科学研究費助成事業 研究成果報告書



平成 29 年 5 月 31 日現在

機関番号: 12601 研究種目: 若手研究(B) 研究期間: 2015~2016

課題番号: 15K18326

研究課題名(和文)酸化リチウムへの後期遷移金属ドープによる新方式二次電池正極材料の開発

研究課題名(英文) Development of late transition metal-doped lithium oxide as cathode materials for a new battery system

研究代表者

小笠原 義之 (Ogasawara, Yoshiyuki)

東京大学・大学院工学系研究科(工学部)・特任助教

研究者番号:10638638

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,200,000円

研究成果の概要(和文):酸化リチウムのカチオンサイトにコバルト、鉄、銅など後期3 d 遷移金属を置換した物質を、遊星ボールミルを用いたメカノケミカル反応により合成した。いずれの物質も充放電時に酸化物イオンのレドックスが主反応となる正極材料として機能することを実証した。さらにコバルトをドープした酸化リチウムが炭酸ビニレンによる表面処理により可逆充放電容量が大きく増大することを見出した。炭酸ビニレンで処理したコバルトドープ酸化リチウム正極は400 mAh/gの容量で50回の充放電が可能であった。

研究成果の概要(英文): A series of Li20-based cathode materials was synthesized by doping late transition metals, such as cobalt, iron, and copper, with a planetary ball mill. These transition metal-doped Li20 were demonstrated as cathode materials for rechargeable batteries using a redox reaction between oxide and peroxide ions. The cathode property of Co-doped Li20 cathode material was improved by treatment with vinylene carbonate. The Co-doped Li20 cathode material treated with vinylene carbonate exhibited a specific capacity of 400 mAh/g with a 50-cycle durability.

研究分野: 無機化学

キーワード: エネルギー全般 無機工業化学 二次電池

1.研究開始当初の背景

電気エネルギーを蓄積する二次電池は、モバイル機器や電気自動車の電源、またエネルギー供給安定化のための大型定置用電源としての需要の高まりを背景として、エネルギー密度、繰り返し特性、安全性などさまれている。繰り返した高い要求の実現に向けて現行のリカイオン電池の性能を凌駕する革新の自力が強く望まれている。近年、充放電反応に遷移金属だけでなく酸化物大きな充放電容量を有するため注目されている。

本研究者らのグループは固体内の酸化物イオンと過酸化物イオンの間の酸化還元反応に着目し、それを正極反応として利用した二次電池を考案した。正極反応として酸化リチウム(Li₂0₂)の間の酸化還元反応を想定した場合の反応式は以下のように表される。

 $2Li_20 \neq Li_20_2 + 2Li^+ + 2e^-$

この正極反応をリチウム負極と組み合わせると、起電力 2.87 V、活物質重量ベースで理論容量 897 mAh/g、理論エネルギー密度 2570 Wh/kg となり、従来のリチウムイオン電池の容量、エネルギー密度を大きく上回る。実際に正極材料として、酸化コバルトドープ源とし遊星ボールミル処理によりコバルトを酸化リチウムにドープした物質(図 1)を用いることで、酸化物と過酸化物の間の酸化還元反応を利用した充放電反応を実証した。

上記新電池の充放電反応メカニズムにおいて、ドープしたコバルトが重要な機能を担っている。充電の際に、コバルトドープ酸化リチウムのコバルトの3d軌道と酸素の2p軌道の混成軌道にホールが注入された後に、過

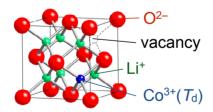


図1.コバルトドープ酸化リチウムの結晶構 造模式図.

酸化物が生成することが明らかになってきた。したがって、酸化物と過酸化物の間の酸化還元反応を利用した新しい電池の正極では、電気化学的酸化時の酸素への電子ホール注入の進行および過酸化物生成を促すために、酸素 2p 軌道と近い 3d 軌道エネルギーをもった後期遷移金属の Li₂0 へのドープが効果的であると期待される。

2.研究の目的

本研究は、酸化物イオンと過酸化物イオンの間の電気化学的酸化還元を利用した新原理二次電池のための新規正極材料開発を削とする。これまでに酸化リチウムにコルトをドープした正極材料で本方式の電池の充放電反応を実証し、遷移金属 3d 軌道とで、遷移金属 3d 軌道とそれに続く過酸化物生成が重要であることを相らかにしてきた。そこで、本研究では酸素に続いたが入りやすい鉄、コバルト、ニッケルが入りやすい鉄、コバルト、ニッケルをあたしてきた。また、これらの正極材料の状態とすれぞれの充放電特性との相関を明らかとすることで、電子状態や充放電メカニズムを明らかにする。

3.研究の方法

酸化リチウムに種々の後期遷移金属をド - プした正極材料の探索を進めた。酸化リチ ウムと種々の遷移金属酸化物を混合し、遊星 ボールミル処理により正極材料を合成した。 混合する遷移金属酸化物として酸素への電 子ホール注入が期待できる第4周期の鉄、コ バルト、ニッケル、銅などの酸化物を検討し た。前駆体の遷移金属酸化物の種類、酸化リ チウムとの混合比、ボールミル処理条件を 様々に変えて合成方法を検討した。合成した 正極材料についてX線回折測定を行い、リー トベルト解析により目的物質の結晶相と不 純物相を定量し、酸化リチウムへの遷移金属 のドープ量を見積もった。充放電特性を評価 して、適した合成条件を見出し、優れた充放 電特性を示す材料を選定した。

充放電過程の正極の状態変化について明らかにするため、所定の電気量まで充電および放電した電極を用意し、X線回折測定、X線吸収分光測定、過酸化物の定量分析などにより分析した。その変化の様子から充放電反応について解析した。

4. 研究成果

本研究以前では Co_3O_4 を前駆体とし、メカノケミカル反応によってコバルトをドープした Li_2O が 200 mAh/g の容量で充放電可能であることを報告していた。コバルトの酸化電元の充放電への寄与や、コバルトのドープの効率の観点から、コバルトの前駆体材料の選定は重要である。価数の異なる種々のコバルト酸化物(CoO_1 , Co_2)を前駆体原料としてコバルトドープ酸化リチウム正極材料を合成した。その結果、3 価のコバルトの酸化物である $LiCoO_2$ を原料とした場合に容量270 mAh/g で 50 回以上の繰り返し充放電がであることを見出した(発表論文)。

さらに、コバルトをドープした酸化リチウムを正極材料とした場合、炭酸ビニレンに浸漬する表面処理により可逆な充放電容量が増大することを見出した(発表論文)。炭酸ビニレンで処理したコバルトドープ酸ビニレンで処理したコバルトドープ酸化リチウム正極は 400 mAh/g の容量で 50 回の充放電が可能であった(図2)。また、より、充電過程では初期に Co が酸化されたの場であるとでは初期に Co が酸化されたの過酸化物が消失した後に Co が還元される最終では初が消失した後に Co が還元される最終では物が消失した後に Co が還元される最終では物が消失した後に Co が還元される場所である。このようにコバルトドープ逆化明チウムの炭酸ビニレン処理により可逆を収入する。

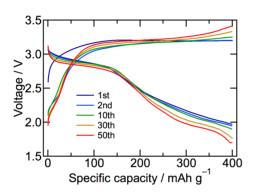


図2.炭酸ビニレン処理したコバルトドープ酸化リチウムを正極とした電池の充放電プロファイル.

ドープする遷移金属を鉄とした新規正極 材料を合成した。種々の原料、合成方法を検 討した結果、不規則岩塩型リチウム鉄複酸化 物 -LiFeO。を原料として酸化リチウムと混 合した正極材料が、良好な充放電特性を示す ことを明らかとした(発表論文)。鉄ドー プ酸化リチウム正極の充放電サイクル試験 では最初の数回のサイクルでは放電容量が 充電容量を下回ったが、サイクルを重ねるに つれて放電容量が増大し、6サイクル目以降 は可逆に 200 mAh/g での充放電が可能であっ た(図3)。その正極材料の構造、化学状態 についてX線回折測定、X線吸収分光分析、 メスバウアー分光分析で詳細に調べ、酸化物 イオンと過酸化物イオンの間の酸化還元反 応により可逆な充放電が進行していること を明らかにした。

さらに、銅をドープした酸化リチウムも本方式の電池の正極材料として機能することを見出した(発表論文 》。その正極材料の充放電過程における構造、化学状態の変化について、X線回折測定、X線吸収分光分析、過酸化物の定量分析により詳細に分析し、酸化物イオンと過酸化物イオンの間の酸化還元反応で充放電が進行していることを明らかにした。しかしながら、銅ドープ酸化リチウムは充放電を繰り返すとサイクルごとに放電容量が低下した(図4 》。この原因は繰

り返し充放電で安定相の Li_2CuO_2 へ分解する ためであると判明した。

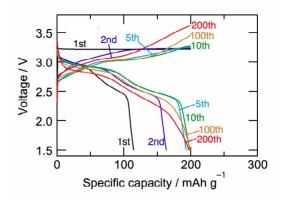


図3.鉄ドープ酸化リチウムを正極とした電 池の充放電プロファイル.

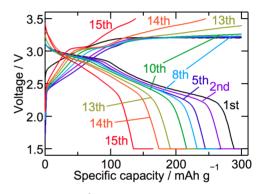


図4.銅ドープ酸化リチウムを正極とした電 池の充放電プロファイル.

種々の遷移金属をドープした酸化リチウ ムを合成し、正極材料としての特性を調べた。 コバルト、鉄、銅をドープした酸化リチウム 正極材料は酸化物と過酸化物の間の酸化還 元反応により充放電が進行し、部分的に遷移 金属の酸化還元の寄与があることが明らか となった。中でもコバルトドープ酸化リチウ ムは炭酸ビニレン処理により 400 mAh/a の容 量での充放電が可能となり、飛躍的に性能が 向上した。本電池系は高い理論容量、エネル ギー密度を有しており、2030年の目標値とさ れる 500 Wh/kg を達成する可能性がある。今 後は、炭酸ビニレン処理による性能向上の要 因や、繰り返し充放電による性能劣化の原因 を明らかにし、それらの知見を基にした合理 的な性能向上が期待される。

5. 主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

〔雑誌論文〕(計 4件)

Hiroaki Kobayashi, Mitsuhiro Hibino, Yuki Kubota, <u>Yoshiyuki Ogasawara</u>, Kazuya Yamaguchi, Tetsuichi Kudo, Shin-ichi Okuoka, Hironobu Ono, Koji Yonehara, Yasutaka Sumida, Noritaka Mizuno, "Cathode Performance of Co-doped Li₂O with Specific Capacity (400 mAh/g) Enhanced by Vinylene Carbonate", Journal of The Electrochemical Society, vol. 164, pp. A750-A753, 2017.(査読有)

DOI: 10.1149/2.1291704jes

Hiroaki Kobayashi, Mitsuhiro Hibino, Tetsuya Makimoto, <u>Yoshiyuki Ogasawara</u>, Kazuya Yamaguchi, Tetsuichi Kudo, Shin-ichi Okuoka, Hironobu Ono, Koji Yonehara, Yasutaka Sumida, Noritaka Mizuno, "Synthesis of Cu-doped Li₂O and its cathode properties for lithium-ion batteries based on oxide/peroxide redox reactions", Journal of Power Sources, vol. 340, pp. 365-372, 2017. (査読有)

DOI: 10.1016/j.jpowsour.2016.11.050 Kosuke Harada, Mitsuhiro Hibino, Hiroaki Kobayashi, Yoshiyuki Shin-ichi Okuoka, Koji Ogasawara, Yonehara, Hironobu Ono, Yasutaka Sumida, Kazuya Yamaguchi, Tetsuichi Kudo. Noritaka Mizuno. "Electrochemical reactions and cathode properties of Fe-doped Li₂O for the hermetically sealed lithium peroxide battery", Journal of Power Sources, vol. 322, pp. 49-56, 2016. (査 読有)

DOI: 10.1016/j.jpowsour.2016.04.141 Hiroaki Kobayashi, Mitsuhiro Hibino, Yoshivuki Ogasawara, Kazuva Yamaguchi, Tetsuichi Kudo, Shin-ichi Okuoka, Koji Yonehara. Hironobu Ono. Yasutaka Sumida, Masaharu Oshima, Noritaka " Improved Performance of Mizuno. Li₂0 Cathodes Co-doped for Lithium-peroxide Batteries using LiCoO2 as a Dopant Source", Journal of Power Sources, vol. 306, pp. 567-572, 2016. (査読有)

DOI: 10.1016/j.jpowsour.2015.12.041

[学会発表](計22件)

小笠原義之,日比野光宏,小林弘明,嶋 田裕太,工藤徹一,山口和也,朝倉大輔, 奥岡晋一,小野博信,米原宏司,住田康 隆,水野哲孝,「高容量コバルトドープ酸 化リチウム正極の充放電反応追跡」,電気 化学会第 84 回大会, 2017 年 3 月 27 日, 首都大学東京(東京都・八王子市). Yoshiyuki Ogasawara, Hiroaki Kobayashi, Mitsuhiro Hibino, Tetsuichi Kudo, Kazuya Yamaguchi, Daisuke Asakura, Shin-ichi Okuoka, Hironobu Ono, Koji Yonehara, Yasutaka Sumida, Noritaka Mizuno, " X-Ray

Absorption Spectroscopic Analysis of a Cathode Material for a Rechargeable Battery Using Reactions between Oxide and Peroxide", International Battery Association Meeting 2017, 2017年3月9日, Nara Kasugano International Forum (奈良県・奈良市).

Mitsuhiro Hibino, Hiroaki Kobayashi, Yoshiyuki Ogasawara, Tetsuichi Kudo, Kazuya Yamaguchi, Shin-ichi Okuoka, Koji Yonehara, Hironobu Ono, Yasutaka Sumida. Noritaka "Electrochemical Redox Reactions of Species in Solid 0xvaen State Materials and Their Applications to High Energy Rechargeable Batteries", International Battery Association Meeting 2017, 2017 年 3 月 7 日, Nara Kasugano International Forum (奈良 県・奈良市).

Hiroaki Kobayashi, Mitsuhiro Hibino, Tetsuya Makimoto, <u>Yoshiyuki Ogasawara</u>, Kazuya Yamaguchi, Tetsuichi Kudo, Shin-ichi Okuoka, Hironobu Ono, Koji Yonehara, Yasutaka Sumida, Noritaka Mizuno, "The Charge/Discharge Properties of Copper-Doped Lithium Oxide Cathode for Lithium-Peroxide Batteries", International Battery Association Meeting 2017, 2017年3月7日, Nara Kasugano International Forum (奈良県・奈良市).

小笠原義之,小林弘明,日比野光宏,山口和也,工藤徹一,朝倉大輔,奥岡,水野博信,米原宏司,住田康隆,水正極水, 第57回電池討論会 2016年11月30日末張火ッセ国際会議場(千葉県・雄央)・小野博信,米原宏司, 世野哲孝,「コバルトドープ酸化リチで成解日, 東京、小野博信,米原宏司, 世野哲孝,「コバルトドープ酸化リチラ流、の電気化学的酸化還元学動と高,2016年11月30日,幕張メッセ国際会議場(千葉市).

Mitsuhiro Hibino, Hiroaki Kobayashi, Kosuke harada, <u>Yoshiyuki Ogasawara</u>, Noritaka Mizuno, "Electrochemical Redox Reactions of Oxide Ions in Solids and Their Application to High Energy Rechargeable Batteries", The 33rd International Korea-Japan Seminar on Ceramics, 2016年11月17日, Daejeon (Korea).

槇本哲也,日比野光宏,<u>小笠原義之</u>,工 藤徹一,奥岡晋一,米原宏司,小野博信, 住田康隆,水野哲孝,「固体内酸化物イオ ンレドックスを利用した電池の電極材料 探索」, 第 6 回 CSJ 化学フェスタ, 2016 年 11 月 16 日, タワーホール船堀(東京都・東京).

小笠原義之, 小林弘明, 日比野光宏, 山口和也, 工藤徹一, 奥岡晋一, 小野博信, 米原宏司, 住田康隆, 水野哲孝, 「酸化物イオンのレドックスを利用した電池正極材料の X 線吸収分光法による充放電反応追跡」, 立命館大学 SR センター公開シンポジウム, 2016年11月11日, 立命館大学びわこ・くさつキャンパス(滋賀県・草津市).

Hiroaki Kobayashi, Mitsuhiro Hibino, Yoshiyuki Ogasawara, Kazuya Yamaguchi, Tetsuichi Kudo, Shin-ichi Okuoka, Koji Hironobu Ono, Yasutaka Yonehara, Sumida. Noritaka Mizuno. " The Charge/Discharge Properties Vinylene Carbonate-Treated Cobalt-Doped Lithium Oxide Cathode for Lithium Peroxide Batteries", PRiME 2016, 2016年10月6日, Honolulu (USA). Ogasawara, Yoshiyuki Hiroaki Kobayashi, Mitsuhiro Hibino, Kazuya Yamaguchi, Tetsuichi Kudo, Daisuke Asakura, Shin-ichi Okuoka, Hironobu Ono, Koji Yonehara, Yasutaka Sumida, Noritaka Mizuno. "X-Ray Absorption Spectroscopic Analysis Cobalt-Doped Lithium Oxide Cathode Material for a Lithium-Peroxide Battery during Charge and Discharge ", PRiME 2016, 2016年10月4日, Honolulu (USA).

日比野光宏,小笠原義之,水野哲孝,「固体内酸素の関わる電極反応設計と高容量 二次電池への展開」,第 12 回固体イオニクスセミナー,2016 年 9 月 28 日,休暇村指宿(鹿児島県・指宿市).

日比野光宏, 小笠原義之, 水野哲孝,「固体内酸化物イオンの電気化学的酸化還元反応と高エネルギー密度電池への展開」,第382回電池技術委員会,2016年9月15日,安保ホール(愛知県・名古屋市).日比野光宏, 小笠原義之, 水野哲孝,「固体内酸素の関わる電極反応と新しい二次電池への展開」,第74回マテリアルズ・テーラリング研究会,2016年8月4日,加藤山崎教育基金軽井沢研修所(長野県・軽井沢町).

小林弘明,日比野光宏,<u>小笠原義之</u>,山口和也,工藤徹一,奥岡晋一,米原宏司,小野博信,住田康隆,水野哲孝,「コバルトドープ酸化リチウムを正極材料とした高容量リチウムイオン二次電池」,電気化学会第83回大会,2016年3月29日,大阪大学(大阪府・吹田市).

Hiroaki Kobayashi, Mitsuhiro Hibino, <u>Yoshiyuki Ogasawara</u>, Tetsuichi Kudo, Shin-ichi Okuoka, Hironobu Ono, Koji Yonehara, Yasutaka Sumida, Noritaka Mizuno, "Charge/discharge behavior of Co-doped Li_2O of a battery utilizing a redox of oxide and peroxide", Pacifichem 2015, 2015 年 12 月 17 日, Honolulu (USA)

Mitsuhiro Hibino, Hiroaki Kobayashi, Kosuke Harada, <u>Yoshiyuki Ogasawara</u>, Noritaka Mizuno, "Cathode reactions and basic property of lithium peroxide batteries", Pacifichem 2015, 2015年12月17日, Honolulu (USA)

小林弘明,日比野光宏,小笠原義之,工藤徹一,奥岡晋一,米原宏司,小野博信,住田康隆,水野哲孝,「メカノケミカル反応で合成したリチウム銅酸化物中の酸素レドックス反応を利用したリチウム電池正極特性」,第41回固体イオニクス討論会,2015年11月27日,北海道大学(北海道・札幌市).

原田耕佑,日比野光宏,小笠原義之,工藤徹一,奥岡晋一,米原宏司,小野博信,住田康隆,水野哲孝,「鉄ドープ酸化リチウム中の酸素レドックスを利用したリチウム電池正極の反応解析」,第41回固体イオニクス討論会,2015年11月27日,北海道大学(北海道・札幌市).

原田耕佑,日比野光宏,小笠原義之,工藤徹一,奥岡晋一,米原宏司,小野博信,住田康隆,水野哲孝,「鉄ドープ酸化リチウムの酸素レドックス利用型高容量電池正極特性」,第56回電池討論会,2015年11月13日,愛知県産業労働センターウインクあいち(愛知県・名古屋市).

- インクあいち(愛知県・名古屋市) 21 小林弘明,日比野光宏,小笠原義之,工藤徹一,奥岡晋一,米原宏司,小野博信,住田康隆,水野哲孝,「酸素レドックスを利用する過酸化物電池の性能向上に向けたコバルトドープ酸化リチウム正極の開発」,第56回電池討論会,2015年11月13日,愛知県産業労働センターウインクあいち(愛知県・名古屋市)
- 22 小林弘明, 小笠原義之, 日比野光宏, 水野哲孝, コバルトドープした酸化リチウムを正極に用いたリチウム過酸化物電池」, 第71 回マテリアルズ・テーラリング研究会, 2015年8月6日, 加藤山崎教育基金軽井沢研修所(長野県・軽井沢町).

6.研究組織

(1)研究代表者

小笠原 義之(OGASAWARA, Yoshiyuki) 東京大学・大学院工学系研究科・特任助教 研究者番号:10638638