

明 細 書

発明の名称：付着物除去方法及び成膜方法

技術分野

[0001] 本発明は付着物除去方法及び成膜方法に関する。

背景技術

[0002] 近年、半導体分野において、シリコン（S i）以外の元素を含有する半導体材料が注目されている。シリコン以外の元素を含有する半導体材料としては、例えば、ゲルマニウム（G e）、インジウムガリウム砒素（I n G a A s）等のⅢ－Ⅴ族元素を含有する半導体材料や、金属カルコゲナイドを含有する半導体材料が挙げられる。

これらの半導体材料は、シリコン材料と比較してモビリティ（移動度）が高いというメリットを有しているものの、成膜が困難である場合や、材料間の界面の欠陥密度が高くなる場合があった。

[0003] そこで、材料間の界面の欠陥密度を低くするために、ゲルマニウム、モリブデン等の基板の上にセレン化水素（H₂S e）ガスを用いてパッシベーション膜を形成する方法が提案されている（例えば特許文献1を参照）。また、金属カルコゲナイドの成膜方法として、ラジカル化されたセレン化水素ガスでモリブデン酸化物層、タングステン酸化物層を処理してセレン化モリブデン層、セレン化タングステン層を形成する方法が提案されている（例えば特許文献2を参照）。

先行技術文献

特許文献

[0004] 特許文献1：日本国特許公開公報 2016年第207789号

特許文献2：日本国特許公開公報 2017年第61743号

特許文献3：日本国特許公開公報 2011年第66450号

発明の概要

発明が解決しようとする課題

[0005] 材料間の界面の欠陥密度を低くする上記方法においては、高温下で反応が行われるため、該反応が行われるチャンバーの内面や、チャンバーの下流側に配された配管の内面に、セレン化水素の分解によって生成したセレンを含有する付着物が付着する場合があった。

チャンバーの内面やチャンバーの下流側に配された配管の内面にセレンを含有する付着物が付着した状態で、ウエハ等の基板をチャンバー内に導入すると、チャンバー内を真空にして不活性ガスで置換した際にセレンのパーティクルがウエハ等の基板に付着するおそれがあった。そして、セレンのパーティクルが基板に付着すると、製造された半導体構造の性能が低下するおそれがあった。

[0006] 例えば特許文献3には、プラズマエッチング装置を用いてセレンを含むカルコゲン化合物半導体膜をエッチングする技術が開示されている。この技術においては、エッチング生成物に由来するセレンがチャンバーの内面に付着するので、この付着したセレンを、三塩化ホウ素 (BCl_3) と塩素 (Cl_2) が含まれているクリーニングガスによるプラズマクリーニングで除去している。

特許文献3に開示の技術では、セレンを塩素と反応させて除去しているが、反応生成物であるセレン塩化物は、セレンの酸化数によっては固体状であるため、プラズマエッチング装置内の別の場所に再付着したり、プラズマエッチング装置の下流側に配された配管に再付着したりするという問題があった。したがって、チャンバーの内面やチャンバーの下流側に配された配管の内面に、セレン塩化物を含有する付着物が付着した場合には、チャンバーを解体して洗浄を行う必要があった。

[0007] 本発明は、チャンバーの内面又はチャンバーに接続された配管の内面に付着している、セレンを含有する付着物を、チャンバーを解体することなく除去することが可能な付着物除去方法及び成膜方法を提供することを課題とする。

課題を解決するための手段

[0008] 前記課題を解決するため、本発明の一態様は以下の〔１〕～〔６〕の通りである。

〔１〕 チャンバーの内面及び前記チャンバーに接続された配管の内面の少なくとも一方に付着している、セレンを含有する付着物を、水素含有化合物ガスを含有するクリーニングガスと反応させることにより除去する付着物除去方法。

〔２〕 温度２０℃以上８００℃以下、圧力２０Pa以上１０１kPa以下の条件下で、前記クリーニングガスを前記付着物に接触させる〔１〕に記載の付着物除去方法。

〔３〕 前記水素含有化合物ガスが、水素ガス、炭化水素ガス、及びアンモニアガスからなる群より選ばれる少なくとも１種である〔１〕又は〔２〕に記載の付着物除去方法。

〔４〕 前記水素含有化合物ガスが水素ガスである〔１〕又は〔２〕に記載の付着物除去方法。

[0009] 〔５〕 セレン含有化合物ガスを含有するパッシベーションガスを、基板が収容されたチャンバーに供給し、前記基板と前記パッシベーションガスとを反応させて、前記基板の表面にパッシベーション膜を成膜するパッシベーション工程と、

前記パッシベーション工程を行った後に、前記チャンバーの内面及び前記チャンバーに接続された配管の内面の少なくとも一方に付着している、セレンを含有する付着物を除去する付着物除去工程と、
を備え、

前記付着物除去工程を、〔１〕～〔４〕のいずれか一項に記載の付着物除去方法によって行う成膜方法。

〔６〕 前記セレン含有化合物ガスがセレン化水素ガスである〔５〕に記載の成膜方法。

発明の効果

[0010] 本発明によれば、チャンバーの内面又はチャンバーに接続された配管の内

面に付着している、セレンを含有する付着物を、チャンバーを解体することなく除去することが可能である。

図面の簡単な説明

[0011] [図1]本発明に係る成膜方法の一実施形態を説明する成膜装置の概略図である。

発明を実施するための形態

[0012] 本発明の一実施形態について以下に説明する。なお、本実施形態は本発明の一例を示したものであって、本発明は本実施形態に限定されるものではない。また、本実施形態には種々の変更又は改良を加えることが可能であり、その様な変更又は改良を加えた形態も本発明に含まれ得る。

[0013] [第一実施形態]

本発明の第一実施形態は、付着物除去方法の実施形態であり、チャンバーの内面及びチャンバーに接続された配管の内面の少なくとも一方に付着している、セレンを含有する付着物（以下、単に「付着物」と記すこともある）を、水素含有化合物ガスを含むクリーニングガスと反応させることにより除去する方法である。なお、水素含有化合物ガスとクリーニングガスはセレン原子を含有しない。

[0014] セレンを使用する反応をチャンバー中で行った場合などにおいては、チャンバーの内面や、チャンバーに接続された配管（例えば、チャンバーの上流側に接続されたクリーニングガスの給気用配管や、チャンバーの下流側に接続された排気用配管）の内面に、セレンを含有する付着物が付着する場合がある。付着物が付着したまま次の反応を行うと、反応に悪影響が及ぶおそれがあるので、付着物を除去した後に次の反応を行うことが好ましい。

[0015] 第一実施形態に係る付着物除去方法は、付着物にクリーニングガスを接触させ、付着物中のセレンとクリーニングガス中の水素含有化合物ガスとを反応させてセレン化水素ガスを生成することによって付着物を除去するので、チャンバーの内面やチャンバーに接続された配管の内面に付着している付着物を、チャンバーを解体することなく除去することが可能である。よって、

付着物の除去を容易に行うことができる。

[0016] クリーニングガスと付着物との接触は、温度 20°C 以上 800°C 以下の条件下で行うことが好ましく、温度 40°C 以上 600°C 以下の条件下で行うことがより好ましい。 800°C 以下の温度であれば、クリーニングガス中の水素含有化合物ガスや生成したセレン化水素ガスがチャンバーや配管を形成するステンレス鋼等の金属材料を腐食させにくいことに加えて、付着物中のセレンとクリーニングガス中の水素含有化合物ガスとの反応によって生成したセレン化水素ガスがセレンへ戻る逆反応が起こりにくい。一方、 20°C 以上の温度であれば、付着物中のセレンとクリーニングガス中の水素含有化合物ガスとの反応が進行しやすい。

[0017] また、クリーニングガスと付着物との接触は、絶対圧力で圧力 20 Pa 以上 101 kPa 以下の条件下で行うことが好ましく、圧力 60 Pa 以上 90 kPa 以下の条件下で行うことがより好ましい。 101 kPa 以下の圧力であれば、チャンバーや配管に不具合が生じにくい。例えば、チャンバーが、基板とパッシベーションガスとを反応させて基板の表面にパッシベーション膜を成膜する成膜装置の反応容器である場合には、減圧環境下での使用が前提となるので、圧力条件は 101 kPa 以下であることが好ましい。一方、 20 Pa 以上の圧力であれば、付着物中のセレンとクリーニングガス中の水素含有化合物ガスとの反応が進行しやすい。

[0018] 水素含有化合物ガスは、水素原子を有する化合物のガスであって、さらにはセレン原子及びハロゲン原子を有しないガスであり、例えば、水素ガス (H_2)、炭化水素ガス、及びアンモニアガス (NH_3) を挙げることができる。これらの中では、水素ガス (H_2)、メタンガス (CH_4)、エタンガス (C_2H_6)、プロパンガス (C_3H_8)、ブタンガス (C_4H_{10})、及びアンモニアガス (NH_3) からなる群より選ばれる少なくとも一種のガスが好ましく、水素ガス及びメタンガスの少なくとも一方がより好ましい。

[0019] 水素ガスは 101 kPa の圧力下では 300°C 以上の温度でセレンと反応するため、クリーニングガス中に水素ガスを含有する場合は、 300°C 以上

800℃以下の温度でクリーニングガスとセレン（付着物）を接触させることが好ましい。なお、クリーニングガス中に水素ガスを含有する場合は、付着物を効率的に除去するために、チャンバーの内部や配管を加熱しながら付着物の除去を行うことが好ましい。また、メタンガスとセレンとの反応性を高めるためには300℃以上の温度が好ましいため、クリーニングガス中にメタンガスを含有する場合は、300℃以上800℃以下の温度でクリーニングガスとセレン（付着物）を接触させることが好ましい。

[0020] クリーニングガスにおける水素含有化合物ガスの含有比率は、セレン（付着物）を除去するのに十分な量であれば特に限定されるものではないが、5体積%以上であることが好ましく、20体積%以上であることがより好ましく、90体積%以上であることがさらに好ましく、100体積%であることが特に好ましい。クリーニングガスに含有される水素含有化合物ガス以外の成分は、セレン原子を有しない化合物のガスであれば特に限定されるものではないが、例えば、窒素ガス、アルゴンガス等の不活性ガスを挙げることができる。

[0021] チャンバーは、セレン化水素に対する耐性を有する素材で形成されていれば特に限定されるものではないが、所定の圧力に減圧可能な構造を有することが好ましく、素材としては例えば表面がアルマイト処理されたアルミニウムなどを挙げることができる。また、チャンバーに接続された配管についても、セレン化水素に対する耐性を有する素材で形成されていれば特に限定されるものではないが、所定の圧力に耐える構造を有することが好ましい。例えば、半導体の成膜装置に反応容器として備えられるチャンバー、及び、該チャンバーに接続された配管に対して、第一実施形態に係る付着物除去方法を好適に適用することができる。

[0022] 〔第二実施形態〕

本発明の第二実施形態は、成膜方法の実施形態であり、セレン含有化合物ガスを含有するパッシベーションガスを、基板が収容されたチャンバーに供給し、基板とパッシベーションガスを反応させて、基板の表面にパッシベ

ーション膜を成膜するパッシベーション工程と、パッシベーション工程を行った後に、チャンバーの内面及びチャンバーに接続された配管の内面の少なくとも一方に付着している、セレンを含有する付着物を除去する付着物除去工程と、を備える方法である。そして、この付着物除去工程は、第一実施形態の付着物除去方法によって行われるものである。

[0023] パッシベーションガスを用いて基板の表面にパッシベーション膜を成膜するパッシベーション工程においては、チャンバーの内面や、チャンバーに接続された配管（例えば、チャンバーの上流側に接続されたパッシベーションガス又はクリーニングガスの給気用配管や、チャンバーの下流側に接続された排気用配管）の内面に、セレンを含有する付着物が付着する場合がある。

[0024] チャンバーの内面や配管の内面に付着物が付着した状態で基板をチャンバー内に導入すると、チャンバー内を真空中にして不活性ガスで置換した際にセレンのパーティクルが基板に付着するおそれがある。そして、セレンのパーティクルが基板に付着すると、製造された半導体構造の性能が低下するおそれがある。また、セレンのパーティクルが基板に付着したまま次のパッシベーション工程を行うと、パッシベーション膜の成膜速度や膜質の低下などの不具合が生じるおそれがある。よって、付着物を除去した後に次のパッシベーション工程を行うことが好ましい。

[0025] 第二実施形態に係る成膜方法は、付着物にクリーニングガスを接触させ、付着物中のセレンとクリーニングガス中の水素含有化合物ガスとを反応させてセレン化水素ガスを生成することによって付着物を除去するので、チャンバーの内面やチャンバーに接続された配管の内面に付着している付着物を、チャンバーを解体することなく除去することが可能である。よって、付着物の除去を容易に行うことができる。また、第二実施形態に係る成膜方法であれば、付着物の除去によってセレンのパーティクルが基板に付着することを抑制することができるので、優れた性能を有する半導体構造を製造することができる。

[0026] なお、第二実施形態に係る成膜方法においては、パッシベーション工程を

行うごとに毎回必ず付着物除去工程を行わなければならないわけではなく、パッシベーション工程を複数回行うごとに付着物除去工程を行ってもよい。パッシベーション工程を行う回数に対して付着物除去工程を行う回数を少なくすれば、成膜装置の利用効率を向上させることができる。

[0027] セレン含有化合物ガスを含むパッシベーションガスの種類は、セレンを有する化合物のガスであれば特に限定されるものではないが、パッシベーション性能が良好であることからセレン化水素ガスが好ましい。

パッシベーションガスにおけるセレン含有化合物ガスの含有比率は、パッシベーション膜の成膜に十分な量であれば特に限定されるものではないが、1体積%以上であることが好ましく、2体積%以上であることがより好ましく、10体積%以上であることがさらに好ましく、100体積%であることが特に好ましい。パッシベーションガスに含まれるセレン含有化合物ガス以外の成分は、特に限定されるものではないが、例えば、窒素ガス、アルゴンガス等の不活性ガスを挙げることができる。

[0028] 基板を形成する材料の種類は、半導体材料であれば特に限定されるものではないが、例えば、シリコン、ゲルマニウム、III-V族化合物、モリブデン、タングステン等の元素を含む材料が挙げられる。シリコンとしては、半導体素子の形成に使用されるシリコンが好適であり、例えば、アモルファスシリコン、ポリシリコン、単結晶シリコンなどが挙げられる。ゲルマニウム、III-V族化合物、モリブデン、タングステンについても、半導体素子の形成に使用されるものが好適である。

[0029] パッシベーション工程においてパッシベーション膜を成膜する際のチャンバー内の圧力は、特に限定されるものではないが、1Pa以上101kPa以下であることが好ましく、10Pa以上90kPa以下であることがより好ましく、100Pa以上80kPa以下であることがさらに好ましい。

[0030] パッシベーション工程において基板とパッシベーションガスとを反応させる際の基板の温度は、特に限定されるものではないが、基板の表面のパッシベーションガスによる処理の高い面内均一性を得るためには、20℃以上1

500℃以下であることが好ましく、50℃以上1200℃以下であることがより好ましく、100℃以上1000℃以下であることがさらに好ましい。

[0031] パッシベーション工程においてパッシベーション時間の長さは特に限定されるものではないが、半導体素子製造プロセスの効率を考慮すると、120分以内であることが好ましい。なお、パッシベーション時間とは、基板が収容されたチャンバーにパッシベーションガスを供給してから、パッシベーションガスによる基板の表面の処理を終えるためにチャンバー内のパッシベーションガスを真空ポンプ等により排気するまでの時間を指す。

[0032] 第二実施形態に係る成膜方法は、基板の表面にパッシベーション膜を成膜する半導体の成膜装置に対して好適に適用することができる。この成膜装置の構造は特に限定されるものではなく、反応容器であるチャンバー内に収容された基板と、チャンバーに接続された配管との位置関係も特に限定されない。

実施例

[0033] 以下に実施例及び比較例を示して、本発明をより詳細に説明する。

(実施例1)

図1に示す成膜装置1を用いて、基板の表面にパッシベーション膜を成膜するパッシベーション工程と、セレンを含有する付着物を除去する付着物除去工程とを繰り返し行った。成膜装置1は、パッシベーション工程や付着物除去工程を行うチャンバー10と、チャンバー10の内部の温度を調整する温度調整装置(図示せず)と、を有する。チャンバー10の内部には、試料20を支持するステージ11が備えられている。試料20としては、シリコン基板上に厚さ150nmのシリコン酸化膜が形成され、さらにその上に厚さ80nmのモリブデン膜が形成されたものを使用した。

[0034] チャンバー10には、その上流側に、セレン含有化合物ガスを含有するパッシベーションガスをチャンバー10に供給するパッシベーションガス給気用配管12と、水素含有化合物ガスを含有するクリーニングガスをチャンバ

ー 10 に供給するクリーニングガス給気用配管 13 と、不活性ガスをチャンバー 10 に供給する不活性ガス給気用配管 14 とが、それぞれバルブ 32、33、34 を介して接続されている。

[0035] また、チャンバー 10 には、その下流側に、チャンバー 10 内のガスを外部に排出する排気用配管 15 が接続されており、排気用配管 15 の下流側にはバルブ 35 を介して真空ポンプ 38 が接続されている。チャンバー 10 の内部の圧力は、バルブ 35 を制御する圧力コントローラ 37 により制御される。

[0036] このような成膜装置 1 を使用して、まずパッシベーション工程を行った。ステージ 11 上に試料 20 を設置し、チャンバー 10 内の圧力を 10 Pa 未満まで減圧した後に、チャンバー 10 内の温度を 800℃ に昇温した。その後、バルブ 32 を開状態とし、パッシベーションガス給気用配管 12 からチャンバー 10 内にパッシベーションガスとしてセレン化水素ガスを 101 kPa の圧力で供給した。このときのパッシベーションガスの流量は 100 sccm とし、試料 20 の表面にパッシベーション膜を成膜する際のチャンバー 10 内の圧力は 67 kPa とした。なお、sccm は、0℃、101.3 kPa における流量 (mL/min) を表す。

[0037] パッシベーションガスの導入を 30 分間行って、温度 800℃、圧力 67 kPa の条件下で試料 20 の表面をセレン化しパッシベーション膜を成膜したら、パッシベーションガスの導入を停止した。そして、チャンバー 10 の内部を真空ポンプ 38 で真空にし、不活性ガス給気用配管 14 からチャンバー 10 内に不活性ガスを供給してチャンバー 10 の内部を不活性ガスで置換した。その後、チャンバー 10 内の温度を室温に下げて、パッシベーション膜を成膜した試料 20 をチャンバー 10 から取り出した。

[0038] 次に、成膜装置 1 を使用して付着物除去工程を行った。試料 20 を取り出したチャンバー 10 内の圧力を 10 Pa 未満まで減圧した後に、チャンバー 10 内の温度を 500℃ に昇温した。その後、バルブ 33 を開状態とし、クリーニングガス給気用配管 13 からチャンバー 10 の内部及び排気用配管 1

5にクリーニングガスとして水素ガスを供給した。このときのクリーニングガスの流量は100 s c c mとし、付着物を除去する際のチャンバー10内の圧力は67 k P aとした。

[0039] クリーニングガスの導入を5分間行って、温度500℃、圧力67 k P aの条件下で付着物と水素ガスとを反応させて付着物の除去を行ったら、クリーニングガスの導入を停止した。そして、チャンバー10の内部を真空ポンプ38で真空にし、不活性ガス給気用配管14からチャンバー10内に不活性ガスを供給してチャンバー10の内部を不活性ガスで置換した。

[0040] 付着物除去工程が終了したら、上記と同様にしてパッシベーション工程を行い、新たな試料20にパッシベーション膜を成膜した。そして、上記と同様にして付着物除去工程を行った。このような操作を繰り返して、パッシベーション膜を成膜した試料20を合計で100枚製造した。

[0041] (実施例2)

付着物除去工程におけるチャンバー10内の温度を350℃、圧力を100 P aとした点以外は、実施例1と同様にして、パッシベーション膜を成膜した試料20を100枚製造した。

(実施例3)

付着物除去工程におけるチャンバー10内の温度を20℃とした点以外は、実施例1と同様にして、パッシベーション膜を成膜した試料20を100枚製造した。

[0042] (実施例4)

付着物除去工程におけるチャンバー10内の温度を800℃とした点以外は、実施例1と同様にして、パッシベーション膜を成膜した試料20を100枚製造した。

(実施例5)

付着物除去工程におけるチャンバー10内の圧力を20 P aとした点以外は、実施例1と同様にして、パッシベーション膜を成膜した試料20を100枚製造した。

(実施例6)

付着物除去工程におけるチャンバー10内の圧力を101kPaとした点以外は、実施例1と同様にして、パッシベーション膜を成膜した試料20を100枚製造した。

[0043] (実施例7)

付着物除去工程におけるクリーニングガス給気用配管13から供給するクリーニングガスをメタンガスとした点以外は、実施例1と同様にして、パッシベーション膜を成膜した試料20を100枚製造した。

(実施例8)

付着物除去工程におけるクリーニングガス給気用配管13から供給するクリーニングガスをアンモニアガスとした点以外は、実施例1と同様にして、パッシベーション膜を成膜した試料20を100枚製造した。

[0044] (比較例1)

付着物除去工程を行わずパッシベーション工程のみを繰り返し行う点以外は、実施例1と同様にして、パッシベーション膜を成膜した試料20を100枚製造した。

実施例1～8及び比較例1の試料20について、1枚目から100枚目の各試料20のパッシベーション工程が終了するたびに、試料20の表面に付着しているセレンのパーティクルの個数を測定した。パーティクルの個数の測定は、KLAテンコール社製のウエハ検査装置サーフスキャン（登録商標）6240を用いて行った。測定結果を表1に示す。

[0045]

[表1]

	温度 (°C)	圧力 (Pa)	クリーニング ガスの種類	パーティクルの個数(個/m ²)											
				パッシベーション工程の回数(回)											
				1	10	20	30	40	50	60	80	100			
実施例1	500	67000	H ₂	108	129	118	109	107	98	114	104	118			
実施例2	350	100	H ₂	120	149	169	178	185	231	250	277	309			
実施例3	20	67000	H ₂	110	250	392	524	664	748	842	904	984			
実施例4	800	67000	H ₂	99	103	103	94	89	92	99	108	120			
実施例5	500	20	H ₂	102	130	184	208	249	368	404	509	664			
実施例6	500	101000	H ₂	98	113	99	108	113	103	131	143	123			
実施例7	500	67000	CH ₄	103	99	94	108	123	113	98	118	108			
実施例8	500	67000	NH ₃	119	120	130	113	103	99	98	102	113			
比較例1	—	—	—	109	749	1048	2084	2908	3874	5209	7992	11782			

[0046] 表1から分かるように、付着物除去工程を行わずパッシベーション工程の

みを繰り返し行う比較例 1 では、行ったパッシベーション工程の回数が多くなるに連れて、すなわちパッシベーション膜を成膜した試料 20 の製造枚数が多くなるに連れて、試料 20 に付着したパーティクルの個数が多くなり、30 回目では 2000 個/m²以上、100 回目では 11000 個/m²以上であった。

[0047] これに対して、パッシベーション工程の後に付着物除去工程を行った実施例 1～8 では、試料 20 に付着したパーティクルの個数は少なく、パッシベーション工程の回数が 100 回目でも実施例 1 では 100 個/m²程度であり、実施例 2 では 300 個/m²程度であり、他の実施例でも 1000 個/m²以下であった。

このように、付着物除去工程を行うことにより、チャンバーを解体洗浄することなく、付着するパーティクルの個数を低く保ったままパッシベーション工程を繰り返し行うことができることが示された。

符号の説明

- [0048] 1・・・成膜装置
 10・・・チャンバー
 11・・・ステージ
 12・・・パッシベーションガス給気用配管
 13・・・クリーニングガス給気用配管
 14・・・不活性ガス給気用配管
 15・・・排気用配管
 20・・・試料

請求の範囲

- [請求項1] チャンバーの内面及び前記チャンバーに接続された配管の内面の少なくとも一方に付着している、セレンを含有する付着物を、水素含有化合物ガスを含むクリーニングガスと反応させることにより除去する付着物除去方法。
- [請求項2] 温度20℃以上800℃以下、圧力20Pa以上101kPa以下の条件下で、前記クリーニングガスを前記付着物に接触させる請求項1に記載の付着物除去方法。
- [請求項3] 前記水素含有化合物ガスが、水素ガス、炭化水素ガス、及びアンモニアガスからなる群より選ばれる少なくとも1種である請求項1又は請求項2に記載の付着物除去方法。
- [請求項4] 前記水素含有化合物ガスが水素ガスである請求項1又は請求項2に記載の付着物除去方法。
- [請求項5] セレン含有化合物ガスを含むパッシベーションガスを、基板が収容されたチャンバーに供給し、前記基板と前記パッシベーションガスとを反応させて、前記基板の表面にパッシベーション膜を成膜するパッシベーション工程と、
前記パッシベーション工程を行った後に、前記チャンバーの内面及び前記チャンバーに接続された配管の内面の少なくとも一方に付着している、セレンを含有する付着物を除去する付着物除去工程と、
を備え、
前記付着物除去工程を、請求項1～4のいずれか一項に記載の付着物除去方法によって行う成膜方法。
- [請求項6] 前記セレン含有化合物ガスがセレン化水素ガスである請求項5に記載の成膜方法。