科学研究費助成事業

亚成 20 年 5 日 25 日 日本

研究成果報告書

	-
機関番号: 11301	
研究種目:挑戦的萌芽研究	
研究期間: 2015 ~ 2017	
課題番号: 15K13298	
研究課題名(和文)磁場印加で薬剤を放出する多層カプセルの開発 - その微細構造と超常磁性の複合制御	
研究課題名(英文)Development of magnetoresponsive drug delivery carriers – Complex control of microstructure and superparamagnetic behavior	
研究代表者	
藤枝 俊 (Fujieda, Shun)	
東北大学・多元物質科学研究所・助教	
研究者番号:6 0 5 5 1 8 9 3	
	11

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,000,000円

研究成果の概要(和文):交流磁場の印加により発熱する多孔質酸化鉄粒子は、搭載した薬剤の放出を外部から 制御出来るドラックデリバリーキャリアとしての応用が期待される。本研究では、リン酸鉄水和物粒子を水酸化 ナトリウム溶液に浸漬させることにより、カプセル状の多孔質酸化鉄粒子を作製した。また、還元雰囲気下での 熱処理により、その粒子を交流磁場印加で発熱させることに成功した。さらに、オキシ水酸化鉄粒子に還元熱処 理を施すことにより、交流磁場印加で発熱する針状の多孔質酸化鉄粒子も作製した。

研究成果の概要(英文): Porous iron oxide particles have attached much attention for the application to magnetoresponsive drug delivery carriers, which can accelerate drug release by application of an alternating magnetic field due to heat generation of magnetic iron oxide particles. In this investigation, porous iron oxide particles with a capsule-like shape were synthesized from iron phosphate hydrate particles using alkaline solution. After heat treatment, porous iron oxide particles exhibited heat generation ability under alternating magnetic fields. In addition, needle-like shaped porous iron oxide particles with heat generation ability under alternating magnetic fields were successfully synthesized by heat treatment of iron oxyhydroxide particles.

研究分野: 材料物性

キーワード:ナノ粒子 ドラックデリバリー 酸化鉄

1.研究開始当初の背景

有効な抗ガン剤の多くは、体内で吸収・分 解されて強い副作用を引き起こし、患部に到 達する前に効力を失うことが懸念される。ド ラックデリバリーキャリアに搭載すれば薬 剤を保護出来るが、薬剤は放出されにくくな る。そのため、搭載した薬剤の放出を外部か ら制御出来るドラックデリバリーキャリア の開発が求められている。これまでに、光照 射^{1)や pH}の調整²⁾により薬剤の放出を制御す るドラックデリバリーキャリアが開発され ているが、体内での光照射および pH の調整 は困難であり、障害となっている。搭載した 薬剤の放出を外部から自由に制御出来る画 期的な新機能を備えたドラックデリバリー キャリアの開発が望まれる。

2.研究の目的

酸化鉄粒子は生体親和性を有し、その磁気 特性を制御すると交流磁場の印加により発 熱させることが可能となる。磁場は人体を透 過しやすく、その強さや方向も人体に触れる ことなく外部から自由に制御できる。従って、 酸化鉄粒子で構成された多孔質粒子は、多量 の薬剤を搭載して、それを交流磁場の印加に よる発熱で調整して放出することが期待出 来る。本研究では、搭載した薬剤の放出を外 部から制御出来るドラックデリバリーキャ リアの実現に向けて、リン酸鉄水和物および オキシ水酸化鉄を出発素材として用い、交流 磁場の印加により発熱するカプセル状およ び針状の多孔質酸化鉄粒子の開発に取り組 んだ。

3.研究の方法

硫酸第一鉄七水和物とリン酸の混合溶液 に酸素ガスを吹込みながら352 K で反応させ て、リン酸鉄水和物粒子を合成した。この粒 子を水酸化ナトリウム水溶液中へ浸漬する とリン酸鉄水和物が溶解した直後に酸化鉄 がその場で再析出する^{3,4)}。この反応を利用し て、酸化鉄のナノ粒子で構成された多孔質粒 子を作製した。

塩化第一鉄および塩化第二鉄の混合溶液 に、278 Kで水酸化ナトリウム溶液を滴下し てグリーンラスト懸濁液を合成し、それに 298 Kで酸素ガスを吹き込んでオキシ水酸化 鉄粒子を合成した。その粒子に、還元雰囲気 下で熱処理を施すことにより、多孔質酸化鉄 粒子を作製した。

形態およびサイズの評価のために SEM お よび TEM 観察を行った。Cu K 線を用いて X 線回折測定を行った。ガス吸着特性から比 表面積を評価した。鉄の化学状態を調べるた めに、X 線吸収分光測定を行った。

4.研究成果

- (1) リン酸鉄水和物を出発原料としたカプセル状の多孔質酸化鉄粒子
 - 図1に(a)リン酸鉄水和物粒子およびそれを

出発原料として作製した(b) 多孔質酸化鉄粒 子の SEM 画像を示す。多孔質酸化鉄粒子は リン酸鉄水和物粒子と同程度のサイズで類 似した多面体の形状を示す。破断面より(図 1(c)参照) 粒子は壁で覆われており、内部は 球状粒子が詰まったカプセル型の構造を有 している。多孔質酸化鉄粒子を溶解した溶液 の ICP-AES による組成分析の結果、リンは検 出限界以下であり、リンが完全に除去されて いることが確認された。また、多孔質酸化鉄 粒子は約 300 m²/gの大きな比表面積を有して いることが明らかになった。

図2に多孔質酸化鉄粒子のX線回折パター ンを示す。比較のために、International Center for Diffraction Data (ICDD)データベースにお ける γ -Fe₂O₃のデータも示す。多孔質酸化鉄 粒子はマグへマイト(γ -Fe₂O₃)のナノ粒子で 構成されるため^{3,4)}、プロードな回折ピークを 示す。この多孔質酸化鉄粒子を投入した溶液 に 600 kHz および 40 Oe の交流磁場を印加し、





図 1 (a) 出発素材のリン酸鉄水和物粒子 および (b) 多孔質酸化鉄粒子と (c)その 破断面の SEM 像。



図2 多孔質酸化鉄粒子の熱処理前後にお ける X 線回折パターン。International Center for Diffraction Data (ICDD)データベースに おける γ-Fe₂O₃のデータも示す。



図 3 熱処理前後の多孔質酸化鉄粒子を投入した溶液の交流磁場印加による温度変化。

その水温の変化を光ファイバー温度計で計 測した。しかし、図3に示すように、交流磁 場を印加しても溶液の温度は殆ど上昇しな かった。多孔質酸化鉄粒子は超常磁性を示す が、それを構成する γ-Fe₂O₃ のサイズが小さ すぎるため、交流磁場を印加しても殆ど発熱 しなかったと推察される。そこで、多孔質酸 化鉄粒子に還元雰囲気下で熱処理を施した。 その結果、交流磁場印加による明瞭な温度上 昇が観測された。熱処理後において、γ-Fe₂O₃ と類似した明瞭な X 線回折パターンが観察 された (図2参照)。熱処理により多孔質粒 子を構成する酸化鉄粒子が粗大化したため、 交流磁場印加による発熱特性が向上したと 推察される。交流磁場の印加により発熱する カプセル状の多孔質酸化鉄粒子の開発に成 功した。

(2) オキシ水酸化鉄を出発素材とした針状の 多孔質酸化鉄粒子

出発素材として合成したオキシ水酸化鉄 粒子の(a) TEM 像、(b) HAADF-STEM 像およ び(c) 電子回折図形を図 4 に示す。オキシ水 酸化鉄粒子は、サブミクロンサイズの針状の 形態を有する。HAADF-STEM 像より粒子は 単結晶状態であり、電子回折図形よりレピド クロサイト (γ-FeOOH) と同定された。この 粒子に還元雰囲気下で熱処理を施した後も、 図 4(d)に示すように、熱処理前の針状形状は 保持される。また、熱処理後の粒子は、内部 に数十ナノメーターのボイドを有する。図 4(e)から明らかなように、熱処理後の粒子の 原子配列は熱処理前とは明らかに異なる。さ らに、図 4(f)の電子回折図形は γ-FeOOH と対 応しなかった。従って、熱処理により結晶構 造は変化する。

図 5 にオキシ水酸化鉄粒子およびその熱処 理後の粒子の X 線回折パターンを示す。オキ シ水酸化鉄粒子は γ-FeOOH 単相と同定され た。一方、熱処理後において γ-FeOOH の回折 ピークは観測されず、γ-Fe₂O₃ および Fe₃O₄ と



図 4 TEM 像、HAADF-STEM 像および 電子回折図形。(a)-(c) 出発素材のオキシ 水酸化鉄粒子および(d)-(f) その熱処理後 の粒子。



図5 オキシ水酸化鉄粒子およびその熱処 理後の粒子のX線回折パターン。ICDDデ ータベースの Fe_3O_4 、 γ - Fe_2O_3 および γ -FeOOHのデータも示す。

類似した回折パターンが観察された。すなわち、オキシ水酸化鉄に還元熱処理を施すことで酸化鉄で構成された針状の多孔質粒子が得られた。

Fe₃O₄および γ -Fe₂O₃は類似したX線回折パ ターンを示すが、Fe₃O₄は2および3価の鉄 で構成され、 γ -Fe₂O₃は3価の鉄のみで構成さ れる。そこで、X線吸収分光測定によりFe の化学状態を調べた。針状の多孔質酸化鉄粒 子のX線吸収端近傍構造(XANES)スペク トルを図6に示す。3価の鉄で構成された



図 6 針状の多孔質酸化鉄粒子の Fe K 吸 収端における X 線吸収端近傍構造 (XANES)スペクトル。比較のために、 Fe₃O₄および γ-Fe₂O₃のデータも示す。



図7 オキシ水酸化鉄粒子および針状の多 孔質酸化鉄粒子を投入した溶液の交流磁 場印加による温度変化。

-Fe₂O₃と比較して、2 および 3 価の鉄で構 成された Fe₃O₄の XANES スペクトルは、低 エネルギー側に位置する。一方、針状の多孔 質酸化鉄粒子のスペクトルは γ -Fe₂O₃ および Fe₃O₄のスペクトルの間に位置する。従って、 針状の多孔質酸化鉄粒子は γ -Fe₂O₃ および Fe₃O₄で構成される。 γ -FeOOH が γ -Fe₂O₃ および Fe₃O₄に変態するとき、脱水および還元反 応に伴い水が発生することに起因して、粒子 中にボイドが形成したと推察される。

多孔質酸化鉄粒子の交流磁場印加による 発熱特性を図7に示す。γ-FeOOH は Néel 温 度が77 K の反強磁性体であるが、その粒子 を含む溶液の温度は交流磁場の印加により 僅かに増加する。発熱した磁場印加コイルの 影響と推察される。一方、多孔質酸化鉄粒子 を含む溶液の温度は、交流磁場の印加により 顕著に増加する。従って、交流磁場印加によ り発熱する針状の多孔質酸化鉄粒子の作製 に成功した。 <引用論文>

- K. Akamatsu and T. Yamaguchi, Ind. Eng. Chem. Res., 46 (2007) 124-130.
- B. Radt, T. A. Smith, and F. Caruso, Adv. Mater., 16 (2004) 2184-2189.
- T. Tanno, S. Fujieda, K. Shinoda and S. Suzuki, High Temp. Mater. Proc. **30** (2011) 305-310.
- S. Fujieda, K. Shinoda and S. Suzuki, Ceramic Trans. 250 (2014) 35-41.

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 5 件)

<u>S. Fujieda</u>, Y. Imaizumi, Y. Hayasaka, T. Akiyama, K. Shinoda, <u>B. Jeyadevan</u> and S. Suzuki, Porous iron oxide particles with heat generation ability under alternating magnetic field, Proc. of IEEE Int. Magn. Conf. (2017). 査読有り

DOI: 10.1109/INTMAG.2017.8007880

加藤玄一郎,<u>藤枝俊</u>,篠田弘造,鈴木茂 XRD および XAS 測定による液相合成 FeNi 層状水酸化物の熱分解挙動の解析, X 線分析の進歩 **48** (2017) 266-272. 査読 有り

ISBN: 978-4-901496-87-2 C304

<u>S. Fujieda</u>, A. Yomogida, K. Shinoda and S. Suzuki, Magnetic Properties of Cobalt-based Carbide Particles Synthesized by the Polyol Process, IEEE Magn. Lett. **7** (2016) 2107104. 査読有り

DOI: 10.1109/LMAG.2016.2619332

<u>S. Fujieda</u>, W. Miyamura, K. Shinoda, S. Suzuki and <u>B. Jeyadevan</u>, Composition-controlled Fe-Ni Alloy Fine Particles Synthesized by Reduction-annealing of Polyol-derived Fe-Ni Hydroxide, Mater. Trans. **57** (2016) 1645-1651. 査読有り DOI: 10.2320/matertrans.M2016063

<u>S. Fujieda</u>, T. Kuboniwa, K. Shinoda, S. Suzuki and J. Echigoya, Spin Glass Transition in Ni Carbide Single Crystal Nanoparticles with Ni₃C-type Structure, AIP Adv. **6** (2016) 056116. 査読有り DOI: 10.1063/1.4943608

[学会発表](計9件)

<u>S. Fujieda</u>, Y. Imaizumi, Y. Hayasaka, T. Akiyama, K. Shinoda, <u>B. Jeyadevan</u> and S. Suzuki, Porous iron oxide particles with heat generation ability under alternating magnetic field, International Magnetic Conference, 2017

<u>藤枝 俊</u>、篠田弘造、鈴木 茂、リン酸お よび亜鉛イオンを含む水溶液中での Green Rust の酸化過程の X 線吸収分光測 定によるその場評価、日本鉄鋼協会、2016 年

加藤玄一郎、藤枝俊、篠田弘造、鈴木茂、 FeNi 層状複水酸化物の還元熱処理による FeNi 合金の作製、資源・素材学会東北支 部、2016年 加藤玄一郎、藤枝俊、篠田弘造、鈴木茂、 FeNi 層状複水酸化物の還元熱処理による FeNi 合金微粒子の合成、資源・素材関係 学協会合同大会、2016年 今泉 陽登、藤枝 俊、篠田 弘造、バラチ ャンドラン ジャヤデワン、鈴木 茂、交流 磁場印加により発熱する特殊酸化鉄微粒 子の合成と評価、日本鉄鋼協会、2016年 S. Fujieda, W. Miyamura, K. Shinoda, and S. Suzuki, Fe-Ni Alloy Fine Particles Synthesized by Reduction-annealing of Polyol-derived Fe-Ni Hydroxide, International Conference on Polvol-mediated Synthesis, 2016 今泉陽登、藤枝俊、篠田弘造、鈴木茂 スピネル構造を有する針状多孔質フェラ イト粒子の合成、本金属学会、2016年 S. Fujieda, T. Akiyama, K. Shinoda and S. Suzuki, Needle-shaped Porous Particles Composed of Spinel-type Iron Oxide, Joint Conference of Magnetism and Magnetic Materials/ International Magnetic Conference, 2016 S. Fujieda, T. Kuboniwa, K. Shinoda and S. Suzuki, Spin Glass Transition in Single Crystal Ni Carbide Nanoparticles with Ni₃C-type Structure, Joint Conference of Magnetism and Magnetic Materials/ International Magnetic Conference, 2016 [その他] ホームページ等 東北大学研究者紹介 http://db.tohoku.ac.jp/whois/ 多元物質科学研究所 業績データベース http://db.tagen.tohoku.ac.jp/php/db/ 6.研究組織 (1)研究代表者 藤枝 俊 (Fujieda Shun) 東北大学・多元物質科学研究所・助教 研究者番号:60551893 (2)連携研究者 バラチャンドラン ジャヤデワン (Balachandran Jevadevan) 滋賀県立大学・工学部・教授 研究者番号: 80261593