Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова

Факультет наук о материалах Кафедра неорганической химии



Плачинда Павел Андреевич

ВЗАИМОСВЯЗЬ МЕЖДУ ХИМИЧЕСКИМ СОСТАВОМ И НЕЛИНЕЙНО-ОПТИЧЕСКОЙ ВОСПРИИМЧИВОСТЬЮ ГАЛОГЕН-БОРАТОВ СО СТРУКТУРОЙ ХИЛЬГАРДИТА M2^{II}B5O9HAL

Научные руководители: д.х.н. Долгих В.А. д.ф-м.н. Стефанович С.Ю.

Москва - 2003 г.

BB	ЕДЕНИЕ		3
1.	ОБЗОР ЛИТ	ГЕРАТУРЫ	3
	1.1. 1.2.	Физические основы нелинейной оптики Бораты как ключевой нелинейно-оптический материал для генераци	3 іи
	излуч	ения в УФ диапазане	6
	1.2.1.	Бораты с каркасным типом структуры.	7
	1.2.2.	Структура хильгардитных и борацитных кристаллов	8
	1.2.3.	НЛО свойства хильгардитных соединений	9
	1.2.4.	Способы получения хильгардитов	9
	1.2.5.	Методы выращивания монокристаллов борацитных фаз	10
	1.3. соеди	Методы теоретической оценки компонент тензора d _{ijk} для сложных нений.	11
2.	ЭКСПЕРИМ	ІЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ	15
	2.1.	Методы исследования	15
	2.2.	Синтез исходных веществ	16
	2.3.	РФА исходных веществ и прекурсоров	16
	2.4.	Твердофазный синтез соединений с хильгардитной структурой	16
	2.5.	Диагностика соединений с хильгардитной структурой	16
	2.6.	Получение монокристаллов	19
	2.7.	Идентификация и диагностика продуктов ростовых опытов	19
3.	теоретич	ЕСКАЯ ЧАСТЬ	20
4.	ОБСУЖДЕН	ИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ	20
5.	выводы		23
6.	БЛАГОДАР	ности	23
СП	ИСОК ИСПО	ОЛЬЗОВАННОЙ ЛИТЕРАТУРЫ	24

ВВЕДЕНИЕ

Создание лазера инициировало открытие целого ряда новых фундаментальных явлений, связанных с взаимодействием мощного светового потока с веществом, что предопределило становление новой отрасли науки - нелинейной оптики(НЛО), а позднее - нового направления материаловедения и химии твердого тела - нелинейно-оптические материалы. В этом ряду открытий исторически первым было обнаружение генерации второй оптической гармоники (ГВГ) - удвоения частоты луча, прошедшего через пластинку кварца.

С другой стороны, монохроматичный когерентный поток фотонов видится новым источником энергии для синтеза и производства материалов. Наиболее предпочтительным, с этой точки зрения, является коротковолновое излучение, т.к. энергия фотонов в УФ части спектра является достаточной для начала процесса разрушения связей во многих соединениях. Высоко мощные УФ потоки когерентного света в настоящий момент генерируются только эксимерными лазерами на галоидах благородных газов (XeCl ArF & KrF)[1]. Создание компактного твердотельного лазера составляет одну из насущных проблем материаловедения современной оптоэлектроники. Ввиду крайне невысокого времени жизни оптически активной среды и необходимости интенсивного возбуждения электронов, прямое генерирование лазера рассматриваемого частотного диапазона в твердотельной среде представляется затруднительным. Эффективной техникой создания УФ излучения может стать генерация второй гармоники при преобразовании света стандартных источников НЛО активными кристаллами.

Вполне очевидно, что эти кристаллы должны обладать прозрачностью во всем интервале рабочих частот. Сформулированному требованию удовлетворяют только боркислородные соединения, которые поэтому трактуются как единственно возможные на сегодняшний день кандидаты в материалы для рассматриваемых устройств. Между тем боратов характеризуются относительно большинство известных низкими НЛО параметрами. Лишь сравнительно недавно обнаружен борокосогалогенид свинца Pb₂B₅O₉Br со структурой типа хильгардита, нелинейная оптическая восприимчивость которого сопоставима с наблюдаемой у лучших НЛО кристаллов. Это открывает перспективу создания НЛО материала, сочетающего в себе отмеченное достоинство боратов с достаточно высокими НЛО характеристиками. В качестве первого этапа на этом пути должна стать структурная и НЛО диагностика различных представителей хильгардитных фаз, что создаст первичную эмпирическую базу для последующих обобщений как теоретической основы направленного синтеза НЛО материала для УФ преобразователей лазерного излучения.

В данной работе мы поставили задачу - провести синтез хильгардитных бороксогалогенидов с различными металлами и галогенами, чтобы очертить круг возможных катионов и галогенов, формирующих заданный структурный тип; вырастить монокристаллы изучаемых фаз; провести по единой методике ГВГ тестирование полученных поликристаллических образцов схожей дисперсности и монокристаллов; осуществить теоретический расчет ожидаемых величин НЛО восприимчивости для исследуемых соединений, с целью оценки пригодности предложенной в литературе схемы расчета для априорной оценки НЛО характеристик неорганических веществ.

1. Обзор литературы

1.1. Физические основы нелинейной оптики

Как мы отметили выше, появление мощных источников когерентного светового излучения (лазеров) привело к возникновению нового направления исследований, связанного с изучением взаимодействия мощных когерентных потоков электромагнитного излучения с веществом, получившего название "Нелинейная оптика".

Первый эксперимент по генерации второй гармоники света был выполнен Франклином и др. [2] в 1961 году. Луч рубинового лазера с $\lambda = 694,3$ нм фокусировался на поверхность пластины из кристаллического кварца (рис. 1). Выходящее излучение анализировалось спектрометром. Было найдено, что в нем содержится компонента с удвоенной частотой (т.е. с $\lambda = 347,15$ нм).



Рис.1 Опыт Франклина по удвоению частоты рубинового лазера λ =694. Зпш $\rightarrow \lambda$ =347. 1nш Поляризация **P**, возникающая в среде под действием электрического поля **E** может быть представлена в виде разложения по степеням напряженности электрического поля

$$P = \mathcal{E}_0(\chi^{(1)}E + \chi^{(2)}E^2 + \chi^{(3)}E^3 + \chi^{(3)}E^3 + \dots)$$
(1.1)

где $\chi^{(i)}$ являются в общем случае тензорными величинами, например, вклад поляризации первого порядка выражается как

$$P_i = \varepsilon_0 \chi_{ij}^{(1)} E_j \tag{1.2}$$

Как следствие направление индуцированной поляризации может быть различным в зависимости от соотношения между компонентами приложенного электрического поля. В центросимметричных средах, т.е. средах, имеющих центр инверсии мы получим $\chi^{(2 n)}=0$. Т.е. все четные степени нелинейной восприимчивости равны нулю, отсюда следует, что в центросимметричных кристаллах вторая гармоника возбуждаться никак не может. Нелинейный отклик в случае электромагнитной волны (периодического колебания) может быть представлен в виде разложения Фурье

$$P = \sum a_n \sin(n\omega t + \varphi_n) \tag{1.3}$$

Нелинейный отклик среды продуцирует более высокие, чем первая гармоники поляризации. Колебания поляризации Р⁽²⁰⁾ возникают как следствие уравнений Максвелла

$$\nabla^2 E - \left(\frac{n}{c}\right)^2 \frac{\partial^2}{\partial t^2} E = \mu_0 \frac{\partial^2}{\partial t^2} P^{(2\omega)}$$
(1.4)

Основной моделью, описывающей причины возникновения нелинейных компонент в поляризации является модель Лоренца. В этой модели постулируется, что электроны воздействию внешней электрической силы. подвергаются И ИХ положение восстанавливается силами связи. Как результат действия этих двух сил, гармоническое движение электрона в совокупном поле атома и внешней кулоновской силы может быть представлено в терминах затухающего гармонического осциллятора. Однако с учетом нелинейных эффектов движение электронов имеет негармонический отклик на приложенное поле. Уравнение движения электрона, таким образом, приобретает дополнительный член, пропорциональный r², т.е. рассматривается как ангармонический осциллятор. (Более подробна эта модель будет рассмотрена в разделе 1.7) Уравнения (1.4), в случае учета токов проводимости принимаюего вид

$$\nabla^2 \vec{E} = \mu_0 \sigma \frac{\partial}{\partial t} \vec{E} + \mu_0 \varepsilon \frac{\partial^2}{\partial t^2} \vec{E} + \mu_0 \frac{\partial^2}{\partial t^2} \vec{P}^{(2\omega)}$$
(1.5)

Мы рассмотрим одномерный случай распространения волны вдоль оси Z

Ограничимся рассмотрением взаимодействия колебаний трех частот и соответствующие поля возьмем в виде бегущих плоских волн:

$$E_{i}^{\omega 1}(z,t) = \operatorname{Re}[E_{1i}(z) exp \ i(\omega_{1}t-k_{1}z)], (1.6)a$$

$$E_{k}^{\omega 2}(z,t) = \operatorname{Re}[E_{2k}(z) exp \ i(\omega_{2}t-k_{2}z)], (1.6)b$$

$$E_{j}^{\omega 3}(z,t) = \operatorname{Re}[E_{3j}(z) exp \ i(\omega_{3}t-k_{3}z)], (1.6)c$$

Предполагаем, что при взаимодействии конечного числа полей уравнение (1.5) должно удовлетворять по отдельности для компонент с различными частотами. Поставив (1.6)с) в 1.5 и заметив, что $\omega_1^2 \mu_0 \varepsilon = k_1^2$, получим

$$\frac{dE_{3j}}{dz} = -\frac{\sigma_3}{2} \sqrt{\frac{\mu_o}{\varepsilon_3}} E_{3j} - \frac{i\omega_3}{2} \sqrt{\frac{\mu_o}{\varepsilon_3}} d_{ijk} E_{1i} E^*_{2k} \exp[-i(k_1 + k_2 - k_3)z]$$

Применим это уравнение для рассмотрения ГВГ. Это частный случай взаимодействия полей трех частот, когда две частоты $\omega_1 = \omega_2 => \omega_3 = 2 \omega_1$. В целях упрощения будем считать, что потери мощности входного луча (ω_1) за счет преобразования во вторую гармонику малы, т.е. dE_{1i}/dz » 0. Если среда прозрачна на частоте ω_3 , то $\sigma_3=0$ и

$$\frac{dE_{3j}}{dz} = -i\omega \sqrt{\frac{\mu_0}{\varepsilon}} d_{ijk} E_{1i} E_{1k} \exp(i\Delta kz)$$
(1.7)

где $\omega = \omega_1 = \frac{1}{2} \omega_3$, $\Delta k = k_3^{(j)} - k_1^{(i)} - k_1^{(k)}$, а $k_1^{(i)}$ - волновое число волны с частотой ω_1 , поляризованной по оси і. Если $E_{3j}(0) = 0$, т.е. вторая гармоника на входе отсутствует, и кристалл имеет длину *l*, решением (1.7) будет

$$E_{3j}(l) = -i \, \omega \sqrt{\frac{\mu_b}{\varepsilon}} d_{jk} E_{1j} E_{1k} \frac{\exp(i \, \Delta k \, l) - 1}{i \, \Delta k}$$

где $\epsilon = \epsilon_3$. Чтобы получить выражение для мощности второй гармоники $P^{2\omega}$ на выходе, воспользуемся соотношением

$$\frac{\mathbf{P}^{2\omega}}{S} = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{\varepsilon}{\mu_0}} E_{3j} E_{3j}^*$$

где S - площадь поперечного сечения пучка. Приняв $\epsilon_1 \gg \epsilon_3 \gg \epsilon_0 n^2$ приходим к коэффициенту преобразования.

$$\frac{\mathbf{P}^{2m}}{\mathbf{P}^{m}} = 2 \left(\frac{\mu_{o}}{E_{o}}\right)^{3/2} \frac{\omega^{2} (d_{ijk})^{2} l^{2}}{n^{3}} \left(\frac{\mathbf{P}^{m}}{S}\right) \frac{\sin^{2} (\frac{1}{2} \Delta k l)}{(\frac{1}{2} \Delta k l)^{2}}$$

Из этого выражения мы можем видеть, что

- 1. эффективность преобразования пропорциональна плотности потока энергии, общая интенсивность второй гармоники пропорциональна $[P^{(\omega)}]^2$.
- 2. эффективность преобразования пропорциональна квадрату коэффициента d_{ijk} , иными словами пропорциональна $[\chi^{(2)}]^2$
- 3. Эффективность преобразования пропорциональна l^2 и 'sin²(x)/x², -функции, в которую так же входит *l* из чего следует, что более длинные кристаллы могут генерировать более интенсивную вторую гармонику, однако мы увидим, что этот эффект ограничен отсутствием полного фазового синхронизма.
- Наибольшего значения эффективность преобразования достигает при ∆k=0. Однако это условие не может быть выполнено в обычной среде, т.к. в ней всегда наличествует дисперсия. Только в двулучепреломляющей среде оно переходит в условие k^(2ω)=2k^(ω), которое может быть выполнено посредством углового, либо температурного синхронизма.

В структуре уравнений Максвелла множитель $\chi^{(2)}_{ijk}(\omega_1, \omega_2, \omega_3)$ используется как восприимчивость второго порядка. Здесь $\chi^{(2)}$ удовлетворяет условием тензора третьего ранга, имеющего, очевидно, в общем случае 27 независимых компонент. В экспериментальных исследованиях обычно используется другая величина, которая может быть определена как $d_{ijk}=1/2\chi^{(2)}_{ijk}$. Но чаще используется сокращенное представление для записи поляризации как

$$\begin{pmatrix} P_x \\ P_y \\ P_z \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} d_{11} & d_{12} & d_{13} & d_{14} & d_{15} & d_{16} \\ d_{21} & d_{22} & d_{23} & d_{24} & d_{25} & d_{26} \\ d_{31} & d_{32} & d_{33} & d_{34} & d_{35} & d_{36} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} E_x^2 \\ E_y^2 \\ E_z^2 \\ 2E_z E_x \\ 2E_x E_z \\ 2E_y E_x \end{pmatrix}$$

Это представление возможно, т.к. только 18 компонент являются линейно независимыми. В кристаллах с центром симметрии d_{ij}=0. Из существующих 32 кристаллографических точечных групп только 21 являются нецентросимметричной. Существует только один симметрийный класс с наиболее низкой симметрией (P1 - триклинная сингония), имеющий все 18 независимых компонент. Дополнительные условия симметрии, предложенные Клейменом [3], гласят, что если нелинейная поляризация имеет только электрическую природу и если кристалл не поглощает в интересующей нас области, то индексы i,j,k могут быть свободно переставлены, что снижает количество независимых компонент с 18 до 10[4].

1.2. Бораты как ключевой нелинейно-оптический материал для генерации излучения в УФ диапазане

Для того чтобы использоваться в качестве надежных лазерных конверторов частоты, НЛО активные кристаллы должны обладать следующими свойствами

- 1. Большей величиной восприимчивости второго порядка
- 2. Умеренным двойным лучепреломлением
- 3. Малым углом между оптическими осями (walkoff angle)
- 4. Широкой угловой, спектральной и температурной пропускной способностью
- 5. Высоким порогом интенсивности разрушающего излучения
- 6. Возможностью выращивания крупных монокристаллов оптического качества
- 7. Достаточной химической и
- 8. Механической прочностью.

До 1975 года основная масса НЛО кристаллов принадлежала семействам фосфатов, иодатов, ниобатов. Так, KH₂PO₄ (KDP), удовлетворяющий условиям (5)-(8), используется вплоть до настоящего времени в качестве материала для преобразования частоты высоко мощных лазеров. Он частично пригоден для использования в системах лазерной плавки, использующих НЛО устройства с большими размерами- до нескольких десятков см. Аналогично, ввиду удовлетворения свойствам (1), (2) и (9) кристаллы LiNbO₃ или KNbO₃ часто используются для удвоения частоты в полупроводниковых лазерах. Кристаллы KTiOPO₄ (KTP), разработанные позже, в достаточной степени сочетают в себе свойства KDP и LiNbO₃, что делает KTP наиболее популярным для использования как в высоко мощных, так и в полупроводниковых лазерах.

Однако для функционирования в качестве лазерных конверторов в УФ диапазоне наибольший интерес представляют боратные производные, ввиду их высокой прозрачности в данном спектральном интервале и относительно высокой их стойкости к лазерному излучению. Первым боратом, примененным в этих целях, был KB₅O₈*4H₂O (KB5)[5]. Однако интенсивные исследования боратов начались только после открытия β-BaB₂O₄ (BBO)[6], когда были получены и охарактеризованы новые фазы, перспективные с рассматриваемых позиций: LiB₃O₅ (LBO) [7], KBe₂BO₃F₂ (KBBF) [8], Sr₂Be₂BO₇ (SBBO) [9] и ряд других, перспективных с рассматриваемых позиций: Однако, если принять во внимание величину $d_{33} = 64*10^{-9}$ еѕи для LiNbO₃ [10], то из данных таблицы 1, где приведена информация о HJIO параметрах некоторых боратных производных различных семейств, следует необходимость поиска среди них фаз с более высокими нелинейнооптическими восприимчивостями. Прорыв в этом направлении, как указывалось во введении, может быть связан с появившейся недавно информацией о свойствах Pb₂B₅O₉Br, продемонстрировавшего аномально высокий выход второй гармоники (до 1800 ед. по SiO₂ эталону) [11].

Как правило, НЛО свойства боратов связывают со структурой их бор-кислородных каркасов, основными «строительными» единицами которых являются анионные группы $(B_3O_6)^{3-}$, $(B_3O_7)^{5-}$ и $(BO_3)^{3-}$, и нелинейная восприимчивость боратов трактуется согласно т.н. теории анионных групп, предложенной Чен и др. [12], которая призвана описать различия в НЛО параметров боратов. Однако, как видно из данных таблицы 1, где приведена информация о некоторых боратных производных различных семейств, часто весьма незначительное различие в строении анионных групп ведет к значительному расхождению в величинах тензоров НЛО восприимчивости. Теория анионных групп не дает ответа на этот вопрос. Очевидным ее недостатком является полное пренебрежение ролью катиона. В связи с этим, нам представляется более предпочтительным подход, развитый Филлипсом[13] - Ван-Вехтеном[14] - Левином [15,16], развитый применительно к соединениям сложного состава Ксуе [17,18,19,20 и др. работы]. На нем мы подробно остановимся позднее.

1.2.1. Бораты с каркасным типом структуры.

Упомянутый выше бороксогалогенид свинца $Pb_2B_5O_9Br$, который может оказаться первым соединением удовлетворяющим всем сформулированным выше требованиям к НЛО конверторам УФ диапазона, принадлежит к немногочисленному семейству каркасных бороксидных производных, представленному двумя типами цеолитоподобных структур - борацитным ($M_3B_7O_{13}X$) и хильгардитным ($M_2B_5O_9X$, M = двухвалентный катион, X = галоген). Имеющаяся в литературе информация о типе катионов, обнаруженных в фазах двух упомянутых структурных типов, суммирована в таблице 1

 Таблица 1	. Обнаруженнь	ые сочетания	катионов и га	алогенов в хильгардитнь	<u>ых и борацитн</u>	ых фазах.
 т <i>г</i>	U	v	x	V	~	

Фазы с оорацитной структурой	Фазы с хильгардитной структурой			
Катионы (М)	Х	Катионы (М)	Х	
Cr, Co	F			
Mg,Cr,Mn,Fe,Co,Ni,Cu,Zn, Cd	Cl	Ca,Sr,Ba,Eu,Pb	Cl	
Cr,Mn,Fe,Co,Ni,Cu, Cd	Br	Ca,Sr, Eu,Pb	Br	
Cr,Mn,Fe,Co,Ni,Cu, Cd	Ι			

Боратная	Структурные характеристики	Компоненты тензора
структура		НЛО восприимчивости
NdAl ₃ (BO ₃) ₄ [21]	Изолированные плоские [ВО ₃] ³⁻ группы	d ₁₁ (-5.81)
Ca ₄ GdO(BO ₃) ₃ [22]	Изолированные плоские [ВО ₃] ³⁻ группы	$\begin{array}{l} d_{11} (-10.46); d_{12} (-1.03); \\ d_{13} (-0.37); \ \ d_{31} (-2.15); \\ d_{32} (-0.73); \ \ d_{33} (-0.22) \end{array}$
BiB ₃ O ₆ [23]	открытые [B ₃ O ₆] ³⁻ группы с соединенные углами с 2 плоскими [BO ₃] ³ - группами и 1 [BO ₄] ⁵ -тэтраэдрической группой (1)	$\begin{array}{c} d_{21} (5.95); d_{15} (0.43); \\ d_{22} (0.72); d_{23} (-6.74) \end{array}$
$Ba_3(B_3O_6)_2[24]$	Почти плоские $[B_3O_6]^3$ - группы соединенные углами с 3 плоскими группами $[BO_3]^{3-}$, образуют одиночное 6-членное В-О кольцо	$\begin{array}{c} d_{11} (-0.07); d_{22} (4.45); \\ d_{31} (-0.12); d_{32} (-0.12); \\ d_{33} (-0.12) \end{array}$
LiB ₃ O ₅ [25]	[B3O7] ³⁻ группы соединенные углами с 2 плоскими группами [BO ₃] ³⁻ и 1 тетраэдрической группой [BO ₄] ⁵⁻ , образуют одиночное 6-членное B-О кольцо	$\begin{array}{c} d_{31} (-2.22); \\ d_{32} (2.06); \\ d_{33} (-0.43) \end{array}$

Таблица 2 Сравнение различных боратов с точки зрения строения и НЛО свойств

$\mathrm{K}(\mathrm{B}_{5}\mathrm{O}_{6}(\mathrm{OH})_{4}].$	$[B_5O_{10}]^{5-}$ группы соединенные углами с 4	d ₃₁ (-0.12);
$2H_2O[26]$	плоскими группами [ВО ₃] ³⁻ и 1	d ₃₂ (0.02);
	тетраэдрической группой [BO ₄] ⁵⁻ образуют 6-	d ₃₃ (-1.03)
	членное В-О кольцо	
$Ca_2B_5O_9Cl[27]$	[B ₅ O ₁₂] ⁹⁻ группы соединенные углами с 2	d ₃₁ (0.96);
	плоскими группами [ВО ₃] ³⁻ и 3	d ₃₂ (0.74);
	тетраэдрическими группами [BO ₄] ⁵⁻ ,	d ₃₃ (-0.03)
	образуют двойное 6-членное В-О кольцо	
$Eu_2B_5O_9Br[28]$	[B ₅ O ₁₃] ¹¹⁻ группы соединенные углами с 2	d ₃₁ (0.05);
	плоскими группами [BO ₃] ³⁻ и 3	d ₃₂ (0.04);
	тетраэдрическими группами [BO ₄] ⁵⁻ ,	d ₃₃ (-0.38)
	образуют одиночное 6-членное В-О кольцо	

1.2.2. Структура хильгардитных и борацитных кристаллов

Основной структурной единицей хильгардитных кристаллов (родоначальник - минерал состава $Ca_2B_5O_9Cl\cdot(H_2O)$, является пентаборатная группа B_5O_9 , сформированная тремя тетраэдрами BO_4 и двумя треугольниками $BO_3[29]$. Эти группы, обобщая кислородные вершины, создают каркас, содержащий сквозные каналы, в которых размещаются катионы и внекаркасные анионы, а иногда еще дополнительно и молекулы воды(рис.2)



рис. 2 Структура Pb₂B₅O₉Br

Борацитная структура имеет в качестве базовой единицы группировку B₇O₁₃, сформированную из шести тетраэдров BO₄ и одного треугольника BO₃. Эти группы, обобщая сложным образом, свои кислородные вершины, создают ажурный каркас с разновеликими каналами, в которых локализуются атомы металла и галогена.

Семейство синтетических фаз, обладающих структурой хильгардита (Таблица 3), пока что достаточно ограничено.

N	Состав	Пр. группа	a(Å)	b(Å)	c(Å)	Reference
1	Ca ₂ B ₅ O ₉ Cl	Pnnm	11.2600	11.13	6.30	[34]
5	$Ca_2B_5O_9Br$	Pnn2	11.397	11.256	6.293	[27]
6	Sr _{1.94} Eu _{0.06} B ₅ O ₉ Cl	P4 ₁ 2 ₁ 2 ₁	11.35	11.35	6.50	[34]
7	$Sr_{1.94}Eu_{0.06}B_5O_9Br$	Pnnm	11.50	11.38	6.48	[34]
9	Ba _{1.94} Eu _{0.06} B ₅ O ₉ Cl	P4 ₁ 2 ₁ 2 ₁	11.58	11.58	6.69	[34]
10	Ba ₂ B ₅ O ₉ C1	Pnnm	11.716	11.574	6.700	[30]
11	Eu2B5O9Cl	Pnn2	11.364	11.301	6.504	[28]
12	Eu2B5O9Br	Pnn2	11.503	11.382	6.484	[28]
13	Pb2B5O9Cl	Pmm2	11.320	11.320	6.536	[27]
14	Pb2B5O9Br	Pnn2	11.524	11.431	6.5399	[11]

Таблица 3 (фазы со структурой хильгардита)

1.2.3. НЛО свойства хильгардитных соединений

Кристаллы природного хильгардита (пространственная группа Aa) генерируют (YAG:Nd³⁺ –лазер) сигнал второй гармоники с интенсивностью сравнимой наблюдаемой у кварца. На порядок более высокий выход второй гармоники ($I_{2\omega}$ =10-12 ед. SiO₂) зарегистрирован при облучении кристаллов Ba₂B₅O₉Cl*0.5H₂O [30].

Проявление оптической нелинейности связывается традиционно с наличием в структурах сильно асимметричных связей, когда поляризуемая электронная плотность находится большей частью по одну сторону от центрального атома [31].в структуре $Pb_2B_5O_9Br$ выделяют два кристаллографически неэквивалентных атома свинца Pb(1) и Pb(2). Анализ длин связей и их распределения вдоль полярной оси *с* показывает, что наиболее короткие связи Pb-O как у Pb(1), так и у Pb(2) не демонстрируют полярного распределения, однако связи Pb(2) с атомами Br⁻ резко асимметричны

Варьируя 'наполнение' цеолитных каналов можно проследить изменение НЛО свойств кристаллов и тем самым оценить, сколь существенное воздействие оказывает химическая природа "наполнителя" на НЛО свойства хильгардитов.

Какой-либо информации о НЛО свойствах борацитных кристаллов мы не обнаружили, хотя пространственные группы, к которым принадлежат низкотемпературные модификации этих соединений, свидетельствуют о возможности обнаружения среди них фаз, перспективных с рассматриваемых позиций.

1.2.4. Способы получения хильгардитов.

В природе хильгардит кристаллизуется из хлоридных рассолов. Как модельное воспроизведение этого процесса предлагается метод гидротермального получения [32,33] хильгардитных фаз, в частности описанных выше кристаллов Pb₂B₅O₉Br, из растворов хлоридов щелочных металлов. Однако этот способ имеет ряд недостатков, главным из которых является присутствие в составе исходного раствора ионов Na⁺, которые, как и молекулы воды, могут входить в структуру, внося в нее значительные искажения [20]. Для

ЩЗМ производных рассматриваемого типа предложен [34] метод твердофазного синтеза при высоких (выше 1000°С) температурах в инертной атмосфере.

1.2.5. Методы выращивания монокристаллов борацитных фаз.

В отличие от хильгардитных соединений основной способ получения монокристаллов борацитных фаз (M₃B₇O₁₃X) - химический транспорт. Учитывая близость составов хильгардитных и борацитных производных, мы сочли целесообразным включить в данный обзор рассмотрение методики проведения газотранспортного синтеза борацитов.

Химическая реакция, лежащая в основе борацитного синтеза, может быть схематично представлена в виде: $5MeO+7B_2O_3+MeX_2=2Me_3B_7O_{13}X$. При ее реализации в вакуумированных ампулах, размещенных в градиенте температур, следы воды играют роль переносчика малолетучего оксида металла (а также оксида бора), благодаря обратимой реакции $MeO(r)+2HX(r)=MeX_2+H_2O$. Галогенид металла имеет достаточно высокое парциальное давление пара. Общая схема рассматриваемого процесса предлагается в следующем виде



Эта схема в работе [35] была реализована следующим образом. В кварцевую ампулу, внутренним диаметром 30мм и длиной 150мм, были помещены 3 кварцевых тигля как это изображено на рис.3. В самый нижний тигель помещали предварительно переплавленный застеклованный B₂O₃, после чего припаивали верхнюю часть ампулы (рис.3). После повторной переплавки B₂O₃ в динамическом вакууме при температуре 1100 градусов нижняя часть ампулы



Рис.3 Схема ампул для роста кристаллов борцита

помешали в разогретую до 200 градусов тигельную печь с целью предотвращения растрескивания тигля с B₂O₃. В атмосфере азота производили засыпание оксида и галогенида металла в средний и верхний тигель, соответственно. Необходимое для переноса оксида количество воды вводилось либо в виде кристаллогидрата MX₂*H₂O или H₃BO₃, помещаемых в верхний тигель. Далее ампулу вакуумировали и отпаивали. Дозированием количества HX/H₂O создавалось определенное давление в ампуле при температуре роста. Оптимальным является давление, при котором не наблюдается значительного переноса вещества в тигель с оксидом, и образование борацита происходит в основном в тигле с B₂O₃. При недостаточном переносе оксида отсутствует образование кристаллов, либо присутствуют крайне мелкие. При избыточном переносе B₂O₃ образование кристаллов посходит преимущественно в верхней части ампулы, но мелкокристаллический борацит осаждается по всей ампуле. Оптимальные температурные условия: 900 градусов в зоне испарения и градиент 5град./20мм.

1.3. Методы теоретической оценки компонент тензора d_{ijk} для сложных соединений.

Строгий подход к оценке компонент тензора d должен базироваться на точном расчете зонной структуры кристаллических веществ, что применительно к сложным фазам сделать пока что крайне затруднительно. Поэтому на сегодняшний день для заявленного расчета представляется неизбежным использование упрощенных моделей, наиболее последовательно развитой из которых, на наш взгляд, является предложенная в [14,15].

Эта модель оперирует с усредненной шириной запрещенной зоны между валентным и проводящим состояниями и усредненным эффектом всех перекрываний волновых функций кристалла, представляемым одним комплексным параметром $\Xi_g = E_h + iC$ (1.4.1), так что эффективная ширина запрещенной зоны E_g есть $E_g^2 = \Xi_g \Xi_g^* = E_h^2 + C^2$ (2). Пенн [36] рассчитал зависимость диэлектрической проницаемость от величины волнового вектора для этой модели. Статический предел этого выражения есть

$$\varepsilon(0)=1+[(\hbar\omega_p)^2/E_g^2](1-B+\frac{1}{3}B^2)=1+(\hbar\omega_p)^2A/(E_h^2+C^2)$$
 (1.4.3), где $B=E_g/4E_f$, $A=1-B+\frac{1}{3}B^2$,
 E_f – энергия Ферми, и ω_p – плазменная частота свободных электронов $\omega_p = \sqrt{\frac{Ne^2}{m}}$.

Согласно модели, предложенной Д.Пенн и Х.Нара [40,37] [$\varepsilon_1(0)$ -1]⁻¹= α_γ + $\beta_\gamma(\Delta Z)^2$. Из уравнения (1.4.3) видно, что $\alpha_\gamma = \frac{E_g^2}{(\hbar\omega)^2 A}$, $\beta_\gamma(\Delta Z)^2 = \frac{C^2 \alpha_\gamma}{E_c^2}$, т.о. можно видеть, что

величина C из уравнения (1.4.2) пропорциональна $|Z_{\alpha}-Z_{\beta}|$, где атомы α и β принадлежат одному и тому же периоду. В силу того, что C есть мера энергии, можно предположить, что

 $C_{\alpha\beta} \propto (\frac{Z_{\alpha}}{r_{\alpha}} - \frac{Z_{\beta}}{r_{\beta}})$ (1.4.4). Уравнение (1.4.4) находится в хорошем согласии с

экспериментом, несмотря на то, что представляет средний антисимметричный потенциал тяжелых ионов, притом, что реальный антисимметричный потенциал включает в себя экранирование валентных электронов. Наиболее простой подход к экранированию валентных электронов может быть получен из теории Томаса-Ферми. Из которой следует

линейный экранирующий волновой вектор может быть записан в виде $k_s = \sqrt{\binom{4k_f}{\pi a_0}}$, где

 k_f – волновой вектор Ферми для электронного газа валентных электронов, $k_f^3 = 3\pi^2 N$. С учетом экранирования уравнение (1.4.4) примет вид

 $C_{\alpha\beta} = \frac{1}{4\pi\varepsilon_0} be^2 (\frac{Z_{\alpha}}{r_{\alpha}} - \frac{Z_{\beta}}{r_{\beta}}) e^{-k_s R}$ (1.4.5) ,где $R = \frac{1}{2}(r_{\alpha} + r_{\beta})$, b есть безразмерная константа

порядка единицы. Экспоненциальный экранирующий множитель меняется от 0.14 до 0.7 от 1 до 4 рядов. Вообще, как было сказано ранее, атомы α и β принадлежат одному и тому же периоду, однако экранирующий множитель, отличающий (1.4.5) от (1.4.4) снимает это ограничение. На основании уже упомянутой модели Пенна[40] можно сделать вывод о

пропорциональности $E_h \propto r^{-s}$ (1.4.6), где г есть расстояние до ближайшего соседнего атома. Из наблюдаемых величин для С (алмаз) и Si (ε_1 =5.7 и 12.0 соответственно) можно получить, что s=2.48.

Для волн, длина которых существенно превышает размер элементарной ячейки, основным источником нелинейно-оптических эффектов является искажение электронной волновой функции. Нами за основу берется простая электродинамическая модель расчета восприимчивости второго порядка ($\chi^{2\omega}$), которая автоматически включает в себя все эффекты локального поля, и указывает на критическую роль, играемую степенью ионности кристалла. Эта модель описывает НЛО составляющую восприимчивости кристалла с позиций ангармонического движения заряда связи q, расположенного приблизительно посередине между атомами, составляющими связь.

Рассмотрим уравнение движения электрона под действием приложенного внешнего осциллирующего электрического поля[38] $m \frac{dv'}{dt} = eE = eE_0 e^{-ion}$, где m –масса электрона, e-ero заряд, v`- дополнительная скорость, приобретаемая электроном в поле волны, отсюда $v' = ieE/m\omega$, смешение же r электрона связано с v` как $\dot{r} = v'$, поэтому $r = eE/m\omega^2$ проведя суммирование поляризации, отнесенной у единице объема, по всему объему получим, что $P = \sum er = \frac{e^2 \mathcal{E}_0 E}{m\omega^2}$, откуда следует, что $\chi = \frac{e^2 \mathcal{E}_0}{m\omega^2}$ (1.4.7). Рассмотрим теперь ангармонический осциллятор[39] $\ddot{Z} + \omega_0^2 Z + vZ^2 = (eE_z \cos \omega t)/m (1.4.8)$ Легко видеть, что в решении (1.4.9) присутствует компонента, пропорциональная cos(2 ω t), определяемая (при условии $\omega <<\omega_0$) как $z(2\omega) = -\frac{1}{2}\frac{ve^2}{m^2\omega_0^6}E_z^2 \cos 2\omega t$ (1.4.9) таким образом, поляризация единицы объема, связанная с этой компонентой будет определяться как $P_z(2\omega) = ez(2\omega) = \beta_{zzz}E_z^2 \cos 2\omega t$, где $\beta_{zzz} = -\frac{1}{2}\frac{ve^3}{m^2\omega_0^6}$ (1.4.10), что легко видно из уравнения (1.4.9). Рассмотрим изменение резонансной частоты осциллятора при приложении внешнего поля Ξ_z . Для определяенности положим, что $\Xi_z >> E_z$. В таком случае E_z является бесконечно малыми колебаниями. Положение равновесия осциллятора в результате приложения внешнего поля изменится от z=0 на $z_0 = \frac{e\Xi_z}{m\omega_0^2}$, тогда как частота

осциллятора (ω_0) при бесконечно малом смешении Δz из этого нового положения

$$-(\omega_0')^2 \Delta z + \omega_0^2 \Delta z + 2\nu z_0 \Delta z = 0$$

равновесия изменится согласно $(\omega_0')^2 = \omega_0^2 + 2\nu z_0 = \omega_0^2 + 2\nu e \Xi_z / m \omega_0^2$. Используя выражение

для восприимчивости единицы объема $\chi = e^2 \varepsilon_0 / m \omega_0'^2$ получим, что изменение восприимчивости, вызванное полем Ξ_z составит $\Delta \chi_{zz} = \frac{-2v e^3 \Xi_z \varepsilon_0}{m^2 \omega_0^6}$, сравнивая этот результат с уравнением (1.4.10) получим, что $\beta_{zzz} = \frac{1}{4} \frac{\Delta \chi_{zz}}{\Xi_z \varepsilon_0}$.

Как следует из уравнения (1.4.3) и учетом замечания (1.4.7) можно записать, что

 $\chi = \frac{(\hbar\Omega_p)^2}{E_g^2}$, где $(\hbar\Omega_p)^2 = (\frac{Ne^2}{m})DA = (\hbar\omega_p)^2 f$ (1.4.11), где f- множитель, учитывающей

локальные эффекты поля. Теперь попытаемся определить вид зависимости $\chi(\Xi)$ исходя из уравнения (1.4.11). Как уже было сказано, уравнение (1.4.11) учитывает все локальные

эффекты, поэтому мы можем сразу оперировать макроскопической, легко измеряемой величиной $\chi = (n_{ref}^2 - 1)$, где n_{ref} – коэффициент преломления. Поляризация, возникающая в веществе под действием поля Ξ , будет выражаться как $P = \varepsilon_0 \chi \Xi = q \Delta r (1.4.12)$, где χ – восприимчивость единицы объема, измеренная в направлении приложения поля. Необходимо отметить, что заряд q не обязательно должен быть точечным, и даже сферическим, все, чего требует уравнение (1.4.12) – это то, чтобы движение q было жестко связано с откликом на Ξ . Смещение Δr вызывает изменение и в $E_h(\Delta E_h)$ и в $C(\Delta C)$, ведущее к изменению χ на $\chi \pm \Delta \chi$.

Исходя из уравнения (1.4.11) можно получить, что $\Delta \chi = -\frac{\chi_b}{E_g^2} [\Delta(E_h)^2 + \Delta(C)^2]$ (1.4.13). При

выведении следствий из уравнения (1.4.13) мы пользовались тем, что $\frac{1}{2}(r_{\alpha}+r_{\beta})=r_{0}$, $\Delta d=\Delta r_{\alpha}+\Delta r_{\beta}=0$, также $\Omega_{p}=const$ из очевидных соображений полагалась константой. Будем искать приращение величины *C* из уравнения (1.4.5)

$$\Delta C = \frac{\partial C}{\partial r_{\alpha}} \Delta r_{\alpha} = -\frac{1}{4\pi\varepsilon_0} b e^{-k_s r_0} (Z_{\alpha} + Z_{\beta}) \frac{\Delta r_{\alpha}}{r_{\alpha}^2} e^2,$$
в предположении, что $r_{\alpha} \approx r_{\beta} \approx r_0 = \frac{1}{2} (r_{\alpha} + r_{\beta}) = \frac{1}{2} d$ и

 $\Delta r = \Delta r_{\alpha}$ получим с учетом уравнения (1.4.12) $\Delta C = -be^{-k_s r_0} (Z_{\alpha} + Z_{\beta}) \frac{\chi_b \Xi e^2}{qd^2}$, или

$$\Delta C = -\left(\frac{Z_{\alpha} + Z_{\beta}}{Z_{\alpha} - Z_{\beta}}\right) C \frac{\Delta r}{r_{0}} = -2\left(\frac{Z_{\alpha} + Z_{\beta}}{Z_{\alpha} - Z_{\beta}}\right) C \frac{\varepsilon_{0} \chi_{b} \Xi}{qd}, \ \Delta(C)^{2} = 2C\Delta C, \text{ откуда}$$
$$-\frac{\chi_{b}}{E_{g}^{2}} \Delta(C)^{2} = 4\left(\frac{Z_{\alpha} + Z_{\beta}}{Z_{\alpha} - Z_{\beta}}\right) f_{i} \frac{\varepsilon_{0} \Xi \chi_{b}^{2}}{dq} (1.4.14).$$

Рассмотрим теперь симметричную часть уравнения (1.4.3) E_h из (1.4.6) не может корректно посчитана, с использованием только среднего радиуса вместо реальных r_a и r_b. Как легко видеть из уравнения (1.4.6) E_h является константой на всем протяжении связи, хотя ожидается, что она будет функцией от положения заряда (как и С). Другими словами, несмотря на то, что численные значения для E_h полученные из предположения (1.4.6) хорошо согласуются с экспериментом, для определения *d*_{iik} необходима корректировка функциональной зависимости E_h от r_{α} и r_{β} для того, чтобы определить ее в зависимость от электрического поля. Теперь обобщим симметричную часть запрещенной зоны так, чтобы включить в нее зависимость от r_{α} и r_{β} . Естественно, требование симметричности функции E_h от \mathbf{r}_{α} и \mathbf{r}_{β} приводит к зависимости E_h от $(r_{\alpha} - r_{\beta})^2$. Несмотря на то, что уравнение (1.4.6) удовлетворительно описывает линейную восприимчивость, данное уточнение является эффектом второго порядка малости, но с другой стороны, нелинейная восприимчивость сама является эффектом второго порядка малости, так что данное уточнение на самом деле является эффектом первого порядка. Вклад атома α в E_h , обозначенный как $(E_h)_{\alpha}$ является обобщением уравнения (1.4.6) $(E_h^{-2})_{\alpha} \propto (r_{\alpha} - r_c)^{2s}$ (1.4.15), где r_c – соответствующий радиус ядра. Эта величина должна быть включена в выражение, т.к. волновые функции валентных внешних валентных электронов перпендикулярны волновым функциям внутренних электронов. Поэтому вероятность нахождения валентного электрона внутри оболочки мала, что делает эффективную длину связи короче. Уравнение (1.4.15) - простейший способ учета этого эффекта. Радиус ядра r_c не входит в полуклассическое выражение для ионной составляющей ширины запрещенной зоны, т.к. кулоновский потенциал заряженной сферы идентичен кулоновскому потенциалу точечного заряда, в то время, как для квантовомеханической ковалентной составляющей ширины запрещенной зоны это не так. Как было показано Филлипсом и Ван Вехтеном, [11,12] коэффициент пропорциональности между $r_c \propto r_0$ равен 0.35. Для вычисления общей зависимости ${\rm E_h}^2$ от $({\rm E_h}^2)_{\alpha}$ и $({\rm E_h}^2)_{\beta}$ мы предположим, что средняя ковалентная восприимчивость является аддитивной, т.е. $(\chi_h)_{av} = \frac{1}{2} \left[(\chi_h)_{\alpha} + (\chi_h)_{\beta} \right]$, тогда из уравнения (1.4.11) с учетом уравнения (1.4.2) получим,

что $E_h^{-2} = \frac{1}{2} \Big[\Big(E_h^{-2} \Big)_{\alpha} + \Big(E_h^{-2} \Big)_{\beta} \Big] (1.4.16).$ Комбинируя уравнение (1.4.16) и уравнением (1.4.15) получим, что $(E_h^{-2})_{\alpha\beta} \propto (r_{\alpha} - r_0)^{2s} + (r_{\beta} - r_0)^{2s}$, или $E_h^{-2} = (E_h^{-2})_0 \frac{(r_{\alpha} - r_c)^{2s} + (r_{\beta} - r_c)^{2s}}{2(r_0 - r_c)^{2s}} (1.4.17),$ где $(E_h^{-2})_0$ - ширина в предположении, что $r_{\alpha} \approx r_{\beta} \approx r_0$. Таким образом, вычисляя ΔE_h^{-2} , получим $\Delta E_h^{-2} = -s(E_h^{-2})_0 \frac{(r_{\alpha} - r_c)^{2s-1} + (r_{\beta} - r_c)^{2s-1}}{(r_0 - r_c)^{2s}} \Delta r$, если ввести переменную $\rho = \frac{r_{\alpha} - r_{\beta}}{r_{\alpha} + r_{\beta}}$ и пренебрегая

членами выше ρ^3 получим, что $\Delta E_h^2 = -4s(2s-1)\left(\frac{r_0}{r_0-r_c}\right)^2 \frac{E_h^2 \chi_b \rho \Xi}{dq}$ (1.4.18). Комбинируя уравнение (1.4.18) и уравнение (1.4.13) получим, что

$$\Delta \chi = \left(\left(\frac{Z_{\alpha} + Z_{\beta}}{Z_{\alpha} - Z_{\beta}} \right) f_i + s(2s-1) \left(\frac{r_0}{r_0 - r_c} \right)^2 f_c \rho \right) \frac{4\varepsilon_0 \Xi \chi_b^2}{dq}, \text{ a } \beta_{zzz} = \left(\left(\frac{Z_{\alpha} + Z_{\beta}}{Z_{\alpha} - Z_{\beta}} \right) f_i + s(2s-1) \left(\frac{r_0}{r_0 - r_c} \right)^2 f_c \rho \right) \frac{\chi_b^2}{dq}.$$

Рассмотрим вопрос о связи β_{zzz} с d_{ijk} . $d_{ijk} = \sum F^{\mu} d_{ijk}^{\mu} = \sum_{\mu} G^{\mu}_{ijk} N^{\mu}_{b} \beta^{\mu}_{zzz}$, где β_{zzz}^{μ} - результат применения изложенного формализма к отдельной связи типа μ , F^{μ} – доля связей типа μ в кристалле, N^{μ}_{b} - количество связей этого типа на единицу объема, а $G^{\mu}_{ijk} = \frac{1}{n_{b}^{\eta}} \sum_{\lambda} \alpha^{\mu}_{i}(\lambda) \alpha^{\mu}_{j}(\lambda) \alpha^{\mu}_{k}(\lambda)$ -сумма по всем связям типа μ

произведений направляющих косинусов связи λ , принадлежащей с семейству связей типа μ , отнесенное к количеству связей типа μ на элементарную ячейку; как легко видеть при таком введении геометрического множителя, мы получаем d_{ijk} автоматически удовлетворяющим условию Клеймена (т.е. полной перестановки по всем индексам). Окончательно получим следующее выражение для компонент тензора нелинейно-оптической восприимчивости в виде

$$d_{ijk} = \sum_{\mu} F^{\mu} \left(\left(\frac{Z^{\mu}_{a} + Z^{\mu}_{\beta}}{Z^{\mu}_{a} - Z^{\mu}_{\beta}} \right) f^{\mu}_{i} + s(2s-1) \left(\frac{r^{\mu}_{o}}{r^{\mu}_{o} - r^{\mu}_{c}} \right)^{2} f^{\mu}_{c} \rho^{\mu} \right) \frac{\varepsilon_{0}(\chi^{\mu}_{b})^{2}}{d^{\mu}q^{\mu}} G^{\mu}_{ijk} N^{\mu}_{b}$$
(1.4.19)

Модель Левина позволяет изучить параметры связей и сделать предположения о нелинейно-оптических свойствах только бинарных кристаллов, хотя с помощью этой модели достаточно трудно рассчитать свойства кристалла со многими типами связей. Поэтому, при расчетах Левин принимал во внимание только анионные группы. Т.к. многие соединения имеют сложную кристаллическую структуру, область применимости такого метода весьма ограничена. Мы полагаем, что модель, описывающая физические свойства кристалла должна включать в себя рассмотрение всех связей, слагающие наш кристалл. Основываясь на этой идее, Жанг распространил [15] левинскую модель на сложные кристаллы.

Согласно теории химической связи для сложных кристаллов [40], кристалл задается его кристаллохимической формулой, и является комбинацией многих химических связей, различающихся своим положением и длиной. Соотношение элементов химических элементов задается определенной формулой, называемой «подформулой связи» (bond subformula), которая для любой связи А-В в сложном кристалле $A_aB_bC_cD_dG_g...$ может быть записана как $\left[\frac{N(B-A)a}{N_{ca}}\right]A\left[\frac{N(A-B)b}{N_{cB}}\right]B(1.4.20)$, где A,B,C,D,G... обозначают различные

элементы, или различные позиции одного элемента, N(B-A) – количество ионов В в к.ч. иона А, N_{CA}- к.ч. иона А. Формула (20) может быть так же записана в виде

$$\frac{N(B-A)a}{N_{CA}}AB_{\frac{N(A-B)bN_{CA}}{N(B-A)aN_{CB}}},$$
где $n = \frac{N(A-B)bN_{CA}}{N(B-A)aN_{CB}}$ (1.4.20`)представляет соотношение между

элементами А и В. С учетом сказанного ранее формула (1.4.19) приобретает вид

$$d_{ijk} = \sum_{\mu} F^{\mu} \left(\left(\frac{Z_{\alpha}^{\mu} + n Z_{\beta}^{\mu}}{Z_{\alpha}^{\mu} - n Z_{\beta}^{\mu}} \right) f_{i}^{\mu} + s(2s-1) \left(\frac{r_{o}^{\mu}}{r_{o}^{\mu} - r_{c}^{\mu}} \right)^{2} f_{c}^{\mu} \rho^{\mu} \right) \frac{\varepsilon_{0}(\chi_{b}^{\mu})^{2}}{d^{\mu} q^{\mu}} G_{ijk}^{\mu} N_{b}^{\mu} (1.4.19^{\circ})$$

2. Экспериментальная часть

2.1. Методы исследования

- 2.1.1. Рентгенофазовый анализ Съемку поликристаллических продуктов проводили на основе массива дифракционных данных, полученных при съемке образцов в фокусирующей камере-монохроматоре высокого разрешения типа Гинье-де-Вольфа FR-552 производства фирмы "Enraf Nonius Delft" (Нидерланды) или на дифрактометре STOE STADI/Р на CuKαl-излучении. Перетертые образцы помещали в кювету или наносили на кальку, используя вазелиновое масло, осушенное над твердой щелочью. Гигроскопичные образцы готовили в сухой камере. Съемку всех образцов в камере Гинье осуществляли с использованием германия в качестве внутреннего стандарта. Интенсивности линий на рентгенограммах оценивали визуально по 100 или 10 балльной шкале. Рентгенограммы промеряли на компараторе ИЗА-2, обеспечивающем точность определения расстояний между линиями ±0.002 мм.. Последующую обработку промеров осуществляли с помощью пакета программ Powder-2, а дифрактограмм - пакета программ WinXpow. Идентификацию фаз проводили на основе базы данных PCPDF.
- 2.1.2. Изучение генерации второй гармоники лазерного излучения (ГВГ ЛИ) (иттрий алюминиевый гранат, Nd-лазер, λ = 1.064 мкм, длительность импульса 10 нс, частота повторения 25 имп/с) проводили как на поликристаллических образцах, так и на монокристаллах при комнатной температуре. Излучение второй гармоники с длиной волны 0.532 мкм регистрировали по схеме "на отражение" при помощи фотоумножителя ФЭУ-77. В качестве эталона использовали порошковый препарат α-кварца со средним размером кристаллитов 3 мкм. При тестах принимали, что если интенсивность длины волны с удвоенной частотой не превышает 0.1-0.3 % относительно интенсивности входного пучка (т.е. находится на уровне фона), то вещество имеет структуру с центром симметрии. В некоторых случаях определяли температурную зависимость интенсивности сигнала ГВГ ЛИ относительно кварцевого эталона. Измерения выполнены под руководством д.ф.-м.н. С.Ю. Стефановичем (НИФХИ им. Л.Я. Карпова).
- 2.1.3. Дифференциальный термогравиметрический анализ (ДТГ) осуществляли на дериватографе DELTA SERIES TGA7 фирмы PERKIN-ELMER в атмосфере воздуха с использованием стандартной платина-платинародиевой термопары. Скорость нагрева печи 10 град/мин. В качестве эталона использовали прокаленный оксид алюминия, контейнерами для образцов служили алундовые тигли. Навески веществ составляли десятки миллиграмм. Точность измерения температур +0.5°С, определения потери в весе +0.01 мг. Дифференциальный термический анализ (ДТА) проводили на приборе ПРТ-1000 с записью кривых нагревания и охлаждения в компьютере. Исследуемое вещество помещали в вакуумированный и запаянный сосудик Степанова.

2.2. Синтез исходных веществ

- В качестве исходных веществ использовали B₂O₃, H₃BO₃, оксиды кальция, стронция, свинца, PbBr₂ и PbCl₂ (все реактивы XЧ). Галогениды ЩЗМ и кадмия готовили по методикам [⁴¹]
- 2.2.1. Синтез прекурсров. Ввиду крайней гигроскопичности B₂O₃ мы провели синтез устойчивых на воздухе прекурсоров состава MB₄O₇, где M=Ca,Sr,Ba,Pb. Методика его синтеза заключалась в следующем: стехиометрическую навеску B₂O₃ и оксида свинца (желтая модификация), либо оксида кальция, стронция, карбоната бария, взвешенную на весах "Сорториус" с точностью до 10⁻⁴г., помещали в алундовый тигель и подвергали отжигу на воздухе в печах с регуляторами температур И-T-62 при температуре 400°С в течение 56 часов
- 2.2.2. Синтез галогенидов ЩЗМ. Получение галогенидов ЩЗМ осуществляли путем дегидратации соответствующих кристаллогидратов при температуре порядка 300°С в условиях динамического вакуума (10⁻¹-10⁻³ мм Hg ст.)
- 2.2.3. Синтез CdBr₂ и CdCl₂. Указанные галгениды кадмия получали растворением оксида кадмия в соответствующих галогенводородных кислотах. Через несколько суток экспозиции выпадал осадок кристаллогидрата галогенида кадмия. Дегидратацию осуществляли по методике, описанной в 2.2.2.

2.3. РФА исходных веществ и прекурсоров

Идентификацию всех полученных веществ проводили методом РФА с использованием базы данных PCPDF. На рентгенограммах всех продуктов наблюдали хорошее совпадение между экспериментальными и эталонными наборами межплоскостных расстояний (положений рефлексов)

2.4. Твердофазный синтез соединений с хильгардитной структурой.

Используя описанные выше исходные вещества, готовили стехиометрические смеси, отвечающие составу $M_2B_5O_9Br$ (M=Ca,Sr,Ba,Cd,Pb X=Cl,Br,I)

Условия синтеза суммированы в таблице 3. Как видно из приведенных данных, нам удалось получить в указанных условиях опытов №1-7 монофазные препараты хильгардитных фаз. В случаях опытов № 8-11,14 нам не удалось повести синтез желаемых веществ, таким образом, в связи с чем, был использован другой метод, описанный ниже. В случае с кадмием, мы установили, что ион Cd²⁺ стабилизирует борацитную структуру. Ввиду, как уже было сказано, трудностей с синтезом бариевых производных, связанных со стеклованием нами по методике, предложенной [35], был проведен синтез в потоке высушенного над серной кислотой и оксидом фосфора аргона. Для этого в стехиометрическую смесь, отвечающую составу Ba₂B₅O₉Br был добавлен 20-ти кратный избыток BaBr₂. Полученная смесь помещалась в лодочку. Нагревание проходило в кварцевом реакторе в трубчатой печи. Температура синтеза была ниже описанной [35] и составляла 800°С. В результате был получен продукт, в рентгенограмме которого наблюдались линии, свидетельствующие о присутствии в конечном продукте искомой фазы.

2.5. Диагностика соединений с хильгардитной структурой

Все полученные образцы были протестированы методм ГВГ ЛИ. Полученные результаты показали существенные различия способности к ГВГ в семействе хильгардитов. Измерения проводились на порошке по схеме "на отражение"[42]. Т.к. интенсивность сигнала второй гармоники сильно зависит от степени дисперсности, то мы стремились обеспечить идентичные условиях синтеза и перемола продукта, полагая, что это приведет к относительной однородности частиц по их размеру.

Чтобы убедиться в приемлемости такого подхода, в ряде случаев прибегали к просеиванию частиц через сита. Именно по такой методологи были сформированы различные по степени дисперсности фракции Pb₂B₅O₉Br, на которых протестировали зависимость d от размера частиц (Приложение 7.5). В соответствии с этой кривой

стандартная методика приготовления образцов обеспечивала усредненный размер частиц ≈50 мкм.

Поэтому приведенные в таблице 4 экспериментальные значения интенсивности сигнала ГВГ для различных хильгардитных фаз отражают влияние на нее катионного и галогенного состава, поскольку поправка на геометрическую разнородность тестируемых фракций должна быть мала. Таким образом, из данных таблицы 4 ясно следует, во-первых, справедливость нашего постулата о существенном вкладе в НЛО характеристики бороксидных производных не только основного каркаса, но и внекаркасных «наполнителей», и во-вторых, - уникальность бром-свинцовой фазы. Таблица 4

Интенсивности сигнала (I/I_(SiO2)) второй оптической гармоники, генерируемого поликристаллическими хильгардитными фазами

Соединение	(I/I _(SiO2))
$Sr_2B_5O_9Br$	30
Sr ₂ B ₅ O ₉ Cl	6
Pb ₂ B ₅ O ₉ Br	800
Pb ₂ B ₅ O ₉ Cl	200

Для последней провели измерение температурной зависимости интенсивности сигнала ГВГ, график которой имеет ступеньку, обычно интерпретируемую как фазовый переход пирофазы в пьезофазу, как, например, это наблюдается у борацитов (переход из кубической в ромбическую модификации).

Для решения вопроса о возможности существования подобного перехода в исследуемых соединениях нами был предпринят рад дополнительных экспериментов, в первую очередь – измерение температурной зависимости диэлектрической проницаемости Pb₂B₅O₉Br. Измерения проводили на керамическом образце, полученном отжигом (750°C 56ч.) таблетки (диаметр 8 мм), спрессованной под давлением 2 т/мм². Экспериментальный график ε (T) (рис. 4) не содержит каких-либо скачков или изломов, т.е. не демонстрирует тенденции кристаллической структуры исследуемой фазы к изменению своей симметрии. Нами была проведена ДТГ запись образца на воздухе (приложение 7.6). Результаты ДТГ

анализа изучаемого оксобромида свидетельствуют о наличии термического эффекта при 727°С, что соответствует по температуре упомянутой аномалии на кривой ГВГ. Однако этот эффект может также быть связан с процессами окисления. Поэтому нами была проведена запись ДТГ в инертной атмосфере аргона (приложение 7.7), которая качественно совпала с только что описанной. Тем самым, во-первых, была продемонстрирована правомочность проведения температурных измерений различных свойств свинцового хильгардита на воздухе, а, вовторых, доказана непричастность процессов окисления к эффекту при температуре 727С. Не исключено: что он связан с фазовым переходом, который однако, в отличие от случая борацитов, не носит характера перехода пьезофаза пирофаза.





рис. 4 Диэлектрические свойства Pb ₂B₅O₉Br

N⁰	Состав исходной шихты	Контейнер	Условия синтеза	Данные РФА
			T1 t1 T2 t2 T3 t3 T4	
1	2PbBr ₂ *1PbO*3PbB ₄ O ₇	ал. тиг. в ам ¹ .	0->24h-> 450->2h->650->3сут->400 доотжиг 750	иск ²
2	2PbBr ₂ *1PbO*3PbB ₄ O ₇	ал. тиг. в ам.	0->24h->760->4h->760->48h->600->12h->25	ИСК
3	2PbBr ₂ *1PbO*3PbB ₄ O ₇	ал. тиг. в ам.	Выход на 450 за 90мин отжиг 450 17ч	иск.
4	2PbCl ₂ *1PbO*3PbB ₄ O ₇	кв. ампула	0->2h->450->2h->600->24h доотжиг 750	ИСК
5	2SrBr ₂ *1SrO*3SrB ₄ O ₇	кв. ампула	0->2h->450->2h->600->24h доотжиг 750	ИСК
6	2SrCl ₂ *1SrO*3SrB ₄ O ₇	кв. ампула	0->2h->450->2h->600->24h доотжиг 750	ИСК
7	2BaBr ₂ *1BaCO ₃ *3BaB ₄ O ₇	кв. ампула	выход на 710 за 2 ч нагрев неделя	иск +ВаВ2О4
8	2BaBr ₂ *1BaCO ₃ *3BaB ₄ O ₇	кв. ампула	0->2h->450->2h->600->24h доотжиг 750	Рентгеноаморф. Продукт
9	2BaBr ₂ *1BaCO ₃ *3BaB ₄ O ₇	ал. тигель	за 5ч 450 за 5ч 600 2сут 600 за 3сут 450 откл	"
10	3BaCO ₃ *1BaBr ₂ *5H ₃ BO ₃	ал. тигель	0->5.5h->400->4h->400->9.5h->900->8.6h	"
11	3BaCO ₃ *1BaBr ₂ *5H ₃ BO ₃	ал. тигель	0->2h->200->2h->400->4h->400->10h->100	"
12	3BaCO ₃ *1BaCl ₂ *5H ₃ BO ₃	ал. тигель	0->2h->200->2h->400->4h->400->10h->100	BaB2O4+X
13	3CaCO ₃ *1CaCl ₂ *5H ₃ BO ₃	ал. тигель	0->5.5h->400->4h->400->9.5h->900->8.6h	смесь боратов
14	$1CdBr_2*3CdO*5B_2O_3$	кв. ампула	0->2h->450->2h->600->24h доотжиг 750	Борацит
15	$1CdBr_2*3CdO*5B_2O_3$	кв. ампула	выход на 710 за 2 ч нагрев неделя	Борацит
16	$1CdCl_2*3CdO*5B_2O_3$	кв. ампула	выход на 710 за 2 ч нагрев неделя	Борацит+Х
17	$1CdCl_2*3CdO*5B_2O_3$	кв. ампула	за 5ч 450 за 5ч 600 2сут 600 за 3сут 450 откл	Борацит+Х
18	$2PbCl_2*2PbO*3PbB_4O_7$	кв. ампула	вых на 450 за 90мин отжиг 17ч	иск+ Pb2SiO4
19	2PbI ₂ *2PbO*3PbB ₄ O ₇	ал. тиг. в ам.	0->2h->450->2h->600->24h доотжиг 750	Х
20	1PbI ₂ *3PbO*10H ₃ BO ₃	ал. тиг. в ам.	0->124->600->724->600->484->300	Х
21	$2PbI_2*\overline{2PbO*3PbB_4O_7}$	кв. ампула	0->2ч->400->56ч->700->56ч	X

Таблица 3 Условия отжига и данные РФА обнаруженных продуктов ¹Алундовый тигель в вакуумированной кварцевой ампуле ²Искомая хильгардитная фаза

2.6. Получение монокристаллов

В связи с тем, что для НЛО кристаллов имеет место анизотропия свойств,

возникает необходимость тестирования их ГВГ характеристик на монокристаллах. С другой стороны, теоретический расчет d требует точного знания кристаллической структуры вещества. Между тем такая информация отсутствует для многих хильгардитных соединений, в том числе для хлор-свинцового. В связи с этими обстоятельствами нами был предпринят рост монокристаллов Pb₂B₅O₉X (X = Cl, Br) – "рекордсмена" по НЛО восприимчивости (бромида) и его ближайшего химического аналога (хлорида).

Основной трудностью на пути синтеза хильгардитных фаз, как было сказано выше, является стеклообразование. Именно по этой причине мы отказались от методики роста их кристаллов из расплава, а предприняли попытку адаптации методики роста посредством химического транспорта, разработанной для борацитов.

В кварцевую ампулу помещали 3 тигля с PbO, PbBr₂ (или PbCl₂) и B₂O₃, B тигель с оксидом металла добавляли еще H₃BO₃, количество которой рассчитывали, исходя из посылки о необходимости создать при рабочей температуре давление паров воды около 0,5 вакуумировали, атм. Ампулу отпаивали и помещали в вертикальную двухзонную печь, градиент температур в которой составлял 10-20С. Температуру зоны испарения варьировали от 680С до 710C. всех случаях наблюдали Bo интенсивную конденсацию вещества практически по всей длине ампулы. Конденсат представлял собой хаотическое нагромождение прозрачных ограненные кристаллитов. Хорошо



кристаллы с линейными размерами от 0.5 до 3мм вырастали в поперечнике тигля с оксидом бора. (см. фото)

РФА поликристаллического налета и тщательно перетертых кристаллов показал принадлежность обоих продуктов к искомой хильгардитной структуре.

К сожалению, кристаллы указанных размеров еще не достаточны для успешного исследования зависимости величины нелинейной восприимчивости второго порядка от направления, но они вполне пригодны для проведения рентгеноструктурных исследований.

2.7. Идентификация и диагностика продуктов ростовых опытов

В связи с тем, что по схеме [37] в процессе роста в качестве транспортера использовалась вода, то можно ожидать [20] вхождения кристаллогидратной воды в состав полученного продукта, или замещения галогена в канале на ОН группу. Для ответа на этот вопрос проведено ИК спектральное изучение полученных кристаллов. Спектр поглощения.. (Приложение 7.3-7.4) записали на приборе спектрофотометр SPECORD UVVIS В качестве образцов служила взвесь тщательно перетертых кристаллов в вазелиновом масле В спектрах обоих веществ отсутствовали полосы поглощения, которые могли бы быть отнесены к кристаллогидратным молекулам воды, но четко прописывались полосы (3200 см⁻¹), соответствующие группе ОН:, что, вероятно, свидетельствует о частичном замещении ионов галогена в цеолитоподобных каналах. Аналогичным исследованием бромных образцов, полученных твердофазным синтезом, показали отсутствие в продукте, как кристаллогидратной воды, так и ОН групп. ГВГ ЛИ исследования, проведенные на полученных монокристаллических образцах показали, что в указанных условиях

получаются хорошо закристаллизованный образцы, о чем свидетельствует существенно возросший по сравнению с порошковыми экспериментами интенсивностью излучения (для Pb₂B₅O₉Br - 1800 отн. ед. по SiO₂ эталону, для Pb₂B₅O₉Cl - 680 отн. ед. по SiO₂ эталону).

3. Теоретическая часть.

Применим все описанное в лит. обзоре (п. 1.7) для расчета компонент тензора НЛО восприимчивости второго порядка Pb₂B₅O₉Br. Используя уравнению валентных связей получим[43]:

$$\begin{split} Pb_{2}B_{5}O_{9}Br &= 2/9Pb(1)O(1)_{9/4} + 2/9Pb(1)O(2)_{9/3} + 2/9Pb(1)O(3)_{9/4} + 2/9Pb(1)O(5)_{9/3} \\ &+ 2/9Pb(1)O(6)_{9/4} + 2/9Pb(1)O(7)_{9/4} + 2/9Pb(1)O(9)_{9/4} + 2/9Pb(1)Br(1)_{9/2} + 2/9Pb(1)Br(2)_{9/2} \\ &+ 2/9Pb(2)O(1)_{9/4} + 2/9Pb(2)O(1)_{9/4} 2/9Pb(2)O(1)_{9/4} + 2/9Pb(2)O(3)_{9/4} + 2/9Pb(2)O(4)_{9/3} \\ &+ 2/9Pb(2)O(6)_{9/4} + 2/9Pb(2)O(7)_{9/4} + 2/9Pb(2)O(8)_{9/3} + 2/9Pb(2)Br(1)_{9/2} + 2/9Pb(2)Br(2)_{9/2} \\ &+ B(1)O(1) + B(1)O(5)_{4/3} + B(1)O(6) + B(1)O(7) + B(2)O(3) + B(2)O(2)_{4/3} + B(2)O(7) + \\ B(2)O(4)_{4/3} + B(3)O(1) + B(3)O(3) + B(3)O(9) + B(3)O(8)_{4/3} + B(4)O(4) + B(4)O(4) + \\ B(4)O(8)_{3/4} + B(5)O(2) + B(5)O(5) + B(5)O(9)_{3/4} \end{split}$$

Для оценки коэффициента преломления воспользуемся формулой, предложенной Пинноу [44] $\frac{n-1}{\rho} = \sum_{i} g_i \omega_i$, где ω - мольная доля *i*-ого компонента в веществе, а g_i -

удельная рефракция *i*-ого компонента. Представляя рассматриваемый оксобромид как стехиометрическую композицию простых ингредиентов по схеме $2Pb_2B_5O_9Br=3PbO+5B_2O_3+PbBr_2$, получим, что искомый коэффициент преломления равен n=1.782

Остальные параметры, фигурирующие в расчетной схеме, могут быть найдены по формулам, приведенным в параграфе 1.7.Их значения и величины, рассчитанных d приведены в приложении 7.5 (d^{μ} в Å; $E_{h}^{\ \mu}$, C^{μ} в ev; q^{μ} в e; $\delta_{3xx}^{\ \mu}$ в pm/V)

Суммарные величины для Pb₂B₅O₉Br

 $\delta_{311}=2.32*10^{-1} \text{ pm/V}, \delta_{322}=6.74*10^{-1} \text{ pm/V}, \delta_{333}=-9.01*10^{-1} \text{ pm/V}.$

Аналогичный расчет для $Eu_2B_5O_9X$ (X = Cl, Br) привел к

 δ_{311} =3.00*10⁻¹pm/V, δ_{322} =5.66*10⁻¹pm/V, δ_{333} =-6.54*10⁻¹pm/V (бромид) и

 δ_{311} =2.79*10⁻¹pm/V, δ_{322} =5.30*10⁻¹pm/V, δ_{333} =-6.56*10⁻¹pm/V (хлорид),

откуда следует, что НЛО восприимчивости различных хильгардитных соединений различаются значительно.

7. Обсуждение результатов.

В процессе выполнения настоящей работы нами были получены разными методами кристаллические хильгардитные соединения щелочно-земельных металлов и свинца. В то же время отжиг кадмиевой композиции привел к образованию борацитной фазы. Отсюда можно заключить, что ионный радиус катиона не является основополагающей величиной, определяющей возможность стабилизации хильгардитной структуры тем или иным металлом, поскольку радиус Cd²⁺ (1,24A при KЧ = 8) не намного меньше, чем радиус Ca²⁺ (1.26A при KЧ = 8)[¹], т.е. наряду с геометрическим фактором, очевидно, необходимо ввести параметр, учитывающий химические особенности катиона. В качестве такого параметра в других классах боратов предлагается сила льюисовской кислоты (F_L) катиона, которая в данном случае трактуется как некое опосредованное выражение более общего правила

«согласования валентных усилий», предложенного Брауном [40]. Действительно, если построить диаграмму " R_A/R_B - F_L " (где R_A – ионный радиус катиона, R_B – ионный радиус бора) для различных металлов (воспользовавшись табличными данными [45] для R_A , R_B и для F_L), то оказывается возможным (рис. 5) выделить два участка диаграммы, в один из которых попадают все известные «хильгардитные» катионы, а в другой – «борацитные». Поэтому поиск новых хильгардитоподобных фаз представляется возможным только по пути усложнения катионного состава с таким расчетом, чтобы усредненные значения R_A и F_L комплексного «катиона» попадали в «поле устойчивости» хильгардитной структуры (например, Na+Pb+Ln). В данной работе мы такой цели не ставили.



Рис. 5 Диаграмма "R_A/R_B - F_L".

С другой стороны, в случае рассматриваемых каркасных структур можно говорить не о катионном наполнении каркаса, а о «вписывании» в него соответствующих полиэдров, центральным атомом которых является атом металла. При таком толковании структур в борацитных фазах катион должен иметь КЧ =4, а в хильгардитных - КЧ = 9. С этих позиций представляется вероятным, что именно из-за несклонности 3d металлов к 9-координационному окружению, предпочтительным каркасом для них является борацитный.

Проведенное нами экспериментальное тестирование полученных хильгардитных соединений методом ГВГ подтверждает, что внекаркасные катионы и анионы не являются инертными по отношению к НЛО свойствам фаз. Для оценки характера и степени влияния природы «наполнителя» на величину НЛО восприимчивости кристалла, мы провели теоретический расчет последней для Pb₂B₅O₉Br по модели Филипса - Ван Вехтена – Левина - Ксуе [11-18], требующей точных структурных данных. Отсутствие решенных структур для Pb₂B₅O₉Cl и его щелочно-земельных аналогов делает затруднительным проведение подобного расчета для всех исследуемых нами фаз. Это и обуславливает необходимость получения монокристаллов рассматриваемых соединений, которые мы пытались вырастить методом химического транспорта по методике аналогичной описанной для борацитных производных. Нами были найдены условия получения кристаллов Pb₂B₅O₉Cl, пригодных

для рентгеноструктурного анализа (РСтА). Однако участие в процессе переноса воды привело к вхождению ОН группы в цеолитоподобные каналы. Практическое совпадение параметров элементарных ячеек фаз, найденных из обработки рентгенограмм перетертых кристаллов и керамических образцов $Pb_2B_5O_9Cl$, свидетельствует скорее о лишь частичном замещении атомов галогена гидроксильной группой. Окончательный ответ может дать РСтА кристаллов, который сейчас находится в стадии выполнения. Тем не менее, повидимому, при выращивании монокристаллов необходимо отказаться от химического транспорта и ограничиться методом возгонки, хотя для производных Sr, Ca и Ba этот процесс может оказаться нереализуемым из-за низкой летучести оксидов этих металлов, но применительно к производным свинца можно ожидать положительных результатов.

Таким образом, из рассмотренных выше соединений только $Pb_2B_5O_9Br$ обладал всем набором данных, необходимых для проведения расчета d_{ijk} , чем и обусловлен выбор этого соединения в качестве объекта для теоретического описания НЛО характеристик хильгардитных фаз. Чтобы убедиться, во-первых, в наличии корреляции между рассчитанными по выбранной нами модели и экспериментальными величинами d_{ijk} , а вовторых, в существовании общих закономерностей в НЛО поведении хильгардитов, мы осуществили также расчет, аналогичный описанному в §3, применительно к $Eu_2B_5O_9X$ (X = Cl, Br), структура и экспериментальные НЛО параметры которых описаны в литературе [28]. Эти расчеты дали положительный ответ на первый из только что сформулированных вопросов.



Рисунок 6 .Вклад различных связей в хильгардитных фазах $M_2B_5O_9X$ (M = Eu, X = Cl, Br; M = Pb, XC =Br) в величину d_{311} .

Рисунок 6 иллюстрирует общность закономерностей в описании парциальных вкладов различных химических связей в итоговую НЛО восприимчивость хильгардитных кристаллов на примере d₃₁₁.

К очевидным особенностям упомянутых закономерностей следует отнести то обстоятельство, что во всех случаях (рис.6) конечная величина d_{ijk} определяется в основном связями №31-34, которые отвечают связям В(4)-О и В(5)-О, т.е. связям атомов бора, находящихся в центре координационных треугольников. Тем самым в хильгардитных фазах специфическим образом реализуется основной постулат теории Чена. Роль внекаркасных атомов в таком случае, очевидно, заключается в различном влиянии на геометрическое расположение треугольников ВО₃ относительно полярной оси, что через геометрический фактор G_{ijk} оказывает существеннейшее воздействие на d_{ijk} при смене типа M или X.

Более подробное обсуждение высказанной гипотезы, в том числе и рассмотрение степени ее общности, требует значительного расширения набора экспериментальных данных по интересующему нас классу соединений. На решение этой задачи и будет направлена наша последующая работа.

8. Выводы

- Твердофазным синтезом получены и охарактеризованы методами РФА и ГВГ хильгардиты состава Pb₂B₅O₉Cl, Pb₂B₅O₉Br, Sr₂B₅O₉Cl, Sr₂B₅O₉Br. Подтверждена высокая эффективность ГВГ кристаллами Pb₂B₅O₉Br.
- Апробирована методика получения монокристаллов Pb₂B₅O₉X (X = Cl, Br) с помощью химического транспорта с использовнием воды в качестве транспортера. Показана эффективность метода для выращивания кристаллов для PCтA. Установлена возможность частичного замещения в кристаллах атомов галогенов группами OH.
- Адаптирована применительно к хильгардитным фазам схема априорных расчетов восприимчивости второго порядка. Показана существенная зависимость НЛО восприимчивости от природы катионного и анионного наполнения В-О каркаса. Высказана гипотеза о доминирующем влиянии на величину d_{ijk} различных фаз M₂B₅O₉X геометрического фактора

9. Благодарности

Автор выражает благодарность:

- А.П. Бобылеву за проведение съемки ИК спектра
- А.А. Елисееву за проведение съемки видимого и ближнего УФ спектра
- М.Г. Жижину за проведение ДТГ измерений
- З.Я. Куликовой за рентгеновскую съемку

Список использованной литературы.

[1]Takatomo Sasaki, Yusuke Mori, Masashi Yoshimura, Yoke Khin Yap, Tomosumi Kamimura, Recent development of nonlinear optical borate crystals: key materials for generation of visible and UV light Materials Science and Engineering, 30 (2000) 1-54

[2] P.A. Franklin, A.E. Hill, C.W. Peters and G. Weinreich, Phys. Rev. Lett. 7 (1961) 118

[3] D. A. Kleiman, Phys. Rev. 126, 1977 (1962)

[4] Non linear optics lecture notes 2001 Prof. W. Ubachs

laser centre Vrije Universiteit Amsterdam department of physics and astronomy (уч. пособие)

[5] C.F. Dewey Jr., W.R. Cook Jr., R.T. Hodgson, J.J. Wynne, Appl. Phys. Lett. 26 (1975) 714.

[6] C. Chen, B. Wu, A. Jiang, G. You, Sci. Sin. B7 (1984) 598.

[7] R. Komatsu, T. Sugawara, K. Sassa, N. Sarukura, Z. Liu, S. Izumida, Y. Segawa, S. Uda, T. Fukuda, K.

Yamanouchi, Appl. Phys. Lett. 70 (1997) 3492; S. Uda, R. Komatsu, T. Sugawara, N. Sarukura, T. Fukuda, T. Sasaki,

in: T. Sasaki (Ed.), Proceedings of the International Symposium on Laser and Nonlinear Optical Materials, Singapore,

3-5 November 1997, Oxford Grap. Print, Singapore, 1997, p. 320.

[8] L. Mei, Y. Wang, C. Chen, B. Wu, J. Appl. Phys. 74 (1993) 7014.

[9] C. Chen, Y. Wang, B. Wu, K. Wu, W. Zeng, L. Yu, Nature (London) 322 (1995) 373.

[10] Ю.С. Кузьминов // Ниобат и танталат лития. Материалы для нелинейной оптики, М., "Наука", 1975 г., 223 стр.

[11] Е.Л. Белоконева, Ю.К. Кабалов, О.В. Дмитриев, С.Ю. Стефанович. Новый полиборат с высокой оптической нелинейностью Pb2[B5O9]Br из группы хильгардита. // Кристаллография. 2002, том 47, №6, с 1013-1017

[12] C. Chen, Development of new nonlinear optical crystals in the borate series, in: Laser Science and Technical International Handbook, Vol. 15, Harwood, New York, 1993

[13] J. C. Phillips. Ionicity of the chemical bondin crystals. Rev. Mod. Phys., 42:317–356, 1970.

[14] J. A. Van Vechten. Quantum dielectric theory of electronegativity in covalent systems. I. Electronic dielectric constant. *Phys. Rev.*, 182:891–905, 1969.

[15] B. F. Levine. Bond-charge calculation of nonlinear optical susceptibilities for various structures. *Phys. Rev.*, B7:2600–2626, 1973.

[16] B. F. Levine. Bond susceptibilities and ionicities in complex crystal structures. *J. Chem. Phys.*, 59:1463–1486, 1973.

[17] S. Zhang, Chin. J. Chem. Phys. 47, 109 (1991).

[18] D. Xue and S. Zhang, J. Phys.: Condens. Matter 8, 1949 (1996).

[19] D. Xue, S. Zhang, J. Phys. Condens. Matter 9 (1997) 7515

[20] D. Xue and S. Zhang, Appl. Phys. Lett. 68, 57 (1999).

[21] D. Xue and S. Zhang. Calculation of the nonlinear optical coe.cient of NdAl₃(BO₃)₄ crystal. J.

Phys.: Condens. Matter, 8:1949-1956, 1996.

[22] D. Xue and S. Zhang. Structural analysis of nonlinearites of $Ca_4ReO(BO_3)_3$ (Re = La, Nd, Sm, Gd, Er, Y). *Appl. Phys.*, A68:57–61, 1999.

[23] D. Xue, K. Betzler, H. Hesse, and D. Lammers. Origin of the large nonlinear optical coe.cients in bismuth borate BiB3O6. *phys. stat. sol. (a)*, 176:R1–R2, 1999.

[24] D. Xue and S. Zhang. Structure and non-linear optical properties of beta-barium borate. *Acta Cryst.*, B54:652–656, 1998.

[25] D. Xue and S. Zhang. Nonlinear optical properties of $(B_3O_7)^{5-}$ and $(B_3O_6)^{3-}$ groups. *Appl. Phys.*, A65:451–456, 1997.

[26] D. Xue and S. Zhang. The origin of nonlinearities in $K[B_5O_6(OH)_4] \cdot 2H_2O$ crystal. *Phys. Stat. Sol (b)*, 200:351–358, 1997.

[27] MM. D. J. Lloyd, A. Levasseur, and C. Fouassier. Crystal structure for the bromoborate (Ca2B5O9Br).

J. Solid State Chem., 6:179–186, 1973.

[28] K. Machida, G. Adachi, Y. Moriwaki, and J. Shikawa. The crystal structure and luminescence

properties of europium (ii) haloborates. Bull. Chem. Soc. Jpn., 54:1048-1051, 1981.

[29] Е.Л. Белоконева, Т.А. Корчемкина, О.А. Дмитрова. Структурно-генетическое единство пентаборатов как

членов OD-семейства с различной степенью конденсации фундаментальных строительных блоков. ЖНХ. Том 45. №11. (2000)

- [30] Ferro O., Merlino S., Vinogradova S.A. et al. //J. Alloys and Compounds. 200. V.305.P.63.
- [31] Corker D.L., Glazer A.M. //Acta Cryst B. 1996 V.52 P.260
- [32] Ghos S., Wan C. //Am. Mineral. 1979. V.64. P. 187.
- [33] Wan C., Ghos S. //Am. Mineral. 1983. V.68. P. 604.
- [34] T.E.Peters, J. Baglio //J. Inorg. Nucl. Chem., 32, 1089 (1970)
- [35] H. Schmid. Die Syntese von Boraziten mit Hilfe chemischer Transportreaktionen //J. Chem. Solids (1965) Vol.26, pp. 973-988
- [36] D. Penn, Phys Rev. 128, 2093 (1962)
- [37] H.Nara, J. Phys. Soc. Japan 20, 778 (1965)
- [38] Л.Д. Ландау. Е.М. Лифшиц Теоритическая физика том VIII (Электродинамика сплошных сред), М.
- «Физматлит» 2001 глава IX §78
- [39] B. F. Levine. Electrodynamical bond-charge calculation of nonlinear optical susceptibilities
- Phys. Rev. Letters vol. 22, 15 (1969)
- [40] I. D. Brown. Chemical and steric constraints in inorganic solids. Acta Cryst., B48:553–572, 1992.
- [41] Брауер Г. Руководство по препаративой неорганической химии, М.: Иностр. лит., 1956, с.224
- [42] С.Ю. Стефанович. Докторская диссертация
- [43] Pauling L. //J. Sam Chem. Soc. 49, 765-790 (1927)
- [44] Pinnov D.A. Guide lines for selection of acustooptic materials Journal of quantum electronics, 1970, V. 6 N4 p.223=238

[45]R.D.Shannon. Acta Cryst. 1976. A32, p.751-767

7. Приложение

7.1. Спектр поглощения Pb₂B₅O₉Br в видимой области



7.2. Зависимость интенсивности выхода второй от степени дисперсности образца



7.3. Спектр поглощения Pb₂B₅O₉Br, полученного методом хим. транспорта, в ИК области в вазелиновом масле



7.4. Спектр поглощения Pb2B5O9Cl, полученного методом хим. транспорта, в ИК области в вазелине



d^{μ}	Γμ	C^{μ}	£μ	α^{μ}	α ^μ	C^{μ}	<u>ς</u> μ	C^{μ}	ςμ	C^{μ}	s µ
<i>u</i>	<i>L</i> _h	05.0524		l	<i>q</i>	0311	0311	0322	0322	0333	0333
2.6455	3.5596	35.9534	9./IE-03	0.0946	1.5722	-2.50E-04	-2.25E-09	-0.2112	-1.90E-06	-0.011	-9.89E-08
2.5105	4.0534	33.2945	0.0146	0.2177	1.8227	0.0162	6.17E-07	0.2353	8.97E-06	0.5847	2.23E-05
2.6774	3.4552	34.9544	9.68E-03	0.0969	1.5689	-2.68E-03	-1.00E-07	-0.3793	-1.42E-05	-0.236	-8.81E-06
2.5729	3.814	31.4082	0.0145	0.2286	1.8064	-0.0393	-1.63E-06	-0.1356	-5.62E-06	-0.7224	-2.99E-05
3.122	2.3606	24.1513	9.46E-03	0.1354	1.5157	0.0731	4.73E-06	0.2216	1.44E-05	0.0363	2.35E-06
2.8038	3.0819	31.3369	9.58E-03	0.1066	1.5551	0.0158	6.87E-07	0.1389	6.05E-06	3.99E-03	1.74E-07
2.9467	2.7245	27.8106	9.51E-03	0.1187	1.5383	7.52E-03	3.91E-07	0.0776	4.04E-06	0.8693	4.52E-05
3.1228	2.3593	45.5022	2.68E-03	0.0287	1.9169	0.2074	4.29E-07	5.42E-03	1.12E-08	0.0113	2.33E-08
2.9189	2.7892	53.7591	2.68E-03	0.0247	1.9244	-0.252	-4.11E-07	-7.82E-03	-1.28E-08	-0.0225	-3.67E-08
2.7393	3.2649	33.1185	9.62E-03	0.1016	1.5623	0.1479	5.96E-06	0.0211	8.48E-07	5.29E-03	2.13E-07
2.9987	2.6088	26.6544	9.49E-03	0.1235	1.5318	-0.1841	-2.55E-06	-4.63E-03	-6.43E-08	-7.56E-03	-1.05E-07
2.8465	2.9684	24.5941	0.0144	0.2829	1.7299	0.0397	2.38E-06	0.0184	1.10E-06	0.9114	5.47E-05
2.6477	3.5524	35.8851	9.70E-03	0.0948	1.572	0.2944	1.06E-05	1.33E-06	4.79E-11	0.4985	1.80E-05
2.5531	3.8876	39.0625	9.81E-03	0.0882	1.5815	-0.3416	-1.10E-05	-0.0203	-6.51E-07	-0.3272	-1.05E-05
2.6145	3.6652	30.2267	0.0145	0.2362	1.7953	-0.1982	-8.68E-06	-0.0458	-2.01E-06	-0.599	-2.63E-05
2.8349	2.9987	30.522	9.56E-03	0.1092	1.5515	0.1563	7.08E-06	0.0483	2.19E-06	9.88E-03	4.47E-07
3.0827	2.4359	46.9873	2.68E-03	0.0278	1.9185	-5.35E-03	-1.05E-08	-0.3664	-7.23E-07	-0.1162	-2.29E-07
3.0707	2.4597	47.4468	2.68E-03	0.0276	1.9189	8.70E-04	1.69E-09	0.0774	1.51E-07	4.89E-04	9.52E-10
1.4138	16.8383	17.2593	0.4877	3.0341	0.4799	0.0506	3.71E-03	4.06E-03	2.98E-04	0.9168	0.0672
1.5312	13.8155	16.6866	0.4067	3.6542	0.5115	-1.55E-03	-1.27E-04	-0.2132	-0.0175	-0.0116	-9.53E-04
1.492	14.7327	15.4614	0.4759	3.2965	0.4477	-0.1402	-0.0142	-0.0376	-3.82E-03	-6.24E-03	-6.34E-04
1.4873	14.8486	15.5621	0.4765	3.2804	0.4496	-0.2886	-0.0288	-0.0963	-9.60E-03	-0.1956	-0.0195
1.4902	14.7778	17.6652	0.4117	3.5045	0.5302	-2.41E-03	-1.69E-04	-0.0804	-5.64E-03	-5.80E-04	-4.07E-05
1.5208	14.0494	14.863	0.4719	3.3961	0.4365	5.07E-04	1.44E-05	0.0374	1.06E-03	0.9425	0.0267
1.4489	15.8442	16.4188	0.4822	3.1506	0.4652	-0.2104	-0.0179	-0.1355	-0.0116	-0.074	-6.31E-03
1.4057	17.078	19.9392	0.4232	3.2072	0.5711	-0.3009	-0.0147	-0.0224	-1.10E-03	-0.0535	-2.62E-03
1.4639	15.4434	16.0758	0.4799	3.2011	0.459	-0.0731	-1.66E-03	-0.2996	-6.80E-03	-0.1187	-2.69E-03
1.5059	14.3981	15.1693	0.4739	3.3443	0.4423	0.0231	2.47E-03	4.60E-03	4.93E-04	0.9582	0.1027
1.4127	16.8684	19.7355	0.4221	3.2313	0.5676	-0.0917	-4.64E-03	-9.70E-05	-4.90E-06	-7.94E-04	-4.01E-05
1.4581	15.596	16.2067	0.4808	3.1816	0.4613	-0.0848	-1.88E-03	-0.2531	-5.61E-03	-0.0658	-1.46E-03
1.3751	18.0355	9.2938	0.7902	6.4987	0.232	-0.1875	0.1003	-1.21E-04	6.49E-05	-7.41E-03	3.97E-03
1.3022	20.6456	9.6275	0.8214	4.9992	0.2711	-0.2976	0.3497	-0.0528	0.062	-0.3627	0.4261
1.4211	16.622	8.681	0.7857	6.9001	0.2126	0.1119	-0.2794	0.0288	-0.072	0.7797	-1.9468
1.3533	18.7648	9.6049	0.7924	6.3125	0.2417	-0.0878	0.1745	-0.259	0.515	-0.3733	0.7424
1.3201	19.9592	10.1072	0.7959	6.0335	0.2572	0.0866	-0.0385	0.116	-0.0515	0.6743	-0.2995
1.3921	17.4954	8.4122	0.8122	5.6491	0.232	-1.85E-03	2.90E-03	-0.1794	0.281	-6.64E-03	0.0104

7.5. Основные рассчитанные параметры для Pb₂B₅O₉Br



7.6. Термогравиметрическое исследование Pb2B5O9Br в воздушной атмосфере

7.7. ДТГ Pb₂B₅O₉Br в атмосфере аргона

