# 科研費

# 科学研究費助成事業 研究成果報告書

令和 2 年 6 月 5 日現在

機関番号: 13901 研究種目: 若手研究(B) 研究期間: 2017~2019

課題番号: 17K14834

研究課題名(和文)浮遊粒子状物質のリアルタイムモニタリングが可能なバイファンクショナルPMセンサ

研究課題名(英文)Bifunctional PM sensor for real-time monitoring of particulate matter

#### 研究代表者

長尾 征洋(Nagao, Masahiro)

名古屋大学・環境学研究科・講師

研究者番号:4043223

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,300,000円

研究成果の概要(和文):本研究課題では、大気汚染物質への関心の高まりを受けて、ディーゼル排ガス中の粒子状物質(PM)濃度の測定技術や浄化技術の確立をめざし、これを可能にする二機能性センサを開発するための基礎研究を行った。排気ガス中に含まれる水蒸気を電気分解する際に発生する活性酸素を用いてPMに含まれる炭素成分を燃焼させた。これにより、センサに流れる電流を検知することで、PMの濃度を推定するコンセプトを実証した。また、電流により炭素成分が燃焼することを明らかにした。さらに、触媒活性を高めることにより、より高感度な電極触媒の開発にも成功した。

研究成果の学術的意義や社会的意義 本研究課題で開発を進めたPMセンサ素子は、PMの濃度と自己浄化機能を併せ持つセンサである。このセンサの動作原理は、排気ガスに含まれる水蒸気の電気分解により生成した活性酸素を用いて炭素成分を燃焼させるという新しいコンセプトに基づいている。検知と自己浄化の二機能を併せ持つため、センサ素子の構造をシンプル・コンパクトにできるだけでなく、リアルタイム性にも優れたセンサの開発に寄与すると考えられる。これにより、ディーゼル排気ガスに含まれるPMを適切に管理し、大気汚染物質の排出抑制につながると期待できる。

研究成果の概要(英文): In this research project, a bifunctional sensor to measure and purify particulate matter (PM) in diesel exhaust gas was developed in response to the growing interest in air pollutants. The carbon in the PM was burned by using the active oxygen generated during the electrolysis of water vapor in the exhaust gas. PM concentration can be estimated by detecting the current flowing through the sensor. It was also found that the carbon is burned by the electric current, which proves its self-purification potential. Furthermore, sensitivity of the proposed sensor was improved by developing a highly active electrocatalyst.

研究分野: 電気化学

キーワード: PMセンサ イオン導電体 活性酸素

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、研究者個人に帰属されます。

## 様 式 C-19、F-19-1、Z-19(共通)

## 1.研究開始当初の背景

近年、大気汚染物質への関心が高まっていることから、ディーゼル排ガス中の粒子状物質(PM) 濃度の測定技術や浄化技術の確立が急務となっている。一般にディーゼル排気の問題点は、窒素 酸化物(Nitrogen oxides:NOx)と PM が同時に排出されることであるが、これらの比率はエ ンジン制御によりコントロール可能である。(一酸化炭素や炭化水素も規制対象物質であるが、 これらの低減化技術は確立されているため、問題にはならない。) 例えば、空気よりも燃料が豊 富な状態(リッチ)で燃焼させれば、NOx の生成を抑制することができるが、不完全燃焼が起 こりやすく未燃成分を多く含む PM が生成される傾向にある。逆に、空気よりも燃料が希薄な 状態(リーン)で燃焼させれば、不完全燃焼は起こりにくいが、窒素成分が参加され NOx が生 成される傾向にある。つまり、PM と NOx の発生メカニズムにはトレードオフの関係が成立し ているため、エンジン制御を困難にしている。このエンジン制御の正確性を高めるためには、デ ィーゼル排気ガス中の PM 濃度を正確に検知・把握し、エンジン制御系に正確にフィードバッ クする必要がある。排出された PM はディーゼルパティキュレートフィルタ(Diesel particulate filter:DPF)により捕集され大気放出を防いでいるが、一定時間後にはこのフィルタ上に堆積 した PM を燃焼させて除去しなければならない。この堆積した PM を燃焼させる適切なタイミ ングを知るために正確な PM 濃度を検知する技術が必要である。さらに固体で浮遊する PM は センサ素子に堆積することが考えられるため、センサ素子自体に自己再生能力として PM 燃焼 能力があることは望ましいといえる。

現在、国内外で基礎レベルも含めて進められている PM センサは、 素子の電極表面に PM が付着し、その際の電気的な変化(電圧もしくは抵抗)を信号化することに基づいたセンサ、PM による電磁波の吸収を利用した光学式センサ、 フィルタの目詰まりによる圧力変化(差圧)を利用したセンサ、のいずれかに立脚したものがほとんどである。従って、これらのセンサには PM が検知極上に堆積し易く、この堆積 PM がセンサ信号に影響を与え続けるため、濃度検出のリアルタイム性に欠けるという問題がある。つまり、現状では排ガス中の PM を連続モニタ可能なセンサは実用化に至っていない。

#### 2.研究の目的

本研究課題では、ディーゼル排ガス中の PM を新開発の全固体 (All-solid-state) センサを用いて濃度測定すると同時に、センサ素子に付着する PM を燃焼させることで除去するエージング機能を備えた、自己再生型 PM センサの開発を目的とする。上記の特性を持つセンサは数件の学術論文や特許での報告のみであり、コンセプト段階でしかない。その理由は、大きなセンサ信号を得るのに必要な高導電率が得られていないことと高活性な電極触媒が開発されていないことである。本研究では、高プロトン導電性の電解質材料と高活性電極触媒の開発を行い、活性酸素による PM 燃焼反応を利用した PM センサを開発する。最終的には実際のディーゼル排ガス中の PM を用いた濃度検出試験による定量性評価を目的とする。

## 3.研究の方法

#### (1) 窒素ガス吸着法による細孔径分布測定実験

PM 検体をガラスセルに入れ、200℃にて 5 時間減圧脱気処理を行った後、測定に用いた。吸着質として窒素を用いた。測定温度は液体窒素の温度である 77 K で行い、相対圧は 0 から 1 の範囲で測定した。比表面積の解析方法には、BET 多点法を用い、細孔径分布解析には GCMC 法を細孔径 0.4 から 50 nm の範囲で用いた。

#### (2) 高プロトン性電解質を用いたセンサ素子の作製

高プロトン導電性電解質の一例として、 $BaZr_{0.8}Y_{0.2}O_{3.8}$ 電解質の表面に  $Zr_{1.x}Y_xP_2O_7$ を生成させた電解質の合成方法を以下に示す。まず 4 mol% の ZnO 粉末を添加した  $BaZr_{0.8}Y_{0.2}O_{3.8}$ (高純度化学製)粉末を  $1350^{\circ}$ Cにて 10 時間焼結することで BZY ペレットを得た。このペレットを 85% オルトリン酸に浸漬させ  $500^{\circ}$ Cで熱処理をした。得られたペレットは蒸留水を用いて数回超音波洗浄を行った。

ワーキング電極には Pt ペースト (徳力化学) のほかに 第二成分イオノマーとして  $IrO_2$  と  $Sn_{0.9}In_{0.1}H_{0.1}P_2O_7$  を添加し、電解質の片面に塗布後  $350^{\circ}$ Cで熱処理をした。添加物を加える際には、Pt ペーストと添加物を質量比 4:1 で取り、メノウ乳鉢で混合した後に電解質表面に塗布した。カウンタ電極には Pt ペーストを用い、以下の手順はワーキング電極に倣った。

## (3) 電気化学測定

ワーキング カウンタ間に電圧を印加した状態で電流値をモニタした。センサ素子の抵抗測 定にはインピーダンス測定法を用いた。検知ガスはあらかじめ室温飽和のバブラーを通すこと により加湿した。センサ素子の測定は 150℃に設定した。

#### 4. 研究成果

#### (1) 本研究で用いる PM の化学特性

本研究ではモデル PM として、PM 発生器により生成した PM (PM1, PM2)を用いた。これらの全細孔容積 ( $V_p$ ) と BET 法による比表面積 ( $S_{BET}$ )を以下の表 1 に示す。

表 1 モデル PM の全細孔容積と BET 法比表面積

N = C + N = = C = IM SO   N =			
サンプル	全細孔容積 V <sub>p</sub> / cm³ g <sup>-1</sup>	BET 法による比表面積 S <sub>BET</sub> / m² g <sup>-1</sup>	
PM1	0.90	329	
PM2	0.44	123	

以下の表 2 には、各 PM の窒素ガス吸着測定の結果から得られた、GCMC 法に基づく細孔パラメータを示す。

表 2 モデル PM の GCMC 法に基づく細孔パラメータ

CT CY TILL CO COLITION MAJOR TO TO			
サンプル	細孔容積 $V_{ m p}/{ m cm^3~g^{-1}}\ (d_{ m p}<2~{ m nm})$	細孔容積 V <sub>p</sub> / cm³ g <sup>-1</sup> (d <sub>p</sub> < 50 nm)	細孔容積 $V_{\rm p}$ / ${ m cm}^3~{ m g}^{-1}$ (2 ${ m nm}$ < $d_{ m p}$ < 50 ${ m nm}$ )
PM1	0.02	0.83	0.81
PM2	0.02	0.29	0.27

以下の図1には、各PMのガス吸着特性の測定結果を示す。

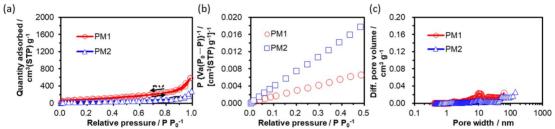


図 1 各 PM のガス吸着特性結果: (a) 窒素ガス吸着・脱着等温線、(b) 窒素ガス吸着-BET プロット、(c) 細孔直径分布曲線

図 1(a)に示すように、各 PM は type-IV の吸着特性を示し、2 - 50 nm の細孔の存在が示唆された。これを GCMC 法により解析した結果、図 1(c)に示すように、細孔径が PM1 については 10 nm 程度にピークを有し、PM2 については数十から 100 nm の細孔径も有する細孔分布を示すことが分かった。上記をまとめると、モデル PM として用いた PM1、PM2 はそれぞれ 0.9、0.44 cm³  $g^{-1}$  の全細孔径容積、329、123 m²  $g^{-1}$  の BET 比表面積、PM1、2 ともに 10 nm 程度にピークを有する最高刑分布を示すが、PM2 に関しては比較的大きな細孔径(100nm)も有することが分かった。これらの違いは、PM 発生器から PM を捕集する際のメッシュサイズに起因するものであると考えられる。

#### (2) PM センシングメカニズムと検知特性

図 2 に高プロトン導電体を電解質に用いたセンサ素子における PM 検知メカニズムを示す。

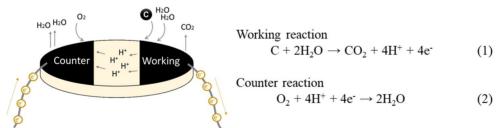


図 2 PM センサ素子のイメージ図と予想されるワーキング及びカウンタ電極における酸化/還元反応

高プロトン導電体のセル表面で電解質、気相と PM (カーボン)の三相界面において反応が進むと考えられる。空気中の水蒸気を電気分解し、このとき発生する活性酸素が PM を二酸化炭素へと酸化する。これにより、図中の式(1)が進行する。同時に、このセルの両極が閉じていれば、回路を通じて電子の移動が可能になるため、カウンタで酸素の還元反応が起こり、全体としては PM の酸化反応と酸素の還元反応が同時に起こることになる。つまり、 PM の有無により電気化学的な酸化還元反応の進行が左右されるため、例えば、ワーキング カウンタ間に一定電圧を印加した状態における電流の変化を観察することにより、 PM のセンシングを行うことができる。

この原理を利用した、PM の有無による電流変化を観察した結果を図 3(a)に示す。

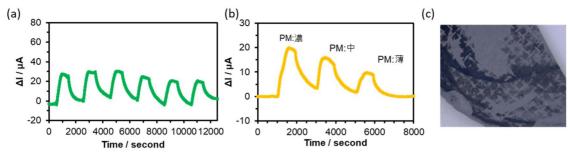


図3 センサ素子の PM 検知特性: (a) PM の有無による電流変化(3 V)、(b) PM 供給量の違いによる電流値の変化(3 V)、(c) 測定後の電極表面写真(YSZ 電解質、Pt/BYZ 電極使用時)

PM を導入すると、ワーキングーカウンタ間に流れる電流が増加し、PM の供給を止めると電流が低下することが分かった。また、同様の操作を繰り返しても、PM の有無により電流が変化することを確認できた。

次にセンサ素子に流れる電流の PM 供給量依存性を評価した結果を図 3(b)に示す。本測定では、PM 供給量に応じて電流の変化量が増減することが確認された。これは本センサ素子が PM の有無に反応するだけではなく濃度センサとして機能できることを示している。ただし供給量を増加させても、電流増加の速度(立ち上がり)はあまり変化していないことから、供給量により反応速度は変わらない。

図 3(c)に電流を一定時間流した後の電極表面写真を示す。表面の PM (カーボン、黒色)の一部が燃焼し、消滅していることがわかる。このことから、本センサ素子は電流により反応式(1)が進行し、表面の PM を燃焼しているといえる。これは本センサ素子の重要な特徴である、自己再生能を有していることを示している。

#### (3) 電極の高活性化による検知能の改善

電極の反応活性、特に式(1)に示した炭素燃焼活性を高めることができれば、PM 導入時の電流 応答を高めることにつながる。そこで、本研究では、反応場を増やすために Pt ペースト電極に 第 2 成分として添加剤を加え、センサ素子を構成した。以下の表 3 に、各種第 2 成分を加えた時 の感度、抵抗値、電流値を示す。

衣 3 电極の向力性化			
サンプル	感度 A	抵抗值 MΩ cm²	電流値(at 3V) μA cm <sup>-2</sup>
Pt	2.0	0.2	5
$Pt + Sn_{0.9}In_{0.1}P_2O_7$	2.5	0.12	20
$Pt + IrO_2$	3.6	0.065	26

表3 電極の高活性化

Pt ペースト電極に高プロトン導電性電解質を添加すると、感度・抵抗・電流すべてが改善していることが分かった。これは、高プロトン導電性電解質を添加したことにより、プロトンと PM (カーボン)が出会う反応場が増加した結果、PM が燃焼しやすくなったためであると考えられる。そのため、センサ素子の抵抗値、特に電極反応に起因する抵抗値が大きく低下したためであると考えられる。低くなった抵抗値により、得られるセンサ信号(ここでは電流値)の増大効果をもたらしたといえる。次に、酸化イリジウム ( $IrO_2$ )を添加したところ、更なる感度の向上が確認できた。また、抵抗値・センサ信号ともに改善が見られた。これは、酸化イリジウムは酸性条件下において比較的安定な酸化物であるとともに、水蒸気酸化反応に対して活性であるためと考えられる。また、電位に対しても酸化イリジウムは高い安定性を示すため、今回の高い電極反応活性につながったと考えられる。

上記のような結果から、電極で発生した活性酸素は PM の炭素成分を燃焼させ、センサ信号として利用できるとともに、その強力な燃焼特性は自己再生として利用可能であることが分かった。これらの結果は、PM のみならず、様々な炭素成分の燃焼にも応用が可能であることを示唆しており、例えば、電極で発生した活性酸素はセルロースやプラスチックなどの燃焼にも応用できる。

#### 5 . 主な発表論文等

「雑誌論文 〕 計1件(うち査請付論文 1件/うち国際共著 1件/うちオープンアクセス 0件)

「雅心冊文」 前一件(プラ直が下冊文 一件/プラ国际共有 一件/プラグープブデクセス サイナ	
1.著者名	4 . 巻
Hori Tetsuya、Kobayashi Kazuyo、Teranishi Shinya、Nagao Masahiro、Hibino Takashi	102
2.論文標題	5 . 発行年
Fuel cell and electrolyzer using plastic waste directly as fuel	2020年
3.雑誌名	6.最初と最後の頁
Waste Management	30 ~ 39
l	
掲載論文のDOI(デジタルオプジェクト識別子)	査読の有無
10.1016/j.wasman.2019.10.019	有
	_
オープンアクセス	国際共著
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	該当する

# 〔学会発表〕 計1件(うち招待講演 0件/うち国際学会 1件)

1	<b> </b>	Þ
ı		7

Masaya Ito, Peiling Lv, Masahiro Nagao, Kazuyo Kobayashi, Yanbai Shen and Takashi Hibino

# 2 . 発表標題

Electrochemical Reaction of Nano-Carbons for PM Monitoring in Diesel Engine Exhaust

## 3 . 学会等名

ICMaSS2017 (国際学会)

# 4.発表年

2017年

#### 〔図書〕 計0件

# 〔産業財産権〕

〔その他〕

-

6 . 研究組織

_	6.	.研究組織		
		氏名 (ローマ字氏名) (研究者番号)	所属研究機関・部局・職 (機関番号)	備考