# 科学研究費助成事業 研究成果報告書

平成 29 年 6 月 7 日現在

機関番号: 12601

研究種目: 基盤研究(C)(一般)

研究期間: 2013~2016

課題番号: 25450237

研究課題名(和文)アルカリ性マンガン添加酸素および酸性マンガン逐次処理による新規漂白法の構築

研究課題名(英文)Construction of a novel bleaching method consisting of manganese-added alkaline oxygen treatment successively followed by acidic manganese treatment

#### 研究代表者

横山 朝哉 (Yokoyama, Tomoya)

東京大学・大学院農学生命科学研究科(農学部)・准教授

研究者番号:10359573

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 4,000,000円

研究成果の概要(和文):木材中のリグニンを除去(脱リグニン)し、製紙用パルプの製造を行う化学パルプ化工程では、その環境低負荷性と経済性のため、酸素漂白法が多くの役割を担っている。しかしこの方法には、パルプの主要成分である多糖類の分解が激しいという欠点がある。本研究では、研究代表者がこれまでに蓄積してきた基礎的知見に基づき、この問題点を克服する新規漂白法として、アルカリ性マンガン添加酸素および酸性マンガン逐次処理による新規漂白法を提案した。そして、リグニンおよび多糖類のモデル化合物をこの逐次処理に供することよって、この新規漂白法によって多糖類の分解を抑制し選択的な脱リグニンが達成可能であることを示した。

研究成果の概要(英文): In a chemical pulping process, where lignin is removed from wood and pulp for paper making is prepared, oxygen bleaching plays an important role owing to the environmental benign and economy. It is a big problem, however, that polysaccharides are severely degraded in oxygen bleaching. In this study, the representative of this study primarily proposed a novel bleaching method consisting of successive treatments of manganese-added alkaline oxygen and acidic manganese. The representative was successful to show that the degradation of polysaccharides can be suppressed and lignin can selectively be removed in the novel bleaching method.

研究分野: 木材化学およびパルプ化化学

キーワード: パルプ化 漂白 酸素 マンガン 木材 製紙

#### 1.研究開始当初の背景

製紙用化学パルプ製造工程の後半を担う漂白過程では、環境負荷が小さく経済的したでなる。しかは大変価な酸素漂白法が重要である。しか成成分である多糖類の分欠が激しく、パルプのを構成の強力を強力を強力を変更がある。このためででは、漂白法では、漂白法によってがある。となりがある。となりがことを達成ででは、できず、相対によってがある。となりがことを達成可能な技術の開発が急務となっている。

#### 2.研究の目的

本研究では、酸素漂白法の重大な問題点である多糖類の分解を抑制し、選択的に脱リグニンが可能な新技術、すなわち、アルカリ性マンガン添加酸素および酸性マンガン逐次処理による漂白法を構築することを目的とした。また、既往の知見の少ない二酸化マンガンによるリグニンの酸化について、基礎的知見を得ることも目的とした。

#### 3.研究の方法

上記の目的を達成するための基盤として、モデル化合物を用いた上記逐次漂白技術の基礎的知見の蓄積と最適反応条件の構築を、これらを達成可能に導くモデル実験系の確立と共に、以下の(1)~(2)ようにして行った。なお、逐次漂白法の前半であるアルカリ性マンガン添加酸素処理において、多糖類の分解が抑制されること、しかしこれと同時に、脱リグニンの進行も抑制されてしまうことについては、既に研究代表者の以前の研究によって示唆されていたため、本研究では、本逐次漂白法後半の酸性マンガン処理に関する知見の収集に注力した。

### (1)二価マンガンイオンからの二酸化マン ガンの再生反応:

本逐次漂白法の前半処理において、マンガンは二酸化マンガンとして存在し、二次的に生成する過酸化物が分解する際に、ラジカル種が生成しない経路に導く役割を担う。これによって、上記のように、多糖類の分解によりでは、前半処理から流入する二酸化マンが酸性下の環境で酸化剤として働き、脱ガンは二価のマンガンイオンは、アルカリ性が達成されると同時に二酸化マンガンイオンは、アルカリサイクにおける酸とでは、二酸化マンガンイオンは、アルカリサイクにおける酸化されるため、これを前半処理でクルが達成可能と考えられた。

そこでまず、このマンガンのリサイクルに 最適な二価のマンガンイオンの酸化方法の 確立を目的として、次の実験を行った。すな わち、硫酸マンガン(II)を水に溶解し、pH 約13、室温、様々な時間、および様々な酸素圧の下で酸素酸化によって二価のマンガンイオンを酸化した後、ヨウ素滴定によって反応系全体の酸化力を測定して、二価マンガンイオンの酸化の進行度を測定した。

### (2)二酸化マンガンによるモデル化合物の 酸化挙動:

様々な酸性 pH 条件および室温下で、過剰 量の購入した二酸化マンガン(購入 MnO<sub>2</sub>)ある いは(1)の方法で調製した二酸化マンガン (調製 MnO<sub>2</sub>)によって、最も単純な非フェノー ル性リグニンモデル化合物の 3,4-ジメトキ シベンジルアルコール(A、図1)を、リグニ ンの単位間結合様式として最も多量に存在 する非フェノール性 -0-4 結合部位のモデ ル化合物の 2-(2-メトキシフェノキ シ)-1-(3.4-ジメトキシフェニル)プロパン -1,3-ジオール(**B**、図1)および2-(4-ヒドロ キシメチル -2- メトキシフェノキ シ)-1-(3,4-ジメトキシフェニル)プロパン -1,3-ジオール(C、図1)を、あるいは、多 糖類のモデル化合物のメチル -D-グルコピ ラノシド(**D**、図1)を、水中で酸化した。な お、化合物AおよびDについては購入したも のを、そして、化合物BおよびCについては 化学合成したものを、使用した。また、化合 物BおよびCのそれぞれには、立体異性体の 関係にあるエリトロ型とトレオ型( $\mathbf{B}_{\mathbf{x}}$ 、 $\mathbf{B}_{\mathbf{k}}$ 、 C<sub>x</sub>、C<sub>k</sub>、図1)が存在するため、化学合成 の後これらを分離精製し、それぞれ別の化合 物として使用した。

反応後、HPLC、GC/MS、分取用 TLC、および 1H-NMR 分析によって生成物の同定・定量を、そして、HPLC 分析によってモデル化合物の消失学動と生成物の生成学動の検討を行った。

図1 使用したモデル化合物の構造

### 4. 研究成果

(1)二価マンガンイオンからの二酸化マンガンの再生反応:

耐圧反器中で酸素圧 0.1MPa 超の下、10分 以上の酸化時間で二価マンガンイオンを酸 化した場合、酸素圧と反応時間にかかわらず、 酸化の進行度は理論値の 60%程度であった。 耐圧容器中ではなく酸素バブリングによっ て 10 分以上の酸化した場合、酸化の進行度 は理論値の70%程度であった。これらの結果 から、二価マンガンイオンの酸化によって生 成した二酸化マンガンが凝集して沈殿する 際に、内部に未酸化の二価マンガンあるいは 酸化未完了の三価マンガンを取り込んで酸 化被膜のような役割をしていることが想定 された。この場合、酸素バブリングによる酸 化では、そのバブリングによって、生成する 沈殿の表面積が小さくなり、その結果として 酸化の進行度が相対的に高くなると考えら れた。そこで、酸化後に酸処理することによ って、二酸化マンガンと何らかの三価マンガ ン類との間で酸化還元反応を、あるいは、何 らかの三価マンガン類同士の不均化反応を 引き起こすことが可能と考え、酸素酸化、酸 処理(pH 1 硫酸)、および再酸素酸化の逐次処 理を行った。その結果、耐圧容器中あるいは 酸素バブリングのどちらの酸化方法におい ても、酸化の進行度が理論値の80%程度まで 増大した。なお、この酸化の進行度は、さら に酸処理と再酸素酸化を繰り返しても変化 しなかった。

以上の結果から、pH 13 程度の室温下で酸素バブリングを 10~30 分程度行った後、pH 1 の硫酸中で 30 分酸処理を行い、さらに 10~30 分程度の酸素バブリングを行う方法が、二価マンガンイオンからの二酸化マンガンの再生に最適であることが示唆された。これにより、本逐次漂白法において重要な、マンガンのリサイクルが達成可能であることが示された。

(2)二酸化マンガンによるモデル化合物の酸化挙動:

二酸化マンガンによる化合物▲の酸化: 化合物▲を、pH が 2.0、1.5 あるいは 1.0 の硫酸バッファー中、または、0.5、1.0、あ るいは3.0 mol/I の硫酸水溶液中室温下で購 入 MnO。によって酸化したところ、水溶液中の プロトン(H<sup>+</sup>)濃度あるいは活量の上昇に伴っ て、化合物▲の消失速度が増大した。またど の反応でも、化合物▲の消失速度は、これが 擬一次反応であったと仮定した場合と比較 して、時間と共に増大した。この結果は、購 入 MnO<sub>2</sub> 以外の何らかの酸化剤が系中に新た に生成すること、あるいは、購入 MnO<sub>2</sub> が硫酸 バッファーあるいは水溶液中でエージング して酸化活性が時間と共に増大すること、を 示唆すると考えられた。そこで、購入 MnO<sub>2</sub> を 1.0 mol/I の硫酸水溶液中で 2 時間エージ ングしてから化合物 Αの酸化を行ったとこ ろ、その消失はエージングを行わなかった場 合よりも速く、また、上記の加速現象は観測されずに擬一次反応にうまく近似された。しがたって、購入 MnO<sub>2</sub> は硫酸バッファーあるいは水溶液中でエージングされ、その酸化活性が増大することが明らかとなった。

次に、(1)に記載した潜在酸化力が理論値の 70%となる方法で調製した調製  $MnO_2$  を用いて、化合物 A を pH が 2.0 の硫酸バッファー中で調製  $MnO_2$  によって酸化した。その結果、化合物 A の消失は、より潜在酸化力の高い購入  $MnO_2$  を用いて同条件下で反応を行った場合よりもかなり速かった。この条件よりも  $H^*$  濃度が高い反応系では、消失が速過ぎて追跡が難しかった。また、化合物 A の消失は疑一次反応にうまく近似され、エージングを行った場合でも消失速度は変化しなかった。これらの結果から、調製  $MnO_2$  の酸化活性は購入  $MnO_2$  よりも高いこと、そして、エージングに効果がないこと、が示された。

以上の結果から、固体である二酸化マンガンの反応では、その固体構造の相違が影響を及ぼす可能性が示唆された。実際のリグニンはモデル化合物よりも複雑で込み合った構造であるため、リグニン試料の酸化反応では、酸化剤の固体構造の影響がこれまでの想定よりも大きいと考えられる。このことから本研究は、リグニン化学分野において今後検討すべき重要な課題として、この固体構造の影響を提起することとなった。

二酸化マンガンによる化合物 B あるいは Cの酸化:

購入 MnO2を pH 1.0 においてエージングの 後、化合物 B あるいは C と反応させたところ、 化合物の消失速度は $C_{r} > C_{r} > B_{r} > B_{r}$ の 順であった。一方、pH 1.0 における調製 MnO<sub>2</sub> (潜在酸化力 70%)による反応では、どの化合 物でも反応が速過ぎて追跡が不可能であっ た。pH 2.0 の反応では、化合物の消失速度は  $C_{r}>B_{r}>C_{r}>B_{r}$ の順であった。このよう に、化合物▲よりも複雑な構造を持つ化合物 BあるいはCとの反応でも、潜在酸化力の小 さい調製 MnO2の方が、購入 MnO2よりも活性が 高かった。また、購入 MnO2の反応では、エリ トロ型およびトレオ型という立体配置上の 相違よりも、化合物BおよびCの構造上の相 違の方が反応に及ぼす影響が大きかったの に対して、調製 MnO2 の反応では、前者の立 体配置上の相違の方が大きかった。なお、ど ちらの MnO<sub>2</sub> の反応の場合にも MnO<sub>2</sub> は過剰量 使用したが、トレオ型の化合物 **B ▶**あるいは ℃▶の消失が擬一次反応にうまく近似された のに対して、エリトロ型の化合物 B-あるい は $C_x$ の消失は、あまりうまく近似されなか った。

以上の結果から、 と同様に、二酸化マンガンの反応における二酸化マンガンの固体構造の影響が示唆されたが、さらに、この影響の出現の仕方が、反応基質となる化合物の構造の相違に依存して異なることも、示唆された。

二酸化マンガンによる化合物 Dの酸化: 化合物 Dは、他のリグニンモデル化合物と 同じ反応条件の下で二酸化マンガンによっ てはほとんど分解されず、安定であった。し たがって、本逐次処理の後半においても、多 糖類の分解は起こらないことが示唆された。

生成物について: 化合物  $\mathbf{A}$ の反応において、購入  $\mathbf{M}$ nO<sub>2</sub>を使用すると、化合物  $\mathbf{A}$ の消失に対して約  $\mathbf{8}$ 0%の収率でベンジル位が酸化された  $\mathbf{3}$ , $\mathbf{4}$ -ジメトキシベンズアルデヒド( $\mathbf{E}$ 、図  $\mathbf{2}$ )が得られたのに対して、調製  $\mathbf{M}$ nO<sub>2</sub>を使用すると、ほぼ定量的に化合物  $\mathbf{E}$ が得られた。化合物  $\mathbf{E}$ を出発物質として使用した場合、これはほとんど分解されなかったため、購入  $\mathbf{M}$ nO<sub>2</sub>の反応で収率が約  $\mathbf{8}$ 0%であったのは、生成した化合物  $\mathbf{E}$ がさらに分解されたのではなく、化合物  $\mathbf{A}$ の酸化によって化合物  $\mathbf{E}$ とは別の未同定の化合物が生成したためと考えられた。

化合物B<sub>+</sub>あるいはB<sub>+</sub>の反応において、購 入 MnO₂を使用すると、これらの 40%が残存し ていた時点での生成物の収率は、化合物Εが それぞれ 25%あるいは 10%、そして、ベン ジル位が酸化された 3-ヒドロキシ-2-(2-メ トキシフェノキシ)-1-(3,4-ジメトキシフェ ニル)プロパン-3-オン( F、図2)がそれぞれ 約5%あるいは20%であった。調製 MnO₂を使 用すると、これらの40%が残存していた時点 での生成物の収率は、化合物■がそれぞれ 15%あるいは8%、そして、化合物 F がそれ ぞれ約5%あるいは25%であった。この結果 から、二酸化マンガンのリグニンの酸化によ って、リグニン低分子化され得ることが示唆 された。これによって、本研究の着想の通り、 本逐次処理が多糖類の分解を抑制しつつ、選 択的に脱リグニン可能な新規漂白法となり 得ることが示された。

化合物  $\mathbf{C}_{\mathbf{r}}$ の反応において、購入  $\mathrm{MnO}_2$ を使用すると、これの 40% が残存していた時点での生成物の収率は、化合物  $\mathbf{E}$  が約 5%、第一級ベンジル位が酸化されたが第二級ベンジル位が酸化されたが第二級ベンジル位は不変でエリトロ型の  $2-(4-\pi)$  ( $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$  ( $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$  ( $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$  ( $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$  ( $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$  ( $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$  ( $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$  ( $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ )  $\mathbf{A}-\mathbf{E}$ 0  $\mathbf{A}$ 

化合物 $\mathbf{C}_{\mathbf{h}}$ の反応において、購入  $\mathrm{MnO}_2$ を使用すると、これの 40%が残存していた時点での生成物の収率は、化合物 $\mathbf{E}$ が約 5%、第一級ベンジル位が酸化されたが第二級ベンジル位は不変でトレオ型の化合物 $\mathbf{G}_{\mathbf{h}}$ (図 2 )が 45%、両方のベンジル位が酸化された化合物 $\mathbf{H}$ が約 5%、そして、第二級ベンジル位が酸化されたが第一級ベンジル位は不変の 3-ヒ

ドロキシ-2-(4-ヒドロキシメチル-2-メトキシフェノキシ)-1-(3,4-ジメトキシフェニル)プロパン-3-オン( $\mathbf{I}$ 、図2)が5%であった。調製 $MnO_2$ を使用すると、これの40%が残存していた時点での生成物の収率は、化合物 $\mathbf{E}$ が20%、化合物 $\mathbf{I}$ が10%、化合物 $\mathbf{H}$ が10%、そして、化合物 $\mathbf{I}$ が10%であった。

上記の化合物℃の反応における生成物の 結果は、以下のように整理できる。すなわち、 購入 MnO。の反応における化合物 Dの収率は、 調製 MnO。の反応における収率より低かった ため、後者の方がリグニンを低分子化する能 力が高い可能性が示唆された。また、第二級 ベンジル位のみが酸化された化合物
は、購 入 MnO<sub>2</sub>よりも調製 MnO<sub>2</sub>の反応で多く生成し たため、前者の反応では、第一級ベンジル位 が第二級ベンジル位よりもかなり酸化され 易いと考えられた。しかし、化合物℃→の反 応では、購入 MnO。あるいは調製 MnO。のどちら を使用した場合でも化合物Ⅰが生成しなか ったため、エリトロ型の立体配置は、MnO₂に よる第二級ベンジル位の酸化に対して抵抗 性を持つと考えられた。

図2 同定された生成物の構造

#### まとめ:

以上の結果から、以下の事項を示唆することができた。すなわち、これまで知見のなかった本逐次処理後半の酸性二酸化マンガン処理によって、リグニンを低分子化すること、本逐次処理全体として、多糖類の分解を抑制し、選択的に脱リグニンを達成すること、そして、本逐次処理終了後に残存する二価のマ

ンガンイオンを、アルカリ性下における酸素酸化によって二酸化マンガンとして再生し、マンガンをリサイクルすること、を示唆することができた。

# 5 . 主な発表論文等 (研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

#### [雑誌論文](計 4件)

- 1. Pattaraporn Posoknistakul, Takuya Akiyama, <u>Tomoya Yokoyama</u>, and Yuji Matsumoto, "Stereo-preference in the degradation of the erythro and threo isomers of -0-4-type lignin model compounds in oxidation processes. Part 2: In the reaction with hydroxyl and oxyl anion radicals under hydrogen peroxide bleaching conditions", *J. Wood Chem. Technol.*, **37** (2), 87-98 (2017) 杳読有
- 2. Pattaraporn Posoknistakul, Takuya Akiyama, <u>Tomoya Yokoyama</u>, and Yuji Matsumoto, "Stereo-preference in the degradation of the erythro and threo isomers of -0-4-type lignin model compounds in oxidation processes. Part 1: In the reaction with active oxygen species under oxygen delignification conditions", *J. Wood Chem. Technol.*, **36** (4), 288-303 (2016) 查読有
- 3. Akihiko Nakagawa, <u>Tomoya Yokoyama</u>, and Yuji Matsumoto, "Effect of stereo-configurational difference of carbohydrate model compound on the reaction with active oxygen species under oxygen delignification conditions", *J. Wood Sci.*, **61** (5), 510-516 (2015) 査読有
- 4. Tomoya Yokoyama, Akihiko Nakagawa, and Yuji Matsumoto, "Investigation on the hydrogen abstraction from methyl glucoside by active oxygen species under oxygen delignification conditions. Part 5: Comprehensive results on experiments using deuterium labeled methyl glucosides", *J. Wood Chem. Technol.*, **35** (6), 450-463 (2015) 查読有

# [学会発表](計11件)

- Pattaraporn Posoknistakul, Aatoru Akiho, Takuya Akiyama, <u>Tomoya Yokoyama</u>, and Yuji Matsumoto,
  - "Stereo-preferential degradation of the *erythro* and *threo* isomers of -0-4 type lignin model compounds in various oxidation treatments",第67回日本木材学会大会,九州大学(福岡県福岡市),2017/03/17

- 2. Pattaraporn Posoknistakul, Takuya Akiyama, <u>Tomoya Yokoyama</u>, and Yuji Matsumoto, "Stereo-preference of hydroxyl and oxyl anion radicals in the reaction with the *erythro* and *threo* isomers of -0-4 type lignin model compounds under hydrogen peroxide bleaching conditions", The 5th International Symposium on Emerging Technologies of Pulping and Papermaking, Guangzhou, P. R. China, 2016/11/08
- 3. 秋穂知、<u>横山朝哉</u>、松本雄二、"二酸化マンガンによるリグニンモデル化合物の酸化反応"、第60回リグニン討論会、筑波大学大学会館(茨城県つくば市)、2015/11/05
- 4. Pattaraporn Posoknistakul, <u>Tomoya Yokoyama</u>, and Yuji Matsumoto, "Stereo-preferential degradation of the *erythro* and *threo* isomers of -0-4 type lignin model compounds under oxygen delignification conditions", The 18th International Symposium on Wood, Fiber and Pulping Chemistry, Wienna, Austria, 2015/09/10
- 5. Tomoya Yokoyama, Akihiko Nakagawa, Fumiko Konishi, and Yuji Matsumoto, "Examination on which carbon-hydrogen bond of a carbohydrate model compound, methyl glucoside, is preferentially abstracted by active oxygen species under oxygen delignification conditions", 2014 International Pulp Bleaching Conference, Grenoble, France, 2014/10/30

### 6. 研究組織

(1)研究代表者

横山 朝哉 (YOKOYAMA, Tomoya) 東京大学・大学院農学生命科学研究科・ 准教授

研究者番号: 10359573

(2)研究分担者	(	)
研究者番号:		
(3)連携研究者	(	)
研究者番号:		
(4)研究協力者	(	)