科学研究費助成事業 研究成果報告書



平成 29 年 6 月 17 日現在

機関番号: 13904

研究種目: 基盤研究(C)(一般)

研究期間: 2014~2016

課題番号: 26340077

研究課題名(和文)消化ガス精製用標的分子捕捉型複合吸着剤の開発とガス分離濃縮システムへの応用

研究課題名(英文)Development of target-molecule-capture type adsorbents composite and its application to gas separation-concentration system

研究代表者

松本 明彦 (MATSUMOTO, Akihiko)

豊橋技術科学大学・工学(系)研究科(研究院)・教授

研究者番号:90239088

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,900,000円

研究成果の概要(和文):下水汚泥の発酵で生ずる消化ガス中のメタンの有効利用のため,二酸化炭素CO2,硫化水素H2S,シロキサンなどの不純物の除去が必要である。本研究では各不純物の除去に最適な吸着剤を開発して複合化した「標的分子補足型複合吸着剤」の開発を目指した。その結果,CO2の吸着分離剤は,Na型低シリカゼオライトが最適であることを見出した。硫化水素(H2S)吸着は,遷移金属酸化物を高分散担持した活性炭が有効であることが分かった。シロキサンの吸着剤には表面の極性・細孔径制御した活性炭素系の吸着剤が有望であった。以上の知見から,これらの吸着剤を複合化した「標的分子補足型複合吸着剤」を開発した。

研究成果の概要(英文): Removal of impurities in biogas, such as carbon dioxide CO2, hydrogen sulfide H2S and siloxane, is absolutely imperative for effective utilization of methane generated by anaerobic fermentation of sewage sludge. This research aimed at development of target-molecule-capture type adsorbents composite and its application to gas separation-concentration system. As a result, a sodium type of a low silica zeolite is the most suitable as an adsorbent of CO2. An active carbon with highly-dispersed transition metal oxide is effective as an adsorbent of H2S. An activated carbon adsorbent with controlled surface polarity and pore sizes has promise as a siloxane adsorbent. A target-molecule-capture type adsorbents composite is developed by combination of these adsorbents.

研究分野: 吸着化学

キーワード: 吸着 消化ガス ゼオライト 活性炭 真空圧力スイング吸着 二酸化炭素 硫化水素 シロキサン

1.研究開始当初の背景

地球の温暖化防止と循環型社会の構築の ためには,カーボンニュートラルなバイオマ ス資源の有効利用が急務である。下水汚泥の 嫌気性消化により生じる消化ガスはメタン を含み,バイオマス資源として注目されてい る。このため,消化ガスの有効利用が国内外 で研究されており,国内では約300箇所の下 水処理場で嫌気性消化が行われ,消化ガスが 得られている。しかし消化ガスのメタン含有 率は約 60%に過ぎず, 不純物として約 40%の 二酸化炭素(CO2)と微量の水蒸気,硫化水素 (H₂S),環状シロキサン([(CH₃)₂SiO]₄(D4), [(CH₃)₂SiO]₅ (D5))などを含むため,燃焼によ り得られる熱量は低い。また,微量不純物の H₂S やシロキサンは燃焼により,腐食性のイ オウ酸化物(SO₂)や凝集・固着する二酸化ケイ 素(シリカ)を生成するために,消化ガスを発 電・熱供給に利用する場合は,こうした反応 生成物からガス燃焼設備の損傷を防止する ための対策が必要となる。この対策の煩雑さ から,現在消化ガスのほとんどは利用されず に焼却されており,下水処理場の自家発電や 消化槽の加温に有効に利用されているのは 消化ガス全体のわずか 30%に過ぎない 1,2。消 費ガスを高熱量燃料としての利用を促進す るには CO。と不純物を除去してメタン濃度を 高めることが必要である。

現在,消化ガスの不純物を除去してメタン 濃度を高めるために,ゼオライト,活性炭, シリカゲルなどの多孔体が利用され始めて いる。しかし,大量の消化ガスを少ないエネ ルギー消費で精製し,かつ吸着剤の再生利用 回数を増やすため,吸着剤の更なる高性能化 が解決すべき課題となっている。

多孔体への気体の吸着を,その気体の臨界温度 T_c 以下で行うと,気体は多孔体の細孔内に凝縮して吸着するため,多量に効率よく吸着する。表 1 に示すように,消化ガスの成分のうち,メタン以外は T_c (あるいは融点)が常温以上であるから,常温近傍での吸着による除去が可能である。ただし CO_2 は T_c が 31.5 のため, T_c 以上でも CO_2 を吸着する吸着剤が必要である。一方,水蒸気やシロキサンは,細孔内で凝縮して吸着しやすいが,一旦吸着

表 1 消化ガス成分の臨界温度と沸点5

731877 (780)		
ガス	臨界温度/	沸点 /
メタン	-82.6	-161
CO ₂	31.5	-78.5
水	374	100
H ₂ S	100	-60.3
シロキサン D4	18(融点)	175
シロキサン D5	-30(融点)	210

すると脱着しにくいため,吸着剤が再生しづらい。従って,各不純物気体を確実に吸着除去でき,同時に容易に再生できる吸着剤が必要である。

これまで申請者は,ナノ多孔体であるゼオライト,メソ多孔性シリカ,活性炭素の細孔径や表面の化学組成が気体の吸着に及ぼす影響を吸着ならびに吸着エネルギーの直接測定により調べ,細孔径・表面化学組成の制御による気体の選択的な吸着分離について研究してきた3.4。

これらの成果に基づけば,吸着剤の細孔径・細孔構造や表面化学組成を制御して気体分子-表面間の相互作用を制御することで特定分子の選択的な吸着が可能であり,常温をは細孔内に凝縮しないメタンでさえナーした。また,ゼオライトを用いて,メタン/ CO_2 (6:4)混合気体からの, CO_2 吸着分離の場合は、ゼオライト結晶中の陽イオン種のにより吸着能に差異があることを見出している。更に,一定の圧力以上で CO_2 を吸うする多孔性有機金属錯体 (MOF)の CO_2 と MOF を面間の相互作用を微分吸着熱の直接測定により調べ MOF が構造転移して CO_2 を吸着するとを確認している。

参考文献 1.建設電気技術協会,建設電気技術, 142,33(2004), 2.(社)下水道統計平成15-19年度,3.F.-Y.Yeoh,A.Matsumoto,Y.Iwase and T.Baba, Adsorption Science and Technology, 26, 479-489(2008), 4. A.Matsumoto, T.Ito, Characterization of Porous Solids, 8, 118(2009), 5.日本化学会編,化学便覧改訂3版(1984)

2.研究の目的

本研究では,消化ガス中のメタンを精製・ 濃縮するために吸着除去する各不純物分子 に最適な多孔体吸着剤を複合化した標的分 子捕捉型複合吸着剤の開発を目指す。また, 得られた吸着剤を実用につなげることを目 的とする。この目的達成のため,次の(1), (2)をおこなった。

(1) 各種吸着剤による消化ガス成分の吸着特性化

各種吸着剤による消化ガス成分の吸着特性化既存のナノ多孔体であるゼオライト,ナノ多孔性シリカ,活性炭 AC,活性炭素繊維 ACF,について,消化ガスの不純物成分である CO_2 , H_2S ,シロキサン(D4)の吸着特性を調べる。化学反応性が相対的に低い CO_2 ,水蒸気は微分吸着エネルギーを吸着ミクロカロリメトリ で直接測定し,吸着の強さを定量的に調べる。

(2) 不純物成分を高効率で除去する標的分子 捕捉型複合吸着剤の開発

各種多孔体の表面化学組成と細孔構造を, 有機官能基の化学修飾,結晶中の陽イオンの 数・種類の調節,金属酸化物高分散などによって制御することで,各不純物成分を選択的に効率良く吸着除去でき,かつ容易に再生が可能な標的分子捕捉型吸着剤を開発する。これらの吸着剤を複合化させ,効率よく消化ガスを濃縮する標的分子捕捉型複合吸着剤を開発する。

3.研究の方法

H26 年度は,標的分子補足型吸着剤として用いるナノ多孔体の選定,調製を行った。選定・調製した試料について,不純物成分ギラの吸着特性を吸着測定,微分吸着エネルビラ調でた。これと並行して,化学の応性に富む不純物であるH2S、シロキサン(D4)それぞれの吸着実験に用いる流通を用いて出るであるとともに、この装置を用いてH2Sの標的分子捕捉型吸着剤の候補物質には,吸着剤の調製を継続的に行うとともに,H2S、吸着剤の最適化を検討した。H28 年度は,吸着剤の最適化を検討した。H28 年度はシロキサン D4 の吸着除去を目指した吸着剤の探索・開発を行った。

4. 研究成果

(1) 二酸化炭素(CO₂)捕捉型吸着剤

その結果, CO2の吸着分離には,シリコン/ アルミニウム比(Si/AI 比)が低く , AI を多く 含むゼオライトが有効であることが分かっ た。破過時間,吸着量とも Na 型ゼオライト > Ca 型ゼオライト = Li 型ゼオライトの順序 となり、陽イオンの実効電場強度の強さの序 列($Ca^{+} > Li^{+} > Na^{+}$)と一致しなかった。これ は Ca 型および Li 型ゼオライトの静電場強度 が強いために,ゼオライト細孔の入口付近に ある陽イオンに CO₂が強く相互作用して吸着 する結果,吸着した CO₂ 分子が細孔入口を閉 塞して,細孔内への新たな CO2 の拡散を阻害 することによる。また, Ca 型および Li 型ゼ オライトでは,CO。が強く吸着するために, VPSA の真空脱気過程での CO₂の脱離速度が遅 く,再生が Na 型と比較して時間がかかるこ とが分かった。このため、CO2の吸着分離には Na 型ゼオライトが最適であることが分かっ た。

(2) 硫化水素(H₂S)捕捉型吸着剤

 H_2S は化学反応性に富む凝縮性の気体である。消化ガス中には ppm レベルで含有されているに過ぎないが,燃焼の際に $SO \times ガスが生成し,大気汚染,装置の腐食の原因となる。本研究では,細孔容量が大きく,<math>H_2S$ と反応しにくい活性炭 AC に着目し,表面酸化処理で極性官能基(含酸素官能基)の導入し,極性分子である H_2S との極性相互作用を増やした試料(AC-HP),ならびに H_2S に対して化学吸着性を持つ遷移金属酸化物を AC 表面に高分散担持させた試料(AC-MO)を,金属種を変えて調製して,それぞれの H_2S 吸着性を調べた。(それぞれ AC-MO-1,AC-MO-2 とする。)

その結果,含酸素官能基の導入した AC-HPでは H_2 S 吸着能の増大は認められなかった。一方,AC-MO-1,-2 は AC,AC-HPと比較して吸着能が著しく向上した。特に吸着性の高かった AC-MO-1 は吸着開始後一定時間で破過に達するまで H_2 S を完全に吸着した。AC-MO-1は物質移動帯の幅も AC-MO-2 よりも狭く,吸着剤として有効でることが分かった。

現在 H₂S 除去には鉄系の吸着剤が使われているが,本研究で開発した吸着剤は,鉄物系吸着剤よりも吸着容量が大きく,吸着速度が速いため,処理するガスの線流速を開けることが期待できる。

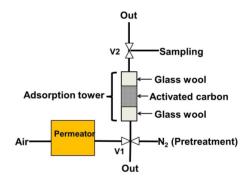


図 1 流通法吸着装置の概念図 空気をパーミエーターに導入して吸着蒸 気と混合して,吸着剤の入った吸着管に導 く。吸着管を通過したガスを採取して分析 し,吸着前後の濃度変化から吸着量を求め る。

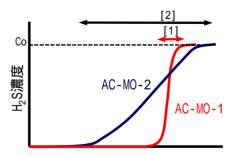


図 1 2 種類の遷移金属高分散活性炭 (AC-MO-1,-2)への H₂S 流通法吸着の概 念図。金属種の違いにより物質移動帯の幅 ([1],[2])が異なる。

(3) シロキサン(D4)捕捉型吸着剤

活性炭素(活性炭 AC,活性炭素繊維 ACF)お よびゼオライトを吸着剤のベースと考えて 研究を行った。活性炭素は吸着剤表面の親・ 疎水性の影響を調べるため、表面をアルキル シリル化した一連の AC ,およびゼオライトの H 交換による吸着剤の表面親・疎水性制御し た試料をそれぞれ用いるとともに,細孔が系 統的に異なる活性炭素繊維(ACF)を用いて流 通法吸着特性を調べた。その結果,ゼオライ トはイオン交換前後で顕著な吸着能の向上 は認められなかった。一方,細孔径が大きい AC と ACF ではシロキサンの吸着量が増加し, 破過時間,吸着量は細孔径の大きさに比例し て増加した。また,表面がシリル化で疎水化 処理した AC は単位面積当たりの吸着量が増 加した。

以上の結果,ACは表面化学構造の制御によりシロキサンの吸着剤として有望であることが明らかになった。

5.主な発表論文等 (研究代表者、研究分担者には下線)

〔雑誌論文〕(計 3件)

- 1. Keiichi Hasegawa, Akihiko Matsumoto, Role of cation in target adsorption of carbon dioxide from carbon dioxide-methane mixture by low silica X zeolite, API Proceeding Series, 査読あり, 印刷中(2017).
- 2. Akane Inoue, <u>Akihiko Matsumoto</u>, Rapid adsorption removal of hydrogen sulfide by surface-modified activated carbon, API Proceeding Series, 査読あり, 印刷中(2017).
- 3. Satoshi Yamaguchi, Akihiko Matsumoto, Efficient adsorption condensation and photolysis of acetaldehyde on titania-mesoporous silica composite, API Proceeding Series, 査読あり, 印刷中(2017).

[学会発表](計 10件)

- 1. 井上あかね,伊藤博光,<u>松本明彦</u>,消化 ガス精製のための標的分子捕捉型活性炭 の開発と H2S・シロキサンの吸着除去, 第 30 回日本吸着学会研究発表会,2016 年 11 月 11 日,長崎大学(長崎県長崎市).
- 2. 長谷川惠一,長谷川雄士,伊藤博光,<u>松</u> <u>本明彦</u>,ゼオライトを用いた CO2 吸着分離と吸着熱の回収,第30回日本吸着学会研究発表会年11月10日,長崎大学(長崎県長崎市).
- Satoshi Yamaguchi, <u>Akihiko Matsumoto</u>, Efficient adsorption condensation and photolysis of acetaldehyde on titania-mesoporous silica composite, The 3rd International Conference of

- Global Network for Innovative Technology, 2016年1月28日 Penang (Malaysia).
- 4. Akane Inoue, Akihiko Matsumoto, Rapid adsorption removal of hydrogen sulfide by surface-modified activated carbon, The 3rd International Conference of Global Network for Innovative Technology, 2016年1月28日Penang (Malaysia).
- 5. Keiichi Hasegawa, Akihiko Matsumoto, Role of cation in target adsorption of carbon dioxide from carbon dioxide-methane mixture by low silica X zeolite, The 3rd International Conference of Global Network for Innovative Technology, 2016年1月28日 Penang (Malaysia).
- 6. 山口祥, <u>松本明彦</u>, 多孔性 Ti02/Si02 複合体のアセトアルデヒド蒸気の吸着・濃縮と光分解,第29回日本吸着学会研究発表会, 2015年6月, 徳島大学常三島キャンパス(徳島県徳島市).
- 7. 長谷川惠一,<u>松本明彦</u>,ゼオライトを用いた CO2 吸着分離における陽イオンの影響,第 29 回日本吸着学会研究発表会,2015年6月,徳島大学常三島キャンパス(徳島県徳島市).
- 8. 安藤彰吾, 篠木 剛, <u>松本明彦</u>, LSX ゼオ ライト中の陽イオンサイト数と CO2 吸着 性の相関,平成27年度日本材料科学会講 演大会,2015年6月5日,工学院大学(東京都新宿区)
- 9. 井上あかね, <u>松本明彦</u>, 表面修飾活性炭 への吸着を利用した硫化水素の除去, 平 成 27 年度日本材料科学会講演大会, 2015 年 6 月 5 日, 工学院大学(東京都新宿区)
- 10. 長谷川惠一, <u>松本明彦</u>, ミクロカロリメトリーを用いた LSX ゼオライトへの二酸 化炭素吸着特性化,平成27年度日本材料 科学会講演大会,2015年6月5日,工学 院大学(東京都新宿区)

6. 研究組織

(1)研究代表者

松本 明彦 (MATSUMOTO Akihiko) 豊橋技術科学大学・大学院工学研究科・教授 研究者番号:90239088