# 科学研究費助成事業

研究成果報告書

6 月 2 2 日現在 今和 4 年

機関番号: 12608				
研究種目:基盤研究(B)(一般)				
研究期間: 2019~2021				
課題番号: 19H02808				
研究課題名(和文)光/化学エネルギー変換に基づく光イオニクスデバイスの創成				
研究課題名(英文)Research on photoelectrochemical energy storage devices				
研究代表者				
平山 雅章 (Hi rayama, Masaaki)				
東京工業大学・物質理工学院・教授				
研究者番号:3 0 5 3 1 1 6 5				
交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 13,600,000円				

研究成果の概要(和文):光/化学エネルギー変換によるエネルギー貯蔵(充電)と化学/電気エネルギー変換に よるエネルギー放出(放電)を単一デバイスで動作させることを目指して,全固体光イオニクスデバイスを薄膜 合成法により構築した.光電気化学測定および界面構造解析から,光照射によりn型半導体正極からリチウムが 脱離することで充電できることを実証した.さらに,光照射で懸念される分解反応も生じず,極めて可逆的に光 充電と放電反応が進行した.固体電解質を用いた全固体デバイス化することで,光イオニクス現象をエネルギー 貯蔵に利用できる可能性を明らかにした.

研究成果の学術的意義や社会的意義 光イオニクス現象の基礎学理を半導体界面科学(光励起,電荷移動,イオン拡散)から構築できたものと考え, 固体イオニクスの新領域開拓としての学問的意義が高い.光/化学エネルギーの直接変換による蓄電が可能とな れば,「畜電池は電力によって充電される」という常識を覆す新しい電池の誕生が期待できる.社会的な意義と しては,エネルギーハーベスティング技術へ展開があり,半導体集積回路と同一基板上に自立電源としての光蓄 電デバイスを組み込むことで,IoTデバイスを超小型化させることで,Society 5.0(超スマート社会)の実現に 貢献できる.

研究成果の概要(英文):All-solid-state photoionic devices have been constructed by thin-film synthesis methods, aiming to operate energy storage by photo/chemical energy conversion (charging) and energy release by chemical/electrical energy conversion (discharging) in a single device. Photoelectrochemical measurements and interfacial structure analysis have successfully demonstrated that lithium desertion (charge) from a n-type semiconductor cathode proceed under photo irradiation. Furthermore, the photocharging and discharging reactions have been highly reversible without the decomposition reaction caused by photoirradiation. Our findings have clarified the possibility of the photoionics phenomena for energy storage devices by making an all-solid-state device using a solid electrolyte.

研究分野: 固体化学, 電気化学

キーワード: 光電気化学材料 インターカレーション 全固体電池 リチウムイオン電池

科研費による研究は、研究者の自覚と責任において実施するものです。そのため、研究の実施や研究成果の公表等に ついては、国の要請等に基づくものではなく、その研究成果に関する見解や責任は、研究者個人に帰属します。

## 1. 研究開始当初の背景

半導体電極を用いる光/化学エネルギー変換は、クリーンで省エネルギーな発電(太陽電池) や物質合成(人工光合成)の原理として、盛んに研究開発されている.一方、電気エネルギーの 貯蔵には、太陽電池/蓄電池、光合成装置/燃料電池など化学/電気エネルギー変換デバイスとの併 用を要する.小型化の観点から、単一電極で光/化学エネルギー変換と化学/電気エネルギー変換 を実現する原理と物質の開拓が必要である.高エネルギー密度型蓄電池であるリチウムイオン 電池は固体内でのイオン貯蔵放出反応(インターカレーション)で動作する.インターカレーシ ョンを光/化学エネルギー変換で起こし、蓄電する試みは1980年代に提案されているが、光励起 キャリアに起因する光腐食(電極溶出)や電解液成分の分解などの副反応に起因する劣化が課題 となり、十分な蓄電特性が得られず、反応解析も光電気化学的な手法にとどまっていた.おり、 反応原理の検証はもとより、貯蔵されるイオンの量さえ明らかでない.光イオニクス現象開拓の 鍵は「光電気化学反応場で安定な電極/電解質界面の構築」にあると考えられる. 無機固体電解 質は、液体電解質と比べて電気化学的に安定な電位域(電位窓)が広く、可動イオン以外の電極 構成元素が移動できない.液体電解質と比べて副反応の抑制が期待されるが、光イオニクス現象 の報告事例はほぼない.固体固体界面における光イオニクス現象を実証したうえで、反応機構解 析と物質開拓に取り組む必要があった.

## 2. 研究の目的

電気化学安定性に優れる固体電解質を用いて全固体型デバイスを構築し、固体固体界面での 光イオニクス現象を開拓する.さらに、光イオニクス現象の支配因子を界面構造解析から明らか にすることで、発電および蓄電機能を兼ね備えた物質探索に展開する.

- 【1】 <u>全固体型光蓄電デバイスの構築と評価</u>:透明基板上にn型酸化物半導体エピタキシャル 膜正極と酸化物固体電解質を積層した薄膜電池を構築する.正極の光電気化学リチウム 脱離を確認したうえで,全固体型では光照射による電極劣化が抑制され,可逆的な充放 電が進行することを実証する.
- 【2】 <u>電極/固体電解質界面における光イオニクス現象解析</u>:分光測定,電気化学測定などから 界面でのエネルギー準位図を作成し,光電気化学反応電位や光充電容量との相関を明ら かにする.放射光X線回折から光電気化学界面の構造変化をその場観察し,構造と光イ オニクス活性の相関を解明する.
- 【3】 <u>光イオニクス物質開拓</u>:光照射でリチウムイオンが構造内から脱離するn型半導体の報告例はほぼなく、材料選択性に乏しい. 遷移金属種と結晶構造を探索することで、新たな光イオニクス物質を見いだす.
- 3. 研究の方法

光インターカレーションには、光励起、電荷分離、電荷移動、イオン拡散などの素過程が存在 する.反応実現には、バンドギャップ、フェルミ準位、伝導帯/価電子帯準位、インターカレーシ ョン電位などの条件を同時に満たす必要があると考えられる.インターカレーション電極/電解 質界面の結晶構造、電子構造の解析例はほぼなく、光照射下の現象理解に限界があった.この観 点から、以下の項目を推し進めることで、目的達成を狙った.

(i) 電極/電解質界面の構築: パルスレーザー堆積法で光イオニクス正極のエピタキシャル膜を 合成,スパッタリング法で固体電解質膜および負極膜を積層して薄膜デバイスを構築した.主に 液系で光電気化学活性が知られている anatase 型 TiO<sub>2</sub>を正極として,Li<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>電解質とLi 金属負 極を積層した.エピタキシャル成長はX線回折(結晶性,配向)とX線反射率(膜厚,平滑性) で確認された.

(ii) 光電気化学特性評価: Ar グローブボックス中または真空下で疑似太陽光光源を用いた光電気化学測定(リニアスイープボルタンメトリー,定電流定電圧充放電)で光電流を評価した.光照射で生じる熱の影響を分離した高感度測定が必要になると予想されるため,Ar グローブボックス中には光源,ロックインアンプ,光チョッパを用いた光学系を構築した.

(iii) 固固界面構造の評価手法確立:光イオニクス現象では光励起,電荷分離,電荷移動,イオン 拡散などの素過程が存在する.バンドギャップ Eg,フェルミ準位 EF,伝導帯/価電子帯準位 Ec/Ev,

フラットバンド電位  $E_{tb}$ , リチウム脱挿入電位  $E_{LMOMO}$  の大小関係が一定条件を満たすことで反応が進行すると予想される.吸収・光電子分光測定から  $E_g$ ,  $E_e/E_v$ を,容量測定(Mott-Schottky プロット)から  $E_{tb}$ ,キャリア種を決定し,エネルギー準位図を作成した.構造変化の観点から,光電気化学活性を実証するために, in situ 放射光 X線回折測定を実施した.

(iv) 光イオニクス活性発現条件の解明:光電気化学特性,エネルギー準位図,結晶構造変化の実 測結果を基にして,固固界面における光イオニクス活性(光充電の可否,容量,変換効率)に関 わる因子を抽出し,光イオニクス現象の機構を解析した.

(v) 光イオニクス物質開拓:様々な酸化物材料の薄膜電極を作製し,光充電可能なn型酸化物半 導体を探索した.

## 4. 研究成果

## 【1】全固体型光蓄電デバイスの構築と評価

半導体光電極/固体電解質界面で光電気化学反応が生じるには、透明基板を用いて照射光を 固体固体界面に到達させる必要がある. さらに界面での結晶構造変化を解析するためには, 電極材料を特定方位に配向させて回折強度を高めることが有効である. これらを満たすため に、本研究で用いる半導体光電極 LixTiO2 に対して、十分にバンドギャップが大きく、比較的 小さな格子ミスフィットを有する LaSrAlO4 を基板に選定した.パルスレーザー堆積法の合成 条件(レーザーエネルギー, 基板温度など)を探索した結果, LaSrAlO4(001)基板上に集電体 膜として CaRuO<sub>3</sub>(001)を導入することで, anatase 型 TiO<sub>2</sub> 膜を(001)配向させることに成功した (図1). 可視紫外吸収分光から,作製した TiO2 膜の光学的バンドギャップは 3.39 eV と

LaSrAlO4 基板(4.86 eV)よりも十分小さく、光電気化学活性の波長依存性を解析可能な半導 体光電極であることが分かった(図2).

Abs



図 1. 基板面直方向で測定した TiO<sub>2</sub>/ CaRuO<sub>3</sub>/LaSrAlO<sub>4</sub>(001)試料の X 線回折図 形.

TiO2 膜上にさらに Li3PO4 電解質と Li 金属 負極を積層することで薄膜型全固体電池を作 製した(図3). 定電流定電圧充放電測定から anatase型TiO2への可逆的なリチウム脱挿入反 応の進行を確認し、70 サイクルでほとんど容 量減少を示さなかった.一方、LixTiO2はリチ ウムイオン導電性に乏しいことに由来した反 応抵抗が大きく,低い入出力特性を示した.

作製した薄膜電池の光電気化学特性評価の ため、専用のガス循環精製装置付パージ式グ ローブボックスを導入し、光源、ロックイン

3 Nb:TiO2/LSAO(001)片面研磨 LSAO(001)両面研磨 - Nb:TiO<sub>2</sub>/CaRuO<sub>3</sub>/LSAO(001)両面研磨 ... (a.u.) 2 1 1111 0 ىبىيا 300 400 500 600 Wavelength  $\lambda$  / nm





図3 作製した薄膜型全固体電池の概略図.

アンプ,光チョッパを用いた光学系を構築した.なお,構築した光学系において光源-試料間 距離は 100 mm であり、光照射・非照射時の試料表面温度の差は1K 程度であり、昇温によ るリチウム脱挿入反応の促進は容量増加の要因とはならない.この条件において、作製した 薄膜型全固体電池の充電時に紫外光照射すると充電容量が30%程度増加した.その後の非照 射下放電でも同程度容量が増加したことから、光照射で増加した容量は可逆的に取り出せる ことがわかった.さらに,充電時に光照射を繰り返した場合においても,非照射下でのサイ クルと同様に優れた可逆性を示した.光照射により可逆的に充放電容量容量が増加したこと から、副反応ではなく、光リチウム脱離反応に由来すると考えられた.

## 【2】電極/固体電解質界面における光イオニクス現象解析

光照射により anatase 型 TiO2 電極の充電容量 が増加する要因を詳細に調べた. 定電流定電 圧充電を非照射で実施し, 充電電流が減衰し たのちに光照射した際の電流応答を測定し た. 定電圧を 2.0 V から 4.5 V まで変化させた ところ, 2.5 V 以上の電圧で光応答が現れ, 電 圧が高くなるにつれて電流値が増加した(図 4). Mott-Schottky プロットから, TiO2 電極は n型半導体特性を示し、フラットバンド電位は 2.2 V と見積もられた. これより TiO2 電極界 面には 2.2 V 以下では蓄積層, 2.2 V 以上では 空乏層が形成される. 空乏層が形成時におい て、マイナーキャリアである正孔は電位勾配



図 4 光照射直後の電流応答の電池電圧依 存性. 非照射充電電流が減衰後に測定.

により電極/電解質界面に移動する. LixTiO2 電極のバンドギャップはおおよそ3V以上である ことから、界面に到達した正孔は 5.2Vのエネルギー準位に存在する. したがって高電位の 正孔が低電位の準位へと電荷移動し,酸化反応が進行したと考えられる. 電池電圧が高くな るにつれてTiO2電極の価電子帯準位も深くなり、空乏層勾配が大きくなる. 正孔と電子の再 結合が起こりにくくなることで,高電圧時に酸化電流が増加したと説明できる. 以上より, 界面のエネルギー準位に基づく解析からも,光照射で生じた正孔が酸化電流(充電容量)の 増加に関与していることが確かめられた.

光照射時における容量増加がリチウム脱 離と対応することを実験的に検証するため に, in situ 放射光 X 線回折測定で TiO2 電極 の結晶構造変化を調べた.測定にはX線透 過型の真空セルを構築し、充放電や光電気 化学がグローブボックス内での測定時と同 じ挙動を示すことを予め確認した. 回折測 定を 004 反射で実施した結果, Li-poor 相で ある α-LixTiO<sub>2</sub> と Li-rich 相である β-LixTiO<sub>2</sub> との間での相転移が観測された. 非照射時, 照射時ともに充電後期はα-LixTiO2の反射の みが観測され、リチウム脱離とともにピー ク位置が高角側に移動し、ピーク強度が増 大した. 充電容量が増加した光照射充電時 において,004 反射強度はより大きく増加し た. 光照射時により多くのリチウムが構造 内から脱離されたことを示す.従って,光照 射時にα-Li<sub>x</sub>TiO<sub>2</sub>相のリチウム脱離反応がよ り進行することで充電容量が増加すること を構造変化から実証することができた.

非照射下の充電でリチウムが完全に構造 内から引き抜けないことは、反応抵抗が大 きいこととも対応する.理由としては、リチ ウム量が小さくなるとともにイオン導電性 が低下すること、anatase構造内でリチウム の一部は強固な結合を形成すること、空乏 層形成によるショットキー障壁で電子授受



図 5 紫外光照射および非照射下での充電時 における TiO<sub>2</sub>004 反射の X 線回折図形変化.

が抑制されることが考えられる.非照射時充電上限を3.0Vから6.5Vまで増加させると、上限電圧が高くなるにつれて、放電容量が増加し、過電圧を大きくすることでもリチウム脱離反応がより進むことが確認された.その一方で、6.5Vで充電した場合においても容量増加は、 光照射充電時と比較してわずかであり、電荷移動キャリアとして正孔を用いることが重要であることを明らかにした.以上より、n型半導体電極においては光照射により、高電位にある 正孔が空乏層内を移動し、電極界面でTi<sup>3+</sup>の酸化に消費されることで、リチウム脱離反応が 進行することを明らかにした.

## 【3】光イオニクス物質開拓

項目【2】からn型半導体正極において,光照射で電荷分離した正孔が界面でリチウム脱 離反応に消費されることで、光充電できることが分かった.これよりフラットバンド電位よ りもリチウム脱挿入電位が十分高いn型半導体は光イオニクス材料の候補となる.反応電位 の観点からは酸化物が有望であり、具体的には WO<sub>3</sub>, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, α-MoO<sub>3</sub> などが挙げられる. さら に, 共有結合骨格を有し, 反応電位が高いポリアニオン物質も期待できる. 一方で, 光活性 に優れる n 型半導体の組成や結晶構造は限られている. 光イオニクス物質の展開として, n 型 半導体で生成した正孔を受け取ることで、リチウム脱離反応が進行するのであれば、機能分 離により物質探索の幅を広げることができる.本研究では,酸化物n型半導体上にLi-P-O系 酸化物を堆積すると、光照射時に充電容量が得られ、放電時に可逆的な容量が現れることを 見いだした. Li-P-O 系酸化物電極がリチウム脱挿入活性に乏しく,非照射下で5V以上まで 充電しても充放電容量はほとんどなかった.さらに、光充電・暗放電反応を繰り返しても、 Li-P-O 系酸化物電極は容量減少せず、可逆的な充放電反応が可能であったことから、分解反 応ではなく,リチウム脱挿入反応が生じている可能性がある.配向結晶膜ではないことから, in situ X 線回折でリチウム脱挿入を実証することはできなかった. 今後 in situ 分光測定など で電子状態の可逆変化を追跡する必要があるものの、非照射下での電子移動に基づくリチウ ム脱挿入活性は低い物質においても、光照射では活性を示すことが期待できる. 耐電圧に優 れる全固体系を光イオニクスデバイスに用いることで、既存蓄電池用の設計にとらわれない 材料設計の可能性を明らかにできた.

## 5.主な発表論文等

〔雑誌論文〕 計0件

〔学会発表〕 計12件(うち招待講演 1件/うち国際学会 1件)
1、発表者名

清水 啓佑,引間 和浩,木内 久雄,日沼 洋陽,鈴木 耕太,平山 雅章,松原 英一郎, 菅野 了次

2.発表標題

Operando HAXPESを用いた全固体薄膜電池のバンド構造解析

3.学会等名 第62回電池討論会

4.発表年 2021年

1.発表者名
吉本 将隆,鈴木 耕太,田村 和久,菅野 了次,平山 雅章

2.発表標題

Anatase型TiO2エピタキシャル膜電極反応のin situ表面X線回折測定によるその場観察

3 . 学会等名

電気化学会第89回大会(web開催)

4 . 発表年

2022年

1.発表者名 鈴木耕太,平山雅章,菅野了次

2.発表標題

リチウム電池モデル界面の構築と解析

3.学会等名

2021年第82回応用物理学会秋季学術講演会(招待講演)

4.発表年

2021年

1.発表者名
吉本 将隆,平山 雅章,寺島 雅弘,鈴木 耕太,菅野 了次

2.発表標題

Anatase型TiO2エピタキシャル膜電極/固体電解質モデル界面におけるリチウム光脱離反応

3.学会等名 日本金属学会2021年秋季第169回講演大会

4.発表年 2021年

# 1.発表者名

伊藤 耕太郎, 伊藤広貴, 松井 直喜, 鈴木 耕太, 佐々木 俊介, 菅野 了次, 平山 雅章

# 2.発表標題

RFスパッタリング法によるLiCoO2配向膜の合成と電気化学特性評価

3.学会等名 電気化学会第89回大会(web開催)

4.発表年

2022年

1.発表者名 吉本将隆,平山雅章,鈴木耕太,菅野了次

2.発表標題

Anatase型Ti02エピタキシャル膜正極を用いたLi脱挿入時の界面構造変化解析

3 . 学会等名

電気化学会2021年電気化学秋季大会

4.発表年 2021年

## 1.発表者名

Masataka Yoshimoto, Masaaki Hirayama, Yuhei Horisawa, Kota Suzuki, Ryoji Kanno

2.発表標題

Photoelectrochemical lithium desertion from anatase-type LixTiO2 at interface with Li3PO4

3 . 学会等名

PACIFICHEM2021(国際学会)

4.発表年 2021年

1.発表者名 吉本将隆,平山雅章,鈴木耕太,菅野了次

#### 2.発表標題

Anatase型Ti02エピタキシャル膜電極/固体電解質モデル界面の構築とリチウム脱挿入反応解析

3 . 学会等名

電気化学会第88回大会

4 . 発表年

2021年

1.発表者名

吉本将隆, 堀澤侑平, 鈴木耕太, 平山雅章, 菅野了次

2.発表標題

Anatase型酸化チタン電極を用いた全固体光蓄電デバイスの作製と評価

3.学会等名
電気化学会第38回夏の学校

4 . 発表年

2020年

1.発表者名 吉本将隆,堀澤侑平,鈴木耕太,平山雅章,菅野了次

2.発表標題

Anatase型酸化チタン電極を用いた全固体光蓄電デバイスの作製と評価

3 . 学会等名

新学術領域「機能コアの材料科学」第1回若手の会

4 . 発表年 2019年

1.発表者名
吉本将隆,堀澤侑平,鈴木耕太,平山雅章,菅野了次

2.発表標題

Anatase型TiO2電極/固体電解質界面における光照射時のリチウム脱挿入反応

3.学会等名

第9回CSJ化学フェスタ2019

4.発表年 2019年

1.発表者名

吉本将隆,堀澤侑平,鈴木耕太,平山雅章,菅野了次

2.発表標題

Anatase型TiO2電極/固体電解質界面における光照射時のリチウム脱挿入反応

3 . 学会等名

電気化学会第87回大会

4 . 発表年

2020年

## 〔図書〕 計0件

# 〔産業財産権〕

〔その他〕

東京工業大学 平山雅章研究室 http://www.hirayama-cap.mac.titech.ac.jp

6 . 研究組織

		氏名 (ローマ字氏名) (研究者番号)	所属研究機関・部局・職 (機関番号)	備考	

## 7.科研費を使用して開催した国際研究集会

〔国際研究集会〕 計0件

# 8.本研究に関連して実施した国際共同研究の実施状況

共同研究相手国

相手方研究機関