12 DLC 膜への導電性付与に関する研究

縄稚典生,伊藤幸一,坪田敏樹*

A preliminary study of electrically conductive diamond-like carbon films

NAWACHI Norio, ITOH Koichi and TSUBOTA Toshiki

A deposition of electrically conductive diamond-like carbon (DLC) films has been investigated. The DLC films were deposited by using silver plate as the negative electrode for radio-frequency plasma-enhanced chemical vapor deposition (RF PECVD). The DLC films were characterized by scanning electron microscopy (SEM) and Raman spectroscopy. The electric conductivity of DLC films was measured by resistivity meter. The surfaces of DLC films deposited by RF PECVD were smooth as well as the ones of conventional DLC films. However, the electric conductivity of DLC films did not increase because the Ag atoms, which were sputtered from negative electrode plate, were hardly included in these DLC films. It was clarified that improvement of deposition method was necessary.

キーワード: DLC, 導電性

1 緒 言

ダイヤモンドライクカーボン (DLC) 膜は,高硬度, 耐摩耗性,低摩擦係数といった特長から自動車部品や金 型,切削工具などへの応用が進められている^{1)~3)}。し かし,DLC 膜は絶縁性であることから,電気接点や帯 電防止品などへの適用には課題がある。DLC 膜の優れ た機械的特性に導電性を付与することができれば,応用 分野が広がることが期待できる。

DLC 膜への導電性付与については、宮川らがプラズ マ利用イオン注入法 (PBII: Plasma Based Ion Implantation)を用いて、電気抵抗率 $10^{3}\Omega \cdot \text{cm}$ を実現 しているものの、耐摩耗性の両立までには至っていない ⁴⁾。その他、スパッタリングによる金属元素添加といっ た手法が検討されている ⁵⁾。当センターでも、ニッケル

(Ni)を添加したカーボン(C)粉末ターゲットを用い て、高周波(RF)マグネトロンスパッタリングによる 炭素膜形成を試みた結果、膜のシート抵抗 2.88×10²Ω /□という数値を得ている⁶⁾。しかし、スパッタリング 法は、一般的に成膜速度が遅く、量産化の課題となって いる。

そこで本研究では、DLC 膜の導電性向上を目的とし て、量産性を考慮した DLC 成膜技術の基礎的検討を行 った。具体的には、成膜速度の比較的速いプラズマ CVD (Chemical Vapor Deposition:化学的気相成長) 法をベースに、基板ステージ材のスパッタリング現象を 利用した DLC 膜中への金属元素添加を試みた。

2 実験方法

2.1 成膜方法及び条件

基板には、面方位(100)のシリコン(Si)を使用し た。RF プラズマ CVD 装置の外観を図1に、概略図を 図2に示す。通常の DLC 膜形成は、まず真空引きした チャンバ(真空容器)内に原料となる炭化水素系ガスを 導入する。次にステージ上にセットした基板に RF を印 加、ガスをプラズマで分解して基板表面に膜を堆積する。 本研究では、基板ステージの材質にスパッタ率の高い銀 (Ag)を使用した。成膜プロセスを図3に示す。アル ゴン(Ar)イオンボンバードにより基板表面を清浄化し た後、ガスを導入して DLC 膜形成を行った。導入ガス には、ステージ材からのスパッタ効果をより高める目的 で,炭化水素系ガス(ベンゼン: C₆H₆, テトラメチル シラン:TMS)にArまたは窒素(N2)を加えた混合ガ スを使用した。成膜圧力は 13Pa とし、炭化水素系ガス と Ar または N₂ガスが各々6.5Pa で構成されるようメイ ンバルブによって調整した。具体的には、まず炭化水素 系ガスを規定量導入した後,メインバルブを閉め, 6.5Pa に圧力を調整する。次にバルブ位置を固定した状 態で, 圧力 13Pa に到達するまで Ar または N₂を導入し た。成膜条件を表1に示す。

2.2 作製した膜の評価方法

作製した膜の構造解析には、レーザラマン分光装置 (SPEX 製 Triplemate)を使用した。また、走査型電 子顕微鏡 (SEM: Scanning Electron Microscope, 日本

*九州工業大学



 (a) 全体
 (b) 基板ステージ

 図 1
 DLC 膜形成に用いた RF プラズマ CVD 装置



図2 RF プラズマ CVD 装置の概略図



図3 導電性 DLC 成膜プロセス

試料	ガス	圧力(Pa)	出力(W)	時間(分)
DLC-1	C ₆ H ₆ +Ar			
DLC-2	$C_6H_6+N_2$	13	90	5
DLC-3	TMS+Ar			

表1 成膜条件

電子㈱製 JSM-6510A)を用いて、表面性状の観察と ともに SEM 付属のエネルギー分散型 X 線分光器 (EDX: Energy Dispersive X-ray Spectrometer)によ り元素分析を行った。触針式表面形状測定器(㈱アルバ ック製 Dektak³ST)を用いて膜厚測定を行い、膜厚か ら各成膜条件における成膜速度を求めた。さらに、抵抗 率計(三菱油化㈱製 ロレスタ-AP)を用いて、形成し た膜の導電性を評価した。

3 実験結果および検討

3.1 膜の構造解析と元素分析

各試料のラマンスペクトルを**図4**に示す。DLC 膜は, 1580cm⁻¹ 近傍に G バンドと呼ばれるグラファイトに起 因するブロードなピークをもつことが知られている ⁷。 いずれの試料もシャープなピークは存在せず,1530cm⁻¹ 付近にブロードなピークが認められる。このことから, 作製した膜は DLC 膜であることが確認された。

作製した DLC-1~3 の外観および SEM 観察の結果を 図5に示す。DLC-1, -2 の膜色は濃い紫色で,DLC-3 は青色であった。色合いから DLC-3 の方が DLC-1, -2 と比べて膜厚が薄いことが伺える。各試料の膜厚を測定 したところ DLC-1:582nm,DLC-2:600nm,DLC-3:265nm であり,色合いからの推定と一致する結果と なった。DLC-1, -2 では原料ガスに C₆H₆を,DLC-3 は TMS (Si (CH₃)₄)を使用しており,原料ガス以外の成 膜条件は同じである。このことから DLC-3 の膜厚が薄 いのは,DLC 膜形成の原料となるガスの炭素量が DLC-1, -2 よりも少ないためと考えられる。また,SEM 像 から,3試料とも凹凸はほとんどなく平滑な面が形成で きていることが確認できた。



図4 ラマンスペクトル



図5 試料の外観(上段)とSEM像(下段)

次に DLC-1 について EDX による元素分析した結果 を図6に示す。加速電圧 15kV では、 基板の Si, DLC 膜を示す C のほか Ag が検出された。しかし、加速電圧 を 5kV にして分析すると, Ag は検出されず, 他の2試 料についても同様の結果であった。EDX による分析で は、 試料の厚みに対し、 加速電圧を高くすると、 深い方 向の情報が得られ、その逆に電圧を低くするとより表面 に近い情報が得られる。また、加速電圧 5kV の EDX 結 果を見ると、 基板である Si が検出されていないことか ら,加速電圧 15kV で検出された Ag の大半は Si 基板と DLC 膜の境界付近に存在することが推察された。そこ で,Si 基板の一部をマスキングした状態で,図2に示す プロセス中の清浄化後に試料を取り出し分析を行った。 その結果、外観で明らかな金属光沢が認められ、また線 分析からも Ar ボンバードされた部分(非マスキング 部)にAgが検出された(図7)。このことから図3の







図7 Ar ボンバード後の試料表面の線分析

プロセスで作製した試料は、表面清浄化工程において、 ステージ材の Ag がスパッタされ、膜として Si 基板上に 形成されていたことがわかった。通常のステージ材の銅 (Cu) では、同様の現象は発生しておらず、この結果 から Ag のスパッタ率の高さが確認された。

3.2 成膜速度および導電性評価

各試料の膜厚値をもとに、成膜速度を算出し、当セン ターで実施した CVD (C_6H_6) 及びスパッタ(粉末 C タ ーゲット) での成膜速度と比較した結果を図8に示す。 DLC-1 (C_6H_6+Ar), -2 ($C_6H_6+N_2$)の成膜速度は、 CVD (C_6H_6)よりもわずかに向上している。これは、 混合ガスに使用した Ar と N₂によって C₆H₆のイオン化 が促進され、膜の堆積が速まったためと推察される。ま た、DLC-1、-2 の成膜速度は、ほぼ同じであり添加ガス による成膜速度への影響は認められなかった。しかし、 原料ガスに TMS (Si (CH₃)₄)を使用した DLC-3 (TMS+Ar) については、DLC-1、-2 の原料ガスであ る C₆H₆よりも炭素量が少ないことから、成膜速度の低 下が見受けられた。

成膜速度については、既報 ⁶のスパッタ(粉末 C)と 比べると、DLC-1~-3とも全て上回っており、RF プラ ズマ CVD 法の方が量産には適していることがわかった。

次に、四端子四探針方式による抵抗率計を用いて、各 試料の導電性を評価した。その結果、いずれの試料も測 定値が安定せず over load となり、作製した DLC 膜の 導電性向上は認められなかった。

本研究では、原料ガスとなる炭化水素系ガスが基板上 に堆積する際、Ar 等によりスパッタされたステージ材 の Ag が DLC 膜中に取り込まれ、それにより導電性が 得られると期待していた。しかし、導電性が発現するほ どの Ag は膜中にドープされていないことが明らかにな った。この原因として、まず原料ガスの炭素数の影響が 考えられる。



DLC 膜を生成する原料ガスには、C₆H₆ と TMS (Si (CH₃)₄)を使用した。各ガスとも比較的炭素数が多いこ とから、プラズマにより分解された炭素がプラズマ中で より支配的となり、添加ガス (Ar, N₂)による Ag ステ ージのスパッタを阻害した可能性が考えられる。改善策 として、C₆H₆ と比べ成膜速度は若干低下が予想される もののスパッタ (粉末 C)よりも高い成膜速度が見込め るメタン (CH₄) やアセチレン (C₂H₂) などを原料ガス に使用することが考えられる。

また、基板バイアス電圧の不足も一因として上げられ る。基板バイアス電圧が高いほど、イオンの引き込みが 強くなり、Ag ステージ材のスパッタ率は高まることが 予想される。今回の成膜では、RF 電源を使用しており、 RF 出力によって決まる自己バイアス電圧が基板バイア ス電圧となる。しかし、今回 RF 出力は一定としたため、 自己バイアス電圧(基板バイアス電圧)が制御できてお らず、スパッタに必要な電圧が基板に十分印加されてい なかったことが考えられる。Ag のスパッタ率を増加さ せるには、RF 電源に直流を重畳するなどして、基板バ イアス電圧の増加を図ることが必要といえる。

4 結 言

本研究では、DLC 膜の導電性向上を目的に、成膜技 術の検討を行った。その結果、以下のことがわかった。 (1)作製した膜の表面は、従来の DLC 膜と同様に平滑で あった。

- (2)元素分析において Ag が検出され,検証から Ag は表 面清浄化工程(Ar イオンボンバード)で,Si 基板上 に膜として形成されていたことがわかった。
- (3)導電性を評価したところ、本手法で形成した DLC 膜 に関しては、導電性向上は認められなかった。

今後は,成膜ガスの変更,基板ステージへのバイアス 電圧増加といった成膜方法の改善を図っていく予定であ る。

文 献

- M. Suzuki, T. Watanabe, A. Tanaka and Y. Koga: Diamond Relat. Mater. 12(2003), 2061
- 2) M. Suzuki, A. Tanaka, T. Ohana and W. Zhang: Diamond Relat. Mater. 13(2004), 1464
- 3) S. K. Pal, J. Jang and E. I. Meletis: Surf. Coatings Tecnol. 201(2007), 7917
- S. Miyagawa, S. Nakao, J. Choi, M. Ikeyama, Y. Miyagawa: New Diamond and Frontier Carbon Technol. 16(2006)1, 33
- 5) 大野, 竹野, 三木, 高木: 日本機械学会論文集 (C 編), 76(2010) 762, 367
- 6)伊藤,山本,本多:広島県立西部工技研究報告, 54(2011),57
- 7)斎藤:DLC 膜ハンドブック, ㈱エヌ・ティー・エス (2006)