_ КОНСТРУКЦИОННЫЕ И ФУНКЦИОНАЛЬНЫЕ _____ МАТЕРИАЛЫ

УДК 5.54.057

РАЗРАБОТКА ЭФФЕКТИВНЫХ РАДИАЦИОННО СТОЙКИХ ДЕТЕКТОРНЫХ МАТЕРИАЛОВ НА ОСНОВЕ КРИСТАЛЛОВ CaF₂ С ПРИМЕСЬЮ ИОНОВ Yb³⁺

© 2022 г. С. Э. Саркисов¹, В. А. Юсим^{1,*}

¹Национальный исследовательский центр "Курчатовский институт", Москва, Россия *E-mail: Yusim_VA@nrcki.ru Поступила в редакцию 28.01.2022 г.

После доработки 24.02.2022 г. Принята к публикации 24.02.2022 г.

Создан радиационно стойкий оптический материал на основе кристалла CaF_2 с примесью ионов Yb^{3^+} , способный сохранять оптическую прозрачность в условиях воздействия γ -радиации до 10^8 Гр. Данный материал представляет прикладной интерес для использования в качестве оптических элементов устройств, работающих в условиях воздействия жесткого ионизирующего излучения. Рассмотрены явления образования центров окраски и фотоионизации в выращенных в графитовых тиглях методом горизонтальной направленной кристаллизации кристаллах CaF_2 с примесью трехвалентных редкоземельных ионов Ce^{3^+} , Pr^{3^+} , Eu^{3^+} , Yb^{3^+} при воздействии различных видов ионизирующих излучений. Изменения интенсивностей пиков полос в спектрах поглощения свидетельствуют, что наводимые γ -облучением в результате радиационного дефектообразования центры окраски практически полностью исчезают при последующем воздействии УФ-света в результате процессов фотоионизации.

DOI: 10.56304/S2782375X22020140

введение

Дефекты в кристаллах существенно влияют на окрашивание и снижение радиационной стойкости при воздействии ионизирующего излучения. Структура флюорита (пр. гр. Fm3m) может содержать пустоты как в центре кубической ячейки, так и в середине ребра, т.е. может включать в себя избыточные (внедренные) атомы. Во флюорите могут быть дефекты и другого типа – незаполненные регулярные позиции (вакансии). При комнатной температуре основным типом дефектов в кристаллах с таким типом структуры являются антифренкелевские дефекты, представляющие собой вакансии галоида и ион галоида в междоузлии [1]. Описанные точечные дефекты и их более сложные сочетания способствуют высокой подвижности ионов фтора в анионной подрешетке. В ходе процесса окрашивания в объеме кристалла происходит возникновение структурных дефектов из-за нарушения зарядовой нейтральности в кристаллической решетке при изменении стехиометрического состава. Центры окраски (ЦО) в ионных кристаллах представляют собой состояния электронов или дырок, расположенных на энергетических уровнях в запрещенной зоне (33) кристалла, переходы электронов между которыми при облучении кристалла светом вызывают его поглощение. Собственные электронные центры образуются при захвате электронов на одну анионную вакансию или несколько вакансий в соседних узлах кристаллической решетки. Простейшим ЦО такого рода является *F*-центр, представляющий собой анионную вакансию, захватившую электрон, который может образовываться в результате облучения. При возникновении анионной вакансии в процессе облучения появляется вероятность захвата ею электрона, поскольку анионная вакансия в идеальном кристалле ведет себя как изолированный положительный заряд, притягивающий электрон. К числу так называемых простых ЦО относятся М- (образуются двумя соседними *F*-центрами: *F*₂-центр), *R*- (образуются тремя *F*-центрами: *F*₃-центр) и *N*-центры (F₄-центр), т.е. захватившие соответствующее число электронов на две, три и четыре анионные вакансии в соседних узлах решетки.

МЕТОДЫ

При выращивании кристаллов на получение оптически совершенных образцов наряду с общеизвестными многочисленными технологическими факторами и приемами влияние оказывает распределение температуры в расплаве и растущем кристалле. Рост оптически совершенного чистого монокристалла происходит при максимальном аксиальном температурном градиенте и минимальных радиальных градиентах в расплаве и растущем кристалле, поскольку последние оказывают значительное влияние на формирование формы фронта кристаллизации и возникновение на нем концентрационного переохлаждения, приводящего к резкому ухудшению оптической прозрачности кристалла за счет образования морфологических дефектов – мозаичной структуры. При выращивании активированных кристаллов эффект концентрационного переохлаждения должен усугубляться с увеличением концентрации активатора в кристалле. Однако в качестве дополнительного источника, препятствующего переохлаждению на границе роста активированного кристалла, следует учитывать взаимодействие излучения тигля с поглощением ионов активаторов в соответствующем ИК-диапазоне [2]. Согласно закону смещения Вина [3], связывающему максимальную длину излучения абсолютно черного тела с его температурой, имеет место соотношение

$$\lambda_{\max} \times T_{\Pi \pi} = b, \tag{1}$$

где *T*_{пл} – точка плавления кристалла (К), *b* – константа, выведенная из закона излучения Планка, равная 0.29 см К [4]. Приняв во внимание среднюю температуру плавления кристаллов CaF₂ с примесью перечисленных в настоящей работе редкоземельных ионов 1700 \pm 20 K, λ_{max} нагретого тигля с учетом перегрева должна лежать в интервале 1610-1690 нм. В этой ИК-области спектра поглощение на 4f-4f-переходах с основного на возбужденные уровни имеют ионы Pr³⁺ (переходы ${}^{3}H_{4} \rightarrow {}^{3}F_{3,4}$). Очевидно, что увеличение концентрации этих примесных ионов при соответствующем увеличении ИК-поглощения должно уменьшать эффект концентрационного переохлаждения. В соответствии с диаграммами состояний [5] для получения оптически качественных и однородных кристаллов с коэффициентом распределения примеси R^{3+} -ионов, равным единице, по длине растущего образца содержание примеси RF_3 в шихте не превышало 2 мол. %. Кристаллы $CaF_2:R^{3+}$ ($R^{3+} = Ce^{3+}$, Pr^{3+} , Eu^{2+} , Yb^{3+}) с концентрацией ионов активатора до 2 мол. % выращивали методом горизонтальной направленной кристаллизации в атмосфере Ar (ОС.Ч., пропущенный через азотную ловушку для обезвоживания) при избыточном давлении в ростовой камере 0.5 ат в одинаковых условиях в многоячеистом графитовом тигле.

Из выращенных кристаллов вырезали образцы для исследований с последующей полировкой в виде пластин размером 10 × 10 × 2 мм. Источни-

ком ионизирующего излучения (ИИ) являлся ГИК-7-4 (активность радионуклида 60Со в источнике ~2.18 × 10^{15} Бк) на установке γ -излучения ГУТ-200. Длительность облучения образцов ИИ при дозе до 2700 Гр составляла 30 мин. Спектры поглощения снимали на спектрофотометрах однолучевом СФ-56 и двулучевом UV/VIS Double Beam Spectrophotometer "UNICO" (США). В качестве УФ-источника использовали 150 Вт ксеноновую лампу высокого давления ДКсШ150-2 (λ = = 185-900 нм) со следующим спектральным распределением интенсивности излучения: 350 нм (20%), 400 нм (57%), 500 нм (97%), 550 нм (до 100%), 600 нм (97%), 700 нм (60%). Облученные у-квантами образцы подвергали воздействию УФ-света до изменения окраски в течение 150 мин.

РЕЗУЛЬТАТЫ И ИХ ОБСУЖДЕНИЕ

В процессе взаимодействия ИИ с ионными кристаллами образуются френкелевские дефекты, которыми являются вакансии и атомы, перешедшие в междоузлие. В кристаллах CaF₂ γ-излучение, воздействуя на атомы фтора, приводит к

появлению анионных вакансий ($V_{\rm F}^+$) и электронов, которые, возникнув на поверхности облученного кристалла, диффундируют вглубь кристаллической решетки. При этом стехиометрия кристалла не нарушается в отличие от аддитивного окрашивания, при котором в кристалле возникает избыточное по сравнению со стехиометрическим составом содержание атомов щелочного металла.

Исследованные кристаллы CaF₂ с ионами Ce, Pr и Eu являются сцинтилляторами для детектирования β -, γ - и нейтронного излучения. Ионы иттербия в качестве соактиваторов за счет валентного перехода Yb³⁺ \rightarrow Yb²⁺ при поглощении свободных электронов при резонансном УФ-возбуждении на 4*f*-5*d*-переходах ионов Ce³⁺ стабилизируют степень окисления церия в соактивированном кристаллическом сцинтилляторе. Эти ионы в кристаллах за счет "зарядового переключения" также препятствуют образованию ЦО путем создания центров рекомбинации свободных носителей заряда, возникающих при воздействии ИИ.

Опишем полученные результаты спектральных исследований кристаллов с объяснением наблюдаемых особенностей, возникающих при облучении различными видами ИИ кристаллов.

Кристаллы с примесью ионов Ce^{3+} являются одними из широко используемых в качестве сцинтилляторов. Это обусловлено свечением ионов Ce^{3+} на разрешенных межконфигурационных $5d \rightarrow 4f$ -переходах с высоким световым выходом и высоким быстродействием. Электронная



Рис. 1. Расщепление электронных уровней Се³⁺ с учетом спин-орбитального взаимодействия в кубическом кристаллическом поле.

структура редкоземельных центров Ce³⁺ во фторидных кристаллах широко освещена в литературе как с теоретической, так и с экспериментальной точки зрения [6]. У иона Ce³⁺, имеющего электронную конфигурацию [Xe]4f¹5d⁰6s⁰ в поле кубической симметрии CaF₂, снятие вырождения энергетических уровней 4f-состояния происходит с расщеплением на T_{1u} -, T_{2u} -, A_{1u} -уровни, а 5d-состояния – на уровни E_g и T_{2g} [7, 8] с дополнительным расщеплением T_{2g} на G-, $E_{1/2}$ -, $E_{5/2}$ подуровни (рис. 1) в результате спин-орбитального взаимодействия [9].

В спектре поглощения кристалла CaF₂:Ce³⁺ на рис. 2 в УФ-области 40000 см⁻¹ (220–260 нм) наблюдаются три уширенные полосы *A*, *B*, *C*, что согласно приведенной на рис. 3 схеме расщепления уровней иона Ce³⁺ в кубическом кристаллическом поле соответствует межуровневым переходам 4*f*(T_{1u}) \rightarrow 5*d*(T_{2g}), и полученный спектр связан с центрами кубической симметрии. Полоса *D* при 31940 см⁻¹ (313 нм) согласно [10] может принадлежать переходу 4*f*(T_{1u}) \rightarrow 5*d*(E_{e}).

Выращенный необлученный кристалл CaF₂:Ce³⁺ из бесцветного превращается в коричнево-рыжий после γ-облучения и практически обесцвечивается после воздействия УФ-света. Этот результат соответствующего изменения окраски наглядно демонстрируется на спектрах рис. 2 изменением интенсивности поглощения полосы ЦО при 380 нм.

Перспектива использования в качестве активатора ионов Pr^{3+} обусловлена тем, что в исследуемых материалах наблюдается свечение, связанное с разрешенными излучательными межконфигурационными 5d-4f-переходами ионов Pr^{3+} , представляющих интерес для сцинтилляторов, и на внутриконфигурационных 4f-4f-переходах, актуальных для получения стимулированного излучения в лазерных кристаллах.

На рис. 3 приведены спектры поглощения ионов \Pr^{3+} на переходах ${}^{3}H_{4} \rightarrow {}^{3}P_{2}$, ${}^{3}P_{1}$, ${}^{3}P_{0}$ в области 430–500 нм для необлученного образца. Более широкие полосы в УФ-области 320–340 нм относятся к переходу ${}^{4}I_{9/2} \rightarrow {}^{2}I_{11/2}$ двухвалентных ионов \Pr^{2+} . На рис. 4 приведены спектры поглощения последовательно γ -облученного, УФ-облученного и нагретого на воздухе до 550°С образца CaF₂. При этом окраска кристалла меняется от бледнозеленой (необлученный) до коричневато-рыжей (после γ -облучения) и возвращается к бледножелто-зеленой (после выдержки под УФ-светом).

Кристаллы CaF₂:Eu²⁺ являются известными эффективными β/γ -фосфитч-сцинтилляторами. В [18] получены результаты, указывающие, что ионы Eu^{2+} за счет поглощения УФ-фотонов и передачи энергии могут быть хорошими сенсибилизаторами, эффективно усиливающими излучение ионов Pr³⁺ в сцинтилляторах на основе фторидов щелочноземельных металлов. Проведенные исследования кристаллов CaF₂: Eu³⁺ показали, что уже в процессе выращивания в графитовом тепловом узле происходит восстановление трехвалентных ионов до двухвалентного состояния и происходит переход $Eu^{3+} \rightarrow Eu^{2+}$. На спектре рис. 5 поглощение в области 270-340 нм обусловлено внутрицентровыми межконфигурационными переходами электронов ионов Eu^{2+} .

После облучения γ -квантами в течение 20 мин в исследованных кристаллах с различной концентрацией ионов Еи наводятся ЦО с максимумами полосы 540 нм (при концентрации Eu 0.5 мас. %) и полосы дублета 540 + 590 нм (при концентрации Eu до 2.0 мас. %). Окраска кристалла меняется от розовой после выращивания до фиолетовой. При последующей выдержке под УФ-источником света в течение 2.5 ч остается ослабленная до 7 раз полоса 540 нм, максимум при 590 нм исчезает, и окраска возвращается к исходной розовой в результате разрушения ЦО. На рис. 6 приведены спектры поглощения γ -облученных кристаллов с наведенными ЦО при различной концентрации ионов европия.

Выращивание в графитовом тепловом узле в условиях высокого восстановительного потенциала и с учетом высокого сродства к электрону атомов иттербия позволяет заключить, что ионы Yb^{3+} в кристалле CaF₂: Yb^{3+} частично переходят в двухвалентное состояние (рис. 7).

На спектре рис. 76 в облученных в течение 10 мин кристаллах CaF₂ наводились ЦО на длинах волн 350 и 520 нм, при этом кристаллы из бесцветных становились ярко-красными. На спектрах рис. 7а, 7в широкая полоса с максимумом 360 нм должна принадлежать межконфигурационному переходу $4f^{14} \rightarrow 4f^{13}5d$ ионов Yb²⁺, а не ЦО. В пользу этого вывода говорят следующие факты:



Рис. 2. Спектры поглощения кристалла CaF₂:Ce³⁺ при 300 К: а –необлученного, б – после γ-облучения, в – после УΦ-облучения.



Рис. 3. Спектр поглощения кристалла CaF_2 с ионами празеодима при 300 К с идентификацией полос на переходах 4f-4f ионов Pr^{3+} и 4f-5d ионов Pr^{2+} .



Рис. 4. Спектры поглощения кристаллов CaF_2 : Pr³⁺ при 300 K, подвергнутых γ -облучению (1), УФ-воздействию (2) и нагреву (3).

во-первых, при дозе γ -облучения до 20 раз выше кристалл не окрашивается; во-вторых, после облучения не наводится ЦО при 520 нм. Узкие спектральные линии в области 970 нм принадлежат переходу ${}^{2}F_{7/2} \rightarrow {}^{2}F_{5/2}$ ионов Yb³⁺.

Кристалл CaF_2 : Yb³⁺, у которого под действием у-источника не наводятся ЦО в ближней УФ и видимой областях длин волн спектра, в результате чего он остается бесцветным, обладает фотохимической устойчивостью к ЦО как электронной, так и дырочной природы. Такое поведение описывается в рамках модели фотодинамических процессов, индуцируемых воздействием γ-излучения [11]. В рамках этой модели ион иттербия благодаря характерной природе "зарядового пе-

ВЕСТНИК ВОЕННОГО ИННОВАЦИОННОГО ТЕХНОПОЛИСА «ЭРА» том 3 № 2 2022



Рис. 5. Спектры поглощения кристаллов CaF₂: 0.1 мас. % Eu²⁺ (а) и 4.0 мас. % Eu²⁺ (б) при 300 К.

реключения" может одновременно являться центром рекомбинации, свободных электронов и дырок, образующихся в кристалле при ү-облучении. В процессе "зарядового переключения", захватив электрон из зоны проводимости и восстановившись до двухвалентного состояния, ион иттербия с избыточным отрицательным зарядом становится ловушкой для свободных дырок и снова приобретает трехвалентное состояние. Таким образом, имеет место цепочка рекомбинационного ионного зарядового превращения $Yb^{3+} \rightarrow Yb^{2+} \rightarrow$ $\rightarrow Yb^{3+}...,$ которое препятствует образованию ЦО. Отсутствие окрашивания кристалла при длительном двухчасовом облучении очень высокой дозой у-излучения до 6000 Гр позволяет характеризовать кристаллы CaF₂: 2.0 мас. %Yb³⁺ как ралиационно стойкий материал для видимой области спектра от 460 до 860 нм. Эксперимент показал, что небольшая добавка примеси YbF3 к кристаллу CaF_2 с низкой радиационной стойкостью позволяет исключить его окрашивания даже при очень высоких дозах облучения. Можно также сделать вывод, что цериевый кристалл фторида кальция, соактивированный ионами иттербия (CaF₂: Ce³⁺—Yb³⁺), представляет собой эффективный сцинтиллятор, способный работать в условиях повышенной радиации без изменения валентности ионов Ce³⁺ и без потери оптической прозрачности кристаллической матрицы CaF₂.

В табл. 1 приведены экспериментальные данные влияния воздействия УФ-излучения на понижение интенсивности полос поглощения ЦО *γ*-облученных кристаллов.

Значительное уменьшение интенсивности полос поглощения ЦО после УФ-облучения мощной Хе-лампой, а в большинстве случаев до практического исчезновения ЦО связано с разрушением дефектов кристалла, первоначально наведенных



Рис. 6. Спектры поглощения *ү*-наведенных ЦО в кристаллах CaF₂: 0.5 мас. % Eu²⁺ (а) и 2.0 мас. % Eu²⁺ (б) при 300 К.

 γ -излучением. При резонансном поглощении широкополосного спектрального излучения Xe-лампы ДKcШ150-2 ($\lambda = 185-900$ нм) в полосу *F*-центра, представляющего собой пару "электрон– $V_{\rm F}^+$ ", происходит фотоионизация с отрывом электрона и разрушением соответствующего ЦО. В табл. 2 приведены фотографии изменения окраски кристаллов CaF₂: R^{3+} при последовательном воздействии γ - и УФ-излучения.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Исследованы эффекты радиационного окрашивания в кристаллах со структурой флюорита, активированных ионами редкоземельных элементов, используемых для повышения эффективности сцинтилляторов ионизирующих излучений на основе соединений с общей формулой MeF_2 (Me = Ca, Sr, Ba). Изучение полученных спектров с наведенным поглощением свидетельствует об обратимости процесса радиационного окрашивания кристаллов при последовательном воздействии на среду различных видов ионизирующих излучений. Показано, что радиационное окрашивание γ -излучением кристаллов CaF₂ с трехвалентными ионами Ce, Pr, Eu приводит к созданию ЦО, которые практически полностью разрушаются при облучении мощным УФ-излучением. На примере кристаллов CaF₂:Yb³⁺ показана роль ионов Yb³⁺ в качестве центра рекомбинации свободных носителей зарядов, предотвращающих возникновение ЦО в процессе γ -облучения.

Экспериментально показано, что небольшая добавка примеси YbF_3 к кристаллу CaF_2 , имеющему низкую радиационную стойкость, позволяет значительно увеличить его лучевую стойкость и исключить окрашивание даже при очень высоких дозах облучения.



Рис. 7. Спектры поглощения беспримесного и с примесью ионов иттербия кристаллов флюорита при 300 К: $CaF_2:2.0$ мас. %Yb³⁺ (a); CaF₂ после γ -облучения дозой 150 Гр (б); CaF₂:2.0 мас. %Yb³⁺ после γ -облучения дозой до 2700 Гр (в).

РАЗРАБОТКА ЭФФЕКТИВНЫХ РАДИАЦИОННО СТОЙКИХ

Кристалл	ЦО необлученного кристалла	ЦО кристаллов, облученных ү- и УФ-излучением				
	λ _F (нм)	λ _γ (нм)	D	$\lambda_{Y\Phi}$ (нм)	D	
$CaF_2 CaF_2: Yb^{3+}$		350(F), 520(M)		350(F), 520(M)		
CaF ₂ : Eu ³⁺		540 (590*)	0.7	540 (590*)	0.1	
CaF ₂ : Ce ³⁺		380	0.4	380**	0.01	
CaF_2 : Pr^{3+}		390 , 520	0.15	390** , 520**	0.04	

Таблица 1. Полосы и интенсивности поглощения центров окраски в необлученных и облученных различными источниками ионизирующего излучения кристаллах CaF₂ при 300 K

*При увеличении концентрации Eu³⁺ от 0.5 до 2 мас. % полоса представляет собой дублет с λ_{max} 590 нм.

**Сильное падение интенсивности полосы поглощения.

Таблица 2. Изменение окраски исходного кристалла CaF₂: *R*³⁺ после последовательного воздействия γ- и УФ-излучения

Ион	Окраска					
PION	Необлученный	ү-облученный	УФ-облученный			
Ce	CaF ₂ Cel ³ CaF ₂ _eF ₃	CaF CaF EF3 &	CaF2CeF3			
Pr	CaF2 PrF1 CaF2	CaF ₂ Pr _{F3} CaF ₂ Pr _{F3} Fa PrFa CaF ₂ PrF ₃	CaF2 PrFa CaF2			
Eu	F3 CaF/EUF3 Cai/2 Eul		Cal EuF			
Үb	CaF ₂ YbF ₃ CaF ₂ Y F ₂ Y	CaF ₂ YbF ₃ CaF	CaF ₂ YbF ₃ CaF ₂ Y F ₂ Y			

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. *Крегер* Ф. Химия несовершенных кристаллов / Под общ. ред. Полторака О.М. М.: Мир, 1969. 656 с.
- Brandon S., Derby J.J. // J. Cryst. Growth. 1991. V. 110. P. 481.
- 3. *Siegel R., Howell J.R.* // Thermal Radiation Heat Transfer, 2-nd Edition. Washington: Hemispher Publishing Corp., 1981. P. 24.
- 4. *Сивухин Д.В.* Общий курс физики. Т. 4. Оптика. М.: Физматлит МФТИ, 2002. 792 с.

- Sobolev B., Fedorov P. // J. Less Common Met. 1978. V. 60. № 1. P. 33.
- Ma C.-G., Brik M.G., Liu B. et al. // J. Lumin. 2016. V. 170. P. 369.
- Pack D.W., Manthey W.J., McClure D.S. // Phys. Rev. B. 1989. V. 40. № 14. P. 9930.
- 8. Manthey W.J. // Phys. Rev. B. 1973. V. 8. № 9. P. 4086.
- 9. van Pieterson L., Reid M.F., Burdick G.W., Meijerink A. // Phys. Rev. B. 2002. V. 65. № 4. P. 045114.
- 10. Loh E. // Phys. Rev. 1967. V. 154. № 2. P. 270.
- 11. Catlow C.R.A. // J. Phys. C. 1979. V. 12. № 6. P. 969.