## 高色純度 CsPb(Br<sub>1-x</sub>I<sub>x</sub>)<sub>3</sub>ペロブスカイト量子ドット緑色蛍光体の探求

## Investigation of high color purity $CsPb(Br_{1-x}I_x)_3$ perovskite quantum dot green phosphor

## 慶大理工 <sup>0</sup>宮田 新平, 磯 由樹, 磯部 徹彦

Keio Univ., <sup>O</sup>Shimpei Miyata, Yoshiki Iso, Tetsuhiko Isobe

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

【目的】完全無機ハロゲン化物ペロブスカイト半導体である CsPbBr3 量子ドット(QDs)は、発光の半値幅が狭い緑色蛍光 を示すため、広色域ディスプレイへの応用が期待されている。 本研究では、CsPb(Br<sub>1-x</sub>I<sub>x</sub>)3 QDs を液相合成法によって作製し、 Iの含有率が結晶構造、粒子形態および吸収特性に及ぼす影 響を調査した。さらに、高色純度の緑色蛍光をもたらす Iの 含有率を考察した。

【実験方法】1-オクタデセン中に臭化鉛(II)およびヨウ化鉛(II) を所定の量で加えた。真空脱気を行った後に Ar ガスを導入 した。オレイン酸およびオレイルアミンを加え、臭化鉛(II) およびヨウ化鉛(II)を完全に溶解させた後、反応物を 180 °C まで昇温させた。ここへオレイン酸セシウムの 1-オクタデセ ン溶液をインジェクションして 5 s 後に氷冷し、CsPb(Br<sub>1-x</sub>I<sub>\*</sub>)<sub>3</sub> QDs を得た。ここで、x はヨウ素の仕込み組成である。得ら れた QDs 分散液に tert-ブタノール(x  $\neq$  1)または酢酸メチル(x = 1)を加えて粒子を凝集させ、遠心分離をした。沈降物の一 部をトルエンに再分散して分散液試料を得た。また、残りを 真空乾燥して粉末試料を得た。

【結果および考察】 蛍光 X線分析法で試料中のハロゲンの組 成比を測定したところ、x が大きいほどヨウ素のモル比 I/(Br+I)が増大した。TEM 像から求めた平均粒子径は、x に関 わらず 9.4-11.9 nm であった。また、X 線回折法より算出した 結晶子径も x に相関性はなく 7.4-11.2 nm であった。これらが 同程度のサイズであることは、高分解能 TEM で単結晶ナノ 粒子が観察されたことと対応する。X線回折ピークのシフトを見ると、Fig. 1に示すように、I/(Br+I)の増加に伴ってQDs の(200)の格子面間隔は Vegard 則に従って直線的に増大した。 6 配位の Br-および I のイオン半径はそれぞれ 182 pm および 206 pm であるので、上述の結果は I/(Br+I)の増加に伴って Br-よりも大きな Fが置換固溶したことを示唆する。 CsPb(Br1-xIx)3 QDs のトルエン分散液の UV-vis 吸収スペクト ルから求めたバンドギャップ (Eg) は、I/(Br+I)の増大に伴い 減少した。また、Fig. 2 に示すように、365 nm の UV 照射下 での QDs 分散液の蛍光色は、I/(Br+I)の増大に伴い青緑色から 赤色まで変化した。Fig.3に示すように、蛍光ピークは509.3 nmから 689.9 nm までシフトした。I/(Br+I)の増大に伴う粒子 径の変化は見られなかったため、 $CsPb(Br_1-xI_x)_3$  QDs の  $E_g$ およ び蛍光波長の変化は、粒子径の変化による量子サイズ効果で はなく、ヨウ素の固溶量の増大に伴う Egの縮小に起因すると 考えられる。分散液試料の絶対蛍光量子収率は I/(Br+I)に関係 なく約 50-90 % であった。 蛍光ピークの半値幅は I/(Br+I)の増 加に伴い 23.8 nm から 38.1 nm へ増大した。Fig. 4 の色度図上 に、作製した CsPb(Br1-xIx)3 QDs の蛍光スペクトルから換算し た色度座標を示す。また、総務省が推進する 4K/8K 放送の技 術的要件である表色系規格のBT.2020も同時に示す。I/(Br+I) の変化に伴い、色度座標が変化した。x=0.30 および 0.33 の 色度座標はそれぞれ(0.155, 0.759)および(0.184, 0.763)であっ これらは BT.2020 の緑色部分の頂点(0.170, 0.797)に近い 座標であった。したがって、BT.2020 を実現するには、 CsPb(Br<sub>1-x</sub>I<sub>x</sub>)<sub>3</sub> QDs へ適度にヨウ素を固溶させることが有効で ある。蛍光ピークの半値幅をより小さくできれば、さらに蛍 光色を BT.2020 の緑色の頂点に近づけることができると考え られる。



Fig. 1 Changes in (a) lattice spacing of (200) and (b)  $E_g$  of CsPb(Br<sub>1-x</sub>I<sub>x</sub>)<sub>3</sub> QDs.



Fig. 2 Photographs of toluene dispersions of  $CsPb(Br_{1-x}I_x)_3$  QDs under (a) white light and (b) 365 nm UV light.



Fig. 3 Photoluminescence spectra of CsPb(Br<sub>1-x</sub>I<sub>x</sub>)<sub>3</sub> QDs. x = (a) 0, (b) 0.30, (c) 0.33, (d) 0.40, (e) 0.50, and (f) 1.00.



Fig. 4 Chromaticity coordinates of CsPb(Br<sub>1-x</sub>I<sub>x</sub>)<sub>3</sub> QDs. x = (a) 0, (b) 0.30, (c) 0.33, (d) 0.40, (e) 0.50, and (f) 1.00. BT.2020 is also shown.