日本エネルギー学会機関誌



えねるみくす

Nihon Enerugii Gakkai Kikanshi

Enermix

Volume 99 Number 2 March 2020

特別記事(第15回バイオマス科学会議 基調講演より)

脱炭素社会の実現に向けたバイオマスの貢献

第15回バイオマス科学会議パネル討論会

「RE100 を目指したバイオマスの貢献」

特集記事:天然炭素資源を活用する革新的触媒プロセス

天然炭素資源を活用する革新的触媒 根留触媒による低温乾式メタン転換 合成生物学によるスーパーメタン酸化生体触媒の創製 シトクロムP450BM3の誤作動状態を利用したガス状アルカンの直接水酸化 ゼオライト上の遷移金属種を触媒とするメタンによるベンゼンのメチル化

日本エネルギー学会機関誌 えねるみくす

第99巻2号 2020年3月

目 次

随 想 石炭・コークスの研究について思うこと・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	秀之 …107
特別記事 (第 15 回バイオマス科学会議 基調講演より)	
- 脱炭素社会の実現に向けたバイオマスの貢献 - · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	高信 …108
第 15 回バイオマス科学会議パネル討論会	
「RE100 を目指したバイオマスの貢献」 ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	猜─ … 114
大然 大然 大	
大然の系真派を占用する単利的階級 ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・上田 根留触媒による低温乾式メタン転換	渉 … 129
・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	惟浩 … 135
シトクロム P450BM3 の誤作動状態を利用したガス状アルカンの直接水酸化	康能 … 141
·····································	長三 ⋯147
ゼオライト上の遷移金属種を触媒とするメタンによるベンゼンのメチル化	直伸 … 155
**・デニのIIが、社体的なにトロノノネーをもしの白根	

連載:石炭の研究・技術開発にとりくんで ―わたしの自慢―

えねるみくす編集方針

エネルギーの分野に携わる人, あるいは, 興味を持つ人を対象に 専門外のエネルギー各分野を含めて

幅広い知識を獲得する助けとなるような内容、

親しみやすい内容 とすることを目指す

投稿論文要旨

(99巻2号)									
SOEC 形メタン混合ガス製造システムと都市ガス 13A への添加可能量の検討									
		李	坤朋,	森	昌史,	荒木	拓人	169	
(99巻3号)									
冷暖房への態度及び省エネルギー行動と熱中	症・ヒート	ショック対	対策の実施	との関	連				
	… 向江	亮,木	方真理子,	小林	和幸,	坂本	大樹	170	
研究グループ紹介									
(一般財団法人石油エネルギー技術センター	- 石油基	盤技術研究	究所 ペト	ーロリオ	ミクスを	研究室))	·· 171	
第1回水素技術エネルギー講習会 実施報告								175	
第7回アジアバイオマス科学会議報告								177	
第 15 回バイオマス科学会議実施報告								179	
天然ガス部会 利用分科会施設見学会「家庭	用燃料電池	也の製造エ	程及び水	素のエ	場内利	用」…		182	
学生のための国際会議発表支援 ICCS&T 2	019 参加朝	R告 ······						·· 184	
エントロピー・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	··· 186	学会力し	<i></i> ンダー・・					187	
前月開催会議・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	187	編集後記	2					190	

特別記事 (第 15 回バイオマス科学会議 基調講演より)

脱炭素社会の実現に向けたバイオマスの貢献

相川 高信

気候変動による気温上昇を 1.5 ℃未満に抑えるためには, CO_2 排出量を 2050 年までに実質的にゼロにする必要があると言われている。そのため,自然エネルギーのさらなる導入拡大に加え,BECCS などのネガティブエミッション技術にも注目が集まっている。加えて鉄鋼やプラスチックなどの CO_2 排出の多い素材をバイオマスに置き換えていく必要もある。バイオマスの利用の前提は,持続可能性の確保であり,その点で世界的には抑制的な使い方が基本となる。ただし,日本の多くの地域のように,未利用のバイオマスが多く賦存している場所もあり,地域的な相対性への配慮も重要である。

キーワード

1.5℃目標, ネガティブエミッション, バイオエコノミー, 地域自立, 持続可能性 (2020 年 2 月 3 日 受理)

Contribution of Biomass for Realizing the Carbon Neutral Economy and Society

Takanobu AIKAWA

1. 近年の気候変動対策の動向: 2050 年実質 排出ゼロへの挑戦

2019年12月にマドリードで開催されたCOP25において、国連のグテレス事務総長は「気候変動は、人間の健康と安全保障にとって劇的な脅威となった」と発言した。実際に、2019年は世界的に気象災害が多発した一年だった。世界では森林火災(オーストラリア、ブラジル、インドネシア等)や熱波(欧州)などが頻発し、日本では台風19号による東日本の広範囲で浸水被害が発生した。いよいよ気候変動の影響が、実感できるレベルのものになってしまったと言えよう。このような状況を目の当たりにして、1990年代から続いてきた気候変動対策が、議論の段階から具体的な取組の段階へと移行しつつある。

国際社会にとって分水嶺となったのが、2015年のパリ協定だった。気候変動枠組条約に加盟する全196ヶ

公益財団法人自然ネルギー財団 〒 105-0003 東京都港区西新橋 1-13-1 DLX ビルディング 8F 国が、産業革命前からの世界の平均気温上昇を2℃未満に抑えることに合意したことは、画期的なことだったと言える(2℃目標)。しかし、2018年にIPCC1.5℃特別報告書が発表されると、この「2℃目標」は、「1.5℃未満を目指すべき」という目標に、事実上更新された1%特別報告書では、2℃と1.5℃の間には無視できない大きな違いがあることが示されたためである。例えば、2℃上昇と比べて1.5℃上昇の場合は、熱波や豪雨についての極端な現象が少なくなり、生物多様性の喪失や種の絶滅も低いレベルで抑えることができる。また、農業や漁業への影響も相対的に少なくなる、といった具合である。

ところが、1.5℃目標の達成のためには、より深いレベルでの社会・経済システムの変革が必要となる。2℃目標の達成のためには、2050年までにCO₂排出を概ね80%程度まで削減すればよいと考えられていたが、1.5℃目標の達成のためには、2050年までにCO₂排出を実質ゼロにすることが求められるからである。そのため、従来から広く認識されていたエネルギー

座談会

第 15 回バイオマス科学会議 パネル討論会 「RE100 を目指したバイオマスの貢献 |

開催日:2019年12月11日(水)

開催場所:郡山市中央公民館

モデレーター:

中田俊彦 日本エネルギー学会バイオマス部会長、東北大学 教授

パネラー(敬称略):

相川高信 (公財)自然エネルギー財団 上級研究員

長野麻子 林野庁 林政部木材利用課 木材利用課長

佐藤理夫 福島大学共生システム理工学類 教授

鈴木精一 福島発電 社長

企画・編集:

「バイオマス部会」 古林敬顕 秋田大学大学院理工学研究科 システムデザイン工学専攻

2015 年にパリ協定が締結されて以降,世界の目標は低炭素社会から脱炭素社会へと変わり,企業などの事業運営を100%再生可能エネルギーで調達するRE100という国際イニシアティブに,日本の企業も次々に参加しています。エネルギーシステムの脱炭素化に向けてバイオマスはどのような貢献をするべきかを議論いただくべく,バイオマス部会では今回のパネル討論会を企画いたしました。参加者の方々には、それぞれの専門分野から見たバイオマスの現状や課題を挙げていただき、その上でFIT やインフラの問題、バイオマス利活用に伴う地域社会への貢献、次の時代を担う若者への提言などについて討論会を実施しました。

パネリストの方々からは、バイオマスの熱利用、地域のエネルギーインフラ、需要家の意識、 地域貢献が重要であり、それぞれに課題があるとあげておられました。最後には、若者への 期待と激励を語っていただき、若者のチャレンジを支援する環境を提供することが重要である ことも再認識される討論となりました。

技術的課題にとどまらず、制度、政策、インフラ、意識など、多くの視点からバイオマスの利活用に求められる課題が提言される討論会となりました。研究者だけでなく、産学官でバイオマスに関わるすべての方々にご覧いただき、今後のバイオマス利活用にお役立ていただければ幸いです。

天然炭素資源を活用する革新的触媒

上田 渉

生態系の持つ炭素循環機能を維持しつつ、多様な炭素資源を高度に利活用する事が求められるなか、天然ガス(メタン)の化学利用に注目が集まっている。しかし、メタンは反応性が極めて低い化学物質で、反応を起こす革新的な触媒の登場が不可欠である。JSTが進める革新的触媒 CREST の活動を紹介する。

キーワード

天然ガス、触媒科学

(2020年1月5日受理)

Innovative Catalysts for Natural Carbon Resources Utilization
Wataru UEDA

1. はじめに

地球上の生命体は様々な形の炭素循環で成り立っている。しかし、その生命体の頂点にいる人類の人口はひたすら増え、そしてひとり一人が使うエネルギーはいかに節約しようとも、増える方向に進んでしまっていて、炭素循環は崩れる一方のように見える。これに甘んじることなく、生態系の持つ炭素循環機能を維持しつつ、多様な炭素資源を高度に利活用し、同時に循環性を担保した利用の仕方を成立させなくてはならない。これは一つの分野で成し遂げられるものではなく、幅広い科学技術や社会科学の協働の基に成し遂げられるべきものであろう。その一つが本稿の主題である触媒科学である。多様な炭素資源を高度に利活用するための触媒科学技術の達成は大変難度が高く、これまでにない革新が求められるが、今成し遂げなくてはならない方向である。

そのようななか、科学技術振興機構(JST)は、多様な炭素資源中でも最も化学利用が難しい天然ガス(メタン)に焦点を当て、従来にないメタン利用プロセ

神奈川大学工学部物質生命化学科 〒 221-8686 神奈川県横浜市神奈川区六角橋 3-27-1 ス開発を目的に、その鍵となる革新的触媒の創出を推進するプロジェクト(CREST, さきがけ)を4年前に開始した1。本稿はその活動の概略を紹介する。

2. 多様な炭素資源

人類は緑の植物、樹木、すなわちバイオマスからエ ネルギーを取り出し、また加工して生活に必要な素材 を作ってきた。これをグリーンプロセスと呼ぶことにす る。ここで使われるバイオマスの化学物質の基本組成 は油脂を除くと -(CH2O)2-であり、これから水を取り 除くと炭素しか残らない。すなわち H/C 比はゼロとな る。このプロセスでの物質は、食料はもちろんのこと、 日常物品、住宅などの建築材や船、乗り物、衣料、医 薬など、多岐にわたるが、そもそもは生物の営み、す なわち光合成とそれに続く酵素などによる合成反応で 生まれている。これまで人工的な関与は、人工交配、 遺伝子操作や人工肥料を与えること、生物の生息環境 を整えることに過ぎなかったが、今や人工的な酵素(触 媒)が開発されつつあって、様々な化学物質がバイオ マスから作ることも可能になり、究極的には人工光合 成を成し遂げる触媒の登場もあろう。光触媒である。

根留触媒による低温乾式メタン転換

阿部英樹*1, 福原長寿*2, 藤田武志*3, 宮内雅浩*4

伝統的な金属・酸化物担持触媒とは位相幾何学(トポロジー)的に異なった界面構造を持つ「根留触媒」材料を創成した。根留触媒は、極細繊維状の金属組織と酸化物組織が組みひものように絡み合う特殊なトポロジーのおかげで、実現困難とされていた低温領域における乾式メタン転換反応に対し、長期間安定的にすぐれた触媒機能を発揮する。

キーワード

乾式メタン転換,金属・酸化物界面,トポロジー (2020年1月16日受理)

Rooted Catalysts for Long-term Stable Carbon-dioxide Reforming of Methane Hideki ABE*1, Choji FUKUHARA*2, Takeshi FUJITA*3, and Masahiro MIYAUCHI*4

1. はじめに

気候災害の拡大や海水面上昇による可住地の減少など、地球温暖化に由来するさまざまな脅威を前に、二酸化炭素(CO₂)の人為放出に対する抑止力の強化が世界的な潮流となっている。その一方、シェールガスやバイオマス、石炭ガスなど「非在来型炭素資源」の開拓と商業化が、北米を中心として、世界規模で急速に推し進められている。炭素資源利用に伴って発生する CO₂ のほぼ全量が大気開放に任せられている現状において、CO₂ 放出の抑止と炭素資源の開拓とは相容れる余地がほとんどない。パリ協定の枠組みからの北米の離脱は、これを象徴する出来事であった。

天然ガスや非在来型ガス性炭素資源の主成分をなすメタン (CH₄) は、火力発電や製造工業の熱源として広く利用され、その結果、主要な CO₂ 発生源のひとつとなってきた経緯がある。CO₂ 削減に向けた気運が

- ※1 物質・材料研究機構 〒305-0047 茨城県つくば市千現1-2-1
- ※2 静岡大学
- ※3 高知工科大学
- ※4 東京工業大学

高まるなか、CH4を燃料としてではなくアルコールなど高付加価値製品の原料として利用する技術体系:C1 化学(炭素 1 原子からなる小型分子の変換と複合化に関する有機化学の1分野)」の重要性が再認識されつつある¹⁾。

C1 化学は、多くの場合、酸素 (O_2) や水 (H_2O) 、二酸化炭素 (CO_2) など酸素供与体と CH_4 とを固体触媒表面上で反応させ、一酸化炭素 (CO) と水素 (H_2) からなる合成ガスを得る $[CH_4]$ 転換」過程を出発点とする。なかでも、 CO_2 と CH_4 から合成ガスを製造する「乾式 CH_4 転換(Dry Reforming of Methane: DRM; $CH_4+CO_2=2H_2+2CO)$ 」は、 CO_2 の資源化と CH_4 有効利用を一時に実現できる点で、他の CH_4 転換技術に比して際立った優越性を備えている。しかしながら DRM は、酸素供与体として H_2O を利用する CH_4 転換技術:スチームリフォーミング(Steam Reforming of Methane:SRM: $CH_4+H_2O=CO+3H_2$)がすでに商業水素燃料製造の中核をなしているのに対し、ようやくパイロットプラントの段階に達したばかりである 2 。

DRM 技術の普及を阻む最大の障壁は、副次反

合成生物学によるスーパーメタン酸化生体触媒の創製

由里本博也, 阪井康能

メタンを直接基質とする有用物質生産を可能にする「細胞触媒」を構築するため、メタノール資化性酵母を宿主としてメタンからメタノールへの直接酸化反応を触媒するメタン酸化生体触媒(superMOB)を開発している。本稿では、メタン酸化酵素研究の現状とともに、superMOBの開発状況を紹介する。

キーワード

メタンモノオキシゲナーゼ、メタノール資化性酵母、メタノールセンサー (2020 年 1 月 8 日受理)

Creation of Super Methane-oxidizing Biocatalyst by Synthetic Biology
Hiroya YURIMOTO and Yasuyoshi SAKAI

1. はじめに

シェールガスの台頭により天然ガス利用への感心が 高まっており、その主成分であるメタンが未来型資源 として注目されている。炭素・エネルギー資源としてメ タンを有効利用するためには、様々な化成品の原料と なるメタノールに変換することが望ましいが、メタンの メタノールへ直接酸化反応は既存の触媒では著しく困 難であり、高温・高圧下で多大なエネルギーを投入す る合成ガス経由の間接的な反応でメタノールへと変換 されているのが現状である。地球上には、常温常圧下 でメタンからメタノールへの直接酸化反応を行い、年 間 10 億トンのメタン酸化を実現している微生物 (メタ ン酸化菌)が存在し、この反応はメタンモノオキシゲ ナーゼ (MMO) と呼ばれる酵素によって触媒される。 MMO は、常温・常圧下でのメタノール生成が可能な 生体触媒として有望であるが、メタン酸化菌の大量培 養や酵素タンパク質の大量調製法、酵素の安定性など に問題があり、大腸菌などの異宿主での発現も困難な ことから、MMO の高度利用に向けた酵素機能開発は

京都大学大学院農学研究科 〒606-8502 京都府京都市左京区北白川追分町

進んでいない。一方、自然界にはメタノールを炭素源・ エネルギー源として利用できるメタノール資化性微生物 が存在し、これらの微生物によるメタノールからの有 用物質生産技術は既に確立されている。筆者らは現在、 メタノール資化性微生物にメタン酸化活性をもつ生体 触媒(methane-oxidizing biocatalyst: MOB)を導 入し、メタンを直接基質とする有用物質生産のための 「細胞触媒」の構築を目指している(図1)。本稿では、 MMO 研究の現状とともに、新規高活性 MOB の開発 状況について紹介する。

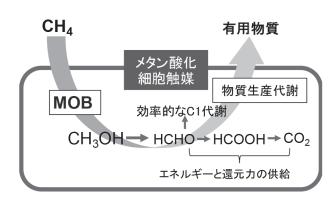


図 1 メタノール資化性微生物を MOB 発現宿主とする メタン酸化細胞触媒

シトクロム P450BM3 の誤作動状態を利用した ガス状アルカンの直接水酸化

有安真也, 愛場雄一郎, 荘司長三

我々の研究室では金属酵素が本来変換する天然基質に似せた擬似基質を添加することで, ガス状アルカンの直接水酸化に成功している。化学,生物学的アプローチの他,高圧反応装 置の開発など,高難度のメタン水酸化に向けた取り組みを紹介する。

キーワード

シトクロム P450, 基質誤認識, デコイ分子, 高圧反応装置, へム置換体 (2020年1月11日受理)

Direct Hydroxylation of Gaseous Alkanes by Substrate-misrecognition of Enzymes

Shinva ARIYASU. Yuichiro AIBA, and Osami SHOJI

近年のシェールガス革命によって、これまで利用不 可能であったシェール層から天然ガスを採掘可能にな り、世界の天然ガス埋蔵量は急増した。天然ガスの 主成分であるメタンは、日本近海の深海にもメタンハ イドレードとして大量に存在することが確認されてお り、我が国にとっても有望な化石燃料と言え、効率的 な利用法の開発が急務である。炭素原子と水素原子 が共有結合で結びついた最も単純な炭化水素であるメ タンは、化学的に非常に安定で反応性が低く、化学変 換によってプラスチックなどの化成品の出発原料とし て利用されるよりも、主に燃料として利用されている。 メタンの化学変換では、メタンの安定性が大きな障害 となる。例えば、メタンは水と反応させることで一酸 化炭素に変換されているが(水蒸気改質),500℃以 上の高温条件で反応させる必要があり、膨大なエネル ギーを消費する。反応性の高い官能基をメタンに導入 することができれば、化成品の出発原料としてメタン を利用可能となる。メタンに水酸基を導入してメタノー ルへ変換する直接水酸化(メタンの部分酸化)が官能

名古屋大学大学院理学研究科 〒464-8602 名古屋市千種区不老町 基導入の一つとして挙げられる。メタンの直接水酸化 が可能な固体触媒は、世界中で活発な研究が展開さ れており、熾烈な開発競争が繰り広げられている。固 体触媒は化学的に安定な不均一系触媒であり、高温・ 高圧の反応条件で、反応性の低いメタンを反応させる ことが可能な点が長所と言える。しかし、生成物であ るアルコールはメタンよりも反応性が高いため、アル コールが過剰酸化され、最終的には二酸化炭素に変 換されてしまうという潜在的な問題を抱えており、アル コールの生成比を向上させる仕掛けが必要となる。ア ルコールの酸化を抑える一つの解決策として、常温・ 常圧の温和な反応条件で高難度の水酸化反応が可能 な牛体触媒(酵素)の利用が期待されている。牛物の 中にはメタンを利用して生存しているメタン資化性菌な どの微生物が存在し、これらの微生物は、常温、常圧 の反応条件でメタンをメタノールへと変換する酵素のメ タンモノオキシゲナーゼ (MMO) を巧みに利用してい る。MMO は鉄を活性中心とする sMMO と銅を活性 中心とする pMMO の二つが報告されているが、その 反応機構には未解明な部分が多い。複数の銅イオンを 有する pMMO では、メタンの水酸化を行う真の活性

ゼオライト上の遷移金属種を触媒とするメタンによるベンゼンのメチル化

片田 直伸

メタンによるベンゼンのメチル化は、現行の化学品製造の経済性向上のためにメタンを直接 導入する第一歩となり得る。いくつかのゼオライト担持遷移金属種が活性を示し、中でも MFI ゼオライトのイオン交換サイトに単原子状に分散した Co²⁺ が高い活性を持つ。

キーワード

メタン利用、ゼオライト、コバルト

(2020年1月6日受理)

Methylation of Benzene with Methane Catalyzed by Transition Metal Species Loaded on Zeolite

Naonobu KATADA

1. メタンの化学プロセスへの直接導入の第一歩 となるのは何か

メタンは燃焼あるいは水素発生を経てエネルギー源とされるか、エネルギーを費やす改質によって一酸化炭素を経て間接的に化学原料とされているが、我々はメタンの付加価値化、すなわち単価の高い化学原料に直接転換する方法に興味を持っている。メタンへの酸素の導入、すなわちメタノールへの部分酸化りや水和2が研究されているが、部分酸化では二酸化炭素副生を避けることが困難であり、水和では平衡が極めて不利である。

メタノールは methanol to gasoline (MTG) 反応 (1) でベンゼン誘導体に富む炭化水素混合物へ ^{3) 4)}, methanol to olefin (MTO) 反応(2) でプロペンなどに 富む炭化水素混合物へ ⁵⁾ 転換され、また各種基質のメチル化(3) で有用化合物を与える。これらがメタノールに価値をもたらしているが、ここに挙げた反応は脱水を伴い、所望の生成物は酸素を含まない。メタノールの酸素そのものは最終製品には必要なく、メタノールのメチル基やメチレン部位を与える性質が価値を持つと

鳥取大学工学部附属 GSC 研究センター 〒680-8552 鳥取市湖山町南 4 丁目 101 番地 考えることができる。したがってメタンを利用する場合にも、メタノールを取り出すことにこだわらず、メタンからメチル基やメチレン部位を与える方法を柔軟に探索することが選択肢を広げる一つの考え方と言える。

例)
$$6CH_3OH \to$$
 \longrightarrow $+6H_2O + 3H_2$ (1)

例)
$$3CH_3OH \rightarrow C_3H_6 + 3H_2O$$
 (2)

$$\frac{1}{2}\text{C-H} + \text{CH}_3\text{OH} \rightarrow \frac{1}{2}\text{C-CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$$
 (3)

石油精製で得られる、消費量が大きく価値の高い 化合物の代表はパラキシレン (1,4-ジメチルベンゼン) である。芳香環上のメチル基は自動酸化機構で容易に カルボン酸に転換されるので、パラキシレンはテレフタ ル酸 (1,4-ベンゼンジカルボン酸) を経てポリエチレ ンテレフタラート (PET) を与える。つまりパラキシレ ンの有用性はベンゼン環上にメチル基を有することに 由来する。そこでベンゼン環を安価なメチル化剤でメ チル化する、すなわちメタンによってベンゼン環をメチ ル化することは基本的に有用ととらえられる。

現在のパラキシレン製造を巡る情勢からは、メタン によるベンゼン環のメチル化の意義はより具体的とな る。パラキシレンは、ブレンステッド酸を触媒とするト