

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 特許公報(B2)

(11) 特許番号

特許第5909840号
(P5909840)

(45) 発行日 平成28年4月27日(2016.4.27)

(24) 登録日 平成28年4月8日(2016.4.8)

(51) Int.Cl.	F 1		
C07G 1/00	(2011.01)	C07G	1/00
C08H 7/00	(2011.01)	C08H	7/00
D01F 9/17	(2006.01)	D01F	9/17

請求項の数 11 (全 20 頁)

(21) 出願番号	特願2012-553159 (P2012-553159)
(86) (22) 出願日	平成23年2月15日 (2011.2.15)
(65) 公表番号	特表2013-519691 (P2013-519691A)
(43) 公表日	平成25年5月30日 (2013.5.30)
(86) 國際出願番号	PCT/CA2011/000184
(87) 國際公開番号	W02011/097721
(87) 國際公開日	平成23年8月18日 (2011.8.18)
審査請求日	平成26年2月13日 (2014.2.13)
(31) 優先権主張番号	61/304,752
(32) 優先日	平成22年2月15日 (2010.2.15)
(33) 優先権主張国	米国(US)

(73) 特許権者	516074300 フィブリア イノヴェイションズ インコ ーポレイテッド カナダ ブリティッシュ コロンビア ヴ ィー7エックス 1ティー2 ヴァンク バー バラード ストリート 200 ウォーターフロント センター 1200
(74) 代理人	100086771 弁理士 西島 孝喜
(74) 代理人	100088694 弁理士 弟子丸 健
(74) 代理人	100094569 弁理士 田中 伸一郎
(74) 代理人	100084663 弁理士 箱田 篤

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】リグニン誘導体を含む炭素纖維組成物

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項1】

リグニン誘導体を含む炭素纖維組成物であって、前記パルプ化からの回収直後に64.5質量%以上の炭素含有量を有する、リグニン誘導体。

【請求項2】

66.5質量%以上の炭素含有量を有する、請求項1に記載のリグニン誘導体。

【請求項3】

68.5質量%以上の炭素含有量を有する、請求項1に記載のリグニン誘導体。

【請求項4】

10

69.5質量%以上の炭素含有量を有する、請求項1に記載のリグニン誘導体。

【請求項5】

0.45mmol/g以上のアルコキシ含有量を有する、請求項1に記載のリグニン誘導体。

【請求項6】

67.5質量%～75.5質量%の炭素含有量を有する広葉樹リグニン誘導体。

【請求項7】

66.5質量%～80.0質量%の炭素含有量を有する針葉樹リグニン誘導体。

【請求項8】

64.5質量%～75.5質量%の炭素含有量を有する一年生植物纖維リグニン誘導体

20

。

【請求項 9】

請求項 1 に記載のリグニン誘導体を含む炭素纖維組成物。

【請求項 10】

炭素纖維の製造における請求項 1 に記載のリグニン誘導体の使用。

【請求項 11】

炭素纖維の製造方法であって、以下の工程、

- a バイオマスを収集する工程、
- b 請求項 1 に記載のリグニン誘導体を抽出する工程、
- c 繊維を溶融紡糸する工程、
- d 繊維を安定化する工程、及び
- e 繊維を炭化する工程、

を含む方法。

【発明の詳細な説明】**【技術分野】****【0001】**

本発明はリグノセルロース供給原料から回収した天然リグニン誘導体、及びその応用に関する。特に、本発明は天然リグニン誘導体を利用する組成物、使用、処理及び方法に関する。

【背景技術】**【0002】**

天然のリグニンは、全ての植物バイオマスの必須成分を含む有機高分子に架橋された、自然に生じる無定形の複合体である。リグニンの化学構造は、異なる構造単位（例えば、フェニルプロパン単位）が体系的な秩序をもって互いに結合していないという意味において、不規則である。天然リグニンは、様々な程度にメトキシ修飾された 2 種のモノリグノールモノマー（トランス - コニフェリルアルコール及びトランス - シナピルアルコール）及び第三の非メトキシ修飾モノリグノール（トランス - p - クマリルアルコール）を多数含むことが知られている。これらのモノリグノールの様々な組み合わせは、特定の結合を介して重合して天然リグニン高分子を形成するフェニルプロパノイド構造の 3 つの成分、すなわちグアヤシルモノリグノール、シリンギルモノリグノール及び p - ヒドロキシフェニルモノリグノールをそれぞれ含む。

【0003】

パルプ化の間にリグノセルロースバイオマスから天然リグニンを抽出すると、一般にリグニン分解が生じて、不規則な成分の多数の混合物となる。更に、リグニン断片はパルプ化処理において用いられるいかなる化学物質とも反応し得る。その結果、生成するリグニン断片はリグニン誘導体及び / 又は工業リグニンと呼ばれ得る。そのような分子の複雑な混合物を明らかにし、特徴付けることは困難であるので、リグニン誘導体は通常、使用されるリグノセルロース植物材料並びにそれらがリグノセルロース植物材料から生成及び回収される方法、すなわち、広葉樹（hardwood）リグニン、針葉樹（softwood）リグニン、及び一年生植物纖維リグニン、によって説明される。

【0004】

天然（native）リグニンはパルプ化処理の間に部分的に解重合されてパルプ液に可溶なリグニン断片になり、その後セルロースパルプから分離される。リグニン及び多糖類断片、並びに抽出物を含むパルプ化後の液体は、パルプ化処理に応じて、一般に「ブラック液（black liquor）」又は「消耗液（spent liquor）」と呼ばれる。そのような液体は一般に副産物と考えられ、それらを消費して、蒸煮化学物質の回収に加えてエネルギー価を回収するのが慣行である。しかしながら、これらの液体からリグニン誘導体を沈殿させる及び / 又は回収することもまた可能である。セルロースパルプを他のリグノセルロース成分から分離するのに用いられるそれぞれのタイプのパルプ化処理も、物理化学的、生物化学的及び構造的特性において大きく異なるリグニン誘導体を生成する。

10

20

30

40

50

【0005】

リグニン誘導体が再生可能なバイオマス源から得られることを考えれば、特定の工業プロセスにおいてこれらの誘導体を使用する利益がある。例えば、米国特許第5,173,527号明細書は、フェノール・ホルムアルデヒド樹脂においてリグニン・セルロース系材料を使用することを提案している。A. Gregorovaらは、そのラジカル除去特性のため、ポリプロピレンにリグニンを使用することを提案している (A. Gregorova et al., リグニンのラジカル除去能並びに最初の及び再利用されたポリプロピレンの処理安定化におけるその効果, *Journal of Applied Polymer Science* 106-3 (2007) pp. 1626-1631)。しかしながら、抽出リグニン誘導体の大規模な商業的用途は、特にバルプや紙の製造で採用されている従来のバルプ化処理において分離されるものは、例えば、その化学的及び機能的不一致のために、制限されている。この不一致は、例えば、原料供給及び特定の抽出／生成／回収条件の変化によるものであってもよい。これらの問題は、様々な抽出方法によって生産されたリグニン誘導体の分子構造の複雑さ並びに回収リグニン誘導体の構造的な一致及び結合性の確実なルーチン分析の実施の困難さによって、更に複雑になる。10

【0006】

炭素繊維は、多くの応用においてそれを有用にする、特定の機械的及び生理化学的特性を有することが知られている。例えば、炭素繊維は高い引っ張り強さ、低い密度、低い質量、及び／又は低い熱膨張を有し得る。炭素繊維の個々のストランドは共により合わされて、そのものとして使用され又は織物へ織られ得る糸を形成し得る。炭素繊維の糸はまた、巻きつけられ又は形作られて炭素繊維補強プラスチックのような合成材料を形成し得るプラスチック樹脂と混合され得る。しかしながら、炭素繊維含有合成物は同様の大きさの鉄材よりも特定の利点を有し得るが、炭素繊維の製造の高いコストのため、炭素繊維含有合成物は通常、はるかに高価である。20

【0007】

炭素繊維は一般に、重合されたアクリロニトリル（ポリアクリロニトリル）の炭化によって製造される。ポリアクリロニトリルは多段階の処理により炭素繊維へと変換され、第一工程は、ポリアクリロニトリルを300℃に加熱し、水素結合を壊し酸素原子を付加して、それによって耐火性かつ安定な材料を作ることである。この新しい材料は次に、不活性ガス中において1500℃から3000℃の間に加熱することによって炭化されて、ほぼ100%炭素を含む材料を生じる。炭化された材料は、次に表面処理を施され、エポキシ樹脂によって糊付けされて、炭素繊維が保護される。異なるグレードの炭素繊維が、炭化温度の選択によって生産され得る。例えば、非常に高い引っ張り強さを有する炭素繊維は、1500℃と2000℃の間の温度で形成され、高い係数（すなわち、より弾性がある）を有する炭素繊維は、例えば、3000℃までのより高温での炭化により生産される。30

【0008】

クラフトバルプ化処理から回収されたリグニン誘導体（すなわち、市販用クラフトリグニン）及びオルガノソルブ（organosolv）処理から回収されたリグニン誘導体は、ポリアクリロニトリルから生産された炭素繊維に部分的に又は完全に取って代わって使用され得る低コスト炭素繊維の製品と評価されている。例えば、米国特許第3,461,082号明細書では、アルカリ・リグニン、チオリグニン、又はリグニンスルホン酸塩から炭化リグニン繊維を製造する方法が提案された。J.F. Kadlaらは市販用クラフトリグニンを炭素繊維の製造に使用することを提案した (J.F. Kadla et al., 2002, 合成繊維用途のためのリグニンベース炭素繊維, *Carbon* 36: 1119-1124)。S. Kuboらは酢酸オルガノソルブリグニンを炭素繊維の製造に使用することを提案した (S. Kubo et al., 1998, 大気 (Atmospheric) 酢酸バルプ化による針葉樹リグニンからの炭素繊維の調製 36: 1119-1124)。残念ながら、これらのシステムのそれぞれにおいて、揮発性物質、灰及び微粒子を除去するために必要な精製工程のため、製造コストは有意には減少しない。更に、精製されたリグニンは、炭素繊維を形成するためにコポリマー及び可塑剤の添加が必要である。S. Kuboらはアルセル (Alcell) (登録商標) オルガノソルブリグニンを炭素繊維の製造に使用することを40

提案した(S. Kubo et al., 2004, ポリ(エチレンオキシド)/オルガノソルブリグニン混合物: 熱特性、化学構造と混合物の性質との関係, *Macromolecules* 37: 6904-6911)。しかしながら、彼らは、少量のアルセル(登録商標)リグニンがポリ(エチレンオキシド)の結晶度を増大する一方で、25%超のアルセル(登録商標)リグニンを組み込むことが結晶度及び結晶ドメインサイズを妨げることを発見した。他の研究者は炭素繊維組成物にリグニン誘導体を使用することを示唆している。例えば、米国特許第6,765,028号明細書、WO2009/028969号パンフレット、米国特許第7,678,358号明細書、米国特許第5,344,921号明細書、米国特許第2010/0311943号明細書を参照のこと。

【発明の概要】

【0009】

10

本発明は炭素繊維の製造に適した天然リグニン誘導体を提供し、前記天然リグニン誘導体は特定のアルコキシ含有量及び/又は特定の炭素含有量を有する。本発明のリグニン誘導体は、許容される引っ張り強さ及び許容される弾性係数を有する炭素繊維を生産するための、許容される紡糸性性能特性を有し得る。

【図面の簡単な説明】

【0010】

【図1】図1は非アセチル化広葉樹リグニン誘導体のHSQCスペクトルを示す(矢印はエトキシリ基に相当するシグナルを表す)。

【図2】図2は非アセチル化広葉樹リグニン誘導体の定量¹³C NMRスペクトルを示す。

【図3】図3はアセチル化広葉樹リグニン誘導体の定量¹³C NMRスペクトルを示す。

20

【図4】図4は炭素繊維製造の主要な段階のフローチャートを示す。

【発明を実施するための形態】

【0011】

本発明は特定のアルコキシ含有量及び/又は特定の炭素含有量を有する天然リグニン誘導体を提供する。理論によって縛られることを望まないが、より高いアルコキシ含有量及び/又は炭素含有量を有するリグニン誘導体は、炭素繊維を生産するための好ましい紡糸性性能を有し、合成した繊維は好ましい引っ張り強さ及び好ましい弾性係数を有すると考えられる。従って、より高いアルコキシ含有量及び/又はより高い炭素含有量を有する天然リグニン誘導体を選択することで、より良い性能特性を有する製品となり得る。

【0012】

30

本発明の天然リグニン誘導体は、0.45 mmol/g以上のアルコキシ含有量及び/又は約64.5%以上の炭素含有量を有する。例えば、約0.5 mmol/g以上、約0.6 mmol/g以上、約0.7 mmol/g以上、約0.8 mmol/g以上、約0.9 mmol/g以上、約1 mmol/g以上、約1.1 mmol/g以上、約1.2 mmol/g以上のアルコキシ含有量である。本発明のリグニン誘導体は、例えば、約65.0%以上、約66.0%以上、約67.0%以上、約68.0%以上、約69.0%以上の炭素含有量を有してもよい。

【0013】

前記リグニン誘導体は、C1-C6アルコキシ基; C1-C4アルコキシ基; C1-C3アルコキシ基; メトキシ及び/又はエトキシ; エトキシのようないかなる適切なアルコキシ基を含んでもよい。本発明のリグニン誘導体は、約0.5 mmol/g以上、約0.6 mmol/g以上、約0.7 mmol/g以上、約0.8 mmol/g以上、約0.9 mmol/g以上、約1 mmol/g以上、約1.1 mmol/g以上、約1.2 mmol/g以上のエトキシ含有量を有してもよい。本発明のリグニン誘導体は、例えば、約3.75 mmol/g以下、3.5 mmol/g以下、3.25 mmol/g以下、3 mmol/g以下、2.75 mmol/g以下、2.5 mmol/g以下、2.25 mmol/g以下、2 mmol/g以下、1.9 mmol/g以下、1.8 mmol/g以下、1.7 mmol/g以下、1.6 mmol/g以下、1.5 mmol/g以下、1.4 mmol/g以下、1.3 mmol/g以下のエトキシ含有量を有してもよい。

【0014】

40

50

アルコキシ基の定量化は高分解能¹³C NMR分光法を用いて実施され得る。例えば、エトキシリル基含有量の定量化は高分解能¹³C NMR分光法によって実施され得る。エトキシリル基の同定は、²D NMR HSSQC分光法によって確認され得る。²D NMRスペクトルは、逆幾何学 (inverse geometry) を用いて高感度の低温に冷やされた 5 mm T_{CL} プローブを備えるBruker 700 MHz UltraShield Plus 標準ボア (standard bore) 磁気分光計によって記録されてもよい。取得パラメーターは以下の通りである：標準Bruker プラスプログラム *hsqcetgpp*、温度 298 K、90°パルス、パルス遅延 (d1) 1.1 秒、及び取得時間 60 m秒。

【0015】

炭素 (C) 含有量の定量化は、適切な元素分析機器を用いる元素分析によって実施され得る。例えば、試料は、Perkin-Elmer 2400シリーズ元素分析器中、975 で純酸素環境において燃焼されて、CO₂、H₂O、N₂、及びSO₂を生成し得る。微量元素は、500 で還元領域においてこのガス混合物から除去された。均質なガス混合物を正確に既知の体積、温度、及び圧力にし、成分ガスを分離するカラムに通し、続いて熱伝導性検出を行った。

【0016】

本発明は、リグノセルロースバイオマス供給原料のパルプ化中又はパルプ化後に回収された天然リグニン誘導体を提供する。前記パルプは広葉樹、針葉樹、一年生植物繊維、及びその組み合わせを含むいかなる適切なリグノセルロース供給原料由来であってもよい。

【0017】

広葉樹供給原料は、アカシア (Acacia) ; アフゼリア (Afzelia) ; シンセパルム・デュロイフィカム (Synsepalum dulcificum) ; ネムノキ (Albizia) ; ハンノキ (Alder) (例えば、グルチノーザハンノキ (*Alnus glutinosa*)、ルプラハンノキ (*Alnus rubra*)) ; リンゴ (Applewood) ; イチゴノキ (Arbutus) ; トネリコ (Ash) (例えば、F. nigra)、F. quadrangulata (F. quadrangulata)、セイヨウトネリコ (F. excelsior)、F. pennsylvanica lanceolata (F. pennsylvanica lanceolata)、F. latifolia (F. latifolia)、F. profunda (F. profunda)、アメリカトネリコ (F. americana)) ; ヤマナラシ (Aspen) (例えば、P. grandidentata (P. grandidentata)、ヨーロッパヤマナラシ (P. tremula)、P. tremuloides (P. tremuloides)) ; オーストラリアンレッドセダー (Australian Red Cedar) (トーナ・シリアタ (Toona ciliata)) ; アイナ (Ayna) (ディステモナントバス・ベントバミアナス (Distemonanthus benthamianus)) ; バルサ (Balsa) (オクロマ・ピラミダレ (Ochroma pyramidalis)) ; シナノキ (Basswood) (例えば、T. americana (T. americana)、T. heterophylla (T. heterophylla)) ; ブナ (Beech) (例えば、F. sylvatica)、F. grandifolia (F. grandifolia)) ; カバノキ (Birch) ; (例えば、ベツラ・ポプリフォリア (Betula populifolia)、B. nigra (B. nigra)、B. papyrifera (B. papyrifera)、B. lenta (B. lenta)、B. pendula (B. pendula)、B. pubescens (B. pubescens)) ; ブラックビーン (Blackbean) ; ブラックウッド (Blackwood) ; ボコテ (Bocote) ; ボクセルダー (Boxelder) ; ツゲ (Boxwood) ; ブラジル木 (Brazilwood) ; ブビンガ (Bubinga) ; トチノキ (Buckeye) (例えば、セイヨウトチノキ (Aesculus hippocastanum)、エスカラス・グラブラ (Aesculus glabra)、エスカラス・フラバ / エスカラス・オクタンドラ (Aesculus flava/Aesculus octandra)) ; バタグルミ (Butternut) ; キササゲ (Catalpa) ; サクラ (Cherry) (例えば、プラナス・セロチナ (Prunus serotina)、プラナス・ペンシルバニカ (Prunus pensylvanica)、セイヨウミザクラ (Prunus avium)) ; クラブウッド (Crabwood) ; クリ (Chestnut) ; コーチウッド (Coachwood) ; ココボロ (Cocobolo) ; コルクウッド (Corkwood) ; ハコヤナギ (Cottonwood) (例えば、ポプラ・バルサミフェラ (Populus balsamifera)、アメリカクロヤマナラシ (Populus deltoides)、ポプラ・サーゲンチー (Populus sargentii)、ポプラ・ヘテロフィラ (Populus heterophylla)) ; カカムバーツリー (Cucumbertree) ; ミズ

10

20

30

40

50

キ (Dogwood) (例えば、ハナミズキ (Cornus florida) 、コナス・ナッタリー (Cornus nuttallii)) ; カキノキ (Ebony) (例えば、ジオスピロ・カージー (Diospyros kuri) 、ジオスピロ・メラニダ (Diospyros melanida) 、ジオスピロ・クラシフロラ (Diospyros crassiflora)) ; ニレ (Elm) (例えば、アメリカニレ (Ulmus americana) 、オウシュウニレ (Ulmus procera) 、ウルム・ソマシー (Ulmus thomasii) 、ウルム・ルブラー (Ulmus rubra) 、セイヨウニレ (Ulmus glabra)) ; ユーカリ (Eucalyptus) ; グリーンハート (Greenheart) ; グレナジラ (Grenadilla) ; ガム (Gum) (例えば、ヌマミズキ (Nyssa sylvatica) 、ユーカリ (Eucalyptus globulus) 、モミジバフウ (Liquidambar styraciflua) 、ニサ・アクアチカ (Nyssa aquatica)) ; ペカン (Hickory) (例えば、カーヤ・アルバ (Carya alba) 、カーヤ・グラブラ (Carya glabra) 、カーヤ・オバタ (Carya ovata) 、カーヤ・ラシニオサ (Carya laciniosa)) ; シデ (Hornbeam) ; アサダ (Hophornbeam) ;

イペ (Ipê) ;

イロコ (Iroko) ; 硬質樹木 (Ironwood) (例えば、バンキライ (Bangkirai) 、カロライナシデ (Carpinus caroliniana) 、トキワギヨリヨウ (Casuarina equisetifolia) 、チヨリクバンガーピア・サバーゲンティー (Chorisia speciosa) 、コパイフェラ (Copaeifera spp.) 、ユーシデロキシロン・ズワゲリ (Eusideroxylon zwageri) 、グアジャカム・オフィシナル (Guajacum officinale) 、グアジャカム・サンクタム (Guajacum sanctum) 、ホペア・オドラタ (Hopea odorata) 、イペ (Ipe) 、クルギオデンドロン・フェレアム (Krugiodendron ferreum) 、リヨノサムナス・リヨニ (Lyonothamnus feionii) (L. フロリバンダス (L. floribundus)) 、テツザイノキ (Mesua ferrea) 、オリーブ (Olea spp.) 、オルネヤ・テソタ (Olneya tesota) 、オストリヤ・バージニアナ (Ostrya virginiana) 、パルロチア・ペルシカ (Parrotia persica) 、タベビア・セラチフォリア (Tabebuia serratifolia)) ;

ジャカランダ (Jacaranda) ;

ジョトバ (Jotoba) ; レースウッド (Lacewood) ; 月桂樹 (Laurel) ; リンバ (Limba) ; リグナムビタエ (Lignum vitae) ; ロカスト (Locust) (例えば、ニセアカシア (Robinia pseudacacia) 、アメリカサイカチ (Gleditsia triacanthos)) ; マホガニー (Mahogany) ; カエデ (Maple) (例えば、サトウカエデ (Acer saccharum) 、ブラック・メープル (Acer nigrum) 、トネリコバノカエデ (Acer negundo) 、アセル・ラブラム (Acer rubrum) 、アセル・サッカリナム (Acer saccharinum) 、セイヨウカジカエデ (Acer pseudoplatanus)) ; メランチ (Meranti) ; ムピンゴ (Mpingo) ; オーク (Oak) (例えば、カーカス・マクロカーパ (Quercus macrocarpa) 、カーカス・アルバ (Quercus alba) 、カーカス・ステラタ (Quercus stellata) 、カーカス・ビコロー (Quercus bicolor) 、カーカス・バージニアナ (Quercus virginiana) 、カーカス・ミカクシー (Quercus michauxii) 、カーカス・ブリナス (Quercus prinus) 、カーカス・ムレンバージー (Quercus muehlenbergii) 、カーカス・クリソレピス (Quercus chrysolepis) 、カーカス・ライラタ (Quercus lyrata) 、カーカス・ロバー (Quercus robur) 、カーカス・ペトラエア (Quercus petraea) 、カーカス・ルブラ (Quercus rubra) 、カーカス・ベルチナ (Quercus velutina) 、カーカス・ローリフォリア (Quercus laurifolia) 、カーカス・ファルカタ (Quercus falcata) 、カーカス・ニグラ (Quercus nigra) 、カーカス・フェロス (Quercus phellos) 、カーカス・テクサナ (Quercus texana)) ; オベチエ (Obeche) ;

オコーメ (Okoumé) ;

オレゴンミートル (Oregon Myrtle) ; マートル (California Bay Laurel) ; セイヨウナ

シ (Pear) ; ポプラ (Poplar) (例えば、*P. balsamifera*)、ヨーロッパクロヤマナラシ (*P. nigra*)、ハイブリッドポプラ (Hybrid Poplar) (ポプラ × カナデンシス (*Populus × canadensis*)) ; ラミン (Ramin) ; 赤杉 (Red cedar) ; シタン (Rosewood) ; サラノキ (Sal) ; ビャクダン (Sandalwood) ; サッサフラス (Sassafras) ; サチンウッド (Satinwood) ; シルキーオーク (Silky Oak) ; シルバーワトル (Silver Wattle) ; スネークウッド (Snakewood) ; サワーウッド (Sourwood) ; スペインスギ (Spanish cedar) ; アメリカンシカモア (American sycamore) ; チーク (Teak) ; クルミ (Walnut) (例えば、ジャグラン・ニグラ (*Juglans nigra*)、ペルシアグルミ (*Juglans regia*)) ; ヤナギ (Willow) (例えば、サリクス・ニグラ (*Salix nigra*)、サリクス・アルバ (*Salix alba*)) ; イエローポプラ (Yellow poplar) (ユリノキ (*Liriodendron tulipifera*)) ; 竹 (Bamboo) ; パームウッド (Palmwood) ; 及びその組み合わせ / ハイブリッドを含む。

〔 0 0 1 8 〕

例えば、本発明のための広葉樹供給原料は、アカシア、ヤマナラシ、ブナ、ユーカリ、カエデ、カバノキ、ガム、オーク、ポプラ、及びその組み合わせ／ハイブリッドから選択されてもよい。本発明のための前記広葉樹供給原料は、ポプラ (*Populus spp.*) (例えば、ポプラ・トレムロイデ (*Populus tremuloides*))、ユーカリ (*Eucalyptus spp.*) (例えば、ユーカリ)、アカシア (例えば、ミモザアカシア (*Acacia dealbata*))、及びその組み合わせ／ハイブリッドから選択されてもよい。

[0 0 1 9]

本発明は広葉樹バイオマスからのリグニン誘導体を提供し、前記誘導体は0.45 mmol/g～約1.4 mmol/g；約0.5 mmol/g～約1.3 mmol/g；約0.6 mmol/g～約1.2 mmol/gのエトキシ含有量、及び/又は約67.5%～約75.5%；約68.0%～約72.5%の炭素含有量を有する。

〔 0 0 2 0 〕

iana)、ピセア・ルベンス (Picea rubens)、シトカトウヒ (Picea sitchensis)、ピセア・グラウカ (Picea glauca)) ; スギ (Sugi) ; 及びその組み合わせ / ハイブリッドを含む。

【 0 0 2 1 】

例えは、ここで使用され得る針葉樹供給原料はスギ ; モミ ; マツ ; トウヒ ; 及びその組み合わせを含む。本発明のための針葉樹供給原料は、テーダマツ (loblolly pine) (ピヌス・タエダ (Pinus taeda)) 、ラジアータマツ (radiata pine) 、パンクスマツ (jack pine) 、トウヒ (例えは、ホワイト、インテリア、ブラック) 、ダグラスファー (Douglas fir) 、ピヌス・シルベストリス、ドイツトウヒ、及びその組み合わせ / ハイブリッドから選択されてもよい。本発明のための前記針葉樹供給原料はマツ (例えは、ピヌス・ラジアタ、ピヌス・タエダ) ; トウヒ ; 及びその組み合わせ / ハイブリッドから選択されてもよい。 10

【 0 0 2 2 】

本発明は針葉樹バイオマスからのリグニン誘導体を提供し、前記誘導体は約 0 . 3 5 m mol / g ~ 約 1 . 4 m mol / g ; 約 0 . 4 5 m mol / g ~ 約 1 . 3 m mol / g ; 約 0 . 5 m mol / g ~ 約 1 . 2 m mol / g ; 約 0 . 6 m mol / g ~ 約 1 . 1 m mol / g のエトキシ含有量、及び / 又は 6 6 . 5 % ~ 約 8 0 . 0 % ; 約 6 7 . 0 % ~ 約 7 5 . 5 % ; 約 6 7 . 5 % ~ 約 7 3 . 5 % の炭素含有量を有する。

【 0 0 2 3 】

一年生植物纖維供給原料は、一成長期にその成長を完了し、それ故に毎年植えられる植物である一年生植物に由来するバイオマスを含む。一年生植物の例には、亜麻、麦わら (小麦、大麦、カラスマギ) 、バガス、稻わら、トウモロコシわら (corn stover) 、トウモロコシ穂軸、大麻、果肉、アルファグラス (alfa grass) 、スイッチグラス、及びその組み合わせ / ハイブリッドがある。トウモロコシ穂軸、コーンファイバー、トウモロコシ蒸留粕 (DDGs) 、フルーツピール (fruit peal) 、種、などのような産業残留物もまた、一般に食用作物や果物のような一年生植物纖維バイオマス由来であるので、一年生植物と考えてもよい。例えは、一年生植物纖維供給原料は、小麦わら、トウモロコシわら、トウモロコシ穂軸、バガス、及びその組み合わせ / ハイブリッドから選択されてもよい。 20

【 0 0 2 4 】

本発明は一年生植物纖維バイオマスからのリグニン誘導体を提供し、前記誘導体は約 0 . 2 5 m mol / g ~ 約 1 . 4 m mol / g ; 約 0 . 3 5 m mol / g ~ 約 1 . 3 m mol / g ; 約 0 . 4 5 m mol / g ~ 約 1 . 2 m mol / g ; 約 0 . 5 m mol / g ~ 約 1 . 1 m mol / g の、エトキシ含有量のようなアルコキシ含有量、及び / 又は 6 4 . 5 % ~ 約 7 5 . 5 % ; 約 6 5 . 0 % ~ 約 7 2 . 5 % ; 約 6 5 . 5 % ~ 約 7 0 . 5 % の炭素含有量を有する。 30

【 0 0 2 5 】

天然リグニン誘導体は、天然リグニンをセルロース及び他のバイオマス成分から分離するため用いられる処理のタイプによって異なるであろう。あらゆる適切な処理がここでは用いられ得るが、クラフトパルプ化、亜硫酸塩パルプ化 (sulphite pulping) 、及び A S A M オルガノソルブパルプ化は、誘導体を特定の使用のためには不適切にし得る著しい量の有機的に結合した硫黄を含む天然リグニン誘導体を生成するであろう。 40

【 0 0 2 6 】

アルセル (Alcell) (登録商標) 処理のようなオルガノソルブ処理は、天然リグニン構築物を過度に変える又は損傷することなくバイオマスから高度に精製されたリグニン誘導体及び他の有用な物質を分離するために使用され得る。従って、そのような処理はバイオマスを構成する全成分からの価値を最大にするために用いられ得る。

【 0 0 2 7 】

アルセル (登録商標) 処理の記載は米国特許第 4,764,596号明細書 (参照により本願に組み込まれる) に見出すことができる。前記処理は一般に、(a) 6 0 % エタノール / 4 0 % 水、(b) 約 1 8 0 ~ 約 2 1 0 の温度、(c) 約 2 0 気圧 ~ 約 3 5 気圧の圧力、 50

及び(d) 5 ~ 120 分の処理時間、を含む条件下において、纖維バイオマス供給原料を主にエタノール / 水溶媒溶液でパルプ化又は前処理することを含む。天然リグニン誘導体は、天然リグニンから、可溶性ヘミセルロース、他の炭水化物及び樹脂、有機酸、フェノール、及びタンニンのような抽出物も受け取る他のパルプ液へ分別される。分別された天然リグニン誘導体及び纖維バイオマス供給原料からの他の抽出物を含むオルガノソルブパルプ液は、しばしば「ブラック液」と呼ばれる。オルガノソルブパルプ化によって放出された有機酸及び抽出物は約 5 以下の pH レベルまで有意にブラック液を酸性にする。パルプ化処理の間に生産されたセルロースパルプからの分離の後、天然リグニン誘導体は、減圧とその後の冷水でのフラッシング (flashing) によってブラック液から回収される。前記減圧とその後の冷水でのフラッシングにより分別された天然リグニン誘導体を沈殿にし、それによって標準の固体 / 液体分離処理によってそれらを回収できる。米国特許第7,465,791号明細書及び PCT 特許出願公報WO 2007/129921号パンフレットによって例示される様々な開示は、バイオリファイニング (biorefining) の間に纖維バイオマス供給原料から回収される分別された天然リグニン誘導体の収量を増大する目的で、アルセルオルガノソルブ処理条件の変更を記載する。標準的な触媒を使用した場合に、アルセルオルガノソルブ処理条件の変更は、(a) 35 % ~ 85 % (w / w) エタノールの範囲から選択された値への、パルプ液のエタノール濃度の調整、(b) 100 ~ 350 の範囲から選択された値への温度の調整、(c) 5 気圧 ~ 35 気圧の範囲から選択された値への圧力の調整、(d) 20 分 ~ 約 2 時間以上の範囲の持続時間への処理時間の調整、(e) 3 : 1 ~ 15 : 1 以上への液体対木材比の調整、(f) 1 ~ 6.5 以上の範囲への蒸煮液の pH の調整を含んだ。

【0028】

本発明は天然リグニン誘導体を製造するための方法を提供し、前記方法は以下の工程、(a) 纖維バイオマス供給原料を有機溶媒 / 水溶液とパルプ化する工程、(b) セルロースパルプ又は前処理された基質をパルプ液又は前処理溶液から分離する工程、(c) 天然リグニン誘導体を回収する工程、を含む。

【0029】

前記有機溶媒は、メタノール、エタノール、プロパノール、及びその組み合わせのような短鎖第一級及び第二級アルコールから選ばれてもよい。例えば、前記溶媒はエタノールであってよい。前記アルコール溶液は質量で約 20 % 以上、約 30 % 以上、約 50 % 以上、約 60 % 以上、約 70 % 以上のエタノールを含んでもよい。

【0030】

前記方法の工程 (a) は約 100 以上、約 120 以上、約 140 以上、約 160 以上、約 170 以上、又は約 180 以上の温度で実施されてもよい。前記方法は約 300 以下、約 280 以下、約 260 以下、約 240 以下、約 220 以下、約 210 以下、約 205 以下、又は約 200 以下の温度で実施されてもよい。

【0031】

前記方法の工程 (a) は、約 5 気圧以上、約 10 気圧以上、約 15 気圧以上、約 20 気圧以上、約 25 気圧以上、又は約 30 気圧以上の圧力で実施されてもよい。前記方法は約 150 気圧以下、約 125 気圧以下、約 115 気圧以下、約 100 気圧以下、約 90 気圧以下、又は約 80 気圧以下の圧力で実施されてもよい。

【0032】

前記纖維バイオマスは工程 (a) の溶媒溶液で約 1 分以上、約 5 分以上、約 10 分以上、約 15 分以上、約 30 分以上処理されてもよい。前記纖維バイオマスは工程 (a) の溶媒溶液でその操作温度において約 360 分以下、約 300 分以下、約 240 分以下、約 180 分以下、約 120 分以下処理されてもよい。

【0033】

前記パルプ液の pH は、例えば、約 1 ~ 約 6 又は約 1.5 ~ 約 5.5 であってもよい。

【0034】

本発明は、0.45 mmol/g 以上のアルコキシ含有量及び/又は64.5%以上の炭素含有量を有するリグニン誘導体の製造方法を提供し、前記方法は以下の工程、

a) 容器内で纖維バイオマス供給原料を有機溶媒/水溶媒溶液とパルプ化又は前処理して液体を形成する工程であって、

i. 前記溶液が質量で約30%以上の有機溶媒を含み；及び

ii. 前記液体のpHが約1～約6；

である工程、

b) 前記液体を約100 以上に加熱する工程、

c) 高めた温度を1分以上維持する工程

d) パルプ液からセルロースパルプを分離する工程、

e) 天然リグニン誘導体を回収する工程、

を含む。

【0035】

本発明は、0.45 mmol/g 以上のアルコキシ含有量を有する広葉樹リグニン誘導体の製造方法を提供し、前記方法は以下の工程、

a) 容器内で広葉樹バイオマスを含む纖維供給原料を有機溶媒/水溶媒溶液とパルプ化又は前処理をして液体を形成する工程であって、

i. 前記溶液が質量で約30%以上の有機溶媒を含み；及び

ii. 前記液体のpHが約1～約6；

である工程、

b) 前記液体を約100 以上に加熱する工程、

c) 高めた温度を1分以上維持する工程、

d) セルロースパルプをパルプ液から分離する工程、

e) 天然リグニン誘導体を回収する工程、

を含む。

【0036】

本発明は、0.35 mmol/g 以上のアルコキシ含有量を有する針葉樹リグニン誘導体の製造方法を提供し、前記方法は以下の工程、

a) 容器内で針葉樹バイオマスを含む纖維供給原料を有機溶媒/水溶媒溶液とパルプ化又は前処理をして液体を形成する工程であって、

i. 前記溶液が質量で約30%以上の有機溶媒を含み；及び

ii. 前記液体のpHが約1～約6；

である工程、

b) 前記液体を約100 以上に加熱する工程、

c) 高めた温度を1分以上維持する工程、

d) セルロースパルプをパルプ液から分離する工程、

e) 天然リグニン誘導体を回収する工程、

を含む。

【0037】

本発明は、0.25 mmol/g 以上のアルコキシ含有量を有する一年生植物纖維リグニン誘導体の製造方法を提供し、前記方法は以下の工程、

a) 容器内で一年生植物纖維バイオマスを含む纖維供給原料を有機溶媒/水溶媒溶液とパルプ化又は前処理をして液体を形成する工程であって、

i. 前記溶液が質量で約30%以上の有機溶媒を含み；及び

ii. 前記液体のpHが約1～約5.5；

である工程、

b) 前記液体を約100 以上に加熱する工程、

c) 高めた温度及び圧力を1分以上維持する工程、

d) セルロースパルプをパルプ液から分離する工程、

10

20

30

40

50

e) 天然リグニン誘導体を回収する工程、
を含む。

【 0 0 3 8 】

本発明における天然リグニン誘導体は、炭素纖維に組み込まれてもよい。本発明の誘導体を有する炭素纖維の製造方法の一態様のフロー チャートが図 4 に示されている。

【 0 0 3 9 】

リグニン試料は、スピナレットを備えた適切な熱混合押出機に置かれてもよい。模範的な適切なスピナレットは約 0 . 8 mm (1 / 32 インチ) スピナレットである。そのような装置は典型的に、約 130 ~ 300 の範囲の温度で約 7.4 m*min-1 の最大巻上げ速度を有する。リグニンを紡いで纖維にするための他の適切な装置は、一穴ノズルを有する融合紡糸機に例示される。そのような装置は、0 . 30 mm の穴を有するノズルと共に提供されたときには、約 130 ~ 約 300 の範囲の温度で典型的に約 140 ~ 250 m*min-1 の巻上げ速度を有する。本発明の天然リグニン誘導体からこのようにして生産された纖維は、炭化に先立って安定化されてもよい。適切な安定化方法は、纖維を 250 まで徐々に加熱し、次に纖維をこの温度で一定時間保持することである。熱安定化 (thermo stabilized) 纖維は、次に約 1000 ~ 約 3000 の範囲の温度で不活性雰囲気において炭化されてもよい。

【 0 0 4 0 】

天然リグニン誘導体は、纖維の押し出しの前にポリアクリロニトリル又は他の互換性のあるポリマーと混合されてもよい。前記リグニン誘導体は約 25 % 以上、約 30 % 以上、約 35 % 以上、約 40 % 以上、約 45 % 以上、約 50 % 以上の混合物を含んでよい。ポリアクリロニトリル又は他の互換性のあるポリマー及びリグニン誘導体の混合物を含む纖維は、次に熱安定化及び炭化され得る。

【 0 0 4 1 】

本発明の天然リグニン誘導体又はポリアクリロニトリル若しくは他の互換性のあるポリマー及び本発明のリグニン誘導体の混合物を含む炭素纖維は、ポリマーを含む合成材料を補強するために使用されてもよい。それらは非ポリマー材料を補強するために使用されてもよい。前記纖維はまた、織物や纖維製品に織られてもよい。

【 0 0 4 2 】

本明細書において議論されるあらゆる態様は、実施され得る、又はあらゆる他の態様、方法、組成物若しくは発明の特徴に対して組み合わされ得ることが予期され、逆もまた同様である。

【 0 0 4 3 】

別に定義しない限り、本願で使用される全ての技術用語及び科学用語は、本発明の属する分野の当業者によって一般に理解される意味と同じ意味を有する。別に特定しない限り、本願で言及される全ての特許、出願、公開された出願及び他の刊行物は、参照によりその全体が組み込まれる。このセクションで述べられる定義が、参照により本願に組み込まれる特許、出願、公開された出願及び他の刊行物において述べられる定義に反する又は矛盾する場合は、このセクションにおいて述べられる定義が参照によって本願に組み込まれる定義に優先する。本願における参照の引用は、そのような参照が本発明に対する先行技術であるとものとしては、解釈されることも考えられることもない。

【 0 0 4 4 】

用語の例を含む本願明細書における例の使用は、説明の目的のみのためであり、本願発明の態様の範囲及び意味を制限することを意図してはいない。数値範囲は範囲を定義する数を含む。本願明細書において、「含む (comprising) 」という単語は制限のない用語として使用され、「含むが制限されない (including, but not limited to) 」という表現と実質的に等しく、「含む (comprise) 」という単語は同じ意味を有する。

【 0 0 4 5 】

本発明は、実質的にここに記載された全ての態様、変更及び変化、並びに例及び図に関して全ての態様、変更及び変化を含む。いくつかの変化及び変更が、特許請求の範囲にお

10

20

30

40

50

いて定義されたように、本発明の範囲から出発することなくなされ得ることは、当業者にとって明らかである。そのような変更の例は、実質的に同じ方法において同じ結果を達成するために、本発明のあらゆる特徴との周知の等価物の置換を含む。

【0046】

本発明は以下の実施例において更に説明される。しかしながら、これらの実施例は説明の目的のみのためであり、いかなる方法においても本発明の範囲を制限するために用いられるべきではないことが理解される。

【実施例】

【0047】

実施例1：広葉樹供給原料からのリグニン誘導体の回収

10

広葉樹供給原料片は(1)カナダのブリティッシュコロンビア州で育ったヤマナラシ(P.トレムロイデ)；(2)チリで育ったアカシア(ミモザアカシア)；及び(3)チリで育ったユーカリ(E.ニテン(E. nitens))から準備した。それぞれの供給原料の3つの試料を、酸触媒作用を受けたエタノールオルガノソルブパルプ化処理を用いて個別にパルプ化し、それぞれの試料に異なるパルプ化条件を用いた(表1、2及び3)。

【0048】

表1：液体対木材比6:1でのヤマナラシ木片試料のパルプ化条件

試料番号	pH	時間 分	温度 oC	エタノール %	エトキシ基 mmol/g	炭素 %
1	2.26	63	190	47	0.59	68.33
2	2.06	27	193	51	0.61	69.64
3	2.03	104	197	68	0.69	71.14

20

【0049】

表2：液体対木材比6:1でのアカシア木片試料のパルプ化条件

試料番号	pH	時間 分	温度 oC	エタノール %	エトキシ基 mmol/g	炭素 %
4	2.11	114	195	43	0.45	68.16
5	2.00	67	194	58	0.67	68.21
6	2.01	104	197	68	0.76	69.35

30

【0050】

表3：液体対木材比6:1でのユーカリ木片試料のパルプ化条件

試料番号	pH	時間 分	温度 oC	エタノール %	エトキシ基 mmol/g	炭素 %
7	2.01	65	196	60	0.65	68.13
8	1.88	104	197	68	0.64	69.00

40

【0051】

それぞれの木片試料のため、まずエタノールパルプ化溶媒を特定の濃度に調整し、その後に水でエタノールを部分的に希釈し、適切な量の硫酸を加えて目的の最終酸性度を得た。最後に、エタノール溶液を水で更に希釈して目的のエタノール濃度を得た。

【0052】

それぞれの最初の纖維バイオマスサブサンプルのリグニン含有量は、「バイオマス中の構造性炭水化物及びリグニンの測定」と題名のついた国立再生可能エネルギー研究所(NREL)技術報告-実験室分析法(TP-510-42618(25 April 2008))に記載されている方法を用いて測定した。次に、纖維バイオマス試料を圧力容器(2L又は7Lパール反応

50

装置 (Parr Instrument Company, Moline, IL, USA)) (100 ~ 700 g odwチップ) に加えた後、pHを調節したエタノールベースのパルプ化溶媒を液体：木材比6:1で容器に加えた。次に前記容器を加圧して表1~3に記載した目的温度まで上げた(ヤマナラシ、アカシア、ユーカリを個別に)。次にバイオマス試料を特定の時間「煮沸」し、その後、パルプ化処理を止めた。パルプ化の後、圧力容器の内容物を水圧式20トン手動ショットプレス (manual shop press) (Airco, China) へ移した。まずプレスにおいてパルプ化材料を圧搾して液体を搾り出すことで、液体を固体から分離した。次に搾り出した液体を粗い絹のふるいに通して濾過して、搾り出した小片残留物を液体流 (liquor stream) から分離した。次に、目の細かい濾紙 (Whatman No 1) に通す濾過によって液体流から微粒子を分離した。回収された微粒子は、パルプ化バイオマスの冷却の間に液体から抽出され及び自己沈殿した (self-precipitated out) リグニン誘導体を表す。この微粒子リグニンは本願明細書において自己沈殿リグニン誘導体 (すなわち「SPL」) と呼ばれる。濾過した液体中にまだ残っている可溶性リグニン誘導体は冷水での希釈によって沈殿させた。冷水での希釈により沈殿したリグニン誘導体は沈殿リグニン、すなわち「PL」と呼ばれる。SPL及びPLリグニン誘導体の乾燥質量を測定した後、それぞれのリグニン誘導体の相対収量を、パルプ化前に最初のバイオマス試料について測定した総天然リグニン(酸不溶性リグニン及び酸可溶性リグニンの合計)値を参照して決定した。
10

【0053】

リグニン試料を以下の工程によってアセチル化した。まず、300 mgの試料を量って Buchi Multivapor P-12チューブに入れ、真空オーブン中40°で一晩乾燥した。オーブンから取り出した後、乾燥試料を湿気の吸収から防ぐためにそれぞれのチューブ (stube) を金属ホイルの背のついた (metal foil-backed) キャップで封をした。1.5 mLのピリジン及び1.5 mLの無水酢酸をそれぞれの試料に加えた。チューブ内容物をボルテックスミキサーによってリグニンが完全に溶解するまで混合した。試料チューブにきつく封をして、ドラフトチャンバーにおいて最低2日間放置し、アセチル化反応を完了するまで進行させた。この期間の終わりに15 mLのエタノールをそれぞれの試料に加え、続いて Multivapor P-12中50°で最大の達成可能な真空下における回転蒸発 (rotary evaporation) をした。9つのそれに続く回転蒸発工程を実施し、それぞれをアセトン (チューブ内のあらゆる固体リグニンを溶解するために~1~2 mL) 及びエタノール (前記同様、15 mL) の添加によって進行した。一度すべての無水酢酸及び酢酸を除去し、2 mLのアセトンをチューブに加えて試料を溶解した。この溶液をガラスピペットによってラベルの付いたシンチレーションバイアルに移し、チューブを0.5~1.0 mLのアセトンで洗浄し、そのアセトンもシンチレーションバイアルに移した。シンチレーションバイアル中のリグニン溶液に2.0~3.0 mLのナノ純水 (nanopure water) を加え、その後に混合し、リグニンを溶液外へ沈殿させた。バイアルを真空オーブン中40°で乾燥した。乾いて多孔性固体となったリグニン試料をその後碎いて微粒子にした。1.0 mLのナノ純水の添加及び乾燥の2つのその後の工程を実施し、微量の伴出したアセトンを除去した。
20

【0054】

非アセチル化リグニン試料及びアセチル化リグニン試料を200 mgの目的質量でラベルの付いた2.0 mLスクリューキャップガラスバイアルへ量り取り、40°の真空オーブン中で一晩乾燥した。オーブンから取り出してすぐに、試料の乾燥を確実にするためにバイアルにキャップをしてきつく封をした。排気真空乾燥器中にバイアルを放置して室温まで冷却し、質量を量った。1,3,5-トリオキサン及びクロミウムアセチルアセトネートをバイアルへ量り取り、それぞれ333.3 mg / mL及び50 mg / mLの濃度でd6-ジメチルスルホキシドに溶解して内部標準原液を調製した。それぞれのリグニン試料バイアルに600 μLのd6-ジメチルスルホキシドを加えて、バイアルをサーモミキサー中に40°で置き、リグニンが完全に溶解するまで1400 rpmで混合した。他よりも溶解性が低く、サーモミキサーにおけるより長い時間又はボルテックス混合さえも必要となる。前もって調製した原液の60 μLアリコート (aliquot) をそれぞれの試料に
30

加え、短時間混合を継続して均質な溶液にした。資料をサーモミキサーから取り外し、室温まで冷却してラベルの付いたNMRチューブへ550μLを移した。

【0055】

NMRスペクトルを、300KでDMSO-d6におけるカルシウム30%溶液の試料を使用してクリオプローブを備えたBruker 700MHz分光計に記録した。化学シフトはTMS(0.0ppm)を参照した。より正確なベースラインを保証するために、特にカルボニル領域(215-185ppm)において、240-(-40)ppm間隔でスペクトルを記録した。定量¹³C-NMR用に以下の条件が提供される：

1. 逆ゲート測定 (Inverse gate detection)

2. 90°パルス

3. 全原子核の完全な緩和はクロミニウム(III)アセチルアセトネットの添加により達成され、1.2秒の取得時間及び1.7秒の緩和遅延が用いられる。

スペクトルは、フーリエ変換され、フェーズされ(phase)、TMSシグナルを基準(0ppm)として使用して校正され、ベースラインは多項式関数を用いて補正された。ベースラインの補正は、ゼロに調節される以下の間隔基準(interval references)を用いてなされた：(220-215ppm)-(185-182ppm)-(97-92ppm)-(5-(-20)ppm)。0とされる他の領域はない。定量¹³C-NMRスペクトルにおけるシグナルは、2D HSQC NMR及び周知のデータベースの基準で割り当てられた。ベースライン補正の後、スペクトルは内部標準(1S)、トリオキサンの領域を基準として用いてまとめられた。それぞれのスペクトルは、少なくとも2回処理され(記載されたように)、定量化の良好な再現性を保証した。特定部分の量の計算は以下のようになされた：

【0056】

非アセチル化リグニン： $X \text{ (mmol/g lignin)} = IX * mIS / (30mLig * IIS) * 1000$

アセチル化リグニン： $X \text{ (mmol/g lignin)} = IX * mIS / (30mLig * IIS - 42 * IOH_{total} * mIS) * 1000$

Xは特定部分の量であり、IX、IIS及びIOH_{total}は特定部分、内部標準及び総OH基の共鳴値であり、これに対してmLig及びmISはリグニン及び内部標準の質量である。エトキシ基の数値はアセチル化及び非修飾(非アセチル化)の両方のスペクトルから計算される。データは表1~3に示されている。炭素(C)含有量の定量化は、Perkin-Elmer 240シリーズ元素分析器中、975での純酸素環境における燃焼によって測定された。データは表1~3に示されている。

【0057】

実施例2：針葉樹供給原料からのリグニン誘導体の回収

針葉樹供給源片を：(1)ブリティッシュコロンビア州で育ったハイブリッドトウヒ材：(2)チリで育ったラジアータマツ：(3)東南アメリカで育ったテーダマツから準備した。それぞれの供給原料からの3試料を、酸触媒作用を受けたエタノールパルプ化処理を用いて個別にパルプ化し、それぞれの試料に異なるパルプ化条件を用いた(表4、5及び6)。

【0058】

表4：液体対木材比6:1でのハイブリッドトウヒ木片試料のパルプ化条件

試料番号	pH	時間 分	温度 °C	エタノール %	エトキシ基 mmol/g	炭素 %
9	2.88	60	182	62	0.97	67.51
10	1.72	34	168	43	0.56	68.71
11	2.60	84	184	76	1.34	70.17

【0059】

表5：液体対木材比6:1でのラジアータマツ木片試料のパルプ化条件

10

20

30

40

50

試料番号	pH	時間 分	温度 °C	エタノール %	エトキシ基 mmol/g	炭素 %
12	1.73	34	168	43	0.54	67.62
13	1.92	33	179	57	0.67	69.13
14	2.04	58	191	46	0.58	70.58

【0060】

表6：液体対木材比6:1でのテーダマツ木片試料のパルプ化条件

試料番号	pH	時間 分	温度 °C	エタノール %	エトキシ基 mmol/g	炭素 %
15	2.99	86	186	47	0.65	69.55
16	2.80	61	188	67	0.94	71.09
17	2.01	43	189	61	0.61	72.50

【0061】

それぞれの木片試料のため、まずエタノールパルプ化溶媒を特定の濃度に調整し、その後に水でエタノールを部分的に希釈し、適切な量の硫酸を加えて目的の最終酸性度を得た。最後に、エタノール溶液を水で更に希釈して目的のエタノール濃度を得た。

【0062】

それぞれの纖維バイオマスサブサンプルの最初のリグニン含有量は、NREL法(NREL/TP-510-42618 (April 2008))を用いて測定した。次に、纖維バイオマス試料を圧力容器(2L又は7Lパール反応装置(Parr Instrument Company, Moline, IL, USA))(100~700g odwチップ)に加えた後、pHを調節したエタノールベースのパルプ化溶媒を液体:木材比6:1で容器に加えた。次に前記容器を加圧して表8~10に記載した目的温度まで上げた(トウヒ、ラジアータマツ、テーダマツを個別に)。次にバイオマス試料を特定の時間「煮沸」し、その後、パルプ化処理を止めた。パルプ化の後、圧力容器の内容物を水圧式20トン手動ショッププレス(Airco, China)へ移した。まずプレスにおいてパルプ化材料を圧搾して液体を搾り出すことで、液体を固体から分離した。次に搾り出した液体を粗い絹のふるいに通して濾過して、搾り出した小片残留物を液体流から分離した。次に、目の細かい濾紙(Whatman No 1)に通す濾過によって液体流から微粒子を分離した。回収された微粒子は、パルプ化バイオマスの冷却の間に液体から抽出され及び自己沈殿したリグニン誘導体を表す。この微粒子リグニンは本願明細書において自己沈殿リグニン誘導体(すなわち「SPL」と呼ばれる。濾過した液体中にまだ残っている可溶性リグニン誘導体は冷水での希釈によって沈殿させた。冷水での希釈により沈殿したリグニン誘導体は沈殿リグニン、すなわち「PL」と呼ばれる。SPL及びPLリグニン誘導体の乾燥質量を測定した後、それぞれのリグニン誘導体の相対収量を、パルプ化前に最初のバイオマス試料について測定した総天然リグニン(酸不溶性リグニン、酸可溶性リグニン)値を参照して決定した。

リグニン誘導体試料のエトキシ含有量及び炭素含有量は、実施例1に記載されたのと同様に測定し、表4~6に示されている。

【0063】

実施例3：一年生植物供給原料からのリグニン誘導体の回収

2つの一年生植物纖維供給原料材料を：(1)ヨーロッパで生産されたトウモロコシ穂軸、(2)ブラジルで育ち加工されたサトウキビから生産されたバガス、及び(3)カナダのアルバータ州で生産された小麦わらから準備した。それぞれの供給原料の3試料を、酸触媒作用を受けたエタノールパルプ化処理を用いて個別にパルプ化し、それぞれの試料に異なるパルプ化条件を用いた(表7、8及び9)。

【0064】

10

20

30

40

50

表7：液体対木材比6:1での小麦わら試料のパルプ化条件

試料番号	pH	時間 分	温度 °C	エタノール %	エトキシ基 mmol/g	炭素 %
18	2.45	79	178	49	0.45	65.61
19	1.85	70	185	47	0.53	67.04
20	2.86	90	195	41	0.41	68.36

【0065】

表8：液体対木材比6:1でのバガス試料のパルプ化条件

試料番号	pH	時間 分	温度 °C	エタノール %	エトキシ基 mmol/g	炭素 %
21	2.92	88	171	73	0.64	65.74
22	2.10	28	171	46	0.72	67.63
23	2.19	61	178	66	0.69	69.51

【0066】

表9：液体対木材比6:1でのトウモロコシ穂軸試料のパルプ化条件

試料番号	pH	時間 分	温度 °C	エタノール %	エトキシ基 mmol/g	炭素 %
24	2.14	87	181	66	0.53	65.57
25	1.85	42	179	51	0.55	66.25
26	2.18	100	190	67	0.54	66.83

【0067】

それぞれのバイオマス試料のため、まずエタノールパルプ化溶媒を特定の濃度に調整し、その後に水でエタノールを部分的に希釈し、適切な量の硫酸を加えて目的の最終酸性度を得た。最後に、エタノール溶液を水で更に希釈して目的のエタノール濃度を得た。

【0068】

それぞれの纖維バイオマスサブサンプルの最初のリグニン含有量は、N R E L 法 (NREL /TP-510-42618 (April 2008)) を用いて測定した。次に、纖維バイオマス試料を圧力容器 (2 L 又は 7 L パール反応装置 (Parr Instrument Company, Moline, IL, USA)) (1 0 0 ~ 7 0 0 g odwチップ) に加えた後、pHを調節したエタノールベースのパルプ化溶媒を液体：木材比6:1で容器に加えた。次に前記容器を加圧して表14~15に記載した目的温度まで上げた (バガス、トウモロコシ穂軸を個別に)。次にバイオマス試料を特定の時間「煮沸」し、その後、パルプ化処理を止めた。パルプ化の後、圧力容器の内容物を水圧式20トン手動ショッッププレス (Airco, China) へ移した。まずプレスにおいてパルプ化材料を圧搾して液体を搾り出すことで、液体を固体から分離した。次に搾り出した液体を粗い絹のふるいに通して濾過して、搾り出した小片残留物を液体流から分離した。次に、目の細かい濾紙 (Whatman No 1) に通す濾過によって液体流から微粒子を分離した。回収された微粒子は、パルプ化バイオマスの冷却の間に液体流から抽出され及び自己沈殿したリグニン誘導体を表す。この微粒子リグニンは本願明細書において自己沈殿リグニン誘導体 (すなわち「SPL」) と呼ばれる。濾過した液体中にまだ残っている可溶性リグニン誘導体は冷水での希釈によって沈殿させた。冷水での希釈により沈殿したリグニン誘導体は沈殿リグニン、すなわち「PL」と呼ばれる。SPL及びPLリグニン誘導体の乾燥質量を測定した後、それぞれのリグニン誘導体の相対収量を、パルプ化前に最初のバイオマス試料について測定した総天然リグニン (酸不溶性リグニンと酸可溶性リグニンの合計) 値を参照して決定した。

10

20

30

40

50

リグニン誘導体試料のエトキシ含有量及び炭素含有量は、実施例 1 に記載されたのと同様に測定し、表 4 ~ 6 に示されている。

【産業上の利用可能性】

【0069】

本発明は、向上した紡糸性、その引っ張り強さ及び弾性係数によって評価されるように、結果として生じる炭素繊維の改善した工学特性を有するリグニン誘導体の製造方法及び化学特性の記載を提供する。本発明におけるリグニン誘導体は紡がれてリグニン繊維に、及び続いて炭化されて炭素繊維になり得、その収量は 45% 超、引っ張り強さは 388 ~ 550 MPa より高く、弾性係数は 30 ~ 60 GPa 超である。これらのリグニン誘導体のリグニン繊維への紡糸性は 100 m/m in を超え得る。

10

本発明の好ましい態様は、下記の通りである。

〔1〕64.5 質量% 以上の炭素含有量を有するリグニン誘導体。

〔2〕66.5 質量% 以上の炭素含有量を有する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔3〕68.5 質量% 以上の炭素含有量を有する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔4〕69.5 質量% 以上の炭素含有量を有する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔5〕0.45 mmol/g 以上のアルコキシ含有量を有する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔6〕約 0.6 mmol/g 以上のアルコキシ含有量を有する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

20

〔7〕0.45 mmol/g 以上のエトキシ含有量を有する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔8〕約 0.6 mmol/g 以上のエトキシ含有量を有する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔9〕リグニンが広葉樹バイオマスに由来する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔10〕リグニンが針葉樹バイオマスに由来する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔11〕リグニンが一年生植物繊維バイオマスに由来する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔12〕リグニンがポプラ、ユーカリ、アカシア、又はその組み合わせ / ハイブリッドを含むバイオマスに由来する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

30

〔13〕前記バイオマスがポプラ・トレムロイデ、ユーカリ、ミモザアカシア、又はその組み合わせ / ハイブリッドを含む、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔14〕リグニンがマツ、トウヒ、又はその組み合わせ / ハイブリッドを含むバイオマスに由来する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔15〕リグニンがピヌス・ラジアタ、ピヌス・タエダ、B C トウヒ、及びその組み合わせ / ハイブリッドを含むバイオマスに由来する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔16〕リグニンが小麦わら、バガス、トウモロコシ穂軸、又はその組み合わせ / ハイブリッドを含むバイオマスに由来する、前記〔1〕に記載のリグニン誘導体。

〔17〕約 67.5 質量% ~ 約 75.5 質量% の炭素含有量を有する広葉樹リグニン誘導体。

〔18〕0.45 mmol/g ~ 約 1.4 mmol/g のエトキシ含有量を有する、前記〔17〕に記載の広葉樹リグニン誘導体。

40

〔19〕約 66.5 質量% ~ 約 80.0 質量% の炭素含有量を有する針葉樹リグニン誘導体。

〔20〕約 0.35 mmol/g ~ 約 1.4 mmol/g のエトキシ含有量を有する、前記〔19〕に記載の針葉樹リグニン誘導体。

〔21〕約 64.5 質量% ~ 約 75.5 質量% の炭素含有量を有する一年生植物繊維リグニン誘導体。

〔22〕約 0.25 mmol/g ~ 約 1.4 mmol/g のアルコキシ含有量を有する、前記〔21〕に記載の一年生植物繊維リグニン誘導体。

〔23〕前記〔1〕に記載のリグニン誘導体を含む炭素繊維組成物。

50

【24】炭素繊維における前記〔1〕に記載のリグニン誘導体の使用。

【25】炭素繊維の製造方法であって、以下の工程、

- a バイオマスを収集する工程、
- b 前記〔1〕に記載のリグニン誘導体を抽出する工程、
- c 繊維を溶融紡糸する工程、
- d 繊維を安定化する工程、及び
- e 繊維を炭化する工程、

を含む方法。

【図1】

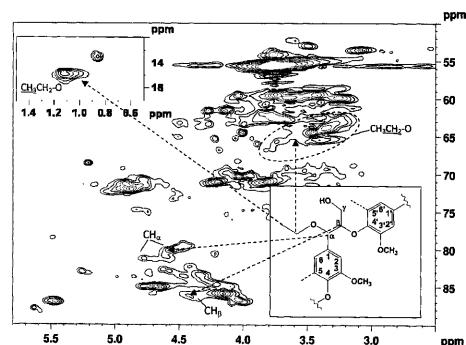


Figure 1

【図2】

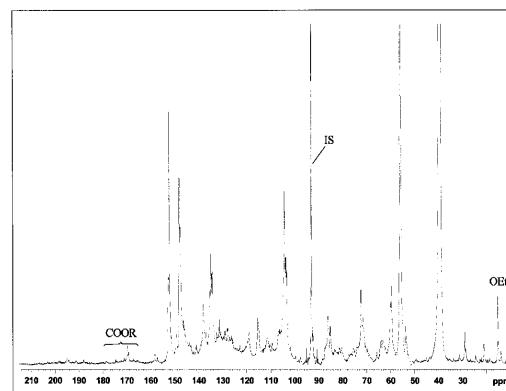


Figure 2

【図3】

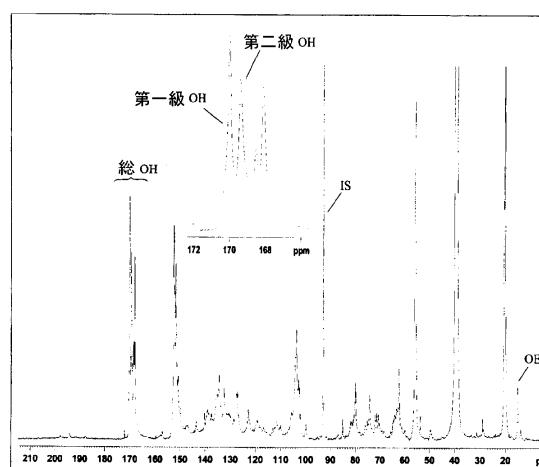


Figure 3

【図4】

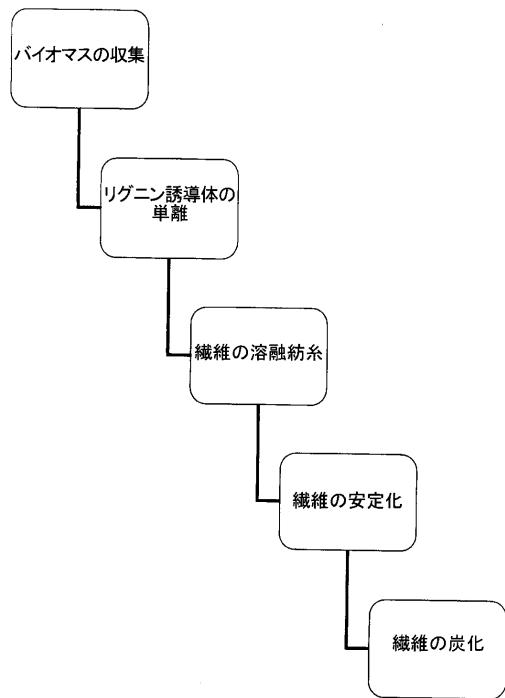


Figure 4

フロントページの続き

(74)代理人 100093300
弁理士 浅井 賢治
(74)代理人 100119013
弁理士 山崎 一夫
(74)代理人 100123777
弁理士 市川 さつき
(74)代理人 100183379
弁理士 藤代 昌彦
(72)発明者 バーリン アレックス
カナダ ヴイ5イー 3エム9 ブリティッシュ コロンビア バーナビー バリス ストリート
7766

審査官 戸来 幸男

(56)参考文献 国際公開第2008/144878 (WO, A1)
国際公開第2009/068711 (WO, A1)
米国特許第02977352 (US, A)
米国特許第03461082 (US, A)
国際公開第99/014223 (WO, A1)

(58)調査した分野(Int.Cl., DB名)

C07G 1/00
C08H 7/00 - 8/00
D01F 9/17
Capplus / MEDLINE / EMBASE / BIOSIS /
WPIDS (STN)
JSTPlus / JMEDPlus / JST7580 (JDreamIII)
PubMed