超平滑・高精度表面形成プロセスの モデリングとシミュレーション

大阪大学 大学院 工学研究科 精密科学専攻 広瀬喜久治 稲垣耕司 杉山和久 森 勇藏

1. はじめに

極限の超平滑・高精度表面を形成するために は、その加工の単位は原子の大きさでなければ ならない。図1は、我々のグループで開発しつ つある超平滑面加工法である EEM (Elastic Emission Machining)^{1),2)} およびプラズマ CVM (Chemical Vaporization Machining)^{1),3)}につい て、表面粗さと加工速度から見た超精密加工に おける位置付けである。EEM は原子的に平坦な 表面粗さを創成するための最終仕上げ加工であ リ、プラズマ CVM はその前段階の表面を作る前 加工法である。これらの加工法では、原子単位 の除去加工が、原子分子レベルでの固体表面化 学反応を利用することにより実現されている。 しかし、これらに代表される各種の表面化学反 応にはまだまだ未知の部分が多く、加工プロセ スの設計・制御技術の開発には経験的データと 試行錯誤の積み重ねが必要とされるのが現状で ある。計算機実験によってこれらの化学反応に 起因する固体表面現象を定量的に解析すること ができれば、その結果を活用してより効率的に 加工技術の開発が可能になる4)ものと期待され る。

近年、量子力学に基づき固体内部や表面の電 子状態を精度よく計算できる方法(第一原理分 子動力学法)が提案され^{5)~7)}、計算機の性能の飛 躍的な向上と相まって、物性予測や構造解析な



図 1 加工後表面の表面粗さと加工速度から見た
 た EEM とプラズマ CVM の超精密加工における位置付け

ど多方面に適用されつつある。「第一原理」の 意味は、対象とする物質を指定すればそれを構 成する原子の種類とその属性(原子番号や質量 など)のみを入力とし、それ以外は何ら調節可 能なパラメータを含まないということである。 したがって、計算の入力として持ち込んだ経験 的パラメータの良し悪しに悩まされることなく、 現象の本質に迫る計算が実行できる。

本稿では、この第一原理分子動力学法の計算 手法を加工現象の解析に適用した種々のシミュ レーション例について述べる^{8)~15)}。

2. 第一原理分子動力学法の計算手法

分子動力学法は、原子をニュートン力学の運動法則に従って動かしていくことにより、多粒 子系の性質を調べる計算機シミュレーションで ある。原子に対するニュートン方程式を立てる には、原子に働く力を知る必要があるが、その 力は原子核や電子からの力で決まるため、原子 の位置を決めたときに、電子がどのような状態 にあるのかを知る必要がある。そこで、まず量 子力学のシュレーディンガー方程式を解いて電 子の状態を求める。次に、この電子の状態を用 いて原子に働く力(ヘルマンファインマン力) を計算する。得られた力に従って原子を動かし ていくと、化学反応の過程を追跡することがで きる。以上の一連の手順を図 2 のフローチャー トに示す。

このような第一原理分子動力学法を適用する ことによって、各種の加工法の表面化学反応に おける原子の動き、電子の分布、エネルギーや 結合の強さなどの各種パラメータの反応に伴う 変化を詳細に、かつ精度よく解析することがで きる。



2

- 3. シミュレーションの実例
- 3.1 E E Mのシミュレーション
 金属酸化物微粒子による Si(001)
 表面のエッチングプロセス

EEM は、微粒子と加工物表面間の化学反応を 利用した超精密加工法である^{1),2)}。図3に示すよ うに、超純水の流れによって加工物表面に微粒 子が供給され、加工物と微粒子の両表面間で化



学結合が生じた後、同じ流れによってこの微粒 子が取り除かれる際に、原子単位の加工が進む と考えている。図4に我々のグループで開発し た数値制御 EEM 加工装置を示す。EEM によっ て得られる表面は図 5 のように原子レベルで平

坦であることから分かるように、本加工法は最 も優れた表面創成法の1つである。図6は、 Si(001)表面を加工する際の、微粒子材料による 加工速度の違いを示したものである。化学的な 現象に基づくことから、加工特性が微粒子材料



図7 EEMにおける反応プロセスモデル (加工物がSi(001)表面 の場合)

酸素を介して吸着



加工速度(相対値)

SiO₂ 微粒子と Si(001)表面間の 結合エネルギー



ZrO2 微粒子と Si(001)表面間の 結合エネルギー

図8 結合エネルギー解析



(a) 最安定位置 (b) 0.7 引上げ後 SiO2微粒子による Si(001)表面原子除去過程



ZrO2微粒子による Si(001)表面原子除去過程

微粒子クラスターの引き上げによる加工物表面原子の除去過 図 9 程シミュレーションの結果

Si 表面に(a).(d)のように吸着した微粒子クラスターを強制的に(b).(c)および(e).(f) のように引き上げていき、界面での原子の動きを第一原理分子動力学法で計算し た。微粒子と結合した Si 表面原子のバックボンド強度に関係する電子密度が徐々 に小さくなり、この原子が微粒子クラスターに結合したまま引き上げられる様子 が見て取れる。

原子単位の除去反応

に強く依存していることが分かる。

本加工における表面エッチング過程のモデル を図7に示す。微粒子には、多くの場合、金属 酸化物が用いられ、表面の水酸基が反応サイト となる。水素または水酸基で終端された加工物 表面と反応すると、図に示す様にH2またはH2O 分子を放出し、微粒子と加工物の表面原子間に 酸素を介した化学結合が生じる。EEM では、電 気陰性度の大きい酸素により、加工物表面原子 のバックボンドの結合に関与する価電子が奪わ れ、これによって表面原子が除去され、加工が 進むものと考えられる 9)~11)。加工面の平坦化は、 原子単位の加工であることと、表面の凸部にお いて表面と微粒子が相互作用する確率が高く選 択的に加工が進むこと、の2点で説明される。

以上のような微粒子と加工物表面間に化学結 合が形成される過程や、その後に表面原子が除 去される過程に対するシミュレーションの詳細 については参考文献 9~11 を見ていただきたい。 ここでは、微粒子材料の違いによる加工速度の 違いを調べるために、加工物をSi(001)表面とし、 微粒子に SiO₂ および ZrO₂ を用いた場合の表面 エッチング過程のシミュレーション結果につい てのみ述べる。

図8は、微粒子とSi(001)表面間のいろいろな 断面の結合エネルギーを評価した結果である。 化学結合した微粒子と加工物表面が分離する際、 結合エネルギ の最も小さい結合が切れると考 えられる。SiO2および ZrO2のいずれの場合も、 表面 Si のバックボンドの結合が最も弱く、加工

物表面の原子が除去されることが確認できる。 また、このエネルギーは ZrO₂の方が小さく、 ZrO2を用いた方が加工され易いことを示してい る。これは実験結果(図6)と合致する。さらに、 分子動力学シミュレーションを実行し、表面原 子除去過程を観察した結果を図 9 に示す。 微粒 子と結合した Si 表面原子が微粒子に結合したま ま引き上げられ、原子を単位とする除去が進行 することが見て取れる。このとき、微粒子には、 引き上げ力を与える必要があるが、超純水の流 れによりこの程度の力が容易に与えられること も見積もられる。以上から分かるように、本加 エシミュレーションの様々な結果は実験結果と 極めて良好な一致を示し、加工モデルの妥当性 が裏付けられた。現在、様々な加工物に対して 加工速度が高いなどの特性をもつ最適微粒子材 料を非経験的に予測する研究を進めている。

3.2 プラズマCVMのシミュレーション Si(001)2×1 再構成表面でのハロゲン ガスによるエッチングプロセス

プラズマ CVM^{1),3)}とは、高圧力雰囲気中(主 として大気圧の He ガス)で空間に局在した高周 波プラズマを発生させ、そのガス中に混合した 加工用のガス分子(電気陰性度の大きいハロゲ ン等)を分解して反応性の高い中性ラジカルを 生成し、加工物表面原子と反応させて揮発性の 物質に変えることにより、局所的に表面エッチ ングを行う加工法である。図10にその加工原理







図 10 プラズマCVMの加 図 11 数値制御プラズマ CVM 加工 図 12 数値制御プラズマCVM 加 装置 工原理

エにより X 線ミラーの平 坦化加工を行った例

を示す。加工現象が化学的であり原子単位の加 工であることから、幾何学的、原子構造的に乱 れのない優れた加工面を得ることができる。図 11 に我々のグループで開発した数値制御プラズ マ CVM 加工装置を、図 12 に本装置による X 線 ミラー(材料: Si)の平坦化加工の例を示す。

Si 表面の加工実験を、反応ガスとして F 系ガスあるいは Cl 系ガスを用いて行うと、F 系ガス

では加工されやすいが、CI 系ガスでは加工が起 こりにくい、という材料に大きく依存した現象 が見られている。このようなハロゲンの表面に 対する作用の違いを明らかにし、プラズマ CVM の加工メカニズムを解明するとともに、他の 様々な難加工物材料に対する有効ガス材料の探 索を目指して、第一原理分子動力学法による解 析を行った。



図 13 Si(001) 2×1 再構成表面上への Cl₂ 分子の解離吸着過程のシミュレーション(1ps は 10⁻¹² 秒) ハロゲン分子は Si(001)再構成表面と相互作用することによって分子の結合が切れ、原子状態となって表面に吸着する。このことから、ハロゲ ンの Si 表面に対する高い反応性が明らかとなった。



作用させた場合 作用させた場合 図 14 ハロゲン分子が解離吸着した Si(001) 2×1 再構成表面へさらにハロゲン原子が1つ吸着する過 程のシミュレーション

F 原子の場合は複数の原子が 1 つの Si 原子と結合できるが、Cl 原子の場合は立体障害のため隣の表面 Si 原子に吸着してしまう。したがって、F 原子の方がエッチング現象を起こしやすい。



(a) F 原子 3 つを作用 (b)(a)を上から見た図 (c)F 原子 4 つを作用 (d)(c)を上から見た図 図 15 多数の F 原子による表面 Si 原子エッチング過程のシミュレーション 多数の F 原子を作用させることにより、表面 Si 原子のバックボンドが弱まり、ついには SiF4分子として表面から脱離していく。 まず、Si(001)2×1 再構成表面上へのハロゲン 分子の解離吸着プロセスを解析した¹²⁾。図 13 に 示すように、分子が解離して Si 表面に吸着する 様子が見て取れる。図には Cl₂ 分子の場合につい て示したが、F₂ 分子の場合にも同様に解離吸着 する結果を得た。以上により、Si 表面に対する ハロゲンの高い反応性が確認できた。

引き続いて、プラズマで解離したハロゲンラ ジカルが作用する実際の加工中の雰囲気を想定 し、ハロゲン原子をさらに作用させるシミュレ -ションを行った。図 14 に示すように、1 つの Cl 原子を作用させた場合には(a)および(b)のよ うに Cl₂分子が解離吸着している Si 原子の隣の Si 原子に吸着したのに対し、F 原子を作用させ た場合には(c)および(d)のように F2 分子が解離 吸着している一方の Si 原子に吸着することが分 かった。これは、Cl 原子の原子半径の方が F 原 子より大きく、既に吸着している Cl 原子が立体 障害となって、1 つの表面 Si 原子に複数の Cl 原子が結合しにくいことを意味しており、F 原子 の方が Cl 原子より反応性が高いと言える。この ような違いは実際の加工実験で得られている F 系ガスとCl系ガスの加工特性の違いと同傾向に ある。以上のことから、一般に F 原子と Cl 原子 の違いとして認識されている電気陰性度の差に 加えて、原子半径の大きさも反応性に大きく影 響していることが分かる。

さらに、F 原子の場合について多数の原子を 表面 Si 原子に作用させてみた。図 15 に示すよ うに、作用させる原子の数を増加させるにした がって Si 表面原子のバックボンドが弱体化して いき、最終的に 1 つの Si 原子に 4 つの F 原子を 作用させたところで、Si 原子が表面から SiF4分 子として脱離する、いわゆるエッチング過程が 観察された。

以上のようにプラズマ CVM における表面エ ッチング過程の詳細をシミュレーションで解明 するとともに、Si 表面の加工における反応ガス 材料(F系ガス、CI系ガス)の加工特性の違い を明らかにすることができた。今後、様々な難 加工物材料に対する有効ガス材料をこのような 計算機実験を通じて探索していく予定である。 3.3 超純水電気化学加工のシミュレーション OH⁻イオンによる Si(001)水素終端化表面 および各種金属表面のエッチングプロセス

通常の電解加工はイオンを多数含む電解液に 電流を流すことによって陽極として設置した加 工物を加工するものであるが、我々は電解加工 現象が陽極表面原子とOH イオンとの反応によ り進行するものと考え、OH イオンのみで加工 できるのではないかと発想した。この考えに基 づくと、図16に示すように、水分子を分解する 触媒作用を持つイオン交換樹脂を用いて水から OH イオンを多量に生成すれば、超純水だけを 用いる新しい加工法が実現される可能性がある ^{1).4)}。本加工法が実現されれば以下のような効果 が期待される。

- (1) 化学反応による原子単位の加工現象である ため、加工物表面の物性を損なわない超精 密加工が可能である。
- (2) 加工物表面を汚染しないため、洗浄プロセ スが不要な超清浄加工が可能である。
- (3) 薬液や廃液を排出せず、いわゆる環境に優しい加工が可能である。
- (4) 薬液と廃液の処理が不要なため、従来と比 較して低コストな加工が可能である。
- (5) 室温での高速加工が可能である。

そこで、このような OH⁻イオンのみによる加 工の実現可能性を理論的に調べることを目的と して、第一原理分子動力学法による解析を行っ た^{8),13)~15)}。図 17 は水素終端化された Si 表面が OH と反応して除去加工されるかどうかを調べ たものである。なお、OH⁻イオンは陽極に引か





図 17 OH による水素終端化 Si(001)表面のエッチング過程のシミュレーション OH を表面 Si 原子に作用させることによりバックボンドが弱まり、さらに 2 つ目の OH が作用することによりバックボンドが消滅して、表面 Si 原子がエッチングされる。



図18 OH による各種金属表面の表面反応過程のシミュレーション Cu表面の場合は Fe の場合よりも低い OH 濃度でもエッチングが生じ、Al の場合にはエッチングが起こらず、酸化反応が進行する。

れて加工物に到達した時点で速やかに電荷を失い、OH ラジカルとして作用すると考えられるた

め、ここでは OH を用いてシミュレーションを 行った。図から 2 個の OH との反応により Si 表 面原子のバックボンドが切断され、SiH₂(OH)₂ として除去されることが見て取れる。さらに、 結合状態などの詳しい解析によって除去加工の メカニズムの詳細が明らかになった^{8),13),15)}。

また、各種金属(Cu,Fe,Al)とOH との反応過程 を解析した結果を図 18 に示す。Cu の場合、1 つのOH を作用させることによって容易にバッ クボンドが消滅しエッチングが起こる。Fe の場 合、1 つのOH ではエッチングは起こらなかった が、複数のOH が作用した場合にバックボンド が弱体化する傾向が見られた。さらに、Al の場 合は、2 つのOH を作用させると、これらの間で 脱水反応が起こり、酸素原子が表面に残される、 いわゆる酸化反応が起こることが明らかとなっ た^{14),15)}。

以上のようなシミュレーション結果から、超 純水だけによる新しい加工法の可能性が予測さ れる。そこで、この加工法を実現するため、図

図19 製作した超純水電気化学加工装置



図 20 超純水による電気化学加工法の各種材 料の加工特性 ^{電流密度は加工物表面に作用した OH・イオンの数に比例} する。 19 のような試作システムを設計・製作し、各種 材料の加工特性の評価を行った。その結果を図 20 に示す。従来の薬液を用いた電解加工に匹敵 する加工速度で超純水中での電気化学的加工が 進行することが分かる。

4. おわりに

日本の将来を担う先端産業や自然の根源を明 らかにする基礎科学を根底から支えるのが「物 づくり」生産工学である。しかし、先端産業や 基礎科学から要求される「物づくり」には、既 存技術の延長線上を経験に基づき改良を重ねて いく従来の方法だけでは不可能なものが多々存 在する。その例がここで述べたような極限の表 面形成プロセスである。これからの「物づくり」 には、物理化学現象を原子・分子レベルから深 く思考して製造プロセスに応用する「原子論的 生産技術」とも呼ぶべき、物理学を基盤にした生 産技術の開発が不可欠である。計算機シミュレ ーションは、このような原子・分子レベルから の思考を手助けする有力なツールになりうると 考えられる 8),16)~20)。本稿では、この「原子論的 生産技術」を実現するため、極限の超平滑・高 精度表面形成プロセスにおける物理化学現象の 解析に、計算機シミュレーションの手法を実際 に適用し、その有効性を示した。

この研究は、文部省中核的研究拠点(COE)形成 プログラムである大阪大学・超精密加工研究拠 点における共同研究の一環として行われた。

参考文献

- Y. Mori: "Activities on Perfect Surfaces in Osaka University Ultra Precision Machining Research Center", Proc. of the 9th ICPE, pp. iii ~ xxii (1999)
- 2) Y. Mori, K. Yamauchi, K. Sugiyama, K. Inagaki, S. Shimada, J. Uchikoshi, H. Mimura, T. Imai, and K. Kanemura: "Development of Numerically Controlled EEM (Elastic Emission Machining) System for Ultraprecision Figuring and Smoothing of Aspherical Surfaces", Proc. of the 9th ICPE, pp. 207 ~ 212 (1999)

- 3) Y. Mori, K. Yamamura, and Y. Sano: "Development of Numerically Controlled Plasma CVM (Chemical Vaporization Machining) System for Fabrication of Ultra Precision Optical Devices", Proc. of the 9th ICPE, pp. 213 ~ 218 (1999)
- Y. Mori, H. Goto, K. Hirose, I. Kobata, and Y. Touma: "Development of Ultra-Precision and Ultra-Clean Electro-Chemical Processing Method Using Hydroxyl Ion in Ultrapure Water", Proc. of the 9th ICPE, pp. 237 ~ 242 (1999)
- 5) W. Kohn, and L. J. Sham: "Self-Consistent Equations Including Exchange and Correlation Effects", Phys. Rev., Vol. 140, No. 4A, pp. 1133 ~ 1138 (1965)
- J. P. Perdew, and A. Zunger: "Self-Interaction Correction to Density-Functional Approximations for Many-Electron Systems", Phys. Rev. B, Vol. 23, No. 10, pp. 5048 ~ 5079 (1981)
- R. Car, and M. Parrinello: "Unified Approach for Molecular Dynamics and Density-Functional Theory", Phys. Rev. Lett., Vol. 55, No. 22, pp. 2471 ~ 2474 (1985)
- 8) K. Hirose: "First-Principles Molecular-Dynamics Simulations Aiding Creation of Perfect Surfaces", Proc. of the 9th ICPE, pp. 913 ~ 922 (1999)
- 9) K. Yamauchi, K. Hirose, H. Goto, K. Sugiyama, K. Inagaki, K. Yamamura, Y. Sano, and Y. Mori: "First-Principles Simulation of Removal Process in EEM (Elastic Emission Machining)", Computational Materials Science, Vol. 14, pp. 232 ~ 235 (1999)
- 10) R. Hosoi, K. Hirose, K. Yamauchi, K. Sugiyama, K. Inagaki, K. Yamamoto, and Y. Mori: "A Simulation of Removal Process in EEM (Elastic Emission Machining) by Ab Initio Molecular Orbital Method", Transactions of the Materials Research Society of Japan, Vol.24, pp. 229 ~ 232 (1999)
- 11) K. Inagaki, K. Yamauchi, K. Yamamoto, M. Sugimoto, K. Sugiyama, H. Toyota, K. Hirose, and Y. Mori: "First-Principles Molecular-Dynamics Calculation for Evaluating Separation Energy and Force between Powder and Work Surfaces in EEM(Elastic Emission Machining) Process", Proc. of the 9th ICPE, pp.
- 12) 92.908234a(192900kunishi, K. Endo, H. Goto, K. Inagaki, K. Sugiyama, H. Toyota, K. Hirose, and Y. Mori: "First-Principles Molecular-Dynamics Simulation and STM Observation of Dissociative Adsorption Process of F₂ and Cl₂ on the Si(001) Surface", Proc. of the 9th ICPE, pp. 941 ~ 946 (1999)
- H. Goto, K. Hirose, M. Sakamoto, K. Sugiyama, K. Inagaki, H. Tsuchiya, I. Kobata, T. Ono, and Y. Mori: "Chemisorption of OH on the H-Terminated Si(001) Surface", Computational

Materials Science, Vol.14, pp. 77 ~ 79 (1999)

- 14) H. Goto, K. Hirose, Y. Mori, K. Sugiyama, K. Inagaki, I. Kobata, and S. Kawasumi: "First-Principles Molecular Dynamics Simulation of Metal Surfaces Interacting with OH Molecule", Transactions of the Materials Research Society of Japan, Vol.24, pp. 225 ~ 228 (1999)
- 15) H. Goto, K. Hirose, Y. Mori, K. Sugiyama, K. Inagaki, I. Kobata, and H. Toyota: "First-Principles Molecular-Dynamics Simulations of Electro-Chemical Etching Process in Ultrapure Water", Proc. of the 9th ICPE, pp. 923 ~ 928 (1999)
- 16) T. Ono, and K. Hirose: "Timesaving Double-Grid Method for Real-Space Electronic-Structure Calculations", Phys. Rev. Lett., Vol. 82, No. 25, pp. 5016 ~ 5019(1999)
- 17) T. Ono, S. Tsukamoto, K. Inagaki, K. Sugiyama, K. Hirose, and T. Nakamura: "Development of Ab Initio Molecular-Dynamics Simulation Program Based on Real-Space Finite-Difference Method", Proc. of the 9th ICPE, pp. 1037 ~ 1042 (1999)
- 18) N. Sumida, I. Kobata, T. Ono, S. Tsukamoto, K. Inagaki, K. Sugiyama, and K. Hirose: "First-Principles Molecular-Dynamics Simulation Based on Real-Space Finite-Difference Method: Dissociation of H₂O Molecule", Proc. of the 9th ICPE, pp. 1043 ~ 1046 (1999)
- 19) K. Toda, T. Ono, K. Inagaki, K. Sugiyama, and K. Hirose: "Ab Initio Monte Carlo Simulation: Stable Structure of Carbon Cluster", Proc. of the 9th ICPE, pp. 1047 ~ 1050 (1999)
- 20) S. Tsukamoto, Y. Fujimoto, K. Inagaki, M. Sakamoto, K. Sugiyama, and K. Hirose: "Development of Ab Initio Molecular-Dynamics Simulation Program for Analyzing Semi-infinite System", Proc. of the 9th ICPE, pp. 1051 ~ 1056 (1999)