

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11) 特許出願公開番号

特開2008-127651

(P2008-127651A)

(43) 公開日 平成20年6月5日(2008.6.5)

(51) Int.Cl.	F I	テーマコード (参考)
C 2 2 B 3/24 (2006.01)	C 2 2 B 3/00 Z A B K	4 D O 2 4
B O 1 J 20/24 (2006.01)	B O 1 J 20/24 B	4 D 6 2 4
C O 2 F 1/28 (2006.01)	C O 2 F 1/28 B	4 G O 6 6
C 2 2 B 3/44 (2006.01)	C 2 2 B 3/00 Q	4 K O O 1
C 2 2 B 34/34 (2006.01)	C 2 2 B 34/34	

審査請求 未請求 請求項の数 2 O L (全 7 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号	特願2006-315839 (P2006-315839)	(71) 出願人	503027931 学校法人同志社 京都府京都市上京区今出川通烏丸東入玄武町601
(22) 出願日	平成18年11月22日 (2006.11.22)	(74) 代理人	100064584 弁理士 江原 省吾
		(74) 代理人	100093997 弁理士 田中 秀佳
		(74) 代理人	100101616 弁理士 白石 吉之
		(74) 代理人	100107423 弁理士 城村 邦彦
		(74) 代理人	100120949 弁理士 熊野 剛

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 金属の吸着方法

(57) 【要約】

【課題】吸着・分離が困難な金属に対しても容易かつ低コストに吸着可能とすることで、産業的利用後の回収効率あるいは二次的利用効率を高めた金属の吸着方法を提供することを技術的課題とする。

【解決手段】オキソ酸あるいはオキソ酸アニオンの形態で溶存する金属の水溶液中に、微細化した天然木質系材を供給することで、水溶液中の金属を吸着・分離する。具体的には、モリブデンやタングステン、ゲルマニウムなどの希少金属に対して、例えばスギ、マツ、サクラなどの木本系植物(樹木)や、竹やサトウキビなどの草本系植物から採取された天然木質系材を微細化したものを使用する。

【選択図】なし

【特許請求の範囲】

【請求項 1】

オキソ酸あるいはオキソ酸アニオンの形態で溶存する金属の水溶液中に、天然木質系材を供給することで、水溶液中の金属を吸着する金属の吸着方法。

【請求項 2】

請求項 1 記載の方法で得られた金属の吸着体から天然木質成分を焼却することで、吸着体中の金属を回収する金属の回収方法。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、金属の吸着方法に関する。

【背景技術】

【0002】

近年、モリブデンやタングステンなどの、いわゆる希少金属と呼ばれる金属元素は、工業用資源としての有用性あるいは産業的処理に供する資源としての有用性を見出され、例えば種々の製造分野で利用されている。

【0003】

その一方で、これら金属に対しては、利用後の環境暴露による環境汚染が懸念されており、これら金属を含む廃液の適正な処理が望まれている。また、これら金属を回収することによる再利用（二次的利用）に対する社会的要望も高まっている。

【0004】

しかしながら、これらの金属は、水中（例えば廃液中など）においてはオキソ酸あるいはオキソ酸アニオンの形態で存在するものが多く、そのために当該金属の分離・回収が困難であるという問題を抱えていた。

【0005】

この問題を解決するための手段として、例えば特開平 09 - 239266 号公報（特許文献 1）には、糖側鎖を導入したキトサン誘導体の架橋体からなるゲルマニウム分離材が提案されている。

【0006】

しかしながら、特許文献 1 に記載の分離材（吸着剤）は、特定物質（ジメチルアミンボラン）の介在下で糖をキトサンと反応させ、糖側鎖を導入する工程や、キトサンの架橋化工程が必要となるため、どうしても分離材の製造コストが高くなる。そのため、大量の廃液処理が必要となる社会的要請に対して十分に応えることは現実的には難しい。

【特許文献 1】特開 09 - 239266 号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0007】

以上の事情に鑑み、本発明では、吸着・分離が困難な金属に対しても容易かつ低コストに吸着可能とすることで、産業的利用後の回収効率あるいは二次的利用効率を高めた金属の吸着方法を提供することを技術的課題とする。

【課題を解決するための手段】

【0008】

前記課題を解決するため、本発明は、オキソ酸あるいはオキソ酸アニオンの形態で溶存する金属の水溶液中に、天然木質系材を供給することで、水溶液中の金属を吸着する金属の吸着方法を提供する。

【0009】

このように、本発明は、水中でオキソ酸あるいはオキソ酸アニオンの形態で溶存する金属に対して、天然木質系材、例えばスギや竹などから採取した天然木質成分が優れた吸着作用を生じる、との本発明者の知見に基づきなされたものである。すなわち、これら木質成分を主とする植物の一部（例えば樹木における辺材や樹皮など）を吸着剤として、オキ

10

20

30

40

50

ソ酸イオンの形態をなす金属の水溶液中に供給することで、目的とする金属を容易に吸着・分離することができる。このように、天然木質系材をそのまま吸着剤として使用することができれば、従来の吸着剤に比べて非常に安価に入手可能となる。そのため、大規模な吸着・分離処理が可能であり、例えば製造の過程で生じる、大量の廃液に対しても対応することが可能となる。

【0010】

天然木質系材は、例えば微細化した状態で上記金属水溶液中に供給するのが好ましい。当該水溶液中における金属（オキソ酸金属）との接触面積が増加するためである。なお、微細化した天然木質系材の具体的形態は問わない。もちろん、当該天然木質系材の入手方法（削り出し、破砕、篩掛け等）に起因して生じる形態全てを含む。

10

【0011】

また、吸着した金属の二次的利用を図る目的で、上述の方法で目的の金属を吸着した後、得られた金属の吸着体から天然木質成分を焼却することで、吸着体中の金属を回収することもできる。本発明は天然木質系材を実質的に吸着剤として使用するものであるから、目的金属の吸着後、その吸着体を例えば燃焼させることで、天然木質成分を除去して容易に目的の金属を回収することができる。また、天然木質系材であれば環境に対する還元性も高いため、環境負荷も非常に小さく、資源の処理・再利用を図るには最適である。

【発明の効果】

【0012】

以上のように、本発明によれば、吸着・分離が困難な金属に対しても容易かつ低コストに吸着可能とすることで、産業的利用後の回収効率あるいは二次的利用効率を高めることができる。

20

【発明を実施するための最良の形態】

【0013】

本発明に係る吸着方法による吸着の対象となる金属は、水に溶け、かつ水中でオキソ酸あるいはオキソ酸アニオンの形態を採る得るものであり、例えば希少金属と呼ばれる金属に多く含まれる。具体的には、モリブデンやタングステン、ゲルマニウムなどの希少金属を挙げることができる。

【0014】

これに対して、吸着剤として使用可能な天然木質系材には、例えばスギ、マツ、サクラなどの木本系植物（樹木）の他、竹やサトウキビなどの草本系植物から採取されたものを挙げることができる。採取箇所は特に問わないが、木本系であれば、辺材や樹皮、特に樹皮が高い吸着作用を示すため、好適である。これら天然木質系材は採取したそのままの状態で使用可能であるが、その種類あるいは採取状況によっては、採取物中から水溶性の成分が溶出し、二次的な汚染を引き起こす可能性があるため、予め水洗浄等の処理を施しておき、不要な成分を除去しておくのが好ましい。

30

【0015】

以下、本発明の有用性を立証するため本発明者らが行った実験の結果について記す。

【0016】

ここで、各実験（実施例1～4）に用いる木質系材（スギ、サクラ、マツ、竹）として、何れも乾燥後、粉碎したものを50 mesh～70 meshに篩掛けして得られたものを使用した。また、吸着対象となる金属（ゲルマニウム、モリブデン、タングステン）の水溶液として、粉末状の各種金属化合物（ GeO_2 、 MoO_3 、 H_2WO_4 ）を所定pHの緩衝液に溶かしたものを使用した。また、pHの調整は、各pH領域ごとに以下の緩衝液を使用することで行った。

40

pH 1～6 : 0.1 M HCl CH₃COOH CH₃COONa 緩衝液

pH 7～9 : 0.1 M NH₃ NH₄Cl 緩衝液

pH 10～11 : 0.1 M Na₂CO₃ NaHCO₃ 緩衝液

pHの測定はpH計で、水溶液の濃度はICP発光分析装置を用いて行った。

【0017】

50

吸着実験は実施例 1 ~ 4 共に、上記金属水溶液に微細化した木質系材を供給したものを 100 rpm で振盪しながら 30 で 24 h 保持することで行った。以下、各実施例の詳細について説明する。

【実施例 1】

【0018】

複数種の天然木質系材を用いた場合の、ゲルマニウムに対する吸着作用の違いについて検証を行った。吸着剤として、三種類の樹木（スギ、サクラ、マツ）から採取した天然木質系材を例えば粉状に微細化したものを使用した。このうち、スギとマツ（ここではクロマツ）については、それぞれ樹皮の部分と、それ以外（辺材や芯材を含む肉質部）の部分とを吸着剤として使用した。また、サクラ（ここでは *Prunus jamasakura*）については、樹皮を使用し、水で洗浄したものと、予めアルカリ処理を施したものとをそれぞれ吸着剤として使用した。

10

【0019】

これら木質系材を、異なる pH を示す複数のゲルマニウム水溶液に濃度 0.05 g / 10 ml となるよう供給して、各木質系材によりゲルマニウムを吸着させ、そのときの吸着量を測定した。

【0020】

図 1 にその結果を示す。ここで、横軸はゲルマニウム水溶液の平衡時における pH を示し、縦軸はゲルマニウムの吸着量 q_e [mmol / g] を示す。同図より、木質系材の種類によらず、pH が高くなるにつれてゲルマニウムの吸着量が増加する傾向が見られた。また、この中でもスギ、特にスギの樹皮を吸着剤として使用した場合に、非常に高い吸着作用が得られた。具体的には、pH = 9 のとき、吸着量は約 0.30 mmol / g であった。

20

【実施例 2】

【0021】

次に、竹から採取した天然木質系材を吸着剤として用いた場合の、モリブデンに対する吸着作用について検証を行った。具体的には、竹（ここでは孟宗竹）の表皮部を粉状に微細化したものを、異なる pH を示す複数のモリブデン水溶液に濃度 0.05 g / 10 ml となるよう供給して、当該天然木質系材によりモリブデンを吸着させ、そのときの吸着量を測定した。

30

【0022】

図 2 にその結果を示す。ここで、横軸はモリブデン水溶液の平衡時における pH を示し、縦軸はモリブデンの吸着量 q_e [mmol / g] を示す。同図より、竹から採取した天然木質系材を吸着剤として使用した場合、比較的 low pH 領域において優れた吸着性能を示す傾向が見られた。具体的には、pH = 1.5 ~ 3 のとき、吸着量は約 0.09 mmol / g であった。

【実施例 3】

【0023】

次に、同じく竹から採取した天然木質系材を吸着剤として用いた場合のモリブデンおよびタングステンに対する吸着作用と、平衡濃度との関係について検証を行った。具体的には、竹の表皮を粉状に微細化したものを、溶解量を調整することで濃度（平衡時）を異ならせたモリブデンの水溶液に供給し、そのときのモリブデンの吸着量を測定した。タングステンの吸着量についても同様の方法で測定した。

40

【0024】

図 3 にその結果を示す。横軸は各金属（オキソ酸）水溶液の平衡濃度 C_e [ppm] を示し、縦軸は各金属（モリブデン、タングステン）の吸着量 q_e [mg / g] を示す。同図においても、平衡濃度 C_e の増加に伴い、吸着量 q_e が増加する傾向が見られた。また、この結果を、同図中実線（モリブデン）および 1 点鎖線（タングステン）で示す $Langmuir$ の吸着等温線と重ね合わせて見ると、今回の平衡濃度 C_e と吸着量 q_e との関係が当該吸着等温線に適合していることが分かる。

50

【実施例 4】

【0025】

次に、2種類の樹木（スギ、サクラ）から採取した天然木質系材を吸着剤として用いた場合のゲルマニウムに対する吸着作用と、平衡濃度との関係について検証を行った。具体的には、スギあるいはサクラの樹皮を粉状に微細化したものを、溶解量を調整することで濃度（平衡時）を異ならせたゲルマニウム水溶液に供給し、そのときのゲルマニウムの吸着量を測定した。

【0026】

図4にその結果を示す。横軸は各金属（オキソ酸）水溶液の平衡濃度 C_e [mmol/L] を示し、縦軸は各金属（ゲルマニウム）の吸着量 q_e [mmol/g] を示す。同図より、所定値以上の平衡濃度 C_e であれば、その際の吸着量 q_e は安定した値を示す傾向が見られた。この傾向は、樹木（天然木質系材）の種類に依ることなく見られた。

10

【図面の簡単な説明】

【0027】

【図1】各種天然木質系材を吸着剤として用いた場合のゲルマニウムの吸着量と、その際のpHとの関係を示す図である。

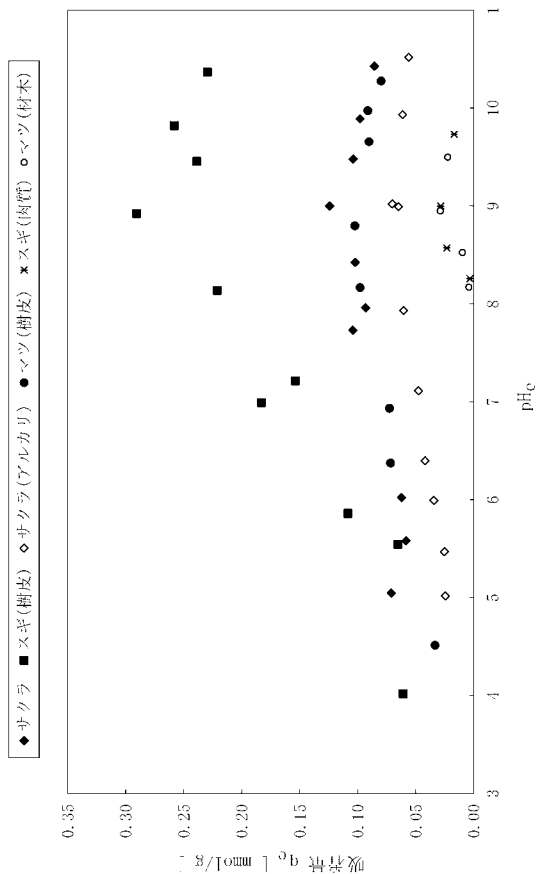
【図2】竹から採取した天然木質系材を吸着剤として用いた場合のモリブデンの吸着量と、その際のpHとの関係を示す図である。

【図3】竹から採取した天然木質系材を吸着剤として用いた場合のモリブデンおよびタングステンの吸着量と、その際の平衡濃度との関係を示す図である。

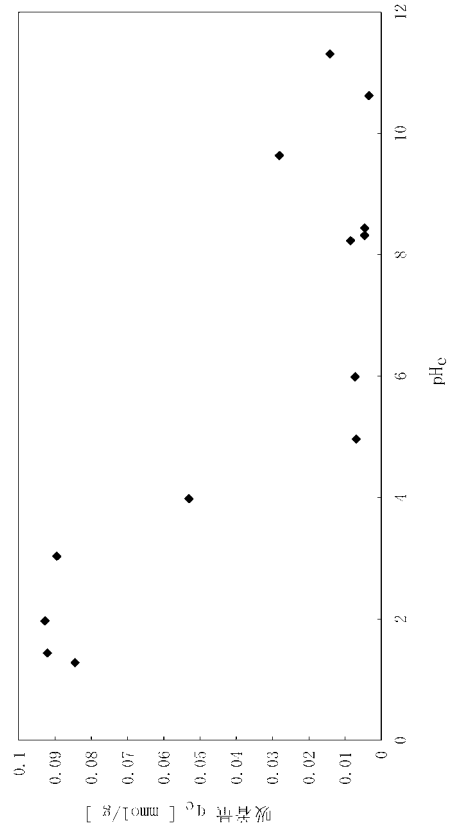
20

【図4】各種天然木質系材を吸着剤として用いた場合のゲルマニウムの吸着量と、その際の平衡濃度との関係を示す図である。

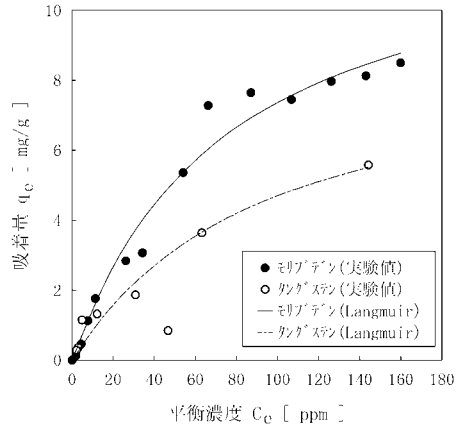
【図1】



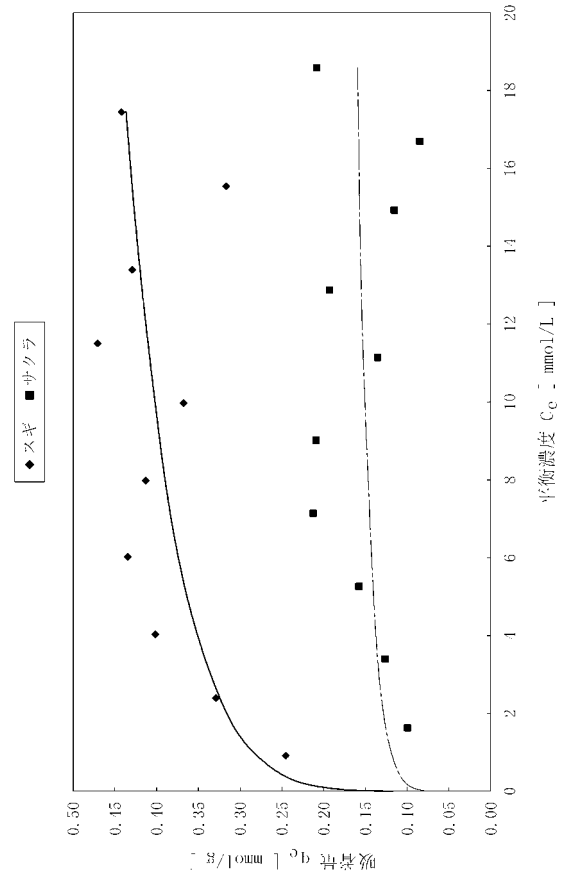
【図2】



【 図 3 】



【 図 4 】



フロントページの続き

(51)Int.Cl.		F I	テーマコード(参考)
C 2 2 B 34/36	(2006.01)	C 2 2 B 34/36	
C 2 2 B 41/00	(2006.01)	C 2 2 B 41/00	

(72)発明者 松本 道明

京都府京田辺市多々羅都谷 1 - 3 同志社大学内

Fターム(参考) 4D024 AA04 AB04 AB16 BA19 BB01
4D624 AA04 AB04 AB16 BA19 BB01
4G066 AC07A AC07B CA45 DA08 EA20
4K001 AA12 AA17 AA29 BA21 BA24 DB16 DB23 DB35