

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公表特許公報(A)

(11) 特許出願公表番号

特表2007-508698

(P2007-508698A)

(43) 公表日 平成19年4月5日(2007.4.5)

(51) Int. Cl.	F I	テーマコード (参考)
H O 1 L 21/3065 (2006.01)	H O 1 L 21/302 I O 4 H	5 F O O 4
H O 1 L 21/768 (2006.01)	H O 1 L 21/90 S	5 F O 3 3
H O 1 L 23/522 (2006.01)		

審査請求 未請求 予備審査請求 未請求 (全 18 頁)

(21) 出願番号	特願2006-534260 (P2006-534260)	(71) 出願人	592010081
(86) (22) 出願日	平成16年10月5日 (2004.10.5)		ラム リサーチ コーポレーション
(85) 翻訳文提出日	平成18年6月7日 (2006.6.7)		LAM RESEARCH CORPOR
(86) 国際出願番号	PCT/US2004/032793		ATION
(87) 国際公開番号	W02005/038892		アメリカ合衆国, カリフォルニア 950
(87) 国際公開日	平成17年4月28日 (2005.4.28)		38, フレモント, クッシング パークウ
(31) 優先権主張番号	10/680, 895		エイ 4650
(32) 優先日	平成15年10月8日 (2003.10.8)	(74) 代理人	100089705
(33) 優先権主張国	米国 (US)		弁理士 社本 一夫
		(74) 代理人	100140109
			弁理士 小野 新次郎
		(74) 代理人	100075270
			弁理士 小林 泰
		(74) 代理人	100080137
			弁理士 千葉 昭男

最終頁に続く

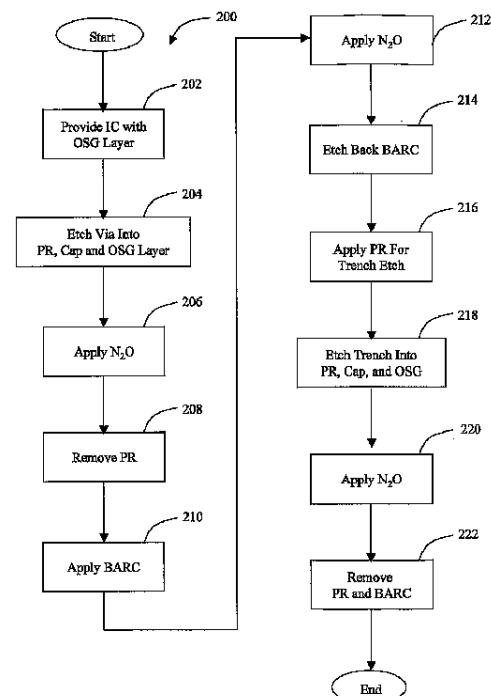
(54) 【発明の名称】 有機ケイ酸塩ガラスについての一酸化二窒素剥脱方法

(57) 【要約】

【課題】 有機ケイ酸塩ガラス (OSG) 誘電体を有する IC 構造体に悪影響を及ぼさず有機フォトレジストを剥脱する方法を提供すること。

【解決手段】 有機フォトレジスト材料と有機ケイ酸塩ガラス (OSG) 材料を有する集積回路 (IC) 構造体において有機フォトレジストを剥脱する、デュアルダマシンプロセス中に行われる多数の工程の1つであって、一酸化二窒素 (N_2O) ガス混合物を反応器内に供給すること、反応器内でプラズマを発生させること、及びフォトレジストを剥脱することを含んでなる方法を提供する。この剥脱方法は、フォトレジストと OSG 材料との間に高い選択性を提供し、さらに、フォトレジストや他のそのような有機材料の剥脱を、OSG 材料のエッチングに用いられるのと同じ反応器内で行うことを可能とする。

【選択図】 図 1



【特許請求の範囲】

【請求項 1】

フォトリソスト材料及び有機ケイ酸塩ガラス（OSG）材料を有する集積回路（IC）構造体を剥脱する方法であって：

一酸化二窒素（ N_2O ）ガスを反応器内へ供給すること；

前記反応器でプラズマを発生させること；

前記フォトリソストを剥脱すること；及び、

前記フォトリソスト及び前記 OSG 間に高い選択性を発生させること
を含んでなる方法。

【請求項 2】

10

前記フォトリソストが有機フォトリソストである、請求項 1 に記載の方法。

【請求項 3】

前記フォトリソストを前記剥脱することが、デュアルダマシンプロセス中に行われる多数の工程のうちの 1 つである、請求項 2 に記載の方法。

【請求項 4】

前記フォトリソストの前記剥脱が、前記 OSG 材料をエッチングするために用いられる同じ反応器内で行われる、請求項 3 に記載の方法。

【請求項 5】

請求項 1 に記載の方法であって、さらに：

前記 IC 構造体中にエッチングされたビアを提供すること；

20

前記ビアを占める有機プラグを生成すること；及び、

前記 N_2O ガスで前記有機プラグを剥脱すること

を含んでなる方法。

【請求項 6】

第一フォトリソスト層、第二中間層、および第三有機ケイ酸塩ガラス（OSG）層を含む集積回路（IC）構造体を剥脱する方法であって：

一酸化二窒素（ N_2O ）を反応器内に供給すること；

前記反応器内にプラズマを発生させること；

前記プラズマで前記フォトリソストを剥脱すること；

前記第一フォトリソスト層及び前記第二ハードマスク層間に高い選択性を発生させること；及び、

30

前記第一フォトリソスト層及び前記第三 OSG 層間に高い選択性を発生させること
を含んでなる方法。

【請求項 7】

前記フォトリソストが有機フォトリソストである、請求項 6 に記載の方法。

【請求項 8】

前記フォトリソストの前記剥脱が、前記 OSG 層をエッチングするために用いられる同じ反応器内で行われる、請求項 6 に記載の方法。

【請求項 9】

前記フォトリソストを前記剥脱することが、デュアルダマシンプロセス中に行われる複数の工程のうちの 1 つである、請求項 6 に記載の方法。

40

【請求項 10】

前記第二中間層がキャップ層である、請求項 6 に記載の方法。

【請求項 11】

前記キャップ層が、二酸化ケイ素（ SiO_2 ）及びオキシ窒化ケイ素（ $SiON$ ）からなる群から選ばれる、請求項 10 に記載の方法。

【請求項 12】

前記第二中間層がハードマスク層である、請求項 6 に記載の方法。

【請求項 13】

前記ハードマスク層が、窒化ケイ素（ Si_3N_4 ）、窒化タンタル（ TaN ）、窒化チタ

50

ン (T i N) 、 及び炭化ケイ素 (S i C) からなる群から選ばれる、請求項 1 2 に記載の方法。

【請求項 1 4】

第一フォトリソ層、第二キャップ層、及び第三有機ケイ酸塩ガラス (O S G) 層を含む I C 構造体でビアファーストエッチングを行う方法であって：

一番目に、前記第二キャップ層と前記第三 O S G 層の中に、ビアをエッチングすること；そして、

二番目に、前記第一フォトリソ層を、一酸化二窒素 (N₂O) ガスで剥脱することを含んでなる方法。

【請求項 1 5】

請求項 1 4 に記載の方法であって、三番目に、前記第三 O S G 層の一部を占める前記ビアで有機プラグを発生させることを、さらに含んでなる方法。

【請求項 1 6】

請求項 1 5 に記載の方法であって、四番目に、前記第二キャップ層及び前記第三 O S G 層中にトレンチをエッチングすることを、さらに含んでなる方法。

【請求項 1 7】

請求項 1 5 に記載の方法であって、五番目に、前記他の第一フォトリソ層及び前記有機プラグを、前記 N₂O ガスで剥脱することを、さらに含んでなる方法。

【請求項 1 8】

前記フォトリソ層が有機フォトリソ層である、請求項 1 7 に記載の方法。

【請求項 1 9】

前記フォトリソ層を前記剥脱することが、デュアルダマシンプロセス中に行われる多数の工程のうちの 1 つである、請求項 1 8 に記載の方法。

【請求項 2 0】

第一フォトリソ層、第二ハードマスク層、および第三有機ケイ酸塩ガラス (O S G) 層を含む I C 構造体でトレンチファーストエッチングを行う方法であって：

一番目に、前記第二ハードマスク層の中にトレンチをエッチングすること；そして、

二番目に、前記第一フォトリソ層を、一酸化二窒素 (N₂O) ガスで剥脱することを含んでなる方法。

【請求項 2 1】

請求項 2 0 に記載の方法であって、三番目に、ビアエッチングを行うために別の第一フォトリソ層を塗布することを、さらに含んでなる方法。

【請求項 2 2】

請求項 2 1 に記載の方法であって、四番目に、前記第二ハードマスク層及び前記第三 O S G 層中にビアをエッチングすることを、さらに含んでなる方法。

【請求項 2 3】

請求項 2 2 に記載の方法であって、五番目に、前記他の第一フォトリソ層を、前記 N₂O ガスで剥脱することを、さらに含んでなる方法。

【請求項 2 4】

請求項 2 3 に記載の方法であって、六番目に、前記第三 O S G 層の一部を占める前記ビア内に有機プラグを生成させることを、さらに含んでなる方法。

【請求項 2 5】

請求項 2 4 に記載の方法であって、七番目に、前記第三 O S G 層中に前記トレンチをエッチングすることを、さらに含んでなる方法。

【請求項 2 6】

請求項 2 5 に記載の方法であって、八番目に、前記有機プラグを剥脱するために前記 N₂O ガスを用いることを、さらに含んでなる方法。

【発明の詳細な説明】

【関連する出願】

【0 0 0 1】

10

20

30

40

50

この特許出願は、これと同時に出願され、参照により本明細書中に組み込まれる、Rao Annapragada等による、AN ETCH BACK PROCESS USING NITROUS OXIDEというタイトルの、共通して譲渡される米国特許出願番号 _____ (代理人Docket.: 1 0 5 4) に関連する。

【技術分野】

【0002】

本発明は、フォトレジストの剥脱 (stripping) に関する。より詳しくは、本発明は、有機ケイ酸塩ガラス (OSG) 材料を有する IC 構造体からのフォトレジストの剥脱に関する。

【背景技術】

【0003】

半導体集積回路 (IC) 製作において、素子トランジスタ (component transistor) のようなデバイスは、典型的にはシリコンで作られた半導体ウエハー基板上に形成される。製作工程中、望ましい IC を組み立てるため、様々な材料が異なる層に堆積される。典型的には、伝導層には、誘電性材料で互いから絶縁されているパターン化された金属被覆ライン、ポリシリコントランジスタゲート等が含まれる。誘電性材料は、二酸化ケイ素 SiO_2 から形成されて、半導体構造体の様々な層上の伝導ラインを絶縁する。半導体回路が高速かつ高集積化するにつれて、動作周波数が増加し、半導体デバイス内の伝導ライン間の距離が減少する。これは、増加したレベルの結合静電容量 (coupling capacitance) を回路へ導入し、それは半導体デバイスの減速という欠陥を有する。故に、そのような大きい結合静電容量に反して伝導ラインを有効に絶縁できる誘電層を使用することが重要とな

10

20

【0004】

一般的に、集積回路における結合静電容量は、誘電層を形成するために用いられる材料の誘電率 k に直接比例する。上記のように、集積回路の先行技術における誘電層は、伝統的に SiO_2 で形成されており、それは約 4.0 の誘電率を有する。半導体デバイスにおける高いライン密度と動作周波数の結果、 SiO_2 で形成される誘電層は、高い結合静電容量レベルを回避するために必要とされる程度にまで有効に伝導ラインを絶縁できない。

【0005】

低誘電率 (low- k) 誘電体として用いられる 1 つの特定の材料は、有機ケイ酸塩ガラス (OSG) である。OSG は、スピン - オン方法によっても CVD 方法によっても堆積させることができる低誘電率材料である。典型的な OSG の k 値は、2.6 ~ 2.8 の範囲である。ポーラス OSG (pOSG) もまた低誘電率の適用のために用いられる。典型的には、pOSG のようなポーラス材料は、スピン - オン方法を用いて塗布されて、溶媒の蒸発を制御して望まれる有孔の基板を提供する。

30

【0006】

典型的には、低誘電率材料は、銅デュアルダマシンプロセスを用いて IC 製作に組み込まれる。デュアルダマシン構造は、ラインのためのトレンチと、ビアのためのホールを創設するエッチング方法を採用する。次いで、ビアとトレンチは、金属被覆されて、相互に連結する配線 (interconnect wiring) を形成する。2 つのよく知られるデュアルダマシンスキームは、ビアファーストシーケンス及びトレンチファーストシーケンスと呼ばれる。

40

【0007】

先行技術の方法では、有機フォトレジストは、酸素 (O_2)、窒素と酸素の組み合わせ (N_2 / O_2)、窒素と水素の組み合わせ (N_2 / H_2)、又はアンモニア (NH_3) のようなよく知られるガス混合物を用いて、剥脱され又は除去される。これらのガス又はガス混合物の各々は、有機ケイ酸塩ガラス (OSG) 誘電体を有する IC 構造体に対し、悪い方向に反応する。例えば、酸素 (O_2) の使用は、OSG 誘電体の k 値を増加させる。窒素及び水素 (N_2 / H_2) ガス混合物についてのエッチング速度は比較的 low、OSG のファセティング (faceting) を引き起こす比較的高い電力を要求する。さらに、アンモニア

50

(NH_3)の使用は、パーティクル (particle) の発生をもたらす。かくして、OSG材料を有するIC構造体からフォトリジストを剥脱するときは、これらのよく知られるガス又はガス混合物の各々は、付随する限界を有している。

【発明の要旨】

【0008】

フォトリジスト材料と有機ケイ酸塩ガラス (OSG) 材料を有する集積回路 (IC) 構造体を剥脱する方法を記載する。その方法は、一酸化二窒素 (N_2O) ガス混合物を反応器内に供給すること、反応器内でプラズマを発生させること、及びフォトリジストを剥脱することを含んでなる。その剥脱方法は、フォトリジストとOSG材料との間に高い選択性を提供する。例示的な態様では、フォトリジストは、有機フォトリジストである。その方法は、フォトリジストや他のそのような有機材料の剥脱を、OSG材料のエッチングに用いられる同じ反応器内で行うことを可能とする。フォトリジストを剥脱する方法は、デュアルダマシンプロセス中に行われる多数の工程の1つである。

10

【0009】

例示的な態様では、剥脱方法は、第一フォトリジスト層、第二中間層、及び第三有機ケイ酸塩ガラス (OSG) 層を含む、例示的な集積回路 (IC) 構造体に適用される。例示的な態様では、その方法は、一酸化二窒素 (N_2O) を反応器内に供給する。次いで、プラズマを発生させ、フォトリジストをIC構造体から剥脱する。第一フォトリジスト層と第二中間層との間には高い選択性がある。加えて、第一フォトリジスト層と第三OSG層との間には高い選択性がある。

20

【0010】

その方法は、第二中間層がキャップ層であるIC構造体にビアがエッチングされる、ビアファーストエッチシーケンスに適用される。例示的なキャップ層は、フォトリジスト層の再加工中にOSG層への保護を提供するために形成される。非限定的な例として、例示的なキャップ層は、二酸化ケイ素 (SiO_2) 又はオキシ窒化ケイ素 (SiON) のようなケイ素と酸素を含有する材料である。例示的なビアファースト方法には、例示的なIC構造体にビアをエッチングすることが含まれる。次いで、その方法は、例示的なIC構造体のビアを充填する反射防止膜 (ARC) 又は裏面反射防止膜 (BARC) の塗布へと進行する。次いで、 N_2O ガス混合物がARC又はBARCをエッチバックするために適用され、ビア内に、望ましい高さを有する有機プラグ (organic plug) を生成させる。かくして、例示的なIC構造体では、有機プラグが、第三OSG層の一部を占める。次いで、その方法は、第二キャップ層と第三OSG層へのトレンチのエッチングへと進行する。次いで、 N_2O ガス混合物が反応器内に供給され、フォトリジスト層と有機プラグを剥脱するプラズマが生じる。

30

【0011】

その方法は、第二中間層がハードマスク層であるトレンチファーストエッチシーケンスにも適用される。非限定的な例としては、ハードマスク層は、窒化ケイ素 (Si_3N_4)、窒化タンタル (TaN)、窒化チタン (TiN)、炭化ケイ素 (SiC) のような材料で形成される。第一フォトリジスト層のトレンチパターンを用いて、トレンチが第二ハードマスク層にエッチングされる。次いで、第一フォトリジスト層が N_2O ガス混合物で剥脱される。ビアエッチングのためにパターン化された別の第一フォトリジスト層が塗布される。次いで、ビアが第二ハードマスク層にエッチングされ、そして第三OSG層にエッチングされる。次いで、その方法は、例示的なIC構造体のビアを充填する反射防止膜 (ARC) 又は裏面反射防止膜 (BARC) の塗布へと進行する。ビアファーストエッチについて記載したように、次いで、 N_2O ガス混合物が、ARC又はBARCをエッチバックするために適用され、ビア内に望ましい高さを有する有機プラグを生じさせる。第二ハードマスク層に先にエッチングされたトレンチパターンを用いて、次いで、第三OSG層にトレンチがエッチングされる。次いで、 N_2O ガス混合物が、有機プラグを除去するために用いられる。

40

【発明の詳細な説明】

50

【 0 0 1 2 】

次の詳細な説明において、本明細書の一部を構成し、特定の態様が示されている、付随する図への参照が行われる。これらの態様は、当業者が本発明を実施できるように十分に詳細に記載されており、本特許請求の範囲の精神及び範囲から離れることなく他の態様を用いることができ、構造的変更、論理的变化、及び電気的变化が行われ得ることが理解されるべきである。故に、次の詳細な説明は、限定的な意味に解釈されるべきではない。図における参照番号の数字は、複数の図に表れる同一の要素が同じ参照番号により同定されるという例外はあるが、図中の番号に対応することに注意すべきである。

【 0 0 1 3 】

図 1 を参照すると、O S G 層を有する I C 構造体からフォトレジストを剥脱する例示的なシステムが示されている。例示的なシステムは、ハードマスクのエッチングと誘電体のエッチングを行うためにも形成される。例示的なシステムは、Fremont, California の Lam Research Corporation (Lam) から入手可能である 200 mm EXELAN HPT システムのような平行板プラズマシステム 1 0 0 である。加えて、EXELAN 2300 シリーズのような Lam からの他のシステムを用いてもよい。システム 1 0 0 には、反応器壁において出口に連結される真空ポンプ 1 0 4 により望ましい減圧に維持されている、内部 1 0 2 を有するチャンバーが含まれる。エッチングガスは、ガス供給口 1 0 6 からプラズマ反応器に供給されることができる。中密度プラズマは、R F 源 1 0 8 からの R F エネルギーがマッチングネットワーク 1 1 0 を通じて動力電極 1 1 2 に供給されるところの、二周波の配置により反応器内に発生させることができる。R F 源 1 0 8 は、2 7 M H z 及び 2 M H z で R F 電力を供給するように形成される。電極 1 1 4 は接地電極である。基板 1 1 6 は、動力電極 1 1 2 により支えられ、ガスに電圧を加えてプラズマ状態にすることにより生じたプラズマでエッチング及び / 又は剥脱される。他の静電容量結合反応器も、その開示が参照により本明細書中に組み込まれる、共通して所有される米国特許番号 6 , 0 9 0 , 3 0 4 に記載された、二周波のプラズマエッチング反応器のような、R F 電力が両電極に供給される反応器のように用いることができる。

【 0 0 1 4 】

また、プラズマは、誘導結合プラズマ反応器、電子サイクロトロン共鳴 (E C R) プラズマ反応器、ヘリコンプラズマ反応器等と言及される、様々な他のタイプのプラズマ反応器で生成することができる。そのようなプラズマ反応器は、典型的には、R F エネルギー、マイクロ波エネルギー、磁場等を用いるエネルギー源を有し、中 ~ 高密度プラズマを生成する。例えば、高密度プラズマは、誘導結合プラズマ反応器とも呼ばれる、Lam Research Corporation から入手可能な Transformer Coupled Plasma etch reactor で生成することができる。

【 0 0 1 5 】

図 2 を参照すると、ピアファーストデュアルダマシンプロセスでフォトレジストを剥脱するためのフローチャートが示されている。例示的な I C 構造体には、第一有機フォトレジスト層、第二中間層、第三 O S G 層、及び第四バリア層が含まれる。非限定的な例として、フォトレジスト層は、Shipley Company からの 1 9 3 n m フォトレジスト又は 2 4 8 n m フォトレジストのような有機フォトレジストである。例示的な第二中間層は、二酸化ケイ素 (S i O ₂)、オキシ窒化ケイ素 (S i O N)、及び他のあらゆるケイ素と酸素を含有する材料のようなキャップ材料で形成されるキャップ層である。キャップ層は、フォトレジスト層の再加工中に、O S G 層への保護を提供する。第三層は O S G 層であり、それには Novellus Systems of San Jose, California からの CORALTM や Applied Materials of Santa Clara, California からの BLACK DIAMONDTM、又は他のあらゆるそのような O S G 材料のような材料が含まれる。加えて、O S G 材料は、ポーラス O S G (p O S G) であってもよいことが当業者に理解されるだろう。非限定的な例として、p O S G は、3 0 % を超える空間を有する。例示的な第四バリア層は、窒化ケイ素 (S i ₃ N ₄)、炭化ケイ素 (S i C)、又は他のあらゆるそのようなケイ素ベース材料のようなバリア材料から形成される。バリア層は銅拡散からの保護を提供する。

【 0 0 1 6 】

図 2 のフローチャートは、第二中間層がキャップ層である IC 構造体にビアをエッチングする、ビアファーストエッチシーケンスを行う方法 200 を記載する。その方法は、IC 構造体が例示的な反応器 100 に配置されている、方法ブロック 202 で開始する。IC 構造体には、ビアがパターン化されたフォトレジスト層が含まれる。当業者は、パターン化されたビア又はトレンチの発生により、第一フォトレジスト層上のフォトリソグラフィの完了が予想されることを理解するだろう。当該技術分野でよく知られるように、フォトリソグラフィは、焼き付けられ、制御された光源にさらされる、感光性のフォトレジストを用いる。光は、望ましいパターンを転写するレティクルを通過する。

【 0 0 1 7 】

ブロック 204 で、ビアが第二キャップ層、そして第三 OSG 層にエッチングされる。ビアは、バリア層までエッチングされる。ブロック 206 で、 N_2O が反応器チャンバーに加えられ、プラズマが生じる。やや広い態様では、加工パラメータの範囲は、 $10 \sim 1000 \text{ mTorr}$ の操作圧力で、RF 電力について $0 \sim 1000 \text{ W}$ の範囲の電力で、そして $50 \sim 2000 \text{ sccm}$ の N_2O 流速で実施されてもよい。 27 MHz と 2 MHz 又はそれよりも大きい RF 電力を供給するように形成された RF 源を有する、やや狭い態様では、加工パラメータの範囲は、 $50 \sim 600 \text{ mTorr}$ の操作圧力で、 27 MHz の RF 電力について $100 \sim 600 \text{ W}$ で、 2 MHz の RF 電力について $50 \sim 600 \text{ W}$ で、そして $200 \sim 1500 \text{ sccm}$ の N_2O 流速で実施されてもよい。 200 mm ウエハー又は基板に適用される、より狭い態様では、加工パラメータの範囲は、 $100 \sim 350 \text{ mTorr}$ の操作圧力で、 27 MHz の RF 電力について $100 \sim 200 \text{ W}$ で、 2 MHz の RF 電力について $100 \sim 200 \text{ W}$ で、そして $300 \sim 900 \text{ sccm}$ の N_2O 流速で実施されてもよい。加えて、不活性ガスが、記載された各々の態様について希釈剤として用いられてもよい。非限定的な例として、不活性ガスには、アルゴン、ヘリウム、ネオン、クリプトン、及びキセノンのような希ガスが含まれる。不活性ガスは、フォトレジストの除去中、均一性を制御するために用いられてもよい。

【 0 0 1 8 】

例示的なシステム 100 に加える N_2O についての多数の異なる加工パラメータを表 1 に示す。

【 0 0 1 9 】

【表 1】

表 1

N₂Oでフォトリソを剥脱するための例示的な加工パラメータ

実験 #	圧力 (mTorr)	27MHz RF電力(W)	2MHz RF電力(W)	N ₂ O流速 (sccm)	フォトリソ 剥脱速度 (Å/分)
1	350	100	100	900	2960
2	100	100	100	300	3451
3	100	100	200	900	4655
4	100	200	100	900	4857
5	225	150	150	600	5628
6	350	200	100	300	5779
7	350	100	200	300	6091
8	100	200	200	300	6735
9	350	200	200	900	7895

10

20

【0020】

30

表 1 には、多くの異なる“実験”についての加工パラメータが示されている。実験は 200 mm ウエハ上で 20 で行われた。各々の実験の間、圧力、電力、及び N₂O 流速を調節する。フォトリソ剥脱速度の結果を、表 1 の最右欄に示す。

【0021】

表 1 の例示的なガス混合物についての最適な流速と比は、プラズマエッチチャンバーのタイプ、基板の大きさ、及び当業者によく知られる他のそのような変動に依存して変更してもよいことが、当業者に理解されるだろう。その上さらに、本発明を実施する際に用いられる温度、電力レベル、及びガス圧力の選択は、広く変動することができ、そして、本明細書で特定されるそれらは、例示であり、限定的なものでないことも、当業者に理解されるだろう。

40

【0022】

ブロック 208 で、プラズマは、その構造体からフォトリソを剥脱し、二酸化炭素 (CO₂) のような揮発性の副生成物を生成する。フォトリソを除去する目的のためには、一般的には、OSG 層を傷つけない、より高いフォトリソ剥脱速度を達成することが望ましい。第一フォトリソ層と第二キャップ層との間には高い選択性がある。従って、第一フォトリソ層と第三 OSG 層との間には高い選択性がある。

【0023】

次いで、その方法は、ビアのための有機プラグを生成する。有機プラグは、ビアのファセティングを防止し、トレンチエッチ工程中にバリア層を保護するために用いられる。方法ブロック 210 で、有機プラグは、有機スピン・オンテクニクを用いて有機材料を

50

塗布することにより生成される。非限定的な例として、有機材料は、反射防止膜（ARC）又は裏面反射防止膜（BARC）である。例示的な有機ARC及び／又はBARCは、光を吸収することが示されている。

【0024】

方法ブロック212で、 N_2O が、上記の例示的な加工パラメータを用いて、例示的な反応器100に加えられる。ブロック214で、 N_2O ガスに電圧が加えられ、BARC又は有機材料がエッチバックされ、望ましい“有機プラグ”を生成する。非限定的な例として、有機プラグは、望ましいトレンチ高さと同じか、又は望ましいトレンチ高さを超えるプラグの高さを有する。プラグの高さは、フェンス形成を防止し、ピアのファセッティングを防止するのに十分な高さであることが必要である。有機プラグを生成する方法についてのもより詳細な説明は、本願と同時に出版され、参照により本明細書に組み込まれる、“AN ETCH BACK PROCESS USING NITROUS OXIDE”という標題の特許出願に、より詳細に記載されている。

10

【0025】

ブロック216で、別のフォトリジスト層が塗布される。フォトリジストはトレンチエッチシーケンスのためにパターン化されている。次いで、その方法は、トレンチが第二キャップ層及び第三OSG層にエッチングされるところのブロック218へと進行する。ブロック220で、 N_2O は、上記の加工パラメータを用いて再び適用される。ブロック222で、 N_2O は電圧が加えられ、有機プラグとフォトリジスト層が両方とも除去される。

20

【0026】

この開示の恩恵を有する当業者は、上記の方法が、フォトリジストの剥脱を、ハードマスク層とOSG層をエッチングするために用いられる同じ反応器内で行うことを可能とすることを理解するだろう。これは、ウェハーを、剥脱のための別の反応器チャンバーへと移動させる必要性がなく、サイクル時間を大いに削減させる。加えて、ウェハー又は基板が周囲の湿度に曝されないで、周囲の湿度に曝されることにより取り除くことが難しかった、エッチング中に発生するあらゆるポリマーを、今や、連続する剥脱／清浄化工程でより簡単に除去できる。その上さらに、in-situの剥脱も、エッチング工程でチャンバー壁上に堆積するポリマーを除去するためにウェハーのない自動清浄化（waferless auto clean）を行う必要を、削減する。その上さらに、本明細書に記載されたシステム及び方法が、ex-situの適用に用いてもよいことが、この開示の恩恵を有する当業者により理解されるだろう。

30

【0027】

表2を参照すると、様々な他の通常用いられる剥脱ガス又はガス混合物と比較された、 N_2O 剥脱方法が示されている。非限定的な例として、他のガス又はガス混合物には、アンモニア（ NH_3 ）、酸素（ O_2 ）、及び窒素と水素（ N_2/H_2 ）ガス混合物が含まれる。それらガスの比較では、フーリエ変換赤外分光光度計（FTIR）が、例示的なOSG材料における変化を検出するために用いられた。比較のために、CORALTMで覆われたウェハーを、例示的なOSG層として用いた。実験中、CORALTMウェハーは、Si-CピークのSiOピークに対する比における変化を測定するために、異なるガスに曝された。Si-C及びSiOピークは、OSG材料への変化を示唆する。

40

【0028】

【表 2】

表 2

フォトレジストをOSG層から剥脱する様々なガスの比較

ガス 混合物	流速 (sccm)	圧力 (mTorr)	2.7MHz RF 電力(W)	2MHz RF 電力(W)	剥脱速度 (Å/分)	SiC/SiO 比の変化
N ₂ O	300	350	200	100	5779	1.8 %
NH ₃	1500	350	600	0	5470	2.5 %
O ₂	1000	330	200	100	10595	4.1 %
N ₂ /H ₂	1900 (N ₂) 600 (H ₂)	470	400	400	4150	5.0 %

10

20

【0029】

表 2 は、N₂O が、S I C / S i O 比において最も小さい変化をもたらすことを示し、それは、N₂O 剥脱により O S G 材料が最も影響を受けないことを示唆する。N₂O 剥脱速度は N H₃ 剥脱速度に匹敵するが、N₂O 剥脱は、N H₃ 剥脱よりも有意に低い電力要求で作動することに注意すべきである。加えて、N₂O 剥脱は、N H₃ 剥脱に付随するパーティクル発生を回避できる。その上さらに表 2 に示されるように、N₂O 剥脱方法は、O₂ よりも穏やかな酸化体であり、それは、酸化の少ない O S G 材料をもたらす。酸化は O S G 材料の k 値を上昇させるので、O S G 材料の酸化が少ないことは望ましい。

【0030】

図 3 A から 3 H を参照すると、図 2 におけるフローチャートの、ビアのエッチングと剥脱シーケンスの等尺図が示されている。図 3 A は、第一有機フォトレジスト 3 0 2、第二中間キャップ層 3 0 4、第三 O S G 層 3 0 6、及び第四バリア層 3 0 8 を有する例示的な I C 構造体の等尺図を示す。上記のように、例示的な I C 構造体は、例示的な反応器 1 0 0 内に配置される。図 3 B は、ビア 3 1 0 が第二キャップ層 3 0 4 及び第三 O S G 層 3 0 6 にエッチングされるところの、工程 2 0 4 での、ビアファーストエッチを行った後の例示的な I C 構造体を示す。

30

【0031】

図 3 C には、工程 2 0 6 で N₂O が加えられ、工程 3 0 8 でフォトレジスト層 3 0 2 が剥脱された後の、例示的な I C 構造体が表示されている。残った I C 構造体には、とりわけ、見ることができるキャップ層 3 0 4 と、ビア 3 1 0 が含まれる。

40

【0032】

図 3 D を参照すると、方法ブロック 2 1 0 で記載したように B A R C 3 1 2 のような有機材料を加えた後の、例示的な I C 構造体が表示されている。図 3 E には、有機プラグ 3 1 4 がビア 3 1 0 内に示されている。有機プラグ 3 1 4 は、N₂O を適用し、次いでブロック 2 1 2 とブロック 2 1 4 で記載したように有機プラグ 3 1 4 をエッチバックすることにより生成される。図 3 F では、ブロック 2 1 6 で記載したようにフォトレジスト 3 1 6 の層を添加した後の I C 構造体が表示されている。フォトレジスト 3 1 6 は、トレンチエッチングのためにパターン化されている。

【0033】

次いで、トレンチエッチ工程 2 1 8 に従って、トレンチ 3 1 8 が、図 3 G に示されるよ

50

うにエッチングされる。トレンチ 318 は、第二キャップ層と第三 O S G 層とにエッチングされる。有機プラグ 314 は、ビア 310 のファセッティングを防止する。図 3 H には、ブロック 220 とブロック 222 で記載した N_2O 剥脱方法を用いてフォトレジストと有機プラグを剥脱した後の、I C 構造体が表示されている。

【0034】

方法 200 は、フォトレジストの剥脱を、フォトレジストと O S G 材料をエッチングするために用いられる同じ反応器内で行うことを可能とすることが、この開示の恩恵を有する当業者により理解されるだろう。同じ反応器チャンバー内で剥脱及びエッチング工程を行うことの恩恵は、上に記載される。加えて、この開示の恩恵を有する当業者は、本明細書に記載されたシステムと方法が、ex-situ の適用に用いられてもよいことを理解するだ

10

【0035】

図 4 を参照すると、トレンチファーストデュアルダマシンプロセスでフォトレジストを剥脱する方法についてのフローチャートが表示されている。フォトレジストは、O S G 層を含む I C 構造体に塗布される。例示的な I C 構造体には、第一有機フォトレジスト層、第二中間層、第三 O S G 層、及び第四バリア層が含まれる。フォトレジスト層は、上記のような有機フォトレジストである。例示的な第二中間層は、窒化ケイ素 (Si_3N_4)、窒化タンタル (Ta N)、窒化チタン (Ti N)、又は炭化ケイ素 (Si C) のようなハードマスク材料から形成されるハードマスク層である。フォトレジストの恩恵を受けないエッチング工程中、I C 構造体は直接プラズマに曝されるので、ハードマスク材料がキャップ層の代わりに用いられる。第三層は、CORALTM 及び BLACK DIAMONDTM、又は他のそのような O S G 材料のような O S G 層である。加えて、O S G 材料は上記のように、ポーラス O S G (p O S G) であってもよい。例示的な第四バリア層は、上記のように窒化ケイ素 (Si_3N_4) 又は炭化ケイ素 (Si C) から形成される。

20

【0036】

図 4 のフローチャートは、中間ハードマスク層を有する例示的な構造体においてトレンチのエッチングを行う方法 400 を記載する。その方法は、フォトレジスト層にパターン化されるトレンチを有する例示的な I C 構造体が、例示的な反応器 100 に配置されるところの、方法ブロック 402 で開始される。次いで、その方法は、トレンチが第二中間ハードマスク層にエッチングされるところの、方法工程 404 へと進行する。

30

【0037】

方法ブロック 406 で、 N_2O が反応器チャンバーに加えられ、プラズマを発生させる。フォトレジストの除去のための操作パラメータは、上に記載されたものと同等である。プラズマは、構造体からフォトレジストを剥脱し、 CO_2 のような揮発性の副生成物を生成する。第一フォトレジスト層と第二ハードマスク層との間には高い選択性がある。加えて、第一フォトレジスト層と第三 O S G 層との間には高い選択性がある。

【0038】

方法ブロック 408 で、別の第一フォトレジスト層が I C 構造体に加えられる。この、他のフォトレジスト層は、ビアエッチングのためにパターン化される。次いで、ブロック 410 で、ビアが、第二ハードマスク層と、第三 O S G 層にエッチングされる。ビアエッチング用に用いられるガスと加工パラメータは、ハードマスク材料や O S G 材料のタイプのような様々なパラメータに依存することが、当業者により理解されるだろう。

40

【0039】

ブロック 412 で、 N_2O が、上に記載された加工パラメータで、例示的なシステム 100 に再び適用される。次いで、 N_2O に電圧が与えられる時、プラズマが形成され、次いで、ビアがかたどられたフォトレジスト層が、 N_2O プラズマで剥脱される。

【0040】

次いで、その方法は、ビアのための有機プラグの生成へと進行する。ブロック 414 で、有機プラグは、上記のように、BARC 又は ARC のような有機材料を最初に塗布することにより生じる。ブロック 416 で、 N_2O が、BARC 又は ARC をエッチバックす

50

るために用いられて、上記のように望ましい有機プラグを生成する。

【0041】

ブロック418で、ハードマスク層に先にエッチングされたトレンチパターンが、第三OSG層にトレンチをエッチングするために用いられる。先に記載したように、トレンチエッチを行うためのガスと加工パラメータは、ハードマスク材料及びOSG材料のようなIC構造体のようなパラメータに依存する。最終的に、ブロック420で、N₂Oプラズマが、有機プラグを除去するために用いられる。

【0042】

図5A～5Jを参照すると、図4のフローチャートに記載されたトレンチのエッチング及び剥脱の等尺図が示されている。図5Aは、第一有機フォトリソ層502、第二中間ハードマスク層504、第三OSG層506、及び第四バリア層508を有する例示的なIC構造体の等尺図を示す。第一有機フォトリソ層は、フォトリソ層中にパターン化されたトレンチ510を有する。上記のように、例示的なIC構造体は、例示的な反応器100に配置される。図5Bは、トレンチ510が第二ハードマスク層504にエッチングされるところの工程404を行った後の、例示的なIC構造体を示す。

10

【0043】

図5Cには、工程406で、チャンバー100へとN₂Oを加えた後の、例示的なIC構造体が示されている。N₂Oは、プラズマへと変換され、フォトリソ層502を剥脱し、トレンチがエッチングされたハードマスク層504を残す。

【0044】

図5Dを参照すると、方法ブロック408に記載したように、フォトリソの別の層12を加えた後の、例示的なIC構造体が示されている。図5Eでは、ブロック410に記載したように、ビア514が、IC構造体にエッチングされる。図5Fは、ブロック412に記載したように、フォトリソ512を除去するための別のN₂O剥脱を行った後の、IC構造体を示す。

20

【0045】

有機プラグは、ブロック414に記載したように、ARC516のような有機材料を最初に塗布することにより生成される。塗布されたARC516を有するIC構造体は、図5Gに示される。図5Hには、ブロック416に記載したN₂Oガスが、ARC516をエッチバックするために用いられて、望ましい有機プラグ518を生成する後の、IC構造体が示されている。図5Iで、OSG層は、ブロック418に記載したような望ましい深さへと、トレンチがエッチングされる。最終的には、図5Jは、望ましいトレンチ510とビア514を有するIC構造体の結果を示す。生じたIC構造体は、ブロック420に記載されたN₂Oプラズマを適用して、有機プラグを除去することにより生成される。

30

【0046】

本明細書には多くの限定が含まれているが、これらは特許請求の範囲を限定するものではなく、本発明の現時点の好ましい態様のいくつかの例示をただ提供するものとして解釈されるべきである。多くの他の態様が、本記載を検討した当業者に明白であるだろう。かくして、本発明の範囲は、権利化されるような特許請求の範囲に均等な全範囲とともに、付随する特許請求の範囲により決定されるべきである。

40

【図面の簡単な説明】

【0047】

【図1】フォトリソ層とOSG層とを有するIC構造体からフォトリソを除去することができる例示的な装置。

【図2】ビアファーストデュアルダマシンプロセスでフォトリソを剥脱するためのフローチャート。

【図3A】図2のフローチャートのビアのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図3B】図2のフローチャートのビアのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図3C】図2のフローチャートのビアのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図3D】図2のフローチャートのビアのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

50

【図 3 E】図 2 のフローチャートのビアのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図 3 F】図 2 のフローチャートのビアのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図 3 G】図 2 のフローチャートのビアのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図 3 H】図 2 のフローチャートのビアのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図 4】トレンチファーストダマシンプロセスでフォトリソを剥脱するためのフローチャート。

【図 5 A】図 4 のフローチャートのトレンチのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図 5 B】図 4 のフローチャートのトレンチのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図 5 C】図 4 のフローチャートのトレンチのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図 5 D】図 4 のフローチャートのトレンチのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図 5 E】図 4 のフローチャートのトレンチのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図 5 F】図 4 のフローチャートのトレンチのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図 5 G】図 4 のフローチャートのトレンチのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

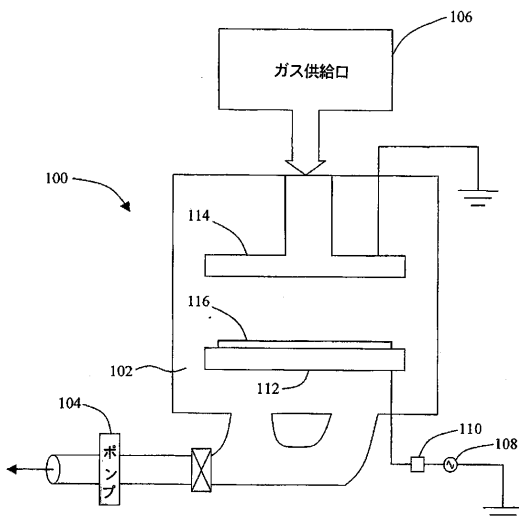
【図 5 H】図 4 のフローチャートのトレンチのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

【図 5 I】図 4 のフローチャートのトレンチのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

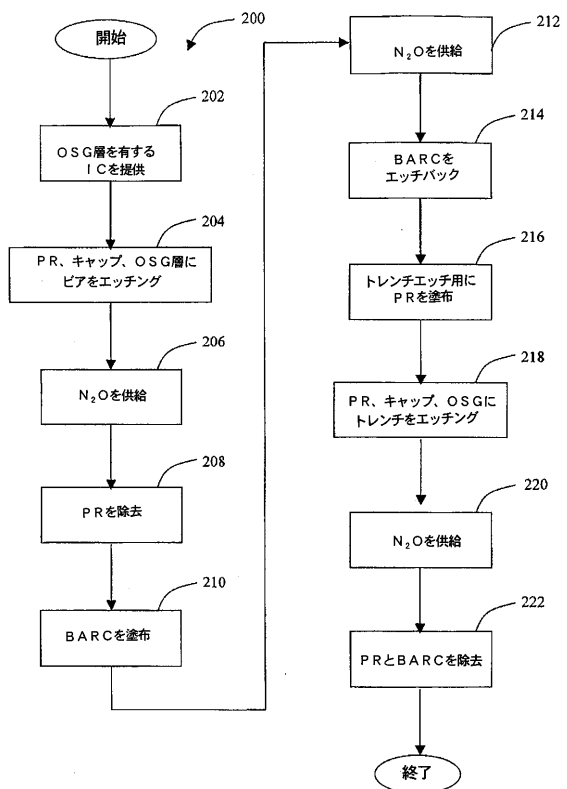
【図 5 J】図 4 のフローチャートのトレンチのエッチング及び剥脱シーケンスの等尺図。

10

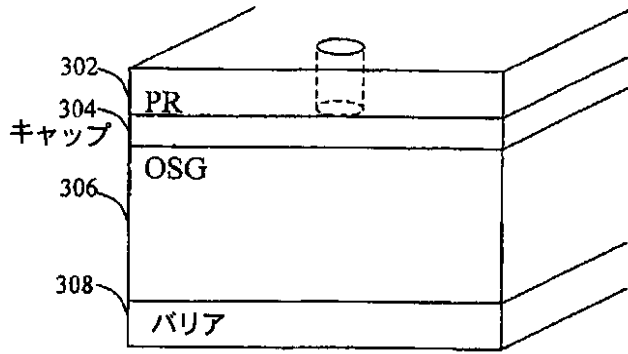
【図 1】



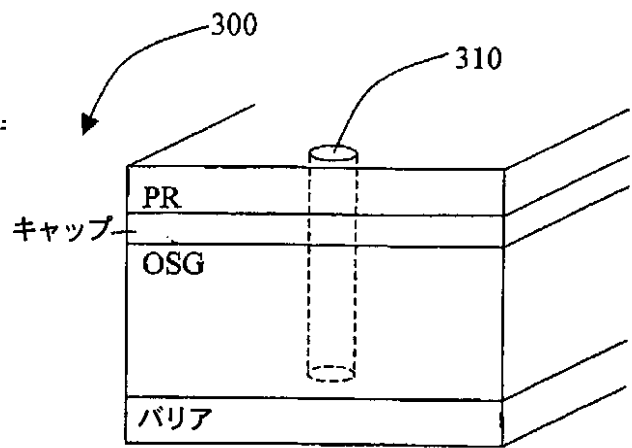
【図 2】



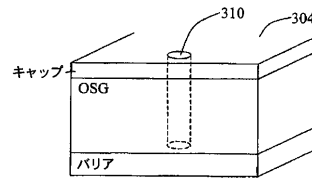
【図 3 A】



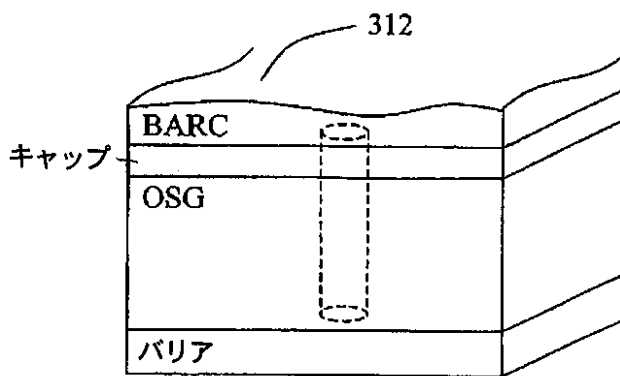
【図 3 B】



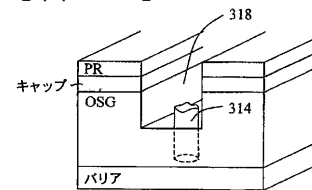
【図 3 C】



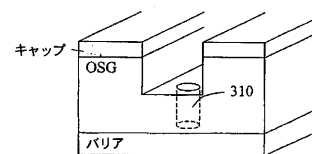
【図 3 D】



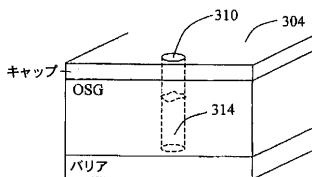
【図 3 G】



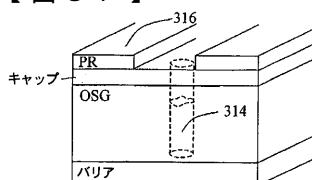
【図 3 H】



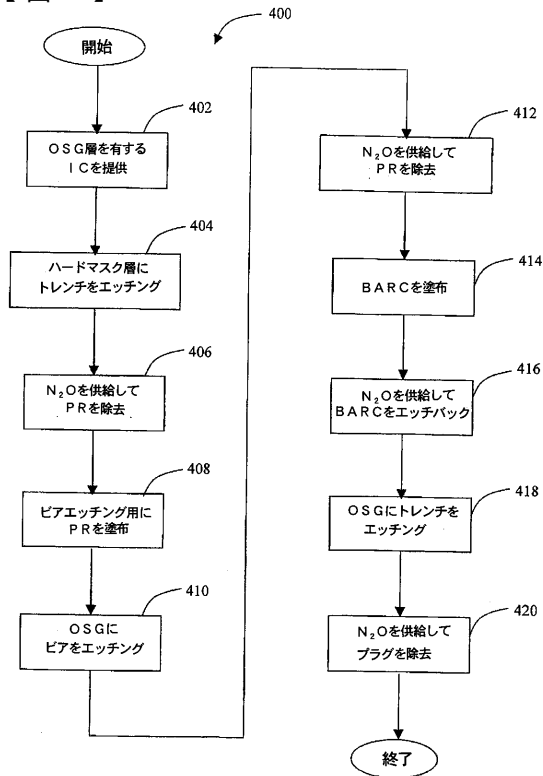
【図 3 E】



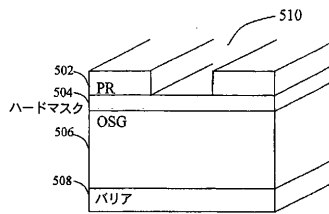
【図 3 F】



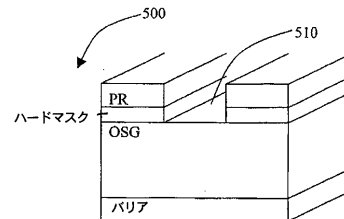
【図 4】



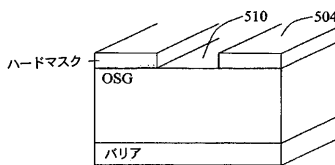
【図 5 A】



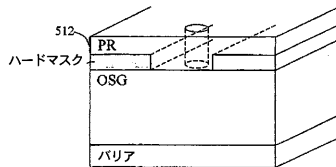
【図 5 B】



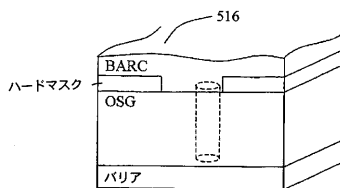
【図 5 C】



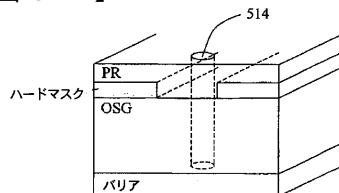
【図 5 D】



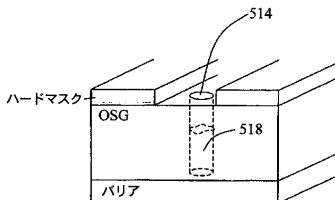
【図 5 G】



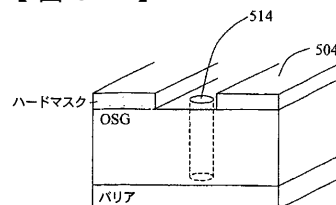
【図 5 E】



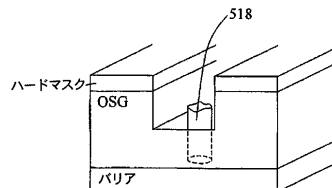
【図 5 H】



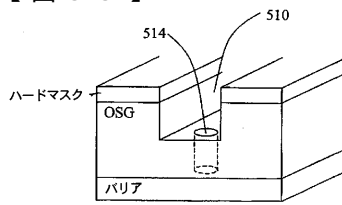
【図 5 F】



【図 5 I】



【図 5 J】



【 国際調査報告 】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/US04/32793

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC(7) : H 01 L 21/302, 461

US CL : 438/689, 725

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)

U.S. : 438/689, 725, 710-711, 638, 640, 670

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

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

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y, P	US 6 720 256 B1 (WU et al.) 13 April 2004, see entire document.	1-26
Y	US 5 126 231 A (LEVY) 30 June 1992, see entire document.	1-26
Y, P	US 6 696 222 B2 (HSUE et al.) 24 February 2004, see entire document.	1-26
A	US 2003/0 044 725 A1 (HSUE et al.) 06 March 2003, see entire document.	1-26

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

* Special categories of cited documents:	
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance	"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
"E" earlier application or patent published on or after the international filing date	"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
"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)	"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
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means	"&" document member of the same patent family
"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

15 February 2005 (15.02.2005)

Date of mailing of the international search report

Authorized officer

LINDA SHOLI
Telephone No. 571-272-4391

Name and mailing address of the ISA/US

Mail Stop PCT, Attn: ISA/US
Commissioner for Patents
P.O. Box 1450
Alexandria, Virginia 22313-1450

Facsimile No. (703) 305-3230

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (January 2004)

フロントページの続き

(81)指定国 AP(BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), EA(AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), EP(AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OA(BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG), AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW

(74)代理人 100096013

弁理士 富田 博行

(74)代理人 100098590

弁理士 中田 隆

(72)発明者 アナプラゲイダ, ラオ

アメリカ合衆国カリフォルニア州 9 4 5 8 7, ユニオン・シティー, ピナクルス・ドライブ 3 4
2 6 8

(72)発明者 ツー, ヘレン

アメリカ合衆国カリフォルニア州 9 4 5 3 6, フレモント, ティファニー・テラス 3 0 0

Fターム(参考) 5F004 AA02 BA04 BB13 DA00 DB26

5F033 MM02 QQ09 QQ12 QQ15 QQ27 QQ28 QQ37 RR01 RR06 RR25