# 科学研究費助成事業 研究成果報告書



平成 27 年 6 月 11 日現在

機関番号: 82105 研究種目: 基盤研究(B) 研究期間: 2012~2014

課題番号: 24380097

研究課題名(和文)セルロース系バイオマスからの新液体燃料バイオレブリネートの開発

研究課題名(英文)Production of Bio-levulinate from Cellulosic Biomass as a Liquid Fuel

#### 研究代表者

山田 竜彦 (Yamada, Tatsuhiko)

独立行政法人森林総合研究所・バイオマス化学研究領域・室長

研究者番号:90353903

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 12,100,000円

研究成果の概要(和文):セルロースから誘導可能なディーゼル油相当液体燃料としてのポテンシャルを持つ有用化合物として「パイオレブリネート」なる物質を見いだし、検討を進めた。パイオレブリネートとは、糖の酸加水分解物により得られる有機酸である「レブリン酸」とアルコール類がエステル結合したレブリン酸エステル骨格を持った化合物である。種々の製紙スラッジやスギ木材を原料に用いたパイオレブリネートの製造を1-ブタノール、1-ペンタノール、1-ペキサノールを用いて検討し、理論生成量の60~80%という高収率を達成した。

研究成果の概要(英文): A simple method of producing bio-levulinates, which were expected to be useful alternative liquid bio-fuel or fuel additives, was studied. Bio-levulinates are ester compounds derived from alcohols and levulinic acid that is prepared from cellulosic biomass. Reactions were performed by refluxing alcohols such as 1-butanol, 1-pentanol, and 1-hexanol at their boiling points of 117, 138, and 157 °C, respectively, with sulfuric acid under atmospheric pressure. Although the process involved simple treatment under atmospheric pressure, the alkyl levulinate yield was quite high: 60-80% based on the hexose content of the cellulosic biomass.

研究分野: バイオマス変換化学

キーワード: バイオレブリネート バイオマス変換 セルロース 液体燃料

### 1.研究開始当初の背景

本研究は、石油のケロシン留分に相当する 液体燃料を、地上で最大量のバイオマスであ るセルロースから一段の化学変換のみで直 接製造する新規技術を提供するものである。 我々は「バイオレブリネート」なるディーゼ ル燃料相当の化合物を、セルロースから直接 高収率で製造する画期的新技術を検討して いる。バイオレブリネートはケロシン代替と してジェット燃料やディーゼル燃料等の液 体燃料として展開できるだけでなく、MTB E (メチルターシャリーブチルエーテル)等に替わる燃料添 加剤としても利用できる可能性がある。バイ オレブリネートはヘキソースの酸加水分解 等で生成するレブリン酸とアルコールがエ ステル結合した化合物である。我々は、アル コール中の酸加溶媒分解という反応を応用 すれば、セルロースのような多糖類からダイ レクトにレブリン酸エステルが製造できる 事を確認している。また、そのプロセスも、 沸点の比較的高いアルコールを導入すれば、 常圧下での簡易な1段の反応で達成できる と考え、検討を進めている。本課題では、こ れを実用的な技術とするための手始めとし て、製造方法に関する反応条件がバイオレブ リネート製造に影響する要因やセルロース の分解反応について精査した。

### 2.研究の目的

バイオレブリネートを間伐材や製紙スラッジ等の未利用セルロース系バイオマスから高収率で大量製造するための基盤技術を確立する。

#### 3.研究の方法

原料のセルロース系バイオマスとして、針葉樹クラフトパルプ、広葉樹クラフトパルプ、7社の製紙会社から提供された製紙スラッジ、アドバンテック製のセルロースパウダーを用いた。原料の化学組成分析においては、無機物については蛍光X線により元素分析を行い、有機物については、フェノール硫酸法による全糖分析及び、アルジトールアセテート法による構成糖分析を行った。

セルロース系バイオマスの加溶媒分解については、簡易な反応システムとして、常圧下での酸加溶媒分解を行った。反応媒体としてのアルコールは1・ブタノール、1・ペンタノール、1・ヘキサノールを使用した。

リフラックスコンデンサーを装着したフラスコに、セルロース系バイオマス、1 - ブタノール等の反応媒体、硫酸を所定量仕込み、常圧下で加熱して沸騰させ、そのまま所定時間環流して保持した。反応後、ガラスフィルターで分離秤量し、仕込み量に対する残渣率を測定した。濾液中のブチルレブリネートの濃度をガスクロマトグラフで分析し評価した。

加えて、ブチルレブリネート製造において は、減圧濾過法で蒸留して精製する試験も試 行した。

#### 4. 研究成果

### (1) 原料の組成

図 1 に原料のセルロース系バイオマスのアルジトールアセテート法による構成糖分析の結果を示す。各製紙スラッジの糖以外の成分(「その他」として分類)のほとんどは、無機物で、A及びDについてはカルシウムの比率が大きく(Ca, A:72%, D62%)、B, C, E, F, Gについてはケイ素の比率が大きかった(Si, B:73%, C 64%, E:65%, F:53%, G:50%)。

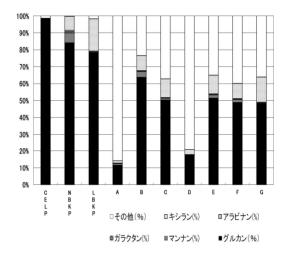


図 1 各種製紙スラッジ (A~G社)と、N 材及び L 材クラフトパルプ(NBKP, LBKP)及びセルロースパウダー(C ELP)の構成糖分析結果

# (2) ブチルレブリネートに関する試行

ここに記載するブタノール中の加溶媒分解とは、1・ブタノールに硫酸を加えたのみの反応媒体に、各種セルロース系バイオマスを加え、ブタノールの沸点(117)で環流したのみの処理である。セルロースパウダーを用いたモデル試験の場合、反応時間の増に従い、徐々にブタノールへ溶解するとほとんどの分解されて、残渣率を測定するとほとんどのとなる。様々な反応条件を検討して、セルロースのブタノールによる加溶媒分解の条件は、20%硫酸下の3時間反応と見出した。

一方、リグニンや無機成分を含む各種セルロース系バイオマスにおいては、反応混合物を濾過した際に不溶残渣が生じる。図2に使用した各種セルロース系バイオマスの上記条件下の加溶媒分解の残渣率を示す。セルロースパウダーやクラフトパルプにおいてはいるとが生じなかった。製紙スラッジからは残渣が生じたが、このほとんどは無機物で、カルシウムの割合が多いスラッジムであった。これは触媒として使用した硫酸によりスラッジ中の炭酸カルシウムが変化したものと考えられる。

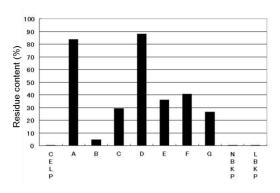


図 2 各種製紙スラッジ(A~G社)と、N 材及び L 材クラフトパルプ(NBKP, LBKP)及びセルロースパウダー(C ELP)の BuOH 加溶媒分解の残渣率

図3にアルジトールアセテート法で糖分析したヘキソース量をベースとしたブチルレブリネートの生成率を示す。どのサンプルにおいても、一段の反応のみで、50~70%レベルの高収率なレブリネートの生成が確認された。この値は、前述したようなは水分解反応においては、装置工学を駆使した多段リアクターで初めて達成できるレベルであり、ラボ実験における一段の酸加水分解反応では、グルコースを用いても40%程度のレブリン酸収率となる事を考慮しても、特筆すべき高収率と考えられる。

クラフトパルプにおいては、NBKPの方が高収率であったが、これは構成糖の差、すなわちヘキソース量の差に起因すると考えられる。なお、製紙スラッジAの収率が格段に向上したように見えるが、分析精度の問題(Aのスラッジ中には無機物が極端に多く、糖系成分の割合が極端に少ないため、収率が分析の精度に大きく左右される)と考えている。

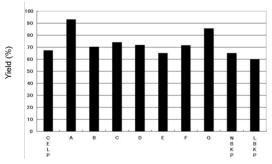
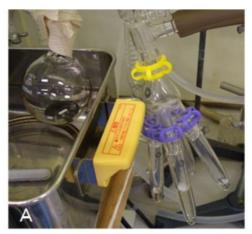


図3 原料中のヘキソース量をベースとした各種製紙スラッジ(A~G社)と、N材及びL材クラフトパルプ(NBKP,LBKP)及びセルロースパウダー(CELP)からのブチルレブリネートの生成率

# (3) ブチルレブリネートの蒸留試験

セルロース系バイオマスを上記の方法で 加溶媒分解した反応混合物から蒸留法によ

り実際にレブリネートを取り出す試験を行 った。反応混合物には多量の未反応ブタノー ルと硫酸が含まれるが、水添加で水相とブタ ノール相に分離することを利用し、大部分の 硫酸を水洗浄で除去した。ブタノール相から 未反応のブタノール分等をロータリーエヴ ァポレーターを用いて除去した後、図4(A) の減圧分留装置を用いて試験を行った。ロー タリーエヴァポレーターの処理においては、 ブタノールと共に、ブタノール2分子がエー テル結合した副生成物であるジブチルエー テルの大部分も取り除かれるが、最初の留分 として残留ジブチルエーテルが流出した(留 )。その後、安定的にブチルレブリネー ト留分が留出した(留分 & )。これによ り、セルロースから常圧1段の反応のみでブ チルレブリネートをダイレクトに合成し、か つ、単純な分留処理で分離精製できる事が初 めて実証された。



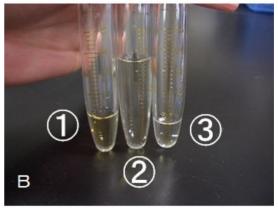


図4 ブチルレブリネートの分留試験(A) と留分(B) & ブチルレブリネー ト留分、 ジブチルエーテル留分

# (4) ペンチルレブリネート及びヘキシルレ ブリネートの調製試験

1 - ブタノールのかわりに、1 - ペンタノールもしくは1 - ヘキサノールを用いたセルロースパウダーの加溶媒分解試験を行った。当システムにおいては媒体の沸点で環流する事を特徴としており、反応温度は、1 - ペンタノールにおいては、138 、1 - ヘキ

サノールにおいては 157 における環流処理 とした。1-ブタノールの場合と反応温度が 異なるため、最適な硫酸添加量が異なり、1 - ペンタノール、1 - ヘキサノールの場合と も、20%の硫酸添加が経時的に良好な収率を 示した。 図 5 にその硫酸量 20%添加時におけ る各アルコール媒体下での各レブリネート の生成率を示す。ブチルレブリネートの場合 は前の段にも示すように、最適値は30%で、 20%の硫酸添加量は少ないため、その収率は 緩やかに増加している段階である。一方、ペ ンチルレブリネートにおいては、経時的に収 率が向上し、70%近辺を推移した。またヘキ シルレブリネートにおいては短時間で収率 向上したがその後に低下した。これらの挙動 は、当システムが媒体の沸点温度における常 圧下環流処理であるためであり、反応温度の 差が大きく影響している。現在の所、ペンチ ルレブリネートの生成に適する条件は硫酸 20%添加で反応時間3時間、ヘキシルレブリ ネートの場合は硫酸20%添加で反応時間1時 間と設定している。そして、これらの最適条 件下における各種セルロース系バイオマス の加溶媒分解試験を行った。その結果、収率 の傾向は、図3と図5に類似し、ペンチルレ ブリネートにおいては理論収率の80%に達 する高収率も達成した。

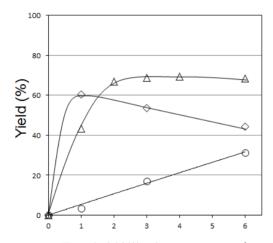


図5 同量の硫酸触媒添加下におけるブチルレブリネート( ) ペンチルレブリネート( ) ペンチルレブリスート ( ) の生成挙動

(5) セルロース系バイオマスからのバイオ レブリネート生成の反応メカニズム

アルコール系媒体中のセルロースの酸加溶媒分解は、セルロースの酸加水分解と類似したメカニズムと考えられている。レブリン酸骨格まで変換されるためには、まずセルロースの解重合と単糖の生成、そして脱水を伴う構造変化による5-ヒドロキシメチルフルフラール(HMF)の生成とそれの開裂とギ酸の放出によるレブリン際の生成である。モノアルコール下での加溶媒分解の場合は、アルキルグルコシドとHMF誘導体の生成

を経てモノアルコールのレブリン酸エステル(アルキルレブリネート)を産する。当課 題内ではこれをバイオレブリネートと称し 検討を進めている(図6)。

セルロースからレブリネートを誘導する 最初の関門は、いかにセルロースを解重合し、 単糖骨格まで分解するかにある。セオリーで はセルロースを良く膨潤させ、セルロースの 結晶構造を消失せしめ、効率よく - グルコ シド結合を分解することが重要となる。しか し、セルロースの解重合に焦点を絞った反応 系は、解重合した糖の多くの副反応を誘発し、 結果的にレブリネート収率の低下を引き起 こす。そこで当技術では、後半の反応(単糖 フルフラール系化合物 レブリネート)に重点を おいたシンプルな変換技術の開発を行った。 当課題で検討する加溶媒分解技術は、一段の 簡易の反応を特徴としており、あえて親和性 が高くない薬液の導入で高収率化を図った。 すなわち、当研究では、ブタノール以上の高 沸点のモノアルコール、またそれらの混合物 を用いたセルロース系バイオマスの酸加溶 媒分解反応を検討した。

加溶媒分解は反応媒体の種類を組み替える事で反応を制御する事ができるので、ブレンド等も考慮にいれると更に微妙な反応条件のコントロールが可能になる。今回、極めて高い収率でのレブリネートを生産を実証した事はバイオマス変換利用における加溶媒分解反応の高いポテンシャルを強く示すものと考えている。

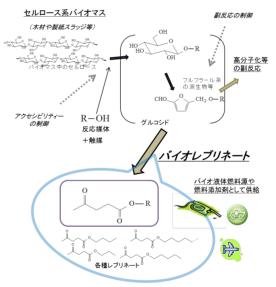


図 6 セルロース系バイオマスからのバイ オレブリネートの生成反応

### 5. 主な発表論文等

# 〔雑誌論文〕(計3件)

<u>Tatsuhiko Yamada, Mami Yamaguchi,</u> <u>Satoshi Kubo, Yukako Hishikawa, Direct</u> <u>Production of Alkyl Levulinates from</u> Cellulosic Biomass by a Single-Step Acidic Solvolysis System Under Atmospheric Pressure, Bioresources, 查読有、投稿中

Yukako Hishikawa, Mami Yamaguchi, Satoshi Kubo, Tatsuhiko Yamada, Direct preparation of butyl levulinate by a single solvoysis process of cellulose. Journal of Wood Science、 査読有、59 巻、 2013、179-182

DOI:10.1007/s10086-013-1324-8

<u>山田竜彦、菱川裕香子、久保智史</u>、山口 真美、製紙スラッジの酸加溶媒分解によるバ イオレブリネートの直接製造、第79回紙パ ルプ研究発表会、査読なし、66巻、2012、 1198-1200

# [学会発表](計9件)

Yukako Hishikawa, Mami Yamaguchi, <u>Satoshi Kubo , Tatsuhiko Yamada ,</u> Preparation of butyl levulinate through the acid catalysed solvolysis of cellulose using a single reaction process, Abstracts of American Chemical Society: Division of Cellulose & Renewable Materials (2015) 2015.3.22-26, Denver, USA

Yukako Hishikawa, Mami Yamaguhci, <u>Satoshi Kubo</u>, <u>Tatsuhiko Yamada</u>, Preparation of butyl levulinate by a single solvolysis process of cellulosic biomass, International Symposium on Wood Science and Technology 2015, 2015.3.15-17, 東京

Yukako Hishikawa, Tatsuhiko Yamada, Satoshi Kubo、 Mami Yamaguchi、 Preparation of butyl levulinate through the acid catalysed alcoholysis of cellulosic biomass using a single reaction process, Abstracts of American Chemical Society: Division of Cellulose & Renewable Materials, 2014.3.16-20, Dallas, USA

Mami Yamaguchi, Yukako Hishikawa, Satoshi Kubo, Tatsuhiko Yamada, Production of Bio-levulinate from Papermaking Sludge - Direct Production by Acid Catalyzed Solvolysis - 、高機能素材活用産業創出フ ォーラム 2013、2013.9.13、紙産業技術セン ター、四国中央市

山田竜彦、セルロース系バイオマス由来 の有用化合物と機能性リグニン材料の開発、 筑波大学/生物材料グリーンプロセシング研 究グループ 第1回シンポジウム、2013.9.12、 つくば

Tatsuhiko Yamada、Yukako Hishikawa、

<u>Satoshi Kubo</u>, Mami Yamaguchi, Direct Production of Bio-levulinate by Acid Catalyzed Solvolysis of Cellulose and Papermaking Sludge The 17th International Symposium on Wood, Fibre and Pulping Chemistry, 2013.6.12-14, Vancouver, Canada

Yukako Hishikawa, Mami Yamaguchi, Satoshi<u>Kubo</u>、 Tatsuhiko Yamada 、 Preparation of butyl levulinate through acid-catalyzed solvolysis cellulosic biomass using a facile reaction process, the 3rd International Cellulose Conference(ICC2012)、2012.10.10-12、札幌

菱川裕香子、山口真美、久保智史、山田 竜彦、セルロース系バイオマスからのレブリ ン酸ブチルの調製、セルロース学会第 19 回 年次大会、2012.7.12-13、名古屋

<u>山田竜彦、菱川裕香子、久保智史</u>、山口 真美、製紙スラッジの酸加溶媒分解によるバ イオレブリネートの直接製造、第79回紙パ ルプ研究発表会、2012.6.19-20、東京

## 6.研究組織

## (1)研究代表者

山田 竜彦 (YAMADA, Tatsuhiko) 森林総合研究所・バイオマス化学研究領 域・室長

研究者番号: 90353903

# (2)研究分担者

菱川 裕香子 (HISHIKAWA, Yukako) 森林総合研究所・バイオマス化学研究領 域・主任研究員

研究者番号: 80343797

久保 智史 (KUBO, Satoshi) 森林総合研究所・バイオマス化学研究領 域・主任研究員

研究者番号: 50399375

# (3)連携研究者 なし

# (4)研究協力者

(YAMAGUCHI, Mami) 山口 真美 愛媛県産業技術研究所紙産業技術センタ ー・主任研究員