## 近紫外励起·赤色蛍光 Y2O3:Bi<sup>3+</sup>,Eu<sup>3+</sup>ナノシートの作製

## Preparation of red-emitting Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:Bi<sup>3+</sup>,Eu<sup>3+</sup> nanosheets for near-UV excitation 慶大理工, <sup>0</sup>松永 拓也, 竹下 覚, 磯部 徹彦

Keio Univ., <sup>°</sup>Takuya Matsunaga, Satoru Takeshita, Tetsuhiko Isobe

E-mail: isobe@applc.keio.ac.jp

【目的】 著者らは近紫外光を赤色光に変換する YVO<sub>4</sub>:Bi<sup>3+</sup>,Eu<sup>3+</sup> 蛍光ナノ粒子をマトリックスへ分散させた透明な膜を検討し てきた。しかし、クエン酸塩前駆体から合成した YVO<sub>4</sub>:Bi<sup>3+</sup>,Eu<sup>3+</sup>蛍光ナノ粒子は表面に吸着したクエン酸イオ ンや有機物のマトリックスと光化学反応を起こし、励起光連 続照射で光退色することが問題となってきた[1,2]。そこで本 研究では  $Y_2O_3$ :Bi<sup>3+</sup>,Eu<sup>3+</sup>の前駆体ナノシートを液相合成し、形 態を維持するように焼成処理を施して  $Y_2O_3$ :Bi<sup>3+</sup>,Eu<sup>3+</sup>ナノシー トを作製することを検討した。

【実験方法】0.88 mmolのY(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>Oおよび0.02 mmolの Eu(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>Oを超純水 30 mL に溶解させた。その水溶液を 0.10 mmolのBi(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>Oを溶解させたエチレングリコール 2.6 mL に加え、さらにN(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>を3 mL 添加した。次に、超 純水を加えて全体積が40 mL になるように調整し、160 ℃ で 24 h オートクレーブ処理を施した。その後、遠心分離、60 ℃ で 5 h 乾燥、600 ℃ で 2 h 焼成を行い、焼成試料を得た。

【結果および考察】Fig. 1 に示す XRD プロファイルより、焼 成試料の XRD ピークは立方晶  $Y_2O_3$ に帰属された。Fig. 2 に示 すように、TEM 観察より焼成試料は一辺約 300 nm のシート 状粒子であることがわかる。Fig. 3 に示すように、波長 612.3 nmのEu<sup>3+</sup>の f-f 遷移による蛍光に対する励起スペクトルには、 波長 331.4 nm に Bi<sup>3+</sup>の 6s-6p 遷移によるブロードなピークが 観測された。これは Bi<sup>3+</sup>から Eu<sup>3+</sup>へのエネルギー移動が起こ っていることを示している。また、焼成試料に波長 331.4 nm の励起光を連続的に照射したときの蛍光強度の時間変化を Fig. 4 に示す。励起光照射開始直後に蛍光の減衰が見られるも のの、徐々に蛍光強度は回復した。以上より、顕著な光退色 を起こさない  $Y_2O_3$ :Bi<sup>3+</sup>,Eu<sup>3+</sup>ナノシートを合成することができ た。

## 参考文献

[1] Y. Iso, S. Takeshita, T. Isobe, J. Phys. Chem. C, 118, 11006-11013 (2014).

[2] H. Hara, S. Takeshita, T. Isobe, T. Sawayama, S. Niikura, Mater. Sci. Eng. B, 178, 311-315 (2013).



Fig. 1 XRD profile.



Fig. 2 TEM image.



Fig. 3 PL and PLE spectra.  $\lambda_{ex} = 331.4 \text{ nm}, \lambda_{em} = 612.3 \text{ nm}$ 



Fig. 4 Change in PL intensity with irradiation time.  $\lambda_{ex} = 331.4$  nm