〔論文〕

# 無電解キャップめっきプロセス (無電解めっきによるCu配線上へのCo合金薄膜の形成技術)

王 新 明\* 高 木 大 輔\* 尾 渡 晃\*

## **Electroless Plating Process for Cobalt Alloying Capping**

by Xinming WANG, Daisuke TAKAGI, & Akira OWATARI

Selective depositing of thin cobalt alloy films as capping layers on Cu interconnects has already been proven to significantly and effectively improve EM performance, also as having a potential for reducing RC delay. A study had been made on the use of an electroless plating process for forming CoWP capping layers on wafer levels. Performance tests indicated satisfactory film thickness controllability, plating uniformity, barrier capability, surface morphology, deposition selectivity, as well as current leakage and resistance variation of interconnects. This process was thus proven as being feasible for use in wafer production. **Keywords:** Electroless plating, Cobalt alloy, Metal cap, Semiconductor, Copper interconnect, Deposition, Process, Reliability

## 1. まえがき

近年,半導体デバイスの高速化・微細化の加速ととも に、Alに代わってCu 配線/低誘電率層間絶縁膜材 (Low-k)のダマシンプロセス(配線の埋め込み)はま すます重要になってきている。更に、デバイスの信頼性 を高めるには、Cu配線のエレクトロマイグレーション (EM) 耐性を増強させることが不可欠である。対策の 一つとして、Cu 配線上に選択的にコバルト(Co)合金 膜を形成することにより、EM 耐性が飛躍的に向上する ことが報告されている<sup>1, 2, 3, 4)</sup>。また,形成されたCo膜 がCu又はO2の拡散を防ぐ役割を十分に果たせれば、従 来のプロセスに使われる誘電率が高い絶縁材のキャップ 層を省くことが可能となり,積層間の実効誘電率を一層 下げることが期待できる。成膜の方法について、無電解 めっき法は金属と絶縁材が混在する表面に対して, 金属 上だけに選択的に成膜できる固有な性質をもつため, Cu配線上へCo合金薄膜を形成するのに最適な方法と考 えられる。以上のことから、無電解めっきによるCo合 金膜を形成する(無電解キャップめっき)技術は、次世 代の高信頼性Cu配線構築における最も有望な新規プロ セスと考えられ、この技術を実用化までに展開すること は重要な開発課題となる<sup>5, 6, 7)</sup>。

本報では,無電解キャップめっきプロセスの概要を述 べ,当社における研究・開発から得られた本プロセス性 能の評価結果について紹介する。

## 2. Co合金の無電解めっき技術

#### 2-1 Co合金キャップ膜の役割

図1(a)に従来のCuダマシン配線構造を示す。通常, Cu配線とその隣接する絶縁材のキャップ層(SiN又は SiC)との密着性が金属同士に比べて低いため、その界 面での原子の移動は, 配線中又は配線とそれを取り囲む バリアメタル層との界面より活発になる傾向をもってい る。配線の微細化とともに、配線に流れる電流密度が増 え、Cu 配線と絶縁キャップ層との境界に沿って原子が 移動しやすく、その境界起因による配線不良(ボイドの 形成)の発生確率が高い<sup>8,9)</sup>。その問題に対して,図1 (b) に示すように、Cu 配線と絶縁キャップ層との間に、 新たな合金薄膜を導入することが提案されている<sup>10)</sup>。こ の合金薄膜をメタルキャップという。このメタルキャッ プはCu及び絶縁キャップ層のそれぞれと優れた密着性 を有するためCu配線のEM耐性が大幅に改善される。 また、このメタルキャップにCu及びO2の拡散に対して 十分な耐性をもたせれば、図1(c)のように、現在使 用している絶縁材のキャップ層の代わりに保護膜として

<sup>\*</sup> 精密・電子事業本部 装置事業部 めっき装置事業室 技術 第二部





使用可能となる。一般に絶縁材のキャップ層は誘電率が 高いため、それを金属膜にすることで各配線層間の電荷 容量(C)を低減することができ、回路のRC遅延の抑 制により信号の伝達の高速化に寄与する。

## 2-2 Co合金キャップ膜の選択的形成方法

一般に,無電解めっきプロセスは,図2に示すように, 前洗浄,触媒付与,成膜,洗浄,乾燥等の一連の基本的 なステップを順次行う。以下,幾つかの基本的な処理ス テップについて説明する。

#### 2-2-1 無電解めっきによるCoWP合金膜の析出

無電解めっきは、Cuダマシン配線に使われる電解め っきと違って、外部からの電子供給を受けず、めっき対 象物を単に金属イオンを含んだめっき溶液に浸すことに よりその金属イオンを還元させ、金属皮膜として析出さ せる方法である。金属イオンを還元させるためには、め っき溶液中に金属イオンのほかに、電子を放出するため の還元剤成分が必須である。次亜りん酸塩を還元剤とし ためっき溶液系におけるCoWP(コバルト、タングステ ン、りん)の合金皮膜を析出する場合の基本的な化学反 応式<sup>11)</sup>を次に示す。

次亜りん酸イオンの酸化反応

H<sub>2</sub>PO<sub>2</sub><sup>-</sup> + OH<sup>-</sup> → H<sub>2</sub>PO<sub>3</sub><sup>-</sup> + H + e<sup>-</sup> ………(1) コバルトイオンの還元反応

Co<sup>2+</sup> + 2H<sub>2</sub>PO<sub>2</sub><sup>-</sup> + 2OH<sup>-</sup> → Co + 2H<sub>2</sub>PO<sub>3</sub><sup>-</sup> + H<sub>2</sub>…(2) りんイオンの還元反応

 $H_2PO_2^- + e^- \rightarrow P \downarrow + 2OH^- \cdots (3)$ 



図2 CoWP 無電解めっきの基本的な形成方法 Fig. 2 Basic process steps of CoWP plating

タングステンイオンの還元反応

 $WO_{2}^{2+}+6H_{2}PO_{2}^{-}+4H_{2}O$ 

 $\rightarrow$  W+6H<sub>2</sub>PO<sub>3</sub><sup>-</sup>+3H<sub>2</sub>+2H<sup>+</sup> ······(4)

水素の生成反応

以上のように,還元剤の次亜りん酸塩の酸化反応によ り電子を放出し,反応表面にコバルト,りん及びタング ステンイオンがその電子を獲得して共析反応を行い,合 金の膜を形成する。その共析反応と共に,通常水素の還 元反応も進行する。

めっき溶液における代表的な還元剤は、前述の次亜り ん酸塩のほかに、有機系のジメチルアミンボラン (DMAB)がある。DMABを還元剤として使用するめっ き溶液は、次亜りん酸塩のめっき溶液と異なる挙動を示 す。

## 2-2-2 CoWP 無電解めっきの触媒処理

無電解めっきでは、析出を開始させるためには、初期 の被覆表面が還元剤の酸化反応に対して十分な触媒活性 をもっていなければならない。次亜りん酸塩のアノード 酸化反応に対して、Cuが非常に低い触媒活性を示す<sup>12)</sup> ため、原理的にめっき反応が起こりえないことになる。 そのため、Cu表面にCo合金を析出させるために、触媒 活性が高いPdを使用することが一般的である。つまり、 めっき反応を開始する前に、被覆表面にPdイオンを含 んだ前処理液での触媒処理が必要となる。触媒処理は置 換反応であり、反応式は次のとおりである。

#### 銅の溶解

 $Pd^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Pd$  .....(7)

通常,絶縁材であるSiO<sub>2</sub>やSiOC等のLow-k材の表面 ではPdの置換反応が起きないため,無電解めっき反応 はCu配線上でしか発生しない,いわゆる選択的成膜が できるプロセスになる。

しかしながら、Pd触媒を用いる場合、触媒処理がCu の溶解を伴うため、配線の電気抵抗を上昇させる要因に なりうる。また、PdがCuに拡散する場合、Cu配線の 導電性能に影響を与える可能性がある。そのため、Co 合金めっき前にいかに最適なPd触媒を付与することが 無電解めっきプロセスの中において、一つの重要な要素 技術になる。

#### 2-2-3 洗浄処理

前述のように、Pd触媒を使用する無電解めっきは、 原理的に選択的な成膜になるが、実際、図2に示すよう に、CMP工程後の層間絶縁膜上にスラリー残さ、Cuや その酸化物、ウォータマークなどの不純物が残る場合が ある。その不純物の上にPd置換反応又はめっき反応が 起きると、配線間の異常析出物は配線のリークを引き起 こすだけでなく、表面欠陥増加の原因にもなる。そのた め、めっき処理前又は処理後適切に表面洗浄処理を行う ことは本プロセス性能の向上に不可欠な手段となる。

## 3. 本プロセスの性能及び評価結果

#### 3-1 膜厚の制御

Cuダマシン配線構造上及び膜の性能から,本プロセスに適用する合金膜厚は通常数nmから数十nmの範囲内と設計される。このような非常に薄い膜に対しては,分子レベルでの精密な制御が要求される。そのため,合金薄膜の厚みを精度よく測定できることが重要となる。他のプロセス条件を一定にして,めっき時間を変えて成膜したウェーハからのTEM像を図3に示す。画像から測定したCo合金の平均膜厚はそれぞれの目標値に一致し,5 nm,10 nm及び20 nmになっている。膜厚とめっき時間との相関には,良い線形性を有し,近似直線が原点をほぼ通ることから,めっき膜の成長が接液後,遅延なく直ちに開始していることが分かる。

#### 3-2 膜厚の面内分布

無電解めっきは化学反応なので、反応表面近傍での温 度分布,処理液中各成分濃度が成膜の均一性を支配する。 すべてのCu配線上に均一な成膜を得るために、成膜中



図3 膜厚とめっき時間の相関図(成膜時間 vs 膜厚) Fig. 3 Correlation between plating time and film thickness



**Fig. 4** The thickness distribution in X-section

はウェーハ表面付近の液温度及び化学種の物質移動を均 ーに制御しなければならない。そのため、当社で開発し た無電解めっき装置の処理チャンバは熱流体解析によっ て最適化された形状に設計されている。この装置を用い て処理したウェーハ表面のCo合金膜厚の分布を図4に 示す。膜厚の測定は、光学式の薄膜測定装置を用いた。 測定用のレシピは、図3に示すようなTEM画像をベー スに校正した。銅のブランケットウェーハのCo膜厚に 関しては、直径方向の測定において、均一性(標準偏 差:1 $\sigma$ )は1.8%と良好な結果を示した。配線パター ンを形成したウェーハについては、直径方向のすべての ダイ(チップ)のある箇所を測定した結果、均一性(標 準偏差:1 $\sigma$ )は2.2%を達成した。

#### 3-3 膜のバリア性(拡散耐性)

ここでの膜のバリア性とは、高い温度の条件において

も、CuやO<sub>2</sub>の拡散がこの膜によって止められることで ある。CoWP合金膜のバリア性は各金属の組成比に左右 されるので、めっき液の各成分のバランスを適切に調合 することで、膜のバリア性を調整することができる。膜 のバリア性を評価するために,成膜したサンプルのアニ ール処理を行い、その前後の膜中異種元素の拡散状態を SIMS (2次イオン質量分析法) で分析した。その分析 結果の一例を図5に示す。図5(a)に示すとおり, CoWP合金の膜厚は約20 nmであり、銅濃度は銅とコバ ルトの界面で急激に減少しているのが認められた。コバ ルト合金膜中の銅濃度がアニール処理後でも上昇してい ないことから、このサンプルの合金は銅に対する拡散耐 性をもっていると判断できる。図5(b)にアニール処 理前後の酸素濃度とパラジウム濃度の深さ方向の分布を 示す。コバルト合金中に酸素の存在が確認されるが、ア ニール処理後も濃度分布に変化が見られない。これは, コバルト合金膜が酸素に対する拡散耐性をもっているこ とを示している。パラジウム (Pd) については、銅配 線/コバルト界面に存在したパラジウムがアニール処理





後銅配線中に少し拡散しているのが確認できた。この現 象は数百nmの銅配線のごく表層で見られ,かつパラジ ウムの絶対量が少ないため,配線抵抗値の上昇にはほと んど影響しないと考える。

## 3-4 膜質表面の平滑性

微細構造の導電体の界面における電子散乱が配線抵抗 値に影響を与えるため、めっき各処理ステップによる銅 配線の表面粗さは拡大しないことが求められる。表面粗 さの測定は、AFM(原子間力顕微鏡)を使用した。図 6に配線上に成膜前後測定結果の一例を示す。表面粗さ は、触媒処理後で0.526 nm、めっき処理後で0.782 nm となり、CuとCo合金の界面、Co合金の表面はともに 十分平坦であると判断できる。

## **3-5** 成膜の選択性

成膜の選択性は無電解めっきに最も重要な特徴であ る。配線の送電性能を損なわないように、Cu配線上に 均一な連続薄膜を析出するとともに、配線間の絶縁膜の 表面状態を清浄に維持することは本プロセスが成功する ための鍵となっている。図7に成膜したサンプルの SEM像を示す。銅配線上を平滑なめっき膜が連続的に



図6 シード,めっき処理後の表面粗さ Fig. 6 The roughness after seeding, and plating



図7 めっき処理後のSEM像 Fig.7 SEM picture after plating

被覆できていることが確認され,配線間の絶縁膜上に金 属粒やパーティクルのような異物が観察されていないこ とから,この無電解めっき成膜が高い選択性を有するこ とが分かる。

## 3-6 配線抵抗及びリーク電流

配線上への成膜の選択性を評価するためのもう一つ方 法は,電気的につながっていない隣接する配線間に電界 を掛けてリーク電流を測定するというものである。成膜 した配線のリーク電流値は,成膜前のそれに近づくほど 選択性が良いとの判断になる。一例として,配線/絶縁 膜の幅が250 nm/250 nmのパターンでの配線間リーク 電流値の測定結果を図8に示す。それはウェーハを2種



Leak current (A) at applied 10 V

図8 配線間リーク電流値の変化 Fig. 8 Variation current between lines



図9 配線抵抗値の変化 Fig. 9 Variation of line resistance

類のプロセス条件で処理し、Co合金の成膜前後でリー ク電流値を比較したものである。めっき処理による配線 間リーク電流値の上昇は1桁以内に抑えられており、 またウェーハ内での累積分布率は両方の条件で95%以 上を達成している。

Pd触媒を使用する無電解プロセスでは、Pdの置換に よって配線抵抗が上昇することが懸念される。図8と同 じ処理条件での配線抵抗値の測定結果を**図9**に示す。め っき処理前後の配線抵抗値を比較して見ると、めっき処 理による抵抗値の上昇は両方の処理において2%以下で あることが分かる。これは、パラジウム触媒処理を使用 したプロセスにおいても、配線抵抗値の上昇は極めて低 い範囲に抑えられることを示している。

# 4. あとがき

無電解めっきによるCu配線上へのCo合金薄膜の形成 技術は、Cuダマシンプロセスが半導体分野に導入して から、基礎研究、概念構築の萌芽段階を経て、現在、実 用化のための製品開発段階から量産化に向けて転換する 時期に立っている。数年前から、当社でこの新規技術に かかわる研究開発を進め、成膜の均一性、選択性、膜の 物性、成膜した配線電気特性などの諸指標を満たすよう な安定したプロセス及び装置の実用化の目処を立てた。 今後、テクノロジノード45 nm及び更なる微細化になっ ていくと、無電解めっき技術に対する要求が更に高まる。 今まで直面していない技術課題をいち早く発見、そして 克服し、半導体分野における無電解めっき技術の新しい 展開を目指していきたい。

## 参考文献

- 1) C. K. Hu, et al., Applied Physics Letters, pp.1782-1784 (2002).
- 2) T. Ko, et al., Proc. of Symp. on VLSI Tech., 8B-3 (2003).
- 3) P. Moon, et al., Proc. of IEDM, pp.841-844 (2003).
- 4) E. Zscheck, et al., Proc. of Int. Semiconductor Technology Conference, pp.386-397 (2004).
- 5) A. Fukunaga, et al., Extended Abstracts of 51st Spring Meeting of JSAP, p.835 (2004).
- 6) X. Wang, et al., Proc. of Advanced Metallization Conference (2004).
- A. Owatari, et al. Proc. of SEMI Technology Symposium, pp. 5/80-84 (2004)
- 8) C. K. Hu, et al., Proc. of 5th IITC, pp.133-135 (2002).
- 9) A. H. Fischer, et al., Proc. of 5th IITC, pp.139-141 (2002).
- E. O'Sullivan, et al., IBM Journal of R&D, 42 (5), pp.607-620 (1998).
- N. Petrov, et al., Journal of Electrochemical Society, 149 (4), pp.187-194 (2002)
- 12) I. Ohno, et al., Materials Sci. and Eng. A146, pp.33-49 (1991).