# 高効率ペロブスカイト太陽電池のための電子回収層材料の開発 Electron Collecting Materials for High-Performance Perovskite Solar Cells

京都大学化学研究所 助教 中村 智也

Institute for Chemical Research, Kyoto University, Tomoya Nakamura

### 要旨

金属ハライドペロブスカイト半導体(ABX<sub>3</sub>型:A=1価カチオン、B=2価金属イオン、X=ハライド) を光吸収層に用いた太陽電池が、次世代の塗布型太陽電池として注目を集めている。本太陽電池の特性 向上には、ペロブスカイト層の高品質化に加え、光励起により生じた電荷を効率的に取り出す電荷回収 材料の開発も重要となる。本研究では、(1)電荷回収を促進するためのペロブスカイト層一電荷回収層 界面の構造修飾法の開発、および(2)単分子で用いる新規電子回収材料の開発に取り組んだ。

### 1. はじめに

近年、ペロブスカイト半導体材料を用いた太陽 電池が、材料の溶液を塗って作製できる次世代型 太陽電池として注目を集めている。この材料は、 ABX<sub>3</sub>型(A=1価カチオン、B=2価金属イオン: Pb<sup>2+</sup> or Sn<sup>2+</sup>、X = ハライド)構造で表される(図 1)。本太陽電池は、材料を基板やフィルムに「塗 る」ことにより作製でき、軽量で柔軟な形状をも たせられることを特徴とする。その光電変換効率 は 2012 年以降急速に向上し、わずか 10 年程度で 25%を超え、シリコン太陽電池にも匹敵するレベ ルまで向上してきた。所属グループでは、材料化 学の観点から、用いる前駆体材料に含まれる不純 物に着目し、「独自の高純度化材料の開発」と、 途布・乾燥過程でのペロブスカイト半導体薄膜の 形成メカニズムの解明に基づいた「独自の成膜法 の開発」というアプローチにより、ペロブスカイ ト太陽電池の高性能化に取り組んできた[1]。

本太陽電池の特性向上には、ペロブスカイト層 の高品質化に加え、光励起により生じた電荷を効 率的に取り出す電荷回収材料の開発も重要とな る。そこで本研究では、(1)ペロブスカイト層 一電荷回収層界面の構造修飾により、電圧のロス を抑えて電荷を効率的に回収する手法の開発を 行った。また、(2)バルクの膜ではなく非常に 薄い単分子膜として用いる新規電荷回収材料の 開発にも取り組んだ。





### 2. 電荷回収層界面の構造修飾法の開発

B サイトのイオンとしてスズと鉛を 1:1 で混合 した Sn-Pb 混合型ペロブスカイト半導体は、太陽 光を近赤外領域(~1050 nm)まで広く吸収できる という利点がある。我々は、本材料に対して、電 圧のロスを抑えて電荷を効率的に回収するため の、独自の表面構造修飾(パッシベーション)法 の開発に取り組んだ。具体的には、各電荷の取り 出しに有利な電気双極子モーメントをもつよう に工夫した2つの分子材料(グリシンとエチレン ジアンモニウム)を設計し、ペロブスカイト層の 上下の表面をこれらの分子で構造修飾する手法 を開発した(図 2a, b)。ペロブスカイト層の上面 への構造修飾は、エチレンジアンモニウムジョー ド(EDAL)の溶液の溶媒や塗り方を工夫するこ とで達成することができた。一方で、ペロブスカ イト層の下面への構造修飾については、ペロブス

カイト薄膜を塗布で成膜する際に、材料の溶液に 2 mol%のグリシン塩酸塩 (GlyHCl) を加えること で実現できることを見出した。これらの構造修飾 を施したペロブスカイト薄膜に対して、イオンの 分布を二次イオン質量分析法 (ToF-SIMS) を用い て観測したところ、860 nm の膜厚のスズ-鉛混合 型ペロブスカイト薄膜の上層にはエチレンジア ンモニウム、下層にはグリシンが選択的に存在す ることが確認された。

#### (a) Interface modification



(b) Charge extraction



図 2. ペロブスカイト薄膜の上下表面の構造修飾 (パッシベーション)法. (a)模式図および (b)エ ネルギー準位図.

これらのペロブスカイト層の上下の表面パッシベーションにより、太陽電池の特性も大きく向上した(図 3a, b)。光電変換効率は、従来の手法で作製した太陽電池(19.6%)に比べて、上面をエチレンジアンモニウムで構造修飾することで21.7%へと向上し、さらに下面をグリシンで構造修飾することで23.6%(短絡電流密度 32.1 mAcm<sup>-2</sup>、開放電圧 0.89 V、曲線因子 0.82)にまで向上することを見出した。この光電変換効率は、スズを含むペロブスカイト半導体材料を用いた太陽電池としても世界最高値となる。また、開放電圧は

最大で 0.91 V にまで向上した。これは、スズ-鉛 混合型ペロブスカイト半導体がもつ 1.25 eV のバ ンドギャップに対してわずか0.34Vのロスであり、 ほぼ熱力学的な理論限界値を達成していること になる。今回のペロブスカイト層の上下の表面構 造修飾により、なぜ開放電圧のロスが低減でき高 い光電変換効率が得られるのかについても、蛍光 分光、紫外光電子分光 (UPS) および電子スピン 共鳴 (ESR) などの様々な先端分光法を用いた測 定により、そのメカニズムと効果を明らかした。 エチレンジアンモニウムとグリシンで表面を構 造修飾することで、表面にそれぞれ電子と正孔の 取り出しに有利な正電荷と負電荷をもつ電気双 極子を発現させることができる。ペロブスカイト 薄膜から各電荷がこれらの電気双極子に引き寄 せられることで、電圧のロスなく各電荷を上下の 電荷回収層へと効率的に取り出すことができる ことがわかった(図2b)<sup>[2]</sup>。

### (a) Device structure







図 3. Sn-Pb 混合型ペロブスカイト太陽電池. (a) デ バイス構造の模式図と断面電子顕微鏡像、および (b) 電流-電圧曲線.

EDAL2 を用いた表面構造修飾法は、Sn-Pb 混合 型に限らず、Pb 系や Sn 系のペロブスカイト太陽 電池にも用いることができる(図 4a, b)。特に Sn ペロブスカイトは、Pb や Sn-Pb ペロブスカイトと 比べて溶媒に溶けやすく、非配位性極性溶媒であ るイソプロパノールにも溶解してしまう。Sn ペロ ブスカイト薄膜の表面にスピンコートによる構 造修飾を行う場合(wet 法)は、イソプロパノー ルに低極性のトルエンを 1:1 で混合した溶媒にエ チレンジアンモニウムジョード(EDAL)を飽和 させた溶液を用い、接触時間を短くして薄膜の溶 解を防ぐ工夫が重要であることがわかった。また、 EDAL を薄く真空蒸着により成膜する方法(dry 法)によっても表面構造修飾が可能であることを 見出した。

### (a) Surface modification with EDAI<sub>2</sub>



#### (b) Enhanced electron collection



図 4. EDAI<sub>2</sub>を用いた表面構造修飾法. (a) wet 法お よび dry 法による EDAI<sub>2</sub>層の成膜、および (b) 表 面における電気双極子の形成.

本方法は、ペロブスカイトの種類 (Pb 系、Sn-Pb 系、Sn 系) およびその組成を問わず、逆型構造の 素子 (透明電極側から正孔回収層 / ペロブスカイ ト層 / 電子回収層) では一般的に適用でき、開放 電圧の上昇により太陽電池特性を向上できるこ とがわかった。Pb ペロブスカイト太陽電池(組 成: Cs<sub>0.05</sub>FA<sub>0.80</sub>MA<sub>0.15</sub>PbI<sub>2.75</sub>Br<sub>0.25</sub>) では、開放電圧 が 1.05 V から 1.14 V (wet) および 1.13 V (dry) に、光電変換効率は 19.2 %から 22.0% (wet) およ び 21.0% (dry) に向上した(図 5a, b)。Sn ペロブ スカイト太陽電池(組成: FA<sub>0.75</sub>MA<sub>0.25</sub>SnI<sub>3</sub>)では、 開放電圧が 0.49 V から 0.69 V (wet) および 0.66 V (dry)に、光電変換効率は 7.3%から 11.4% (wet) および 10.1% (dry)に向上することがわかった<sup>[3]</sup>。



図 5. 光電変換特性の向上. (a) 電流-電圧曲線、 および (b) 光電変換効率の分布.

### 3. 単分子で機能する電荷回収材料の開発

近年、逆型構造の素子(透明電極側から正孔回 収層 / ペロブスカイト層 / 電子回収層)におい て、正孔回収層 (p型半導体材料)として有機単 分子層を用いることで、高い太陽電池特性と耐久 性が得られることがわかってきている<sup>(H)</sup>。一方、 順型構造の素子(透明電極側から電子回収層 / ペ ロブスカイト層 / 正孔回収層)の電子回収層 (n 型半導体材料)には、酸化チタンや酸化スズなど の金属酸化物が用いられるのが一般的である。低 温プロセスによる成膜や素子の耐久性の観点か ら、有機電子回収材料の開発が求められている。 そこで本研究では、単分子層で用いる有機電子回 収材料の開発に取り組んだ。

高い電子受容性をもつ骨格としてロダニンお よびチアゾリジンジオン骨格に着目し(図 6a)、 これらをイサチン骨格と縮合させた化合物を標 的化合物として合成を行った。これらの化合物の 窒素原子上には、ITO などの透明電極への吸着基 として、ホスホン酸基を導入した(図 6b)。



図 6. (a) ロダニンおよびチアゾリジンジオン骨格、 (b) 本骨格を用いた単分子電子回収材料.

電気化学測定から、ロダニン誘導体 RDPA の LUMO 準位、HOMO 準位はそれぞれ -4.22 eV、 -6.43 eV、チアゾリジンジオン誘導体 TzDPA の LUMO 準位、HOMO 準位はそれぞれ -3.92 eV、 -6.37 eV と見積もられ、ペロブスカイト半導体か ら電子を受け取り正孔をブロックするのに適し たエネルギー準位をもつことがわかった(図 7a)。

そこで、これらの化合物を単分子電子回収材料 として用いて、実際にペロブスカイト太陽電池の 作製を行った(図 7b)。電子回収材料のない場合 (0.63 V)と比べ、開放電圧がロダニン誘導体 RDPA で 0.94 V、チアゾリジンジオン誘導体 TzDPA で 1.02 V にそれぞれ向上することがわか った(図 7c)。TzDPA を用いた素子では 9.7% (Forward scan)および 12.9% (Reverse scan)の光 電変換効率が得られた。さらなる素子特性の向上 のためには、これらの化合物がどのような膜を形 成しているのかを分析する必要がある。今後は被 覆率や分子配向の評価を行いながら、成膜法の最 適化を進める予定である。

#### (a) Energy levels Pb Sn perovskite perovskite RDPA -3.82 -3.92 -3.99 СВ -4.22Energy levels (eV) LUMO 1.36 1.57 2.45 2.21 -5.18 VВ -5.56 номо -6.37-6.43 (C) J-V curves (b) Device structure -2) 25 - cm Au 20 正孔回収層 (mA 15 Current density Pb perovskite 10 電子回収層 w/o 5 **RDPA** Glass/ITO TzDPA 0 0.0 0.2 0.4 0.6 0.8 1.0 1.2

図 7. (a) 開発した単分子電子回収材料のエネルギ 一準位、(b) デバイス構造の模式図、および (c) 電 流-電圧曲線.

Voltage (V)

### 4. まとめ

本研究では、ペロブスカイト層一電荷回収層界 面の構造修飾法の開発を行った。スズ-鉛混合型 ペロブスカイト材料について、エチレンジアンモ ニウムとグリシンで薄膜上下の表面を構造修飾 することにより、理論限界に迫る開放電圧と最高 で23.6%の光電変換効率を実現した<sup>[2]</sup>。エチレン ジアンモニウムを用いた表面構造修飾は、鉛およ びスズペロブスカイト太陽電池にも適用可能で あり、鉛系で22.0%、スズ系で11.4%の光電変換 効率を得ることができた<sup>[3]</sup>。また、ロダニンおよ びチアゾリジンジオン骨格をもつ単分子電子回 収材料の開発を行った。これらの化合物を電子回 収材料として用いたデバイスで、比較的良好な光 電変換効率を得ることができた。

## 謝辞

本研究は京都大学化学研究所の若宮淳志教授、 同金光義彦教授との共同研究です。また、本研究 を援助していただいた公益財団法人京都技術科 学センターに感謝致します。

### 参考文献

- T. Nakamura, T. Handa, R. Murdey, Y. Kanemitsu, A. Wakamiya, *ACS Appl. Electron. Mater.* 2020, *2*, 3794.
- [2] S. Hu, K. Otsuka, R. Murdey, T. Nakamura, M. A. Truong, T. Yamada, T. Handa, K. Matsuda, K. Nakano, A. Sato, K. Marumoto, K. Tajima, Y. Kanemitsu, A. Wakamiya, *Energy Environ. Sci.* 2022, 15, 2096.
- [3] S. Hu, J. Pascual, W. Liu, T. Funasaki, M. A. Truong, S. Hira, R. Hashimoto, T. Morishita, K. Nakano, K. Tajima, R. Murdey, T. Nakamura, A. Wakamiya, *ACS Appl. Mater. Interfaces* 2022, 14, 56290.
- [4] M. A. Truong, T. Funasaki, L. Ueberricke, W. Nojo, R. Murdey, T. Yamada, S. Hu, A. Akatsuka, N. Sekiguchi, S. Hira, L. Xie, T. Nakamura, N. Shioya, D. Kan, Y. Tsuji, S. Iikubo, H. Yoshida, Y. Shimakawa, T. Hasegawa, Y. Kanemitsu, T. Suzuki, A. Wakamiya, *J. Am. Chem. Soc.* 2023, 145, 7528.

### 研究成果発表(抜粋)

- Tomoya Nakamura, Kento Otsuka, Shuaifeng Hu, Ruito Hashimoto, Tarou Morishita, Taketo Handa, Takumi Yamada, Minh Anh Truong, Richard Murdey, Yoshihiko Kanemitsu, Atsushi Wakamiya, Perovskite and Organic Photovoltaics and Optoelectronics (IPEROP23), Kobe, 2023 年 1月 24 日.
- [2] 中村 智也, 若宮 淳志, 日本太陽光発電学会 ペロブスカイト太陽電池分科会 2022 年度研 究会, 京都, 2023 年2月9日.
- [3] 中村 智也, 原田 布由樹, 山田 琢允, 金光

義彦, Minh Anh Truong, Richard Murdey, 若宮 淳志, 応用物理学会 2023 年春季年会, 東京, 2023 年 3 月 15 日.

 [4] 三宅 悠季, 中村 智也, Minh Anh Truong, Richard Murdey, 若宮 淳志, 日本化学会第 103 春季年会, 千葉, 2023 年 3 月 23 日.