# 科学研究費助成事業 研究成果報告書

令和 6 年 5 月 2 7 日現在

機関番号: 12401

研究種目: 基盤研究(C)(一般)

研究期間: 2021~2023

課題番号: 21K05222

研究課題名(和文)層状構造等をもつセラミックスを用いた空気中二酸化炭素の室温高速吸収無機固体の創成

研究課題名(英文) Development of inorganic solids for carbon dioxide capture in the air at room temperature using ceramics with layered structures

#### 研究代表者

柳瀬 郁夫 (YANASE, Ikuo)

埼玉大学・理工学研究科・准教授

研究者番号:10334153

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):ナトリウムチタネートを合成して、室温での空気中の水蒸気吸着と二酸化炭素吸収の特性を調べた。その結果、ナトリウムチタネートは、他のナトリウムチタン酸化物には見られない非常に高い水蒸気および二酸化炭素吸収特性を有していることを見出した。また、ナトリウムチタネートが、吸収した二酸化炭素を放出して、それ自身が再生されることが確認できた。このように、ナトリウムチタネートが、繰り返して、空気中の二酸化炭素を吸収し、脱離できるDAC材料になり得ることを明らかにした。

研究成果の学術的意義や社会的意義 カーボンニュートラルの実現に必要な技術の一つである、大気中の希薄な二酸化炭素の回収材料を見出すことに 成功し、今後の無機固体による二酸化炭素回収材料の設計指針に貢献できると期待される。無機固体である本材 料は、大気中の水蒸気を活用することで、希薄な二酸化炭素の回収に優れており、種々の詳細な基礎データの蓄 積にも成功しており、学術的意義も高い。

研究成果の概要(英文): Sodium titanate was synthesized to investigate the properties of water vapor adsorption and carbon dioxide absorption in the air at room temperature. As a result, it was found that sodium titanate has very high water vapor and carbon dioxide absorption properties not found in other sodium titanium oxides. In addition, it was confirmed that sodium titanate releases absorbed carbon dioxide and regenerates itself. Thus, it was clarified that sodium titanate can be a DAC material that can repeatedly absorb and desorb carbon dioxide in the air.

研究分野: 無機材料化学

キーワード: 脱炭素 カーボンニュートラル DAC 二酸化炭素回収 無機固体 水蒸気

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

カーボンニュートラル実現に向けて、空気中の  $CO_2$  を直接回収する DAC(Direct air capture)のための材料開発が急速に進められている、DAC に用いる材料には空気中の希薄な  $CO_2$  (0.04%)を室温で効率良く吸収することが求められる、DAC を可能とする材料には、 $CO_2$  吸収材として広く知られているアミン系有機液体があるが、これらは腐食性や揮発性が高く、設備が大掛かりになることや人体に有害であることから使用環境が制限される。一方、無機固体材料は、取り扱いが容易な化合物が多く、簡便に空気中の  $CO_2$  を吸収できる材料として期待されている。

当研究室で見出した層状構造を有するナトリウムフェライト  $NaFeO_2$  は、空気中の水蒸気を利用することで、従来の無機固体材料にはない高速で空気中の  $CO_2$ を吸収できる無機固体材料であるため、DAC 材料として有望であり、現在、社会実装に向けた開発が進んでいる。しかしながら、 $NaFeO_2$  は  $CO_2$  吸収によって生じる最密充填構造をもつ  $Fe_2O_3$  と  $Na_2CO_3$  の反応性が低い、そのため、完全再生には高温が必要となることから、再生温度のさらなる低温化が可能な吸収材料が望ましい。

そのような背景のもと、当研究室では、ナトリウムマンガネート  $Na_{0.66}MnO_2$  が空気中の  $CO_2$  吸収後も層状構造を維持できるため、150 °C程度の低温で  $CO_2$  を回収かつ再生できることを見出した。しかしながら、 $Na_{0.66}MnO_2$ は、吸収反応に寄与できる Na 量が少なく、 $CO_2$  吸収容量が小さいことが課題となっていた。

### 2.研究の目的

本研究では、空隙率の大きい多様な結晶構造が多く知られている Na-Ti 系酸化に着目し、空気中からの優れた CO2 吸収特性と低温再生の両方を兼ね備えた DAC 材料の開発を目指すこととした。

## 3.研究の方法

合成: 固相法によるナトリウムチタネートの合成を行った. 出発原料からなる混合粉末を空気流通下 700  $^{\circ}$ C  $^{\circ}$ 900  $^{\circ}$ Cで焼成し,種々のナトリウムチタネートを合成した. 合成したナトリウムチタネートを, 25  $^{\circ}$ C  $^{\circ}$ 100  $^{\circ}$ Cの各温度にて, TG-DTA または管状炉にて,相対湿度 RH を調整した空気流通下で反応させ,空気中 CO2 吸収実験を行った. 合成したナトリウムチタネートを TG-DTA または管状炉で空気流通下 25  $^{\circ}$ Cで保持し CO2 を吸収,続けて 250  $^{\circ}$ Cで保持して材料再生を繰り返し行った.

評価: 粉末中の結晶相の同定には粉末 XRD, 材料表面付近の生成相の調査には拡散反射型 FT-IR を用いた.  $CO_2$  吸収・脱離特性の調査には TG-DTA 及び高温 XRD を用いた. 粒子形態の調査に SEM を用いた. 比表面積の調査には  $N_2$  吸着法(BET 法), 水蒸気吸着特性の調査には水蒸気吸着法 を用いた. また, 吸収した  $CO_2$  及び  $H_2O$  の脱離特性や定量分析には TG-MASS を用いた.

## 4. 研究成果

結晶構造が互いに異なる種々のナトリウムチタネートの水蒸気吸着等温線を調査した.その結果, 25 °Cでの飽和水蒸気圧  $P_0$  に対する相対圧  $P/P_0=0.6$  付近から水蒸気吸着量が急激に増大するナトリウムチタネートを見出した.そこで,相対圧 0.6 に相当する相対湿度 RH60 %における,各ナトリウムチタネートの  $CO_2$  吸収特性を調査するため,25 °Cでの RH60%の空気流通下におけるナトリウムチタネートの重量増加率の時間変化を調査した.その結果,当該化合物の重量増加率は,他のナトリウムチタネートと比べて顕著に大きい特性をもつことがわかった.

また, $CO_2$  吸収後にはチタネート及び  $Na_2CO_3$ ・ $H_2O$  が生成したことがわかった.一方,RH40%では, $Na_2CO_3$ ・ $H_2O$  に加えて,無水の  $Na_2CO_3$  が生成しており,RH が  $CO_2$  吸収後の生成相にも影響を与えたことが分かった. $CO_2$  吸収前後の粉末の SEM 観察より, $CO_2$  吸収前では,粒子表面に凹凸のない粒子

が観察されたが、CO2 吸収後の粒子表面には、炭酸塩と思われる微粒子が観察され、当該ナトリウムチタネートの CO2 吸収反応はナトリウムフェライト NaFeO2 と同様に、材料表面で進行していると考えられた。

RH60%の空気流通下で反応させた試料の結晶相の温度変化を調査した.  $50 \sim 100$  °Cでは,Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>O が消失しNa<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>が生じたことから,Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>O の脱水反応が起こったことがわかった. さらに,200 °Cでほぼ再生したことがわかった.この温度は,Na<sub>0.66</sub>MnO<sub>2</sub>(150 °C)には及ばないが,NaFeO<sub>2</sub>(450 °C)よりはかなり低い温度であった.

以上のように、当該ナトリウムチタネートは水蒸気を利用して  $CO_2$  を吸収する特性を有しており、 $CO_2$  吸収容量は先行研究の  $NaFeO_2$  及び  $Na_{0.66}MnO_2$  を大きく上回る優れた DAC 材料であることがわかった。また、 $CO_2$  吸収により生じた化合物の反応性が高いことから 250  $^{\circ}$  Cの低温で材料の再生が可能であり、繰り返して  $CO_2$  吸収が可能であることを見出すことに成功した。

# 5 . 主な発表論文等

「雑誌論文〕 計4件(うち査読付論文 4件/うち国際共著 0件/うちオープンアクセス 0件)

〔雑誌論文〕 計4件(うち査読付論文 4件/うち国際共著 0件/うちオープンアクセス 0件)	
1.著者名 Ikuo Yanase, Hiroaki Nagashima, Teppei Okada, Shohei Kodama, Hiroaki Takeda	4.巻 187
2.論文標題 Capture of CO2 from ambient air by sodium manganate and CO2 recovery at low temperatures	5 . 発行年 2024年
3.雑誌名 Journal of Physics and Chemistry of Solids	6.最初と最後の頁 111866
掲載論文のDOI(デジタルオブジェクト識別子) 10.1016/j.jpcs.2024.111866	査読の有無 有
オープンアクセス オープンアクセスではない、又はオープンアクセスが困難	国際共著
1 . 著者名 Tezuka Tatsuya、Kuribara Kouki、Kodama Shohei、Takeda Hiroaki、Yanase Ikuo	4.巻 590
2.論文標題 Synthesis and ionic conductivity of NASICON-type Li1.4AI0.4Ti1.6(PO4)3 fine powder by a novel multi-step glass crystallization method	5.発行年 2022年
3.雑誌名 Journal of Non-Crystalline Solids	6.最初と最後の頁 121675~121675
掲載論文のDOI(デジタルオブジェクト識別子) 10.1016/j.jnoncrysol.2022.121675	   査読の有無   有
オープンアクセス オープンアクセスではない、又はオープンアクセスが困難	国際共著
1 . 著者名 Yanase Ikuo、Kuwada Naoki、Kuribara Kouki、Kodama Shohei、Takeda Hiroaki	4.巻 134
2.論文標題 Na-ion conductivity of -NaFeO2 synthesized from an EDTA chelate complex	5 . 発行年 2021年
3.雑誌名 Inorganic Chemistry Communications	6.最初と最後の頁 108913~108913
掲載論文のDOI(デジタルオブジェクト識別子) 10.1016/j.inoche.2021.108913	   査読の有無   有
オープンアクセス オープンアクセスではない、又はオープンアクセスが困難	国際共著
1 . 著者名 Tezuka Tatsuya、Kuribara Kouki、Kodama Shohei、Takeda Hiroaki、Yanase Ikuo	4.巻 590
2.論文標題 Synthesis and ionic conductivity of NASICON-type Li1.4AI0.4Ti1.6(P04)3 fine powder by a novel multi-step glass crystallization method	5 . 発行年 2022年
3.雑誌名 Journal of Non-Crystalline Solids	6.最初と最後の頁 121675~121675
掲載論文のDOI (デジタルオブジェクト識別子) 10.1016/j.jnoncrysol.2022.121675	   査読の有無   有
   オープンアクセス   オープンアクセスではない、又はオープンアクセスが困難	国際共著

〔学会発表〕 計7件(うち招待講演 3件/うち国際学会 3件)
1.発表者名 加藤文大,柳瀬郁夫,小玉翔平,武田博明
2 . 発表標題 AI 置換型ナトリウムフェライトの CO2吸収・脱離特性
3 . 学会等名 第 39 回日本セラミックス協会関東支部研究発表会
4 . 発表年 2023年
1.発表者名 芋川貴皓,柳瀬郁夫,小玉翔平,武田博明
2 . 発表標題 高分子分散剤を添加したナトリウムフェライト粉末の合成
3 . 学会等名 第 39 回日本セラミックス協会関東支部研究発表会
4 . 発表年 2023年
1.発表者名 長島 大晃,柳瀬 郁夫,小玉 翔平,武田 博明
2.発表標題 ナトリウムチタネートの合成と CO2 吸収特性
3 . 学会等名 第 62 回セラミックス基礎科学討論会
4 . 発表年 2024年
1.発表者名 Ikuo Yanase
2.発表標題 Development of Novel Ceramics for Direct Air Capture
3 . 学会等名 Advanced materials world congress 2022(招待講演)(国際学会)
4 . 発表年 2022年

1. 発表者名			
Ikuo Yanase			
Direct Air Capture at Room Temperature of Sodium Manganates			
briot Air oupture at Room remperature or obarum manganates			
3 . 学会等名			
3th International conference on Materials Science and Engineering(招待講演)(国	際学会 )		
4 . 発表年			
2022年			
1.発表者名			
長島大晃,柳瀬郁夫,小玉翔平,武田博明			
2.発表標題			
~ . 光久標題   ・ナトリウムマンガネートの空気中からの室温 CO2 吸収特性			
フィップムマンガネートの主気中からの主温 602 吸収符度			
3.学会等名			
第38回日本セラミックス協会関東支部研究発表会			
4.発表年			
2022年			
1.発表者名			
Ikuo Yanase			
2 7% 士 4布 日本			
2.発表標題			
Reversible CO2 capture/release of sodium manganates			
European Advanced Materials Congress EAMC2021(招待講演)(国際学会)			
4.発表年			
2021年			
〔図書〕 計1件			
1 . 著者名		4 . 発行	Ŧ
西尾、大竹、北川、柳瀬ら		2022年	
о пре <del>ста</del>		F 4/\ •°	こで米片
2.出版社		5.総ペ· 370	ーン奴
エヌ・ティー・エス		370	
3.書名			
CO2の分離・回収・貯留の最新技術			
	1 av. ac		16 Til +4
産業財産権の名称	発明者		権利者
二酸化炭素吸収チタン系酸化物材料	柳瀬郁夫		同左
	出願年		国内・外国の別
注	2023年		国内・外国の別
13817 2020 010000	2020+		EH L J

# 〔取得〕 計0件

〔その他〕

\_

6 . 研究組織

	・M17とM3 MB	所属研究機関・部局・職 (機関番号)	備考
	武田 博明	埼玉大学・理工学研究科・教授	
研究分担者	(TAKEDA Hiroaki)		
	(00324971)	(12401)	
	小玉 翔平	埼玉大学・理工学研究科・助教	
研究分担者	(KODAMA Shohei)		
	(30910096)	(12401)	

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
---------	---------