центров и их влияния на оптические свойства.

Научная новизна работы

1. Впервые проведены комплексные исследования влияния атмосферы выращивания, легирования и послеростовых обработок кристаллов лантан-галлиевого танталата на их оптическое совершенство и оптические параметры. Показано, что кристаллы, полученные в атмосфере аргона, являются оптически наиболее совершенными.

2. Впервые проведены исследования явления дихроизма в кристаллах лангатата. Установлено, что дефектные центры, отвечающие за полосы поглощения, являются анизотропными, при этом степень дихроизма зависит от условия получения кристаллов.

3. Установлено, что на значения показателей преломления влияют условия получения кристаллов. При использовании значений показателей преломления, необходимо указывать атмосферу выращивания. Показано, что для аппроксимации в видимом диапазоне длин волн равнозначно подходят уравнения Зельмейера, Коши, Конради, Херцбергера. Определены материальные константы данных уравнений.

4. Показано, что условия получения не влияют на гиротропные характеристики кристаллов.

5. Предложена модель образования дефектной структуры в связи условиями получения и послеростовых обработок, позволяющая управлять однородностью и величиной оптических характеристик кристаллов лангатата.

Научная и практическая значимость работы

1. Показано, что условия получения и послеростовых обработок существенно влияют на наличие оптических неоднородностей и, соответственно, на значения оптических характеристик кристаллов лантан-галлиевого танталата.

2. Изучение явления дихроизма в зависимости от условий получения и послеростовой обработки показало необходимость интерпретации оптических характеристик кристаллов с учетом данного явления на всех срезах, отличных от перпендикулярного оптической оси (Z - срез).

 Установлено влияние атмосферы выращивания на величины показателей преломления. В связи с этим, необходимо при использовании значений показателей преломления обязательно указывать атмосферу выращивания.

4. Предложена непротиворечивая модель дефектообразования в кристаллах лангатата, позволяющая управлять однородностью и величиной оптических характеристик кристаллов лангатата.

5. Результаты работы используются в собственном производстве в компании ОАО «Фомос-Материалс».

Методология и методы исследования

Все образцы кристаллов лантан-галлиевого танталата, исследованные в данной работе, были получены и предоставлены компанией ОАО "Фомос-Материалс". Исследования оптической однородности образцов проводились методами оптической микроскопии, поляризационно-оптическим, интерферометрическим, методом прямых измерений показателей преломления, спектрофотометрическими методами. Для исследования элементного состава и дефектной структуры использовались методы рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии, полевой эмиссионной растровой электронной микроскопии и диффузного рассеяния рентгеновских лучей.

Положения, выносимые на защиту

1. Атмосфера выращивания оказывает определяющее влияние на величину и однородность оптических свойства кристаллов (спектральные зависимости пропускания, показатели преломления). Кристаллы, полученные в атмосфере Ar, являются более оптически однородными, чем кристаллы, полученные в атмосфере Ar+(2%)O₂.

2. Атмосфера выращивания не влияет на величину удельного угла вращения плоскости поляризации (ρ) кристаллов лантан-галлиевого танталата, который составляет ρ=15,0±0,4 град/мм.

3. Кристаллы лантан-галлиевого танталата обладают дихроизмом. Необходимо учитывать данное явление при интерпретации оптических характеристик кристаллов. Максимальное значение степени дихроизма (Δ) наблюдается в случае кристаллов, выращенных в атмосфере Ar+(2%)O₂, в направлениях, параллельных осям второго порядка, при

исследованиях в поляризованном свете, на полосе поглощения при λ_{max} ~480 нм и составляет Δ ~0,3.

4. Кристаллы, полученные в разных атмосферах, различаются по соотношению основных элементов. Для всех кристаллов наблюдается недостаток по галлию.

5. Модель дефектообразования в кристаллах лантан-галлиевого танталата.

Степень достоверности и апробация результатов

Все исследования проводились на образцах, полученных из кристаллов, выращенных из шихты известного состава, в известных условиях.

Достоверность результатов, представленных в работе, обеспечивается комплексным подходом с использованием разных методов.

Исследования оптических характеристик образцов проводились в аккредитованной испытательной лаборатории МУИЛ ППМиД «Монокристаллы и заготовки на их основе» НИТУ «МИСиС» на ежегодно поверяемом оборудовании. Достоверность и стабильность результатов измерений подтверждалась контролем стандартных образцов и использованием аттестованных методик выполнения измерений.

Основные результаты работы докладывались и обсуждались на следующих международных и национальных конференциях:

VIII, XII International Conference for Young Researchers "Wave electronics and its Applications in the Information and Telecommunication Systems" (2005, 2009 Санкт-Петербург, Россия);

2nd International Conference of Physics of Laser Crystals (2005, Ялта, Крым);

4th International Symposium on laser and non-linear materials ISLNOM-4 (2006, Прага, Чешская республика);

III, V, VI Международные конференция по физике кристаллов «Кристаллофизика XXI века» (2006, 2013, 2015 Москва, Россия);

2nd International Symposium Micro- and nano-scale Domain structuring in Ferroelectrics (2007, Екатеринбург, Россия);

17th, 18th International Laser Physics Workshop (2008 Трондхейм, Норвегия; 2009 Барселона, Испания);

2th, 4th International Conference on Physics of Optical Materials and Devices, (2009 Герцег Нови, Черногория; 2015 Будва, Черногория)

XII Международная конференция «Физика диэлектриков» (2011 Санкт-Петербург, Россия);

XXII Congress and General Assembly of the International Union of Crystallography (2011, Мадрид, Испания);

12th Europhysical Conference on Defects in Insulating Materials (2014, Кентербери, Великобритания);

XII Международная научная конференция «Перспективные технологии, оборудование и аналитические системы для материаловедения и наноматериалов» (2015 Усть-Каменогорск, Казахстан);

Международный семинар «Фазовые переходы и неоднородные состояния в оксидах» (2015 Казань, Россия);

5th European Conference on Crystal Growth (2015 Болонья, Италия);

9th International Conference on Luminescent Detectors and Transformers of Ionizing Radiation (2015, Тарту, Эстония);

II Международная научно-практическая конференция «Физика и технология наноматериалов и структур» (2015 Курск, Россия);

7th International Symposium on Optical Materials (2016, Лион, Франция);

19th International Conference of Defects in Insulating Materials, (2016, Лион, Франция);

4th, 5th International conference on Radiation and applications in various fields of research (2016 Ниш, Сербия; 2017 Будва, Черногория).

Результаты исследований опубликованы в следующих научных изданиях:

1) Buzanov O.A., Didenko I.S., Kozlova N.S., **Zabelina E.V.** Investigation of optical homogeneity of langasite samples // Moldavian Journal of the Physical Sciences. -2006. - Vol.5. - N_{2} 1. - p.37-41;

Бузанов О.А., Забелина Е.В., Козлова Н.С. Оптические свойства кристаллов лангатата
 // Кристаллография. – 2007. - т. 52. - №4. – с. 690-695;

3) Busanov O.A., **Zabelina E.V.**, Kozlova N.S. Optical properties of Lanthanum-Gallium Tantalate of Different growth and Post-growth Treatment Conditions // Crystallography Reports. – 2007. - v. 52. - №4. – p. 691-696;

4) Гераськин В.В., Козлова Н.С., **Забелина Е.В.**, Исаев И.М. Вращение плоскости поляризации света кристаллами лангасита и лангатата // Известия ВУЗов Материалы электронной техники. – 2009. - №3. - с.33-38;

5) Бузанов О.А., Козлова Н.С., **Забелина Е.В.**, Козлова А.П., Симинел Н.А. Влияние условий получения на оптические спектры пропускания и электрофизические свойства кристаллов группы лантан-галлиевого силиката // Известия ВУЗов Материалы электронной техники. – 2010. - №1. - с.14-19;

6) Kozlova N.S., Buzanov O.A., **Zabelina E.V.**, Kozlova A.P., Siminel N.A. Optical Transmission Spectra and Electrical Properties of Langasite and Langatate Crystals as Dependent on Growth Conditions // Russian Microelectronics. $-2011. - V.40. - N_{2}8. - p. 562-566;$

7) Козлова Н.С., Бузанов О.А., **Забелина Е.В.**, Быкова М.Б., Козлова А.П., Симинел Н.А. Оптические свойства лантан-галлиевого танталата в связи с условиями получения и послеростовой обработки. // Известия РАН. Серия физическая. -. 2014. - т.78. - №11. - с.1500-1505;

8) Kozlova N.S., Buzanov O.A., **Zabelina E.V.**, Bykova M.B., Kozlova A.P., Siminel N.A. Optical Properties of Lanthanum – Gallium Tantalate Associated with the Conditions of Preparation and Postgrowth Processing //Bulletin of the Russian Academy of Sciences. Physics. - 2014. - Vol. 78. - No.11. - p. 1227-1231;

9) Kozlova N.S., Didenko I.S., Kozlova A.P., Buzanov O.A., Siminel N.A., **Zabelina E.V.** Lanthanum-gallium tantalate: heterogeneity and point defects // EURODIM 2014, IOP Conf. Series: Materials Science and Engineering. – 2015. – Vol. 80. – 012026;

10) Kozlova N.S., Kozlova A.P., **Zabelina E.V.** Vliyanie izotermicheskogo otzhiga na neodnorodnost' kristallov gruppy langasita [The effect of isothermal annealing on the heterogeneity of langasite crystals] // Материалы XII Международной научной конференции «ПТОиАСдМиН», Казахстан, Усть-Каменогорск, 20-23 мая 2015 год. – 2015. – Ч. 1. - с. 159-166;

11) Бузанов О.А., Козлова Н.С., Спасский Д.А., **Забелина Е.В.**, Козлова А.П., Симинел Н.А. Спектральные зависимости люминесценции и выявление дихроизма в спектрах оптического пропускания в кристаллах La₃Ga₅SiO₁₄ и La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄ // Сборник научных статей II Международной научно-практической конференции «Физика и технология наноматериалов и структур», Курск, Россия, 24-26 ноября 2015 г. – 2015. – с. 82-87;

12) Козлова Н. С., Бузанов О. А., **Забелина Е. В.**, Козлова А. П., Быкова М. Б. Точечные дефекты и дихроизм в кристаллах лангасита и лангатата // Кристаллография. – 2016. – Т. 61. - № 2. - 284–293

13) Kozlova N. S., Busanov O. A., **Zabelina E. V.**, Kozlova A. P., Bykova M. B. // Point Defects and Dichroism in Langasite and Langatate Crystals // Crystallography Reports. – 2016. - Vol. 61. - No. 2. - p. 275–284;

14) Spassky D.A., Kozlova N.S., Kozlova A.P., **Zabelina E.V.**, Brik M.G., Buzanov O.A., Belsky A. Luminescent, optical and electronic properties of La₃Ta_{0,5}Ga_{5,5}O₁₄ single crystals grown in different atmospheres // Journal of Luminescence. – 2016. – Vol. 177. - P. 152–159;

15) Spassky D.A., Kozlova N.S., Kozlova A.P., **Zabelina E.V.**, Buzanov O.A., Buryi M., Laguta V., Lebbou K., Nehari A., Cabane H., Dumortier M., Nagirnyi V. Study of the defects in La₃Ta_{0.5}Ga_{5.5}O₁₄ single crystals // Journal of Luminescence. 2016. – Vol. 180. – P. 95–102;

16) Kozlova N.S., Buzanov O.A., Kozlova A.P., Zabelina E.V., Shayapov V.R., Siminel N.A.
Radiation-induced defects and dichroism in La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄ crystals// Radiation&Applications. – 2016.
– Vol. 1. – Is. 3. – P. 171-176;

17) Бузанов О. А., Воронова М. И., **Забелина Е. В.**, Козлова А. П., Козлова Н. С., Скрылева Е. А., Спасский Д. А., Щербачев К. Д. Оптические свойства, дефекты и состав кристаллов La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄ // Неорганические материалы. – 2017. – т. 53. - № 5. - с. 505–512;

18) Buzanov O.A., Voronova M.I., **Zabelina E.V.**, Kozlova A.P., Kozlova N.S., Skryleva E.A., Spassky D.A., Shcherbachev K.D. Optical Properties, Defects, and Composition of La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄ Crystals //Inorganic Materials. - 2017. - Vol. 53. - No. 5. - p. 502–509.

<u>Личный вклад автора</u>

Диссертационная работа является результатом научных исследований автора, проводимых в лаборатории МУИЛ ППМиД «Монокристаллы и заготовки на их основе» НИТУ «МИСиС». Все основные результаты, представленные в диссертации, получены лично автором или при непосредственном участии автора при проведении работ и интерпретации результатов. Исследования кристаллов методами рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии, полевой эмиссионной растровой электронной микроскопии, диффузного рассеяния рентгеновских лучей проводились совместно с сотрудниками кафедры Материаловедения полупроводников и диэлектриков и Центра коллективного пользования «Материаловедение и металлургия» НИТУ «МИСиС».

Структура и объем диссертации

Диссертация состоит из введения, 5 глав, заключения и списка использованных источников из 134 наименований. Работа содержит 150 страницы, включая 64 иллюстрации и 30 таблиц.

Основное содержание работы

Во введении излагается актуальность выбранной темы, формулируются цели и задачи диссертации, научная новизна и значимость работы, излагается структура диссертации.

Глава 1 является обзором литературы, в котором приводится сравнение характеристик некоторых оптических кристаллов и проводится обоснование выбора кристаллов лантангаллиевого танталата для применения в области люминесценции и нелинейной оптики; рассматриваются структура кристаллов, особенности процесса выращивания, дефекты, возникающие при выращивании кристаллов; приводятся данные об оптических параметрах кристаллов. Отмечается существенный разброс физических величин, характеризующих свойства кристаллов лангатата, полученных разными авторами.

Глава 2 посвящена изучению влияния атмосферы выращивания на оптическую однородность кристаллов лантан-галлиевого танталата. Описаны использованные методы исследований: интерферометрический, поляризационно-оптический, оптической спектроскопии, прямых измерений показателей преломления; представлены экспериментальные данные измерений оптических параметров кристаллов лангатата и их однородности в исходном состоянии. Показано, что атмосфера выращивания оказывает существенное влияние на оптические параметры и их однородность. Наиболее оптически однородными являются кристаллы, выращенные в атмосфере аргона. Представлены результаты внедрения рекомендаций, выданных по результатам выполнения данной работы.

В Главе 3 приводятся результаты изучения элементного состава кристаллов методом рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии и полевой эмиссионной растровой электронной микроскопии. Показано, что кристаллы, выращенные в разных атмосферах, отличаются по соотношению концентраций катионов.

Глава 4 посвящена исследованию дефектных центров в кристаллах лангатат, выявлено влияния легирования и послеростовых воздействий на оптические характеристики кристаллов лантан-галлиевого танталата. Методом диффузного рассеяния рентгеновских лучей показано, что преобладающим типом дефектов в кристаллах ЛГТ является вакансионный тип.

В Главе 5 на основании экспериментально полученных результатов разработана и предложена модель дефектообразования в кристаллах лантан-галлиевого танталата.

В Заключении сформулированы основные результаты работы.

1. Аналитический обзор литературы

1.1 Применение кристаллов семейства лангасита

В 80-е годы 20-го века при изучении сложных оксидов с германием и кремнием, в том числе и со структурой граната, была обнаружена новая тригональная фаза Ca₃Ga₂Ge₄O₁₂. Было установлено, что эта фаза имеет тип структуры, характеризующийся пространственной группой P321, в которую кристаллизуется значительное число смешанных германатов и галлатов [1]

Исследования представителей этого обширного ряда неорганических материалов, в частности, La₃Ga₅SiO₁₄ (лангасит, ЛГС), La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄ (лангатат, ЛГТ), La₃Ga_{5,5}Nb_{0,5}O₁₄ (ланганит, ЛГН) и др., показали, что соединения со структурой Са-галлогерманата обладают уникальным сочетанием теплофизических, акустических, электромеханических, люминесцентных и оптических нелинейных свойств, это делает их перспективными для применения в различных сферах. [1, 2]

Кристаллы с такой структурой не гигроскопичны, не являются ни пиро-, ни сегнетоэлектриками [1, 2]. В лангатате не обнаружены фазовые переходы вплоть до температур плавления; в ланганите и лангатате при комнатной температуре в случае экстремально высокого давления (~12 ГПа) наблюдается фазовый переход Р321 → A2 [3].

Среди всего ряда синтезированных кристаллов со структурой Са-галлогерманата выделяют семейство лангасита, включающего в себя кристаллы лангасита и лангатата (наиболее использующихся в настоящее время кристаллов), а также ланганита.

Кристаллы семейства лангасита (лангаситы), как и все кальций-галлогерманаты, являются пьезоэлектриками. Лангасит и лангатат обладают высокими значениями пьезомодулей (в лангасите $-d_{11} = 5,16 \cdot 10^{-12}$ Кл/Н, $d_{14} = 5,36 \cdot 10^{-12}$ Кл/Н; в лангатате $-d_{11} = 6,63 \cdot 10^{-12}$ Кл/Н, $d_{14} = 5,55 \cdot 10^{-12}$ Кл/Н [2]). В связи с этим, в настоящее время самое широкое использование эти кристаллы получили в пьезотехнике. Наличие термостабильных срезов позволило применять лангасит для создания фильтров и резонаторов на поверхностных и объемных акустических волнах [4]. В лангатате, в отличие как от лангасита, так и других пьезоматериалов (кварц, ниобат и танталат лития, ортофосфат галлия), не наблюдается температурный дрейф пьезомодулей вплоть до 600 °C. Кроме того, в лангатате не наблюдается двойникование в отличие от кварца, который обладает тенденцией к двойникованию при температурах выше 200 °C [5]. Вследствие этих особенностей из лангатата изготавливают высокотемпературные датчики [6]. Сравнительные свойства традиционных пьезоэлектрических кристаллов и некоторых кристаллов со структурой Са-галлогерманата представлены в таблице 1.

			Кристалл									
Свойство		10	Ортофосфат	Кр	Г	Ниобат	Танталат					
		Кварц [7]	галлия [7, 8]	ЛГС [2, 9, 10]	ЛГС ЛГТ КТГС ЛТГА [9] [2, 9, 10] [2, 9, 10] [9, 10] ЛТГА [9]		Берлинит [7]	лития [11]	лития [11]			
Химическая формула		SiO ₂	GaPO ₄	La ₃ Ga ₅ SiO ₁₄	La3Ga5,5Ta0,5O14	Ca ₃ TaGa ₃ Si ₂ O ₁₄	La3Ta0,5Ga5,3Al0,2 O14	AlPO ₄	LiNbO ₃	LiTaO ₃		
Класс симметр	ИИ	32	32	32	32	32	32	32	3m	3m		
Температура плавления, °С		1470	1670	1430 [9], 1470 [10]	1470 [9], 1510 [10]	1350	-	1600	~1250	~1650		
Температура фазовых перехо °С	Температура фазовых переходов, °С		970	нет	нет	-	-	584	~1170	~630		
Пьезомолули	<i>-d</i> ₁₁	2,3	4,5	5,16	6,63	4,00	6,60	-	d_{15} ~74, d_{22} ~19.2.	d_{15} ~26, d_{22} ~7.		
10 ⁻¹² Кл/Н	d_{14}	0,9	1,9	5,36	5,55	-	-	-	$-d_{31} \sim 0.66,$ $d_{33} \sim 16,1$	$-d_{31}$ ~-2, d_{33} ~8		
Температурный дрейф пьезомодулей	пературный іф да да да нет		-	_	-	-	-					
Удельное сопротивление <i>t</i> =300 °C Ом · с	при м	10 ¹⁵ - 10 ¹⁶	10 ¹³	10 ⁹ ; (9·10 ⁶ при 500 °С)	10 ¹⁰ ; (1,5·10 ⁷ при 500 °C)	1,7·10 ⁹ (500 °C)	2,2·10 ⁷ (500 °C)	-	~5·10 ⁸ (400 °C)	-		
Диэлектричес	$(\mathcal{E}_{11}/\mathcal{E}_0)_T$	~4,5	6,1	19,0	19,6	16,5	21,0	6,1	~53	~85		
постоянная	(E33/ E0)T	~4,6	6,6	52,0	80,0	-	-	-	~43	~29		
Метод получения Гидротермальный синтез			Чохральский					Чохральский				

Таблица 1 – Физические и пьезоэлектрические свойства некоторых пьезоэлектрических кристаллов

Основными задачами квантовой электроники [12] являются поиск новых лазерных соединений, расширение частотного диапазона и освоение новых спектральных диапазонов для покрытия все возрастающих потребностей в области телекоммуникаций, медицины, научных исследований и на производстве.

Последнее десятилетие наблюдается возобновление интереса к кристаллам со структурой Са-галлогерманата как к материалу для применения в оптике и оптоэлектронике. Это подтверждают сведения о количестве документов, представленных в библиографической и реферативной базе данных Scopus [13] по запросу, включающему упоминания названий и химических формул кристаллов со структурой Са-галлогерманата, за период 1988-2017 (рисунок 1).

Известно, что изначально [1] данные кристаллы предполагалось использовать в качестве лазерной кристаллической матрицы, однако технологии последней четверти двадцатого века и особенности кристаллов данного семейства не позволяли получать були достаточных размеров высокого оптического качества. К началу 21-го, в первую очередь, для лангасита века такие технологии начали появляться [14, 15]. Были опубликованы новые работы, связанные с исследованием возможностей применения лангасита и лангатата в качестве материала лазерной кристаллической матрицы [16 - 20], а также исследование нелинейных оптических свойств этих кристаллов, в частности, генерации второй гармоники (ГВГ) [21, 22]. Показаны возможности использования лангасита, легированного неодимом, в качества компонента рабочего элемента маломощного зеленого лазера, который может применяться в медицине [16]. Лангатат является потенциальной альтернативой титанилфосфату калия и ниобату лития при создании дальномеров, целеуказателей и лидаров в связи с диапазоном прозрачности, частично покрывающим окна прозрачности атмосферы, и возможностью генерации второй гармоники [21]. Вместе с тем, ведутся работы в области получения новых кристаллов со структурой Са-галлогерманата, например, Sr₃TaGa₃Si₂O₁₄, La₃Ta_{0.5}Ga_{5,3}Al_{0.2}O₁₄, La₃Nb_{0.5}Ga_{5,3}Al_{0.2}O₁₄, Ca₃TaGa₃Si₂O₁₄, а также исследования их строения и свойств [8, 23-25].

Совершенство кристаллического строения и оптическая однородность являются необходимыми условиями успешного применения лангатата. Неоднородности, обусловленные наличием дефектов, могут приводить к ухудшению оптических характеристик в связи с потерями на рассеяние, преломление, поглощение или отражение, что приводит в итоге к непредсказуемости и неоднородности свойств материала. [1]

Независимо от области применения лангатата, понимание природы дефектов и способов управления их концентрацией является обязательным условием для стабильного получения высококачественных кристаллов с высокой однородностью состава и свойств.



Рисунок 1 – Количество документов в базе данных Scopus по запросу, включающему упоминания названий и химических формул кристаллов со структурой Са-галлогерманата, за период 1983-2017 [13]

1.2 Свойства кристаллов семейства лангасита

Особенности кристаллической структуры

Физические свойства кристаллов определяются их строением. Уникальность свойств каждого из кристаллов семейства лангасита обуславливается особенностями строения конкретного изоморфного кристалла - распределением матричных ионов по позициям в решетке.

Структура группы лангаситов тригональная, класс симметрии тригональнотрапецоэдрический, аналогичный кварцу, 32, пространственная группа симметрии P321 с одной формульной единицей в элементарной ячейке [1, 26]. Кристаллы семейства лангаситов имеют структуру кальций-галлиевого германата Ca₃Ga₂Ge₄O₁₄. Данная структура (рисунки 2, 3) может быть описана химической формулой A₃BC₃D₂O₁₄, характеристики позиций в этой структуре приводятся в таблице 2.

Структура может быть представлена следующим образом: вдоль оптической оси, (кристаллографическая Z) попеременно располагаются слои состоящие из тетраэдрических позиций C и D, и октаэдрических B с декаэдрами (томсоновскими кубами) A [1, 28]. В структуре в силу симметрии существуют дополнительные позиции для занятия их катионами в рамках существующего кислородного каркаса, эти позиции образуют такую же структуру, как исходная, но как бы отраженную в зеркальной плоскости, перпендикулярной плоскости с проходящей на уровне ¹/₄ в кислородном слое [1]

Уже к 1986 году были получены соединения с различными замещениями катионов [1]. Было показано [1, 28], что для стабильности структуры существенным фактором является то обстоятельство, что псевдокаркас из октаэдров и тетраэдров стабилизируется крупными ионами в восьмерной координации. В частности, структура наиболее устойчива с наиболее крупными редкоземельными ионами La³⁺, Pr^{3+} , Nd^{3+} [28].

Крупные катионы в октаэдрических и тетраэдрических позициях дестабилизируют структуру, в связи с этим, позиции С и D синтезированных соединений занимают ионы меньшего радиуса, чем A и B [1]. Поскольку размер тетраэдра D немного меньше, чем тетраэдра C, катионы меньшего размера будут размещаться в позиции D, а большего – в позиции C [1, 26]. Координаты катионов в элементарной ячейке лангасита и лангатата представлены в таблице 3.

Разница структур ЛГС и ЛГТ обусловлена изоморфным замещением катионов в разных позициях, координаты остаются неизменными (таблица 3).



Рисунок 2 – Фрагмент кристаллической структуры лангасита [2]



Рисунок 3 – Структура лангасита в координационных многогранниках [26] а) кристаллическая структура лангасита в направлении а (001) и b (120), б) четыре вида позиций: (a) A, (b) B, (c) C, (d) D

Элемент	Тип	КЧ*	Симметрия	ПСТ**	Возможные элементы в	Источник
	позиции				позиции	
А	Декаэдр	8	2 (C ₂)	3e	Na ⁺ , Ca ²⁺ , Sr ²⁺ , Ba ²⁺ ,	[1, 27, 28]
					Pb^{2+} , La^{3+} , Pr^{3+} , Nd^{3+}	
В	Октаэдр	6	32 (D ₃)	1a	Ge^{4+} , Ti^{4+} , Sn^{4+} , Zr^{4+} ,	
					Hf ⁴⁺ , Nb ⁵⁺ , Ta ⁵⁺ , Sb ⁵⁺ ,	
					Ga^{3+} , Fe^{3+} , Cr^{3+} , Sc^{3+} ,	
					In ³⁺ , Mg ²⁺ , Co ²⁺ , Ni ²⁺ ,	
					Zn^{2+}	
С	Тетраэдр	4	2 (C ₂)	3f	Ga ³⁺ , Fe ³⁺ , Ge ⁴⁺	
	(больший)					
D	Тетраэдр	4	3 (C ₃)	2d	Si ⁴⁺ , Ge ⁴⁺ , Ga ³⁺	[1, 26, 27]
	(меньший)					
0	-	4	C ₃	2d	0	[1, 29, 30]
		4	C ₁	6g		
		3	C ₁	6g		

Таблица 2 – Характеристики позиций в соединении A₃BC₃D₂O₁₄

* - КЧ – координационное число

** - ПСТ – правильная система точек

Таблица 3 – Координаты катионов в элементарной ячейке лангасита и лангатата [1, 24]

Позиция	2	X		у	Z					
познция	ЛГС ЛГТ		ЛГС ЛГТ		ЛГС	ЛГТ				
А	0,41876(5)	0,42492(7)	0		0		0		()
В	()		0	0					
С	0,7635(1)	0,7617(1)	0		1/	/2				
D	1,	/3	2	/3	0,4680(3)	0,4689(2)				

4):

- лангасит (Si⁴⁺ в тетраэдрической позиции, соединение La₃Ga₅SiO₁₄),

- лангатат (Ta⁵⁺ в октаэдрической позиции, соединение La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄) и т.д.

Таблица 4 – Заполнение позиций катионами в структурах лангасита и лангатата

Стехиометрическая	А	B C		D	Hamarra	
формула	(додекаэдр)	(октаэдр)	(тетраэдр)	(тетраэдр)	источник	
La3Ga5SiO14	La ³⁺	Ga ³⁺	Ga ³⁺	Si ⁴⁺ Ga ³⁺	[30, 31]	
L 22G25 5T20 5O14	La ³⁺	Ta ⁵⁺	Ga ³⁺	Ga ³⁺	[32]	
<i>Lu</i> ₃ Ou _{3,3} 1 u _{0,3} O 14	La ³⁺	$Ta^{5+}Ga^{3+}$	- Cu	04	[30, 33]	

В обеих структурах лангасита и лангатата одинаково заполнены позиции типа A (La³⁺) и C (Ga³⁺). Позиции типа D, заполненные статистически поровну ионами Ga³⁺ и Si⁴⁺ в структуре лангасита, в структуре лангатата заполнены исключительно ионами Ga³⁺. Позиции типа B, полностью занятые в структуре лангасита ионами галлия Ga³⁺, в структуре лангатата заполнены ионами Ta⁵⁺ (таблица 4). При этом, если заполнение позиций ионами в лангасите не вызывает сомнений, то в случае лангатата результаты исследований в разных лабораториях не совпадают: так, по данным, полученным в 1997 году в лаборатории Университета города Тохоку (Япония) [32], октаэдрические позиции занимает только тантал, а по данным, представленным авторами из ВНИИСИМС (Россия) в 2000 [30] и группой авторов из Франции и Туниса в 2016 в работе [33], в октаэдрических позициях распределены ионы тантала и галлия.

Возможные степени окисления элементов, формирующих структуры лангасита и лангатата, представлены на рисунке 4. Видно, что все ионы в случае стехиометрического состава находятся в обычных степенях окисления.

Особенностями структуры, которые могут вносить вклад в формирование системы точечных дефектов кристалла [34], являются, в том числе:

1) присутствие в одной позиции катионов сходных радиусов, но с разной валентностью, в частности Ta⁺⁵ и Ga³⁺ в случае лангатата (таблицы 3, 5).

2) наличие в составе переходных элементов (лантана и тантала), которые могут находиться в структуре в устойчивых разновалентных состояниях [35].



Рисунок 4 – Формальные степени окисления элементов в структурах лангасита и лангатата [35]. Жирным шрифтом выделены обычные степени окисления.

Таблица 5 - Ионные радиусы элементов кристаллов лангасита и лангатата для различных степеней окисления [12, 36, 37]

	Степень	Ионный радиус, нм								
Элемент	окиспения	Эффектириций	С учетом координационного числа							
	окисления	Эффективный	2	4	6	8				
0	(2-)	0,136 - 0,140*	0,135	0,138	0,140	0,142				
Si	(4+)	0,039 - 0,040	-	0,026	0,040	-				
Ga	(3+)	0,062	-	0,047	0,062	-				
La	(3+)	0,1032 - 0,104	-	-	0,105	0,118				
La	(4+)	0,090	-	-	-	-				
	(3+)	0,072	-	-	0,067	-				
Та	(4+)	0,068	-	-	0,066	-				
	(5+)	0,064 - 0,066	-	-	0,064	0,069				

* - жирным шрифтом выделены степени окисления и соответствующие им ионные радиусы элементов кристаллов лангасита и лангатата

Различие ионных радиусов катионов, занимающих определенные позиции в структурах, приводит, в том числе, к различию параметров решетки этих кристаллов (таблица 6).

Параметр решетки	ЛГС	ЛГТ	Источник
	0,8162	0,8225	[1]
	0,81681	-	[26]
	0,8162	0,8234	[27]
а, нм	0,8162	-	[28]
	0,8161	0,8234	[38]
	0,8168	0,8234	[39]
	0,8159-0,8164		[40]
	0,5087	0,5123	[1]
	0,51976	-	[26]
	0,5087	0,5125	[27]
С, НМ	0,5087	-	[28]
	0,5091	0,5125	[38]
	0,5097	0,5127	[39]
	0,5093-0,5095		[40]

Таблица 6 – Значения параметров элементарной ячейки монокристаллов ЛГС и ЛГТ

Хотя наблюдается разброс между результатами данных, полученных разными авторами, однако он не превышает в наибольшем случае 0,01 нм для параметра *с* в случае ЛГС.

В работе [40] было изучено изменение параметра решетки лангасита в зависимости атмосферы выращивания (Ar, Ar+(1%)O₂) и отклонений состава кристалла от стехиометрического (La₃Ga₄(Ga_{1,14}Si_{0,86})O_{13,93}(V_O)_{0,07}, La₃Ga₄(Ga_{1,22}Si_{0,78})O_{13,89}(V_O)_{0,11}, La₃Ga_{5,07}Si_{0,93}O_{13,69}(V_O)_{0,04}, La₃Ga_{5,25}Si_{0,75}O_{13,88}(V_O)_{0,12}, La₃Ga_{5,28}Si_{0,72}O_{13,86}(V_O)_{0,14}) (в настоящей работе используется обозначение вакансий по Крегеру–Винку [41]). Было обнаружено, что параметр *а* меняется от 0,8159 до 0,8164, а параметр *c* от 0,5093 до 0,5095 нм.

Таким образом, вышеуказанное изменение состава и атмосферы выращивания приводит к изменению параметров в решетке на уровне 10⁻⁴ нм, тогда как величины параметров решетки, полученные разными авторами на кристаллах одного состава, могут достигать 10⁻² нм.

Разброс литературных данных по параметрам решетки кристаллов семейства лангасита может быть связан как с точностями методик выполнения измерений, так и с существенными неоднородностями кристаллов, возникающих в связи с разными условиями их получения.

Получение кристаллов семейства лангасита

Работ, посвященных процессам, связанным с выращиванием кристаллов лангасита, значительно больше, чем работ, посвященных непосредственно лангатату. Технология получения монокристаллов лангатата и лангасита, как правило, рассматриваются совместно, без выделения каких-то особенностей, присущих получению именно ЛГТ [2, 28, 29, 39].

Для наиболее эффективного массового производства кристаллов с хорошей гомогенностью следует использовать конгруэнтно плавящийся состав, однако, в случае кристаллов лангасита и лангатата существуют сложности:

1) конгруэнтный состав не совпадает со стехиометрическим [42];

2) и ЛГС, и ЛГТ являются неконгруэнтно плавящимися соединениями [33, 43, 44].

С момента открытия этих соединений они выращиваются из стехиометрического состава [45], в результате чего состав кристалла меняется не только по длине кристалла, но и в радиальном направлении. Кроме того, при отклонении от стехиометрии в системе могут образовываться твердые растворы другого состава, что следует из диаграммы фазовых состояний (рисунок 5) [44, 45].

Для приготовления исходной шихты используются три способа: непосредственное наплавление исходных компонентов в тигель [45], твердофазный синтез (**СТФ**) и самораспространяющийся высокотемпературный синтез (**СВС**) [15, 42].



Рисунок 5 - Тройные диаграммы систем La₂O₃-Ga₂O₃-SiO₂ [43] (a) и La₂O₃-Ga₂O₃-Ta₂O₅ [44] (б)

В случае непосредственного наплавления в качестве шихты используют стехиометрическую смесь исходных оксидов. Основной проблемой такого способа является то, что температура плавления исходных оксидов выше температуры плавления кристалла. Полученный расплав очень вязкий и требуется значительное время для установления его однородности, а длительное выдерживание расплава приводит к испарению окиси галлия и расстехиометрированию, также наблюдается плохая диссоциации галлия в расплаве. Кроме того, перегрев расплава приводит к выпадению других фаз и изменению его структуры [45].

При СВС высокочистые оксиды лантана, кремния (чистота 99,99%) и металлический галлий (чистота 99,999%) смешивают с учетом стехиометрических пропорций. Полученную смесь помещают в кварцевую трубу. Нагревающийся платиновый провод индуцирует горение в одном из концов трубы. Вследствие горения в кислороде, содержащемся в газовом потоке, вся масса подвергается окислению. Окисление металлического галлия - типичная экзотермическая реакция. Тепловой эффект, полученный в течение процесса СВС, ведет к местному нагреванию смеси до температуры, при которой происходит формирование фазы лангасита. Рентгеновский анализ таблет, полученных подобным образом, показывает, что содержание фазы лангасита достигает 65 % [42].

СТФ протекает в течение длительного периода времени и состоит из нескольких этапов. В процессе подготовки шихты смесь окислов нагревается до температуры синтеза (~ 1400 °C) и выдерживается в течение нескольких часов. Рентгеновские исследования полученной смеси показывают ее многофазность, при этом содержание фазы лангасита достигает (85-100) %, оставшаяся часть состоит из оксидов кремния, галлия и галлия-лантана [42].

И при СПФ и при СВС возможно улетучивание окиси галлия, что приводит к нарушению стехиометрии расплава, в связи с чем в исходную смесь оксидов добавляют дополнительный галлий [39].

Кристаллы семейства лангасита выращивают, в основном, методом Чохральского [2, 38, 42, 46], сообщается о выращивании кристаллов методом Бриджмена [47, 48], методом зонной плавки [49] и методом микровытягивания вниз [50].

Для получения тугоплавких соединений, к которым относятся лангасит и лангатат ($t_{пл}$ =1430-1470 °C и 1470-1510 °C, соответственно [9, 10, 51, 52]), выбирают материал тигля таким образом, чтобы его температура плавления была выше температуры плавления соединения. К таким материалам относятся платина ($t_{пл}$ =1769 °C), иридий ($t_{пл}$ = 2410 °C), родий ($t_{пл}$ = 1950 °C) или их сплавы [35]. Сообщается, что кристаллы лангасита успешно выращивали из платиновых; иридиевых; платино-родиевых тиглей [2, 29, 28, 38, 42].

Диаметр тигля лимитирует диаметр кристалла. В частности, при выращивании кристаллов диаметром 3 и 4 дюйма, пригодных для промышленного применения, используют тигли

диаметром ~ 120 мм [15] и 170 мм [53]. Для исследовательских целей выращивают кристаллы диаметром ~18-70 мм [14, 38] в тиглях диаметром от 40 мм.

При выборе **атмосферы выращивания** лангасита основными проблемами являются окисление тигля [38] и испарение окиси галлия [14, 42]. С одной стороны, для предотвращения окисления тигля требуется нейтральная атмосфера (азот, аргон), с другой стороны, для предотвращения испарения окиси галлия нужно некоторое содержание кислорода в ростовой камере. В связи с этим, разные авторы пробуют различные атмосферы выращивания: воздух [53], азот [38, 55], смесь азота с кислородом [28, 29, 41], аргон [54], смесь аргона с кислородом [41, 54].

Выращивают кристаллы, в основном, в направлении Z [0001] [2, 15], а так же в направлениях [1010] [54] и [0111] (54 – градусный Y – срез) [52].

Основные дефекты в кристаллах семейства лангасита

При выращивании кристаллов из расплава по методу Чохральского могут возникать все основные типы дефектов: трехмерные (включения, неоднородное распределение примесей, напряжения), двумерные (дислокации и дефекты упаковки) и точечные дефекты. Возникновение всех этих дефектов связано со структурой и формой фронта кристаллизации, процессами теплои массопереноса. Дефектная структура, возникающая в процессе роста, является невоспроизводимой, что может приводить к разбросу структурно – чувствительных свойств не только от образца к образцу, но и в пределах одного кристалла [56].

Инородные включения. Включения макроскопических размеров могут быть образованы в кристаллах либо путем захвата инородных частиц фронтом кристаллизации, либо выпадением избыточных компонент и примесей в твердом состоянии при охлаждении или отжиге кристаллов. Формирование инородных частиц, захватываемых фронтом кристаллизации, может быть обусловлено рядом факторов: термической диссоциацией расплава, взаимодействием расплава с материалом тигля и окружающей атмосферой, выделением растворенного газа при кристаллизации, наличием посторонних примесей. Такие частицы обычно распределены неравномерно [56].

О наличии в кристаллах лангасита инородных включений в виде частиц металлического материала тигля Ir гексагональной и тригональной формы сообщается в работе [42]. Также авторы [42] отмечают наличие газовых пузырей сферической или эллиптической формы. В работе [45] при выращивании кристаллов группы лангасита из платиновых тиглей наблюдались включения близкие по составу к составу кристаллов. Расплав готовился методом непосредственного наплавления, и возникновение подобных включений свидетельствует о

неоднородности состава расплава. Количество таких включений в лангатате неоднородно, их плотность колебалась от нескольких до 10⁶ см⁻³.

Ростовая полосчатость. К возникновению подобной неоднородности приводят несколько факторов: колебания температуры расплава, вследствие колебаний мощности источника нагрева или конвективных потоков в расплаве, колебания скорости перемещения кристалла относительно печи, и концентрационное переохлаждение, вызываемое накоплением в расплаве одного из компонентов кристаллизуемого вещества. По форме ростовой полосчатости можно судить о форме фронта кристаллизации [56].

В работе [57] при выращивании кристаллов лангасита наблюдали ростовую полосчатость в виде полос светло- и темно-оранжевого цвета (рисунок 6), при этом форма фронта кристаллизации постепенно менялась от вогнутой в расплав в области конуса разращивания и близкой к нему, до практически плоской в центральной части були.

Эффект грани. Наличие одной или нескольких растущих граней на округлом фронте роста приводит к искажению однородности монокристаллов, так как их эффективные коэффициенты распределения могут заметно различаться.

Управлять эффектом грани можно с помощью осевого градиента температуры [55], так как диаметр грани *d*^{гр} связан с ним следующим соотношением:

$$d^{\rm rp} = 2(2 \cdot R^{\rm pohta} \cdot \Delta t_{max}/J)^{0,5},\tag{1}$$

где *J* – обобщенный градиент температуры, *R*^{фронта} – радиус кривизны фронта кристаллизации, Δt_{max} – максимальное переохлаждение на грани.

Чтобы получить однородный кристаллический материал следует либо свести до минимума размер грани, либо добиться, чтобы грань занимала всю растущую поверхность. Согласно (1) режим **нормального роста** кристалла распространяется на большую часть фронта роста (малые $d^{\text{тр}}$) в условиях высокого градиента температур, в то время как режим **гранного роста** (большие $d^{\text{тр}}$) - в условиях малого осевого градиента. Однако, высокие осевые градиенты могут приводить к большим внутренним напряжениям. Следовательно, для получения однородного кристалла необходимо стремиться к формированию плоского фронта кристаллизации ($R_{\phi poнтa}$), образованного одной гранью. Это достигается интенсивным перемешиванием расплава (50-100 об/мин), ведущим к перераспределению тепловых потоков вблизи фронта кристаллизации, а в некоторых случаях, путем изменения теплофизических параметров расплава и кристалла введением примесей.



Рисунок 6 – Поперечная ростовая слоистость в кристалле лангасита [57]

Следует отметить, что размер граней зависит также от скорости роста V^{pocma} : $d^{\Gamma p} \sim (V^{pocma})^{1/4} \cdot J^{1/2}$, однако эта зависимость более слабая, чем от градиента температуры, поэтому управлять эффектом грани, варьируя скорость роста, затруднительно [56].

Эффект грани наблюдается при выращивании лангаситов [14, 57]. В частности, при выращивании лангасита в направлении [0001] на границе кристалл-расплав возникали грани ($10\overline{1}0$) и (0001) [57] или же (0001), ($01\overline{1}0$) и ($01\overline{1}1$) [14]. При выращивании в направлении [$01\overline{1}1$] наблюдается разложение этой грани на (0001) и ($01\overline{1}0$), при этом отмечается возникновение электрических двойников, границы которых параллельны оси X.

Секториальная неоднородность связана с возникновением гранных форм роста [57].

При выращивании кристаллов из неконгруэнтных расплавов, или из расплавов, состав которых может изменяться вследствие летучести компонентов, наблюдается возникновение градиентов состава, зависящих от коэффициентов диффузии компонент. Это может приводить к возникновению нестабильностей на фронте кристаллизации, в частности к появлению секториальных неоднородностей и ячеистой структуры, что и наблюдалось при выращивании лангаситов в работах [15, 45] (рисунок 7).

Блоки могут возникать непосредственно в процессе выращивания монокристаллов, а также в результате температурных, механических и других воздействий. Возникновение блоков в кристаллах связано с наличием в кристаллах инородных включений и примесей, особенно неизоморфных [56].

При выращивании кристаллов лангасита наблюдались блоки разной ориентации [42], при этом количество блоков ниже в кристаллах с большим диаметром цилиндрической части. Так же уменьшению их количества способствует более низкий аксиальный температурный градиент.

Дислокации могут возникать как непосредственно на фронте кристаллизации, так и за фронтом, когда вновь наросший слой попадает в более холодную область; дислокации так же могут наследоваться из затравки. Плотность дислокаций также зависит от содержания посторонних примесей в кристалле [56].

В работе [38] исследовалось структурное совершенство кристаллов лангасита, выращенных в атмосфере азота в иридиевом тигле. Полированные образцы кристаллов были подвергнуты травлению 85% ортофосфорной кислотой в течение 30 минут при температуре 140 °C. При исследовании поверхностей образцов из верхней части були (ближе к конусу разращивания) в микроскопе было обнаружено 2 типа ямок травления - треугольные ямки размером ~ 24 мкм, и шестигранные ямки травления диаметром ~ 38 мкм, что свидетельствует о наличии двух типов дислокаций.



Рисунок 7 – Инверсия фронта кристаллизации и области гранного роста в кристаллах лангасита

Наблюдавшиеся ямки травления представлены на рисунке 8. Плотность ямок составляла в центральной части образца 1,2 · 10⁴ см⁻², на периферии 1 · 10⁴ см⁻².

На образце из средней части були плотность ямок травления составила ~ 1,4 · 10³ см⁻², при этом наблюдались только треугольные ямки размером ~ 15 мкм. Это свидетельствует об уменьшении плотности дислокаций при вытягивании кристалла.

В работе [58] проводилось исследование дислокационной структуры Z-срезов кристаллов лангасита, выращенных в атмосферах аргона и аргона с кислородом в платиновом тигле. При приготовлении шихты использовался метод наплавления исходных оксидов. В качестве селективного травителя использовалась смесь серной и ортофосфорной кислот, время травления 120 - 150 минут, температура 90 - 120 °C. Результаты представлены на рисунке 9. Размер ямок травления достигал 50 мкм. Было обнаружено, что распределение ямок травления по поверхности исследованных пластин неоднородно. Плотность ямок составляет (2-4) $\cdot 10^3$ см⁻¹ для кристаллов, выращенных в бескислородной атмосфере, тогда как в кислородсодержащей атмосфере плотность составила (1-2) $\cdot 10^2$ см⁻¹, а некоторые области были полностью свободны от ямок, что свидетельствует о более высоком качестве кристаллов, полученных в данной работе в атмосфере аргона с кислородом.

В кристаллах лангатата ямки травления двух типов (треугольные и шестиугольные) наблюдались на Z-срезах образцов, вырезанных из конической части кристаллов, выращенных из иридиевых тиглей в атмосфере азота с кислородом (рисунок 9) [59]. Образцы травились в 85% ортофосфорной кислоте в течение 15-30 минут при температуре 100-140 °C.

Было обнаружено, что дислокации концентрируются в определенной части конуса разращивания. Авторы [59] предполагают, что именно в этой области конуса градиенты напряжении при его формировании были минимальными.

Точечные дефекты, их комплексы, центры окраски

К точечным дефектам относят атомы и ионы примеси, вакансии и их агрегаты размером порядка межатомных. Наличие точечных дефектов в кристаллах оказывает существенное влияние на их оптические и электрофизические свойства [56]. Среди всех точечных дефектов особо выделяют центры окраски - дефекты кристаллической решетки, которые поглощают видимый свет и определяют цвет кристалла [60]. Точечные дефекты делятся на примесные и собственные.

1) Примесные дефекты

В [33] методом масс-спектрометрия с индуктивно-связанной плазмой проведено исследование наличия загрязняющих примесей в кристаллах лангатата, полученных из двух лабораторий.







Рисунок 8 – Ямки травления на поверхности лангасита:

 а) два типа ямок (треугольные и шестиугольные) на поверхности кристалла, выращенного в атмосфере азота из иридиевого тигля [38], б) ямки на поверхности кристалла, выращенного в атмосфере аргона (слева) и аргона с кислородом (справа) [58]



Рисунок 9 – Ямки травления на поверхности образца лангатата, вырезанного из конуса разращивания, перпендикулярно оси Z [59]

Кристаллы в одной лаборатории выращивались в атмосфере Ar+(1%)O₂, а в другой в атмосфере N₂, материал тигля в работе не указан. Содержание примесей в кристаллах, полученных в азоте, контролировалось до и после отжига на воздухе (таблица 7).

Атмосфера выращивания, условия отжига	Цвет	Na	Mg	Al	Ti	Cr	Fe	Ni	Cu	Zr	Sn	Ce	Pr	Gd	Ir
N ₂ , до отжига	Светло- оранжевый	17	1	59	14	1	13	<0,1	4	8	<0,1	16	1	170	<0,1
N ₂ , отжиг на воздухе, 1320 °C, 24 часа	Бесцветный	59	3	165	10	1	14	10	1	8	19	16	1	171	<0,01
Ar+(1%)O ₂	Ярко- оранжевый	81	9	139	25	2	40	1	1	4	22	17	2	176	1

Таблица 7 – Концентрация примесей в кристаллах лангатата в ppm [33]

В кристаллах обнаружены примести Na, Mg, Al, Ti, Cr, Fe, Ni, Cu, Zr, Sn, Ce, Pr, Gd, Ir, концентрация которых составила от единиц (Mg, Cr, Cu, Pr) до почти двух сотен ppm (Al, Gd). По мнению авторов [33], примесями были загрязнены еще оксиды исходных компонентов: оксид лантана был загрязнен лантанидами, а оксид тантала – переходными металлами. Сравнивая концентрацию неконтролируемых примесей Ti или Fe в кристаллах, не подвергнутым послеростовым отжигам, авторы делают предположение, что именно эти элементы могут вносить вклад в окраску кристалла. Изменение цвета кристаллов до и после отжига они предположительно связывают с изменением валентного состояния этих элементов, хотя данный тезис и не подтверждается в работе экспериментами.

Увеличение после отжига на воздухе концентрации Na, Mg и Al в три раза, a Sn в 190 раз авторы объясняют неоднородностью распределения этих элементов в образцах.

Внедрение материала тигля

Ионы **Ir** обнаруживаются как в кристаллах лангатата (материал тигля не указан) [33], так и в кристаллах лангасита, выращенных из иридиевых тиглей [61]. Концентрация Ir в лангатате по данным [33] колебалась от <0,01 (кристаллы, полученные во Франции) до 1 ppm (кристаллы, полученные в России). В [61] методом электронного парамагнитного резонанса показано наличие ионов Ir^{3+} и Ir^{4+} в кристаллах лангасита.

При выращивании кристаллов из Pt или Pt-Rh тиглей химический анализ показывает в них наличие Pt или Rh [2, 62] в концентрациях до 0,01 мас% Pt [2] и 0,1 мас% Rh [2].

2) Собственные дефекты

В работах [40, 63] показано, что кристаллы лангасита могут содержать разнообразные точечные дефекты: вакансии кислорода V_0^{2+} , вакансии лантана V_{La}^{3-} и галлия V_{Ga}^{3-} , антиструктурные дефекты Si⁺_{Ga} и Ga⁻_{Si}, а также комплексы $(V_0^{2+}, 2e^{-})^x$ (F-центры), которые являются центрами окраски. В кристаллах лангатата наблюдались вакансии лантана, кислорода и галлия [64].

В [15, 40, 54, 63, 65, 66] указывается, что атмосфера выращивания оказывает существенное влияние на окраску получаемых кристаллов лангасита и лангатата. Авторы [40, 63] предположили, что возникновение окраски в лангасите связано с наличием вакансий кислорода и F-центров $(V_0^{2+}, 2e^-)^x$: при $V^{2+}_0 > (V^{2+}_0, 2e^-)^x$ – кристалл окрашен, в противном случае – бесцветен. В таком случае, отжиг в кислороде кристаллов, выращенных при небольшой концентрации кислорода в атмосфере выращивания, приведет к уменьшению количества кислородных вакансий и к усилению окраски кристаллов, что было подтверждено опытом. Утверждается, что бесцветные кристаллы будут образовываться при полном отсутствии кислородных вакансий.

Действительно, в [15] показано, что в зависимости от концентрации кислорода в атмосфере выращивания лангасита, которая менялась от 2 до 3%, окраска кристаллов меняется от бледно-желтой до темно-оранжевой. Однако при выращивании кристаллов с высоким содержанием кислорода в ростовой камере были получены темно-оранжевые кристаллы, что не может быть объяснено только моделью дефектообразования, связанной с недостатком кислорода и чисто вакансионным механизмом. В работе [49] сделано предположение, что окраска кристаллов лангасита связана с внедренными атомами кислорода: если при выращивании или высокотемпературном отжиге кристаллов парциальное давление кислорода высоко, атомы кислорода внедряются в междуузельные позиции, создавая в запрещенной зоне дополнительный уровень $E_v=2,5$ эВ, в результате чего кристаллы лангасита окрашиваются в оранжевый цвет. Аналогичное предположение о наличие в структуре избыточного кислорода было сделано в [65] на основании исследований спектров кругового дихроизма кристаллов.

Как было показано в [1] в структуре Са-галлогерманата существуют незаполненные позиции, в которые могут встраиваться элементы. Однако, важным является соотношение объемов встраивающихся элементов и таких позиций. Ионный радиус кислорода достаточно велик в сравнении с ионными радиусами остальных элементов, формирующих структуру кристаллов лангасита и лангатата (таблица 5), и для степени окисления (2–) составляет от 0,135

до 0,142 нм в зависимости от координационного числа. В связи с этим возможность внедрения кислорода требует дополнительных серьезных обоснований.

Следует отметить, что определение точного состава кристаллов лангатата является сложной задачей. Так, в работе [68] были определены уточненные составы кристаллов лангатата, полученные методами рентгеноструктурного и нейтроноструктурного анализов на различном оборудовании (таблица 8).

Кристаллы лангатата были выращены методом Чохральского в атмосфере Ar+(1%)O₂ в направлении Z. Образцы LGT-III и LGT-IV были получены из разных кристаллов, но из одинаковых частей були. Исследовались образцы в разном исходном состоянии: порошок, микрочасть, монокристалл. Составы образцов, полученные различными методами, неидентичны, однако, независимо от вида образца и метода исследований всегда обнаруживаются вакансии кислорода. Различия в составах авторы объясняют существенными флюктуациями состава кристалла.

1.3 Оптические свойства лангасита и лангатата

Решетка кристалла представляет собой самосогласованную структуру ионов, расположившихся в порядке, определенном их электронными свойствами. Этот порядок обуславливает как особенности ионов в конкретном кристалле, так и свойства этих кристаллов [69]. Важнейшие свойства кристаллов определяются в первую очередь химическим составом, симметрией, дефектами структуры и примесями. Исследование связи «структура (симметрия) – дефекты структуры - свойства» необходимы для успешного применения кристаллов в современной технике [70].

1.3.1 Спектры оптического пропускания кристаллов лангасита и лангатата

Бездефектные диэлектрические кристаллы прозрачны для электромагнитного излучения в диапазоне длин волн от ближней ультрафиолетовой части спектра до инфракрасной. Зонная структура таких кристаллов имеет вид заполненной валентной зоны, отделенной энергетической щелью конечной ширины от пустой зоны проводимости. Свободные уровни выше уровня Ферми не существуют, и для возбуждения электронов в зону проводимости требуется значительная энергия [69].

Прозрачность диэлектриков свидетельствует о том, что к высшим уровням запрещенной зоны не примыкают незанятые уровни.

Таблица 8 – Уточненные составы образцов кристаллов лантан-галлиевого танталата в виде порошка, микрочасти и монокристалла, полученные различными методами, с использованием разного оборудования [68]

Оборудование условия эксперимента вид образца	Распределение катионов по позициям					
coopydobanne, yonobin okenepinkenta, bid copasda	LGT-III	LGT-IV				
Стехиом. распределение катионов по позициям	$La_{3}(Ga_{0,5}Ta_{0,5})(1$	$)Ga_{3}(2)Ga_{2}(3)O_{14}^{*}Ga/Ta=1^{**}$				
$\square POH_{-3}M \cap K \alpha \rightarrow -1.5424 \text{ Å}$ Hopomor	$La_{3}(Ga_{0,508}Ta_{0,492})Ga_{5}(O_{13,99}(V_{O})_{0,01})$	_				
μ οπ-5η, cura, κ-1,5+2+ Α, ποροποκ	Ga/Ta=1,03					
Пифрактометр HZG 4 СиКа $\lambda = 1.5424$ Å порошок	_	$(La_{2,945(2)} (V_{La})_{0,055})(Ga_{0,498(2)}Ta_{0,502})Ga_{5}(O_{13,92}(V_{O})_{0,08})$				
χ_{μ}		Ga/Ta=0,99				
CAD 4MeKa = 2-0.7107 Å MURDOUSSET 0.2x0.2x0.2x0.2	$La_{3}(Ga_{0,533(1)}Ta_{0,467})Ga_{5}(O_{13,97(1)}(V_{O})_{0,03})$	$La_3(Ga_{0,461}Ta_{0,539(2)})Ga_5(O_{13,93(1)}(V_O)_{0,07})$				
САД-чиюки, л=0,/10/ А, микрочасть 0,220,220,2 мм	Ga/Ta=1,14	Ga/Ta=0,86				
Дифрактометр на канале 5С 2горячего источника	$L_{22}(G_{20}, c_2; T_{20}, c_2, c_3)(G_{22}(O_{12}, c_2, c_3)(V_{0}), c_{21})$	$(I_{22}, o_{22}, V_{12}) = o_{22}(G_{22}, o_{22}, V_{22})$				
Orphee, нейтронное излучение λ =0,828 Å, монокристалл	$G_{2}/T_{2} = 1.13$	$G_2/T_2 = 0.07$				
4х4х3 мм ³	Ga 1a-1,15	Garra-0,97				
Количественный рентгеноспектральный микроанализ	$La_{2,96(5)}Ga_{5,54(4)}Ta_{0,46(4)}(O_{13,8(1)}(V_O)_{0,3})/$	$La_{2,98(4)}Ga_{5,62(3)}Ta_{0,38(3)}(O_{13,7(1)}(V_O)_{0,3})/$				
QUANTA (общий состав/распределение катионов по	$La_{2,96(5)}(Ga_{0,54(4)}Ta_{0,46(4)})Ga_{5}(O_{13,8(1)}(V_{O})_{0,3})$	$La_{2,98(4)}(Ga_{0,62(3)}Ta_{0,38(3)})Ga_{5}(O_{13,7(1)}(V_{O})_{0,3})$				
позициям)	Ga/Ta=1,17	Ga/Ta=1,63				

^{*} составы кристаллов записаны с учетом распределения элементов по позициям: (1) – октаэдрическая позиция В, в которой в случае стехиометрической формулы статистически располагаются катионы Ga³⁺ и Ta⁵⁺,(2) – большая тетраэдрическая позиция С,в этой позиции в случае стехиометрической формулы располагаются катионы Ga³⁺, (3) – меньшая тетраэдрическая позиция D, в этой позиции в случае стехиометрической формулы располагаются катионы Ga³⁺, (3) – меньшая тетраэдрическая позиция B, в которой в случае стехиометрической формулы располагаются катионы Ga³⁺, (3) – меньшая тетраэдрическая позиция D, в этой позиции в случае стехиометрической формулы располагаются катионы Ga³⁺, (3) – меньшая тетраэдрическая позиция D, в этой позиции в случае стехиометрической формулы располагаются катионы Ga³⁺

^{**} указано соотношение Ga к Та в октаэдрической позиции

Наличие дефектов, нарушений структуры в кристаллах приводит к появлению добавочных уровней в запрещенной зоне, следствием чего является дополнительное поглощение света, которое наблюдается в виде полос поглощения на спектрах оптического пропускания кристаллов - кристалл обретает окраску [34, 69]. При незначительных концентрациях дефектов, соответствующие им полосы слабы или вообще отсутствуют, а кристалл бесцветен. Повышение концентраций дефектов при внешних воздействиях (отжиги) может усиливать эти полосы поглощения и приводить к усилению окраски кристалла. Также получить заметную окраску ранее бесцветных кристаллов можно путем легирования избытком одного из компонентов или введением примесей.

Исследование кристаллов методом оптической спектроскопии позволяет понять структуру дефектов решетки, выявить связь между условиями получения и свойствами кристаллов [34, 68].

Как было указано выше, процесс выращивания однородных кристаллов лангасита и лангатата подвержен влиянию множества факторов. Существенное влияние на состав, а, следовательно, и оптические характеристики кристаллов, оказывает уже метод получения шихты [15, 42, 45]. В работах [15, 40, 54, 63, 65, 66] наблюдалась корреляция между цветом кристалла и концентрацией кислорода в атмосфере выращивания. При этом конкретная концентрация кислорода, приводящая к возникновению окраски, в работах не указывается.

Анализ спектров пропускания лангасита и лангатата, представленных в литературе, представляет существенную сложность. Важнейшие данные по процессам подготовки шихты и параметрам выращивания кристаллов (атмосферы в ростовой камере, материал тигля) описаны недостаточно либо же полностью отсутствуют. Отсутствие параметров исследованных образцов, в частности толщины, позволяет только качественно оценивать полученные результаты. Определение наличия полос поглощения, оценка положения их максимумов, существенно осложняется масштабом координатных осей, выбираемых авторами.

Спектры оптического пропускания лангасита и лангатата в исходном состоянии

В соответствии с данными, представленными в литературе, диапазон прозрачности лангасита составляет ~0,24-6,5 мкм [15], лангатата ~0,3-6,5 мкм [19]. Внутри этого диапазона на спектрах пропускания могут наблюдаться полосы поглощения, связанные с наличием дефектов разного типа: в ультрафиолетовой области спектра полосы поглощения обусловлены колебанием электронных облаков, в видимой – ионов или их комплексов, в красной и инфракрасной области – молекул. [71]

В кристаллах лангасита и лангатата, независимо от условий выращивании наблюдаются полосы в разных областях спектра во всем диапазоне прозрачности (таблица 9, рисунки 10-16).
Данные, представленные в таблице 9, позволяют выделить некоторые закономерности:

1) И в лангасите, и в лангатате полосы поглощения наблюдаются приблизительно в одних и тех же областях спектра: ~280-290 нм, 360-380 нм и 480-500 нм. Кроме того, в кристаллах наблюдаются полосы в областях при ~1820 и ~2920 нм.

2) Бесцветные кристаллы лангасита и лангатата получают в бескислородной атмосфере аргона, в присутствии кислорода получают окрашенные кристаллы, причем за окраску отвечает полоса поглощения в области ~480-500 нм.

3) Не наблюдается однозначной связи между материалом тигля и наблюдаемыми полосами на спектрах пропускания.

По мнению авторов [2, 61, 62] окраска кристаллов может быть предположительно связана с проникновением в кристаллы ионов материала тигля.

Сообщается [2, 62], что при выращивании кристаллов лангасита из Pt и Pt-Rh, окраска кристаллов менялась от светло-желтой до темно-розовой [2], или была красно-коричневой [62], при этом в кристаллах методами химического анализа установлено наличие Pt или Rh [2].

Авторы [2] предполагают, что ионы Pt или Rh могу встраиваться в решетку на вакантные позиции в подрешетке галлия ($R_{Pt(4+)}=0,064$ нм и $R_{Rh(4+)}=0,065$ нм $\approx R_{Ga(3+)}=0,062$ [37]) и участвовать в образовании центров окраски.

В [61] методом ЭПР показано наличие ионов Ir при выращивании кристаллов из иридиевых тиглей. Авторы [61] предполагают, что окраска кристаллов может определяться наличием ионов иридия в кристалле.

Иридий в степенях окисления (3+) и (4+) обладает ионным радиусом, сравнимым с ионным радиусом галлия и тантала в октаэдрической позиции: $R_{Ir(3+)}=0,073$, $R_{Ir(4+)}=0,063$, $R_{Ga(3+)}=0,062$, $R_{Ta(5+)}=0,064$ нм [12, 36, 37]. Таким образом, иридий может замещать эти элементы. Размещение в октаэдрической позиции ионов Ir в степени окисления (4+) может давать многочисленные полос в ИК и видимом диапазонах в области 247–458 нм, а ионы Ir в степени окисления (3+) при размещении в той же позиции могут давать полосы в области 200–446 нм [61], то есть могут приводить к появлению оранжевой окраски.

Однако, кристаллы, полученные в платиновых тиглях [53], а так же бестигельным методом так же могут характеризоваться оранжевой окраской [49].

Особенностью кристаллов лангасита и лангатата является различие в поглощении

Явление			Объект		Длина волны в максимуме полосы поглощения, нм								Диапазон длин волн в работе, нм	Рис.	Ист.
PI			(OH)-		*	-	-	-	-	-	-	2920		-	[61]
Дает полосі	Ir ³⁺ , Ir ⁴⁺			200-458		-	1798	-	1923	-	-				
		Pt	Ar	бесцветный	~280-290	н/н	н/н	н/н					200-600	13	[47]
		Pt	$N_2 + (1-3)\%O_2$	светло-оранжевый	н/н	~360	н/н	н/н					200-800	10, б	[72]
		Pt	$N_2+(3)\%O_2$	бледно-желтый	~280								0-500	10, a	[29]
	цвет)	Pt	воздух		н/н	~350	н/н	н/н				2900	200-800, 2600-3400	10, в	[53]
	a, 1	Pt	воздух	оранжевый	~280-290	н/н	н/н	~500					200-600	13	[47]
	þep	Ir	N_2+O_2	коричневый	~280-290	н/н	н/н	~480-490	н/н	1835	н/н		200-2600	11, б	[65]
	occ	Ir	N ₂ +(1-2)%O ₂	оранжевый	~280-290	~350	н/н	~480-490	н/н	~1850	H/H		200-2600	11, a	[66]
	ATM	Ir	Ar+O ₂	оранжевый	н/н	~350-360	н/н	~490-500					200-600	13, a	[47]
19	Ē,	Ir	(98)%Ar+ $(2%)$ O ₂	практически б/цв	~280-290	~350-360	н/н	н/н					200-900	13, б	[24]
толос	тигел	Pt или Ir		светло-оранжевый	н/н	~350-360	н/н	~480-490					200-800	12	[73]
отся і	IIC (Pt или Ir				~327	~400	~476		~1851		~2941	спектр не приводится	-	[61]
нодан	6	Pt-Rh		красно-коричневый									спектр не приводится	-	[62]
laбu		Pt-Rh		темно-розовый		~380		~580					300-700	15, б	[2]
H			Ar+(1%)O ₂	оранжевый		286	351	481					222-1000	16	[40]
	pa)	Ir	Ar	бесцветный	н/н	н/н	н/н	н/н					300-700	14, a	[54]
	сфе	Ir	Ar	бесцветный	290	360	$_{\rm H/H}$	480					200-900	14, б	[46]
	OMT	Ir	Ar+(0,1%)O ₂	оранжевый	290	360	н/н	480					200-900	14, б	[46]
	renь, a	Ir	Ar+(1%)O ₂	светло-желтый	н/н	~350-360	~420	~490-500					300-700	14, a	[54]
	(ТИ	Pt-Rh		темно-оранжевый	н/н	~350-360	н/н	~480-490					200-900	15, a	[50]
	L		N ₂	бесцветный	~290	~360	н/н	H/H					200-800	14, г	[33]
	Е		Ar+(2%)O ₂		~300	н/н	~380	~490	н/н	н/н	~1900	~2900	0-7000	14, в	[21]

Таблица 9 – Полосы поглощения в кристаллах лангасита и лангатата

^{* «-» -} отсутствует; пустая ячейка – данные в статье не приводятся, «н/н» - не наблюдалось



Рисунок 10 – Спектры пропускания лангаситов, полученных методом Чохральского в Pt тиглях в разных атмосферах: а) N₂+(3%)O₂ [1, 29], *To* и *Te* соответствуют пропусканию при *s*- и *p*-поляризациям падающего света; б) N₂+ (1-3%)O₂) [72], в) воздух: 1 - ЛГС:Al(α_1), 2 – ЛГС:Al(α_2), 3 – ЛГС:Ti, 4 - La₃Ga_{4,975}Si_{1,01875}O₁₄, 5 – стехиометрический ЛГС, 6 – ЛГС:Rh [53]



Рисунок 11 - Спектры пропускания лангасита, полученных методом Чохральского в Ir тиглях в разных атмосферах: a) N₂+(1-2%)O₂ [66], б)N₂+O₂ [65]



Рисунок 12 – Спектры пропускания лангасита полученных методом **Чохральского в Pt** или Ir тигле в Ar+(2%)O₂ [73]



Рисунок 13 – Спектры пропускания кристаллов лангасита, полученных методом Бриджмена (VB) в **Pt тигле** в атмосферах **аргона** (VB-LGS in Ar) и **на воздухе** (VB-LGS in air) (a) [47], методом Чохральского (CZ) в **Ir тигле** в атмосфере (**Ar** + **O**₂): CZ-LGS и LGS [24] (б)



Рисунок 14 – Спектры пропускания и поглощения кристаллов лангатата, выращенных **методом** Чохральского: в **Ir тигле**, атмосферах Ar и Ar+(1%) O₂ до и после отжигов [54] (a); Ar и Ar+(0,1%) O₂ [46] (б); Ar+(2%)O₂ [21] (в); N₂ и Ar+(1%)O₂ до и после отжигов (г) [33]







Рисунок 15 – Спектры поглощения кристаллов лангатата, выращенных методом микро вытягивания вниз [50] из **Pt-Rh** тигля (а), и лангасита, выращенного методом Чохральского [2] (б), тигель - **Pt** (б, 1) и **Pt-Rh** (б, 2) [2]; атмосфера не указана [2, 50]



Рисунок 16 – Спектры пропускания лангасита: I-1 - La₃Ga₅SiO₁₄ (Ar+(1%)O₂), I-2 La₃Ga₅SiO₁₄ (Ar), II – La₃Ga_{5,14}Si_{0,86}O₁₄, IV - La₃Ga₅Si_{0,9}Ge_{0,1}O₁₄ до отжига (а) и после отжига в вакууме (T=1000 °C) (б) [40]

световых волн с *p*- и *s*-поляризациями^{*} [21, 29], рисунки 10, а и 14, в.

Различие поглощения волн в кристаллах в зависимости от состояния их поляризации называется дихроизмом [76]. Дисперсия дихроизма является одной из основных кристаллооптических характеристик материала [1].

В случае одноосных кристаллов рассматривается, как правило, *дисперсия линейного дихроизма δи*, которая без поправок на отражение рассчитывается по формуле [1]:

$$\delta \varkappa = (\lambda/4\pi d) \cdot \ln(T_0/T_e) \tag{2}$$

где λ – длина волны света, *d* – толщина образца.

Дисперсия линейного дихроизма для кристалла лангасита представлена на рисунках 10, а (по левой оси). Максимум на зависимости наблюдался в области ~290 нм, величина $\delta \varkappa$ в этой области составляет ~4·10⁻⁶, а свыше ~320 нм $\delta \varkappa$ =0 [1, 29].

Влияние легирования и послеростовых отжигов на вид спектров пропускания

Для влияния на интенсивность полос поглощения необходимо выявить, с какими дефектами структуры они связаны. По литературным данным, полоса при 2920 нм связана с группой (OH)⁻ [61]. Для прояснения природы других полос, кристаллы подвергаются легированию и послеростовым воздействиям.

Влияние легирования

С целью прояснения механизма окрашивания лангасита были получены кристаллы ЛГС, легированные ионами Al, Ti [53] (рисунок 10, в) и Ge [40] (рисунок 16, кривая IV).

Было установлено [53], легирование кристаллов Al и Ti приводит к снижению интенсивности полосы поглощения в области ~ (0,36 – 0,41) мкм. Авторы предположительно связали природу этой полосы с наличием вакансий Ga или Si, которые могут быть заполнены ионами Al и Ti, соответственно.

Легирование Ge привело к незначительному снижению интенсивности полос при $\lambda \sim 286$ нм, $\lambda \sim 480$ нм и появлению ярко выраженной полосы при $\lambda \sim 320$ нм относительно нелегированного образца, полученного в атмосфере Ar с кислородом (рисунок 16, кривая I-1). Хотя данные рентгеноструктурного анализа свидетельствуют об образовании стехиометрического состава в данном образце и, таким образом, по мнению авторов [40], легирование Ge может препятствовать образованию твердых растворов при выращивании

^{* -} Обозначения приводятся в соответствии с [75]: *s* – поляризация (от нем. senkrecht – перпендикулярный) - поляризация электромагнитной волны, при которой электрический вектор электромагнитной волны лежит в плоскости, перпендикулярной плоскости падения; *p* – поляризация (от нем. parallel – параллельный) – поляризация электромагнитной волны, при которой электрический вектор электромагнитной волны лежит в плоскости падения (от нем. parallel – параллельный).

кристаллов лангасита, однако заметного улучшения оптического качества кристаллов не наблюдается.

Влияние послеростовых отжигов.

Внешние воздействия позволяют перевести дефекты в оптически активные центры изменить их зарядовое состояние или увеличить концентрацию [41]. При этом температурный режим отжига и его продолжительность оказывают существенное влияние на получаемый результат.

Как было указано выше, спектры оптического пропускания кристаллов лангасита, полученных в различных условиях, в частности, атмосфера выращивания, существенно отличаются.

Отжиг лангаситов [73], полученных в атмосфере **Ar**+(**2%**)**O**₂, приводит к значительному уменьшению пропускания во всем исследованном диапазоне, однако атмосфера и режим отжига не указаны (рисунок. 12).

К исчезновению или снижению интенсивности полосы поглощения в области ~480-500 нм для кристаллов, полученных в атмосфере **Ar**+(**1%**)**O**₂, приводят отжиг в вакууме при T=1000 °C в случае лангасита [40] (рисунок 16 а и б, кривая I-1) или аргоне в случае лангатата [54] (рисунок 14, а - кривые «исходный» и «отжиг в аргоне»). При отжиге в вакууме лангасита так же снижается интенсивность полос при $\lambda \sim 286$ нм и $\lambda \sim 351$ нм [40] (рисунок 16 а и б, кривая I-1); а в случае лангатата при отжиге в аргоне снижается интенсивность полосы при ~420 нм [5] (рисунок 14, а - кривые «исходный» и «отжиг в аргоне»).

Сопоставляя спектры оптического пропускания лангаситов, полученных в атмосфере аргона с кислородом в исходном состоянии и после отжига в вакууме (T=1000 °C) с данными рентгеноструктурного анализа, авторы [40] предположили, что полоса $\lambda \sim 286$ нм связана с вакансиями лантана V_{La}³⁻, полоса $\lambda \sim 351$ нм - с кислородными вакансиями Vo²⁺, а полоса $\lambda \sim 481$ нм связана с перезарядкой имеющихся кислородных вакансий и ответственна за возникновение окраски.

Отжиг на воздухе лангатата, полученного в атмосфере **Ar**+(**1%**)**O**₂, напротив, приводит к усилению полос при ~420 нм и ~490-500 нм [54] (рисунок 14 - кривые «исходный» и «отжиг на воздухе»).

В работе [72] проводилось исследование влияния отжига на спектры оптического пропускания кристаллов, выращенных в атмосфере $N_2+(1-3\%)O_2$ из платиновых тиглей. Было установлено, что отжиг на воздухе может приводить к существенному усилению полос поглощения в области длин волн до 500 нм, и увеличению пропускания в области свыше 500 нм (рисунок 11, б).

Отжиг на воздухе лангатата, полученного в **Ar**, не оказывает заметного влияния на вид спектров пропускания [54], рисунок 14, а. В случае бесцветных кристаллов, полученных в **N**₂, отжиг в присутствии нескольких процентов кислорода приводит к некоторому усилению окраски (рисунок 14, г сплошная черная (исходный) и сиреневая точками (отожженный) кривые) [33].

1.3.2 Показатели преломления

Важнейшей и фундаментальной характеристикой для оптических материалов является показатель преломления. Определение величин показателей преломления материала с высокой точностью необходимо для расчета различных характеристик устройств с использованием оптических материалов [76].

Так как лангаситы характеризуются точечной группой симметрии 32 и относятся к кристаллам средней категории их оптическая индикатриса (характеристическая поверхность тензора диэлектрической проницаемости) представляет собой одноосный эллипсоид вращения [37]:

$$\eta_{11}(x_1^2 + x_2^2) + \eta_{33}x_3^2 = 1, \tag{3}$$

где η_{ij} – компоненты тензора диэлектрической непроницаемости.

Связь компонентов η_{ij} с главными показателями преломления определяется следующим образом [37]:

$$N_i = 1/\sqrt{\eta_{ii}}$$
, i=1-3. (4)

В кристаллах семейства лангасита распространяющаяся световая волна распадается на две: обыкновенную волну (показатель преломления n_0) и необыкновенную волну (показатель преломления n_e). При этом показатель преломления обыкновенной волны не зависит от направления распространения света ($n_o=No$), а показатель преломления необыкновенной волны отличается для различных направлений ($n_e \in [No, Ne]$) [37].

Главные показатели преломления лангасита и лангатата *No* и *Ne* были исследованы в работах [29, 68, 74, 78, 79] методом призмы. Все кристаллы были выращены методом Чохральского. В работе [29] использовался платиновый тигель, атмосфера выращивания: $(97\%)N_2+(3\%)O_2$. В работе [68] кристаллы были выращены в атмосфере N₂. Условия получения кристаллов в работе [74] не указаны. Точность определения величин показателей преломления: 10^{-5} в работе [78] и 2·10⁻⁴ в работе [68].

Полученные данные с точностью, соответствующей точности данных в литературных источниках, представлены на рисунках 17, 18 и в таблицах 10, 11.

Видно, что лангасит и лангатат являются оптически положительными кристаллами, так как Ne>No. Величины показателей преломления лангатата превышают величины показателей преломления лангасита во всем исследованном в вышеуказанных работах диапазоне длин волн. Сравнивая величины показателей преломления кристаллов лангасита, выращенных в разных атмосферах, полученные на одних и тех же длинах волн (в частности, 405, 436, 546 нм), можно отметить, что величины показателей преломления No и Ne кристаллов, выращенных в атмосфере Ar в Ir тиглях [79], уже в третьем знаке превышают значения для кристаллов, выращенных в атмосфере $N_2+(3\%)O_2$ в Pt тиглях [29]. Видно, что показатели преломления лангаситов различаются в работах разных авторов уже в третьем знаке после запятой, поскольку величины показателей преломления зависят от химического состава кристаллов [77], полученные данные могут свидетельствовать о различии составов кристаллов, полученных в разных работах.

Если известны показатели преломления материала на нескольких определенных длинах волн, то возможно получить дисперсионную зависимость показателей преломления, аппроксимационные уравнения. Для оптических материалов существует несколько типов таких уравнений, основными из которых являются уравнения Коши, Конради, Хартмана, Зельмейера, Скотта, Херцбергера [80]. Данные уравнения по умолчанию позволяют, как правило, получать достаточно точную аппроксимацию в видимом диапазоне длин волн. Для аппроксимации в инфракрасном диапазоне по умолчанию подходит только уравнение Херцбергера [80]. Поскольку эти уравнения были получены или эмпирическим путем или основываются на измерениях физических параметров конкретных материалов, на практике для каждого нового материала выбирают один их этих типов, который даст наилучшую аппроксимацию, или используют их комбинации.

В известной литературе не было обнаружено работ по подбору аппроксимационных уравнений для кристаллов семейства лангасита, аппроксимацию проводят по уравнению Зельмейера классического вида [29, 74, 77]:

$$n^2 = A_1 + A_2 \lambda^2 / (\lambda^2 - A_3^2),$$
 (5)

или по модифицированному уравнению Зельмейера следующих видов:

- в работе [78]

$$n^2 = A_1 + A_2 / (\lambda^2 - A_3^2) + A_4 \lambda^2,$$
 (6)



Рисунок 17 – Дисперсионные зависимости показателей преломления кристаллов ЛГС [78]



Рисунок 18 – Дисперсионные зависимости показателей преломления кристаллов семейства лангасита [79]: LGN - La₃Ga_{5,5}Nb_{0,5}O₁₄; LGS - La₃Ga₅SiO₁₄, LGT - La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄

Длина волны, нм	No	Ne	Источник
1	2	3	4
365,0	1,96492	1,97581	[79]
400	1,9464	1,9580	[29]
405	1,94550	1,9566	[79]
405	1,94464	1,95570	[20]
408	1,94337	1,95446	[29]
126	1,93424	1,94552	[79]
430	1,93367	1,94491	[29]
480,0	1,92246	1,93381	[79]
500	1,918	1,9293	[20]
	1,90988	1,92128	[29]
546	1,91036	1,92177	[79]
	1,90968	1,92144	[78]
577	1,90543	1,91684	[29]
587,6	1,90491	1,9163	[79]
590	1,90408	1,91550	
600	1,9033	1,9144	[29]
639	1,89965	1,91106	
643,8	1,89925	1,91067	[79]
700	1,8946	1,9057	[29]
706 5	1,89440	1,90577	[29]
700,5	1,89372	1,90518	[78]
800	1,8891	1,9001	[29]
852.1	1,88692	1,89836	[79]
0.02,1	1,88626	1,89772	[78]
900	1,8854	1,8964	[20]
1000	1,8828	1,8937	
1014.0	1,88117	1,8926	[78]
1014,0	1,88180	1,89324	[79]
1083,0	1,88021	1,89156	
1100	1,8802	1,8917	[29]
1128,64	1,87857	1,88998	[78]

Таблица 10 – Сводная таблица величин показателей преломления лангасита

1	2	3	4	
1200	1,8793	1,8902	[29]	
1300	1,8782	1,8891		
1529.6	1,87216	1,88353	[78]	
1029,0	1,87265	1,88396	[79]	
1970 1	1,86652	1,8779	[78]	
1770,1	1,86706	1,87830	[79]	
2325.4	1,86232	1,87348		
2323,1	1,86195	1,8733	[78]	

Таблица 11- Сводная таблица величин показателей преломления лангатата

Длина волны, нм	No	Ne	Источник
365,0	2,01577	2,04793	[70]
405	1,99255	2,02317	
405	1,9901	2,019	[74]
435,8	1,97938	2,00923	
480,0	1,96572	1,99461	[70]
546,0	1,95170	1,97971	[/9]
587,6	1,94538	1,97302	
589	1,9442	1,9701	[74]
643,8	1,93880	1,96617	
706,5	1,93335	1,96030	
852,1	1,92487	1,95126	
1014,0	1,91909	1,94523	[70]
1083,0	1,91745	1,94338	[/9]
1529,6	1,90935	1,93481	
1970,1	1,90371	1,92881	
2325,4	1,89899	1,92390	

- в работе [79]:

$$n^2 = A_1 + A_2 / (\lambda^2 - A_3) + A_4 \lambda^2,$$
 (7)

где λ – длина волны света, A_1 - A_4 - материальные константы.

Полученные в работах значения материальных констант уравнений (5-7) для лангасита и лангатата представлены в таблицах 12, 13.

Таблица 12 – Материальные константы аппроксимационного уравнения (5) для кристаллов лангасита и лангатата

Кристалл	Показатель преломления	A_1	A_2	A_3	Источник	
ЛГС	No	1	2,5031	128	[29 74 77]	
511 C	Ne	1	2,5437	128		
ПГТ	No	1	2,64	136,0	[74, 77]	
	Ne	1	2,73	138,3	[74, 77]	

Таблица 13 – Материальные константы уравнения аппроксимационный уравнений (6, 7) для кристаллов лангасита и лангатата

Кристалл	Показатель преломления	A_1	A_2	A_3	A_4	Источник	
	No	3,51027	0,0383344	0,02320 (0,152304 ² =0,02320) [*]	-0,018761	[78]	
ЛГС		3,5129	0,0383	0,0236	-0,0096	[79]	
	Ne	3,55294	0,03892132	0,0,02114 (0,146491 ² =0,02114)	-0,009414	[78]	
		3,5558	0,0387	0,0225	-0,0098	[79]	
ЛГТ	No	3,6487	0,0443	0,0267	-0,0094	[79]	
••••	Ne	3,7467	0,0475	0,0272 -0,0101		[, ,]	

^{* -} в связи с тем, что третья материальная константа уравнения Зельмейера в работе [78] приводится в уравнении в степени 2, а в таблице в той же работе он дан для степени 1, для удобства сравнения с результатами аппроксимации, проведенными в работе [79], в скобках приводится величина третьей константы коэффициента в степени 2

Величины материальных констант аппроксимационных уравнений, представленные в таблице 12 [29, 74, 77] совпадают, так как работа является продолжающейся и коэффициенты получены на основании повторяющегося массива данных измерений.

Величины материальных констант аппроксимационных уравнений, представленные в таблице 13, полученные разными коллективами авторов, различаются, так как данные константы подбираются на основании измеренных величин показателей преломления кристаллов, выращенных в определенных условиях, причем эти величины существенно отличаются между собой (см. таблицу 10). Следовательно, для конкретных кристаллов, полученных в конкретных условиях, следует проводить новый подбор аппроксимационного уравнения и вычисление его материальных констант.

1.3.3 Генерация второй гармоники

Генерация оптических гармоник необходима как для расширения линейки длин волн когерентного излучения, в первую очередь для получения зеленого света из ультрафиолетового (532 нм из 1064 нм), так и для создания параметрических квантовых генераторов, визуализации или фильтрации инфракрасного излучения, в том числе, с целью снижения вероятности повреждения глаз человека, которые не восприимчивы (не возникает рефлекс «раздражениемигание») к излучению инфракрасного спектра и быть повреждены им [21, 22, 81].

При распространении в кристаллическом материале, характеризующимся ненулевым значением коэффициента квадратичной нелинейной восприимчивости ($\chi^{(2)} \neq 0$), двух монохроматических волн с частотами v_1 и v_2 возникает третья световая волна с частотой v_3 . [34, 82]. Частным случаем генерации суммарной частоты при $v_1 = v_2$ является генерация второй гармоники [82]:

$$v_3 = 2 v_1 \tag{8}$$

Для того, чтобы данный эффект был наиболее заметным, требуется наличие фазового синхронизма [34, 82]:

$$n_{\nu} = n_{2\nu} \tag{9}$$

где *n_v*, *n_{2v}* - показатели преломления волн с частотами *v* и 2*v*, распространяющихся в кристалле.

Выполнение условий фазового синхронизма возможно только в анизотропных кристаллах, в которых распространяются волны с различной поляризацией [82]. Условия синхронизма могут выполняться как в случае, когда волновые векторы взаимодействующих волн коллинеарны (скалярный синхронизм), так и в случае, когда они неколлинеарны (векторный синхронизм). Взаимодействовать могут как волны с одной и той же поляризацией, так и с разными поляризациями. Типы взаимодействия обозначают комбинацией из трех букв «о» и «е», где «о» обозначает квант света обыкновенной поляризации, а «е» необыкновенной. Первые две буквы указывают на типы поляризации взаимодействующих волн света, а третья – на тип поляризации порождаемого ими кванта [34].

Для характеристики нелинейности кристаллов при расчетах используют, как правило, коэффициенты нелинейной восприимчивости χ_{ijk} , а на практике коэффициенты нелинейности d_{ijk}^{H} , которые связаны между собой соотношением $\chi_{ijk}=2d_{ijk}^{H}$ [82, 83]. Для расчетов эффективности преобразования используют коэффициенты эффективной нелинейности $d_{э\phi}$ [34, 82], выражения для которых в общем виде составлены для всех групп симметрии для возможных типов синхронизма и приводятся в литературе, например [34, 82, 83, 84].

Лангасит и лангатат являются оптически положительными кристаллами, следовательно, в них возможна генерация второй оптической гармоники в результате взаимодействия по типу «еео» [1, 31, 34], то есть, два кванта света необыкновенной поляризации с частотой *v* порождают квант света обыкновенной поляризации с удвоенной частотой.

Нелинейные характеристики лангасита и лангагата исследованы слабо, по имеющимся в настоящее время данным, результаты представлены всего в трех работах [21, 22, 85], где ГВГ была получена в нелегированных кристаллах лангасита [22, 85] и лангатата [21, 85], в качестве источника излучения был использован Y₃Al₅O₁₂:Nd³⁺ (λ =1,064 мкм). Полученные величины компонент d_{11}^{μ} и χ_{11} соответствующих матриц представлены в таблице 14. Анализ данных, представленных в таблице 14, показывает, что если для лангасита величина компоненты d_{11}^{μ} , полученная разными авторами, различается на ~30%, то в случае лангатата величины практически совпадают. Полученные величины значений $d_{i\lambda}^{\mu}$ лангасита и лангатата превышают величин $d_{i\lambda}^{\mu}$ кварца и дидетейрофосфата калия, но меньше значений $d_{i\lambda}^{\mu}$ титанил фосфата калия, ниобата лития и иодата лития.

При оценке кристаллов для практических применений в области нелинейной оптики, кроме величин $d_{i\lambda}^{H}$ и $\chi_{i\lambda}$, оценивают [34, 84] так же:

- прозрачность кристалл для всех взаимодействующих частот;

- величину двулучепреломления,

- оптическое качество кристаллов;

Таблица 14 – Нелинейные характеристики лангасита и лангатата в сравнении с наиболее используемыми в нелинейной оптике кристаллами (λ=1,064 мкм).

		Коэффи		Коэффициенты	Двулучепр	еломление	Порог	Когерент	гная длиня		
	Кристалл	Коэффициенты	Коэ	ффициенты	нелинейной	$\Delta N = N$	No-Ne	поверхностных	волны λ	_{ког} **, мкм	
№ п/п	симметрия	эффективной нелинейности d _{эф}	неј $d_{i\lambda}$	инейности ^н , 10 ⁻¹² м/В	восприимчивости <i>χ</i> _{іλ} , 10 ⁻¹² м/В	λ=532 нм	λ=1064 нм	повреждений <i>I</i> [*] , MB/см ²	Вычисл.	Измер.	Ист.
1	SiO ₂ 32	$d_{eeo} = d_{11}^{\mathrm{H}} \cos^2\theta \sin^3\varphi$	d_{II}^{H}	0,36±0,04	-	-0,0092 λ=533,85нм	0,0088 λ=1000нм	-	λ11=20,6	λ ₁₁ =20,5	[82,85]
2	$\frac{\text{KD}_2\text{PO}_4}{\overline{4}2m}$	$d_{ooe} = d_{36}^{H} sin\theta sin2\varphi$ $d_{eoe} = d_{oee} = d_{36}^{H} sin2\theta sin2\varphi$	$d_{36}^{\scriptscriptstyle \mathrm{H}}$	0,402±0,017	-	0,0395	0,0373	3260	-	-	[65, 82]
3	LiIO ₃ 6	$d_{ooe} = d_{15}^{\text{H}} sin \theta$	$d_{15}^{\scriptscriptstyle\mathrm{H}}$	-(5,5±0,3)	-	0,1502	0,1406	-	-	-	[82]
4	LiNbO ₃	$d_{ooe} = d_{15}^{\text{H}} \sin\theta - d_{22}^{\text{H}} \cos\theta \sin 3\varphi$	d_{15}^{H}	5,44	-	0.0921	0.0786	100	-	-	[64 82]
4	3m	$d_{eoe} = d_{oee} = d_{22}^{\text{H}} \cos^2\theta \cos^3\varphi$	$d_{22^{H}}$	2,76	-	0,0921	0,0700	100	-	-	[04,02]
_	KTiOPO4	$d_{eoe} = d_{0ee} = d_{31}^{\text{H}} sin^2 \varphi + d_{32}^{\text{H}} cos^2 \varphi$ (пл-ть XY)	d_{31}^{H}	6,5		-0,0107 (<i>Nx-Ny</i>) -0,1109	-0,0077 (<i>Nx-Ny</i>) -0,0844	72.00			
5	mm2	$d_{oeo} = d_{eoo} = d_{31}^{H} sin \theta$ (пл-ть YZ) $d_{ooe} = d_{eoe} = d_{eoo} = d_{32}^{H} sin \theta =$ (пл-ть XZ)	<i>d</i> ₃₂ ^н	5	-	(Nx-Nz) -0,1002 (Ny-Nz)	(Nx-Nz) -0,0921 (Ny-Nz)	7360	-	-	[21, 82]
				2,6	$\chi_{11} = 5,2$				-	-	[22, 29,
6	ЛГС 32	$d_{eeo} = d_{11}{}^{\mathrm{H}} \cos^2\theta \sin^3\varphi$	d_{II}^{H}	1,7	-	~(-0,011) λ=546 нм	~(-0,0114) λ=1014нм	950 (б/цв)*** 670 (кор.)	λ ₁₁ =8,6	λ ₁₁ =8,4	28, 65, 78, 79,85]
	ЛГТ	2		2,3	-	~(-0,028)	~(-0,0261)		λ11=7,4	λ11=8,0	[79, 85]
7	32	$d_{eeo} = d_{11}^{\text{H}} \cos^2 \theta \sin 3 \varphi$	d_{II}^{H}	2,4±0,4	-	λ=546 нм	λ=1014нм	4340	-	-	[21, 79]

^{*} величина *I* зависит от условий измерений, в [79] они не указаны, но лангасит и ниобат лития измерялись в одних условиях; в [21] в одних условиях измерялись лангатат и KTiOPO₄ - *т*=5ns/10Hz; во всех работах использовался ИАГ:Nd, *λ*=1,064 мкм

^{***} когерентная длина – длина, на которой происходит сдвиг фаз на 180 градусов между волнами гармоники и основной частоты [34] *** - б/цв – бесцветный, кор – коричневый

- отсутствие оптического пробоя (величину порога поверхностных повреждений *I*);

- величину эффективной длины взаимодействия *L*_{эфф}.

 $L_{3\phi\phi}$ определяется как наименьшая длина из трех длин: длины кристалла; длины, на которой происходит выход результирующего луча из луча накачки при известной апертуре; длины дифракционной расходимости [34].

Анализ данных, представленных в таблице 10, показывает, что ни в лангасите, ни в лангатате не наблюдаются полосы поглощения в области свыше 500 нм и до ~1600 нм.

Величина двулучепреломления (ΔN) лангасита сравнима с кварцем, то есть невелика. ΔN лангатата превышает таковую лангасита почти в три раза, и близка скорее к дидетейрофосфату калия. Энергия, необходимая для возникновения оптического пробоя, характерного для ниобата лития и ограничивающий его применений для ГВГ [84], в кристаллах лангатата достаточно высока, хотя и меньше, чем в КТР [21]. Как следует из представленных в литературе данных по дефектности кристаллов и их оптическим свойствам (см. п. 1.2.1, 1.2.3, 1.3.1, 1.3.2), достижение высокой однородности и высокого оптического качества кристаллов ЛГС и ЛГТ при выращивании их в серийном производстве является в настоящее время не окончательно решенной задачей. Тем не менее, при совершенствовании технологий выращивания, лангасит и лангатат потенциально могут расширить линейку кристаллов, использующихся для генерации второй гармоники.

1.3.4 Вращение плоскости поляризации

Явление вращения плоскости поляризации света заключается в том, что при прохождении через вещество оптического излучения (света) его плоскость поляризации поворачивается. Способность среды (кристаллов, растворов, паров вещества) вызывать вращение плоскости поляризации проходящего через нее света называется оптической активностью. [86-88]

Управление плоскостью поляризации света применяется в лазерной технике (гироскопах, передатчиках и т.п.), однако, для этого на практике используется эффект Фарадея — магнитооптический эффект, который заключается в том, что при распространении линейно-поляризованного света через оптически неактивное вещество, находящееся в магнитном поле, наблюдается вращение плоскости поляризации света [89].

Явление оптической активности, или гиротропии, занимает важное место среди физических свойств кристаллов. Исследование оптической активности может дать важную информацию о деталях реальной структуры кристалла, о характере электронных переходов поглощающих центров. Однако, в большинстве исследований оптической активности ограничиваются измерениями величин оптического вращения для отдельных длин волн в области прозрачности кристаллов, что во многом связано с отсутствием комплексных работ, посвященных как теоретическим расчетам распространения света в оптически активных средах, так и экспериментальным подходам к определению оптических параметров гиротропных кристаллов и разработок методик измерения [86-88].

Явление гиротропии характеризуется тензором гирации, который в случае одноосных вращающих плоскость поляризации кристаллов симметричен и имеет вид [86]:

$$g_{ij} = \begin{vmatrix} g_{11} & 0 & 0 \\ 0 & g_{22} & 0 \\ 0 & 0 & g_{33} \end{vmatrix}.$$
 (10)

Компоненты $g_{11}=g_{22}$ характеризуют эллиптичность собственных волн в кристалле, распространяющихся в направлениях, перпендикулярных оптической оси. Компонента g_{33} определяет вращение плоскости поляризации в направлении оптической оси [29].

Если на оптически активный кристалл вдоль оптической оси падает линейнополяризованный свет, то на выходе плоскость его поляризации поворачивается на некоторый угол φ [87]:

$$\varphi = \rho \cdot d = \frac{\pi \cdot d \cdot g_{33}}{\lambda \cdot N_o},\tag{11}$$

где ρ - удельный угол вращения плоскости поляризации, d - толщина образца, λ - длина волны, *No* –показатель преломления обыкновенной волны, g_{33} – компонента тензора гирации.

Вращение плоскости поляризации в кристаллах семейства лангасита было исследовано в работах [1, 29, 38, 88, 90]. Было установлено, что угол вращения плоскости поляризации света уменьшается с увеличением длины волны (таблица 15, рисунок 19), при этом удельное вращение плоскости поляризации лангасита меньше, чем лангатата [38, 88, 90].

Таблица 15 – Вращение плоскости поляризации в кристалле ЛГС [1, 29].

Длина волны света, мкм	0,30	0,35	0,40	0,45	0,50	0,55	0,60	0,6328
Поворот плоскости поляризации, град/мм	21,4	12,6	9,6	7,2	5,8	4	3,6	3,3





a) LGS - La₃Ga₅SiO₁₄; LGT – La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄; LGN - La₃Ga_{5,5}Nb_{0,5}O₁₄ - собственные данные по вращению плоскости поляризации, полученные авторами [38];

Kaminskii LGS - сравнительные данные по вращению плоскости поляризации лангасита, взятые авторами [38] из литературы

Sr₃NbGa₃Si₂O₁₄ [90]

Численные данные по вращению плоскости поляризации кристаллов, представлены только в работах [1, 29], в остальных работах приводятся графики. Лангасит и лангатат вращают плоскость поляризации по часовой стрелке, т.е. являются **правовращающими** [38, 88, 90].

1.4. Люминесцентные свойства

С момента появления первого твердотельного лазера в 1961 году ведутся работы по поиску и созданию генерирующих соединений с заданными свойствами, по расширению частотного и энергетического диапазонов стимулированного излучения (СИ). Одним из направлений повышения эффективности генерации СИ является создание разупорядоченных соединений на основе кристаллов: твердых растворов, нестехиометрических фаз или путем введения разновалентных катионов в октаэдрические и тетраэдрические позиции кристаллической решетки [1]. Такие соединения характеризуются следующими свойствами [1]:

1) Полосы люминесценции остаются неоднородно уширенными при любых температурах в отличие от полос люминесценции в упорядоченных кристаллических средах;

2) В отличие от неодимовых стекол они характеризуются удовлетворительными теплопроводностными и нелинейно-оптическими характеристиками.

Одной из групп таких перспективных разупорядоченных соединений являются Сагаллогерманаты, в частности, лангасит и лангатат.

Для генерации стимулированного излучения необходимо, чтобы в среде содержались квантовые осцилляторы, которые могут находиться на разных энергетических уровнях, переход между которыми сопровождается излучением или поглощением света. Такие квантовые осцилляторы, обеспечивающие необходимую систему уровней, называются активаторами. Активаторами могут быть как ионы, входящие в химическую формулу соединения, или собственные точечные дефекты, так и ионы, вводимые в кристалл в виде примесей. [34, 91]

1.4.1 Люминесценция нелегированных кристаллов

Люминесцентная спектроскопия является методом исследования структуры кристаллов, в том числе дефектной. Использование высокоэнергетических источников, таких как быстрые электроны, γ-частицы, рентгеновское излучение приводит к возбуждению самой решетки. Излучение в таком случае наблюдается в ультрафиолетовом или видимом диапазонах длин волн. Энергия может передаваться и другим активаторам. [91] Кроме того, возможно прямое возбуждение собственных дефектов и их комплексов. [91] Люминесценцию удалось получить в нелегированных кристаллах лангатата [92, 93] и лангасита [24, 93]. В таблице 16 представлены условия возбуждения люминесценции, а так же предположительная природа центров люминесценции.

Таблица 16 – Люминесцентные свойства нелегированных кристаллов лангасита и лангатата

Кристалл	<i>t</i> , K	Данные об источнике возбуждения	Пики люм., нм	Предположительная природа центров	Ист.	
	8	Синхротронное излучение	420 500	Рекомбинация собственных ловушек Дефекты решетки	[93]	
		$\alpha_{\rm H2}$ when $\alpha_{\rm H2}^{\rm 241}$ Å m $\Lambda_{\rm H2}$	320	Самозахват или захват экситонов		
ЛГС	-	МБк; 5,5 МэВ)	380	F^+	[24]	
			485	-		
			610	-	[~ ']	
	-	УФ на длине волны (нм) соответственно 205, 280, 260	310, 370, 480	0, 480 -		
		Синхротронное	410	Привнесенные центры		
	8	излучение	460	Аннигиляция собственных ловушек	[93]	
ЛГТ	95	Третья гармоника ($\lambda_{ex} = 355$ нм) лазера	364, 404, 424, 444, 484	-	[92]	
	300	YAG:Nd ³⁺	380, 420, 440, 460, 500	-		

1.4.2 Люминесценция легированных кристаллов

В лазерах, рабочим телом которых являются ионные кристаллы, специально вводимые примеси – ионы-активаторы, как правило, должны слабо взаимодействовать с кристаллическим полем с тем, чтобы избежать расщепления и размытия энергетических уровней и уширения линий люминесценции иона-активатора. К подобным элементам относятся ионы с недостроенными внутренними валентными оболочками группы переходных металлов и редкоземельные элементы (лантаниды и актиниды) [34]

Однако, в случае переходных металлов сами оптические переходы формируются с участием кристаллического поля. В этом случае существенно возрастают требования к совершенству структуры кристаллов, так как возможно искажение кристаллического поля присутствием дефектов структуры и полей упругих напряжений [34]. Использование актинидов ограничено в силу их радиоактивности. Воздействие кристаллического поля и его искажений в случае легирования лантанидами не столь велико, как в случае переходных металлов, однако и в этом случае несовершенство кристалла может приводить к уширению линий люминесценции [34]. С другой стороны, этот эффект может быть полезным в случае использования ЛГС или ЛГТ в качестве широкополосного лазера для возбуждения излучения в светодиодах: уширение полос поглощения РЗЭ в результате локальных искажений кристаллического поля приводит к более оптимальному соответствию линий поглощения РЗЭ и свечения подложки. [94]

В кристаллах лангасита и лангатата, легированных как самым распространенным активаторами – Nd^{3+} и Cr^{3+} [1, 16, 95, 96], Ho^{3+} [17], Er^{3+} [97], так и другими лантаноидами, в частности, Eu^{3+} [18], Dy^{3+} [98], Sm^{3+} [19], в том числе совместно Er^{3+} и Yb³⁺ [20], наблюдалась люминесценция как в ближней инфракрасной, так и в видимой областях спектра (таблица 17).

Данные, представленные в таблице 17 свидетельствуют о том, что легированные кристаллы лангасита и лангатата люминесцируют при различных длинах волн в видимом диапазоне спектра, а так же в ИК области. Возможность получения кристаллов без полос поглощения во всем диапазоне прозрачности вместе с достаточной технологичностью, делают ЛГС и ЛГТ перспективными лазерными материалами.

1.5 Заключение по Главе 1

Анализ работ по изучаемой теме показывает следующее:

1) Определение состава кристаллов семейства лангасита, а также исследование их дефектной структуры является непростой задачей. Кристаллы семейства лангасита характеризуются сложным строением с наличием в структуре пустот; позиций, в которых статистически распределены разновалентные ионы, а также ионов переходных элементов.

В полученных кристаллах наблюдались все виды дефектов, характерные для применявшихся методов, в частности, в случае кристаллов, выращиваемых методом Чохральского это включения, эффект грани, секториальная неоднородность, дислокации и блочность. В кристаллах показана возможность наличия вакансий каждого элемента, антиструктурные дефекты, а также вхождение материала тигля и неконтролируемые примеси.

				Излучение			
Кристалл	Легирование	Возбуждение	Ивет	Длина волны люм.,	Ист.		
			цьет	НМ			
		2-450 HM KOMUSTUS	зеленый	547			
	Но ³⁺ (1 мол.%)		красный	644	[17]		
		температура	красный	748	1		
	Eu ³⁺ (5%)	Хе лампа	красный	не указано	[18]		
	Nd ³⁺	не указано	-	1056,1	[94]		
	ind .	лазерный диод	-	1064	[16]		
	Сг ³⁺ (1 ат.%) и	Не-Nе лазер, <i>λ</i> =633 нм,	-	~900	[06]		
	Nd ³⁺ (5 at.%)	<i>t</i> =77K	-	~1060	[90]		
ЛГС				510-570			
	Er ³⁺	Хе лампа, λ=378 нм	зеленый	(самый интенсивный	[97]		
				при 550)			
			синий	479			
			синий	489			
	Dr. ³⁺	1-200 m/		самый интенсивный	1001		
	Dy	λ=390 нм	желтыи	при 576	[98]		
			красный 662				
			красный	754	-		
		лазерный диод	зеленый	525			
	Er^{3+}, Yb^{3+}	JOLD-200-CABN-4А или	зеленый	550	[20]		
		Xe-Hg лампа	красный	660			
ЛГТ		лазерный лиол	зеленый	550			
	Sm ³⁺	InGaN/GaN	красный 600		[10]		
			красный	646			
	$Eu^{3+}(3\%)$	Хе лампа	красный		[19]		
			красный	по указано	[10]		

Таблица 17 - Люминесценция в легированных кристаллах лангасита и лангатата

2) Данные, представленные в литературе, показывают, что условия получения и послеростовой обработки лангатата влияют на его оптические свойства. Как правило, бесцветные кристалла лангасита и лангатата получают в бескислородной атмосфере. Окрашенные кристаллы получают при выращивании с добавлением кислорода. К снижению интенсивности окраски приводит отжиг кристаллов в атмосферах аргона или в вакууме. Возникновение оранжевой окраски обусловлено наличием полосы поглощения в области ~480-500 нм. Исследование легированных кристаллов лангасита показало возможность существования корреляции между полосами поглощения в видимой области с недостатком галлия или кремния, а спектры оптического пропускания кристаллов, подвергнутых изотермическому отжигу, могут свидетельствовать о связи полос поглощения с вакансиями кислорода и лантана. Анализ литературных данных по спектрам оптического пропускания лангасита и лангатата показал, что природа полос поглощения этих кристаллов практически не объяснена.

3) Ограничения применения кристаллов в областях лазерной и нелинейной оптики, имеющиеся на сегодняшний день, связаны с несовершенством технологии получения кристаллов.

 Систематические исследования оптических свойств лангатата с учетом как условий выращивания, так и особенностей самого кристалла на настоящий момент в литературных источниках не обнаружены.

5) Лантан-галлиевый танталат является перспективным материалом для применения оптике, в частности, для генерации лазерного излучения, для создания параметрических квантовых генераторов, для генерации второй гармоники.

2 Оптическая однородность кристаллов лангатата

В данной работе проводились исследования оптической однородности образцов кристаллов лангатата, выращенных в компании ОАО «Фомос-Материалс».

Кристаллы выращивались из шихты стехиометрического состава методом Чохральского в Ir-тиглях в атмосферах аргона (Ar) и аргона с кислородом (Ar+(2%)O₂), (Ar+(<2%)O₂).

Примесный состав кристаллов лангатата определялся методом искровой массспектрометрии на масс-спектрометре с двойной фокусировкой JMS-01-BM2 (JEOL, Япония), количественная оценка проводилась на микроденситометре MDM6 (Joyce Loebl, Великобритания). Содержание неконтролируемых примесей не превышало 0,00008%.

Оптическая однородность кристаллов определяет однородность оптических свойств в объеме кристаллов. Неоднородность оптических свойств, а также оптические аномалии могут проявляться в процессе выращивания и послеростовых обработок кристаллов из-за несовершенства технологий получения, и являются прямым следствием структурной неоднородности [34, 99-105].

Для исследования оптической однородности используют следующие методы:

- оптическая микроскопия [99, 101];
- спектроскопические методы [104, 105];
- интерферометрический метод [34, 100];
- поляризационно-оптический метод [34, 103];
- прямые измерение показателей преломления [99].

Важнейшим методом исследования, позволяющим получать информацию о том, как устроено вещество на уровне отдельных химических элементов при объединении их в твердые тела, дает метод спектроскопии в оптическом и ближнем ультрафиолетовом ($\mathbf{Y}\Phi$) и инфракрасном ($\mathbf{H}\mathbf{K}$) диапазонах длин волн, так как большая часть структурно-организованной материи (крупнее атомов) резонансно взаимодействует с электромагнитным полем преимущественно в оптическом диапазоне частот [104, 105]. Понимание причин изменения оптических характеристик и возникновения оптических неоднородностей, выявление связи между условиями выращивания кристаллов, особенностями структуры и свойствами позволяет достигнуть однородности кристаллов и оптимизировать свойства для конкретных применений [102].

Все основные исследования оптических характеристик кристаллов проводились в данной работе в аккредитованной испытательной лаборатории МУИЛ ППМиД «Монокристаллы и заготовке на их основе», аккредитованной с 2001 г. по настоящее время в Ассоциации Аналитических центров «Аналитика», полноправного члена и участника Соглашений о

взаимном признании ILAC и APLAC (Аттестат аккредитации № ААС.А.00038 действителен до 06.02.2020), на ежегодно поверяемом оборудовании, внесенном в Госреестр, по аттестованным методикам выполнения измерений (**МВИ**) с подтвержденной достоверностью результатов, для этого использовались аттестованные стандартные образцы предприятия (**СОП**):

- Оптическая микроскопия

Метод оптической микроскопии использовался для наблюдения различных дефектов кристалла: трещин, пузырей, включений посторонних фаз. Исследования проводились оптическом микроскопе Carl Zeiss Axio Imager M1m в проходящем неполяризованном и поляризованном свете.

- Оптическая спектроскопия

Спектры пропускания кристаллов были получены

- при температуре *t*=300 К в диапазонах (185 – 3300) нм на спектрофотометре Cary-5000 UV-VIS-NIR в соответствии с аттестованной методикой выполнения измерений «Материалы оптические. МВИ показателя ослабления» (Свидетельство № 448/156500 от 12.07.2001, выдано Ростест-Москва; актуализирована в соответствии с РМГ 61-2010, МИ 3269 – 2010 и ГОСТ 8.010-2013 и переработана в виде стандарта предприятия (СП) в 2016 г.) и (2 – 10) мкм на спектрофотометре Bruker IFS 66 XS;

- при температуре *t*=80 К в диапазоне (200-700) нм на спектрофотометре Jasko V660, при этом образцы помещались в оптический вакуумный криостат JanisVPF-800. Основные характеристики спектрофотометров представлены в таблице 18.

- Интерферометрия

Интерферометрическим методом оценивалась оптическая однородность на интерферометре ИФ-77 в соответствии с аттестованной методикой выполнения измерений «Материалы оптические. МВИ отклонений от плоскостности пластин от 0,1 до 0,5 интерференционной полосы» (Свидетельство ВНИИМС от 03.2000, актуализирована в соответствии с РМГ 61-2010, МИ 3269 – 2010 и ГОСТ 8.010-2013 и переработана в виде СП в 2016 г.). При использовании источника света с длиной волны $\lambda = 0,63$ мкм показатель точности составляет $\Delta = \pm 0,04$ инт. полосы или 0,012 мкм.

- Поляризационно-оптический метод

Исследования остаточного светового потока (ОСП) и гиротропии проводились на испытательном комплексе ИК ЭОЭ-1 (длина волны излучения: 0,63 мкм; диаметр пучка лазерного излучения – 0,5 мм) в соответствии с аттестованной МВИ «Элементы электрооптические. МВИ коэффициента эллиптичности поляризации пучка лазерного излучения, прошедшего через оптический элемент» (Свидетельство № 448/156502 от 12.07.2001,

Таблица 18 – Основные характеристики спектрофотометров, использованных в данной работе

Параметр		Спен	строфотометр			
	Cary-5000 UV-	VIS-NIR	Jasko V660		Bruker IFS 66 XS	
Производитель	Varian, Abctpar	ия	JASCO, Яп	ония	Bruker, Германия	
Схема	двулучевая	двулучевая Д				
Источники	вольфрам-галог	вольфрам-галогеновый, д				
	дейтериевый	цейтериевый и калибровочная га		лампа,		
	ртутная лампа		детектор			
Детекторы	ФЭУ	R928 и	ФЭУ			
	электротермост	электротермостатированный PbS				
Ширина	0,01-5 нм с шагом 0,01 нм 0		0,1;0,2;0,5	; 1; 2; 5; 10		
спектральной щели			НМ			
Разрешение					не хуже чем 0,25	
					см ⁻¹ .	
Рабочий диапазон,	175-3300		187 - 900		2000-10000	
НМ						
Метрологические	Показатель точ	ности	Точность			
характеристики	τ, отн. ед.	Δ, %	α, отн ед.			
	<0,1	7	(0-0,5)	±0,003		
	0,1÷0,9	1	(0,5-1)	±0,002		
	> 0,9	0,7	<i>T</i> , %	± 0,3		

выдано Ростест-Москва; актуализирована в соответствии с РМГ 61-2010, МИ 3269 – 2010 и ГОСТ 8.010-2013 и переработана в виде СП в 2017 г.). Показатель точности составляет Δ= ±13%.

- Исследование показателей преломления методом призмы

Испытания образцов проводились на гониометре-спектрометре ГС-2 в соответствие с аттестованной МВИ «МВИ Показателя преломления в видимой области спектра гониометрическим методом» (Свидетельство № 1/99 от 14.04.1999, выдано Госстандартом России; актуализирована в соответствии с РМГ 61-2010, МИ 3269 – 2010 и ГОСТ 8.010-2013 и переработана в виде СП в 2013 г.). Показатель точности при измерении углов составляет $\Delta = \pm 8''$, при измерении показателя преломления обыкновенной волны $\Delta = \pm 3 \cdot 10^{-4}$ (0,01%), при измерении показателя преломления обыкновенной волны $\Delta = \pm 4 \cdot 10^{-4}$ (0,02%).

2.1 Влияние атмосферы выращивания на оптическую однородность кристаллов лангатата

В случае кристаллов лангатата в силу узкой области гомогенности (рисунок 5, Глава 1) определяющим параметром, влияющим на оптическое качество кристаллов, является атмосфера выращивания.

В связи с этим, в данной работе проводилось исследование влияния атмосферы выращивания (Ar и Ar+(2%)O₂) на оптические свойства лангатата и их однородность. Испытания проводились на образцах Z-срезов (Z – оптическая ось) и X-срезов (X - полярная ось).

Кристаллы, полученные в условиях разных атмосфер, различаются по окраске. Кристаллы, полученные в атмосфере Ar практически бесцветны, а полученные в атмосфере Ar+(2%)O₂ - имеют ярко оранжевую окраску (рисунок 20). В первую очередь однородность образцов, вырезанных из этих кристаллов, была изучена методом оптической микроскопии.

2.1.1 Исследование микроструктуры образцов кристаллов методом микроскопии

При исследовании дефектной микроструктуры образцов в **неполяризованном проходящем свете** на оптическом микроскопе Carl Zeiss Axio Imager наблюдались дефекты в виде «мелких» непрозрачных включений разнообразных форм (рисунок 21), полосчатая структура (рисунок 22). Включения наблюдались в кристаллах, полученных в иридиевых тиглях, независимо от атмосферы выращивания. По литературным данным [42] подобные



a)



б)

Рисунок 20 – Кристаллы лангатата, полученные в разных атмосферах: Ar+(2%)O₂ (a), Ar (б)



Рисунок 21 – Дефекты в образцах **Х-срезов** кристаллов лангатата, полученных в разных атмосферах, при наблюдении в отраженном свете: Ar (a), Ar+(2%)O₂ (в); и в проходящем свете: Ar (б), Ar+(2%)O₂ (г)

включения наблюдались в кристаллах семейства лангасита при выращивании в иридиевых тиглях. По мнению авторов, они являются частицами иридия. При исследовании некоторых образцов, полученных из кристаллов, выращенных в атмосфере Ar+(2%)O₂, наблюдалась полосчатая структура (рисунок 22), в то время, как в кристаллах, полученных в атмосфере Ar (рисунок 22, в) подобная полосчатая структура не обнаружена. Данная полосчатая структура, по литературным данным [15, 57], скорее всего, может являться полосами роста.

В неполяризованном сходящемся свете конусы Тиндаля в образцах не наблюдались, что свидетельствует об отсутствии рассеивающих центров в значительных концентрациях.

При исследованиях в параллельном пучке поляризованного света при скрещенных поляризаторах на образцах Z-среза кристаллов как выращенных в аргоне, так и с добавлением кислорода, наблюдались коноскопические фигуры в виде креста, окруженного изохроматическими кольцами. Однако ветви черного креста не доходили до центра фигуры, а на месте их пересечения оказывалось цветное пятно (рисунок 23, а). При вращении поляризатора или столика микроскопа погасания не наступало, при этом наблюдалось изменение окраски в центральной области. Это свидетельствует о том, что кристалл является оптически активным [105-108] – плоскость поляризации электромагнитных волн, вышедших из поляризатора и прошедших через образец лангатата, повернулась на некий угол. Для определения знака вращения использовался следующий метод [102] - если при вращении анализатора по часовой интерференционная центрального стрелке окраска пятна изменяется В порядке последовательности цветов спектра от красного к фиолетовому (красный – оранжевый – желтый - зеленый - голубой - синий - фиолетовый), то исследуемый кристалл правовращающий, если в обратном порядке, то левовращающий. Характерное изменение окраски центрального пятна образца лангатата при вращении анализатора представлено на рисунок 23, б. Видно (рисунок 23), что окраска центрального пятна бледна и ненасыщенна. Это объясняется следующим образом: видимая интенсивность света, прошедшего через систему анализатор-кристалл-поляризатор, в случаях скрещенного (I_x) и параллельного (I_{ll}) положения поляризатора и анализатора описывается, соответственно, соотношениями [102]:

$$I_{x} = I_{0} \sin^{2}(2\varphi) \sin^{2} \frac{\pi d(n_{1} - n_{2})}{\lambda}$$
(12)

$$I_{ll} = I_0 \left[1 - \sin^2(2\varphi) \sin^2 \frac{\pi d(n_1 - n_2)}{\lambda} \right]$$
(13)

где φ - угол, образуемый плоскостью световых колебаний в поляризаторе с одним из направлений колебаний внутри кристалла; n_1 и n_2 – показатели преломления двух волн,

69









B)

Рисунок 22 – Дефекты в образцах **Z-срезов** кристаллах лангатата, полученных в разных атмосферах, исследования в проходящем свете: (а, б) Ar+(2%)O₂, при различном увеличении;







б)

Рисунок 23 – Характерные коноскопические фигуры в кристаллах лангатата Z-среза:

коноскопическая картина фигура в скрещенных анализаторах (а),

изменение окраски центрального пятна коноскопической фигуры при вращении анализатора (б)

распространяющихся внутри кристалла; λ - длина волны проходящего света; I_0 – исходная интенсивность света, d-толщина образца.

Из (12) и (13) следует, что в случае скрещенных поляризаторов, максимальная интенсивность прошедшего света достигается для длин волн с разностью хода Γ , определяемой соотношением

$$\Gamma = d (n_1 - n_2) \lambda = m\lambda \tag{14}$$

где *т* – любое целое число.

А минимальная, то есть равная нулю, в случае двух длин волн с разностью хода, определяемого соотношением:

$$\Gamma = d (n_1 - n_2) \lambda = (m + \frac{l_2}{2})\lambda \tag{15}$$

С ростом разности хода увеличивается число длин волн, удовлетворяющих условиям (14) и (15), то есть области поглощения и пропускания в спектрах интерференции сужаются, что приводит снижению насыщенности цвета центрального пятна. Таким образом, бледная окраска центрального пятна образца, представленного на рисунке 23, связана с высокой разностью хода длин волн, распространяющихся через него. Высокая разность хода обусловлена толщиной образца. Хотя окраска и ненасыщенна, однако, смена интерференционной окраски центрального пятна от красного к оранжевому, желтому и зеленому при повороте анализатора по часовой стрелке определенно позволяет установить, что все исследованные образцы являются правовращающими, независимо от атмосферы выращивания. Полученные данные согласуются с результатами, представленными в [35, 87, 90].

2.1.2 Исследования оптической однородности образцов кристаллов методом оптической спектроскопии

Для оценки интенсивности окрашивания и характера спектров пропускания (T, %) применялся *метод оптической спектроскопии*. Исследовались образцы кристаллов, вырезанные перпендикулярно оптической оси (Z-срезы) и перпендикулярно полярной оси (X-срезы) толщиной (0,5-2,0) мм. Характерные спектры пропускания при t=300 К в области (250-3300) нм и (2000 – 8 000) нм для кристаллов, выращенных в разных атмосферах, представлены на рисунке 24, более подробные спектры в области 200 – 800 нм представлены на рисунке 25.


б)

Рисунок 24 – Влияние атмосферы выращивания на спектры оптического пропускания кристаллов лангатата: (а) диапазон 250 – 3300 нм, (б) диапазон 2000 – 10000 нм



Рисунок 25 – Спектры пропускания кристаллов лангатата, полученных в разных атмосферах, в диапазоне 200 - 800 нм.

Полученные данные позволяют установить область прозрачности лантан-галлиевого танталата: <u>0,25 - 7,3 мкм</u>.

Так как основные полосы поглощения кристаллов лангатата находятся в области до 3500 нм, более подробное изучение спектров пропускания проводилось на спектрофотометре Cary – 5000.

Спектры пропускания кристаллов, полученных в разных атмосферах, имеют существенные отличия. Наиболее ярко выражены полосы поглощения в кристаллах, полученных в атмосфере Ar+(2%)O₂, рисунок 24, 25. Наблюдаются полосы поглощения с максимумами λ ~282 нм, λ ~359 нм и λ ~478 нм, а так же λ ~1800 нм и λ ~2920 нм. Причем пик в области λ ~1800 нм является двойным с максимумами λ ~1840 нм и λ ~1860 нм, рисунок 24, а.

В зависимости от атмосферы выращивания кристаллов меняется интенсивность полос поглощения. Так, полоса поглощения на длине волны λ ~478 нм полностью исчезает для кристаллов, выращенных в аргоне. Интенсивность полос поглощения с максимумами λ ~282 нм и λ ~359 нм в кристаллах, выращенных в Ar, заметно меньше в сравнении с интенсивностью этих полос в кристалле, полученном в атмосфере Ar+(2%)O₂, рисунок 25. Такая же закономерность изменения интенсивностей полос наблюдается и в инфракрасной области спектра, рисунок 24, б. Однако в инфракрасной области наблюдается очень сильная интерференция на всех пластинах толщиной ~ (0,5-2,0) мм (рисунок 24 а). Подобная интерференция может быть, связана с наличием нарушенного слоя на поверхности образцов [109].

Были исследованы спектры пропускания на образцах Z-срезов толщиной ~ (14-19) мм, рисунок 26. На спектрах пропускания образца, выращенного в атмосфере Ar+(2%)O₂, дополнительно обнаружена полоса поглощения в инфракрасной области λ ~1530 нм, в то время как в кристаллах, полученных в атмосфере аргона, эта полоса отсутствует. В коротковолновой области спектра для кристаллов, выращенных в атмосфере Ar+(2%)O₂, наблюдается сильное поглощение. Но, в тоже время, для кристаллов, выращенных в аргоне, наблюдаются полосы λ ~282 нм, λ ~359 нм и λ ~460 нм – это те же полосы поглощения, которые наблюдались в образцах кристаллов, полученных в атмосфере Ar+(2%)O₂, толщиной ~ 1 мм (рисунок 25).

Полосы в инфракрасной области спектра, как правило, связывают с наличием функциональных групп органических и неорганических соединений [110, 111]. При этом, возбуждение основных состояний молекулярных колебаний возможно только свыше 2700 нм, а в ближнем ИК диапазоне (800-2500) нм наблюдаются вторичные колебания [110], преимущественно функциональных групп СН, NH и OH [110].



б)

Рисунок 26 – Спектры пропускания образцов кристаллов лангатата толщиной 14-19 мм, выращенных в разных атмосферах, в диапазонах 200-3300 нм (а) и 200-1000 нм (б)

В области свыше 2700 нм на полученных нами спектрах пропускания наблюдается полоса поглощения в области 2920 нм (рисунок 26, а и 24, б). Гидроксильная группа ОН дает основную полосу поглощения на спектрах пропускания в диапазоне (2740-3125) нм [111], таким образом, полосу поглощения на 2920 нм можно приписать группе ОН, что соотносится с результатами, полученными в работе [61]. Максимумы полос поглощения, которые характерны для вторичных колебаний групп ОН, приходятся на области при 1940, 1450, 1190, 980, 850, 750 нм [112]. В связи с этим, полосы поглощения при 1530 и 1800 нм, вероятнее всего, так же могут быть приписаны группе ОН.

Вид края собственного поглощения кристаллов, выращенных в атмосфере Ar, позволяет оценить оптическую ширину запрещенной зоны с использованием построения Таука [113, 114]:

$$f(h\nu) = (\alpha h\nu)^r \tag{16}$$

где v - частота света, см⁻¹, h – постоянная Планка, $h = 4,15 \cdot 10^{-15}$, эВ·с, r – степенной коэффициент, равный 2 в случае прямозонных материалов, к которым может быть отнесен лангатат [115], a - показатель поглощения, см⁻¹, рассчитываемый по формуле Бугера-Ламберта [116]:

$$a = -\frac{1}{d} \cdot \lg(T) \tag{17}$$

где *d* – толщина образца, см; *T* – коэффициент пропускания, отн. ед.

Экстраполяция линейной части зависимости (16) к оси абсцисс (рисунок 27) позволяет оценить значение оптической ширины запрещенной зоны, которая оказывается равной ~ <u>4,8 эВ</u> (при комнатной температуре).

Однако установленный при комнатной температуре край поглощения в ультрафиолетовой области обусловлен поглощением в области фундаментального поглощения (**ФП**). Для уточнения края поглощения были проведены измерения спектров пропускания при 80 К (рисунок 28). Спектры были получены для образцов, выращенных в аргоне, в связи с тем, что в этих кристаллах интенсивность полос поглощения мала в сравнении с кристаллами, выращенными в кислородсодержащей атмосфере. Видно (рисунок 28), что край области ФП смещается в коротковолновую область до 238 нм, а ширина запрещенной зоны составит <u>5,1 эВ</u> (при температуре 80 К). На спектрах (рисунок 28) наблюдается дополнительная полоса поглощения при 255 нм. Анализ имеющихся литературных данных свидетельствует, что данная полоса на момент выполнения работы наблюдалась впервые.



Рисунок 27 – Построение Таука для кристалла, выращенного в Ar (розовая линия) и экстраполяция линейной части зависимости к оси абсцисс (серная линия)



Рисунок 28 – Спектры поглощения кристаллов лангатата (а) и построение Таука (б) для кристаллов, выращенных в Ar, при *t*=80К

При наблюдении окрашенных образцов лангатата в виде кубиков, полученных в атмосфере $Ar+(2\%)O_2$, в поляризованном свете наблюдалось изменение цвета при вращении образца (рисунок 29, а). Причем данный эффект был обнаружен в направлениях перпендикулярных оси Z, и отсутствовал вдоль оси Z. Это связано с тем, что прохождение света вдоль оптической оси характеризуется круговым сечением оптической индикатрисы радиусом *No*, и с изменением направления колебаний электрического вектора показатель преломления и поглощение света не меняются, а прохождение света в направлениях, перпендикулярных оптической оси, характеризуется эллиптическим сечением индикатрисы с полуосями *No* и *Ne*, и с изменением направления колебаний в этом случае наблюдается изменение поглощения света и, соответственно, окраски [117, 118].

Как было показано в [1], в некоторых кристаллах со структурой кальций-галлиевого германата может наблюдаться явление дихроизма – различное поглощение света в зависимости от его поляризации. Этот эффект является следствием анизотропии показателей поглощения, обусловленной симметрией структуры и образующих ее ионов [88]. В частности, дихроизм был обнаружен в кристаллах лангасита [1].

Дихроизм может возникать только в двулучепреломляющих кристаллах, при этом данный эффект тем ярче выражен, чем интенсивнее окрашен кристалл. Однако, наличие двупреломления и окраски самих по себе не является достаточными условиями для появления дихроизма, так же как и бесцветность двупреломляющего кристалла не свидетельствует об отсутствии дихроизма [119]. Дихроизм в окрашенных кристаллах может наблюдаться невооруженным глазом в проходящем неполяризованном свете при повороте образца вокруг луча зрения или при вращении кристалла в поляризованном проходящем свете, данный эффект проявляется в виде изменения цвета или интенсивности окраски [119, 120].

При исследованиях образцов методом спектрофотомерии явление дихроизма было обнаружено в кристаллах, выращенных в атмосфере Ar+(2%)O₂, уже в неполяризованном свете (рисунок 29, б). Видно, что в зависимости от угла поворота вокруг луча падения света интенсивность поглощения на полосе при λ ~480 нм изменяется более чем на 20%, а максимум полосы поглощения смещается на ~10 нм.

Наиболее ярко дихроизм проявляется при наблюдении в поляризованном свете [117, 119]. В связи с этим были проведены измерения спектров поглощения (a, см⁻¹) с использованием поляризатора. Для образца кристаллографического Х-среза, выращенного в атмосфере Ar+(2%)O₂ были получены спектры пропускания при *s*- и *p*- поляризациях падающего света, в двух положениях образца: образец поворачивался на 90° вокруг оси падения света. Схема измерений и спектры пропускания представлена на рисунке 30..



a)



б)

Рисунок 29 – Проявления дихроизма в кристаллах лангатата, выращенного в Ar+(2%)O₂: а) наблюдение дихроизма невооруженным глазом, при повороте кристалла относительно луча падения света; б) дихроизм в неполяризованном свете на спектрах пропускания (непрерывная линия – образец в исходном положении, штрих - пунктирная – с поворотом образца на 90° вокруг луча падения света)



б)

Рисунок 30 – Спектры поглощения в поляризованном свете образца полярного X-среза из кристалла лангатата, выращенного в Ar+(2%)O₂ и с поворотом образца на 90° вокруг луча падения света. а) Взаимное расположение *s*-, *p*- поляризаций падающего света и оптической оси в исходном положении и после поворота на 90° (Z – кристаллографическая ось (оптическая ось), *p* и *s* – плоскости поляризации падающего света), б) спектры поглощения.

При повороте образца на 90° вокруг луча падения света наблюдается максимальное различие в пропускании. Следовательно, при интерпретации результатов, полученных методом спектрофотометрии, необходимо учитывать явление дихроизма, особенно для срезов, отличных от Z.

На рисунке 31 приводится поглощение кристаллов лангатата, полученных в Ar, в поляризованном свете. Поскольку максимальная разница соответствует кристаллографической установке, то спектры были получены именно для такого случая.

Видно, что дихроизм слабо выражен в кристаллах, полученных в атмосфере аргона и более явно выражен в кристаллах, полученных в атмосфере Ar+(2%)O₂. При этом для полос в области λ ~380 нм (~3,5 эВ) и λ ~490 нм (~2,5 эВ) разница поглощения менее выражена, а в области полосы λ ~270 нм (~4,8 эВ) наблюдается особенно ярко независимо от атмосферы выращивания. Наблюдающиеся на спектрах изменения интенсивности полос поглощения подтверждают наличие дихроизма в кристаллах [117].

Степень дихроизма рассчитывалась в соответствии с [121] по формуле:

$$\Delta = \frac{(D_1 - D_2)}{(D_1 + D_2)},$$
(18)

где D_1 и D_2 оптическая плотность при двух положениях образца, соответственно. D рассчитывается по формуле:

$$D = \lg \frac{I_0}{I} \tag{19}$$

где *I*₀ – интенсивность потока излучения, падающего на образец, *I* – интенсивность потока излучения, прошедшего через образец.

Видно (рисунок 32), что степень дихроизма достигает максимальных значений на полосе поглощения в области ~490 нм (2,5 эВ) для случая кристаллов, выращенных в Ar+(2%)O₂, и в области 260-310 нм (4-4,8 эВ) для кристаллов, полученных в Ar. В области средней полосы поглощения ~370 нм степени дихроизма этих кристаллов близки. Явление дихроизма обусловлено наличием анизотропных центров поглощения [116]. В связи с наличием в кристаллах дихроизма оценка *однородности кристаллов* проводилась с учетом положения образца относительно направления падения луча света (явление дихроизма). Измерения проводились на образцах одинаковой толщины.

Спектры пропускания в разных областях образцов представлены на рисунках 33-34.



Рисунок 31 – Спектры поглощения в поляризованном свете образца полярного X-среза из кристалла лангатата, выращенного в Ar, при *p* и *s* – плоскости поляризации падающего света



Рисунок 32 – Степень дихроизма в кристаллах лангатата, полученных в атмосфере Ar (ярко-розовая линия 1) и Ar+(2%)O₂ (красная линия 2)



Рисунок 33 – Спектры пропускания образца, вырезанного из кристалла лангатата, выращенного в атмосфере аргона, в разных областях образца



Рисунок 34 – Спектры пропускания образца, вырезанного из кристалла лангатата, выращенного в атмосфере Ar+(2%)O₂, в разных областях образца, в видимом диапазоне длин волн (области 1 и 3 с поворотом)

Спектры пропускания кристаллов, выращенных в **атмосфере аргона,** полученные в разных областях образца, слабо различаются между собой. Так, для полосы $\lambda \sim 280$ нм, изменение пропускания не превышает 1%, а для полос в областях $\lambda \sim 360$ и $\lambda \sim 480$ – не превышает 3%.

Наименее оптически однородными оказались образцы кристаллов, полученных в атмосфере $Ar+(2\%)O_2$. Это проявляется, прежде всего, при исследовании интенсивности полосы поглощения в области ~480 нм, для которой изменения пропускания в зависимости от области исследования на образце составляет ~5%. Изменение пропускания для полосы в области λ ~360 нм составляет ~2%, а в области λ ~280 нм не превышает 1%. Разница в пропускании, вызванная неоднородностью образцов, оказывается существенно меньшей, чем вызванная дихроизмом, которая для полосы ~480 нм составляет >10%, а для полосы ~360 нм > 5%. Анализ данных по неоднородности спектров пропускания образцов в зависимости от области исследования, свидетельствует о том, что оптически наименее однородным является кристалл, *полученный в атмосфере аргона с кислородом (2%).*

Таким образом, на основании исследования спектров пропускания кристаллов, полученных в условиях разных атмосфер выращивания (Ar и Ar+(2%)O₂), можно сделать заключения:

- при интерпретации результатов, полученных спектрофотометрическими методами, необходимо учитывать явление дихроизма для всех срезов, отличных от Z;

- наиболее однородными являются кристаллы, полученные в атмосфере аргона.

2.1.3 Исследования оптической однородности образцов кристаллов интерференционным методом

Для исследования однородности кристаллов интерференционным методом использовался интерферометр типа Физо ИФ-77. Схема интерферометра представлена на рисунке 35. Пучок света от гелий-неонового лазера 1 (длина волны излучения λ =0,633 мкм), проходит через оптическую систему, состоящую из конденсора 2 и зеркала 3, попадает на диафрагму 4, которая является точечным источником света, расположенным в фокусе объектива 7. Выходящий из объектива параллельный пучок света проходит через образцовую пластину (8) (класс I, диаметр 120 мм, скос 1,5° на верхней нерабочей поверхности). Пучки света, отраженные от нижней поверхности рабочей пластины 8 и верхней поверхности испытываемой пластины 9 имеют разность хода, определяемую зазором между пластинами. Интерференционная картина наблюдается через оптическую систему, состоящую из объектива



1 – гелий – неоновый лазер, 2 – конденсор, 3 – зеркало, 4 – диафрагма, 5 – полупрозрачное зеркало, 6 – сменный объективы, 7 – объектив, 8 – пластина образцовая со скосом,
 9 – исследуемая пластина

Рисунок 35 – Оптическая схема интерферометра Физо ИФ-77 [122]

7, полупрозрачного зеркала 5 и объектива 6. Наклон образцовой пластины осуществляется регулировочными винтами.

Исследуемая пластина располагается на предметном столике, который позволяет изменять ее наклон и расстояние между ней и образцовой пластиной. В случае, если испытываемая пластина имеет поверхность близкую к идеально плоской, наблюдаемся интерференционная картина представляет собой параллельные полосы, равноотстоящие друг от друга. При неплоскостности поверхности полосы изгибаются. Направление изгиба по отношению к ребру клиновидной пластины определяют вид и знак отклонения от плоскостности: «бугор» (вершина) – «+» или «яма» (впадина) – «-». В соответствии с [122] необходимо получить минимальное количество интерференционных полос. Отклонение от плоскостности пластины рассчитывают, умножая количество наблюдаемых интерференционных полос на $\lambda/2$. Образцовая клиновидная пластина крепится в специальной обойме, что позволяет выводить ее из оптической системы. Это позволяет устранить из поля зрения интерференционную картину, связанную с неплоскостностью поверхностей исследуемого кристалла, и наблюдать только его *онтическую неоднородность*.

Исследование образцов кристаллов лангатата методом интерферометрии на интерферометре Физо проводилось в соответствие со схемой, представленной на рисунке 36. При этом наблюдалось наложение интерференционных картин, образованных разными типами полос. Пример наблюдавшихся картин представлен на рисунке 36.

Полосы *первого типа*, частные полосы разной кривизны, возникают вследствие отклонения от плоскостности поверхностей пластины. В этом случае наблюдают интерференцию между рабочей поверхностью клиновидной пластины (1) и исследуемой поверхностью образца (2 или 3) (рисунок 36). Такие картины различны для противоположных поверхностей пластины и исчезают в случае удаления из оптической схемы интерферометра клиновидной пластины. Вид полос *второго типа*, образующие в данном случае концентрические окружности, не зависит ни от того, какая поверхность пластины при наблюдении является верхней, ни от наличия или отсутствия клиновидной пластины.

Причины возникновения таких полос были последовательно изучены. Явление интерференции описывается формулой [123]:

$$\Gamma = 2 \cdot d \cdot n \cdot \cos i_l + \lambda/2, \tag{20}$$

где Γ - разность хода лучей, d – толщина пластинки, n – показатель преломления, i_1 – угол падения, λ - длина волны света.



Рисунок 36 – Схема наблюдения и наблюдающиеся интерференционные картины при исследовании пластин на интерферометре Физо. Поверхность 1 – нижняя рабочая поверхность клиновидной пластины, поверхности 2,3 – противоположные стороны исследуемого образца

Интерференционные картины

В соответствии с формулой (20) разность хода лучей может меняться вследствие неравномерности толщины пластины, изменения угла падения света или колебаний показателя преломления - неоднородности материала пластины.

Расчетные рельефы поверхностей (рисунок 37 в, г) имеют сложный характер и не коррелируют с формой интерференционной картины в объеме пластины. Подобные картины, в данном случае, близкие кольцам Ньютона, возникают в случае равномерного изменения формы поверхности (например, выпуклая или вогнутая линза). При изменении угла падения, наблюдаемая интерференционная картина в объеме соответствовала бы рельефу поверхности. Однако, рельефы противоположных сторон пластин сильно отличаются друг от друга, в то время как внутренняя картина не меняется ни при наблюдении с разных сторон, ни при изменении угла падения (при воздействии на столик интерфереметра). Построенные рельефы поверхностей (рисунок 37 в, г) свидетельствуют о том, что корреляция между формой каждой отдельной поверхности и объемной интерференционной картиной это же пластины (рисунок 38), не наблюдается. Следовательно, причиной возникновения подобной картины является наличие *неоднородностей показателей преломления*.

Оптическая неоднородность может появляться в процессе выращивания кристалла из-за несовершенства технологий роста. Неоднородности показателя преломления и наличие наведенного двулучепреломления, чаще всего неоднородного, являются существенными оптическими дефектами кристаллов. Для исследования таких неоднородностей и применяются интерференционные методы, основанные на интерференции невозмущенного светового пучка и луча, прошедшего через исследуемый кристалл: при прохождении через оптически неоднородный кристалл происходит искажение фазового фронта пучка света. В тех местах кристалла, где неоднородность показателя преломления выше, фазовый фронт луча искажен сильнее, и в соответствующем месте интерференционной картины полосы будут либо сильнее искривлены или более сильно сгущены [100, 122, 123].

При исследовании образцов интерференционным методом были обнаружены интерференционные картины в объеме образцов, рисунок 39, незаметные при их визуальном осмотре. В кристаллах, полученных в атмосфере аргона, интерференционные картины в объеме образцов практически не наблюдаются. А в кристаллах, полученных в атмосфере Ar+(2%)O₂, такие картины ярко выражены. В таких кристаллах наблюдалась наибольшая плотность интерференционных полос, что свидетельствует об их большей оптической неоднородности. В некоторых образцах, вырезанных из кристаллов, выращенных в атмосфере Ar+(2%)O₂ обнаружен ярко выраженный центральный дефект в виде восьмерки. Причиной возникновения такого дефекта по литературным данным [14, 57] может быть гранный рост.

90





Рисунок 37 – Интерференционные картины пластины лангатата, характеризующие отклонение от плоскостности противоположных поверхностей пластины (а, б) и схема рельефов этих поверхностей (в, г)



Рисунок 38 – Интерференционная картина в объеме пластины



a)



б)

Рисунок 39 – Типичные интерференционных картины в объеме образцов кристаллов лангатата, полученных в разных атмосферах: Ar (a), Ar+(2%)O₂ (б)

Неоднородность показателя преломления в выбранном направлении *j* вдоль поверхности образца $\delta n(j)$ при наблюдении интерференционным методом может быть оценена следующим образом [100]:

$$\delta n(j) = N_i \cdot \lambda/(2 \cdot d) \tag{21}$$

где N_j – число интерференционных полос в направлении j, d – толщина образца, λ – длина волны света.

Такая оценка была проведена для образцов в виде призм. Интерференционная картина с разрешающимися полосами наблюдалась только на образце, вырезанном из кристалла, полученном в атмосфере Ar (рисунок 40). Неоднородность показателя преломления, полученная по формуле (21), оказалась равной $\delta n(633 \text{ нм}) = N_i \cdot \lambda/(2 \cdot d) = 0,0024$.

Исследования интерференционным методом показали, что кристаллы, полученные в атмосфере аргона, оказались наиболее оптически однородными.

Исследование интерференционных картин в объеме кристалла может являться экспресс-методом оценки оптического качества полученного материала.

2.1.4 Исследования оптической однородности образцов кристаллов поляризационнооптическим методом

Оптическая неоднородность (неоднородность показателя преломления) связана со структурной неоднородностью, возникающей, в частности, в процессе роста или внешних воздействий. Такая неоднородность может проявляться в виде аномального двулучепреломления при прохождении света в системе анализатор-кристалл-поляризатор [34]. Для оценки неоднородности кристалла используют поляризационно-оптический метод, основанный на прохождении света вдоль оптической оси кристалла, находящегося между скрещенными поляроидами. В таком случае при исследовании оптически одноосных кристаллов следует ожидать полного погасания. В действительности, полного погасания не наблюдается, так как в оптически неоднородных кристаллах возникает аномальная двуосность, которую нельзя скомпенсировать поворотом плоскости поляризации [34]. Для оценки величины оптической неоднородности кристалла использовалась величина остаточного светового потока (**ОСП**) *I*_{ocm} [34]:

$$I_{ocm} = (I_{nepn}/I_{nap.}) \cdot 100 \tag{22}$$

где *I_{nepn}*. и *I_{nap}*. – интенсивности света, прошедшего через систему анализатор-кристалл-



Рисунок 40 – Интерференционная картина в объеме призмы, вырезанной из кристалла лангатата, выращенного в атмосфере Ar. Рыжей стрелкой показано направление *j* для расчета неоднородности показателя преломления.

поляризатор вдоль оптической оси кристалла при скрещенных и параллельных поляризаторах в мВ, соответственно.

ОСП измеряется при полной апертуре луча, проходящего через кристалл, и является интегральной характеристикой неоднородности. Исследование величины ОСП проводилось на образцах Z-срезов. Толщина образцов составляла 14,40 мм для кристалла, полученного в атмосфере аргона с 2 % кислорода, и 19,70 мм для кристалла, полученного в атмосфере аргона с 2 % кислорода, и 19,70 мм для кристалла, полученного в атмосфере аргона с 2 % кислорода, и 19,70 мм для кристалла, полученного в атмосфере аргона с 2 % кислорода, и 19,70 мм для кристалла, полученного в атмосфере аргона с 2 % кислорода, и 19,70 мм для кристалла, полученного в атмосфере аргона. Точность измерений толщины ±0,05 мм. Измерения поляризационно-оптическим методом проводились на испытательном стенде ИК ЭОЭ-1, блок – схема которого представлена на рисунке 41. Стенд собран на основе двух жестко связанных скамей ОСК-2. Оптические элементы стенда расположены на рейторах, позволяющих проводить юстировку относительно оси системы. В качестве анализатора (А) и поляризатора (П) использовались поляроиды, точность отсчета углов составляла 0,5°. В качестве источника света использовался гелий-неоновый лазер типа ЛГН-113 с длиной волны света 0,633 мкм. Излучение лазера модулировалось механическим модулятором. Измерения интенсивности света проводилось с помощью фотоприемника с применением селективного усилителя типа В6-9. Исследуемый образец помещался на юстировочном столике, позволяющем перемещать образец поперек лазерного луча по вертикали и горизонтали с точностью 1 мм, а также поворачивать его вокруг вертикальной оси.

Поляризатор и анализатор приводились в скрещенное положение, и между ними помещался образец. В этом случае полного погасания не наблюдалось. Это может быть вызвано двумя причинами:

- вращение плоскости поляризации фундаментальное свойство кристалла;
- наведенное двулучепреломление, связанное с оптической неоднородностью кристалла.

Кристаллы семейства лангасита обладают оптической активностью. При прохождении света вдоль оптической оси такого кристалла плоскость его поляризации поворачивается на некоторый угол φ (рисунок 42). Соответственно, при повороте анализатора на угол φ в случае совершенного кристалла интенсивность прошедшего света должна оказаться равной нулю, то есть должно наблюдаться полное погасание. Вращение плоскости поляризации (гирация) характеризуется удельным углом вращения плоскости поляризации ρ , определяемым из формулы (11):

$$\rho = \varphi/d \tag{23}$$

где *d* – толщина образца, мм.

Точность расчета удельного угла вращения плоскости поляризации определяется по формуле [124]:

$$\Delta \rho = (\varphi \cdot \Delta d + d \cdot \Delta \varphi)/d^2 \tag{24}$$



1 - газовый лазер; 2 - механический модулятор; 3 - рейтер; 4 - направляющая; 5 - телескопическая трубка; 6 - зеркало; 7 - поляризатор; 8 - диафрагма; 9 - элемент; 10 - приспособление; 11 - столик; 12 - рельс оптической скамьи; 13 - карданная оправа; 14 - анализатор; 15 - набор ослабителей; 16 - держатель фильтров; 17 - фотоприемник; 18 - источник питания фотоприемника; 19 - селективный усилитель; 20 – экран.

Рисунок 41 - Схема размещения средств измерений комплекса ИК ЭОЭ-1



Рисунок 42 - Схема проведения измерений при определении угла поворота плоскости поляризации

где Δd – точность измерения толщины образца, мм, $\Delta \varphi$ – точность измерения угла, градусы.

Для расчета удельного угла вращения плоскости поляризации лангатата, в первую очередь было необходимо определить направление вращения плоскости поляризации. В соответствии с [102] принято считать, что кристалл - правовращающий, значит дающий поворот плоскости поляризации вправо (по часовой стрелке), для наблюдателя, смотрящего навстречу световому пучку.

Направление вращения плоскости поляризации в кристаллах лангатата определялось по изменению коноскопической фигуры при повороте анализатора [102]: если при вращении анализатора по часовой стрелке кольца расходятся – кристалл правовращающий, если сходятся – левовращающий. При этом наблюдения необходимо проводить по ходу распространения света. Таким образом, удалось установить направление вращения плоскости поляризации – все исследованные образцы, независимо от атмосферы выращивания, являются правовращающими, что согласуется с данными, полученными при исследованиях в белом свете на микроскопе.

В данной работе проводились исследования величины φ на образцах, вырезанных из кристаллов, полученных в разных атмосферах (рисунок 43 а, в). Толщина образцов составляла 14,40 мм для кристалла, полученного в атмосфере Ar+(2%)O₂, и 19,70 мм для кристалла, полученного в атмосфере Ar. Точность измерений толщины ±0,05 мм. Измерения проводились в нескольких областях образцов через каждые ~1 мм, в соответствии со схемой, представленной на рисунке 43 (б, г). Результаты измерений угла φ и расчета ρ представлены в таблицах 19, 20. Анализ полученных данных показывает, что, с учетом точности измерений, ρ не зависит ни от атмосферы выращивания, ни от области исследований на образце. Полученная величина ρ ~15,0±0,4 град/мм хорошо согласуется с данным, представленными в работе [38].

При повороте анализатора с учетом угла вращения плоскости поляризации не удавалось получить полного погасания при прохождении света через систему анализатор-кристалллполяризатор, что свидетельствует о наличии оптической неоднородности образцов. В связи с этим, в тех же областях (рисунок 43 б, г) проводилось исследование величины минимальной интенсивности остаточного светового потока I_{min} , мВ. Величина значений I_{min} характеризует величину оптической однородности образца: чем меньше I_{min} , тем выше оптическая однородность. Устанавливая минимальное значение интенсивности прошедшего света, была получена картина изменения I_{min} в зависимости от области на образце (рисунки 44, 45).

Было обнаружено, что *I_{min}* во всех образцах, независимо от атмосферы выращивания, уменьшаются от областей, соответствующих центральной части були, к областям, соответствующим ее периферии (рисунок 45). Это хорошо соотносится с результатами исследований оптической однородности образцов, полученных методом интерферометрии (рисунок 40) – количество интерференционных полос так же уменьшается от областей, соответствующих центральной части були, к ее периферии.



Рисунок 43 – Схема расположения образца в кристаллической буле (а, в) и схема расположения областей на образце при измерении минимальной интенсивности светового потока *I*_{min} в скрещенных поляризаторах с учетом гирации (б, г): (а, б) – кристалл, полученный в атмосфере Ar, (в, г) – кристалл, полученный в атмосфере Ar+(2%)O₂

Таблица 19 – Результаты измерений угла поворота плоскости поляризации φ и расчета значений удельного угла вращения плоскости поляризации ρ в различных областях кристалла, полученного в атмосфере Ar

Область					0	бласть	измере	ний 1				
					Tc	чка на	поверх	ности				
Парам.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	Среднее
<i>ρ</i> *, град/мм	15,0	14,9	14,9	14,9	15,0	15,0	15,0	15,0	15,0	15,0	15,0	15,0
Область		Область измерений 2										
					To	чка на	поверх	ности				
Парам.	1	2	3	4	5	6	7	8	-	-	-	Среднее
<i>ρ</i> , град/мм	14,8	14,9	15,0	15,0	14,9	15,0	15,2	14,9	-	-	-	15,0

* точность измерений ±0,4 град/мм

Таблица 20 - Результаты измерений угла поворота плоскости поляризации φ и расчета значений удельного угла вращения плоскости поляризации ρ в различных областях кристалла, полученного в атмосфере Ar+(2%)O₂

Обл.						Облас	ть изм	ерени	й1				
		Точка на поверхности											
Парам.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	Среднее
ρ , град/мм	15,0	14,8	15,0	14,9	14,9	15,0	15,0	15,1	15,1	15,1	15,1	15,1	15,1
Обл.		Область измерений 2 Точка на поверхности											
Парам.	-	-	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	Среднее
ho, град/мм	-	-	15,1	15,1	15,2	15,0	15,0	15,0	15,0	14,9	15,1	15,0	15,0
Обл.						Облас	ть изм	ерени	й 3				
		Точка на поверхности											
Парам.	-	-	-	-	-	1	2	3	4	5	6	7	Среднее
ρ , град/мм	-	-	-	-	-	15,1	15,0	15,0	15,0	15,1	15,1	15,1	15,1

* точность измерений ±0,4 град/мм







Рисунок 44 – Расположение образца в кристаллической буле (а) и зависимость минимальной интенсивности прошедшего света от области измерений (б) кристалла, выращенного в атмосфере Ar



a)



Рисунок 45 – Схема расположения образца внутри кристаллической були (а) и зависимость *I_{min}* от области измерений (б) для кристалла, выращенного в атмосфере Ar+(2%)O₂

При этом, *I_{min}* (Ar) меньше *I_{min}* (Ar+(2%)O₂) в среднем в 10 раз.

В работе были проведены сравнительные испытания образцов Z-срезов кристаллов лантан-галлиевого силиката (ЛГС), кристаллов ЛГС:ЛГТ (смесь по шихте), кристаллов ЛГТ, выращенных в атмосферах Ar и Ar+(2%)O₂, а так же кристаллов ЛГТ (Ar+(2%)O₂), подвергнутых изотермическому отжигу в вакууме (1000 °C, 4 часа) (таблица 21).

Таблица 21 – Удельный угол вращения плоскости поляризации образцов кристаллов семейства лангасита, в исходном состоянии и подвергнутых легированию и изотерическому отжигу.

№ п/п	Кристалл*	ho, град/мм
1	ЛГС	3,0±0,4
2	ЛГС:ЛГТ (смесь по шихте)	8,6±0,4
3	ЛГТ (Ar+(2%)O ₂)	15,0±0,4
4	ЛГТ (Ar+(2%)O ₂) после отжига в вакууме	15,0±0,4
5	ЛГТ (Ar)	15,0±0,4

* все кристаллы, кроме №7, выращены в атмосфере Ar+(2%)O₂

Величина удельного угла вращения плоскости поляризации зависит от состава образцов: так ρ лангасита в пять раз меньше ρ лангатата, легирование лангатата алюминием и галлием приводит к снижению значения ρ . Величина ρ образца, выращенного из смеси шихты лангасита и лангатата, занимает промежуточное значение между величинами ρ ЛГС и ЛГТ. Отжиг в вакууме не оказывает влияние на величину удельного угла вращения.

Таким образом, данные исследований оптической неоднородности образцов, выращенных в разных атмосферах, полученные методами оптической микроскопии, интерференционным методом и поляризационно – оптическим методом свидетельствуют о бо́льшей оптической однородности кристаллов, полученных в атмосфере аргона.

Установлено, что оптическая неоднородность снижается от центра були к ее периферии.

Определено, что величина удельного угла вращения плоскости поляризации не зависит от атмосферы выращивания.

2.1.5 Исследование показателей преломления кристаллов

Исследование оптической однородности кристаллов лангатата методами интерферометрии и поляризационно-оптическим указывают, в том числе, на неоднородность

показателей преломления в объеме кристаллов. В связи с этим в работе были проведены прямые измерения показателей преломления N методом призмы (метод угла наименьшего отклонения) и оценена их неоднородность по объему призм в кристаллах, полученных в разных атмосферах.

Сущность метода призмы состоит в следующем [163, 125]: изготавливается образец в виде призмы с преломляющим углом φ , определенным образом ориентированная относительно кристаллофизических осей анизотропного образца. Луч света, падающий на грань призмы, преломляется на входной и выходной гранях (рисунок 46), в результате чего отклоняется от первоначального направления распространения на угол отклонения δ .

В случае симметричного хода лучей падения и выхода $i_1 = i_2$ угол δ принимает минимальное значение δ_{min} , и показатель преломления рассчитывают по формуле [116, 125]:

$$n = \frac{\sin(\frac{\delta_{\min} + \varphi}{2})}{\sin(\frac{\varphi}{2})}$$
(25)

где δ_{\min} -угол отклонения луча от первоначального направления распространения в случае симметричного хода лучей падения и выхода, φ – преломляющий угол призмы,

В данной работе измерения проводились на гониометре-спектрометре ГС-2 в видимом диапазоне длин волн (400-700) нм. В качестве источника излучения использовалась гелиевая лампа с характеристическим излучением на длинах волн: 667,8 нм, 587,5 нм, 501,5 нм, 492,2 нм, 471,3 нм, 447,1 нм.

Измерения *однородности показателей преломления* проводились на длине волны $\lambda = 587,5$ нм. Для проведения измерений были использованы призмы с базовыми поверхностями, перпендикулярными оптической оси кристалла, что позволяет измерять главные показатели преломления *No* и *Ne*. Преломляющие углы призм ~17°. Измерения проводились в разных областях вдоль призм с шагом ~ 2 мм, согласно рисунку 47.

Результаты измерений представлены в таблицах 22-24. Анализ результатов, представленных в таблицах, показывают, что величины показателей преломления неоднородны по длине образцов и меняются уже в третьем знаке после запятой:

No (Ar) \in (1,9447; 1,9468), Ne (Ar) \in (1,9723; 1,9745)

 $No (Ar + (2\%)O_2) \in (1,9439; 1,94759), Ne (Ar + (2\%)O_2) \in (1,9715; 1,9746)$

Обнаружено, что показатели преломления уменьшаются от центра кристалла к периферии, независимо от атмосферы выращивания (рисунок 47).



Рисунок 46 – Схема хода лучей в призме [116, 125]

Таблица 22 – Величины показателей преломления *No* и *Ne* в разных областях призмы, полученной из кристалла, выращенного в атмосфере Ar (λ = 587,5 нм)

Пок.	Область измерений																
прел.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17
No	1,9447	1,9448	1,9449	1,9451	1,9452	1,9453	1,9455	1,9457	1,9457	1,9459	1,9460	1,9461	1,9463	1,9463	1,9465	1,9466	1,9468
Ne	1,9723	1,9725	1,9725	1,9727	1,9728	1,9729	1,9731	1,9733	1,9733	1,9735	1,9736	1,9737	1,9738	1,9740	1,9741	1,9741	1,9745

Таблица 23 – Величины показателей преломления *No* и *Ne* в разных областях призмы 1, полученной из кристалла, выращенного в атмосфере Ar+(2%)O₂ (λ = 587,5 нм)

Показатель		Область измерений													
преломления	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
No	1,9469	1,9466	1,9463	1,9462	1,9461	1,9459	1,9456	1,9453	1,9451	1,9450	1,9448	1,9446	1,9443	1,9441	1,9439
Ne	1,9745	1,9742	1,9739	1,9737	1,9735	1,9733	1,9730	1,9728	1,9727	1,9725	1,9723	1,9721	1,9719	1,9717	1,9715

Таблица 24 – Величины показателей преломления *No* и *Ne* в разных областях призмы 2, полученной из кристалла, выращенного в атмосфере Ar+(2%)O₂ (λ = 587,5 нм)

Показатель		Область измерений											
преломления	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
No	1,9473	1,9467	1,9464	1,9463	1,9461	1,9459	1,9456	1,9454	1,9453	1,9450	1,9448	1,9446	1,9445
Ne	1,9746	1,9742	1,9739	1,9739	1,9736	1,9734	1,9732	1,9730	1,9728	1,9726	1,9723	1,9722	1,9721







Рисунок 47 – Неоднородность показателей преломления в кристаллах лангатата, полученных в разных атмосферах: (a) Ar, (б) Ar+(2%)O₂

Неоднородность No в кристалле, полученном в атмосфере Ar+(2%)O₂, выше, чем в кристалле, полученном в атмосфере Ar, что свидетельствует о большей оптической однородности кристаллов, выращенных в атмосфере аргона. Аналогичные данные получены для показателя преломления Ne.

Полученные данные можно сравнить с данными измерений на той же длине волны 587,6 нм, представленными в [79]: *No* = 1,94538, *Ne* = 1,97302. Видно, что эти результаты укладываются в диапазон значений, полученных нами:

No: 1,9447 < 1,94538 < 1,9468

Ne: 1,9723 < 1,97302 < 1,9745

На этих же образцах были проведены прямые исследования *дисперсии показателей преломления* в диапазоне длин волн (400-700) мкм. С учетом неоднородности показателей преломления, исследование дисперсии проводилось в трех областях призм. Полученные результаты представлены в таблице 25.

Таблица 25 – Значения показателей преломления лангатата, выращенных в разных атмосферах, в зависимости от области измерения

Атмосфера	Область				λнм						
выращивания	измерения	667,8	587,5	501,5	492,2	471,3	447,1				
	По	казатель	преломл	ения No							
	1	1,9355	1,9447	1,9597	1,9620	1,9674	1,9749				
Ar	2	1,9362	1,9455	1,9607	1,9628	1,9680	1,9756				
	3	1,9381	1,9470	1,9621	1,9643	1,9696	1,9772				
Ar+(2%)O2	1	1,9379	1,9473	1,9619	1,9641	1,9695	1,9769				
	2		1,9459	1,9603	1,9624	1,9679	1,9752				
	варащивания измерения оо7,8 387,5 301,3 492,2 471,3 Показатель преломления No Ar 1 1,9355 1,9447 1,9597 1,9620 1,9674 3 1,9362 1,9447 1,9597 1,9620 1,9674 3 1,9362 1,9455 1,9607 1,9628 1,9680 3 1,9381 1,9470 1,9621 1,9643 1,9696 Ar+(2%)O2 2 1,9379 1,9473 1,9619 1,9641 1,9695 Ar+(2%)O2 2 1,9348 1,9448 1,9590 1,9612 1,9667 Ar 2 1,9348 1,9448 1,9590 1,9612 1,9667 Ar 1 - 1,9719 1,9882 1,9904 1,9962 Ar 2 1,9632 1,9731 1,9887 1,9911 1,9967 Ar 2 1,9632 1,9746 1,9903 1,9924 - Ar+(2%)O2 2	1,9667	1,9741								
	По	казатель	казатель преломления Ne								
	1	-	1,9719	1,9882	1,9904	1,9962	2,0043				
Ar	2	1,9632	1,9731	1,9887	1,9911	1,9967	2,0047				
	3	-	1,9743	1,9903	1,9927	1,9986	2,0062				
	1	1,9649	1,9746	1,9903	1,9924	-	2,0044				
Ar+(2%)O ₂	2	1,9633	1,9734	1,9887	-	-	_				
	3	1,9618	1,9723	1,9875	-	-	-				

Анализ значений *No* и *Ne*, представленных в таблице 25, показывает, что показатели преломления призмы, полученной в Ar, выше, чем полученной в Ar+(2%)O₂. Разброс значений *No* составляет на каждой длине волны ~0,002 для образца, полученного в атмосфере Ar, и ~0,003 для образца, полученного в атмосфере Ar+(2%)O₂.

Разница величин *No* на длине волны $\lambda = 667,8$ нм составляет $\delta No(667,8$ нм) = 0,0026. Эта величина хорошо соотносится с δN =0,0024, полученной методом интерферометрии, что подтверждает связь наблюдавшихся в объеме картин с неоднородностью показателей преломления. Аналогичные сравнительные данные для образцов, вырезанных из кристаллов, выращенных в атмосфере Ar+(2%)O₂, получить не удалось в связи с существенной неоднородностью их объемных интерференционных картин, на которых наблюдалось значительно большее количество интерференционных полос.

Таким образом, вследствие большой неоднородности величин показателей преломления, полученных в разных областях призмы, о величине показателя преломления уверенно можно говорить с учетом только третьего знака после запятой с обязательным указанием атмосферы выращивания.

Для построения дисперсионных зависимостей в работе была проведена работа по подбору аппроксимационных уравнений. Основные аппроксимационные уравнения представлены в таблице 26 [80].

Тип		Уравнение			
Заш майар	Вид 1:	$n(\lambda)^2 = 1 + \frac{B\lambda^2}{\lambda^2 - C^2}$			
Зельмейер	Вид 2:	$n(\lambda)^{2} = 1 + \frac{B\lambda^{2}}{\lambda^{2} - C^{2}} + \frac{D\lambda^{2}}{\lambda^{2} - E^{2}}$			
Коши		$n(\lambda) = A + \frac{B}{\lambda^2} + \frac{C}{\lambda^4}$			
Конради		$n(\lambda) = A + \frac{B}{\lambda} + \frac{C}{\lambda^{3,5}}$			
Хартман		$n(\lambda) = A + \frac{B}{(C - \lambda)}$			
Херцбергер		$n(\lambda) = A + B\lambda^{2} + \frac{C}{(\lambda^{2} - 0.028)} + \frac{D}{(\lambda^{2} - 0.028)^{2}}$			
Скотт		$n(\lambda) = A + B\lambda^2 + \frac{C}{\lambda^2} + \frac{D}{\lambda^4} + \frac{E}{\lambda^6}$			

		0	FOOT
Таблица 76 — Основные апп	поксиманионные упавнения лл	а показателей преломпения	1 X 1 1
1 dofinitida 20 Ochobilible dilli	рокентационные уравнения дл	in morasaresten inpestomstellin	100
Аппроксимация проводилась с использованием программного пакета «Origin». Было установлено, что уравнения Хартмана и Скотта не аппроксимируют измеренные значения, полученные материальные константы для остальных уравнений представлены в таблице 27.

Атм.	Уравнение	Показатель преломления	А	В	С	D	Ε
	Зельмейер, вид 1		1	2,63621	135,51429		
	Зельмейер, вид 2	No	1	1,02686	135,51348	1,60935	135,51479
	Коши		1,90601	13173,73797	1,42407.108		
	Конради		1,88717	28,86517	4,49238.107		
ч	Херцбергер		1,92507	-2,10985·10 ⁻⁸	7712,439	6,4398·10 ⁸	
A	Зельмейер, вид 1		1	2,73437	137,14347		
	Зельмейер, вид 2	Ne	1	1,36305	137,14377	1,37132	
	Коши		1,93247	13245,44515	2,33177·10 ⁸		
	Конради		1,91385	28,65772	5,03426.107		
	Херцбергер		1,96759	-3,88881·10 ⁻⁸	3179,36284	1,15767·10 ⁹	
	Зельмейер, вид 1	No	1	2,63841	134,57501		
	Зельмейер, вид 2		1	1,02138	134,57714	1,61703	134,57366
	Коши		1,90646	13084,50834	$1,25411 \cdot 10^{8}$		
2	Конради		1,88734	29,00162	4,32019.107		
Ar+(2%)O	Херцбергер		1,96009	-5,93805·10 ⁻⁸	-2285,9929	1,53707·10 ⁹	
	Зельмейер, вид 1	Ne	1	2,74631	134,57194		
	Зельмейер, вид 2		1	1,02635	134,57238	1,71996	134,57163
	Коши		1,9293	16547,72949	$-3,06095 \cdot 10^8$		
	Конради		1,90347	38,55464	2,78812·10 ⁷		
	Херцбергер		1,9207	9,49336.10-9	19015,47701	$-5,32623 \cdot 10^{8}$	

Таблица 27 – Рассчитанные материальные константы аппроксимационных уравнений

Дисперсионные зависимости, полученные путем аппроксимации с использованием уравнений Зельмейера двух видов, Коши, Конради и Херцбергера, в соответствии с данными, представленными в таблице 26, совпадают между собой с точностью четвертого знака после запятой в диапазоне длин (450-650) нм (рисунок 48, 49).

Величины констант уравнения Зельмейера, полученные в данной работе, можно сравнить в величинами, представленными в литературе [77, 79] (таблица 28).

Таблица 28 – Характеристические константы дисперсионного уравнения Зельмейера типа 1

	No			Ne			
	А	В	С	А	В	С	
Ar	1	2,63621	135,51429	1	2,73437	137,14347	
Ar+(2%)O ₂	1	2,63841	134,57501	1	2,74631	134,57194	
[79]	1	2,64	136,0	1	2,73	138,3	
[77]	1	2,6309	135,1	1	2,7243	138,9	

Видно, что характеристические константы, полученные в данной работе, близки, но не совпадают с величинами, полученными в работах [77, 79]. Такое различие может быть связано с условиями выращивания кристаллов. В работе [79] указывают, что кристаллы выращивались в атмосфере азота, условия получения кристаллов в работе [77] – не указаны.

Наблюдается неоднородность величин показателя преломления: величины значений показателей преломления снижаются от центральных частей були к периферии. Однородность показателей преломления выше в кристаллах, полученных в атмосфере Ar, что свидетельствует о большей оптической однородности таких кристаллов и соотносится с данными полученными методами интерферометрии и поляризационно-оптическим. Связи с этим, о величине показателя преломления лангатата уверенно можно говорить с учетом только третьего знака после запятой с обязательным указанием атмосферы выращивания.

Результаты исследований кристаллов лангатата методами оптической микроскопии, спектроскопии, интерферометрии и прямые измерения показателей преломления свидетельствуют о влиянии атмосферы выращивания на оптические свойства этих кристаллов.

Показано, что в диапазоне длин волн (450-650) нм значения показателей преломления аппроксимируются уравнениями Зельмейера двух видов, Коши, Конради и Херцбергера. Величины показателей преломления, полученные с использованием этих аппроксимационных уравнений в указанном диапазоне длин волн, совпадают.



Рисунок 48 – Дисперсионные зависимости показателей преломления кристалла, полученного в атмосфере Ar: а) *No* (■ – *No* измеренное) б) *Ne* (□ – *Ne* измеренное)







Рисунок 49 – Дисперсионные зависимости показателей преломления кристалла, полученного в атмосфере Ar+(2%)O₂: а) *No* (♦ – *No* измеренное) б) *Ne* (◊ – *Ne* измеренное)

112

2.2 Заключение по Главе 2

1) Установлено, что атмосфера выращивания оказывает существенное влияние на однородность и величину оптических параметров кристаллов лангатата.

Методами спектрофотометрии, микроскопии, интерферометрии, поляризационнооптическим показано, что кристаллы, выращенные в аргоне, характеризуются большей однородностью оптических свойств, чем кристаллы, выращенные в атмосфере с добавлением кислорода.

2) В объеме оптически неоднородных образцов обнаружены интерференционные картины, связанные с неоднородностями показателей преломления. Наблюдение подобных интерференционных картин в объеме и оценка неоднородности показателя преломления может являться экспресс-методом оценки оптического качества кристаллов.

3) Методами интерферометрии и поляризационно-оптическим показано, что оптическая неоднородность выше в центральной области були и снижается к ее периферии. Можно говорить о возникновении градиента увеличения оптической неоднородности в направлении от краев були к ее центру.

4) Методами микроскопии и поляризационно-оптическим показано, что кристаллы лангатата являются правовращающими независимо от атмосферы выращивания, величина удельного угла вращения плоскости поляризации составляет 15 град/мм и совпадает в пределах погрешности независимо от атмосферы выращивания образцов.

5) Определен диапазон прозрачности кристаллов 0,25-7,3 мкм и ширина запрещенной зоны при температурах 300 и 80 К, которая составляет, соответственно 4,8 эВ и 5,1 эВ.

6) В УФ и видимой областях спектра наблюдаются полосы поглощения с максимумами при 290, 360 и 490 нм. Интенсивность этих полос ярко выражена в случае окрашенных кристаллов. Обнаружено, что эти полосы являются дихроичными, что свидетельствует об анизотропии дефектных центров, которые их порождают.

В ИК диапазоне на всех спектральных зависимостях пропускания независимо от атмосферы выращивания наблюдаются полосы с максимумами при 1530, 1800 и 2920 нм при комнатной температуре. Полосы в диапазоне (1500-3000) нм, вероятнее всего, могут быть приписаны ОН группе.

7) Измерения величин главных показателей преломления выявили их значительную неоднородность по объему образцов. При использовании величин показателей преломления N_o и N_e лангатата, более корректно применять их значения с учетом только третьего знака после запятой с указанием атмосферы выращивания. Показано, что в диапазоне длин волн (450-650) нм значения показателей преломления аппроксимируются уравнениями Зельмейера двух видов,

Коши, Конради и Херцбергера. Величины показателей преломления, полученные с использованием этих аппроксимационных уравнений, совпадают в указанном диапазоне длин волн с точностью четвертого знака после запятой.

3 Элементный состав кристаллов в зависимости от атмосферы выращивания

Различие оптических свойств может свидетельствовать о различиях в составах кристаллов, выращенных в разных атмосферах [77]. В связи с этим, в работе был проведен анализ элементного состава кристаллов в зависимости от атмосферы выращивания методами рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии (РФЭС) и полевой эмиссионной растровой электронной микроскопии (EDS) для соответствующих образцов: *образец № 1* (Ar) и *образец №* $2(Ar + (2\%)O_2)$.

3.1 Исследование элементного состава кристаллов методом рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии

Метод рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии основан на измерении кинетической энергии фотоэлектронов, эмитируемых образцом в результате облучения мягким рентгеновским излучением. Образец помещают в вакуумную камеру и направляют на него пучок мягких рентгеновских лучей, который вызывает фотоионизацию образца. Измерение кинетической энергии излучаемых фотоэлектронов позволяет определить энергию связи электрона и, как следствие, идентифицировать атом поверхности, из которой он был выбит. Таким образом, получают информацию о химической структуре поверхности [126].

Из закона сохранения энергии следует соотношение, позволяющее вычислять энергии связи электронов внутренних уровней атома [126]:

$$E_{ce} = hv - E_{\kappa u \mu} - e\Phi, \qquad (26)$$

где hv – энергия фотона; $E_{\kappa u h}$ – измеренная кинетическая энергия фотоэлектрона; E_{ce} – энергия связи атомного уровня, с которой выбит электрон; Φ – работа выхода спектрометра.

Электроны возбуждаются на всех уровнях атома, на которых энергия связи меньше энергии фотона. Рентгеновские фотоэлектронные (РФЭ) спектры представляют собой распределение плотности занятых уровней в пространстве энергий связи. Каждый химический элемент имеет свой специфический набор значений энергий связи для внутренних электронов, и по ним можно судить об элементном составе образца: интенсивность линий химических элементов в рентгеновском фотоэлектронном спектре зависит от их количества в изучаемом объекте [126, 127].

Количественный анализ в РФЭС основан на измерении интенсивности пиков фотоэлектронов. Количество выбитых фотоэлектронов с данной кинетической энергией, или интенсивность линии в энергетическом спектре фотоэлектронов пропорциональна атомной концентрации данного элемента и вероятности ионизации данного уровня. Чувствительность анализа данного элемента, таким образом, зависит от вероятности поглощения рентгеновского кванта той или иной электронной оболочкой, которая в свою очередь, является периодической функцией атомного номера элемента. Пределы обнаружения различных элементов, следовательно, различны, а в среднем принято считать, что чувствительность РФЭС ограничена значением 0,1 ат.%. Для формального решения количественной задачи интенсивность фотоэлектронного пика выражают через концентрацию элемента следующим образом [126, 127]:

$$I_i = K_i X_i, \tag{27}$$

где *I_i* – интенсивность фотоэлектронного пика элемента i, *K_i* – коэффициент пропорциональности, *K_i* вычисляется по формуле:

$$Ki = \sigma_i \lambda_i J_o T \tag{28}$$

где σ_i – сечение ионизации исследуемого уровня в атоме элемента i; λ_i – длина пробега фотоэлектронов до неупругого рассеяния; J_o – интенсивность характеристической линии потока рентгеновского излучения в области анализа образца; T – инструментальная функция (зависимость коэффициента усиления электронного умножителя от энергии, функция пропускания анализатора и т.д.).

В пределах одного обзорного спектра, содержащего фотоэлектронные пики всех присутствующих в анализируемом объеме элементов, относительная интенсивность этих пиков определяется только концентрацией и константами σ и λ , так как значения J_o и T для них не меняются. Для рутинных измерений удобно использовать метод, позволяющий производить расчет без знания абсолютных значений констант. В этом случае используют значения относительных коэффициентов, называемых факторами элементной чувствительности, S, определенных как отношение интенсивности данной линии к интенсивности фотоэлектронной линии нормирующего элемента для каждой фотоэлектронной линии на эталонных образцах чистых элементов или соединениях известного состава. Значения факторов элементной чувствительности, определенные таким образом, имеются в банке данных рабочей программы «PHIACCESS» и справочной литературе [128]. Использование значений S и суммирование уравнений для относительной интенсивности $I_i = S_i X_i$ по всем регистрируемым в обзорном спектре элементам позволяет получить достаточно простую формулу для расчета концентраций [127, 128]:

$$X_i = (I_i/S_i)/(\Sigma I_i/S_i).$$
⁽²⁹⁾

Исследования проводились на рентгеновском фотоэлектронном спектрометре PHI 5500 ESCA фирмы «PhysicalElectronics». Для возбуждения фотоэмиссии использовали излучение Al K α (*hv* = 1486,6 эВ) мощностью 300 Вт. Давление остаточных газов в камере анализа составляло 6·10⁻¹⁰ Торр. Атомные концентрации элементов определяли по обзорным спектрам методом факторов относительной чувствительности, используя возможности программного обеспечения PC ACCESS ESCA V7.2c. Спектры высокого разрешения (**BP**) снимали при энергии пропускания анализатора 29,35 эВ и плотности сбора данных 0,25 эВ/шаг.

В связи с тем, что на поверхности образцов может наблюдаться пленка толщиной 3-8 мкм, а глубина анализа составляет – **10-ки Å, исследования проводились на сколах образцов**. Диаметр области анализа по поверхности составляла 600 мкм.

Были получены обзорные спектры, состоящие из линий La2d, Ga2p3, Ta4d3, C1s, O1s (рисунки 50, 51), которые использовались для расчета концентраций.

При исследовании образцов в исходном состоянии (*до очистки*) было обнаружено большое количество абсорбированных примесей – углерода и кислорода. В связи с этим путем бомбардировки поверхности ионами аргона низких энергий (150-200 эВ) была проведена очистка поверхностей сколов.

Далее были рассчитаны соотношения концентраций катионов в исследованных образцах. Было установлено, что образцы кристаллов лангатата, выращенные в разных атмосферах отличаются по соотношению катионов (таблица 29), так соотношение Ga/La в образцах различается в 1,05 раза, а Ga/Ta в 1,02 раза, в обоих случаях выше в образце 1.

Исследованные образцы	Соотношение концентраций элементов			
(атмосфера выращивания)	Ga/La	Ga/Ta	La/Ta	
1 (Ar)	r_1*	r ₂	r ₃	
$2(Ar+(2\%)O_2)$	0,95r ₁	0,98r ₂	1,02r ₃	

Таблица 29 – Соотношение концентраций элементов в образцах, полученных в разных атмосферах

* - соотношение концентраций элементов в образце, выращенном в Ar

Спектры ВР для обоих образцов при наложении друг на друга показаны на рисунках 52-54. Видно, что отличий в спектрах практически нет. Энергии связи попадают в диапазон справочных значений соответствующих оксидов.



Рисунок 50 – Обзорный спектр образца №1



Рисунок 51 - Обзорные спектры поверхностей сколов образцов № 1 и № 2 до и после очистки: а, с – образец № 1 до и после очистки, b,d – образец № 2 до и после очистки



Рисунок 52 - Спектры La3d поверхности сколов образцов: № 1 – красный, № 2 –синий



Рисунок 53 - Спектры Ga2p3 поверхности сколов образцов: № 1 – красный, № 2 – синий.



Рисунок 54 - Спектры Та4d поверхности сколов образцов: № 1 – красный, № 2 – синий

Полученные по спектрам высокого разрешения энергии связи соответствуют химическому состоянию ионов La, Ga, Ta в соответствующем стехиометрическому составу окружении кислорода:

La3d5/2	-	834,9±0,25 эВ		
Ga3p	_	1117,9±0,25 эВ		
Ta4d5/2	_	230,1±0,25 эВ		

Вопрос вызвал вид спектров лантана La3d, рисунок 52, а именно, наличие слева от основных пиков дублета дополнительных пиков, которые в спектре чистого лантана отсутствуют [128]. Для проверки предположения о сателлитной природе происхождения этих пиков был исследован порошок La₂O₃. Исходная поверхность порошка представляет собой слой LaO_xOH_y, это видно, прежде всего, по спектру кислорода O1s, который состоит из двух пиков: 1- оксидный, 2 – гидроксидный (рисунок 55), а также по соотношению O/La, которое составляет в среднем 2,4.

После очистки доля гидроксидного пика уменьшилась, и соотношение O/La составило уже 1,6. Спектр La3d и до и после очистки имеет те же характерные черты, что и образцы № 1,2 – пики слева от 3d5/2 и 3d3/2 (рисунок 56). Следовательно, такой вид пиков является характерным для спектров лантана La3d.

Таким образом, методом РФЭС было установлено, что, что образцы кристаллов лангатата, выращенные в разных атмосферах отличаются по соотношению катионов. Полученные по спектрам высокого разрешения энергии связи соответствуют химическому состоянию ионов La, Ga, Ta в соответствующем стехиометрическому составу окружении кислорода.

3.2 Исследование элементного состава кристаллов методом энергодисперсионной рентгеновской спектроскопии

Для подтверждения результатов, полученных методом РФЭС, были проведены исследования методом полевой эмиссионной растровой электронной микроскопии.

Энергодисперсионная рентгеновская спектроскопия (ЭДС, EDS) - один из методов аналитической электронной микроскопии – спектроскопия характеристического рентгеновского излучения, испускаемого в результате возбуждения внутренних оболочек элементов, при облучении образца электронами высокой энергии. Электрон с внутренней оболочки переходит на более высокий энергетический уровень, а вакансия на внутренней оболочке заполняется электроном с более высокого энергетического уровня, что приводит к



б)

Рисунок 55 - Спектры O1s порошка La₂O₃: а) до очистки, б) после очистки



Рисунок 56 - Спектры La3d порошка La2O3: (а) до очистки, (б) после очистки

эмиссии характеристического рентгеновского излучения с энергией, равной разности энергий этих двух энергетических уровней. Поскольку характеристическое рентгеновское излучение имеет конкретную энергию, соответствующую каждому элементу, то, измеряя энергию пика излучения, можно проводить идентификацию элементов [129].

Исследования проводили на полевом эмиссионном растровом электронном микроскопе JSM-6700F с приставкой для энерго-дисперсионной спектрометрии JED-2300F фирмы JEOL (Япония) выпуска 2005 года. Площадь области анализа – 60х40 мкм², **глубина – 1 мкм**. Анализ проводили в трех различных областях скола.

Концентрация кислорода оказалась завышенной из-за наложения с пиком лантана, вследствие чего концентрации катионов соединения оказались заниженными. Для сопоставления элементного состава образцов, полученных в разных атмосферах, были рассчитаны соотношения концентраций катионов (таблица 30).

Таблица 30 – Соотношение концентраций элементов в образцах, полученных в разных атмосферах. Метод EDS.

Исследованные образцы	Соотношение концентраций элементов			
(атмосфера выращивания)	Ga/La	Ga/Ta	La/Ta	
1 (Ar)	r ₁	r ₂	r ₃	
$2(Ar+(2\%)O_2)$	0,95r ₁	0,93r ₂	0,98r ₃	

Данные по соотношению концентраций катионов Ga/La и Ga/Ta, полученные методом EDS (таблица 30), хорошо соотносятся с данными, полученными методом РФЭС (таблица 29) и свидетельствуют о том, что в зависимости от атмосферы выращивания в кристаллах наблюдается различие по соотношению основных элементов. Во всех образцах наблюдается недостаток по галлию.

4. Исследование дефектных центров в кристаллах лангатата

Исследование оптических свойств кристаллов лангатата показало, что окрашенные кристаллы, выращенные в атмосфере аргона с 2% кислорода, в отличие от бесцветных, обладают значительной оптической неоднородностью.

Окраска кристаллов определяется наличием «центров окраски»: дефекты в кристаллах, создавая энергетические уровни в запрещенной зоне, приводят к появлению локальных состояний, которые дают дополнительные полосы поглощения [34]. Для того чтобы влиять на процессы формирования центров окраски в кристаллах, необходимо понимать природу их происхождения. На образование центров окраски влияет как присутствие в структуре точечных дефектов, так и процессы перераспределения зарядов, приводящие к возникновению оптически активных локальных состояний, связанных с ними. Эти процессы можно активировать или невилировать, влияя на условия выращивания кристаллов или используя дополнительные послеростовые воздействия на кристалл, в частности, отжиги.

4.1 Влияние отжигов на оптические свойства кристаллов

Среда, в которой проводится выращивание или термообработка кристаллов, является важнейшим фактором, определяющим возникновение центров окраски. Так, окислительная способность среды может влиять на зарядовые состояния точечных дефектов.

Природа центров окраски в кристаллах семейства лангасита практически не изучена. В настоящее время возникновение окраски лангасита предположительно связывают [40, 62] с возникновением центров окраски типа $(V_0^{2+}, 2e^{-})^x$: что при $V^{2+}_{0} > (V^{2+}_{0}, 2e^{-})^x$ – кристалл окрашен, в противном случае – бесцветен. Авторы утверждают, что отжиг в кислороде кристаллов, выращенных при небольшой концентрации кислорода, приводит к усилению окраски кристаллов, что и было подтверждено проведенным ими опытом [40]. Можно было бы предположить, что в кристаллах лангатата действует аналогичный механизм. Поскольку изотермические отжиги на воздухе и в вакууме должны приводить к изменению концентрации вакансий кислорода, исследования кристаллов лангатата, подвергнутых подобному воздействию, позволили бы несколько прояснить механизм образования центров окраски. В связи с этим было исследовано влияние изотермического отжига в вакууме и на воздухе при 1000 °C на оптические характеристики кристаллов.

В первую очередь, было обнаружено, что отжиг в вакууме оказывает существенное влияние на интенсивность окраски оранжевых образцов, выращенных в атмосфере Ar+(2%)O₂, и приводит к практически полному их обесцвечиванию (рисунок 57)



Рисунок 57 – Общий вид образцов, выращенных в атмосфере Ar+(2%)O₂, до и после отжига в вакууме: а) пластина до отжига в вакууме, б) пластина после отжига в вакууме, в) пластина после отжига на воздухе, г) призма до отжига в вакууме, д) призма после отжига в вакууме

а отжиг на воздухе приводит к усилению окраски. При этом, видимая интенсивность окраски бесцветных образцов, полученных в аргоне, не изменилась.

Подобная реакция оксидных кристаллов на отжиги является атипичной: как правило [34], отжиг в вакууме оксидных кристаллов приводит к возникновению или усилению их окраски, например, известно, что бесцветные кристаллы ниобата лития LiNbO₃ после отжига в вакууме приобретают устойчивую черную окраску [11]. Отжиг на воздухе, напротив, приводит к ослаблению окраски оксидных кристаллов или ее полному исчезновению.

Спектры пропускания кристаллов лангатата, выращенных в разных атмосферах, до и после отжига в вакууме, представлены на рисунках 58, 59.

Видно (рисунок 58), что отжиг в вакууме не оказывает никакого заметного влияния на спектр пропускания кристаллов, полученных в аргоне - отжиг в вакууме приводит к понижению интенсивности пропускания в области пика поглощения ~280 нм на величину ~ 3%.

В случае кристаллов, полученных в атмосфере Ar+(2%)O₂, влияние отжига в вакууме оказывается значительным – наблюдается полное исчезновению полосы поглощения при 490 нм и ослабление полосы при 290 нм. Полоса при 360 нм оказывается устойчивой к отжигу в вакууме – пропускание увеличилось на ~1-2%.

Отжиг на воздухе не приводит к изменению окраски или существенному изменению на спектрах пропускания бесцветных кристаллов, полученных в атмосфере аргона, и приводит к усилению поглощения на полосе в области 490 нм в случае кристаллов, полученных в аргоне с 2% кислорода (рисунок 59).

4.2 Влияние легирования на оптические свойства кристаллов

По данным РФЭС и EDS, полученных в нашей работе, отмечается различие по соотношению Ga/La в образцах кристаллов лангатата, выращенных в различных атмосферах. Поскольку, при выращивании в *бескислородной атмосфере* по литературным данным наблюдается испарение окиси галлия из расплава [14, 42], было сделано предположение, что дополнительное легирование галлием в определенных концентрациях может привести к улучшению оптических свойств кристаллов при выращивании их в атмосфере аргона. В связи с этим, было проведено легирование кристаллов ЛГТ галлием в концентрациях 0,05 мол. % и 0,025 мол.% Ga₂O₃.

Спектры пропускания кристаллов ЛГТ:0,05 мол. % Ga₂O₃, ЛГТ:0,025 мол.% Ga₂O₃ и ЛГТ стехиометрического состава по шихте представлены на рисунке 60.



Рисунок 58 – Спектры пропускания кристалла, полученного в атмосфере аргона до и после изотермических отжигов.



Рисунок 59 – Спектры пропускания кристалла и вид образцов, полученных в атмосфере Ar+(2%)O₂, до и после изотермических отжигов, видимый диапазон длин волн



Рисунок 60 – Спектры пропускания кристаллов, выращенных в атмосфере аргона, легированных галлием в разных концентрациях

В зависимости от концентрации сверхстехиометрического галлия на спектрах пропускания наблюдается как снижение интенсивности полосы поглощения в области 290 нм, так и увеличение интенсивности поглощения на этой же полосе.

4.3 Исследование дефектной структуры методом диффузного рассеяния рентгеновских лучей

Диффузное рассеяние (ДР) рентгеновских лучей (ДРРЛ) - рассеяние рентгеновских лучей веществом в направлениях, для которых не выполняется условие Вульфа-Брэгга. В идеальном кристалле упругое рассеяние волн частицами, находящимися в узлах периодической решётки, вследствие интерференции происходит только при определенных направлениях дифракционного вектора *Q*, совпадающих с направлениями векторов обратной решётки. Распределение интенсивности рассеяния в пространстве обратной решётки представляет собой совокупность dобразных пиков Лауэ - Брэгга в узлах обратной решётки. Смещения ионов из узлов решётки нарушают периодичность кристалла, и интерференционная картина меняется: появляется плавная составляющая интенсивности, соответствующая ДРРЛ на несовершенствах кристалла. Исследование распределения интенсивности ДР в кристаллах, содержащих точечные дефекты, дает возможность получить детальную информацию о типе дефектов, их симметрии, положении в решётке, конфигурации атомов, образующих дефект, тензорах диполей сил, с которыми дефекты действуют на кристалл, а изучение областей интенсивного ДРРЛ позволяет исследовать размеры, форму и другие характеристики объединений точечных дефектов или частиц второй фазы размером от сотен Å (десятки нм). [130-132]

Исследования дефектов методом ДРРЛ лучей проводились на рентгеновском дифрактометре D8 Discover (Bruker-AXS, Germany). Для данных измерений образцы были ориентированы таким образом, что нормаль к поверхности <110> и направление <001> располагались в плоскости дифракции. Распределение интенсивностей P(qx, qz) рентгеновского диффузного рассеяния измеряли вокруг узла обратной решётки (220).

Распределение интенсивностей $I^{p}(qx, qz)$ рентгеновского диффузного рассеяния (изодиффузные контуры), измеренные вокруг узла обратной решётки (220), в кристаллах ЛГТ Ar+(2%)O₂ показано на рисунок 61 (а, в). Параметры q_x и q_z представляют проекции вектора q на плоскость дифракции в направлении <001> и <110>, соответственно; вектор $q=Q-H^{r}$ описывает отклонения дифракционного вектора Q из точки взаимной решетки H^{r} . Ассиметричная часть рентгеновского диффузного рассеяния представлена на рисунок 61 (в и г) и вычисляется по формуле:



Рисунок 61 - Изодиффузные контуры, измеренные вокруг узла обратной решётки (220): а, б - измеренные контуры; в, г - ассиметричная часть рентгеновского диффузного рассеяния в образцах, полученных в Ar и Ar+(2%)O₂, соответственно. (а), (в) – Ar, (б), (г) – Ar+(2%)O₂

$$I_{as}^{p}(q) = \frac{I_{exp}^{p}(q) - I_{exp}^{p}(-q)}{2}$$
(30)

Форма изодиффузных контуров зависит от симметрии смещения поля (u(r)) и знака, вызванного дефектом изменения объема кристалла ΔV . Расширение контура в направлении qx свидетельствует о низкой симметрии смещения поля за счет плоской формы дефектов; в направлении qz означает, что дефект имеет высокосимметричное смещение поля, что является характерным для дефектов сферической формы. Знак ΔV определяется по ассиметричной части рентгеновского диффузного рассеяния $I_{as}(q)$. Значение ΔV положительно для $q_z > 0$ для междоузельного типа дефектов ($\Delta V > 0$). Для вакансионного типа дефектов ($\Delta V < 0$), $I_{as}(q)$ положительно для $q_z < 0$. Таким образом, на основании анализа рисунок 61 (б) можно сделать вывод, что в обоих образцах есть дефекты двух типов: (1) междоузельный тип дефектов с низкосимметричным смещением поля и практически плоской формы и (2) вакансионный тип дефектов с высокосимметричным смещением поля и формой, близкой к сферической. Дефекты второго типа доминируют, что должно вызывать уменьшение параметра решетки. Данные, полученные в результате измерений этим методом, свидетельствуют о наличии кластеров анизотропных дефектов в кристаллах лангатата.

Параметр решетки *а* образцов ЛГТ был рассчитан исходя из положения пика (220), измеренных по трех кристальной схеме [133]. Для окрашенного кристалла ЛГТ (Ar+(2%)O₂) величина параметра решетки *а* меньше, чем для бесцветного кристалла, выращенного в аргоне: *a* (Ar) = (8,2345±0,0001) Å > *a* (Ar+(2%)O₂)= (8,2341±0,0001) Å. Эти результаты хорошо согласуются с данными оптической спектроскопии: полосы поглощения в кристалле ЛГТ (Ar+(2%)O₂), предположительно связаны с вакансиями, что вызывает сжатие решетки и, следовательно, уменьшение параметров решетки.

Таким образом, полученные результаты показывают, что в кристаллах, выращенных в атмосфере Ar+(2%)O₂, количество дефектов вакансионного типа выше, чем в выращенных в аргоне кристаллах.

5 Модель дефектообразования в кристаллах лангатата

Природа дефектных центров, вызывающих появление полос поглощения на спектральных зависимостях пропускания является одной из нерешенных проблем в кристаллах семейства лантан-галлиевого силиката и танталата, в частности. Аномальная реакция лангатата на отжиги в окислительной и восстановительной атмосферах не позволяют применить к данному кристаллу модели центров окраски, типичные для оксидных кристаллов.

Для понимания природы дефектов в лангатате, в первую очередь необходимо установить процессы, описывающие дефектообразование при выращивании кристаллов. Состояние точечных дефектов в кристаллах, определяется, в первую очередь, отклонением от стехиометрии при подготовке шихты или выращивании кристаллов [34], кроме того, на процессы дефектообразование оказывает влияние наличие примесей, а так же условия послеростовых воздействий [34].

Как известно из литературных данных [14, 42] в процессе выращивания лангаситов при температуре 1470-1510 °C наблюдается испарение кислорода и оксида галлия, что приводит к дефициту по галлию и кислороду, то есть появлению значительных концентраций вакансий галлия (V_{Ga}⁺⁺⁺) и кислорода (Vo⁻⁻).

В соответствии с данными о высокотемпературном поведении оксидов галлия, представленных в работе [134], при температурах свыше 1000 °С наблюдается испарение оксидов галлия, а также кислорода (рисунок 62). Летучесть этих компонентов определяется давлением в ростовой камере и скоростями реакций их образования. Основными процессами являются испарение окиси галлия Ga2O и кислорода в виде O2.

Таким образом, на основании экспериментальных результатов, полученных в данной работе и литературных данных [134], можно предложить наиболее вероятные процессы, проходящих в кристаллах лангатата в ходе выращивания и изотермических отжигов.

I Атмосфера выращивания Ar

$$2O_0^{--} \leftrightarrow O_2 \uparrow (\Gamma a_3) + 2V_0^{++} + 4e \tag{31}$$

$$2Ga_{Ga}^{+++} + 4e \leftrightarrow 2Ga_{Ga}^{+} \tag{32}$$

$$2Ga_{Ga}^{+} + O_0^{--} \leftrightarrow Ga_2O \uparrow (ra_3) + 2V_{Ga}^{--} + V_0^{++} + 4p$$
(33)

$$4e+4p\leftrightarrow 0$$
 (34)



Рисунок 62 – Интенсивность испарения компонентов в системе, содержащей ионы галлия и кислорода, а) конгруэнтное испарение, б) кислородсодержащая атмосфера, в) вакуум [134]

$$2V_{Ga} \leftrightarrow 3V_{o}^{++}$$
(35)

В результате этого, основными дефектами, возникающими в процессе выращивания кристаллов в аргоне, являются дефекты по Шоттки – вакансии галлия и вакансии кислорода.

Образование большого количества вакансий при выращивании кристаллов лангатата подтверждается результатами, полученными ДРРЛ (Глава 4). Отклонение от стехиометрического состава по галлию в связи с его недостатком подтверждено результатами РФЭС и EDS (Глава 3).

II Атмосфера выращивания Ar+(2%)O₂

а) Выращивание

В случае, когда в атмосферу выращивания с целью подавления испарения окиси галлия добавляется кислород, продолжают идти процессы (31)-(35). При этом, в соответствии с данными, представленными в работе [134] и на рисунке 66, б, наиболее интенсивным, определяющим процессом становится испарение **О**₂ (рисунок 66,б).

Можно предложить наиболее вероятные процессы, проходяще в кристаллах лангатата, в ходе выращивания при добавлении кислорода в атмосферу выращивания. Предположим, что т ионов О⁻⁻ (mO⁻⁻) в виде т молекул кислорода О₂ (mO₂) улетучиваются в соответствии с уравнением (31):

$$2mO_0^{--} \leftrightarrow mO_2 \uparrow (ra3) + 2mV_0^{++} + 4me$$
(36)

Параллельно этому процессу идут процессы, описывающиеся уравнениями (32)-(35), но менее интенсивно. Предположим, что испаряется n молекул окиси галлия (nGa₂O), при этом n<m. Тогда уравнения (32)-(35) можно записать в следующем виде:

$$2nGa_{Ga}^{+++} + 4ne \leftrightarrow 2nGa_{Ga}^{+}$$
(37)

$$2nGa^{+} + nO_{o}^{-} \leftrightarrow nGa_{2}O \uparrow (ra_{3}) + 2nV_{Ga}^{--} + nV_{o}^{++} + 4np$$
(38)

$$4ne+4np\leftrightarrow 0$$
 (39)

$$2nV_{Ga} \longrightarrow 3nV_{o}^{++} \tag{40}$$

При этом из (36), (38) и (40) видно, что остаются нескомпенсированные вакансии кислорода:

$$2mV_{o}^{++} + nV_{o}^{++} - 3nV_{o}^{++} \leftrightarrow 2(\mathbf{m} - \mathbf{n})V_{o}^{++}$$

$$\tag{42}$$

Из (36), (39) следует, что остаются нескомпенсированные электроны:

$$4\text{me-4ne}\leftrightarrow 4(\mathbf{m-n})\mathbf{e}$$
 (43)

Избыточные вакансии кислорода и электроны формируют F_ц-центры в соответствии со следующей реакцией:

$$2(\mathbf{m}-\mathbf{n})\mathbf{V}_{0}^{++}+4(\mathbf{m}-\mathbf{n})\mathbf{e}\leftrightarrow 2(\mathbf{m}-\mathbf{n})(\mathbf{V}_{0}^{++}+2\mathbf{e})\leftrightarrow 2(\mathbf{m}-\mathbf{n})\mathbf{F}_{\mathbf{u}}$$
(44)

Как следует из представленных уравнений, при добавлении в атмосферу выращивания кислорода, в кристаллах лангатата образуется несоответствие между концентрациями вакансий кислорода и галлия. Для соблюдения электронейтральности в этой ситуации активно образуются F_{u} -центры в соответствии с уравнением (44). На спектрах пропускания таких кристаллов образуется полоса поглощения при 490 нм, а кристалл обретает оранжевую окраску. Таким образом, основными дефектами, которые образуются при добавлении кислорода в атмосферу при выращивании кристаллов лангатата, оказываются дефекты по Шоттки по уравнению (40) и F_{u} -центры по уравнению (44). Окраска кристаллов, выращенных в аргоне с кислородам может быть связана с связана полосой поглощения в области 490 нм, вызванной наличием F_{u} -центров.

В соответствии с (35), (40) и (44) количество дефектов вакансионного типа будет больше в кристаллах, полученных в кислородсодержащей атмосфере, чем в кристаллах, полученных в бескислородной атмосфере, что и подтверждается результатам, полученным методом ДРРЛ.

б) Отжиги

При *отжиге на воздухе* будет улетучиваться окись галлия, при этом дополнительным источником кислорода будет являться атмосфера отжига. Поэтому вероятны следующие процессы, приводящие к увеличению концентрации центров окраски:

$$\begin{cases} 2Ga^{+} + O_{o}^{--} \leftrightarrow Ga_{2}O \uparrow (ra3) + 2V_{Ga}^{--} \\ O_{2} \leftrightarrow 2O^{--} - 4e \\ V_{o}^{++} + 2e \leftrightarrow F_{ii} \end{cases}$$
(45)

В соответствии с (45) при отжиге на воздухе будут образовываться дополнительные F_ццентры и вакансии галлия V_{Ga}⁻⁻⁻. Для установления равновесия будут разделяться дефекты по Шоттки, образовавшиеся в процессе выращивания по реакции (39).

После разделения компоненты дефектов по Шоттки могут участвовать в квазихимических реакциях с дефектами других типов, создавая стабильные комплексы. Эти процессы могут быть описаны квазихимическими уравнениями (45) и (46):

$$V_{Ga}^{+++}+3p \leftrightarrow V_{II} \tag{46}$$

Таким образом, отжиг на воздухе кристаллов, полученных в атмосфере Ar+(2%)O₂ может приводить к увеличению количества F-центров и усилению окраски, что и подтверждается данными полученными методом оптической спектроскопии (Глава 4, рисунок 59). Можно предположить, что по всей вероятности, избыточные вакансии галлия будут образовывать V_u-центры в соответствие с реакцией (46).

При *отжиге оранжевых кристаллов в вакууме* наиболее интенсивным, определяющим процессом становится испарение окиси галлия Ga₂O, согласно рисунку 66, в; испарение кислорода идет на порядки слабее. Галлию Ga⁻⁻⁻ для восстановления до Ga⁻⁻ требуется 2 электрона, которые могут быть получены при разрушении F_u-центров, образовавшихся в процессе выращивания по уравнению (44).

Процесс разрушения F_ц-центров в процессе отжига в вакууме, может быть описан следующим образом:

$$2F_{\mu} \leftrightarrow 2V_{o}^{-} + 4e \tag{47}$$

При этом, восстановление галлия до Ga⁺¹ и его испарение в виде окиси галлия Ga₂O будет идти в соответствии с реакциями (32-34):

$$2Ga_{Ga^{+++}} + 4e \leftrightarrow 2Ga_{Ga^{+}}$$

$$2Ga_{Ga}^{+} + O_{O}^{--} \leftrightarrow Ga_2O \uparrow (\Gamma a_3) + 2V_{Ga}^{--} + V_{o}^{++} + 4p$$

 $4e+4p\leftrightarrow 0$

$$2V_{Ga} \rightarrow 3V_{o}^{++}$$

Таким образом, отжиг в вакууме оранжевых кристаллов, выращенных в атмосфере с добавлением кислорода, приводит к разрушению F_{μ} -центров. Разрушение F_{μ} -центров ведет к исчезновению на спектрах пропускания полосы в области 490 нм, что и наблюдается на спектрах пропускания кристаллов, выращенных в атмосфере $Ar+(2\%)O_2$, подвергнутых отжигу в вакууме (Глава 4, рисунок 59).

Таким образом, на основании экспериментальных результатов, полученных в данной работе и литературных данных [134], показано, что основными дефектами, возникающими в процессе выращивания кристаллов, являются дефекты по Шоттки, а при добавлении в атмосферу выращивания кислорода образуются F_u-центры. Предложена наиболее вероятная модель образования дефектов в кристаллах лангатата в ходе выращивания и изотермических отжигов.

Получение кристаллов лангатата улучшенного оптического качества

При выращивании кристаллов в атмосфере аргона не удается получать були больших размеров. В связи с этим необходимо модифицировать условия выращивания в атмосфере аргона с кислородом так, чтобы повысить оптическую однородность кристаллов, в частности, предлагается уменьшить концентрацию кислорода в атмосфере выращивания. На основании полученных в данной работе результатов на фирме «Фомос-Материалс» были выращены первые кристаллы лантан-галлиевого танталата в атмосфере с концентрацией кислорода менее 2-х %. Полученные образцы окрашены в слабо-оранжевый цвет, менее интенсивный в сравнении с кристаллами, полученными в Ar+(2%)O₂. Спектры пропускания таких кристаллов в сравнении со спектрами кристаллов, полученных в атмосферах Ar и Ar+(2%) O₂, представлены на рисунке 63. В видимом диапазоне длин волн (рисунок 63) спектр пропускания кристалла, полученного в атмосфере Ar+(<2%)O₂, занимает промежуточное положение между спектром кристалла, полученного в атмосфере Ar+(2%)O₂ и спектром кристалла, полученного в атмосфере Ar. Полосы поглощения на спектрах этого кристалла на полосах $\lambda \sim 280$ нм, $\lambda \sim 360$ нм и $\lambda \sim 480$ нм менее интенсивны, чем в кристаллах, полученных в атмосфере $Ar+(2\%)O_2$, но более интенсивны, чем в кристаллах, полученных в атмосфере Ar (рисунок 63). Исследование однородности образцов, полученного из этого кристалла, методом оптической спектроскопии представлены на рисунке 64. В видимом диапазоне длин волн изменение интенсивности в зависимости от области на поверхности образца не превышает 1%, а инфракрасной области – 2%. Что свидетельствует об оптической однородности образца, которая оказалась выше, чем оптическая однородность кристаллов, выращенных в других атмосферах. Полученные в ходе выполнения научноисследовательской работы результаты используются в собственном серийном производстве в компании ОАО «Фомос - Материалс».

137



Рисунок 63 – Спектры пропускания кристаллов лангатата, полученных в разных атмосферах, в диапазоне 200 – 650 нм



Рисунок 64 – Спектры пропускания в разных областях образца, вырезанного из кристалла, выращенного в атмосфере Ar+(<2%)O₂

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

1) Впервые получены экспериментальные результаты исследований оптических параметров кристаллов лантан-галлиевого танталата (спектральные зависимости оптического пропускания, показатели преломления, их дисперсия, гирация) в зависимости от условий выращивания (атмосферы выращивания):

- Установлено, что атмосфера выращивания оказывает определяющее влияние на величину и однородность оптических свойства кристаллов. Кристаллы, выращенные в атмосфере Ar, оптически более однородны, чем кристаллы, полученные в атмосфере Ar+(2%)O₂.

- Установлено, что на спектральных зависимостях пропускания в УФ и видимой областях спектра наблюдаются полосы поглощения с максимумами при 290, 360 и 480 нм. Интенсивность этих полос ярко выражена в случае окрашенных кристаллов, выращенных в атмосфере Ar+(2%)O₂. Обнаружено, что полосы являются дихроичными. Это свидетельствует об анизотропии дефектных центров, которые их порождают.

- Изучено явление дихроизма в кристаллах лантан-галлиевого танталата. Наиболее ярко дихроизм выражен на образцах, полученных в атмосфере Ar+(2%)O₂ в области полосы при λ_{max}~480 нм. Дихроизм следует учитывать при интерпретации оптических свойств кристаллов, на всех срезах, отличных от срезов, перпендикулярных оптической оси (Z-срез).

- Интерферометрическим методом в объеме образцов обнаружены интерференционные картины, связанные с неоднородностями показателей преломления. Наблюдение подобных интерференционных картин в объеме и оценка неоднородности показателей преломления может являться экспресс-методом оценки оптического качества кристаллов.

- Измерения величин главных показателей преломления методом призмы выявили их неоднородность по объему кристаллов. Точность измерений в соответствии с аттестованной методикой выполнения измерений «МВИ Показателя преломления в видимой области спектра гониометрическим методом» составляет $\Delta = \pm 3 \cdot 10^{-4}$ при измерении показателя преломления обыкновенной волны, при этом неоднородность величин показателей преломления *No* на длине волны 587,5 нм по объему образов составляет ~0,002 в случае кристаллов, полученных в атмосфере Ar и ~0,003 в случае кристаллов, полученных в атмосфере Ar и ~0,003 в случае кристаллов, полученных в атмосфере Аr+(2%)O₂. В связи с этим предложено при практическом использовании величин показателей преломления лантангаллиевого танталата, применять их значения с учетом только третьего знака после запятой с обязательным указанием атмосферы выращивания.

- Показано, что в диапазоне длин волн (450-650) нм значения показателей преломления аппроксимируются уравнениями Зельмейера, Коши, Конради и Херцбергера. Величины

показателей преломления, полученные с использованием этих аппроксимационных уравнений, совпадают в указанном диапазоне длин волн с точностью до четвертого знака после запятой.

2) Установлено влияние изотермических отжигов в вакууме и на воздухе на спектральные зависимости пропускания кристаллов лантан-галлиевого танталата.

- Показано, что в случае кристаллов, полученных в атмосфере Ar+(2%)O₂, отжиг в вакууме приводит к обесцвечиванию кристаллов и полному исчезновению полосы поглощения при 490 нм. Отжиг на воздухе таких кристаллов, приводит к усилению поглощения на полосе при 490 нм. Полоса при 360 нм оказывается устойчивой к отжигам и в вакууме, и на воздухе. Интенсивность поглощения на полосе при 290 нм снижается при отжиге в вакууме, отжиг на воздухе не оказывает влияние на интенсивность данной полосы.

- В случае кристаллов, полученных в атмосфере Ar, отжиги в вакууме и на воздухе не оказывают заметного влияния на окраску и вид спектров оптического пропускания. К снижению интенсивности полосы поглощения при 290 нм таких кристаллов приводит легирование галлием в сверхстехиометрических концентрациях.

3) Исследован элементный состав и дефектная структура кристаллов лантан-галлиевого танталата, выращенных в атмосферах Ar и Ar+(2%)O₂.

- Методами рентгеновской фотоэлектронной спектроскопии и полевой эмиссионной растровой электронной микроскопии показано, что данные кристаллы различаются по соотношению концентраций основных элементов. При этом, для всех кристаллов наблюдается недостаток по галлию.

- Методом диффузного рассеяния рентгеновских лучей установлено, что в кристаллах преобладают дефекты вакансионного типа. При этом, в кристаллах, полученных в атмосфере Ar+(2%)O₂, наблюдается бо́льшее количество вакансий, чем в кристаллах, полученных в атмосфере Ar, что сказывается на величине параметра решетки: величина параметра решетки *a* кристаллов, полученных в атмосфере Ar, превышает величину параметра решетки *a* кристаллов, полученных в атмосфере Ar, 2%)O₂:

a (Ar) = (8,2345±0,0001)Å > a (Ar+(2%)O₂) = (8,2341±0,0001)Å.

4) Разработана и предложена модель дефектообразования в кристаллах лантангаллиевого танталата. Основными дефектами в кристаллах лантан-галлиевого танталата являются дефекты по Шоттки. При добавлении в атмосферу выращивания кислорода образуются F_u-центры. В процессе отжига на воздухе концентрация F_u-центров увеличивается, а отжиг в вакууме приводит к разрушению F_u-центров. Автор выражает искреннюю благодарность и глубокую признательность своему научному руководителю **Козловой Нине Семеновне** за интересную тему для исследований, всестороннюю помощь и поддержку.

Автор выражает благодарность **Бузанову Олегу Алексеевичу** за предоставленные для исследований кристаллы, сотрудничество и консультации.

Автор благодарен всем сотрудникам испытательной лаборатории ППМиД «Монокристаллы и заготовки на их основе», кафедры «Материаловедения полупроводников и диэлектриков», ЦКП «Материаловедения и металлургия» за постоянный интерес к работе, полезные советы и замечания; в особенности:

- Козловой А.П. за помощь в измерении спектральных зависимостей пропускания кристаллов лантан-галлиевого танталата;

- **Гераськину В.В.** за помощь в проведении исследований кристаллов поляризационнооптическим методом и обсуждении результатов;

- Скрылевой Е.А. за проведение исследований кристаллов методом РФЭС и обсуждение результатов;

- Гонтарю И.В. за проведение исследований кристаллов методом EDS и обсуждение результатов;

- Вороновой М.И. и Щербачеву К. Д. за проведение исследований кристаллов методом ДРРЛ и обсуждение результатов;

- Диденко И.С. за консультации в области кристаллографии и оптических свойств кристаллов;

- Малинковичу М.Д. за помощь в измерении спектральных зависимостей пропускания кристаллов лантан-галлиевого танталата в ИК области спектра;

а так же сотруднику НИИЯФ им. Скобельцина МГУ им. Ломоносова Спасскому Д.А. за помощь в получении спектральной зависимости пропускания кристаллов лангатата при низких температурах и обсуждение результатов.

СПИСОК ИСПОЛЬЗОВАННЫХ ИСТОЧНИКОВ

1. Каминский А.А. Физика и спектроскопия лазерных кристаллов.- М.: Наука.-1986.- 271 с.

2. Б.В. Гринев, М.Ф. Дубовик, А.В. Толмачев Оптические монокристаллы сложных оксидных соединений. – Харьков: «Институт монокристаллов». – 2002. – 251 с.

3. Phase transitions in langasite family crystals / Mill' B.V., Maximov B.A., Pisarevsky Yu.V., Danilova N.P., Markina M.P., Pavlovska A., Werner S., Schneider J.// IEEE Ultrasonic, Ferroelectrics and Frequency control Joint 50th Anniversary Comference. – 2004. – P. 52 – 60.

4. Андреев И.А. К 20-летию обнаружения термостабильных упругих свойств кристалла La₃Ga₅SiO₁₄ и появлению термина «лангасит» (Обзор) // ЖТФ. – 2004. – Т. 74. – Вып. – 9. – С. 5 – 7.

5. Гумилевский С.А. Кристаллография и минералогия. – М.: Высшая школа, 1972. – 280 с.

6. Effective substitution of aluminum for gallium in langasite-type crystals for a pressure sensor use at high temperature / Takeda, H., Tanaka, S., Izukawa, S., Shimizu, H., Nishida, T., Shiosaki, T. // Ultrasonics Symposium, IEEE. – 2005. -V. 1. – I. 18-21. – P. 560 – 563.

7. Акустические кристаллы под ред. Шаскольской М.П. – М.: Наука, 1981. – 632 с.

Krempl P.W., Reiter C., Wallnofer W. Temperature sensors based on GaPO₄ // IEEE Ultrasonic
 Symposium. – 2002. – P. 949 – 952.

9. Investigation of Ca₃TaGa₃Si₂O₁₄ piezoelectric crystals for high-temperature sensors / F.Yu, S. Zhang, X. Zhao, D. Yuan, L. Qin, Q.-M. W, T.R. Shrout // Journal of applied physics. – 2011. – 109. – p. 114103-1 – 114103-6.

10. Characterization of high-temperature piezoelectric crystals with an ordered langasite structure /
S. Zhang, Y. Zheng, H. Kong, J. Xin, E. Frantz. T.R. Shrout // J. of Applied Physics. – 2009. – № 105.
– p. 114107-1 – 114107-6.

11. Кузьминов Ю.С. Ниобат и танталат лития. Материалы для нелинейной оптики. - М.: «Наука», 1975. – 224 с.

12. Каминский А.А. Лазерные кристаллы. - М.: Наука. – 1975 г. – 250 с.

13. https://www.scopus.com (дата обращения 04.12.2017)

Growth habits of 3 and 4-inch langasite single crystals / Uda S., Wang S.Q., Konishi N., Inaba H., Harada J. // Journal of Crystal Growth. – 2002 – V. - 237- 239. – P. 707-713.

Uda S., Buzanov O. Growth of a 3" langasite crystal with clear faceting // J. of Crystal Growth.
- 2001. - V. 211. - P. 318 - 324.

 Diode-pumped Nd:LGS intracavity-doubled green laser at 532 nm / X.H. Fu, Y. Che, Y.L. Li// Solid State and Liquid Lasers. – 2011. – Vol. 21. – N. 6. – p.995 – 997. 17. Z. Wang, Y. Yin, D. Yuan Optical transitions in Ho^{3+} doped La₃Ga₅SiO₁₄ crystals // Journal of Alloys and Compounds. – 2007. - V. 436. – I. 1–2. – P. 364-368.

18. Spectroscopic characteristics of langasite (La₃Ga₅SiO₁₄) and langatate (La₃Ga_{5.5}Ta_{0.5}O₁₄) crystals doped with Eu^{3+} / S. Georgescu, O. Toma, A.M. Chinie, L. Gheorghe, A. Achim, A.S. Stefan//Optical Materials. – 2008. - Volume 30. - Issue 6. - P. 1007-1012.

19. Spectroscopic characterization of Sm³⁺ in La₃Ga_{5.5}Ta_{0.5}O₁₄ single crystals / J. Komar, R. Lisiecki, W. Ryba-Romanowski, M. Berkowski // Journal of Alloys and Compounds. – 2014. - V. 610. – P. 50-54.

20. Infrared-excited bright green and red luminescence in La₃Ga_{5.5}Ta_{0.5}O₁₄ doped with erbium and ytterbium / S. Georgescu, O. Toma, A.M. Voiculescu, C. Matei, R. Birjega, L. Petrescu // Physica B: Condensed Matter. - 2012. - Volume 407. - Issue 7. - P. 1124-1127.

21. Phase-matching_directions, refined Sellmeier equations and second-order nonlinear coefficient of the infrared langatate crystals La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄ / E. Boursier, P. Segonds, B. Boulanger, C. Félix, J. Debray, D. Jegouso, B. Ménaert, D. Roshchupkin, I. Shoji // Optical letters. – 2014. – V. 39. – № 13. – P. 4033-4036.

22. P.G. Zverev, G.V. Shilova Investigation of the second order nonlinear susceptibility in langasite and langatate crystals/ P.G. Zverev, G.V. Shilova // Book of abstracts. Laser Physics Workshop 2015 (Shanghai, China). – 2015. - seminar 5.

23. Synthesis and characterization of Sr₃TaGa₃Si₂O₁₄ single crystals / H. Takeda, J. Sato, T. Kato,
K. Kawasaki, H. Morikoshi, K. Shimamura // Materials Research Bulletin. – 2000. – V. 35. – P. 245252

Photoluminescence and scintillation of LGS (La₃Ga₅SiO₁₄), LNGA (La₃Nb_{0,5}Ga_{5,3}Al_{0,2}O₁₄) and LGTA (La₃Ta_{0,5}Ga_{5,3}Al_{0,2}O₁₄) single crystals / Y. Futami, T. Yanagida, Y. Fujimoto, V. Jary, J. Pejchal, Y. Yokota, M. Kikuchi, M. Nikl, A. Yoshikawa // Optical Materials. – 2012. – V. 34. – P. 1513-1516.

25. Properties of single crystal piezoelectric $Ca_3TaGa_3Si_2O_{14}$ and $YCa_4O(BO_3)_3$ resonators at high-temperature and vacuum conditions/ H. Zu, H. Wu, Y. Wang, S. Zhang, T. Shrout, Q.-M. Wang // Sensors and Actuators A. – 2014. – V. 216. – P. 167-175.

26. Mechanism of piezoelectricity of langasite based on the crystal structures / T. Iwataki, H. Ohsato, K. Tanaka, H. Morikoshi, J. Sato, K. Kawasaki // J. of the European Ceramic Society. – 2001.
– V. 21. – P. 1409-1412.

27. Mill B.V., Pisarevsky Yu.V. Langasite-type materials: from discovery to present stage // 2000 IEEE/EIA Int. Freq. Cont. Symp. and Exhib. – 2000. – P. 133 – 144.

Модифицированные редкоземельные галлаты со структурой Ca₃Ga₂Ge₄O₁₄ / Милль Б.В.,
 Буташин А.В., Ходжабагян Г.Г., Е.А. Белоконева, Н.В. Белов // Доклады Академии наук СССР. –
 1982. – Т. 264. – №6. – С. 1385 – 1389.

29. Investigation of trigonal (La_{1-x}Nd_x)₃Ga₅SiO₁₄ crystals / Kaminskii A.A., Mill B.V., Khodzhabagyan G.G., Konstantinova A.F., Okorochkov A.I., Silvestrova I.M. // Phys. Stat. Sol. (a). – 1983. – V. 80. – P. 387 – 398.

Homogeneity of elastic properties of Lanthanum Gallium Silicate Crystals / Dorogovin B.A.,
 Stepanov S. Yu., Semenkovich G. V., Doubovski A.B., Philippov I.M, Buglov Yu.P., Danilova G. K. //
 2000 IEEE/EIA Int. Freq. Cont. Symp. and Exhib. – 2000. – P. 195 – 199.

31. Mill B.V., Pisarevsky Yu.V., Belokoneva E.L. Synthesis, growth and some properties of single crystals with the $Ca_3Ga_2Ge_4O_{14}$ structure // 1999 Joint meeting EFTF – IEEE IFCS. – 1999. – P. 829 – 834.

32. Crystal growth and structural characterization of new piezoelectric material La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄
/Takeda H., Sugiyama K., Inaba K., Shimamura K., Fukuda T. // Jpn. J. Appl. Phys. – 1997. – P. 2. - №
7B. - V. 36. – P. 919- 921.

33. Influence of the growth and annealing atmosphere on the electrical conductivity of LGT crystals
/ Alani M., Batis N., Laroche T., Nehari A., Cabane H., Lebbou K., Boy J.J. // Optical materials. – 2017.
– Vol. 65. – P. 99-102.

34. Блистанов А.А. Кристаллы квантовой и нелинейной оптики.-М.: МИСиС. - 2000. - 432 с.

35. Гринвуд Н., Эршно А. Химия элементов: в 2-х томах. – М.: Бином, 2008. – Т.1. – 607 с.

36. Гринвуд Н., Эршно А. Химия элементов: в 2-х томах. – М.: Бином, 2008. – Т.2. – 670 с.

37. Шаскольская М.П. Кристаллография. – М.: Высшая школа, 1976. – 391 с.

38. Czochralski growth and characterization of piezoelectric single crystals with langasite structure: La₃Ga₅SiO₁₄ (LGS), La₃Ga_{5,5}Nb_{0,5}O₁₄ (LGN), and La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄ (LGT). Part I / Bohm J., Heimann R.B., Hengst M., Roewer R., Schindler J. // J. of crystal growth. – 1999. – V. 204. – P. 128-136.

39. Schreuer J., Rupp J., Thybaut C. Temperature dependences of elastic, piezoelectric and dielectric properties of La₃Ga₅SiO₁₄ and La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄: an application of resonsonant ultrasonic spectroscopy
 // 2002 IEEE Ultrasonic symposium. – 2002. – P. 373 – 376.

40. Связь между условиями выращивания, строением и оптическими свойствами кристаллов лангасита La₃Ga₅SiO₁₄ / Доморощина Е.Н., Кузьмичева Г.М., Рыбаков В.Б., Дубовский А.Б., Тюнина Е.В., Степанов С.Ю. // Перспективные материалы. Материалы квантовой электроники и фотоники. – 2004. - № 4. – Стр. 17-30.

41. Крёгер Ф. Химия несовершенных кристаллов. - М.: Мир. - 1969. — 654 с.

42. A new approach to the growth of langasite crystals / Buzanov O.A., Naumov A.V., Nechaev V.V., Knyazev, S.N. // Proc. 1996 IEEE Int. Freq. Control Symp. – 1996. – P. 131-136.

43. Wang S., Uda S. Phase relations around langasite ($La_3Ga_5SiO_{14}$) in the system La_2O_3 -Ga_2O_3-SiO_2 in air // Journal of crystal growth. – 2003. – V. 250. – P. 463-470.
44. Relationship between incongruent-melting langatate (La₃Ta_{0,5}Ga_{5,5}O₁₄) and associated phases in the system La₂O₃–Ga₂O₃–Ta₂O₅ / Kimura H., Uda S., Huang X. // Journal of crystal growth. -2006. - V. 295. - P. 36-43.

45. Defect structure of langasite-type crystals: a challenge for application / Klementz C., Berkowski
M., Malocha D.C., Deveaud-Pledran B. // IEEE Frequency Control Symposium. – 2002. – P. 301 – 306.
46. LGT (La3Ga5,5Ta0,5O14) langatate bulk crystal grown from the melt by Czochralski technique and characterization / Boutahraoui B., Nehari A., Boy J., Vacheret X., Allani M., Cabane H., Dumortier M., Derbal M., Lebbou K., // Optical materials. – 2017. – Vol. 65. – P. 103-105.

47. Taishi T., Hayashi T., Bamba N., Ohno Y., YonenagaI., Hoshikawa W. / Oxygen defects in langasite (La₃Ga₅SiO₁₄) single crystals grown by vertical Bridgman (VB) method. – Physica B: Condensed Matter. – 2007. – V. 401-402. – P. 437-440.

48. Wu A. Bridgman growth of langasite type piezoelectric crystals // Crys. Res. Technol. – 2007.
– Vol. 42. - № 9. – P. 862 – 866.

49. The effect of growth atmosphere and Ir contamination on electric properties of $La_3Ta_{0,5}Ga_{5,5}O_{14}$ single crystal grown by the floating zone and Czochralski method / Kimura H., Uda S., Buzanov O., Huang X., Koh Sh. //Journal of Electroceramics. – 2008. – Vol. 20. – Is. 2. – P. 73-80.

50. Crystal growth and physical properties of shape-controlled La3Ta0,5Ga5,5O14 single crystas by micro-pulling-down method / Yokota Y., Sato M., Futami Y., Tota K., Yanagida T., Onodera K., Yoshikawa A. // J. of Crystal Growth. – 2012. – V. 352. – P. 147-150.

 Ohsato H. Origin of Piezoelectricity on Langasite, Materials Science and Technology. –Croatia: InTech. - 2012. – 324 p.

52. New LGT crystal for ultra-stable resonators / Boy J.J., Allani M., Batis N., Bel O., Chambon O., Haines J., Roumanille P., Lebbou K., Cabane H., El Hassouni A., Pecheyran C. // European Frequency and Time Forum (EFTF). - 2014. – P. 75-78.

53. Dubovik M.F., Katrunov R.A., Korshikova T.I. The nature of langasite crystal's coloration // IEEE International Frequency Control Symposium. – 1995. - № 95. – P. 638-641.

54. Growth and characterization of La₃Ta_{0,5}Ga_{5,5}O₁₄ single crystals / Kawanaka H., Takeda H., Shimamura K., Fukuda T. // J. of Crytal Growth. – 1998. – V. 183. – P. 274-277.

55. Growth of high quality single domain crystals of langasite family compounds / Chai B., Qui H., Ji Y., Lefaucheur J.L.// IEEE IFCS. – 1999. – P. 821 – 828.

Чернов А.А., Гиваргизов Е.И., Багдасаров Х.С. Современная кристаллография (в четырех томах). Том 3. Образование кристаллов. – М.: Наука. – 1980. – 239 с.

57. Sato H., Kumatoriya M., Fujii T. Control of the facet plane formation on solid-liquid interface of LGS // Journal of crystal growth. – 2002. – V. 242. – P. 177-182.

58. The defect distribution and chemical etching of Langasite $(La_2Ga_5SiO_{14})$ crystal grown by Czochralski method / Jung I. H., Shim K.B., Auha K.H., Fukuda T. // Materials Letters. – 2000. - No 46. – P. 354-357.

59. J. Luo, D. Shah, C.F. Klemenz, M. Dudley, H. Chen The Czochralski growth of large-diameter La₃Ga_{5.5}Ta_{0.5}O₁₄ crystals along different orientations // Journal of Crystal Growth. – 2006. – Vol. 287. - P. 300–304.

60. Киттель Ч. Введение в физику твердого тела. М.: Наука, 1978.— 792 с.

61. Оптическая и ЭПР-спектроскопия примесных центров в кристаллах лангасита / А.В. Буташин, В.А. Федоров, В.Ф. Мещеряков, В.С. Миронов, Л.Г. Шилин, О.А. Бузанов, А.Н. Забелин, С.А. Сахаров // Тез. Докл. XIII НКРК, Москва. – 2008. – с. 532.

62. L. Gheorghe, S. Georgescu Synthesis, growth and characterisation of langasite crystals//2002 IEEE Ultrasonics symposium. – 2002. – P. 965-968.

63. Influence of point defects on the electrical conductivity and dielectric properties of langasite / Domoroshchina E.N., Dubovskii A.B., Kuz'micheva G.M., Semenkovich G.V.// Inorganic Materials. – 2005. – Vol. 41. - № 11. - P. 1218 – 1221.

64. Point defects in langatate crystals / Kuz'micheva G.M., Zaharko O., Tyunina E.A., Rybakov V.B., Kaurova I.A., Domoroshchina E.N., Dubovskii A.B. // Crystallography Reports. – 2009. – Vol. 54. – Is. 2. – P. 279–282.

65. Growth, properties and application as an electrooptic Q-switch of langasite crystals Kong H., Wang J., Zhang H., Yin X., Zhang S., Liu Y., Cheng X., Gao L., Hu X., Jiang M. // Journal of Crystal Growth. – 2003. – V. 254. – P. 360-367.

66. Growth, properties and electrooptical application of single crystals La₃Ga₅SiO₁₄ / Wang J., Yin X., Zhang S., Kong Y., Zhang Y., Hu X., Jiang M. // Optical Materials. – 2003. – V. 23. – P. 393 – 397
67. Спектры поглощения и кругового дихроизма кристаллов семейства лангасита, активированных ионами хрома / Бурков В.И., Константинова А.Ф., Милль Б.В., Веремейчик Т.Ф., Пырков Ю.Н., Орехова В.П., Федотов Е.В. // Кристаллография. – 2009. – Т. 54. - №. 4. – С. 652 – 657.

68. The color of langatate crystals and its relationship with composition and optical properties / Kuz'micheva G.M., Kaurova I.A., Rybakov V.B., Khasanov S.S., Cousson A., Zaharko O., Domoroshchina E.N., Dubovskii A.B. // Cryst. Res. Technol. – 2012. – Vol. 8. – № 1. – P. 131-138.

69. Кукетаев Т.А. Спектроскопия активированных ионных кристаллов. – Изд-во КГУ. – 1979.
– 90 с.

 Блистанов А.А. Особенности дефектов структуры в ионных кристаллах (диэлектриках) / Материалы электронной техники. – 2005. - № 4. – С. 4 – 15. Ферсман А.Е. Избранные труды. Том. IV. – М.: Изд-во Академии Наук СССР. – 1962 г. –
590 с.

72. Crystal growth and characterization of La₃Ga₅SiO₁₄ single crystals / Wang Z., Yuan D., Pan L.,
Zhang P., Cheng X., Zhao M., Li Z., Duan X., Chen Z., Guo S., Xu D., Lv M. // Optical materials. –
2003. – V. 23. – P. 471 – 474.

73. Growth and characterization of lanthanum gallium silicate La₃Ga₅SiO₁₄ single crystals for piezoelectric applications / Law B., Appleby J.R.G., Shimamura K., Takeda H., Kohno T., Fukuda T. // Journal of Crystal Growth. – 1996. –V. 163. – P. 388-392.

74. Crystal-optical investigation of compounds with the structure of trigonal Ca-gallogermanate (Ca₃Ga₂Ge₄O₁₄) / Baturina O.A., Grechushnikov B.N., Mill' B.V., Kaminskii A.A., Konstantinova A.F., Markosyan A.A., Khodzhabagyan G.G. // Kristallografiya. – 1987.- V. 32. – P. 406- 412.

75. Борен К., Хафмен Д. Поглощение и рассеяние света малыми частицами. – М.: Мир. – 1986
76. Чернов А.А., Гиваргизов Е.И., Багдасаров Х.С. Современная кристаллография (в четырех томах). Том 4. Физические свойства кристаллов. – М.: Наука. – 1980. – 500 с.

77. Калдыбаева К.А., Константинова А.Ф., Перекалина З.Б. / Гиротропия одноосных поглощающих кристаллов. – М.: Изд-во «Институт социально-экономических и производственно-экологических проблем инвестирования». – 2000. – с. 294.

Komatsu R., Sugawara T., Uda S. Non-linear optical properties of langasite crystal // Jpn. J.
Appl. Phys. – 1997. – V. 36. – P. 6159 – 6161.

79. Electro-optic, piezoelectric and dielectric properties of langasite (La₃Ga₅SiO₁₄), langanite (La₃Ga_{5,5}Nb_{0,5}O₁₄) and langataite (La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄) / Stade J., Bohaty L., Hengst M., Heimann R.B. // Cryst. Res. Technol. – 2002. - N_{2} 37. – V.10. – P. 1113 – 1120.

 Stephenson D. Modeling variation in the refractive index of optical glasses. Thesis. - Rochester Institute of Technology. – 1990. – 153 p.

81. Sensitivity of the retina to radiation damage as a function of wavelength // Ham W., Mueller
H., Ruffolo J., Clarke A. / Photochemistry ond Phorobralogy. – 1979. - Vol. 29. – P.735 - 743.

82. Гурзадян Г.Г., Дмитриев В.Г., Никогосян Д.Н. / Нелинейно-оптические кристаллы. Свойства и применения в квантовой оптике: Справочник. – М.: Радио и связь. – 1991. – 160 с.

 Переломова Н.В., Тагиева М.М. Кристаллофизика. Сборник задач с решениями. – М.: Издательский дом МИСиС. - 2013. – 408 с.

84. Ф. Цернике, Дж. Мидвинтер Прикладная нелинейная оптика. – М.:Мир. – 1976 г.

85. Nonlinear optical properties of a centric crystals with Ca-Gallogermanatestructure / Kaminskii A.A., Butashin A.V., Maslyanitsin I.A., Shigorin V.D. // Phys. Stat. solidi (a). – 1989. - 112. – K49 – K52.

86. Nye J.F. Physical properties of crystals, their representation by tensors and matrix. Oxford:
Clarendon press. - 1957. - 352 p.

87. Константинова А.Ф., Гречушников Б.Н., Бокуть Б.В., Валяшко Е.Г. / Оптические свойства кристаллов – Минск: Изд-во «Навука і тэхніка». – 1995. – с. 303.

88. Анизотропные оптические свойства кристаллов со структурой Са-галлогерманата / Константинова А.Ф., Калдыбаев К.А., Перекалина З.Б., Орехова В.П. // Кристаллография. – 2002.
– Т. 47. - № 3. – С. 527 – 530.

89. Сиротин Ю.И., Шаскольская М.П. Основы кристаллофизики. – М.: Наука. – 1979. – 640 с.

90. Giant optical rotation in piezoelectric crystals with calcium gallium germinate structure / Heimann R.B., Hengst M., Rossberg M., Bohm J. // Phys.Stat.Sol (a). – 2003. – V. 195. – No 2. – P. 468 – 474.

91. Blasse G., Grabmaier B.C. Luminescent materials. Berlin: Springer. – 1994. – 243 p.

92. Бузанов О.А., Козлова Н.С., Симинел Н.А. К. Люминесценция кристаллов лантангаллиевого танталата //Изв. ВУЗов. Материалы электронной техники. - 2012. - № 2. - С. 21.

Luminescence properties of piezoelectric single crystals with langasite structure/ Itoh M., Takagi
 S., Kitaura M., Fujita M., Endo F. // J. of luminescence. - 2007. - V. 122–123. - P. 205-207.

94. Georgescu S., Voiculescu A.M., Matei C., Stefan A., Toma O., Birjega R. // Upconversion luminescence in langatate ceramics doped with Tm^{3+} and Yb^{3+} . – 2014. – Vol. 154. – P. 74-79.

95. Kaminskii A.A. Laws of Ln³⁺ crystal-field disordering in dielectric crystals. - Sov. Phys. Dokl.1988. - V. 33. - № 6. - P. 430-432

96. Study of the Cr³⁺ sensitization and structural disorder effects on the Nd³⁺ laser action in Cagallogermanate-type codoped crystals // Balda R., Azkargorta J., Ipparaguirre I., Fernandez J., Arriandiaga M.A. – Optical materials. – 1997. – Vol. 8. – P. 99-108.

97. Crystal growth and spectroscopic properties of Er:La₃Ga₅SiO₁₄ single crystals // Wang Z., Yuan D., Shi X., Cheng X., Xu D., Lv M., Pan L., Guo S. – 2003. – J. of cryst. Growth. – V. 257. – P. 141 – 145.

98. Wang Z., Yuan D., Shi X., Cheng X., Xu D., Lu M., Pan L. // Crystal growth and optical properties of Dy: La₃Ga₅SiO₁₄ single crystals. – 2004. – Vol. 263. – P. 246 – 250.

99. Афанасьев В.А. Оптические измерения. – М.: Высшая школа. – 1981. – 229 с.

100. Зверев Г.М., Голяев Ю.Д., Шалаев Е.А. Лазеры на алюмоиттриевом гранате с неодимом.
– М.: Радио и связь. – 1985. – 144 с.

101. Штекенберг А.Г., Пунин Ю.О. Оптические аномалии в кристаллах. – Санкт-Петербург.:
Наука. – 2004. – 243 с.

102. Меланхолин И.М. Методы исследования оптических свойств кристаллов. – М.: Наука. –
 1969 г. – 156 с.

103. Сонин А.С., Василевская А.С. Электрооптические кристаллы. – М.: Атомиздат. – 1971 г.
 – 328 с.

104. Физическая энциклопедия (в пяти томах). Под ред. Прохорова А.М. Том 4. – М.: Советская энциклопедия. – 1995. – 420 с.

105. Шмидт В. Оптическая спектроскопия для химиков и биологов. – М.: Техносфера. – 2007.
 – 362 с.

106. Костов И. Кристаллография. – М.: Мир. – 1965. – 528 с.

107. Лейтвейн Ф., Зоммер-Кулачевски Ш. Кристаллография. – М.: Высшая школа. – 1969. –
378 с.

108. Белянкин Д.С. Кристаллоптика. М.: Государственное издательство геологической литературы. – 1949. – 125 с.

109. B. M. Ayupov, Yu. M. Rumyantsev and V. R. Shayapov Features of determination of thickness of dielectric films obtained in searching experiments // J. of Surface Investigation. X-ray, Synchrotron and Neutron Techniques. – 2010. - Vol. 4. - N_{2} . 3 – P. 452-457.

Преч Э., Бюльман Ф., Аффольтер К. Определение строения органических соединений.
 Таблицы спектральных данных. – М.: Мир. – 2006. – 411 с.

111. Бёккер Ю. Спектроскопия. - Москва: Техносфера, 2009. - 528 с.

112. Шишелова Т.И., Созинова Т.В. Практикум по спектроскопии. Вода в минералах. /Учебное пособие. - Изд-во Академии естествознания, 2010 г.

113. Tauc J. Optical properties and electronic structure of amorphous Ge and Si // Mat. Res. Bull. –
1968. – Vol.3. – p. 37-46.

114. Banerjee A.N., Maity R., Chattopadhyay Preparation of p-type CuAlO2 thin films by reactive DC sputtering Davis E.A., Mott N.F. Conduction in non-crystalline systems V. Conductivity, optical absorption and photoconductivity in amorphous semiconductors // Matterials Letters. – 2003. - V. 58. – p. 10-13.

115. Kaurova I. A., Kuz'micheva G. M., Dubovskii A. B. // Physicochemical properties of La₃Ga_{5,5}Ta_{0,5}O₁₄// Inorganic Materials. – 2010. – V. 46. – I. 10. – p. 1131–1136.

116. Физический практикум. Электричество и оптика. Под ред. Ивероновой В.И. – М.: Наука.
– 1968. – 816 с.

117. Майер А.А. Физическая химия твердого тела. Кристаллооптика. Учебное пособие. - М.:МХТИ им. Д.И. Менделеева. - 1984. - 84 с.

 Попов Г.М., Шафрановский И.И. Кристаллография. – Государственное издательство геологической литературы Комитета по делам геологии при СНГ геологии СНК СССР. – 1941. – 242.

119. Смит Г. Драгоценные камни. — М.: «Мир». – 1984 г.

120. Физический энциклопедический словарь. Под ред. Прохорова А.М. – М.: «Советская энциклопедия». – 1984 г. – 944 с.

121. ГОСТ 26148-84 Фотометрия. Термины и определения.

122. Установка интерференционная ИФ-77. Паспорт Рд 700.00.000.000 ПС.

123. Борн М., Вольф Э. Основы оптики. – М.: Наука. – 1970. - 855 с.

124. Аленицын А.Г., Бутиков Е.И., Кондратьев А.С. Краткий физико – математический справочник. – М.: Наука, 1990. – 368 с

125. Шубников А.В. Основы оптической кристаллографии. – М.: Издательство Академии наук СССР. – 1958. – 205 с.

126. Пархоменко Ю.Н. Спектроскопические методы исследования: Лабораторный практикум.
 – М.: Изд-во «Руда и металлы». – 1999. - Часть 1. – 72 с.

127. Нефедов В.И. Справочник по фотоэлектронной спектроскопии. – М.: Наука. - 1985.

128. Moulder J.F., Stickle W.F., Sobol P.E., Bomben K.D., in: J Chastain (Ed), Handbook of X-ray Photoelectron Spectroscopy, Eden Prairie MN, Perkin-Elmer Corporation, 1992

129. Синдо Д., Ойкава Т. Аналитическая просвечивающая электронная микроскопия. – М.: Техносфера. – 2006. – 256 с.

130. Вустер У. Диффузное рассеяние рентгеновских лучей в кристаллах. – М.: ИЛ. – 1963.

 Иверонова В. И., Ревкевич Г. П., Теория рассеяния рентгеновских лучей, 2 изд. - М. – 1978.

132. Кривоглаз М А. Диффузное рассеяние рентгеновских лучей и нейтронов на флуктуационных неоднородностях в неидеальных кристаллах. - К. - 1984.

Fewster P.F. X-Ray Scattering from Semiconductors. 2nd edition. - Imperial College Press. 2003. – 299 p.

134. R.H. Lamoreaux, D.L. Hildenbrand, L. Brewer High-temperature vaporization behavior of oxide II. Oxides of Be, Mg, Ca, Sr, Ba, B, Al, Ga, In, Tl, Si, Ge, Sn, Pb, Zn, Cd and Hg // J. Phys. Chem. Ref. Data. -1987. - Vol. 16. $-N_{23}. -$ P. 419 - 443.