

(19)日本国特許庁(JP)

(12)特許公報(B2)

(11)特許番号

特許第7105690号

(P7105690)

(45)発行日 令和4年7月25日(2022.7.25)

(24)登録日 令和4年7月14日(2022.7.14)

(51)国際特許分類

F I

C 1 0 G 2/00 (2006.01)

C 1 0 G 2/00

C 1 0 G 47/00 (2006.01)

C 1 0 G 47/00

請求項の数 14 (全21頁)

(21)出願番号	特願2018-521818(P2018-521818)	(73)特許権者	518012722
(86)(22)出願日	平成27年10月30日(2015.10.30)		フルクラム・バイオエナジー・インコーポレーテッド
(65)公表番号	特表2018-525510(P2018-525510 A)		アメリカ合衆国・カリフォルニア・9 4 5 8 8・プレザントン・ホップヤード・ロード・4 9 0 0・スイート・2 2 0
(43)公表日	平成30年9月6日(2018.9.6)	(74)代理人	100108453
(86)国際出願番号	PCT/US2015/058471		弁理士 村山 靖彦
(87)国際公開番号	WO2017/011025	(74)代理人	100110364
(87)国際公開日	平成29年1月19日(2017.1.19)		弁理士 実広 信哉
審査請求日	平成30年10月29日(2018.10.29)	(74)代理人	100133400
審判番号	不服2021-6348(P2021-6348/J1)		弁理士 阿部 達彦
審判請求日	令和3年5月18日(2021.5.18)	(72)発明者	スティーヴン・エイチ・ルーカス
(31)優先権主張番号	14/799,522		アメリカ合衆国・カリフォルニア・9 4 5 8 8・プレザントン・ホップヤード・
(32)優先日	平成27年7月14日(2015.7.14)		最終頁に続く
(33)優先権主張国・地域又は機関	米国(US)		

(54)【発明の名称】 都市固形廃棄物(MSW)原料に由来する高生物起源濃度のフィッシャー-トロプシュ液体の製造プロセス

(57)【特許請求の範囲】

【請求項1】

植物由来の炭素(生物起源)から製造された物質、並びに非生物起源由来の炭素(化石系)物質を含む都市固形廃棄物に由来する高生物起源炭素含量のフィッシャー-トロプシュ液体を製造するプロセスであって、

a)原料処理ステップにおいて、前記都市固形廃棄物から非生物起源由来の炭素物質及び非炭素物質を除去して、前記都市固形廃棄物から、比較的高濃度の生物起源炭素及び比較的低濃度の他の非炭素物質を伴う非生物起源炭素を含む原料を製造することと、

b)発電プロセスにおいて、前記原料処理ステップから製造された処理原料から得られたシンガスの一部を動力に転化し、ライフサイクル温室効果ガスの排出を低減することと、

c)バイオ精製所において、前記都市固形廃棄物からの比較的高濃度の生物起源炭素及び比較的低濃度の他の非炭素物質を伴う非生物起源炭素を維持しながら、処理原料をフィッシャー-トロプシュ液体に転化することと、

を含み、ステップc)が、

ガス化アイランドにおいて、処理原料からシンガス並びに灰分及び未反応炭化物を含む固体流を製造する蒸気改質；前記蒸気改質により製造された固体流の未反応炭化物をガス化してシンガスを生成する準化学量論的炭素酸化；及び前記蒸気改質ステップ及び前記準化学量論的炭素酸化ステップにおいて製造されたシンガスを受け取り、残りの炭化物、炭化水素及びタールをシンガスに転化する炭化水素改質を3段階で行うことによって前記生物起源炭素を、CO、H₂、H₂O及びCO₂を含む生物起源シンガスに転化することと、

シンガス調整ユニットにおいて、前記ガス化アイランドからのシンガスを受け取り、前記ガス化アイランドに CO_2 を再循環させ、

F-T反応器において、前記シンガス調整ユニットからシンガスを受け取り、前記シンガスをフィッシャー-トロプシュ液体に転化することと、を含み、

前記フィッシャー-トロプシュ液体が、前記処理原料と同じ比較的高濃度の生物起源炭素を含む、プロセス。

【請求項2】

前記フィッシャー-トロプシュ液体は、80%までの生物起源炭素を含む、請求項1に記載のプロセス。

【請求項3】

比較的高濃度の生物起源炭素（植物由来の炭素）及び比較的低濃度の他の非炭素物質を伴う非生物起源炭素（化石資源からの炭素）を含む都市固形廃棄物（MSW）処理原料に由来する高生物起源炭素濃度のフィッシャー-トロプシュ（F-T）液体を製造するシステムであって、

a) 原料処理設備であって、前記都市固形廃棄物から非生物起源由来の炭素物質及び非炭素物質を除去して、前記都市固形廃棄物から、比較的高濃度の生物起源炭素及び比較的低濃度の他の非炭素物質を伴う非生物起源炭素を含む原料を製造する、原料処理設備と、

b) 前記都市固形廃棄物からの比較的高濃度の生物起源炭素及び比較的低濃度の非生物起源炭素を維持しながら、前記処理原料をフィッシャー-トロプシュ液体に転化するための、バイオ精製所であって、

前記バイオ精製所が、比較的高濃度の生物起源炭素を含む前記処理原料からシンガス並びに灰分及び未反応炭化物を含む固体流を製造する蒸気改質、前記蒸気改質により製造された固体流の未反応炭化物をガス化してシンガスを生成する準化学量論的酸化、及び前記蒸気改質ステップ及び前記準化学量論的炭素酸化ステップにおいて製造されたシンガスを受け取り、残りの炭化物、炭化水素及びタールをシンガスに転化する炭化水素改質を3段階で提供するガス化アイランド（GI）を含み、前記ガス化アイランドが、

前記処理原料を受け取り、 CO 、 H_2 、 H_2O 及び CO_2 を含むシンガスを製造し；再循環された炭化水素生成物及び中間生成物を受け取り、生物起源化合物の炭化水素改質によって前記生物起源炭素を回収し；

再循環された CO_2 を受け取るように構成された、バイオ精製所と、

c) 前記ガス化アイランドからシンガスを受け取り、前記ガス化アイランドに CO_2 を再循環させるシンガス調整システムと、

d) 前記シンガス調整システムからシンガスを受け取り、前記シンガスをフィッシャー-トロプシュ液体に転化するF-T反応器と、

を含み、

前記フィッシャー-トロプシュ液体が、前記処理原料と同じ比較的高濃度の生物起源炭素を含む、システム。

【請求項4】

c) 発電プロセスにおいて、前記処理原料から得られたシンガスの一部を動力に転化し、ライフサイクル温室効果ガスの排出を低減すること
をさらに含む、請求項3に記載のシステム。

【請求項5】

前記比較的高濃度の生物起源炭素は、前記原料及び前記フィッシャー-トロプシュ液体の両方において80%までの生物起源炭素である、請求項3に記載のシステム。

【請求項6】

前記高生物起源炭素濃度のフィッシャー-トロプシュ液体は、前記比較的高濃度の生物起源炭素を含む、請求項3に記載のシステム。

【請求項7】

前記F-T反応器は、重質FT液体留分（HFTL）と、中間液体留分MFTLと、F-T排ガスとを含むFT液体を提供する、請求項3に記載のシステム。

10

20

30

40

50

【請求項 8】

前記 F - T 液体を受け取るための水素化分解装置をさらに含む、請求項 7 に記載のシステム。

【請求項 9】

前記水素化分解装置から重質分解物と軽質分解物とを受け取るための分留器をさらに含む、請求項 8 に記載のシステム。

【請求項 10】

前記分留器は、再循環される高生物起源炭素濃度の炭化水素生成物を提供する、請求項 9 に記載のシステム。

【請求項 11】

請求項 3 に記載の高生物起源炭素濃度のフィッシャー - トロブシュ液体を製造するシステムであって、前記液体は、少なくともナフサ、ディーゼル燃料及び合成パラフィンケロシン (SPK) を含む、システム。

【請求項 12】

請求項 3 に記載の高生物起源炭素濃度のフィッシャー - トロブシュ液体を製造するシステムであって、CO、H₂ 及び CO₂ は、ナフサ及びメタンを含む前記再循環された炭化水素生成物とともに再循環される、システム。

【請求項 13】

請求項 3 に記載の高生物起源炭素濃度のフィッシャー - トロブシュ液体を製造するシステムであって、前記再循環された炭化水素生成物及び中間生成物は、フィッシャー - トロブシュプロセスからの排ガスを含む、システム。

【請求項 14】

請求項 3 に記載の高生物起源炭素濃度のフィッシャー - トロブシュ液体を製造するシステムであって、このプロセスで製造される高生物起源二酸化炭素 (CO₂) はガス流から除去され、前記 CO₂ の一部はガス化システムに再循環される、システム。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

主題は、一般に、都市固形廃棄物 (MSW) を燃料に転化するためのプロセス、システム、及び設備に関する。

【背景技術】

【0002】

都市固形廃棄物 (MSW) には、自治体によって処分された全ての固形物が含まれる。この廃棄物の一部はリサイクルされるが、その大部分は典型的に、埋立地に投棄され、そこで何十年か何世紀にもわたって分解される。都市固形廃棄物は、エネルギー含量を有する有機物を含むことが認識されている。MSW を未処理のまま埋立地に放置すると、バクテリアによるプロセスによって埋立地からエネルギー含量が徐々に排出され得、それは、濃縮されたエネルギーを消散させるだけでなく、強い温室効果ガスであるメタンも製造する。幾つかの埋立地では、燃料に使用され得るメタンを収集しようとしている；しかしながら、メタンへの転化は長い時間スケールで行われ、MSW の利用可能なエネルギー含量の多くを回収するにはむしろ非効率的である。

【0003】

MSW からエネルギーを回収する昔の方法は、焼却である。焼却には、MSW 又はごみ固形燃料 (RDF) を燃焼させて熱を生成することが含まれ、それは典型的に、タービンを駆動して電気を生成する。焼却の副産物には、フライアッシュ、ボトムアッシュ、及び硫黄化合物、温室効果ガスである CO₂、酸性ガス、並びに金属、金属化合物及び微粒子を含む汚染物質を含む煙道ガスが含まれる。回収された場合のフライアッシュ及びボトムアッシュは、典型的に埋立地で捨てられる。

【0004】

MSW からエネルギーを回収する別の方法は、熱分解である。熱分解は、MSW の有機部

10

20

30

40

50

分を、熱的に不安定な化合物が他の化合物に化学的に分解されるポイントまで加熱することを伴う。それらの化合物は他の揮発性成分と混合して、典型的にタール、アルケン、芳香族炭化水素、硫黄化合物、蒸気、及び二酸化炭素を含む熱分解ガスを形成する。熱分解からの固形残留物には、コークス（残留炭素）が含まれ、これは燃焼させるか、又はガス化原料として使用することができる。

【 0 0 0 5 】

M S Wからエネルギーを回収する関連する方法は、ガス化である。ガス化は、M S Wの少なくとも一部を、主に一酸化炭素、二酸化炭素、及び水素からなる合成ガス（「シンガス」）に転化することを伴う。ガス化技術は19世紀から存在し、当時は、石炭及び泥炭を「都市ガス」にガス化して、料理、加熱及び照明に使用される一酸化炭素（C O）、メタン（C H₄）及び水素（H₂）の可燃混合物を提供していた。第1次及び第2次世界大戦の間は、バイオマス及び石炭ガス化器を使用してC O及びH₂を製造し、輸送の必要性を満たしていた。場合によっては、フィッシャー - トロプシュプロセスを用いて、シンガスの一部を液体輸送燃料に直接転化することもあった。

10

【 0 0 0 6 】

ガス化はM S Wに直接適用されてきたが、他の場合には、M S Wは最初に熱分解され、その後二次ガス化プロセスにさらされる。M S Wのガス化には、一般に、リサイクル可能物質及びエネルギー含量の低い又はエネルギー含量を有さないその他の物質を除去する機械的处理ステップが含まれる。次いで、処理されたM S W原料は、（少なくともいくつかの酸素及び場合によっては蒸気を含む）ガス化剤の存在下で、ガス化器で加熱される。ガス化器は、多くの形状を有することができる。例えば、固定床ガス化器は、原料を固定床に置き、次にそれを向流（「上向き通風」）又は並流（「下向き通風」）の何れかでガス化剤の流れと接触させる。また、ガス化器は、流動床反応器を使用してもよい。

20

【 0 0 0 7 】

M S Wをガス化する別の方法は、酸素の存在下での高温プラズマによる処理である。このようなシステムは、M S Wをシンガスに転化し、ガラス化した廃棄物及び金属を副生成物として残すことがある。

【 0 0 0 8 】

炭化水素を合成燃料として生成するための、シンガスを合成燃料に転化する既知の方法は、触媒的フィッシャー - トロプシュ（F - T）プロセスである。このプロセスは、液体輸送燃料を製造するためにさらに精製され得る炭化水素の混合物を製造する。

30

【 発明の概要 】

【 発明が解決しようとする課題 】

【 0 0 0 9 】

温室効果ガスの多くの有害な影響がますます文書化されるにつれ、化石燃料、特に石油及び石炭由来の燃料源からのエネルギー生産を削減する必要性は明らかである。化石燃料の使用の削減を助長するために、政府は化石燃料源ではなく再生可能な有機資源に由来する燃料の使用を促進している。

【 0 0 1 0 】

米国環境保護庁（E P A）は、再生可能燃料基準（「R F S」）を命じており、その下でセルロース系燃料は、義務付けられた団体（例えば精製所など）のコンプライアンスクレジットの形態であるセルロースR I N（再生可能識別番号）を生成する。R F Sの下では、義務付けられた団体は、セルロース燃料を化石由来の燃料に混ぜる必要がある。

40

【 0 0 1 1 】

燃料の生物起源含有率を決定するために、U S E P Aは、放射性炭素年代測定法を用いる試験を要求する。より具体的には、現在のU S E P A規則は、セクション8 . 1 4 2 6（f）（9）で、燃料の再生可能部分を決定するための放射性炭素年代測定を行うために、団体にA S T M D 6 8 6 6の方法B又は方法Cを使用するよう要求する。

【 課題を解決するための手段 】

【 0 0 1 2 】

50

本開示は、一般に、MSWに含まれるような有機物を燃料に転化するプロセス及び方法に関する。より具体的には、本開示は、比較的高濃度の（植物に由来する）生物起源炭素及び比較的低濃度の他の非炭素物質を伴う（化石資源に由来する）非生物起源炭素を含む都市固形廃棄物（MSW）原料の有機部分に由来する高生物起源濃度のフィッシャー・トロプシュ液体及びそれぞれのアップグレードされた燃料生成物を製造するプロセスに関する。実際には、比較的高濃度の生物起源炭素は、約80%までの生物起源炭素である。特に注目すべきは、高生物起源濃度のフィッシャー・トロプシュ液体が、MSW由来の原料と同じ比較的高濃度の生物起源炭素を含むことである。

【0013】

添付の図面は、本明細書に組み込まれ、本明細書に開示された発明の1つ以上の例示的な実施形態を示し、詳細な説明とともに、それらの発明の原理及び例示的な実施を説明する役割を果たす。当業者は、図面が例示的なものに過ぎず、本開示に基づいて、この分野の知識に照らしてその中の描写を適合させることができることを理解するであろう。

10

【0014】

図示された実施形態への追加及び変更を含む、本発明の様々な実施形態は、本明細書では、MSW廃棄物由来の原料を燃料に転化するという文脈で記載される。

【図面の簡単な説明】

【0015】

【図1】比較的高濃度の生物起源炭素及び比較的低濃度の他の非炭素物質を伴う非生物起源炭素を含む都市固形廃棄物（MSW）原料に由来する高生物起源濃度のフィッシャー・トロプシュ液体を製造するための全体システムの一実施形態を示す図である。

20

【図2】ガス化アイランドの一実施形態の一例を示す図である。

【図3A】シンガス調整システムの一実施形態の一例を示す図である。

【図3B】シンガス調整システムの一実施形態の一例を示し、図3Aの続きを示す図である。

【図4A】CO₂/H₂S除去システムの一実施形態の一例を示す図である。

【図4B】CO₂/H₂S除去システムの別の実施形態の一例を示す図である。

【図5】F-T液体を生成するためのシステムの一実施形態の一例を示す図である。

【図6A】図5のシステムから精製されたF-T液体を製造するためのシステムの一実施形態の一例を示す図である。

30

【図6B】図5のシステムから精製されたF-T液体を製造するためのシステムの一実施形態の一例を示し、図6Aの続きを示す図である。

【発明を実施するための形態】

【0016】

当業者であれば、以下の詳細な説明は例示的なものに過ぎず、限定する意図ではないことを理解するであろう。本発明の他の実施形態は、関連技術において知られていることに照らして、本開示の恩恵を受ける当業者には容易に示唆されるであろう。

【0017】

明瞭化のために、本明細書に記載された例示的な実施の所定の特徴の全てが示され、説明されるわけではない。当然のことながら、そのような実際の実施の開発では、開発者の特定の目標を達成するために、実施固有の様々な決定を行う必要がある。特定の目標には、規制、安全、社会、環境、健康、及びビジネスに関連する制約への準拠が含まれる；これらの特定の目標は、実施毎に、また開発者毎に変化するだろう。

40

【0018】

本開示を通じて、関連する用語は、関連技術において確立された典型的な意味と一致して理解されるべきである。しかしながら、本開示の範囲を限定することなく、以下に示すように、関連する用語及び概念のためにさらなる明確化及び説明が提供される。

【0019】

本明細書で使用される用語「都市固形廃棄物（MSW）」は、その用語が当業者によって理解されるのと同じ意味を有する。MSWの一例は、商業用及び家庭用ゴミの収集から得

50

られる固形廃棄物である。その未加工の形態では、MSWは完全に固形である必要はないが、なぜなら、同伴又は吸収された液体、あるいは容器又は他の閉鎖空間内の液体を含み得るからである。当業者は、MSWが広範囲の組成を有し、MSWの供給源は必ずしも自治体からである必要はないことを理解するであろう。本開示の目的上、他の有機廃棄物及び栄養物質などの様々なバイオマス物質は、MSWと同等であり得る。

【0020】

本明細書で使用される用語「流れ」は、任意の流体又は固体がある場所から別の場所まで直接的又は間接的に移動するか、又はその途中であることを意味する。流れは、一時的に静止していても依然として流れである。

【0021】

流れ又は物質の「部分」への言及は、流れ又は物質全体を含む流れ又は物質の任意の部分を目指す。流れ又は物質の部分は、他の物質組成物と混合されてもよく、その混合物は、元の流れ又は物質の部分を含むと考えられるだろう。

【0022】

本明細書で使用される用語「流体連通状態」には、直接的、及び、例えば中間処理ユニットを介するなど間接的な流体連通の両方が含まれる。

【0023】

本明細書で使用される用語「ユニット」は、システムの一部を意味し、例えば、ユニット運転、ユニット運転のシステム又はグループ、プラントなどを含むことができる。

【0024】

本明細書で使用される用語「シンガス（合成ガス）」は、その用語が当業者によって使用されるのと同じ意味を有する。例えば、シンガスは、一酸化炭素、水素、二酸化炭素、及び場合によっては、これらに限定されないが、水蒸気、硫黄又は窒素含有化合物、メタン及び他のアルカン、炭化水素、酸性ガス、ハロゲン及び微粒子などの他の成分の組み合わせを含むことができる。

【0025】

本明細書で使用される用語「分離器」は、分離プロセスを行うための任意の処理ユニットを指す。状況に応じて、分離器は、蒸留塔、膜分離システム、イオン交換吸着システム、熱吸着、圧力スイング吸着、モレキュラーシーブ、フラッシュドラム、吸収又は吸着塔、湿式スクラバ、ベンチュリスクラバ、遠心分離機、クロマトグラフ、又は晶析装置を含むことができる。分離器は、液体から蒸気を、液体から液体を、固体から液体、液体から蒸気を、固体から固体を、又は固体から流体を分離することができる。

【0026】

本明細書で使用される用語「熱交換器」は、限定されることなく任意の熱交換装置を含み、より広義には、物質の第1組成物のエンタルピー又は内部エネルギーを上昇させ、物質の第2組成物のエンタルピー又は内部エネルギーを低下させ、そして物質の第2組成物から物質の第1組成物に熱を移動させる任意の装置を含む。様々な熱交換手段が本明細書に開示されており、これらの全てがこの用語に包含される。この用語はまた、複数の熱交換器の組み合わせ又は一連の複数の熱交換器を含む。それには、シェルアンドチューブ熱交換器、エアー又は「フィンファン」クーラー、冷却（refrigeration）ユニット、冷却装置（chiller）、冷却塔（cooling tower）、蒸気発生器、ボイラー、プレート熱交換器、断熱ホイール熱交換器、プレートフィン熱交換器、流体熱交換器、あらゆる種類の廃熱回収ユニット、又はあらゆる種類の相変化熱交換器が含まれるが、これらに限定されない。それらは、向流、並行、クロスカレント形状、又は他の流れ形状で動作してもよく、1つの流体から別の流体に熱を移動させるために、2つの流体の分離又は2つの流体間の直接的な接触、又は中間流体（水、高温油、溶融塩など）の使用を伴ってもよい。

【0027】

本明細書で使用される用語「圧縮器」は、その用語の通常の意味において圧縮器として理解されるもの全てを含む。一般に、この用語は、断熱的に又は非断熱的に流体を第1の圧

10

20

30

40

50

力から第2のより高い圧力に上昇させる任意の装置を含む。それには、遠心又は軸方向、又は正の変位（往復動、ダイヤフラム又は回転歯車など）を含むがこれらに限定されない、あらゆる種類の圧縮器又はポンプが含まれ得る。この用語はまた、1つ以上の段を有する多段式圧縮器を含むことができる。単数形で使用される用語「圧縮器」はまた、直列及び/又は並列に配置された複数の圧縮器を指すこともある。

【0028】

図1において、符号11は、比較的高濃度の生物起源炭素及び比較的低濃度の他の非炭素物質を伴う非生物起源炭素を含む都市固形廃棄物（MSW）原料に由来する高生物起源濃度のフィッシャー-トロプシュ液体を製造するための全体システムを示す。

【0029】

システム11の前部には、非生物起源由来の炭素物質及び非炭素物質をMSWから除去して、MSWに見られる比較的高濃度の生物起源炭素及び比較的低濃度の他の非炭素物質を伴う非生物起源炭素を含む分離された原料を製造するためのMSW原料製造設備（全体的に符号13で示す）が設けられている。

【0030】

好ましい実施形態では、原料処理設備13は入ってくるMSWを処理し、物質を以下のカテゴリに分ける：

- ・燃料に転化するために使用される、MSW流から選別された原料物質；
- ・鉄及び非鉄金属、厚紙、プラスチック、紙、及び選別され商品市場に出荷され得るその他のリサイクル可能物質を含むがこれらに限定されない、回収可能物質；及び
- ・リサイクルされないか、又は原料として使用されない物質の残りであり、埋立地に送られ得る、残留物質。

【0031】

特に高密度ポリエチレン（HDPE）及びポリエチレンテレフタレート（PET）などのプラスチックを回収することによって、原料中の非生物起源の化石系炭素の割合は低減される。従って、原料処理設備は、ガス化してシingasにすることができる高生物起源原料物質を提供するように機能する。上述の理由から、原料の生物起源含有率は、セルロース系燃料の経済的価値に重大な影響を及ぼす。

【0032】

原料処理ユニット13において、廃棄物質は、プロセスにおいて有用でないか、又はその効率を低下させる可能性がある物質を除去するために、寸法決めされ、分離され、かつ処理され得る。例えば、システムは、金属、無機物質、及び食品廃棄物又は農産物などの湿った物質を除去する。そのような物質は、例えば、リサイクルされてもよいし、又は埋立地に送られてもよい。生物起源含量が高い食品廃棄物及び農産物の一部は、乾燥され、他の物質とともに原料流に添加し戻され得る。

【0033】

この図に示すように、原料処理設備13は、図1に示すシステムの他の部分と物理的に別個の設備とすることができる。一例として、原料処理設備13は、同時係属中の米国特許出願第14/138,635号（都市固形廃棄物をエタノールに転化するためのプロセスにおける生成物再循環ループ（Product Recycle Loops in Process for Converting Municipal Solid Waste into Ethanol））に記載されているようなものであり、その開示は参照により本明細書に組み込まれる。

【0034】

原料は組成が大きく異なる可能性があるが、原料を再循環して選別した後に残存する物質の組成の例示的な公称値を以下の表1に列挙する。

【0035】

10

20

30

40

50

【表 1】

表 1. 原料の例示的な最終化学組成

原料成分	およその重量 (パーセント)
C	45.4
H	5.7
O	33.8
N	0.7
S	0.11
Cl	0.09
灰分	4.21
金属	1.4
H ₂ O	8.6

10

【0036】

好ましくは処理、貯蔵及び取り扱いプロセスによって除外される残留物質は、例えば、金属、岩石、土、ガラス、コンクリート、及びPVCを含むことができる。通常の条件下では、不合格率は、物質処理ユニットへの総供給率の約10%～約55%の間で実行される。しばしば、不合格物は原料から個別に分離され、容器に預けられ、埋立地又はコンポスト化作業に輸送されるか、又は適用される政府規制に従ってリサイクリング又はゴミ回収所に送られる。

20

【0037】

重要なポイントは、全体的に符号17で示されるバイオ精製所に、都市固形廃棄物からの比較的高濃度の生物起源炭素及び比較的低濃度の他の非炭素物質を伴う非生物起源炭素を含む流れ15を供給することである。実際には、比較的高濃度の生物起源炭素は、約80%までの生物起源炭素である。

【0038】

図1に示すシステムの残りの部分は、処理された原料の流れ15をフィッシャー-トロブシュ液体の流れ520及び524に転化するバイオ精製所17である。特に注目すべきは、高生物起源濃度のフィッシャー-トロブシュ液体が、入力流15と同じ比較的高濃度の生物起源炭素を含むことである。換言すれば、その製造プロセスにおいて高率の非生物起源炭素はフィッシャー-トロブシュ液体に添加されず、実際には、その一部は取り除かれ得る。

30

【0039】

図示された実施形態では、バイオ精製所17は、全体的に符号21で示されるガス化システムを含み、場合によっては本明細書において、MSW由来の原料をシンガスに転化し、さらにそのシンガスを以下で説明するような炭化水素改質器(HR)を介して処理し、高生物起源含量のシンガスを生成する、ガス化アイランド(GI)を指す。ガス化システム21は、再循環された炭化水素生成物及び中間生成物をそれぞれHRに運ぶ流れ231及び233を受け取ることに留意されたい。また、GI21は、以下で詳細に説明されるその段階1及び段階2に再循環されたCO₂を運ぶ流れ27を受け取る。以下でもさらに説明するように、再循環されたCO₂は、GI21の蒸気改質器内の水性ガスシフト反応を緩和するために、また計器、計器システム及びMSW供給器システムのためのパージガスとして使用される。さらに、GI21は、酸素の流れ273及びF-T排ガスの流れ25を受け取る。

40

【0040】

ガス化アイランド21では、一般的に言えば、生物起源炭素は、蒸気改質、準化学量論的炭素酸化及び炭化水素改質の組み合わせによって、生物起源シンガスに転化される。CO

50

、 H_2 及び CO_2 を含むシンガス生成物は、図示された実施形態では流れ 29 によって運ばれる。 $GI21$ で起こるガス化反応については、以下でさらに説明する。

【0041】

シンガス流 29 は、以下でより詳細に説明するように、シンガス調整システム 41 で処理され、シンガス供給流 31 を F-T 反応器システム 33 に提供する。シンガス調整システム 41 は、 CO_2 を $GI21$ に再循環し戻すための CO_2 再循環流 27 を提供することに留意されたい。

【0042】

F-T 反応器システム 33 からの出力は、ともに F-T 炭化水素である中間フィッシャー-トロプシュ液体 (MFTL) の流れ 520 及び重質フィッシャー-トロプシュ液体 (HFTL) の流れ 540 を含有する F-T 流体を含む。以下に説明するように、未反応のシンガスは F-T 反応器 33 で再循環され得る。さらに、F-T 反応器システム 33 の出力は、前述の F-T 排ガスの流れ 25 を含む。

【0043】

バイオ精製所には、アップグレーディングに必要な水素を調整されたシンガスから除去するための水素回収システムが含まれる。調整されたシンガスの一部は、コンビネーション膜 / PSA ユニットを通して流れ、アップグレーディングユニット用の高純度水素流を生み出す。膜からの回収された水素 (透過物) は PSA ユニットに供給され、残留物はバイパスシンガスと組み合わせられ、F-T 反応器に供給される。回収された水素は、比較的高純度の水素流 ($> 99.5\% H_2$) が製造される PSA ユニットに供給され、PSA 不合格流は、不合格シンガスを回収するために、シンガス圧縮器の吸入口に送られる。

【0044】

図 1 のバイオ精製所 17 は、F-T システム 33 から F-T 流体を受け取るためのアップグレーディングシステム 54 をさらに含む。図示された実施形態では、重質フィッシャー-トロプシュ液体 (HFTL) の流れ 540 及び中間フィッシャー-トロプシュ液体 (MFTL) の流れ 520 の両方が、アップグレーディングシステム 54 に供給される。アップグレーディングシステム 54 からの F-T 液体の出力液体は、図示された実施形態では、流れ 58 によって運ばれる。実際には、F-T 液体は、ナフサ、ディーゼル、合成パラフィンケロシン (SPK)、イソアルカン、酸素化物及びオレフィンを伴う重質アルカン、又はこれらの全成分の組み合わせを含むことができる。アップグレーディングシステム 54 からの他の出力は、ナフサの前述の流れ 231 及びオフガスの流れ 233 である。

【0045】

ガス化アイランドシステム 21 は、図 2 に詳細に示すように、3 段階ガス化プロセスを実施する。好ましい実施形態では、3 段階ガス化プロセスは以下を含む：

- a. 段階 1 - 蒸気改質；
- b. 段階 2 - 蒸気改質後の未反応炭素をガス化するための準化学量論的炭素酸化；及び
- c. 段階 3 - 炭化水素改質。

【0046】

図示された実施形態では、段階 1 のガス化ユニット 251 は、処理された原料の流れ 15 を選択的に受け取り、シンガスの流れ 254 を製造する。ガス化ユニット 271 は、ガス化ユニット 251 から未反応の炭素を受け取り、シンガスの流れ 277 を製造する。シンガス蒸気 254 及び 277 は組み合わせられ、シンガス流 219 を形成する。

【0047】

図示された実施形態では、全体的に符号 211 で示されるガス化ユニットはそれぞれ、全体的に符号 251 及び 271 で示される段階 1 及び 2 のユニットを含む。ユニット 251 はガス化が達成される蒸気改質器であることが理解できる。さらに、ユニット 271 は、段階 1 のガス化からの未反応の炭素が化学量論的にシンガスに転化される炭素酸化システムであることが理解できる。またガス化アイランド 21 において、炭化水素改質は、全体的に符号 215 で示される炭化水素改質システムによって第 3 段階で提供される。

【0048】

10

20

30

40

50

図示された実施形態では、段階 1 のガス化ユニット 251 は、処理された原料の流れ 15 を選択的に受け取り、シンガスの流れ 254 を製造する。ガス化ユニット 271 は、ガス化ユニット 251 から未反応の炭素を受け取り、シンガスの流れ 277 を製造する。シンガス蒸気 254 及び 277 は組み合わせられ、シンガス流 219 を形成する。また、ガス化ユニット 211 は、再循環された CO_2 の流れ 27 を受け取る。ガス化ユニット 211 では、流れ 27 中の回収された高生物起源 CO_2 は、準化学量論的炭素酸化ユニット 271 及び炭化水素改質器 215 において、床物質 (bed material) を流動化させ、水性ガスシフト反応を緩和し、蒸気改質器 251 内の器具をバージする手助けをするために使用され得る。また、流れ 27 中の回収された高生物起源 CO_2 は、図のように、処理された原料の流れ 15 に添加することができる。

10

【0049】

上述したように、図 2 の実施形態におけるガス化ユニット 211 は、蒸気改質器 251 及び準化学量論的炭素酸化ユニット 271 を含む。処理された原料の蒸気 15 を最初に受け取るのは蒸気改質器 251 である。また、酸素の蒸気 273 を最初に受け取るのも蒸気改質器 251 である。好ましくは、蒸気改質器 251 は、間接熱源 253 を含む。蒸気改質器 251 からの出力流は、シンガスの流れ 254 及び固体の流れ 256 を含む。シンガス流 254 は、流れ 219 とともに炭化水素改質ユニット 215 に運ばれる。主として灰分と細かい炭化物からなる固体流 256 は、準化学量論的炭素酸化ユニット 271 に運ばれる。

【0050】

20

好ましい実施形態では、蒸気改質器 251 は、流動床媒体として過熱された蒸気、 CO_2 及び O_2 を利用する流動床システムである。別の実施形態では、蒸気及び O_2 のみが流動床媒体として使用される。好ましくは、外部燃焼間接ヒーター 253 は、改質器の床温度を維持し、ガス化プロセスで必要とされる吸熱反応を支援するためのエネルギーの大部分を提供する。プロセスガス流は、一連のサイクロンを介して蒸気改質器 251 を出ることができる。好ましくは、内部サイクロンが同伴された床媒体の大部分を分離して改質器の流動床に戻しながら、準化学量論的炭素酸化ユニット 271 においてシンガスにさらに転化するために、第 2 の外部サイクロンが未反応の炭化物を集める。好ましくは、蒸気改質器の間接ヒーターからの煙道ガスは、煙管ボイラーで使用され、プラントで使用するための蒸気を生成する。

30

【0051】

図示された炭化水素改質器ユニット 215 は、シンガス流 219 を受け取り、微量成分とともに CO 、 H_2 及び CO_2 を含むシンガスの上述の一次流 29 を製造する。さらに、炭化水素改質器ユニット 215 は、酸素の流れ 273 及び F-T 排ガスの流れ 25 を受け取る。最後に、炭化水素改質器ユニット 215 は、上述のナフサの流れ 231 及びオフガスの 233 を受け取る。

【0052】

炭化水素改質器ユニット 215 は、 2200°F を超える温度で炭化水素を熱解離させることによって生物起源炭素を回収するように動作する。炭化水素改質器のための熱は、一酸化炭素及び水素の酸化によって提供される。これらの反応は発熱性であることに留意されたい。

40

【0053】

図 2 の実施形態における炭化水素改質器ユニット 215 は、シンガス冷却セクション 225 を含む。シンガス冷却セクションは、例えば、放射スラッキング冷却器又はリサイクルシンガススラッキングクエンチャーを含むことができる。

【0054】

好ましい実施例では、炭化水素改質ユニット 215 は、 1800°F から 3000°F の範囲で作動する酸素ガスバーナー/ミキサーを有する耐火物内張容器であり、ガス流中のタールを含む全ての炭化水素化合物をシンガスに転化し、硫黄化合物を H_2S に転化し、水性ガスシフト反応が平衡に近づくことを保証する。炭化水素改質ユニット 215 では、

50

F - T 排ガスが、F - T 反応ループからパージされ、純化システムのオフガス及び蒸発したナフサの流れ 2 3 1 を C O 及び H₂ に転化し戻す。

【 0 0 5 5 】

準化学量論的炭素酸化ユニット 2 7 1 は、固体流 2 5 6 を受け取ることに加えて、再循環された C O₂ 流の流れ 2 7 及び酸素の流れ 2 7 3 を受け取る。炭素準化学量論的酸化ユニット 2 7 1 における加熱は、未反応炭素の準化学量論的酸化によって提供される。低压蒸気の流れ 2 7 5 は、準化学量論的炭素酸化ユニット内で過熱され、段階 1 及び段階 2 の両方のガス化のための流動化蒸気として使用される。準化学量論的炭素酸化ユニット 2 7 1 の出力は、シンガス流 2 7 7 であり、図示された実施形態では、蒸気改質器 2 5 1 からのシンガス流 2 5 4 と合流して、炭化水素改質器ユニット 2 1 5 に供給されるシンガス流 2 1 9 を形成する。

10

【 0 0 5 6 】

好ましい実施形態では、準化学量論的炭素酸化ユニット 2 7 1 は、流動床を利用し、ここでは酸素が流動化蒸気及び C O₂ とともに添加され、細かい炭化物をさらにシンガスに転化する。準化学量論的炭素酸化ユニット 2 7 1 内で生成され、それを通過したガスは、外部サイクロンを通して、一次シンガス流 2 1 9 に再び入る。好ましくは、サイクロンで除去された灰分は、現地外処分のために冷却され、収集サイロに輸送される。準化学量論的炭素酸化ユニット 2 7 1 の流動床に沈められた熱交換器は、流動床蒸気改質器 2 5 1 及びユニット 2 7 1 自体の流動床で使用するために、低压蒸気を 1 1 0 0 ° F に過熱することによっていくらかの熱を除去する。

20

【 0 0 5 7 】

図 2 のシステムの動作では、蒸気改質器 2 5 1 の流動床内で、外部燃焼ヒーターが、循環床媒体及び容器に入る原料を急速に加熱する。ほぼ直ちに、原料は乾燥及び熱分解を受け、それによってガス状及び固体（炭化物）生成物を作り出す。ガス状の熱分解生成物は水性ガスシフト反応を受け、固体炭化物質の同時の蒸気改質とともに、主に H₂、C O、C O₂、及び幾つかの炭化水素からなるシンガスを製造する。残りのほとんどの炭化物は、過熱蒸気及び酸素と反応してシンガスを製造する。蒸気改質器を出る炭化物は、サイクロンを介して分離され、追加のガス化及び転化のために準化学量論的炭素酸化ユニット内に落とされる。蒸気改質器及び準化学量論的炭素酸化ユニットは、内部及び外部のサイクロンを利用して、プロセスガス流中に同伴されるようになる床媒体を分離して保持する。蒸気改質器 2 5 1 及び準化学量論的炭素酸化ユニット 2 7 1 から、シンガスは流れ 2 1 9 を介して炭化水素改質器ユニット 2 1 5 に流れ、残りの炭化物、炭化水素及びタールをシンガスに転化する。

30

【 0 0 5 8 】

上述したように、炭化水素改質器ユニット 2 1 5 の出力はシンガス流 2 9 であり、それは、図 3 とともに説明されるシンガス調整システム 4 1 に供給される。

【 0 0 5 9 】

図 3 に示すように、全体的に符号 4 1 で示されている例示的なシンガス調整システムは、一次シンガス流 2 9 を受け取り、その流れを調整して F - T 反応器へのガス状供給流 3 1 を生成する。図示された実施形態では、シンガス調整システム 4 1 は、連続的な流体連通状態で、廃熱回収のためのシンガス熱回収蒸気発生器（H R S G）ユニット 4 1 1 と、シンガススクラバユニット 4 2 1 と、シンガス圧縮器 4 3 1 と、一次ガード床 4 3 6 と、水性ガスシフト反応器 4 4 1 と、アンモニア除去ユニット 4 4 6 と、二次ガード床 4 5 1 と、C O₂ / H₂ S 除去システム 4 6 1 と、を含む。C O₂ / H₂ S 除去システム 4 6 1 の 1 つの出力は、図示された実施形態では、シンガス供給流 4 7 0 である。C O₂ / H₂ S 除去システム 4 6 1 の別の出力は、再循環された C O₂ の流れ 2 7 である。

40

【 0 0 6 0 】

図からわかるように、蒸気はプロセス内の幾つかの供給源から生成される。H R S G は、蒸気改質器ユニット 2 5 1 の間接燃焼ヒーターユニット 2 5 3 で生成された煙道ガスから蒸気を回収する。蒸気はまた、ガス化アイランドを離れるシンガス流 2 9 から熱を回収す

50

る H R S G ユニット 4 1 1 で生成され、蒸気は発電ボイラーで生成される。全ての 3 つの供給源からの蒸気を組み合わせて過熱して、シingas 圧縮器（すなわちユニット 4 3 1）蒸気タービン又は蒸気タービン発電機（図 1）の何れかにおける動力流体として使用される中圧蒸気を提供する。組み合わされた中圧蒸気は、外部ヒーターを燃焼するのに使用される天然ガスの量に応じて、M S W 供給に等しい生物起源含量を有することができる。好ましい実施形態では、生成されたシingas の一部は、ガスタービン / 蒸気タービン（複合サイクル発電プラント）に供給されて、プラントの電気需要を供給するために使用される高生物起源含量の動力を生成する。別の実施形態では、シingas の全てを使用して生物起源の動力用の蒸気を生成し、シingas 圧縮器ユニット 4 3 1 を蒸気タービン駆動装置で駆動する。

10

【 0 0 6 1 】

シingas スクラバユニット 4 2 1 は、シingas 流 4 2 0 及び腐食性又は他の適切なアルカリ性溶液の流れ 4 2 4 を受け取る従来のガススクラビング装置である。スクラバユニット 4 2 1 から除去された液体は、廃水処理システムに搬送され得る酸性水流 4 2 6 を含む。酸性水は、例えば、灰分粒子、酸、水銀、及びシingas から除去される塩酸（H C l）及び硫化水素（H₂ S）などの酸性化合物などの望ましくない汚染物質を含み得る。従って、シingas スクラバユニット 4 2 1 は、下流の設備に潜在的にダメージを与え、F - T 合成触媒の性能に影響を及ぼす可能性のある汚染物質を除去するために設けられることが理解されよう。

【 0 0 6 2 】

好ましくは、シingas スクラバユニットは、3 つの主要なセクション - ベンチュリスクラバ、充填タワーセクション、及び直接接触クーラーセクション、を有する。シingas クエンチクーラーが利用される場合、シingas スクラバユニットを離れる洗浄されたシingas の約半分は、クエンチブローを介して炭化水素改質器クエンチクーラーに循環し戻され、一方、残りの半分は、F - T 合成プロセスの要件を満たすために、シingas 圧縮器 4 3 1 内で圧縮される。放射スラッキングクーラーが使用される場合、リサイクルガスブローは必要なく、スクラバ内への流れはガス化アイランド 2 1 を離れる流れに等しい。シingas スクラビングは、同時係属中の米国特許出願第 1 4 / 1 3 8 , 6 3 5 号においてさらに記載され、その開示は参照により本明細書に組み込まれる。スクラバされたシingas は、流れ 4 2 8 で搬送される。

20

【 0 0 6 3 】

図示された実施形態では、シingas 圧縮器段 4 3 1 は、シingas 流の少なくとも一部を含む圧縮器入口流の圧力を所定のレベルに上昇させるために直列に配置された 1 つ以上の従来の圧縮器段 4 3 3 を含み、それにより圧縮されたシingas 流 4 3 6 を産出する。実際には、シingas 流 4 3 4 の最終圧力は、F - T 合成プロセスのプロセス要件を満たすために、約 4 0 0 p s i g から約 6 0 0 p s i g の範囲であり得る。好ましくは、最終段を除く全ての段の後で圧縮熱を中間クーラーで除去し、全ての凝縮水を集め、回収のために廃水処理プラントに送る。圧縮器の出口は、一次ガード床 4 3 6 に高温で送られ、ここで任意の C O S 及び H C N が H₂ S 及び N H₃ に加水分解され、次いでシフト反応器 4 4 1 に送られる。

30

【 0 0 6 4 】

一実施形態では、シingas 圧縮器駆動装置は、プロセス要件のために低圧で抽出された蒸気の一部で過熱された高圧蒸気によって駆動される抽出 / 凝縮タービンである。また、F - T 再循環圧縮器（図 5 のユニット 5 1 1）は、シingas 圧縮器シャフト上にあり、シingas 圧縮器蒸気タービン駆動装置によって駆動することができる。別の実施形態では、シingas 圧縮器は、高生物起源動力を製造するためにシingas を燃料として使用する複合サイクル発電プラントで生成される動力からエネルギーを与えられる電気モーターによって駆動される。

40

【 0 0 6 5 】

図 3 にも示しているように、水性ガスシフト反応器 4 4 1 は、加圧された一次シingas 流

50

440の一部を受け取り、出口流450の必要とされる H_2/CO 比率が満たされるまで、水性ガスシフト反応を介して蒸気及び CO の一部を H_2 及び CO にシフトさせる。続いて、加圧された一次シンガスの副流442は、水性ガスシフト反応器441をバイパスすることができ、水性ガスシフト反応器441からの出口流450と再び組み合わせることができる。水性ガスシフトユニットで高圧蒸気が生成され、シフト反応の熱を除去する。生成された蒸気は、反応器に供給されるシンガス流440内に供給し戻され、シフト反応の水素源を提供する。必要とされる追加の蒸気は、プラント蒸気システムによって供給することができる。

【0066】

図3の実施形態では、水性ガスシフト反応器441からのシンガスの出口流450は、従来のアンモニア除去ユニット446に搬送される。アンモニア除去ユニット446では、シンガスは、吸収されたアンモニアとともに過剰の水が凝縮するまで冷却される。次いで、シンガスは、流れ448として凝縮器446を離れる。凝縮器446からの酸性水は、廃水処理システムに搬送することができる。流れ448は二次ガード床451の入口に搬送され、そこで揮発した Hg が除去される。

【0067】

図3にさらに示すように、二次ガード床451からの加圧された一次シンガスは、流れ460として CO_2/H_2S 除去システム461に搬送される。 CO_2/H_2S 除去システム461は、図4A及び図4Bとともにさらに説明される。 CO_2/H_2S 除去システム461の1つの出力は、硫黄の流れ464である。別の出力は、硫黄が除去されたシンガスの流れ470である。第3の出力は、 CO_2 再循環流27である。

【0068】

図3の図示された実施形態では、シンガス供給流470は H_2S 及びアルシングード床471に搬送され、次いで H_2 回収ユニット481に搬送される。

【0069】

H_2S /アルシングード床からのシンガスは、水素回収ユニット481に流入する。水素回収ユニット481は、以下に説明するように、水素化分解アップグレーディングプロセスに必要とされる高純度 H_2 の蒸気482を抽出する。 H_2 回収ユニット481の出力は、F-T反応器33へのシンガス供給流31である。水素回収ユニット481からの第3の出力は、不合格シンガスの流れ483である。流れ483は、流れ428に合流するように再循環することができる。

【0070】

好ましい実施形態では、水素回収ユニット(HRU)481は、膜と圧力変動吸着(「PSA」)の組み合わせシステムを用いて H_2 を抽出する。HRU膜保持ガスは、バルクシンガス流と再混合され、F-T反応器に送られる。HRU PSAパージガスは、シンガス圧縮器431の吸引口に送られ、純化された H_2 流482は、アップグレーディングに送られる。

【0071】

図5に示すように、F-T液体を生成するシステム33は、シンガス供給流31を受け取る。このシステムは、1つ以上のF-T反応器533を含み、上述したように、F-T液体及びF-T排ガスを含む流体出力流535を提供する。F-T反応器出力流535は、全体的に符号500で示される熱分離システムに供給され、F-T液体をその重質F-T液体(HFTL)、中間FT液体(MFTL)、水及びF-T排ガスに分離する。

【0072】

図5に示すような好ましい実施形態では、熱分離システム500は、2つの凝縮器501及び531、並びに2つの分離器503及び504を含む。HFTL分離器503は、それぞれ出口518及び520を有する。実際には、凝縮器501は、調節された熱水ループを冷却媒体として用いて作動し、F-T水及びMFTL液体部分からHFTL液体部分を凝縮及び分離する。MFTL水とFT排ガスはともに、蒸気相のままである。HFTL流は、さらなる処理のためのタンク521に貯蔵するために、出口520によって運ばれ

10

20

30

40

50

る。実際には、H F T L 流 5 2 0 は、主として、室温で固体の重質炭化水素ワックスからなる。これらのワックスは、固化を防ぐために 2 3 0 ° F を超えて温かく保たれる。

【 0 0 7 3 】

また図 5 に示すように、熱分離システム 5 0 0 は、H F T L 分離器 5 0 3 からの流れ 5 1 8 を介して F - T 水及び M F T L を受け取る第 2 凝縮器 5 3 1 を含む。実際には、第 2 凝縮器 5 3 1 は、冷却水を使用して、未反応シingas 及び非凝縮性炭化水素（すなわち、メタンなど）から F - T 水及び M F T L を凝縮及び分離する。凝縮された F - T 水及び M F T L 流相は、第 2 分離器 5 0 4 で分離され、M F T L 流は流れ 5 4 0 を介して貯蔵ユニット 5 2 2 に送られ、F - T 水は流れ 5 4 2 を介して廃水処理に送られる。

【 0 0 7 4 】

さらに図 5 に示すように、F - T 排ガスは、流れ 5 3 7 を介して F - T 反応器 5 3 3 に再循環することができる。図示された実施形態では、F - T 排ガスは、M F T L 分離器 5 0 4 で分離され、流れ 5 5 0 によって圧縮器 5 1 1 に運ばれ、その出力はシingas 再循環ライン 5 3 7 に搬送される。再循環圧縮器 5 1 1 の前に、パージ流 5 5 2 が流れ 5 5 0 から分岐する。パージ流 5 5 2 は、再循環シingas 中の炭化水素含量を制御するために流れ 2 5 を介して炭化水素改質器 2 1 5 に向かい（図 2 ）、また、再循環シingas からの不活性ガスをパージするために発電ボイラーに向かうことができる。

【 0 0 7 5 】

図 6 は、図 1 のアップグレーディングシステム 5 4 の一実施形態の例を示す。より詳細には、この図は、図 5 のシステムから精製 F - T 液体を製造するシステムを示す。図示されたシステムは、前述のタンク 5 2 1 及び 5 2 2 によって供給される水素化分解装填容器 5 2 4 （図 5 ）から液体を受け取る水素化分解装置反応器ユニット 6 4 3 を含む。好ましい実施形態では、水素化分解装置反応器ユニット 6 4 3 は、H F T L 及び M F T L 炭化水素流を輸送燃料（S P K 又はディーゼル）にアップグレードする高温、高圧触媒プロセスを採用する。アップグレーディングの程度が低いため、水素化処理と水素化分解とは 1 つの反応器で生じる。オレフィン及びアルコールは最初に飽和化され、次いでアルカンが S P K 製品の範囲に分解される。プロトン化されたシクロプロパン中間体を伴う水素化分解機構は、直鎖状生成物とともに異性体生成物を形成する。水素化分解装置反応器ユニット 6 4 3 において、供給混合物は、より短い鎖状炭化水素に転化するための一連の触媒床を通過する。

【 0 0 7 6 】

別の実施形態では、M F T L は予め分留され、炭化水素改質器の塔頂の軽質分を除去することができる：次いで、重質分が H F T L とともに、アップグレーディングのために水素化分解装置に搬送される。この実施形態は、水素化分解装置に流れる流れから大部分の酸素化物を除去し、水素化分解装置の水素化処理負荷を軽減する。

【 0 0 7 7 】

図 6 にさらに示すように、水素化分解装置反応器ユニット 6 4 3 は、全体的に符号 7 0 1 で示される炭化水素熱分離システムに供給される出力流れ 6 4 4 を提供し、その分解物は、一連の熱交換器及び分離容器を用いて、冷却され、凝縮され、2 つの分離した重質及び軽質分解物流に分離される。

【 0 0 7 8 】

炭化水素熱分離システム 7 0 1 の図示された実施形態では、分解物は供給 / 流出熱交換器 7 0 2 で冷却され、重質分解物は重質分解物分離器 7 0 3 において軽質分解物から分離される。重質分解物分離器 7 0 3 から、重質分解物及び軽質分解物は、流れ 7 0 4 及び 7 5 0 によって分留器 8 5 3 に送られる。さらに、重質分解物の一部は、水素化分解装置 6 4 3 に再循環されて、始動中及び分留塔が誤動作している場合に水素化分離装置内への材料の流れを維持することができる。

【 0 0 7 9 】

図示された実施形態では、生成された水及び水素から軽質分解物を分離するために、軽質分解物分離器 7 0 5 が設けられる。分離された軽質分解物は、流れ 7 5 0 によって分留器

10

20

30

40

50

853に送られる。重質分解水は、ライン706によって、処理用のバイオ製油所の廃水処理プラントに送られる。分離された水素ガスは、流れ708、741及び742によって再循環するために送られる。新鮮な水素は、流れ741によってシステム内に導入される。

【0080】

ここで、図6の分留プロセスについて、より詳細に説明する。前述したように、分留器853は、重質分解液の流れ704及び軽質分解液の流れ750を受け取る。分留器853の目的は、重質分解物留分及びナフサ留分からSPK又はディーゼルを分離することである。副ドロ流856は、ストリッパー塔857内に供給され、SPK/ディーゼル供給から軽質分を除去し、SPK/ディーゼル生成物の最終的な清浄化及び回収を提供する。分留器853では、流入する重質及び軽質分解物流を合流させ、分留塔での最初の分離のために天然ガス燃焼ヒーターによって加熱する。好ましくは、分留器853は直接蒸気注入を使用し、高温リボイラー構造を利用することなく、高沸点炭化水素から低沸点炭化水素を除去する。

10

【0081】

分留器853からの出力は、再循環可能な炭化水素生成物を運ぶ塔頂流23を含む。好ましくは、塔頂流823は凝縮器ユニット860に供給され、そこでその流れは、3つの流れ：主分留器（「MF」）水流862、前述の軽質相（ナフサ）流231、及びオフガス流233、に凝縮及び分離される。実際には、ナフサの一部を分留器53内に還流し戻すことができ、かつ/又は、炭化水素改質器内に注入するために一部をナフサ気化器に送ることができる。オフガス流233は、再処理のために、オフガス圧縮器によって炭化水素改質器に再循環される。分留塔853からの底部は、追加の水素化分解のために、流れ855によって水素化分解装填容器524にポンプ輸送される。水は処理用のバイオ精製所の廃水処理プラントに送られる。

20

【0082】

分留器OH分離器からのナフサは、ナフサ気化器内にポンプ輸送され、そこで低圧蒸気を用いて気化される。次いで、ナフサ蒸気は、回収のために図2の炭化水素改質器215に流入する。分留塔の塔頂圧力は、オフガスの圧縮器排出速度で浮動する。オフガス圧縮器は、分留器の塔頂分離器のオフガスをナフサ気化器の排出口に移動する原動力を提供する。次いで、組み合わせられた流れは、炭化水素改質器に流入する。

30

【0083】

分留器853の上部からの流れ856によって引き出されるSPK生成物は、最終生成物を分離するために生成物ストリッパー塔857に送られる。生成物ストリッパー塔857への熱は、例えば、天然ガス燃焼の生成物ストリッパーリボイラーによって提供される。生成物ストリッパーの塔頂流は、分留器853に再循環し戻される。底流800は冷却され、流れ58を介してSPK生成物として貯蔵ユニット803に送られる。

【0084】

図4Aに示すように、例示的なCO₂/H₂S除去システム461の一実施形態は、流れ460を受け取る硫黄除去ユニット463を含む。硫黄除去ユニット463の1つの出力は、硫黄の流れ464である。除去ユニット463の別の出力は、硫黄が除去されたシンガスの流れ466である。

40

【0085】

シンガス流466は、全体的に符号491で示されるアミン溶媒システムに供給される。図示された実施形態では、アミン溶媒システム491Aは、向流関係で接続された吸収ユニット493と再生ユニット495とを含む。再生ユニット493の出力は、上述したシンガス供給流470である。吸収ユニット495の出力は、上述した再循環CO₂の流れ27である。

【0086】

図4Aの好ましい実施形態では、吸収ユニット493は、循環アミン/水溶液との接触によってCO₂が除去される塔である。この実施形態では、アミン吸収器は、硫黄除去ユニ

50

ットが実行されている場合に、流れ 466 から H_2S を除去することができる。処理されたシンガスを水洗して、同伴されたアミン溶液を除去する。好ましい実施形態では、溶媒吸収器 493 を離れる清浄なシンガスは、中圧 (MP) 飽和蒸気を用いて加熱され、流れ 470 としてガード床に送られ、F-T 合成プロセス内に導入される前に微量 H_2S 及びヒ素触媒毒を除去する。

【0087】

図 4 B に示すように、別の例示的な CO_2/H_2S 除去システム 461 はアミンユニットを含み、そこで、シンガス流 460 は、全体的に符号 491 B で示されるアミン溶媒システムに供給される。図示された実施形態では、アミン溶媒システム 491 B は、向流関係で接続された吸収ユニット 493 と再生ユニット 495 とを含む。再生ユニット 495 の出力は、硫黄除去ユニット 463 に供給される。吸収ユニット 493 の出力は、上述したシンガス供給流 470 である。この実施形態では、吸収ユニット 493 は、循環アミン/水溶液との接触によって CO_2 及び H_2S が除去される塔である。次いで、処理されたシンガスを水洗して、同伴されたアミン溶液を除去し、流れ 470 として最終ガード床に送る。

10

【0088】

図 4 B の実施形態では、再生器の塔頂出力流 466 は、硫黄除去ユニット 463 に供給され、そこで、 H_2S は不合格 CO_2 流から除去される。硫黄除去ユニット 463 の 1 つの出力は、上述した再循環 CO_2 の流れ 27 及び硫黄の流れ 464 である。硫黄除去ユニットからの塔頂 CO_2 不合格流の一部は圧縮され、ガス化アイランドに再循環し戻され、過剰分は大気に排出される。

20

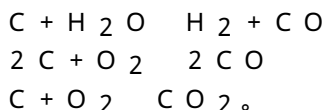
【0089】

図 4 A 及び図 4 B における CO_2/H_2S 除去システムの動作において、吸収塔からの「リッチ」アミン (すなわち、 CO_2 吸収後のアミン) は、リーン/リッチ交換器を通過し、次いでリッチ溶媒フラッシュドラム内にフラッシュする。 CO 及び H_2 に富むフラッシュガスは、シンガス圧縮器の吸引口に流入し、プロセスで再利用される。フラッシュされたリッチ液体流は、溶媒再生塔に流入する。溶媒再生器では、リッチ溶媒を蒸気リボイラーで加熱し、吸収された CO_2/H_2S を追い出す。溶媒再生器の底部から流出する「リーン」溶媒は、リーン/リッチ交換器及び溶媒クーラーを介して、再利用のために吸収器に再循環し戻される。溶媒再生器からの塔頂 CO_2 不合格流の一部は圧縮され、ガス化アイランドに再循環し戻され、過剰分は大気に排出される。好ましくは、システムは、 CO 及び H_2 の損失を最小限に抑えながら、シンガス流中の CO_2 含量を $< 1 \text{ mol } \%$ に、 H_2S 含量を $< 5 \text{ ppm v}$ に低下させるように設計される。

30

【0090】

上記システムの全体的な動作において、MSW がガス化される際に複数の反応が起こる。主な反応は、炭化物 (炭素) が蒸気と反応して主に水素 (H_2)、一酸化炭素 (CO)、二酸化炭素 (CO_2) 及び幾つかの炭化水素からなるシンガスを製造するときに、高温で生じる：



40

同時に、可逆的「水性ガスシフト」反応は、ガス化動作温度での平衡定数に基づく CO/H_2O 及び CO_2/H_2 比を有する平衡状態に近づく：



ガス化システムは、少なくとも以下のガス化反応が生じるように提供された条件で構成されてもよい：



同時に、条件は好ましくは、以下の可逆的な「水性シフト」反応が主にガス化装置の温度によって決定される平衡状態に到達し、圧力が好ましくは大気圧付近であるように提供され得る：

50



一次F T反応は、触媒の存在下で、シンガスをより高い分子量の炭化水素及び水に転化する：



【0091】

さらに、システムの全体的な動作に関し、ガス化アイランド21で製造されたシンガスは、F - T液体の効果的な製造及びアップグレーディングには不十分な水素量を有することに留意されたい。酸性シフト反応器441は、追加の水素を生成し、シンガス中の H_2 ： CO 比を約0.8から約2.0に増加させる。水性ガスシフト反応は、シンガス中の CO 及び H_2O の一部を H_2 及び CO_2 に転化する。この反応は発熱性であり、酸性シフト触媒上で起こる。この反応は、 H_2S がシンガス流中に依然として存在するため、「酸性シフト」である。多用途の蒸気及びシフト反応器441によって生成された蒸気は、シンガスと混合され、水性ガスシフト反応のための水を提供し、反応器における温度上昇を抑える。水素製造及びシンガスの H_2 ： CO 比は、シフト反応器周りのシンガス流の一部をバイパスすることによって制御される。シフト反応器の流出熱は、反応器流入シンガスと交換し、シフト反応器蒸気を生成し、かつボイラー給水を予熱することによって回収される。

【0092】

上記システムによるMSWからの燃料の生成は、顕著な利点を有する。それは、非常に低い排出プロファイルを有するエネルギー効率の良いシステムを提供し、埋立地に入るMSWを低減し（従って、埋立地からの有害なメタンガス排出を劇的に低減し、かつ新しい又は拡大した埋立地の必要性を軽減し）、石油及び石炭由来の燃焼生成物の使用に伴う温室効果ガスを置換によって低減する。そのシステムは、セルロース系燃料の生物起源含量を増加させ、従って、このような燃料の価値を実質的に増加させる。

【0093】

例示的な実施形態は、特定の構造を参照して記載された。特定の実施形態及び実施例の前述の記載は、例示及び説明のみの目的で提示されており、本発明は先の特定の実施例によって例示されているが、それによって本発明を制限することは意図していない。

【符号の説明】

【0094】

- 11 システム
- 13 MSW原料製造設備、原料処理設備（ユニット）
- 17 バイオ精製所
- 21 ガス化システム、ガス化アイランド
- 33 F - T反応器システム
- 41 シンガス調整システム
- 54 アップグレーディングシステム
- 211 ガス化ユニット
- 215 炭化水素改質システム、炭化水素改質器（ユニット）
- 225 シンガス冷却セクション
- 251 段階1のガス化ユニット、蒸気改質器
- 271 段階2のガス化ユニット、準化学量論的炭素酸化ユニット
- 411 シンガス熱回収蒸気発生器（HRSG）ユニット
- 421 シンガススクラバユニット
- 431 シンガス圧縮器
- 433 圧縮器段
- 436 一次ガード床
- 441 水性ガスシフト反応器
- 446 アンモニア除去ユニット
- 451 二次ガード床
- 461 CO_2 / H_2S 除去システム

【図 3 A】

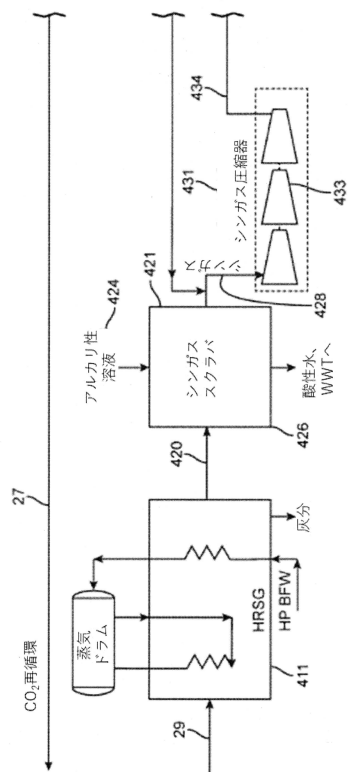


FIG. 3

【図 3 B】

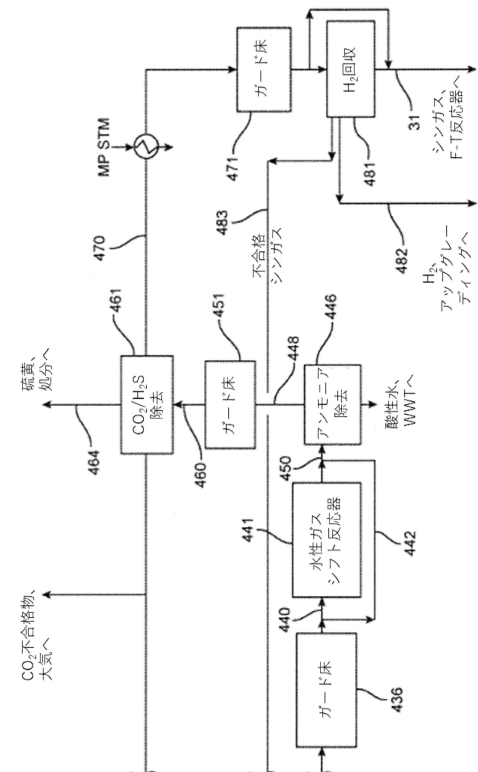


FIG. 3 (Cont.)

【図 4 A】

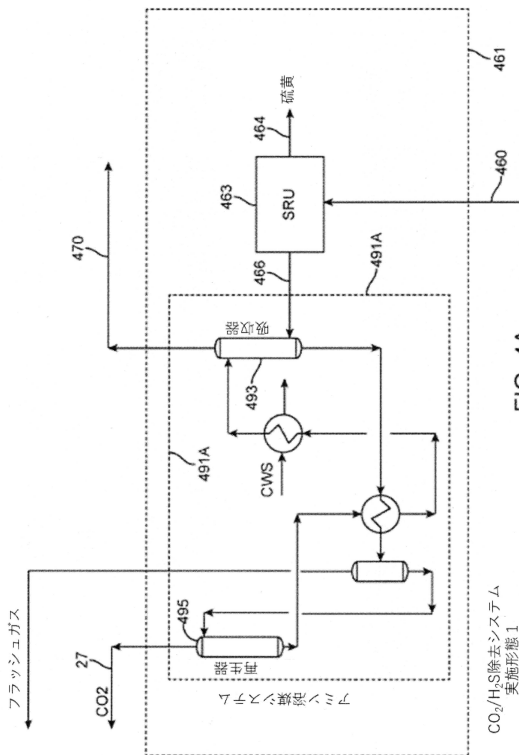


FIG. 4A

【図 4 B】

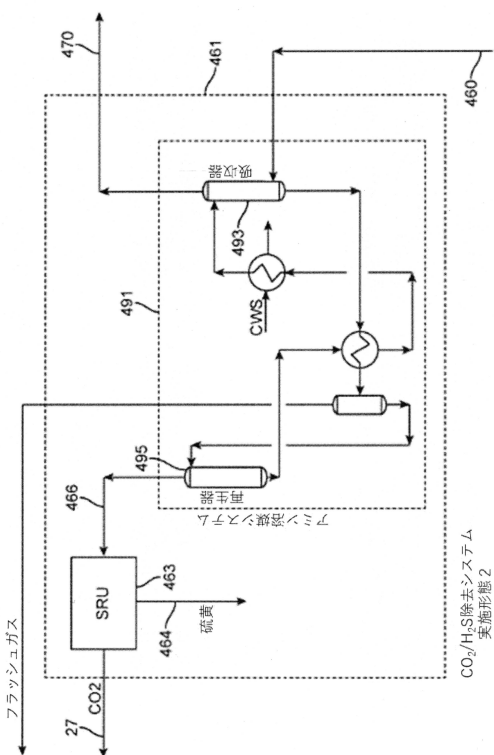
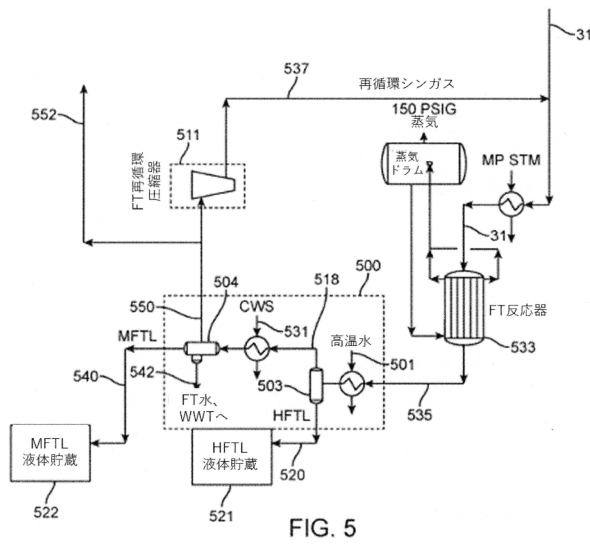


FIG. 4B

【図 5】



【図 6 A】

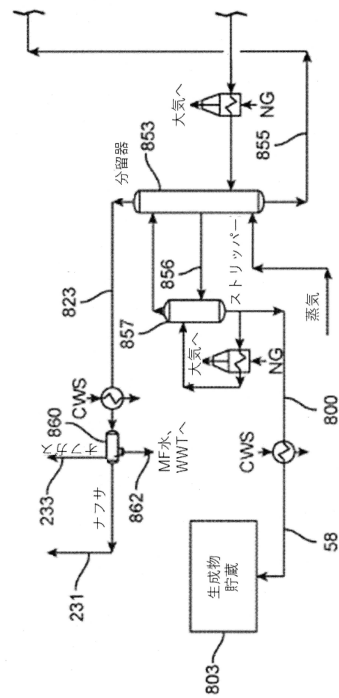


FIG. 6

【図 6 B】

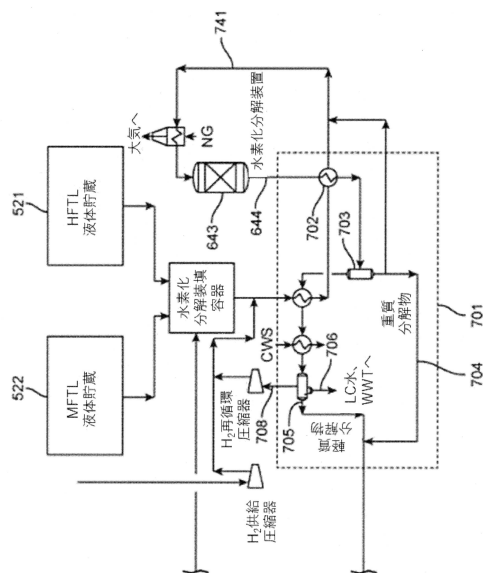


FIG. 6 (Cont.)

10

20

30

40

50

フロントページの続き

(31)優先権主張番号 14/842,729

(32)優先日 平成27年9月1日(2015.9.1)

(33)優先権主張国・地域又は機関

米国(US)

ロード・4900・スイート・220・フルクラム・バイオエナジー・インコーポレーテッド内

(72)発明者 ピーター・ジー・ティヴェリオス

アメリカ合衆国・カリフォルニア・94588・プレザントン・ホップヤード・ロード・4900
・スイート・220・フルクラム・バイオエナジー・インコーポレーテッド内

(72)発明者 ルイス・エル・リッチ

アメリカ合衆国・カリフォルニア・94588・プレザントン・ホップヤード・ロード・4900
・スイート・220・フルクラム・バイオエナジー・インコーポレーテッド内

合議体

審判長 門前 浩一

審判官 瀬下 浩一

審判官 関根 裕

(56)参考文献 特表2011-526323(JP,A)

特開2007-211097(JP,A)

Philip Nuss , Environmental Implications and
Costs of Municipal Solid Waste-Derived Ethy
lene , Journal of Industrial Ecology , 2013年 , V
olume 17 , Number 6 , p. 912 - 915

(58)調査した分野 (Int.Cl., DB名)

C10G 1/00-99/00