## 科学研究費助成事業

研究成果報告書



平成 26 年 6月 19日現在

機関番号: 82118 研究種目: 若手研究(A) 研究期間: 2011~2013 課題番号: 23686101 研究課題名(和文)アルミニウム基水素化物の原子・表面構造と水素貯蔵機能

研究課題名(英文)Atomic, Surface Structure and Hydrogen Storage Function of Aluminum-based Hydrides

研究代表者

池田 一貴 (IKEDA, KAZUTAKA)

大学共同利用機関法人高エネルギー加速器研究機構・物質構造科学研究所・特任准教授

研究者番号:80451615

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 12,000,000円、(間接経費) 3,600,000円

研究成果の概要(和文):アルミニウム基水素化物の原子・表面構造と水素貯蔵機能に関する研究を実施した。アルミ ニウム水素化物(AIH3)が生成する脱エーテル過程を中性子散乱-局所構造解析により調べた。また、可逆的な水素吸 蔵放出反応が進行するナトリウムアルミニウム水素化物(NaAIH4)について、X線吸収微細構造スペクトルを測定して 、反応過程で生成する相について電子構造の違いを調べた。さらに、リチウムアルミニウムアミド(LiAI(NH2)4)の非 晶質化をともなうアンモニア(水素)放出過程の不均化反応について構造解析を実施した。

研究成果の概要(英文): Atomic, Surface Structure and Hydrogen Storage Function of Aluminum-based Hydrides were studied. We investigated the ether desorption steps for AIH3 synthesis by Pair Distribution Function analysis. Differences of the electric structure for phases in the reversible hydrogen absorption and desorption reactions of NaAIH4 were analyzed. Local structural changes that accompany amorphization during the decomposition of LiAI(NH2)4 were investigated.

研究分野:工学

科研費の分科・細目: 材料工学・構造・機能材料

キーワード: 水素 水素化物 水素貯蔵 中性子 アルミニウム 局所構造 結晶構造 エネルギー

1. 研究開始当初の背景

アルミニウム水素化物(AlH<sub>3</sub>)の水素密度 は、質量密度が 10.1mass%、体積密度が 149kgH<sub>2</sub>/m<sup>3</sup>と極めて高い。また、LiH やMgH<sub>2</sub>、 AlH<sub>3</sub>などの高い水素密度を有する金属水素化 物の中で最も低温(LiH:650℃以上、MgH<sub>2</sub>: 250℃以上、AlH<sub>3</sub>:80~150℃程度)で水素放 出反応(式 1)が進行するため、次世代の水 素貯蔵材料として注目されている。

AlH<sub>3</sub>  $\rightarrow$  Al + 3/2H<sub>2</sub> (式 1) 申請者らは式 2 に示す生成反応の条件(出発 物質、反応温度)最適化により高純度 AlH<sub>3</sub> を合成した。

 $3LiA1H_4 + A1C1_3 + n(C_2H_5)_20$ 

 $\rightarrow$  4A1H<sub>3</sub>-n(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>0 + 3LiC1

→ 4A1H<sub>3</sub> + 3LiCl + n(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>0↑ (式 2) 得られた A1H<sub>3</sub>のその場光電子分光、透過型電 子顕微鏡観察、中性子・X 線回折測定などに より、水素放出特性を制御していると推測さ れる粒子表面のアルミニウム酸化物を検出 することに成功したが、この表面形成過程は まだ明らかになっていない。一方、熱的安定 性評価によると、7 相の報告がある A1H<sub>3</sub>のう ち最も安定な  $\alpha$  - A1H<sub>3</sub> でさえ再水素吸蔵反応 には GPa 程度の高圧が必要であるため、A1H<sub>3</sub> と NaH のミリング処理により生成する錯体水 素化物 NaA1H<sub>4</sub> などアルミニウムを含む水素 化物の水素吸蔵放出反応(式 3)を調べて A1H<sub>3</sub> の安定化を検討することが重要である。

 $NaA1H_4$ 

≠ 1/3Na<sub>3</sub>A1H<sub>6</sub> + 2/3A1 + H<sub>2</sub> ↑

さらに、水素化物の水素放出反応過程におい ては原子空孔が多量に導入されるため、結晶 構造だけでなく乱れた構造の原子配置を解 明することが必要である。

2. 研究の目的

本研究では、高強度中性子/高輝度 X 線を 利用してアルミニウム基水素化物の結合状 態変化に関連する原子/電子構造と水素放出 反応を制御する表面形成過程を解明し、新た なアルミニウム基水素貯蔵材料の高機能化 につながる指針を得ることを目的とした。

3. 研究の方法

(1) AlH<sub>3</sub>の生成過程

AlH<sub>3</sub>の表面酸化物は式2の最終段階におい て形成されると推測される。ジエチルエーテ ルに溶解された LiAlD<sub>4</sub>を使用してエーテル 和物 AlD<sub>3</sub>-n( $C_2H_5$ )<sub>2</sub>0を合成し、脱エーテルし た AlD<sub>3</sub>とともに J-PARC MLF BL21(高強度中 性子全散乱装置 NOVA)における中性子散乱測 定-平均構造(Rietveld)/局所構造(PDF; Pair Distribution Function)解析により生 成過程を調べた。

## (2) NaAlH<sub>4</sub>の電子構造

NaAlH<sub>4</sub>は、数 mol%の触媒(TiCl<sub>3</sub>など)を 添加することにより水素放出反応速度が 10 倍程度速くなり、水素吸蔵放出反応が固相に おいて可逆的不均化反応として進行する。 KEK PF BL11A において A1 K-吸収端における X 線吸収微細構造 (XAFS; X-ray Absorption Fine Structure) 測定を実施した。

## (3) LiA1(NH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>の分解過程

リチウム水素化物と複合化することによ り低温から水素を放出するLiAl(NH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>につい て、重水素化物 LiAl(ND<sub>2</sub>)<sub>4</sub> およびその 160/400℃熱処理試料の中性子散乱測定-局 所構造解析により分解過程を調べた。

4. 研究成果

A1H<sub>3</sub>の生成過程

脱エーテル前後試料の中性子回折曲線を 図 1 に示す。脱エーテル後試料の Rietveld 解析からほぼ単相の A1D<sub>3</sub> が得られたことが わかったが、脱エーテル前試料においては 12Å 程度の長周期構造に対応するピーク以外 はほとんど構造情報が得られなかった。一方、 図2に示す原子対相関関数の局所構造に関し ては、脱エーテル後試料の PDF 解析による精 密化が十分で AlD。の生成が確認でき、さらに 脱エーテル前試料においても A1D<sub>3</sub>の[A1D6] ユニットに対応するピークが検出されてい るため、エーテルが脱離する前にすでに Al の局所構造が形成されている可能性が示唆 された。今後は重水素化エーテル和物 A1D<sub>3</sub>-n(C<sub>2</sub>D<sub>5</sub>)<sub>2</sub>0 を使用したさらに詳細なその 場中性子散乱測定-局所構造解析により AlHa の生成過程が明らかになると期待される。







図 2 AlD<sub>3</sub>-n(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>0の原子対相関関数、AlD<sub>3</sub> の PDF 解析結果と、LiAlD<sub>4</sub>、AlCl<sub>3</sub>、(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>0、 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、AlD<sub>3</sub>のシミュレーション曲線。

(2) NaAlH<sub>4</sub>の電子構造

NaAlH<sub>4</sub>、Na<sub>3</sub>AlH<sub>6</sub>および AlH<sub>3</sub>の XAFS スペク トルを図 3 に示す。NaAlH<sub>4</sub>が水素を放出して 生成する Na<sub>3</sub>AlH<sub>6</sub>の吸収端エネルギーは高エ ネルギー側にシフトする (2.9±0.2eV)。結 晶構造によると、Al に対する水素の配位はそ れぞれ [AlH4] (NaAlH<sub>4</sub>)、[AlH6] (Na<sub>3</sub>AlH<sub>6</sub>)、 [AlH6] (AlH<sub>3</sub>)であるが、AlH<sub>3</sub>の吸収端エネ ルギーは Na<sub>3</sub>AlH<sub>6</sub>よりも NaAlH<sub>4</sub>に近く、Al 周 囲における水素の配位数だけでは吸収端エ ネルギーの違いが説明できない。分子軌道計 算などにより吸収端エネルギーの解析を行 っており、触媒添加によって促進される空孔 を介した AlH<sub>3</sub>、NaH 拡散反応モデルを参考に した水素吸蔵放出反応過程の解明を進めて いる。

(3) LiA1(NH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>の分解過程

LiA1 (ND<sub>2</sub>)<sub>4</sub> および 160/400℃熱処理試料の 原子対相関関数を図4に示す。非晶質化をと もなうアンモニア(水素)放出過程において 以下の不均化反応が進行することを明らか にした。

(1-x)LiAl  $(NH_2)_4$ 

→  $(x/3)Li_3AlN_2$  + (2x/3)AlN +  $(8x/3)NH_3$ (式 4)

乱れた構造を含む水素吸蔵放出反応の解明 に広く展開できると期待される。







図 4 (a) LiAl(ND<sub>2</sub>)<sub>4</sub> および(b) 160/(c) 400℃熱処理試料の PDF 解析結果と、(d) LiND<sub>2</sub>、 (e) Li<sub>2</sub>ND のシミュレーション曲線。

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13件)

- "Local structural analysis on decomposition process of LiAl (ND<sub>2</sub>)<sub>4</sub>", Materials Transactions, in press, <u>K.</u> <u>Ikeda</u>, T. Otomo, H. Ohshita, N. Kaneko, M. Tsubota, K. Suzuya, F. Fujisaki, T. Ono, T. Yamanaka, K. Shimoda, T. Ichikawa, Y. Kojima. 査読有 10.2320/matertrans.MG201406
- ② "Local atomic structural investigations of precursory phenomenon of the hydrogen release

from LiAlD<sub>4</sub>", Journal of Alloys and Compounds, 586, 244–247 (2014), T. Sato, K. Tomiyasu, <u>K. Ikeda</u>, T. Otomo, M. Feygenson, J. Neuefeind, K. Yamada, S. Orimo. 査読有

10.1016/j.jallcom.2013.09.209

- ③ "高強度中性子を用いた全散乱法による水素貯蔵機構の解明",大友季哉, <u>池田一貴</u>,大下英敏,鈴谷賢太郎,「まてりあ」,52(7),346-349(2013).査
- ④ "Chemical bonding of AlH<sub>3</sub> hydride by Al-L<sub>2,3</sub> electron energy-loss spectra and their first principles calculations, Materials, 5, 566-574 (2012), K. Tatsumi, S. Muto, <u>K. Ikeda</u>, S. Orimo. 査読有 10.3390/ma5040566
- ⑤ "Synthesis and Specific Heat of CaPdH<sub>3-δ</sub> with the Perovskite Structure", Journal of the Physical Society of Japan, 81, 034704(1)-(5) (2012), S. Ayukawa, <u>K. Ikeda</u>, M. Kato, T. Noji, S. Orimo, Y. Koike. 査読有 10.1143/JPSJ.81.034704
- ⑥ "J-PARC の物質・生命科学実験施設", <u>池田一貴</u>,奥隆之,鈴木淳市,武田全 康,星川晃範,三宅康博,「工業材料」, 60(8),28-31(2012).査読無
- ⑦ "高強度中性子全散乱装置 NOVA による 水素貯蔵材料の構造解析",<u>池田一貴</u>, 大友季哉,鈴谷賢太郎,三沢正勝,大 下英敏,坪田雅己,金子直勝,瀬谷智 洋,福永俊晴,伊藤恵司,亀田恭男, 山口敏男,吉田亨次,丸山健二,社本 真一,樹神克明,川北至信,藤崎布美 佳,「水素エネルギーシステム」,37(4), 328-335 (2012).査読無
- ⑧ "Vibrational Properties of CaAlH<sub>5</sub> and α-AlH<sub>3</sub> with Different AlH6 Networks Studied by Inelastic Neutron Scattering", Inorganic Chemistry, 50, 8007-8011 (2011), T. Sato, A. J. (Timmy) Ramirez-Cuesta, <u>K. Ikeda</u>, S. Orimo, K. Yamada. 査読有 10.1021/ic200231f
- ⑨ "アルミニウム水素化物の合成および 原子配置と水素放出特性",<u>池田一貴</u>, 大友季哉,武藤俊介,折茂慎一,「セラ ミックス」,46,174-177 (2011).査読 無

〔学会発表〕(計7件)

① "Structural Study of Advanced Hydrogen Storage Materials by High Intensity Neutron Total Diffractometer (NOVA)" (Invited), <u>K.</u> <u>Ikeda</u>, T. Otomo, Y. Kojima, S. Orimo, 3rd International Conference and Exhibition on Materials Science & Engineering, October 6-8, 2014, San Antonio, USA.

- ② "Structural and Hydrogen Desorption Properties of Aluminum-based Hydrogen Storage Materials" (Invited), <u>K. Ikeda</u>, T. Otomo, S. Muto, S. Orimo, 2014 Energy Materials Nanotechnology (EMN) East Meeting, May 12-15, 2014, Beijing, China.
- ③ "Structural and Hydrogen Desorption Properties of Aluminum Hydride" (Invited), <u>K. Ikeda</u>, T. Otomo, S. Muto, S. Orimo, 1st Workshop on Hydrogen and CO2 Storage, February 19-20, 2014, Daejeon, Korea.
- (4)"Structural Analysis of Aluminum-based Hydrogen Storage Materials by High Intensity Neutron Total Diffractometer (NOVA)" (Invited), K. Ikeda, T. Otomo, Y. Kojima, S. Orimo, Thermec' 2013 International Conference on & Manufacturing Processing of Advanced Materials, December 2-6, 2013, Las Vegas, USA.
- (5) "Synthesis, Atomic Structure and Hydrogen Storage Properties of Aluminum Hydride" (Invited), <u>K.</u> <u>Ikeda</u>, T. Otomo, S. Muto, S. Orimo, 3rd International Conference on Nanotek and Expo (Nanotek-2013), December 2-4, 2013, Las Vegas, USA.
- ⑥ "高強度中性子全散乱装置(NOVA)によるアルミニウム水素化物の構造解析と水素放出特性"(Invited),池田一貴,大友季哉,武藤俊介,折茂慎一,第9回水素量子アトミクス研究会,August 22-23, 2011, Sendai, Japan.
- (7)"Synthesis, properties and applications of aluminum hydride" (Invited), K. Ikeda, S. Muto, T. Otomo, Thermec' 2011 S. Orimo, International Conference on Processing Manufacturing & of Advanced Materials, August 1-5, 2011, Quebec, Canada.

〔図書〕(計1件)

 "ペロブスカイト水素化物の合成と水 素貯蔵特性",<u>池田一貴</u>,高木成幸, 大友季哉,折茂慎一,エヌ・ティー・エ ス「水素利用技術集成 Vol.4」,229-239 (2014).

〔その他〕 ホームページ等 http://www.kek.jp/imss/

6.研究組織
(1)研究代表者

池田 一貴 (IKEDA KAZUTAKA) 大学共同利用機関法人高エネルギー加速 器研究機構 · 物質構造科学研究所 · 特任准 教授 研究者番号:80451615 (2)研究協力者 藤崎 布美佳(FUJISAKI FUMIKA) 総合研究大学院大学・高エネルギー加速器 科学研究科・博士過程 研究者番号: 大下 秀敏 (OHSHITA HIDETOSHI) 大学共同利用機関法人高エネルギー加速 器研究機構・物質構造科学研究所・博士研 究員 研究者番号:00625163 北島 義典 (KITAJIMA YOSHINORI) 大学共同利用機関法人高エネルギー加速 器研究機構 · 物質構造科学研究所 · 講師 研究者番号:00204892 阿部 仁 (ABE HITOSHI) 大学共同利用機関法人高エネルギー加速 器研究機構·物質構造科学研究所·准教授 研究者番号:00509937 大友 季哉 (OTOMO TOSHIYA) 大学共同利用機関法人高エネルギー加速 器研究機構・物質構造科学研究所・教授 研究者番号:90270397 鈴谷 賢太郎 (SUZUYA KENTARO) 独立行政法人日本原子力研究開発機構・ J-PARC センター・研究主幹 研究者番号:50354684 佐藤 豊人 (SATO TOYOTO) 東北大学・金属材料研究所・助教 研究者番号:20455851 松尾 元彰 (MATSUO MOTOAKI) 東北大学・金属材料研究所・講師 研究者番号:20509038 千星 聡 (SEMBOSHI SATOSHI) 東北大学・金属材料研究所・准教授 研究者番号:00364026 李 海文 (LI HAI-WEN) 九州大学・水素エネルギー国際研究センタ ー・准教授 研究者番号:20505771 折茂 慎一 (ORIMO SHIN-ICHI) 東北大学・金属材料研究所・教授 研究者番号:40284129 市川 貴之 (ICHIKAWA TAKAYUKI) 広島大学・先進機能物質研究センター・准 教授 研究者番号:10346463 小島 由継(KOJIMA YOSHITSUGU) 広島大学・先進機能物質研究センター・教 授 研究者番号:

巽 一厳(TATSUMI KAZUYOSHI)
名古屋大学・大学院工学研究科・准教授
研究者番号:00372532
武藤 俊介(MUTO SHUNSUKE)
名古屋大学・大学院工学研究科・教授
研究者番号:20209985