05;07;12 Люминесцентные свойства кристаллов иодистого кальция

© С.С. Новосад

Львовский государственный университет им. И. Франко, 290602 Львов, Украина

(Поступило в Редакцию 9 февраля 1998 г.)

Приведены результаты исследования влияния условий получения, температуры и действия рентгеновского излучения на люминесцентные свойства сцинтилляционных кристаллов иодистого кальция. На основании полученных результатов исследования спектральных характеристик кристаллов CaI₂ и CaI₂: H₂ при оптическом и рентгеновском возбуждении в температурном интервале 90-400 K с учетом данных исследования люминесцентных свойств кристаллов иодистого кальция, активированных примесями Cl⁻, Br⁻, OH⁻ и Ca²⁺, сделано предположение, что полоса 236 nm, наблюдаемая в спектрах возбуждения кристаллов иодистого кальция, может быть вызвана неконтролируемой примесью водорода. Свечение этих кристаллов с максимумом в области 395 nm приписано излучательной рекомбинации экситонов, локализованных на ионах H⁻.

Среди неорганических спектрометрических сцинтилляторов кристаллы Cal₂ и Cal₂: Eu характеризуются самым большим световыходом и наилучшим энергетическим разрешением [1–3]. Люминесцентные свойства сцинтилляторов на основе иодистого кальция исследованы мало, что связано с сильной гигроскопичностью соединения и трудностью получения чистых и совершенных кристаллов [1,2]. В данной работе представлены результаты исследования влияния условий получения, температуры и действия рентгеновского излучения на люминесцентные свойства сцинтилляционных кристаллов Cal₂.

В спектрах возбуждения фотолюминесценции (ФЛ) кристаллов иодистого кальция, выращенных методом Стокбаргера в вакуумированных кварцевых ампулах из соли, очищенной ионно-обменным методом [3], при температуре 295 К на длинноволновом спаде экситонного поглощения обнаруживается полоса 236 nm. Полоса возбуждения 236 nm чувствительная к условиям получения кристаллов. Ее интенсивность ослабляется при активации CaI₂ кислородсодержащей примесью Ca(OH)₂ [3] и галоидом из газовой фазы, при высокодозном ренттеновском облучении, отжиге и старении кристаллов [4]. Интенсивность этой полосы возрастает при непрерывной вакуумной откачке ампулы в процессе роста, при закалке образцов и увеличении чистоты кристаллов.

Спектры возбуждения и ФЛ кристалла CaI₂: H₂, выращенного из шихты, которая перед ростом термически обрабатывалась до температуры плавления соединения в атмосфере водорода, показаны на рис. 1. Из рис. 1, *а* следует, что спектр возбуждения при температуре 295 К этого кристалла также представлен полосой 236 nm (кривая 1). При понижении температуры кристалла до 90 К интенсивность этой полосы ослабляется (кривая 2). Тушение полосы возбуждения 236 nm при нагреве кристалла до температуры 400 К сопровождается возникновением новой полосы с максимумом в области 244 nm (кривая 3).

Спектр ФЛ кристалла $CaI_2: H_2$ при 295 К совпадает со спектром ФЛ CaI_2 и содержит широкую неэлементарную

полосу с максимумом в области 410 nm (рис. 1, *b*, кривая *1*). При температуре 90 K спектр ФЛ CaI₂ с примесью водорода характеризуется полосой 390 nm (рис, 1, *b*, кривая *2*). Максимум этой полосы на 10–15 nm расположен в более коротковолновой области, чем максимум полосы ФЛ преднамеренно неактивированного CaI₂. В спектре ФЛ CaI₂: H₂ при температуре 400 K наблюдается полоса 430 nm (рис. 1, *b*, кривая *3*).

Наибольший выход рентгенолюминесценции (РЛ) неактивированного кристалла CaI₂, выращенного методом Стокбаргера, обнаруживается в температурном интервале 180–280 К. В области этих температур спектры РЛ CaI₂ подобны спектрам ФЛ и представлены полосой 410–415 nm. Ослабление интенсивности РЛ при нагревании кристалла до 400 К или при его охлаждении до 90 К относительно указанного температурного интервала (рис. 2, *a*, кривая *1*) сопровождается смеще-



Рис. 1. Спектры возбуждения (*a*) и фотолюминесценции (*b*) кристалла $CaI_2: H_2$ при температурах 295 (*1*), 90 (*2*) и 400 K (*3*).



Рис. 2. a — температурная зависимость интенсивности (1) и положения максимума полосы рентгенолюминесценции (2) кристалла CaI₂; b — кривые ТСЛ этого кристалла, рентгенизованного при 295 (1) и 90 К (2).

нием максимума полосы люминесценции в области 430 и 445 nm соответственно (рис. 2, a, кривая 2). Температурная зависимость интенсивности и спектрального состава РЛ кристалла CaI₂:H₂ близки аналогичным характеристикам неактивированного CaI₂.

Установлено, что спектры РЛ кристаллов CaI₂, выращенных методами Киропулоса и зонной плавки, подобны спектрам РЛ кристаллов CaI₂, выращенных методом Стокбаргера.

Ослабление интенсивности полосы возбуждения 236 nm в процессе облучения иодистого кальция рентгеновскими лучами при 295 K не приводит к возникновению наведенного радиацией поглощения в спектральной области 250–650 nm. При этом обнаруживается слабое запасание кристалом светосуммы, которая при его нагревании реализуется в пике термостимулированной люминесценции (ТСЛ) при 365 K (рис. 2, *b*, кривая *1*). Термическое или оптическое ($\lambda > 650$ nm) освобождение запасенной в CaI₂ светосуммы приводит к восстановлению полосы возбуждения 236 nm.

При температуре 90 К кристаллы иодистого кальция в процессе рентгеновского облучения запасают примерно на два порядка бо́льшую светосумму, чем при 295 К. На кривой ТСЛ кристалла Cal₂, выращенного методом Стокбаргера, кроме интенсивного неэлементарного пика с максимумом в области 138 К обнаруживаются дополнительные слабые пики при 100 и 120 К (рис. 2, *b*, кривая 2). Активация кристалла иодистого кальция из раствора кислородсодержащей примесью Ca(OH)₂ приводит к перераспределению интенсивности в пользу пика

при 100 К. Из этих данных следует, что уровни захвата кристаллов CaI₂, ответственные за пики ТСЛ в интервале температур 90–150 К, могут быть обусловлены как тепловыми дефектами, так и дефектами, связанными с неконтролируемой примесью кислорода и водорода.

Следует отметить, что кристаллы CaI₂ при 90 K запасают светосумму, примерно на порядок меньшую, чем NaI:Tl, при этом не уступают при 295 K этому сцинтиллятору по радиационной стойкости. При регистрации γ -излучения источника ¹³⁷Cs полученные неактивированные кристаллы CaI₂ характеризовались энергетическим разрешением 4.5–6.0% и в 1.5–1.9 раза бо́льшим световыходом, чем сцинтиллятор NaI:Tl.

Анализ полученных данных с учетом данных исследования спектрального состава ТСЛ, фосфоресценции и фотостимулированной люминесценции кристаллов CaI₂ и CaI₂:H₂ и данных исследования спектральных характеристик кристаллов CaI₂:Ca, CaI₂:Cl, CaI₂:Br, CaI₂:Ca(OH)₂ показал, что неэлементарные полосы свечения кристаллов иодистого кальция в спектральной области 300-650 nm могут быть представлены компонентами с максимумом около 345, 395, 425 и 520 nm, при этом основной компонент свечения с максимумом при 395 nm сильно чувствителен к действию ионизирующего излучения и температуры.

Полоса возбуждения 236 nm кристаллов иодистого кальция по своим особенностям подобна и-полосе, наблюдаемой в спектрах поглощения щелочно-галоидных кристаллов [5]. Это обстоятельство указывает на возможность ее связи с ионами водорода Н⁻, присутствующими в кристаллах иодистого кальция в качестве неконтролируемой примеси. Свечение CaI2 с максимумом в области 395 nm можно приписать излучательной рекомбинации экситонов, локализованных на ионах Собственное свечение иодистого кальция H⁻ [4,5]. в полосе 325 nm, обусловленное автолокализованными экситонами, обнаруживается при рентгеновском возбуждении кристаллов в интервале температур 4.2-60 К. При температуре 90 К это свечение в спектрах РЛ этих кристаллов проявляется в виде слабозаметной ступеньки в области 310-340 nm.

Список литературы

- Hofsdadter R., O'Dell E.W., Schmidt S.T. // IEEE Trans. Nucl. Sci. 1964. Vol. NS-11. N 3. P. 12–14.
- [2] Викторов Л.В., Скориков В.М., Жуков В.М., Шульгин Б.В. // Изв. АН СССР. Неорган. матер. 1991. Т. 27. № 10. С. 2005–2029.
- [3] Новосад С.С. // Вестник Львовского ун-та. Сер. Физ. Вып. 11. Экспериментальная и теоретическая физика. Львов: Вища школа, 1976. С. 44–47.
- [4] Новосад С.С., Глосковская Н.К. // Тез. докл. IV Всесоюз. совещания по радиационной физике и химии ионных кристаллов. Саласпилс, 1978. Ч. 1. С. 143–144.
- [5] Егранов А.В., Раджабов Е.А. Спектроскопия кислородных и водородных примесных центров в щелочно-галоидных кристаллах. Новосибирск: Наука, 1992. 161 с.