科学研究費助成事業

平成 27 年 6月 3 日現在

研究成果報告書

機関番号: 12102 研究種目: 基盤研究(C) 研究期間: 2012~2014 課題番号: 24550207 研究課題名(和文)バナジウムポリアニオン系二次電池正極材料の開発

研究課題名(英文)Development of the Vanadium Polyanion Insertion Electrode System

研究代表者

小野田 雅重(ONODA, Masashige)

筑波大学・数理物質系・准教授

研究者番号:30177282

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,800,000円

研究成果の概要(和文):ポリアニオン系として,新しく開発したLixV3(P207)3(P04)2をはじめ,LixV2(P04)3,LixVF P04およびLixV0P04などの結晶構造,電子状態,電気化学特性ならびにスピンダイナミクスを追究し,多角的に二次電 池正極性能を検討するとともに新物質開発を行った. セラミックス系として,従来型正極LixCo02のLi低濃度組成において,電気二重層キャパシタへの応用を示唆した.L iイオン正極であり熱電素材でもある複合結晶CuxV4011の相関効果を検討し,オーバック機構に基づくスピンダイナミ クスの解析からCuの高速振動を明らかにするとともに,固体二次電池への応用を指摘した.

研究成果の概要(英文):For the various vanadium-polyanion systems such as LixV3(P207)3(P04)2 developped newly, the NASICON-related type LixV2(P04)3, the tavolite-type LixVFP04 and LixV0P04, and so on that may be designed to serve as high-performance energy storage, the crystal structures, electronic and electrochemical properties, and spin dynamics are explored in detail. The charge-discharge characteristics of the lithium ion batteries with the use of these systems as a positive electrode are discussed from the multilateral viewpoints. Several new kinds of the vanadium polyanion system are also isolated.

For the ceramic systems of LixCoO2, CuxV4011, and so on, the electronic and dynamical properties are studied, and the applications to the electric double-layer capacitor and solid-state battery are postulated, respectively.

研究分野:物性実験

キーワード: 電池 新型高容量二次電池正極材料

1. 研究開始当初の背景

化石燃料やバイオマスの燃焼からのガス 放出による地球温暖化を解決するために,環 境にやさしいエネルギー源の開発が活発に 行われている.さらに東日本大震災による原 子力発電所の事故は,その研究開発を加速さ せている.リチウムイオン二次電池(LIB) が,有力な代替エネルギー源の一つであるこ とは明らかであるが,種々の応用にあたって は,現行の最高性能(出力ポテンシャ $\phi \approx 4$ V, エネルギー密度 $P \approx 250$ W h kg⁻¹)を上回る 物質開発が必要不可欠である.

LIB 関連の物質系に関して,我々は,これ までにバナジウム(V)などを含む系として, 低次元構造型 $A_xV_2O_5$ (A = Li, Na, …), $A_{1+x}V_3O_8$, V_6O_{13} , $Ag_2V_4O_{11}$, $Cu_xV_4O_{11}$, 三角 格子型 A_xTO_2 (T = V, Co, Ni)などの研究を 進め,詳細な構造物性および電子の相関・量 子性を解明するとともに,幾つかの新物質 ($Cu_xV_4O_{11}$, H_xCoO_2 , CoO_2 など)を発明して きた.これらの物質系の電池性能の一般的な 特徴として, V セラミックス系は高容量性を 持つものの出力ポテンシャルが低いのに対 して,その他のセラミックス系は逆の関係を 与えることが挙げられる.

V酸化物系における出力ポテンシャルの問題は、結晶構造中にXO4四面体(X=P,As, …)を導入することによって解決されることが知られている.これは、X−O間の強い共 有結合により、Vのイオン性が増加し、反結 合性軌道のエネルギー準位が低下して、Li⁺/Li 酸化還元エネルギー準位とVのそれとの差 が大きくなるためである.さらにXO4四面体 の導入により、Liの脱離・挿入に対する結晶 構造の歪が抑制される特長がある.一方で、 Vのイオン性が高くなったことにより、V価 電子のホッピング性が低下するので、系の電 子伝導性は低下する.このように、XO4の導 入により遷移金属のイオン性が高くなった 物質系は「ポリアニオン系」と呼ばれている.

V イオンは 5 価 ($3d^{0}$) から 2 価 ($3d^{3}$) ま での状態をとることが可能なので,二次電池 正極材料として安定的な「多電子反応」が期 待できる. V ポリアニオン系において 1 電子 反応を超えた物質は,NASICON 関連型 Li_xV₂(PO₄)₃系 ($0 \le x \le 3$)のみであったが, 2010 年度,我々は新しい型の二次電池正極 Li_xV₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂系 ($3 \le x \le 9$)を発明した.

2. 研究の目的

Li_xV₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂系における化学量論組成 x = 9の結晶構造を図1に示す. 充放電性能は、 少量の酸素欠損の導入により、V³⁺-V⁵⁺の2 電子反応が安定化し、容量 $C \approx 170 \text{ Ah kg}^{-1}$ お よび $P \approx 670 \text{ Wh kg}^{-1}$ を与える. これらの性能 は、次世代 LIB 正極材料として注目されてい る NASICON 関連型およびタボライト型の性 能に匹敵しており、さらに P および O イオン が部分欠損した系では、見かけ上、170 Ah kg⁻¹ を超える容量を示す. この結果は、エネルギ



図 1. Li₉V₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂の 293 K における結 晶構造. *ab* 面投影図. 八面体は VO₆, 四面体 は PO₄ あるいは P₂O₇.

ー変換効率の問題を差し引いても特筆すべきもので、今後の研究が非常に重要である.

 $Li_9V_3(P_2O_7)_3(PO_4)_2$ では V^{3+} イオンのみが存在するので,基本的に2電子反応が可能である.しかし実験では,エネルギー変換効率が組成に依存しないと考える限り,O無欠陥組成で理想的な反応を達成させることは困難で,少量のO欠損を与えることが必要に見える.

充放電性能を微視的な見地から解明する 上で重要な Li イオンのダイナミクスに関し ては、Li₉V₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂における 3 種の Li 席中で、振動が容易でないと考えられる Li3 に関して解析した結果、Li3 の回転振動は約 30 K まで温度の減少に伴って早くなり、より 低温では Debye-Stokes-Einstein 則から期待 される温度変化よりも緩やかに遅くなる、と いう特異な性質を示すことがわかった.

本研究では、 $Li_xV_3(P_2O_7)_3(PO_4)_2$ 系および関 連物質系に関して、結晶構造の精密決定と微 視的見地からの電子状態の解明を行うとと もに、充放電性能の高度化と新規物質系の開 発を目的とする. $Li_xV_3(P_2O_7)_3(PO_4)_2$ 系の充放 電性能の向上と安定化には、少量の O 欠損が 有効であることを示唆したが、この他にも数 種の方法が考えられる.さらに、NASICON 関連型、タボライト型構造などを基本として、 酸素欠損の導入あるいは種々の元素置換を 試み、新しい物質系の開発を行う.

3.研究の方法

Li_xV₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂系の結晶構造の精密決定, 電子状態の解明ならびに充放電性能の高度 化を行う.

- (1) O 欠損が導入された試料の合成(フラッ クス法,固相反応法,ソフト化学法,電 気化学法)
- (2) 結晶構造の精密解析(X線四軸回折)
- (3) 電気伝導性(電気抵抗率,熱電能,ホール効果,熱伝導度測定)
- (4) 磁気的性質(SQUID 磁束計)
- (5) 電気化学測定(簡易型電池セル) 上記(1)~(5)の中で特に注目すべき評価が
- 得られた試料に対して, NMR および ESR を

手法として、微視的見地から電子状態および ダイナミクスを解明する.

(6) NMR, ESR による微視的見地からの電子 状態の解析

25 年度以降は、O 欠損以外の方法による V²⁺イオン導入試料の合成を試みて、その物性 と充放電特性の評価を行う.

- (7) 酸 Li⁺-A⁺, V-T 置換系などの合成
- (8) 元素置換系に対して,24年度(2)~(6)と同 様の実験を試みる.

Li_xV₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂系に加えて,以下の LIB 正極に関する研究を実施する.

- (9) ナシコン関連型Li_xV₂(PO₄)₃とタボライト
 型Li_xVFPO₄に関する24年度(1)~(6)と同様の実験
- (10)25 年度(7)と同様の実験: NASICON 関連 型とタボライト型構造を骨格とした新規 物質系の創出
- 4. 研究成果
- (1) $Li_xV_3(P_2O_7)_3(PO_4)_2$ 系

単結晶への O 欠損導入は,結晶の相変化を 導くことが明らかになった.一方,多結晶へ の導入は出発組成を制御することで達成で きた. その結果, Li_xV₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂の初期充 電特性の2電子反応を確認し,また初期放電 過程は平坦電位 1.6 V を持ち, 電気化学的に Li₁₂V₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂の組成程度まで Li を挿入 できることがわかった. すなわち, 本系はx= 12 $(V^{2+}) \leftrightarrow x = 9 (V^{3+}) \leftrightarrow x = 6 (V^{4+}) \leftrightarrow x =$ 3 (V⁵⁺) 間の3 電子反応に近い電気化学反応 を示す.x=10に近い V³⁺の結晶場は母物質と 同様に中間的であり、V原子の高いイオン性 が維持されることがわかった.また単結晶お よび多結晶の電気伝導からもそれを確認す るとともに、さらに図2の通り、Liの拡散径 路を決定することに成功した.

(2) Li_xV₂(PO₄)₃系

Li₃V₂(PO₄)₃には単斜晶相と三方晶相が存在 する.前者が固相反応法で得られるのに対し て,NASICON型 Na₃Zr₂PSi₂O₁₂と類似の構造 を持つ後者は,同型 Na₃V₂(PO₄)₃ とのイオン 交換反応を通してのみ得られる.ここで述べ



図2 Li₁₀V₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂の295 K における 結晶構造. *a+b* 軸投影図. 本組成において Li4 席が確認され, 拡散経路が決定された.

る系は前者であり,Liの脱離に伴い,V³⁺(3d²) -V^{4.5+}(3d^{0.5})の準2電子反応を示すことか ら高容量正極活物質に属する.充放電特性に は,x≈2.5,2,1で明瞭なステップが現れる.

単斜晶 Li₃V₂(PO₄)₃は,三方晶相と同様に超 イオン伝導性を示す Li₃Fe₂(PO₄), と類似の構 造を持つ. x = 2.5, 2の組成で V^{3+} と V^{4+} の価 数秩序が示唆されてきたが,実際には単斜晶 一直方晶相転移が 2.5 ≤ x ≤ 2.7 の領域で起こ り、価数秩序は現れないことが明らかになっ た. 図 3 は Li_{2 22}V₂(PO₄)₃の結晶構造である. これは Li₃Fe₂(PO₄), の超イオン伝導相の構造 と類似している.Lil は四面体配位をとり0.84 の占有率であるのに対して、Li2 はピラミッ ド配位を持ち 0.27 の占有率である. Li1-Li2 間の最近接,次近接距離が 2.23 Å と 3.02 Å であるため,最近接席での同時占有はクーロ ン斥力により不安定となる. この乱雑性を伴 う Li2 席は, Li をさらに脱離することにより 消失する. このことから, Li2-Li2 ネットワ ークが本組成領域の Li 拡散経路に相当する と考えられる. 前述の $x \approx 2.5, 2$ における充 放電のステップは、それぞれ単斜晶-直方晶 転移とLiの乱雑席の消失に関連づけられる.

(3) Li_xVOPO₄系

LiVOPO₄には三斜晶相と直方晶相があり, それぞれ高温,低温合成で得られる.本系は 前出の系と異なり,母物質が $V^{4+}(TT) + TT$ つので,Liの脱離により $V^{4+}(3d^1) - V^{5+}(3d^0)$ の1電子反応を示すのみであるが,分子量が 相対的に小さいため高容量正極活物質に位 置づけられる.結晶系の違いにより充放電容 量が大きく異なる.三斜晶相では,2種類の 歪んだ VO₆八面体が存在し,それらは PO₄四 面体に架橋されるとともに,酸素を共有して 1次元鎖を形成する.この鎖は V-O-V の交 替結合を持つ.V-O-V 結合により,その超 交換相互作用は V-O-P-O-V 経路よりも 大きい.また充電時の電位は前出の系ほど高 くはならない.



図3 Li_{2.22}V₂(PO₄)₃の295 K における結晶構 造. *ab* 面投影図. Li1 と Li2 の占有確率は, それぞれ 0.84(3), 0.27(3). Li1-Li2 を結ぶ実 線と破線は最近接,次近接距離. Li2-Li2 を 結ぶ実線は Li の拡散経路.

図4の通り, LixVOPO4の帯磁率は,約20K で低次元量子スピン系特有の極大現象を示 し、10K以下でスピン1重項状態に転移する. T_{c1} ≃ 15 K より高温側の帯磁率は1 次元反強 磁性鎖モデルに基づいて説明できるが、これ は V-V 間距離と V-O-V 角に依存する超 交換相互作用が一様であるためである.一方, 低温のスピン1重項状態は交替鎖の効果に帰 着でき, エネルギーギャップの大きさは 12 K と求められる. この相転移は長距離秩序温度 $T_{c2} \simeq 10 \text{ K}$ の一種のスピンパイエルス転移と みなすことができ, T_{c1}~T_{c2}の領域において スピン2量体のゆらぎが存在する.また、本 系の T_{c1} 以上でのスピンダイナミクスは,1 次元反強磁性鎖における双極子相互作用存 在下での場の理論の結果と対応する.

(4) LixVF(O)PO4系

LiVOPO₄と類似の構造をとる LiVFPO₄は, (1), (2)の系と同様に, 母物質の組成で V^{3+} イオンを持つ高容量正極活物質である.ここで はV-F-Vの超交換相互作用経路を介した1 次元反強磁性鎖磁性を示し,約10K で反強 磁性状態に転移する.V-F間の共有結合性 が弱いため,中間的結晶場が有効であり高電 位特性を持つ.母物質の電子状態およびスピ ンダイナミクスは,図5の通り,1次元鎖を 持つ V^{3+} の基底1重項状態で理解できる.さらに本系では F-O 混合系を作成することで, 充放電電位を制御できることがわかった.

以上の他,充放電特性の改良を目的として, Li_{9-z}Ag_zV₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂ (0 < z ≤ 1), Ag_xVP₂O₇ (0.7 ≤ x ≤ 1), NASICON 型 Na₃V₂(PO₄)₃ など に関して,結晶構造,磁性,電気伝導性,電 気化学特性の相関関係を検討した.



図4 Li_xVOPO₄の(a, b) 帯磁率, (c) 交替鎖 パラメーターとエネルギーギャップ. (a, b) の実線と点線は、それぞれ1次元反強磁性鎖 ($T > T_{c1}$)及び1次元交替鎖(T < 6 K)に基 づく、不純物スピンの寄与を含めた計算値, (c)の実線は $\delta \propto (1-T/T_{c2})^{0.1}$.



図 5 LiVFPO₄の ⁷Li スピン格子緩和率. 実線と点線はスピンゆらぎの臨界発散を,破線は V^{3+} 基底 1 重項による活性化型温度変化を表す.

(5) セラミックス系

従来型 LIB 正極 Li_xCoO₂系における Li 低濃 度組成において、電気二重層キャパシタへの 応用を示唆した.また、LIB 正極であり熱電 変換素材である多機能性複合結晶 Cu_xV₄O₁₁ 系の電子相関効果を微視的見地から検討し、 オーバック機構に基づくスピンダイナミク スの解析から Cu イオンの高速振動を明らか にするとともに、固体二次電池への応用を指 摘した.

5. 主な発表論文等

〔雑誌論文〕(計8件)

 M. Onoda, T. Ishibashi, Phase transition and spin dynamics of the LiVFPO₄ insertion electrode with the S = 1 linear chain and the development of F-O mixed system, J. Phys. Soc. Jpn. 84 (4), 044802 [5pp] (2015) 査読 有.

DOI: 10.7566/JPSJ.84.044802

 M. Onoda, T. Sakamoto, Crystal structure and orbital-singlet state of Ag_xVP₂O₇, J. Solid State Chem. 220, 132-136 (2014) 査 読有.

DOI: 10.1016/j.jssc.2014.08.014

 M. Onoda, M. Inagaki, H. Saito, Crystal structures and electronic properties for the over-lithiated and Li-Ag substituted phases of Li₉V₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂ insertion electrode system, J. Solid State Chem. 219, 220-227 (2014) 査読有.

DOI: 10.1016/j.jssc.2014.07.040

- ④. 小野田雅重,機能性バナジウム酸化物お よびポリアニオン系の結晶構造,電子状 態ならびにスピンダイナミクス,日本結 晶学会誌 56 (2), 78-84 (2014)査読有. DOI: 10.5940/jcrsj.56.78
- ⑤. <u>M. Onoda</u>, S. Ikeda, Crystal structures and long-range spin orders for the delithiated phase of Li₉V₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂ insertion electrode system, J. Phys. Soc. Jpn. **82** (7), 074801 [7pp] (2013) 査読有. DOI: 10.7566/JPSJ.82.074801
- 6. M. Onoda, S. Ikeda, Crystal structure and

spin-singlet state of the Li_xVOPO₄ insertion electrode system with alternating-bond chain, J. Phys. Soc. Jpn. **82** (5), 053801 [5pp] (2013) 査読有.

DOI: 10.7566/JPSJ.82.053801

- ⑦. <u>M. Onoda</u>, M. Kohno, K. Sekine, Correlated metallic states with intermediately oscillated Cu chains in the multifunctional composite crystal system Cu_xV₄O₁₁, J. Phys. Soc. Jpn. **82** (1), 014802 [8pp] (2013) 査読有. DOI: 10.7566/JPSJ.82.014802
- ⑧. <u>M. Onoda</u>, H. Hirose, Crystal structures and 3d electron configurations for the Li_xV₂(PO₄)₃ insertion electrode system with a semi-double-electron reaction, J. Phys. Soc. Jpn. **81** (9), 094801 [9pp] (2012) 査読有. DOI: 10.1143/JPSJ.81.094801
- 〔学会発表〕(計 31 件)
- 小野田雅重,金沢浩紀,ナシコン型 Na₃V₂(PO₄)₃の結晶構造とスピンダイナ ミクス,日本物理学会第70回年次大会 21aPS85,2015年3月21日.早稲田大学早 稲田キャンパス(東京都新宿区).
- 齋藤裕亮, 小野田雅重, Li₉V₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂ のLi-Ag 置換系の結晶構造と磁性, 日本 物理学会第 70回年次大会 21aPS84, 2015 年 3 月 21日, 早稲田大学早稲田キャンパ ス(東京都新宿区).
- 石橋剛彦,<u>小野田雅重</u>,タボライト型 Li_xVPO₄F系の結晶構造とスピンダイナ ミクス,日本物理学会第70回年次大会 21aPS83,2015年3月21日,早稲田大学早 稲田キャンパス(東京都新宿区).
- ④. 小野田雅重,物性物理:物性実験研究と物質科学-物理学の基礎から学際領域研究まで-,APサイエンス学習会,2014年10月19日,茗溪学園高等学校(茨城県つくば市).
- ⑤. 小野田雅重,物性実験研究と物質科学-物理学の基礎から学際領域研究まで-, 若い世代のための出前講義,2014年9月 24日,宮古高等学校(岩手県宮古市).
- ⑥. 小野田雅重,坂本拓磨,新型ピロリン酸バナジウム銀系の結晶構造と軌道一重項状態,日本物理学会2014年秋季大会7aPS99,2014年9月7日,中部大学春日井キャンパス(愛知県春日井市).
- ⑦.石橋剛彦,小野田雅重、タボライト型 Li_xVFPO4系の結晶構造と磁性VI、日本物 理学会2014年秋季大会7aPS98,2014年9 月7日、中部大学春日井キャンパス(愛 知県春日井市).
- ⑧. 小野田雅重,物性実験研究と物質科学, 平成 26 年度受験生のための筑波大学説 明会,2014年8月23日,筑波大学(茨城 県つくば市).
- ⑨. 小野田雅重, ナシコン型 M₃V₂(PO₄)₃系の 結晶構造とスピンダイナミクス, 第17回 超イオン導電体物性研究会 102, 2014 年

7月18日,日本大学生産工学部(千葉県 習志野市).

- ①. 小野田雅重,次世代二次電池正極材料の 開発,科学技術週間事業-環境・エネル ギーのための科学と技術:体験実験とポ スター展,2014年4月19日,筑波大学(茨 城県つくば市).
- ①. 小野田雅重,金沢浩紀,ナトリウム含有 バナジウムポリアニオン系の結晶構造と 電子状態,日本物理学会第69回年次大会 27aPS57,2014年3月27日,東海大学湘南 キャンパス(神奈川県平塚市).
- ②.石橋剛彦,<u>小野田雅重</u>,タボライト型 Li_xVPO₄F系の結晶構造と磁性 V,日本物 理学会第69回年次大会 27aPS56,2014年 3月27日,東海大学湘南キャンパス(神 奈川県平塚市).
- ① 小野田雅重,バナジウムポリアニオン正 極系の結晶構造,電子状態,ならびにス ピンダイナミクス,実用化に向けた高容 量・高エネルギー密度リチウムイオン電 池正極材の開発技術動向 第2部,2014 年2月27日,きゃりあん(東京都品川区).
- ④. 小野田雅重,物性実験研究と物質科学, 先端科学講座,2013年11月14日,竹園高 等学校(茨城県つくば市).
- (b). 小野田雅重,物性物理:物質科学-物理学の基礎から学際領域研究まで-,APサイエンス学習会,2013年11月3日,茗溪学園高等学校(茨城県つくば市).
- 16. 石橋剛彦, 小野田雅重, 二次電池正極材料Li_xVPO₄F系の構造モデルと磁性IV, 日本物理学会2013年秋季大会27pKM10,2013年9月27日, 徳島大学常三島キャンパス(徳島県徳島市).
- ①. 齋藤裕亮,稲垣誠,小野田雅重,新型二 次電池正極活物質 Li₉V₃(P₂O₇)₃(PO₄)₂系の Li高ドープ相の結晶構造と磁性,日本物 理学会 2013 年秋季大会 26aKM12,2013 年9月26日,徳島大学常三島キャンパス (徳島県徳島市).
- 18. 小野田雅重, 齊藤佑弥, 渋谷龍太, 三角 格子型二次電池正極活物質 Li_xCoO₂ 系の 電子状態とスピンダイナミクス, 日本物 理学会 2013 年秋季大会 25aKF1, 2013 年 9月 25 日, 徳島大学常三島キャンパス(徳 島県徳島市).
- 19. 鈴木皓司, 小野田雅重, 三角格子型二次 電池正極活物質 Li_xCoO₂ 系における Li 低 濃度相の電子状態, 日本物理学会 2013 年 秋季大会 25pPSB40, 2013 年 9 月 25 日, 徳島大学常三島キャンパス(徳島県徳島 市).
- <u>小野田雅重</u>,物性実験研究と物質科学, 平成 25 年度受験生のための筑波大学説 明会,2013 年 8 月 25 日,筑波大学(茨城 県つくば市).
- ①. 小野田雅重,物性実験研究と物質科学, 物理チャレンジ2013フィジックス・ライブ,2013年8月6日,筑波大学(茨城県つ)

くば市).

- ①. 小野田雅重,バナジウム酸化物およびポリアニオン系を対象とした次世代二次電池正極活物質の結晶構造,電子状態,並びにスピンダイナミクス,第16回超イオン導電体物性研究会109,2013年7月11日,日立シビックセンター(茨城県日立市).
- ③. 小野田雅重, リチウムイオン二次電池用 高性能正極材料の開発, つくば国際戦略 総合特区 産学官マッチング・デイ 2013, 2013年6月25日, つくば国際会議場大会 議室(茨城県つくば市).
- ④. 小野田雅重,物質科学-物理学の基礎から学際領域研究まで-,筑波大学附属高等学校研究室体験,2013年5月10日,筑波大学(茨城県つくば市).
- ③. 齋藤裕亮, 小野田雅重, バナジウムポリアニオン系における低次元磁性 II, 日本物理学会第68回年次大会26pXW6,2013年3月26日,広島大学東広島キャンパス(広島県東広島市).
- <u>小野田雅重</u>,池田聡,バナジウムポリア ニオン系における低次元磁性 I,日本物 理学会第68回年次大会 26pXW5,2013年 3月26日,広島大学東広島キャンパス(広 島県東広島市).
- ⑦.石橋剛彦,小野田雅重,二次電池正極材料 Li_xVPO₄F系の構造モデルと磁性 III, 日本物理学会 2012 年秋季大会 20pCD14, 2012 年9月 20日,横浜国立大学常盤台キャンパス(神奈川県横浜市).
- ③. 小野田雅重,廣瀬元,二次電池正極材料 Li_xV₂P₃O₁₂系の結晶構造と電子状態,日本 物理学会2012年秋季大会20pCD13,2012 年9月20日,横浜国立大学常盤台キャン パス(神奈川県横浜市).
- ③. 小野田雅重,池田聡,二次電池正極材料 Li_xV₃P₈O₂₉ 系における充電組成の結晶構 造と電子状態,日本物理学会 2012 年秋季 大会 20pCD12,2012 年9月 20日,横浜国 立大学常盤台キャンパス(神奈川県横浜 市).
- 稲垣誠,<u>小野田雅重</u>,二次電池正極材料 Li_xV₃P₈O₂₉系の開発II,日本物理学会2012 年秋季大会20pCD11,2012年9月20日, 横浜国立大学常盤台キャンパス(神奈川 県横浜市).
- 小野田雅重,次世代二次電池正極材料の 開発,科学技術週間事業-環境・エネル ギーのための科学と技術:体験実験とポ スター展,2012年4月21日,筑波大学(茨 城県つくば市).

〔図書〕(計1件)

小野田雅重,リン酸ピロリン酸バナジウムリチウム正極活物質の開発、リチウムイオン電池活物質の開発と電極材料技術(サイエンス&テクノロジー,東京,2014)第3章,第6節,131-143.

〔産業財産権〕

- ○出願状況(計6件)
- 名称:組成物,リチウムイオン二次電池 用電極,リチウムイオン二次電池及び組 成物の製造方法
 発明者:小野田雅重 権利者:国立大学法人筑波大学 種類:特許 番号:特許願 2014-249869 出願年月日:2014年12月10日 国内外の別:国内
- ②. 名称:キャパシタ用電極とその製造方法, 及びキャパシタ
 発明者:小野田雅重
 権利者:国立大学法人筑波大学
 種類:特許
 番号:特許願 2014-012836
 出願年月日:2014年1月27日
 国内外の別:国内
- ③. 名称:負または正極活物質およびその製造方法並びにリチウムイオン二次電池発明者:小野田雅重権利者:国立大学法人筑波大学種類:特許番号:特許願2013-019820 出願年月日:2013年2月4日国内外の別:国内
- ④.名称:正極活物質および二次電池 発明者:小野田雅重 権利者:国立大学法人筑波大学 種類:特許 番号:特許願 2013-013263 出願年月日:2013年1月28日 国内外の別:国内
- ⑤.名称:正極活物質および二次電池 発明者:小野田雅重 権利者:国立大学法人筑波大学 種類:特許 番号:特許願 2013-003204 出願年月日:2013年1月11日 国内外の別:国内
- ⑥.名称:固体電解質および二次電池 発明者:小野田雅重 権利者:国立大学法人筑波大学 種類:特許 番号:特許願 2012-201897 出願年月日:2012年9月13日 国内外の別:国内

○取得状況(計0件)

〔その他〕 http://www.px.tsukuba.ac.jp/~onoda/

研究組織
 研究代表者
 小野田 雅重(ONODA, Masashige)
 筑波大学・数理物質系・准教授
 研究者番号:30177282