広視野フェムト秒光散乱顕微分光による有機-無機 ペロブスカイト単一微粒子の励起子ダイナミクス

(関学大・理工) 〇片山哲郎、末永晴信、奥畑智貴、玉井尚登

Exciton dynamics of a single colloidal perovskite nanoparticle by means of widefield femtosecond light scattering microscopy

(Kwansei Gakuin Univ.) OKatayama Tetsuro, Suenaga Harunobu, Tomoki Okuhata, Tamai Naoto

【序】TiO₂を電子電導層に用いた色素増感太陽電池のなかで、(CH₃NH₃)PbX₃(X=I, Br, Cl)を 光吸収層に用いた有機-無機ハイブリッド系は、20%に至るまで飛躍的に光電変換効率が向上 し、注目されている系である。この系の高い光電変換効率は、10⁵ M⁻¹cm⁻¹ 程度の高い分子吸 光係数および長い励起子拡散長に起因した高い電荷分離反応効率に起因すると報告されてき た。近年、顕微鏡下の過渡吸収測定により、ペロブスカイト型の電池においてその励起子ダ イナミクスがペロブスカイト結晶の形態によって大きく変わることが報告されており[1]、特 に、ナノ粒子系ではその結晶サイズ、形態によって、比較的低い閾値でレーザー発振をする など、特異的な発光性が報告されている[2]。一方で結晶のサイズ、形態毎に大きくその性質 が異なるため、個々の粒子を分離し、それぞれの励起子ダイナミクスを研究する必要がある が、実験的な困難さを伴うため、これら結晶形態と励起子ダイナミクスは未だ明らかでない 点が多い。そこで、本研究では単一粒子の測定を可能とする全反射型の顕微過渡散乱測定装 置を構築し、単一のペロブスカイトナノ粒子系の励起状態ダイナミクスを解析したので報告 する。

【実験】CH₃NH₃PbBr₃ナノ粒子の試料合成には再沈法を用いた[3]。CH₃NH₃PbBr(0.16 mmol)、 PbBr₂(0.2 mmol)、n-octylamine (20 μL)、オレイン酸 0.5 mL を DFM (5 mL)溶媒に加え作製した 前駆体の溶液を、マイクロシリンジを用いて 10 mL のトルエン溶媒に加えた。その後、7000 rpm の速度で 10 分間の遠心分離を行い作製した。室温下で作製した量子ドットに対して透過 型電顕測定を行った結果、平均粒径は 5.5 nm であった。

CH₃NH₃PbBr₃の微小結晶の作製にはまず、酢酸鉛三水和物水溶液(100 mg/mL)をガラス基板 上にたらし、65℃で 30 分乾燥させ結晶化させた。その後、結晶の付着したガラス基板を CH₃NH₃PbBr₃イソプロパノール溶液 1 mL に 20 時間浸し、イソプロパノールで洗浄した。ナ ノ粒子の観察には透過型電子顕微鏡 (FEI-tecnai 20, 加速電圧 200 kV)を用いた。

フェムト秒顕微過渡散乱測定、フェムト秒過渡吸収スペクトル測定では再生増幅器一体型の Ti:Sapphire レーザー (Solstice, Spectra Physics, 800 nm)を光源として用いた。励起光および観測光 は非同軸パラメトリック増幅器(NOPA, TOPAS - White, Light Conversion)を用いて波長変換し、プリ ズム対を用いて群速度分散の補正を行った。スペクトル測定における観測光は 1000 nm に変換した のち光学遅延台を通し、CaF₂ 板に集光し発生させた白色光を用いた。検出器には顕微鏡下の測定 では CCD カメラ(Pike-32B, Allied Vision Technologies)、溶液のスペクトル測定にはマルチチャ ンネル分光器(PMA20, Hamamatsu Photonics) を用いてデータ収集し、機器の制御には Labview (National Instruments) 上の自作プログラムを使用した。

【結果と考察】図1 に CH₃NH₃PbBr₃ 微粒子のフェムト 秒顕微過渡散乱測定結果の一例 を示す。図1(a)は観測光515 nm を照射したときの全反射散乱画 像である。図1(b)は480 nmの励 起フェムト秒パルスを照射し、そ れぞれ①、②の位置座標に対応し た過渡散乱強度の時間変化であ る。過渡散乱強度は、粒子毎に異 なる挙動を示した。①と②の粒子 では2 ps 以降では散乱強度の正

負が異なる挙動を示した。このことは粒子毎 に異なる励起子ダイナミクスがあることを 示している。

この挙動を理解するために、トルエン溶媒 中の CH₃NH₃PbBr₃ 微粒子の過渡吸収スペク トル測定を行った。図 2 に室温、および 283 K で 作 製 し た ト ル エ ン 溶 媒 中 の CH₃NH₃PbBr₃ 微粒子の励起後 100 ps の過渡 吸収スペクトルを示す。室温で作製した(平 均粒径 5.5 nm)の CH₃NH₃PbBr₃ 微粒子では、 515 nm 付近に負の吸収極大を持つスペクト



図1 顕微過渡散乱測定による(a) CH₃NH₃PbBr₃微 粒子の散乱画像および(b)①、②の座標の過渡散乱強 度の時間変化(Exc. 480 nm, Mon. 515 nm)



ル形状を示した。この負の信号は基底状態の減少量に対応するブリーチ信号に帰属される。 一方、283 K で合成した CH₃NH₃PbBr₃ 微粒子では、ブリーチ信号の吸収極大波長が 515 nm よ り短波長側に表れた。室温よりも低温条件下で CH₃NH₃PbBr₃ 微粒子を作製した場合、粒子の サイズが小さくなるため吸収および発光スペクトルがブルーシフトすることが報告されてお り[4]、今回のブリーチ信号の吸収極大波長の変化も粒径サイズが小さくなることに起因する と考えられる。このブリーチ信号のブルーシフトにより 283 K で作製した試料では 515 nm 付 近で正の値を示ししている。したがって、顕微過渡散乱測定で観測された粒子毎に正負の異 なる信号挙動は、試料の粒径サイズを反映したものであることが示唆される。発表ではこれ ら量子ドット系の不均一な励起子ダイナミクスに加え、CH₃NH₃PbBr₃ ナノワイヤーにおける 励起子ダイナミクスについても議論する予定である。

- [1] T. Katayama et al., Chem. Lett., 2014, 43, 1656
- [2] S. W. Eaton et al., PNAS, 2016, 113, 1993
- [3] F. Zhang et al., ACS. Nano. Lett., 2015, 9, 2533
- [4] H. Huang et al. Adv. Sci., 2015, 2, 1500194