

(12) 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局

(43) 国際公開日
2015年8月6日(06.08.2015)



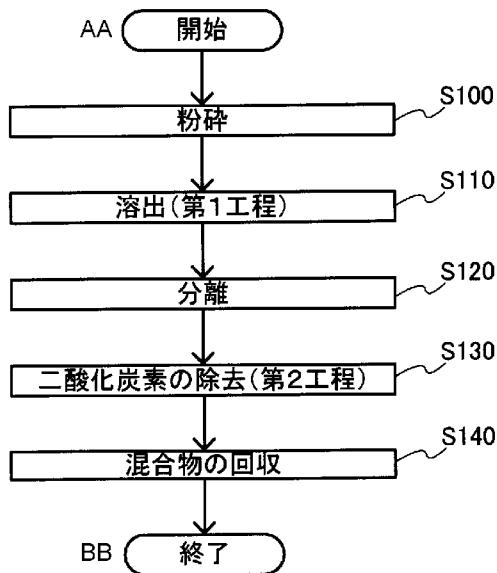
(10) 国際公開番号
WO 2015/114703 A1

- (51) 国際特許分類:
C04B 5/00 (2006.01) C01B 25/01 (2006.01)
- (21) 国際出願番号: PCT/JP2014/005662
- (22) 国際出願日: 2014年11月11日(11.11.2014)
- (25) 国際出願の言語: 日本語
- (26) 国際公開の言語: 日本語
- (30) 優先権データ:
特願 2014-013536 2014年1月28日(28.01.2014) JP
- (71) 出願人: 日新製鋼株式会社 (NISSHIN STEEL CO., LTD.) [JP/JP]; 〒1008366 東京都千代田区丸の内三丁目4番1号 Tokyo (JP).
- (72) 発明者: 松尾 正一 (MATSUO, Shoichi). 浅場 昭広 (ASABA, Akihiro). 福居 康 (FUKUI, Yasushi). 山本 雅也 (YAMAMOTO, Masaya).
- (74) 代理人: 鷺田 公一 (WASHIDA, Kimihito); 〒1600023 東京都新宿区西新宿1-23-7 新宿ファーストウエスト8階 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JP, KE, KG, KN, KP, KR, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SA, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SD, SL, ST, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AL, AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE,

[続葉有]

(54) Title: PHOSPHORUS AND CALCIUM COLLECTION METHOD, AND MIXTURE PRODUCED BY SAID COLLECTION METHOD

(54) 発明の名称: リンおよびカルシウムの回収方法および前記回収方法によって得られる混合物



- AA Start
- S100 Grinding
- S110 Elution (first step)
- S120 Separation
- S130 Removal of carbon dioxide (second step)
- S140 Collection of mixture
- BB End

(57) Abstract: An aqueous solution containing 30 ppm or more of carbon dioxide is brought into contact with a steel-making slag to elute phosphorus and calcium contained in the steel-making slag into the aqueous solution. Subsequently, carbon dioxide is removed from the aqueous solution to precipitate a mixture comprising a phosphorus compound and a calcium compound. In this manner, a mixture comprising a phosphorus compound and a calcium compound and containing phosphorus in an amount of 1% by mass or more in terms of phosphorus atom content can be produced.

(57) 要約: 二酸化炭素を30ppm以上含む水溶液と、製鋼スラグとを接触させて、製鋼スラグ中のリンおよびカルシウムを水溶液に溶出させる。次いで、水溶液から二酸化炭素を除去して、リン化合物およびカルシウム化合物を含む混合物を析出させる。これにより、リン化合物およびカルシウム化合物を含み、リンを原子換算で1質量%以上含有する混合物が得られる。

WO 2015/114703 A1

ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, 添付公開書類:
MC, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, RS, SE, SI, SK, — 國際調查報告 (條約第 21 條(3))
SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ,
GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

明 細 書

発明の名称：

リンおよびカルシウムの回収方法および前記回収方法によって得られる混合物

技術分野

[0001] 本発明は、製鋼スラグからリンおよびカルシウムを回収する方法および前記回収方法によって得られる混合物に関する。

背景技術

[0002] 製鋼工程で生じる製鋼スラグ（転炉スラグ、予備処理スラグ、二次精錬スラグ、電気炉スラグなど）には、リン、カルシウム、鉄、シリコン、マンガン、アルミニウム、マグネシウムなどの酸化物が含まれていることが知られている。具体的には、リンは、製鋼スラグ中において、 Ca_2SiO_4 、 Ca_3SiO_5 などのケイ酸カルシウムおよび $\text{Ca}_2\text{Fe}_2\text{O}_5$ などのカルシウム鉄酸化物と一緒に存在している。一方、カルシウムは、製鋼スラグ中において、製鋼工程で投入される生石灰（ CaO ）がそのまま（遊離石灰）、または遊離石灰が空気中の水蒸気もしくは二酸化炭素と反応して生成した $\text{Ca}(\text{OH})_2$ もしくは Ca_2CO_3 として存在している。

[0003] 一方、リンは、肥料や化学製品の原料として重要な元素である。しかし、日本ではリン鉱石（リン）の産出はないため、リンは、リン鉱石、肥料、化学製品などの形態で輸入されている。また、良質なリン鉱石が少なく、資源的に逼迫するおそれがあるため、リンの価格は、上昇傾向にある（例えば、非特許文献1、2参照）。このような状況において、上述した製鋼スラグからリンを回収できれば、リン資源の問題が緩和される。このため、以前から、製鋼スラグからリンを回収する試みが行われている（例えば、特許文献1、2参照）。

[0004] 特許文献1には、カルシウムを除去した製鋼スラグからリンを回収する方法が記載されている。この回収方法では、二酸化炭素を含む水で製鋼スラグ

を洗浄することにより、製鋼スラグからカルシウムを除去する。その後、鉍酸に製鋼スラグを浸漬することにより、製鋼スラグ中のリンを鉍酸内に溶出させる。最後に、リンが溶出した鉍酸（抽出液）を中和することにより、リン（リン酸）を回収する。

[0005] また、特許文献2には、製鋼スラグからカルシウム化合物を複数回に分けて溶出させることにより、特定のカルシウム化合物に固溶したリンを回収する方法が記載されている。この回収方法では、製鋼スラグ（予備処理スラグ）を二酸化炭素が溶解した水に浸漬する。そして、最初にリンを固溶しないカルシウム化合物を溶出させた後に、リンを固溶したカルシウム化合物を溶出させることにより、リンを含む溶液を脱リンスラグから回収する。

[0006] また、カルシウムは、炭酸カルシウムとして製鉄の焼結工程で使用されたり、焼成して酸化カルシウムとして製鋼工程で使用されたりする重要な元素である。また、酸化カルシウムを消化して得られる水酸化カルシウムは、排水工程で酸などの中和剤として使用される。したがって、製鉄工程で生じる製鋼スラグからカルシウムを回収することができれば、カルシウムを再利用することが可能となり、製鉄のコストを削減できる。このため、以前から、製鋼スラグからカルシウムを回収する試みが行われている（特許文献3参照）。

[0007] 特許文献3には、二酸化炭素を使用して、転炉スラグからカルシウムを回収する方法が記載されている。この回収方法では、転炉スラグに水を注入して、転炉スラグ中のカルシウムを溶出させる。その後、pHの下限値を10程度に維持することで、カルシウム（炭酸カルシウム）を転炉スラグから回収する。

先行技術文献

特許文献

[0008] 特許文献1：特開2010-270378号公報

特許文献2：特開2013-142046号公報

特許文献3：特開昭55-100220号公報

非特許文献

- [0009] 非特許文献1：「鉍物資源マテリアルフロー2011」、独立行政法人 石油天然ガス・金属鉍物資源機構、2012年5月、p. 405-410
- 非特許文献2：松八重一代、外2名、「廃棄物からの人口リン資源回収」、社会技術研究論文集、社会技術研究会、2008年3月、p. 106-113

発明の概要

発明が解決しようとする課題

- [0010] しかしながら、特許文献1に記載のリンの回収方法では、鉍酸および中和剤を使用するため、回収コストが高くなってしまいます。また、製鋼スラグを鉍酸に浸漬した際の未溶解物を濾過するために、濾過機（濾過フィルター）が必要となり、回収コストが高くなってしまいます。さらに、鉍酸には、鉄やマンガ、マグシウム、シリコン、アルミニウム、カルシウムなどの他の成分も溶解してしまうため、この抽出液を中和しても、これらの成分が析出してしまう。
- [0011] また、特許文献2に記載のリンの回収方法では、複数回に分けてカルシウム化合物を溶解させる必要があるため、回収工程が煩雑であるとともに、回収コストが高くなってしまいます。
- [0012] さらに、特許文献3に記載のカルシウムの回収方法では、pHを10以上に維持することが実質上困難であり、pHが低くなると析出した炭酸カルシウムが再溶解してしまうという問題がある。一方、pHの下限値を10程度に維持すると析出量が少なくなってしまう。また、この回収方法では、リンを含むケイ酸カルシウムを溶解させることが困難であり、リンをほとんど回収することができず、回収コストが高くなってしまいます。
- [0013] このように、従来のスラグからリンまたはカルシウムを回収する方法では、回収コストが高いという問題があった。
- [0014] 本発明の目的は、安価に製鋼スラグからリンおよびカルシウムを回収することができる、リンおよびカルシウムの回収方法を提供することである。また、本発明の別の目的は、この回収方法により得られるリンおよびカルシウ

ムを含む混合物を提供することである。

課題を解決するための手段

[0015] 本発明者らは、二酸化炭素を含む水溶液に製鋼スラグを接触させた後、水溶液から二酸化炭素を除去して溶出物を析出させることにより、上記課題を解決させようことを見出し、さらに検討を加えて本発明を完成させた。

[0016] すなわち、本発明は、以下の回収方法に関する。

[1] 製鋼スラグからリンおよびカルシウムを回収する方法であって、二酸化炭素を30ppm以上含む水溶液と、前記製鋼スラグとを接触させて、前記製鋼スラグ中のリンおよびカルシウムを前記水溶液に溶出させる第1工程と、前記第1工程の後、前記水溶液から前記二酸化炭素を除去して、リン化合物およびカルシウム化合物を含む混合物を析出させる第2工程と、を有する、リンおよびカルシウムの回収方法。

[0017] [2] 前記第2工程は、前記水溶液から前記二酸化炭素の一部を除去して、前記混合物を析出させる第3工程と、前記第3工程の後に、前記水溶液から前記二酸化炭素をさらに除去して、前記混合物を析出させる第4工程と、を有し、前記第4工程で得られる前記混合物における前記リン化合物の割合は、前記第3工程で得られる前記混合物における前記リン化合物の割合より少ない、[1]に記載のリンおよびカルシウムの回収方法。

[0018] [3] 前記第3工程における前記混合物の析出速度は、 $0.1\text{ g}/\text{min}\cdot\text{L}$ 以下である、[2]に記載のリンおよびカルシウムの回収方法。

[0019] [4] 前記第2工程では、空気、窒素、酸素、水素、アルゴンおよびヘリウムからなる群から選択される1または2以上のガスを前記水溶液内に吹込むことにより、前記二酸化炭素の除去を行う、[1]～[3]のいずれかに記載のリンおよびカルシウムの回収方法。

[0020] [5] 前記第3工程では、前記ガスの前記水溶液内への吹込みを断続的に行う、[4]に記載のリンおよびカルシウムの回収方法。

[0021] [6] 前記第2工程では、前記水溶液を減圧することにより、前記二酸化炭素の除去を行う、[1]～[3]のいずれかに記載のリンおよびカルシウ

ムの回収方法。

[0022] [7] 前記第2工程では、前記水溶液を加熱することにより、前記二酸化炭素の除去を行う、[1]～[3]のいずれかに記載のリンおよびカルシウムの回収方法。

[0023] また、本発明は、前述した回収方法により得られた混合物に関する。

[0024] [8] [1]～[7]のいずれかに記載のリンおよびカルシウムの回収方法によって得られる混合物であって、リン化合物およびカルシウム化合物を含み、リンを原子換算で1質量%以上含有する、混合物。

発明の効果

[0025] 本発明によれば、安価に製鋼スラグからリンおよびカルシウムを回収することができる。

図面の簡単な説明

[0026] [図1]本発明の一実施の形態に係るリンおよびカルシウムの回収方法のフローチャートである。

[図2]本発明の他の実施の形態に係るリンおよびカルシウムの回収方法のフローチャートである。

[図3]実験5におけるリンおよびカルシウムの回収方法のフローチャートである。

発明を実施するための形態

[0027] [回収方法]

図1は、本発明の一実施の形態に係るリンおよびカルシウムの回収方法のフローチャートである。図1に示されるように、本実施の形態に係るリンおよびカルシウムの回収方法は、製鋼スラグ中のリンおよびカルシウムを、二酸化炭素を含む水溶液に溶出させる第1工程と、第1工程の後、リン化合物およびカルシウム化合物を含む混合物を析出させる第2工程と、を有する。

[0028] (第1工程)

第1工程では、製鋼スラグと、二酸化炭素を含む水溶液とを接触させて、製鋼スラグ中のリンおよびカルシウムを水溶液に溶出させる。

[0029] まず、原料となる製鋼スラグを準備し、破碎または粉砕する（工程S100）。製鋼スラグの種類は、リンおよびカルシウムを含んでいれば、特に限定されない。製鋼スラグの例には、転炉スラグ、予備処理スラグ、二次精錬スラグ、電気炉スラグなどが含まれる。一般的に、製鋼スラグは、リン（P）、カルシウム（Ca）、鉄（Fe）、シリコン（Si）、マンガン（Mn）、マグネシウム（Mg）、アルミニウム（Al）の化合物（酸化物）などを含有する。また、リンは、カルシウムおよびシリコンの複合酸化物であるケイ酸カルシウム（ Ca_2SiO_4 、 Ca_3SiO_5 ）と一緒に存在する。さらに、カルシウムは、遊離石灰である酸化カルシウム（CaO）、水酸化カルシウム（ $Ca(OH)_2$ ）、炭酸カルシウム（ $CaCO_3$ ）などとして存在する。

[0030] 製鋼スラグは、製鋼工程で排出されたまま使用してもよいが、破碎または粉砕をした後、さらに金属鉄を除去した製鋼スラグを使用する方が好ましい。製鋼工程で排出された製鋼スラグをそのまま使用すると、回収作業が煩雑になってしまうおそれがある。製鋼スラグの最大粒径は、特に限定されないが、 $1000\mu m$ 以下であることが好ましい。製鋼スラグの最大粒径が $1000\mu m$ 超の場合、製鋼スラグの水溶液との接触面積が少ないため、リンおよびカルシウムが溶出する時間が長くなり、リンおよびカルシウムを回収する時間が長くなってしまふ。製鋼スラグの粉砕方法は、特に限定されない。例えば、製鋼スラグをローラミル、ボールミルなどで粉砕すればよい。

[0031] 次に、工程S100で準備した製鋼スラグと、二酸化炭素を含む水溶液とを接触させることにより、製鋼スラグ中のリンおよびカルシウムを、二酸化炭素を含む水溶液に溶出させる（工程S110）。

[0032] 二酸化炭素を含む水溶液の種類は、二酸化炭素を30ppm以上含んでいれば特に限定されず、他の成分を含んでいてもよい。また、二酸化炭素を水に溶解させる方法は、特に限定されない。例えば、二酸化炭素を含むガスをバブリングする（吹込む）ことによって、水に二酸化炭素を溶解させることができる。このとき、吹き込むガスには、二酸化炭素以外の成分が含まれて

いてもよい。例えば、吹き込むガスは、酸素や窒素などを含んでいてもよい。また、燃焼後の排ガスを吹き込んで二酸化炭素を溶解させてもよいし、二酸化炭素、空気および水蒸気の混合ガスを吹き込んで二酸化炭素を溶解させてもよい。反応性を高め、カルシウム化合物（ケイ酸カルシウム）の溶出性を高める観点からは、吹き込むガスは、二酸化炭素を高濃度（例えば、90%）に含むことが好ましい。前述したように、水溶液中の二酸化炭素の濃度は、30ppm以上である。水溶液中の二酸化炭素の濃度が30ppm以上であれば、製鋼スラグ中のリンおよびカルシウムを、二酸化炭素を含む水溶液に溶出させることができる。水溶液中の二酸化炭素は、リンおよびカルシウムの溶解に伴い減少するので、水溶液中にリンおよびカルシウムを溶出させるのに必要な二酸化炭素の濃度（30ppm以上）を維持するためには、水溶液と製鋼スラグとを接触させた後も水溶液に二酸化炭素を供給することが必要である。

[0033] 製鋼スラグと、二酸化炭素を含む水溶液とを接触させる方法は、特に限定されない。例えば、あらかじめ二酸化炭素を溶解させた水に製鋼スラグを浸漬させてもよいし、製鋼スラグを水に浸漬した後に二酸化炭素を水に溶解させてもよい。なお、製鋼スラグと水溶液とを接触させている間は、反応性を高める観点から、これらを攪拌することが好ましい。なお、リンおよびカルシウムを溶出させた後の製鋼スラグは、鉄成分の含有量が高くなっているため、そのまま、もしくは、さらに磁選するなどによって製鉄原料に使用できる。

[0034] 製鋼スラグと、二酸化炭素を含む水溶液とを接触させると、製鋼スラグ中の酸化カルシウム (CaO)、水酸化カルシウム (Ca(OH)_2)、炭酸カルシウム (CaCO_3)、ケイ酸カルシウム (Ca_2SiO_4 、 Ca_3SiO_5) およびカルシウム鉄酸化物 ($\text{Ca}_2\text{Fe}_2\text{O}_5$) と、二酸化炭素を含む水とが反応して、カルシウム成分が水溶液に溶出する。また、ケイ酸カルシウムが溶解することにより、製鋼スラグ中の五酸化二リン (P_2O_5) と、二酸化炭素を含む水溶液とが反応して、リン成分が水に溶出する。このように、製鋼ス

ラグと、二酸化炭素を含む水溶液を接触させることにより、製鋼スラグ中に含まれるリンおよびカルシウムが水溶液中に溶出する。

[0035] 次いで、リンおよびカルシウムが溶解した水溶液（上澄み液）と、リンおよびカルシウムが溶出した製鋼スラグとを濾過などにより分離する（工程 S 1 2 0）。

[0036] （第 2 工程）

第 2 工程では、第 1 工程の後、リンおよびカルシウムが溶解した水溶液からリン化合物およびカルシウム化合物を含む混合物を析出させた後、混合物を回収する。

[0037] まず、リンおよびカルシウムが溶解した水溶液から二酸化炭素を除去することにより、リン化合物およびカルシウム化合物を含む混合物を析出させる（工程 S 1 3 0）。水溶液から二酸化炭素を除去する方法は、特に限定されない。二酸化炭素を除去する方法の例には、（1）ガスの水溶液への吹込み、（2）水溶液の減圧、（3）水溶液の加熱、などが含まれる。以下、個別に説明する。

[0038] （1）ガスの水溶液への吹込み

ガスの水溶液への吹込みにより、二酸化炭素を除去する方法では、水溶液に二酸化炭素以外のガスを吹込むことにより行う。これにより、溶解している二酸化炭素と吹き込んだガスとを置換することで、簡単に二酸化炭素を水溶液から除去することができる。水に吹込むガスの種類は、水との反応性が低い無機系ガス、または水との反応性が低い有機系ガスであることが好ましい。無機系ガスの例には、空気、窒素、酸素、水素、アルゴン、ヘリウムなどが含まれる。また、有機系ガスの例には、メタン、エタン、エチレン、アセチレン、プロパンなどが含まれる。有機系ガスは、外部に漏れた場合に燃焼や爆発の危険があるため、注意が必要である。なお、塩素ガス、亜硫酸ガスなどの水と反応するガスを使用すると、塩素イオン、硫酸イオンなどが水中で生成する。そして、これらのイオンは、水中に溶出したカルシウムと塩を形成してしまう。その結果、水溶液から二酸化炭素を除去してもリン化合

物およびカルシウム化合物を含む混合物が析出しないため好ましくない。

[0039] (2) 水溶液の減圧

水溶液を減圧することにより、二酸化炭素を除去する方法では、水溶液を密閉容器に入れて、ポンプなどにより容器内の空気を排出して、容器内を減圧雰囲気にする（脱気）により行う。なお、水溶液の減圧に加えて、水溶液に超音波を印加してもよく、または水溶液を攪拌してもよい。また、水溶液の減圧に加えて、水溶液への超音波の印加および水溶液の攪拌を行ってもよい。これにより、水溶液から二酸化炭素を効率的に除去できる。

[0040] (3) 水溶液の加熱

水溶液の加熱により、二酸化炭素を除去する方法では、水溶液の温度を高める。この場合、加熱コストを低くする観点から、水の蒸気圧が雰囲気圧力を超えない範囲内の温度に加熱することが好ましい。例えば、雰囲気圧力が大気圧（1気圧）の場合、加熱温度は、100℃未満である。水溶液を加熱すると、二酸化炭素が除去されるだけでなく、カルシウム化合物（炭酸カルシウム）の溶解度が低下するため、カルシウム化合物が析出しやすくなる。

[0041] 二酸化炭素を除去する方法は、上記（1）～（3）の方法を組み合わせて行ってもよい。これにより、二酸化炭素を水溶液から効率的に除去できる。なお、これらの組合せは、ガスや熱の供給体制、立地、工場内副生ガスの利用などを考慮して、最適な組合せを選べばよい。

[0042] 例えば、ガスを水溶液に吹込みながら、ガスの吹込み量以上に排気して、減圧雰囲気することにより、ガスの吹込みによる二酸化炭素の除去の効果と攪拌効果、および水溶液の減圧による二酸化炭素の除去の効果を得られ、二酸化炭素を効率的に除去できる。また、さらに加熱することにより、さらに二酸化炭素の除去の効果が促進される。また、ガスの水溶液への吹込みの効果と水溶液の減圧との効果により、容易に二酸化炭素を除去することができるため、加熱温度を高くする必要がなく、加熱コストを削減できる。

[0043] 水溶液から二酸化炭素を除去すると、水溶液中のカルシウムがカルシウム化合物として析出する。析出されるカルシウム化合物の例には、炭酸カルシ

ウム、炭酸水素カルシウム、水酸化カルシウムなどが含まれる。また、水溶液から二酸化炭素を除去することにより、水溶液中のリンがリン化合物として析出する。析出されるリン化合物の例にはリン酸カルシウム、リン酸水素カルシウム、ヒドロキシアパタイト（H A p）などが含まれる。

[0044] 次いで、工程 S 1 3 0 で析出したリン化合物およびカルシウム化合物を含む混合物を回収する（工程 S 1 4 0）。

[0045] 以上の手順により、製鋼スラグからリンおよびカルシウムを安価に回収することができる。

[0046] 前述したように、製鋼スラグから回収したリン化合物は、リン資源として重要である。よって、混合物中のリン化合物の含有量は、多いことが好ましい。また、製鋼スラグから回収したカルシウム化合物は、製鉄原料として再利用できる。このとき、製鉄原料としてリン化合物を含んでいることは好ましくない。したがって、リンおよびカルシウムを含む水溶液から、リン化合物の含有量が多い混合物と、リン化合物の含有量が少ない混合物とを別個に得ることが好ましい。このように、各化合物の含有量が異なる 2 種類の混合物を別個に得るためには、以下のように第 2 工程を行うことが好ましい。

[0047] 図 2 は、本発明の別の実施の形態に係るリンおよびカルシウムの回収方法のフローチャートである。図 2 に示されるように、本実施の形態では、第 2 工程は、水溶液から二酸化炭素の一部を除去して、混合物を析出させる第 3 工程と、第 3 工程の後に、水溶液から二酸化炭素をさらに除去して、混合物を析出させる第 4 工程と、を有している。この場合、第 4 工程で得られる混合物におけるリン化合物の割合は、第 3 工程で得られる混合物におけるリン化合物の割合より少ない。

[0048] 製鋼スラグの破碎または粉碎（工程 S 1 0 0）、製鋼スラグ中のリンおよびカルシウムの溶出（工程 S 1 1 0）およびリンおよびカルシウムが溶解した水溶液（上澄み液）と、リンおよびカルシウムが溶出した製鋼スラグとの分離（工程 S 1 2 0）は、前述した通りである。

[0049] （第 3 工程）

第3工程では、リンおよびカルシウムが溶解した水溶液から二酸化炭素の一部を除去して、リン化合物の含有量が多い混合物を析出させる（工程S230）。第3工程では、カルシウム化合物とリンとが一緒に析出しやすい性質を利用して行う。第3工程における混合物の析出速度は、 $0.1 \text{ g} / \text{min} \cdot \text{L}$ 以下であることが好ましい。析出速度が $0.1 \text{ g} / \text{min} \cdot \text{L}$ 以下の場合、カルシウム化合物の表面にリン化合物が吸着するため、カルシウム化合物に対して多くのリン化合物と一緒に析出するためである。このとき、水溶液を攪拌することにより、リン化合物およびカルシウム化合物と一緒に析出しやすくなる。そして、リン化合物の含有量が多い混合物を回収する（工程S240）。

[0050] （第4工程）

第4工程では、第3工程の後に、リンおよびカルシウムが溶解した水溶液から二酸化炭素をさらに除去して、混合物を析出させる（工程S250）。具体的には、第3工程を行った後、その水溶液から二酸化炭素をさらに除去して、残りのカルシウム化合物を析出させる。このとき、リン化合物は、第3工程においてほとんど析出しているため、リン化合物の含有量の少ない混合物を得ることができる。この場合、二酸化炭素を除去する方法は、前述したガスの水溶液への吹込み法、水溶液の減圧、水溶液の加熱のいずれでもよい。いずれの方法によっても、リン化合物をほとんど含まないカルシウム化合物が得られる。そして、リン化合物の含有量が少ない混合物を回収する（工程S260）。

[0051] 以上の工程により、リン化合物の含有量が多い混合物と、リン化合物の含有量が少ない混合物とを別個に得ることができる。

[0052] また、第3工程では、二酸化炭素の除去を断続的に行うことによっても、リンの含有量の高い混合物を得ることができる。具体的には、二酸化炭素の除去と、二酸化炭素の除去の停止を短時間で繰り返す。ここでは、操作性の観点から、二酸化炭素の除去は、ガスの水溶液への吹込みまたは水溶液の減圧であることが好ましい。例えば、ガスの水溶液への吹込みを0.5分間と

、その後、ガスの水溶液への吹込みの停止を1分間とを3回繰り返すことにより行う。これは、析出したカルシウム化合物の表面にリンを吸着させた後、新たにカルシウム化合物をその表面もしくは溶液中に析出させ、新たにリン化合物を吸着させることで、単位体積当りのリン化合物が多く吸着するためである。なお、第3工程では、水溶液へのガス吹込みまたは水溶液の減圧を止めた後、しばらく攪拌することが好ましい。これにより、未吸着のリン化合物が析出したカルシウム化合物に吸着するようになる。ガスの水溶液への吹込みまたは水溶液の減圧を止める時期は、第3工程内のいずれの時期であってもよい。また、二酸化炭素の除去が一定条件で行われた場合、第3工程は、二酸化炭素の除去を行う時間の $1/50 \sim 1/3$ の時間であることが好ましい。

[0053] [析出物]

このようにして得られる混合物（本発明に係る混合物）は、リン化合物およびカルシウム化合物を含み、リンを原子換算で1質量%以上含有する。前述のとおり、リン化合物の例にはリン酸カルシウム、リン酸水素カルシウム、ヒドロキシアパタイト（HAp）などが含まれ、カルシウム化合物の例には炭酸カルシウム、炭酸水素カルシウム、水酸化カルシウムなどが含まれる。混合物中のリンの含有量は、ICP-AES法によって求めることができる。

[0054] 以上のように、本発明に係るリンおよびカルシウムの回収方法は、二酸化炭素を30ppm以上含む水溶液と、製鋼スラグとを接触させて、製鋼スラグ中のリンおよびカルシウムを水溶液に溶出させた後、水溶液から二酸化炭素を除去することにより、製鋼スラグ中のリンおよびカルシウムをリン化合物およびカルシウム化合物の混合物として安価に回収することができる。

[0055] 以下、本発明について実施例を参照して詳細に説明するが、本発明はこれらの実施例により限定されない。

実施例

[0056] [実験1]

実験 1 では、二酸化炭素の除去および混合物の回収をそれぞれ 1 回行った例を示す。

[0057] 1. スラグの準備

成分比率の異なる 2 種類の製鋼スラグ（スラグ A およびスラグ B）を準備した（表 1 参照）。最大粒径が 100 μm となるように、ローラミルを用いてスラグ A およびスラグ B を粉砕した。また、粉砕したスラグの最大粒径は、レーザー回折・散乱式粒子径分布測定装置を用いて確認した。

[0058] [表 1]

	成分比率（質量％）						
	Fe	Ca	Si	Mn	Mg	Al	P
スラグ A	14.0	35.1	7.1	3.7	1.6	2.3	0.8
スラグ B	14.6	34.2	6.7	4.9	2.0	0.9	2.1

[0059] 2. リンおよびカルシウムの溶出

容器に充填された 100 L の水に、粉砕したスラグ（1 kg、3 kg または 5 kg）を投入してスラグ懸濁液を調製した。次いで、調製したスラグ懸濁液内に、二酸化炭素を 20 L/min で吹込みながら、インペラを用いてスラグ懸濁液を 30 分間攪拌した。このときの二酸化炭素濃度は、30 ppm 以上であった。また、比較のため、スラグ懸濁液内に、二酸化炭素を吹込まずに、インペラを用いてスラグ懸濁液を 30 分間攪拌した。攪拌後のスラグ懸濁液を静置して、スラグを沈殿させた。その後、上澄み液を回収し、フィルターを用いた減圧濾過によって浮遊物を除去した。

[0060] 3. 二酸化炭素の除去

（1）ガスの水溶液への吹込み、（2）水溶液の減圧、（3）水溶液の加熱、（4）ガスの水溶液への吹込みおよび水溶液の加熱、または（5）ガスの水溶液への吹込み、水溶液の減圧および水溶液の加熱により、上澄み液に含まれる二酸化炭素を除去した。これにより、上澄み液中に析出物が生じた。以下、二酸化炭素の除去方法（上記（1）～（5））について説明する。

[0061] （1）ガスの水溶液への吹込み

容器に投入された上澄み液にガス（空気、 N_2 、 O_2 、 H_2 、 Ar 、 He またはこれらの組み合わせ）を $20\text{ L}/\text{min}$ で吹込みながら、インペラを用いて30分間攪拌することによって、二酸化炭素を除去した。なお、ガスとして N_2 および Ar を使用した実施例11では、 N_2 ： $10\text{ L}/\text{min}$ 、 Ar ： $10\text{ L}/\text{min}$ とした。

[0062] (2) 水溶液の減圧

上澄み液を投入した密閉容器の内部の圧力を $1/10$ 気圧に30分間維持するとともに、上澄み液に超音波を印加することによって、二酸化炭素を除去した。

[0063] (3) 水溶液の加熱

容器に投入された上澄み液の液温を 90°C に加熱するとともに、インペラを用いて30分間攪拌することによって、二酸化炭素を除去した。

[0064] (4) ガスの水溶液への吹込みおよび水溶液の加熱

容器に投入された上澄み液に空気を $20\text{ L}/\text{min}$ で吹込みつつ、上澄み液の液温を 90°C に加熱しながら、インペラを用いて30分間攪拌することによって、二酸化炭素を除去した。

[0065] (5) ガスの水溶液への吹込み、水溶液の減圧および水溶液の加熱

密閉容器に投入された上澄み液に空気を $5\text{ L}/\text{min}$ で吹込みつつ、密閉容器の内部の圧力を $3/10$ 気圧とし、かつ上澄み液の液温を 60°C に加熱した状態を30分間維持することによって、二酸化炭素を除去した。

[0066] 4. 混合物の回収および混合物に含まれるリン濃度の測定

フィルターを用いて、析出物（混合物）を含む上澄み液を減圧濾過して、混合物を回収した。なお、二酸化炭素を除去する時に加熱した上澄み液については、液温が低下しないように加温しながら減圧濾過して、混合物を回収した。回収した混合物中のリン濃度を、 $ICP-AES$ 法により測定した。また、 $ICP-AES$ 法により混合物中にカルシウムが含まれていることも確認した。これにより、リン化合物およびカルシウム化合物を含む混合物を得たことを確認した。

[0067] 5. 結果

実験1の回収条件および回収結果を表2に示す。

[0068] [表2]

	スラグ	溶出方法	スラグ量 (kg/100L)	二酸化炭素の除去方法						析出物				
				ガスの吹込み (ガスの種類)						減圧	加熱	質量 (g/L)	P濃度 (mass%)	
				空気	N ₂	O ₂	H ₂	Ar	He					
実施例1	A	二酸化炭素溶解水	1	○	—	—	—	—	—	—	—	0.71	0.30	
実施例2			3	○	—	—	—	—	—	—	—	1.79	0.43	
実施例3			5	○	—	—	—	—	—	—	—	2.25	0.35	
実施例4			1	—	○	—	—	—	—	—	—	0.66	0.41	
実施例5			3	—	○	—	—	—	—	—	—	1.38	0.39	
実施例6			5	—	○	—	—	—	—	—	—	1.99	0.45	
実施例7			1	—	—	○	—	—	—	—	—	0.89	0.29	
実施例8			1	—	—	—	○	—	—	—	—	0.70	0.38	
実施例9			1	—	—	—	—	○	—	—	—	0.88	0.29	
実施例10			1	—	—	—	—	—	○	—	—	0.75	0.36	
実施例11			1	—	○	—	—	○	—	—	—	0.73	0.38	
実施例12			1	—	—	—	—	—	—	○	—	0.29	0.69	
実施例13			1	—	—	—	—	—	—	—	○	1.59	0.22	
実施例14			1	○	—	—	—	—	—	—	○	1.70	0.19	
実施例15			1	○	—	—	—	—	—	○	—	0.93	0.33	
実施例16			1	—	—	—	—	—	—	○	○	1.75	0.15	
実施例17			1	○	—	—	—	—	—	○	○	1.40	0.20	
実施例18			B	1	○	—	—	—	—	—	—	—	0.79	0.67
実施例19				1	—	○	—	—	—	—	—	—	0.86	0.70
実施例20				1	—	—	○	—	—	—	—	—	0.88	0.61
実施例21				1	—	—	—	—	—	—	○	—	0.31	1.32
実施例22				1	—	—	—	—	—	—	—	○	1.92	0.41
比較例1	A	水	1	○	—	—	—	—	—	—	0.05	0.01		

[0069] 表2に示されるように、二酸化炭素を含む水に製鋼スラグを浸漬させ、二酸化炭素を除去した実施例1～22の回収方法では、リン化合物およびカルシウム化合物を含む混合物を回収することができた。一方、二酸化炭素を含まない水に製鋼スラグを浸漬させ、二酸化炭素を除去した比較例1の回収方法では、リン化合物およびカルシウム化合物を含む混合物をほとんど回収することができなかった。

[0070] [実験2]

実験2では、二酸化炭素の除去および混合物の回収をそれぞれ2回に分けて行った例を示す。

[0071] 1. スラグの準備

実験1と同様の2種類の製鋼スラグ（スラグAおよびスラグB）を準備した。

[0072] 2. リンおよびカルシウムの溶出

容器に充填された100Lの水に、粉碎したスラグ（1kgまたは3kg）を投入してスラグ懸濁液を調製した。次いで、調製したスラグ懸濁液内に、二酸化炭素を20L/minで吹込みながら、インペラを用いてスラグ懸濁液を30分間攪拌した。そして、懸濁液を静置して、スラグを沈殿させた後、上澄み液を回収し、フィルターを用いた減圧濾過によって浮遊物を除去した。

[0073] 3. 二酸化炭素の除去および混合物の回収

(1) ガスの水溶液への吹込み

容器に投入された上澄み液にガス（空気またはN₂）を20L/minで吹込みながら、インペラを用いて5分間攪拌した後、ガスの吹込みを停止して、さらに5分間攪拌した。そして、フィルターを用いて、析出物（混合物）を含む上澄み液を減圧濾過して、混合物を回収した。混合物を回収した上澄み液を容器に再度投入して、ガス（空気またはN₂）を20L/minで吹込みながら、インペラを用いて25分間攪拌した。そして、フィルターを用いて、析出物（混合物）を含む上澄み液を減圧濾過して、混合物を回収した。

[0074] (2) 水溶液の減圧

上澄み液を投入した密閉容器の内部の圧力を1/10気圧に5分間維持して二酸化炭素を除去した後、フィルターを用いて、析出物（混合物）を含む上澄み液を減圧濾過して、混合物を回収した。混合物を回収した上澄み液を密閉容器に再度投入して、密閉容器の内部の圧力を1/10気圧に25分間維持して二酸化炭素を除去した後、フィルターを用いて、析出物（混合物）を含む上澄み液を減圧濾過して、混合物を回収した。

[0075] 4. 混合物中に含まれるリン濃度の測定

混合物中に含まれるリンおよびカルシウムの測定を実験1と同様に行った

[0076] 5. 結果

実験2の回収条件および回収結果を表3に示す。

[0077] [表3]

	スラグ	スラグ量 (kg/100L)	二酸化炭素の除去方法	析出物			
				二酸化炭素の除去時間			
				0～5分		5～30分	
				質量 (g/L)	P濃度 (mass%)	質量 (g/L)	P濃度 (mass%)
実施例23	A	1	空気の吹込み	0.08	3.17	0.79	0.01
実施例24		3	空気の吹込み	0.13	5.32	1.70	0.01
実施例25		1	窒素の吹込み	0.06	4.63	0.73	0.02
実施例26		3	窒素の吹込み	0.11	5.11	1.45	0.01
実施例27		1	減圧	0.02	9.82	0.25	0.02
実施例28	B	1	空気の吹込み	0.07	8.85	0.66	0.02
実施例29		1	窒素の吹込み	0.06	7.99	0.78	0.02

[0078] 表3に示されるように、初めに、短時間（5分間）の二酸化炭素の除去を行うことにより、リンの含有量が高い混合物を得ることができた。また、大部分のリン化合物を除いた上澄み液からさらに二酸化炭素を除去することにより、リンの含有量が少ない混合物を得ることができた。

[0079] [実験3]

実験3では、2種類の方法で二酸化炭素の除去を1回ずつ行い、混合物を回収した例を示す。

[0080] 1. スラグの準備と、リンおよびカルシウムの溶出

実験1、2と同様の2種類の製鋼スラグ（スラグAおよびスラグB）を準備した。リンおよびカルシウムの溶出は、実験2と同じ手順により行った。

[0081] 2. 二酸化炭素の除去

(1) ガスの水溶液へのガスの吹込みおよび水溶液の加熱

容器に投入された上澄み液にガス（空気またはN₂）を20L/minで吹込みながら、インペラを用いて5分間二酸化炭素を除去した後、フィルターを用いて、混合物を含む上澄み液を減圧濾過して、混合物を回収した。混合物を回収した上澄み液を容器に再度投入して、上澄み液の液温を90℃に加

熱しながら、インペラを用いて25分間攪拌することによって、二酸化炭素を除去した後、液温が低下しないように加温しながら減圧濾過して、混合物を回収した。

[0082] (2) ガスの水溶液へのガスの吹込みおよび水溶液の減圧

容器に投入された上澄み液にガス（空気またはN₂）を20L/minで吹込みながら、インペラを用いて5分間二酸化炭素を除去した後、フィルターを用いて、混合物を含む上澄み液を減圧濾過して、混合物を回収した。混合物を回収した上澄み液を容器に再度投入して、密閉容器の内部の圧力を1/10気圧に25分間維持して二酸化炭素を除去した後、フィルターを用いて、混合物を含む上澄み液を減圧濾過して、混合物を回収した。

[0083] 3. 混合物に含まれるリン濃度の測定

混合物に含まれるリン濃度の測定を実験1と同様に行った。

[0084] 4. 結果

実験3の回収条件および回収結果を表4に示す。

[0085] [表4]

	スラグ	スラグ量 (kg/100L)	二酸化炭素の除去方法		析出物			
			ガス吹込み (0~5分)	減圧/加熱 (5~30分)	ガス吹込み		減圧/加熱	
					質量 (g/L)	P濃度 (mass%)	質量 (g/L)	P濃度 (mass%)
実施例30	A	1	空気の吹込み	加熱	0.07	3.84	1.66	0.01
実施例31		3	空気の吹込み	加熱	0.12	5.58	2.29	0.01
実施例32		1	窒素の吹込み	減圧	0.06	4.31	0.20	0.02
実施例33		3	窒素の吹込み	加熱	0.13	5.67	2.99	0.01
実施例34	B	1	空気の吹込み	加熱	0.07	8.83	1.64	0.02

[0086] 表4に示されるように、実験2と同様に、初めに、短時間（5分間）の二酸化炭素の除去を行うことにより、リンの含有量が高い混合物を得ることができた。また、大部分のリン化合物を除いた上澄み液からさらに二酸化炭素を除去することにより、リンの含有量が少ない混合物を得ることができた。

[0087] [実験4]

実験4では、1種類の方法で二酸化炭素の除去を行い、混合物の回収を2回に分けて行った例を示す。

[0088] 1. スラグの準備と、リンおよびカルシウムの溶出

実験1、2で使用したスラグAを準備した。リンおよびカルシウムの溶出は、実験2と同じ手順により行った。なお、投入したスラグは、1kgとした。

[0089] 2. 二酸化炭素の除去

二酸化炭素の除去は、密閉容器に投入された上澄み液に空気を所定量吹込みながら、インペラを用いて5分間二酸化炭素を除去した後、ガスの吹込みを停止して、さらに5分間攪拌した。その後、フィルターを用いて、析出物を含む上澄み液を減圧濾過して、析出物を回収した。次いで、再度容器に投入された上澄み液に空気を所定量吹込みながら、インペラを用いて25分間二酸化炭素を除去した後、フィルターを用いて、析出物を含む上澄み液を減圧濾過して、析出物を回収した。なお、空気の吹込み量は、スラグ懸濁液1L当たりの1分間の大気圧の空気容量で示した。

[0090] 3. 混合物中に含まれるリン濃度の測定

混合物中に含まれるリン濃度の測定を実験1と同様に行った。

[0091] 4. 結果

実験4の回収条件および回収結果を表5に示す。

[0092] [表5]

	二酸化炭素の除去方法	析出物					
		二酸化炭素の除去時間					
		0~5分			5~30分		
空気吹込み量 (L/min)	質量 (g/L)	析出速度 (g/min·L)	P濃度 (mass%)	質量 (g/L)	析出速度 (g/min·L)	P濃度 (mass%)	
実施例35	0.20	0.07	0.014	3.34	0.70	0.028	0.01
実施例36	0.10	0.04	0.008	8.12	0.73	0.029	0.01
実施例37	0.05	0.02	0.003	14.60	0.81	0.032	0.02

[0093] 表5に示されるように、リン化合物およびカルシウム化合物の析出速度を0.1g/min·L以下とすることにより、混合物中におけるリン化合物の含有量を高めることができた。

[0094] [実験5]

実験5では、二酸化炭素の除去を複数回（3回）行った例を示す。図3は

、実験5におけるリンおよびカルシウムの回収方法のフローチャートである。

[0095] 1. スラグの準備と、リンおよびカルシウムの溶出

実験1、2で使用したスラグAを準備した（工程S100、S110）。リンおよびカルシウムの溶出は、実験2と同じ手順により行った（工程S120）。なお、投入したスラグは、1kgとした。

[0096] 2. 二酸化炭素の除去

二酸化炭素の除去は、容器に投入された上澄み液に空気を所定量吹込みながら、インペラを用いて0.5分間二酸化炭素を除去した後、空気の吹込みを停止して、さらに1分間攪拌した。空気の吹込みおよび空気の吹込みの停止を3回繰り返した（工程S300およびS310）。フィルターを用いて、混合物を含む上澄み液を減圧濾過して、混合物を回収した（工程S320）。次いで、混合物を回収した上澄み液を容器に再度投入して、上澄み液に空気を20L/minで吹込みながら、インペラを用いて25分間二酸化炭素を除去した（工程S330）後、フィルターを用いて、混合物を含む上澄み液を減圧濾過して、混合物を回収した（工程S340）。

[0097] 3. 混合物中に含まれるリン濃度の測定

混合物中に含まれるリンおよびカルシウムの測定を実験1と同様に行った。

[0098] 4. 結果

実験5の回収条件および回収結果を表6に示す。

[0099] [表6]

	二酸化炭素の除去3回			空気吹込み(25分間)		
	質量 (g/L)	析出速度 (g/min・L)	P濃度 (mass%)	質量 (g/L)	析出速度 (g/min・L)	P濃度 (mass%)
実施例38	0.04	0.009	7.89	0.72	0.029	0.01

[0100] 表6に示されるように、二酸化炭素を除去する工程において、ガス（空気）の吹込みを断続的に行うことにより、リンの含有量が高い混合物およびリンの含有量の少ない混合物を別個に得ることができた。

[0101] 以上のように、本発明に係る回収方法では、二酸化炭素を含む水溶液に製鋼スラグ内のリンおよびカルシウムを溶出させた後、リン化合物およびカルシウム化合物を含む混合物を析出させることにより、安価に製鋼スラグからリンおよびカルシウムを回収することができる。

[0102] 本出願は、2014年1月28日出願の特願2014-013536に基づく優先権を主張する。当該出願明細書および図面に記載された内容は、すべて本願明細書に援用される。

産業上の利用可能性

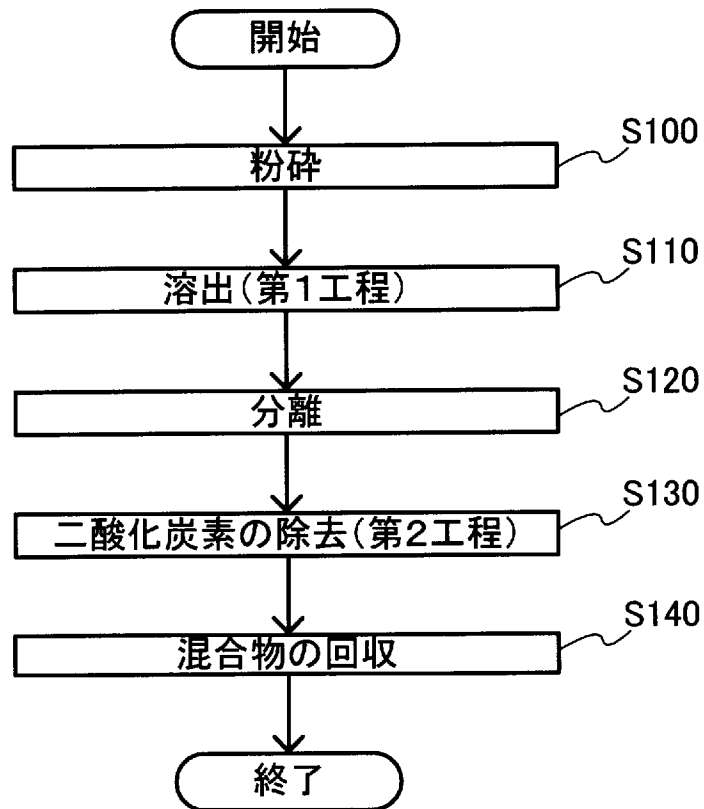
[0103] 本発明のリンおよびカルシウムの回収方法は、製鋼スラグ中のリンおよびカルシウムを安価に回収することができるため、例えば、製鉄におけるリン資源およびカルシウム資源の回収方法として有用である。

請求の範囲

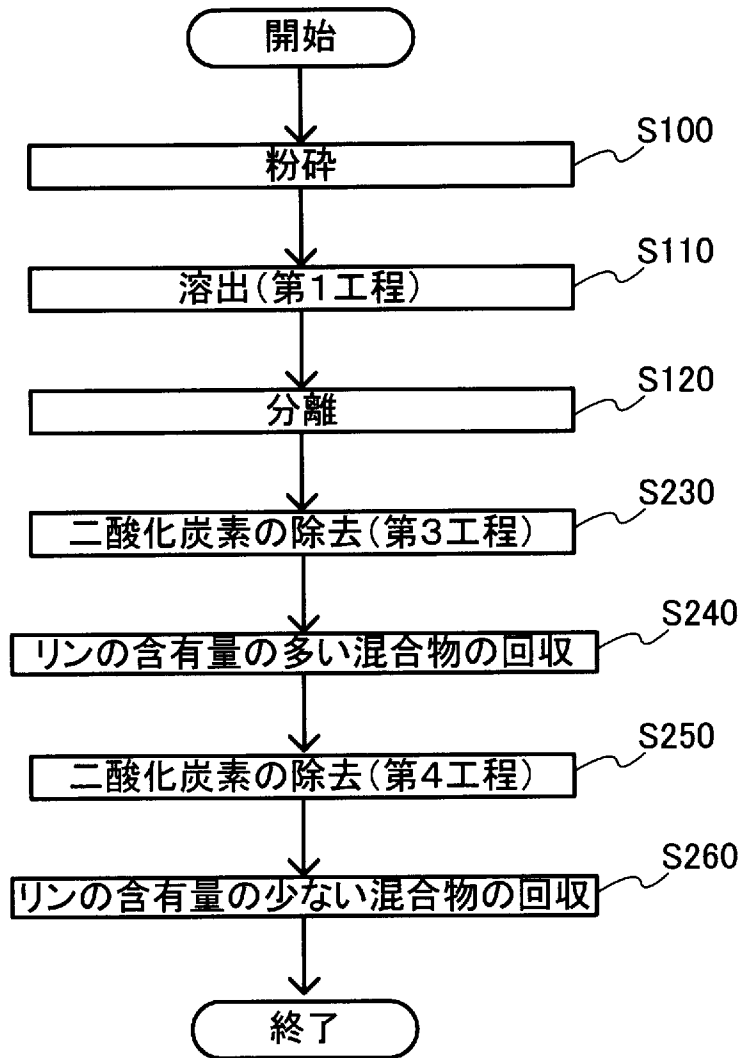
- [請求項1] 製鋼スラグからリンおよびカルシウムを回収する方法であって、
二酸化炭素を30ppm以上含む水溶液と、前記製鋼スラグとを接触させて、前記製鋼スラグ中のリンおよびカルシウムを前記水溶液に溶出させる第1工程と、
前記第1工程の後、前記水溶液から前記二酸化炭素を除去して、リン化合物およびカルシウム化合物を含む混合物を析出させる第2工程と、
を有する、リンおよびカルシウムの回収方法。
- [請求項2] 前記第2工程は、
前記水溶液から前記二酸化炭素の一部を除去して、前記混合物を析出させる第3工程と、
前記第3工程の後に、前記水溶液から前記二酸化炭素をさらに除去して、前記混合物を析出させる第4工程と、
を有し、
前記第4工程で得られる前記混合物における前記リン化合物の割合は、前記第3工程で得られる前記混合物における前記リン化合物の割合より少ない、
請求項1に記載のリンおよびカルシウムの回収方法。
- [請求項3] 前記第3工程における前記混合物の析出速度は、 $0.1\text{ g}/\text{min}\cdot\text{L}$ 以下である、請求項2に記載のリンおよびカルシウムの回収方法。
- [請求項4] 前記第2工程では、空気、窒素、酸素、水素、アルゴンおよびヘリウムからなる群から選択される1または2以上のガスを前記水溶液内に吹込むことにより、前記二酸化炭素の除去を行う、請求項1～3のいずれか一項に記載のリンおよびカルシウムの回収方法。
- [請求項5] 前記第3工程では、前記ガスの前記水溶液内への吹込みを断続的に行う、請求項4に記載のリンおよびカルシウムの回収方法。

- [請求項6] 前記第2工程では、前記水溶液を減圧することにより、前記二酸化炭素の除去を行う、請求項1～3のいずれか一項に記載のリンおよびカルシウムの回収方法。
- [請求項7] 前記第2工程では、前記水溶液を加熱することにより、前記二酸化炭素の除去を行う、請求項1～3のいずれか一項に記載のリンおよびカルシウムの回収方法。
- [請求項8] 請求項1～7のいずれか一項に記載のリンおよびカルシウムの回収方法によって得られる混合物であって、
リン化合物およびカルシウム化合物を含み、
リンを原子換算で1質量%以上含有する、
混合物。

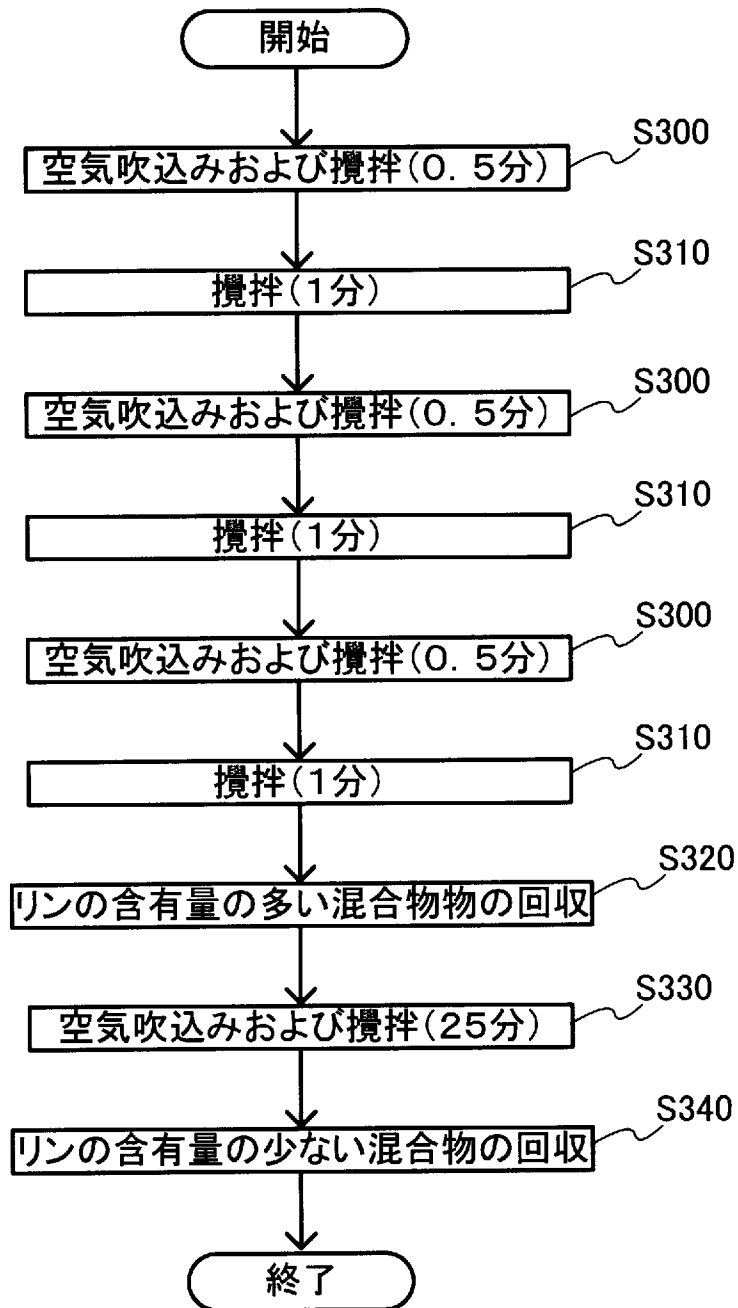
[図1]



[図2]



[図3]



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP2014/005662

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
C04B5/00(2006.01)i, C01B25/01(2006.01)i

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
C02F1/20, C04B5/00, C01B25/01-25/027, B01D19/00-19/04, B01D21/00-21/34, B01D43/00, F27D15/00

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho	1922-1996	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2015
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2015	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2015

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)
JSTPlus(JDreamIII), Thomson Innovation

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	JP 2013-142046 A (Nippon Steel & Sumitomo Metal Corp.), 22 July 2013 (22.07.2013), claim 1 (Family: none)	1-8
A	JP 2008-664 A (Teijin Engineering Ltd.), 10 January 2008 (10.01.2008), claims 1, 4, 5 (Family: none)	1-8
A	JP 2010-270378 A (Kobelco Eco-Solutions Co., Ltd.), 02 December 2010 (02.12.2010), claim 1 (Family: none)	1-8

Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex.

* Special categories of cited documents:	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance	"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date	"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)	"&" document member of the same patent family
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means	
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	

Date of the actual completion of the international search 27 January 2015 (27.01.15)	Date of mailing of the international search report 03 February 2015 (03.02.15)
---	---

Name and mailing address of the ISA/ Japan Patent Office 3-4-3, Kasumigaseki, Chiyoda-ku, Tokyo 100-8915, Japan	Authorized officer Telephone No.
--	---

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2014/005662

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	JP 55-100220 A (Sumitomo Metal Industries, Ltd.), 31 July 1980 (31.07.1980), claims (Family: none)	1-8
A	JP 2010-120782 A (JFE Steel Corp.), 03 June 2010 (03.06.2010), claim 1 (Family: none)	1-8
A	JP 2013-147370 A (Nippon Steel & Sumitomo Metal Corp.), 01 August 2013 (01.08.2013), claim 1 (Family: none)	1-8

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) Int.Cl. C04B5/00(2006.01)i, C01B25/01(2006.01)i		
B. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC)) Int.Cl. C02F1/20, C04B5/00, C01B25/01-25/027, B01D19/00-19/04, B01D21/00-21/34, B01D43/00, F27D15/00		
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 日本国実用新案公報 1922-1996年 日本国公開実用新案公報 1971-2015年 日本国実用新案登録公報 1996-2015年 日本国登録実用新案公報 1994-2015年		
国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語) JSTPlus(JDreamIII), Thomson Innovation		
C. 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号
A	JP 2013-142046 A (新日鐵住金株式会社) 2013.07.22, 請求項1 (ファミリーなし)	1-8
A	JP 2008-664 A (帝人エンジニアリング株式会社) 2008.01.10, 請求項1, 4, 5 (ファミリーなし)	1-8
A	JP 2010-270378 A (株式会社神鋼環境ソリューション) 2010.12.02, 請求項1 (ファミリーなし)	1-8
<input checked="" type="checkbox"/> C欄の続きにも文献が列挙されている。 <input type="checkbox"/> パテントファミリーに関する別紙を参照。		
* 引用文献のカテゴリー 「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的な技術水準を示すもの 「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの 「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す) 「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願日の後に公表された文献 「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの 「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの 「&」 同一パテントファミリー文献		
国際調査を完了した日 27.01.2015	国際調査報告の発送日 03.02.2015	
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/J P) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官 (権限のある職員) 相田 悟 電話番号 03-3581-1101 内線 3465	4T 3948

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号
A	JP 55-100220 A (住友金属工業株式会社) 1980. 07. 31, 特許請求の 範囲 (ファミリーなし)	1-8
A	JP 2010-120782 A (J F E スチール株式会社) 2010. 06. 03, 請求項 1 (ファミリーなし)	1-8
A	JP 2013-147370 A (新日鐵住金株式会社) 2013. 08. 01, 請求項 1 (フ ァミリーなし)	1-8