# 科学研究費助成事業

. . .

研究成果報告書



研究成果の概要(和文): 金属内包カーボンナノチューブ(CNT)の内包金属の低温溶出現象を利用した、金属ナノ 粒子の新しい形成法を研究した。銅内包CNTと樹脂との複合フィルムは、590 nm付近に内包銅による特異な光吸収があ ることを見出した。さらに、加熱処理した試料では処理前と比較して、約5 nm短波長へシフトした。これは内包銅が溶 出し、CNTの外側に銅ナノ粒子を形成する温度領域と一致していることを明らかにした。 また銅とゲルマニウムならびに銅とチタンの合金内包CNTを従来の銅内包CNTに匹敵する収率、充填率で作製すること に成功した。これらは銅内包CNTより、さらに約200 低い温度で溶出することがわかった。

研究成果の概要(英文): Novel method of formation for metal nanoparticles were studied via one of the fruitful property we had recently found, elution of metal encapsulated in carbon nanotubes (CNTs) at low temperature. We found that composite films of copper-encapsulated CNTs and resins had visible absorption at about 590 nm of the maximum absorption wavelength. Moreover, the maximum absorption wavelength of heat treated samples indicated small blue shift of about 5 nm compared to samples without heat treatment. The absorption result was consistent in the temperature region of copper nanoparticle formation outside CNTs observed by electron microscopy. Furthermore, we succeeded in formation of copper-titanium and copper-germanium alloy-encapsulated CNTs

Furthermore, we succeeded in formation of copper-titanium and copper-germanium alloy-encapsulated CNTs in high efficiency and encapsulation rate on the same degree with copper-encapsulated CNTs. The elution temperature of these alloy-encapsulated CNTs were lower than that of copper-encapsulated CNTs about 200 °C.

研究分野: 材料化学

キーワード: カーボンナノチューブ 金属ナノ粒子 アーク放電 金属内包カーボンナノチューブ

1.研究開始当初の背景

金属ナノ粒子は磁気的、電気的性質などバ ルクの金属とは異なる興味深い性質を持ち、 多くの基礎研究とそれらを利用した材料研 究が盛んに行われている。特に導電性材料と しての金属ナノ粒子の製法は、金属イオンの 還元や金属錯体の熱分解など溶液中で行わ れる(溶液法)ことが多い。溶液法はサイズ制 御や大量合成が可能な点で有用ではあるが、 高分子保護剤や界面活性剤が必要であり、金 属ナノ粒子の表面は多くの保護基で覆われ ている。また、溶液中分散性を長期間保持す るためにも、ナノ粒子表面の修飾や分散剤の 利用が必須である。そのため金属ナノ粒子を 導電性材料として利用するためには、焼結な どで除去しなければならず、残存する不純物 が導電性を損なう原因になる。そこで、表面 に保護基などが存在しない清浄な金属ナノ 粒子を素材内部に直接形成することができ れば、金属ナノ粒子がその潜在能力を 100% 発揮することが期待できる。現在、導電性材 料として銀ナノ粒子が用いられているが、焼 結時にマイグレーション現象が起こりやす いことや高コストであることが課題となっ ている。そこで銀よりもマイグレーション現 象が起こりにくく、低コストである銅ナノ粒 子が注目されている。しかし、銅ナノ粒子は 極めて凝集・酸化しやすい問題がある。

本研究の着想に至る過程で次の二つのト ピックがある。一つは研究代表者がカーボン ナノチューブ(CNT)の内部に銅が内包され た銅内包 CNT の高効率大量合成に成功して いること、もう一つはごく最近、銅内包 CNT の低温融解ならびに加圧による溶出現象を 見出したことである。内部の銅は CNT 被覆 によって保護されているため、まったく酸化 されることがない。そして、この加熱あるい は加圧溶出現象を利用すれば、極めて清浄な 銅ナノ粒子を素材中に直接包埋することが できる。

2.研究の目的

本研究では、あたかもチューブから歯磨き 粉をしぼり出すように、金属内包 CNT から 金属を溶出させることで、極めて清浄な表面 を有する金属ナノ粒子を様々な素材内へ直 接形成する技術(CNT チュービング法)の確立 を目指す。一般的に金属ナノ粒子は溶液中で 形成され、除去が必要な多くの保護基で覆わ れてしまう。あらかじめ金属内包 CNT をフ ィルムやインク等の素材へ混ぜておき、加熱 あるいは加圧することで CNT 内部から金属 を押し出せば、保護基のない金属ナノ粒子を そのまま埋め込むことができる。そして一段 階で金属ナノ粒子-CNT 複合構造を形成でき る。この CNT チュービング法は研究代表者 が、その高効率生成法と特異な性質を見出し た金属内包 CNT を利用することによって初 めて可能となる技術である。

本研究では CNT チュービング法によって

形成される銅ナノ粒子のサイズ制御を実現 する。樹脂や溶媒など様々な素材へ CNT チ ュービング法を適用し、導電性塗料やフィル ムとしての有用性を実証する。そして、CNT チュービングのメカニズム解明へつなげる。 CNT チュービング法が確立できれば、基礎 研究だけでなく工業的にも広く応用できる、 まったく新しい金属ナノ粒子形成法となる ことが期待できる。また、CNT の"チューブ" としての新しい物性解明と応用、そして CNT-金属間の未知の相互作用と界面状態の理解 にまで至る。

3.研究の方法

金属内包 CNT 等の試料作製は垂直型直流 アーク放電法を用いて行った。金属粉末を含 有した炭素陽極と、炭素陰極を用いた。この 2本の電極を陰極が上、陽極が下になるよう にステンレス製アーク放電チャンバー内に 垂直に配置した。その配置した電極を、自動 電極送り装置を用いて接触させた。ロータリ ーポンプを用いて、チャンバー内を約 10 Pa まで排気後、チャンバー内に水素を大気圧 (0.1 MPa)になるように満たし、その後、水素 を 200 mL/min の流量で流した。電極間に 90 A の電流を流した。自動電極送り装置を用い、 電極を 1-2 mm ほど離し、高温のアークプラ ズマを発生させ、陽極そのものを蒸発させた。 電極間の距離を保ちながら、約5分間の放電 を行った。放電終了後アルゴンを流し、空冷 した。冷却後、チャンバー内に堆積した試料 を回収した。

高真空中熱処理は作製した試料を石英ボ ートに入れ、石英管の中央に配置し電気炉に 設置した。石英管をターボ分子ポンプおよび ロータリーポンプから構成される排気系に より約 10<sup>-6</sup> Torr に保った。その後、150 -1100 の温度で 5 時間の加熱処理を行った。

すべての試料に対し透過型電子顕微鏡 (TEM)、X 線光電子分光(XPS)、粉末 X 線回 折(XRD)により基本評価を行った。

TEM 観察は日立製作所製の H-7000を用い た。チャンバー内から採取した粉末を少量の エタノール中に加え、超音波洗浄器を使用し て分散させた。この分散液を、マイクロピペ ットを使用して TEM 観察用のマイクログリ ッド上に滴下し乾燥させた。TEM による試料 観察時の電子線の加速電圧は、100 kV とした。

XPS 測定用の試料はエタノール中に懸濁 させ、Ag板(7mm×7 mm)上にパスツールピペ ットを用いて滴下し自然乾燥させた。測定に は島津製作所製のESCA3400を使用し、X線 源として Al アノードを使用した。X線銃の 印加電圧を 10 kV、管電流を 20 mA とした。 ワイドスキャンおよびナロースキャンの両 方で XPS スペクトルを測定し、ナロースキャ ンの測定については、5 回積算を行った。得 られたスペクトルについては、C - C 結合ピ ーク位置を 284.6 eV とすることにより結合エ ネルギーの補正を行った。 XRD 測定用試料は、ガラス製の標準試料台 の深さ1 mm の溝に敷き詰めた。測定には試 料水平型多目的 X 線回折装置リガク製の Rigaku Ultimate を使用した。X 線源には、 CuKα(波長 1.541836 )を用いた。X 線出力 を 40 kV、20 mA、測定角度を 20 - 80°、サン プリングステップ幅を 0.02°、スキャンスピ ードを 4°/min、積算回数を 3 回に設定して測 定を行った。Si 粉末の(111)面のピーク位置を 28.4°に合わせることにより、ピーク位置の補 正を行った。

## (1) 銅内包 CNT-樹脂複合フィルム フィルム溶液の作製

蒸留水 20 ml に PVA(けん化度 78%、重合 度 2000、関東化学社製) 0.2 g を加え、100 に設定したホットプレート付きマグネチッ クスターラーで約 10 分間加熱攪拌した。こ の PVA 水溶液に合成した銅内包 CNT (Cu@CNT)試料を加え、超音波洗浄機で分散 させた。試料の量は 0.002-0.03 g の間で変化 させた。分散後、目視で粒が確認できたもの に関しては、さらにチップ型の超音波装置で 超音波照射を行い、粒が確認できなくなるま で分散させた。最後に PVA 1.8 g を加え、100 に設定したマグネチックスターラーで約 30 分間加熱攪拌した。その後、攪拌過程で生じ た泡を取り除くために一日放置し、これをフ ィルム溶液とした。

### フィルム作製

溶液中に残存する空気を取り除くため、5 分間真空脱気した。脱気後、気泡を取り除 くため、5000 rpmの回転速度で15分間遠心 分離を行った。その後、PET基板をドクター ブレード装置に設置し、PET基板とに溶液を 滴下し、膜厚250 µmに設定したドクターブ レードを用いて成膜した。これを60 に設定 した乾燥機で3時間乾燥させた。フィルムの 乾燥後、PET基板を再びドクターブレード装 置に設置し、乾燥したフィルムの上からさら に溶液を滴下し、膜厚250 µmに設定したド クターブレードを用いて延ばした。これを 60 に設定した乾燥機に戻し、3時間乾燥さ せた。乾燥させたフィルムはスライドガラス 上に切り取り、真空デシケーターで保管した。

### 紫外可視吸収スペクトル測定

作製したフィルムを石英ガラスに貼り付け、透過率の測定を行った。装置には 島津 製作所社製の UV-1800 を用いた。波長は 200-1100 nm の範囲で透過率を測定した。

## (2) 合金内包 CNT

合金内包 CNT の作製

本研究では Cu@CNT の溶出温度の低下を 目指し、銅系の合金として銅-ゲルマニウムと 銅-チタン合金に着目し、銅-ゲルマニウム内 包 CNT (Cu-Ge@CNT)と銅-チタン内包 CNT (Cu-Ti@CNT)の形成を試みた。これらの合金 内包 CNT の試料作製は他の試料作製と同じ 条件で垂直型直流アーク放電法を用いて行 った。陽極の炭素電極には銅粉末とゲルマニ ウム粉末ならびに銅粉末とチタン粉末の混 合粉末を、それぞれ比率を変えて充填した。

### 合金内包 CNT の評価

合金内包 CNT の評価は TEM、XPS、XRD により行った。

# (3) 蛍光性炭素ナノ粒子

蛍光性炭素ナノ粒子の作製 本研究開始当初、Cu@CNTの酸処理によっ て内包銅を溶出させる実験を行っていた。その際、特異な CNT 直径の増大ならびに蛍光 特性を見出した。その後、この蛍光特性に着 目し、特にアーク放電法で形成できる蛍光性 炭素ナノ粒子の研究を並行して行った。

試料作製は他の試料作製と同じ条件で垂 直型直流アーク放電法を用いて行った。特に 本実験では、最適条件として雰囲気ガスに二 酸化炭素を用いて、チャンバー内圧力を 500 Torr を保ちながら、流量 1000 mL/min で導入 し、電流値 100 A でアーク放電を行った。そ の後、チャンバー内に堆積した煤を回収した。

硝酸還流による炭素ナノ粒子の表面修飾 酸処理には温度を調整するマントルヒー ターに、硝酸(60%HNO<sub>3</sub>)とアーク放電試料が 入ったフラスコをはめ込み、冷却管を取り付 けて行った。還流時間を1時間から3、6、12 時間と変化させ生成物をそれぞれ回収した。 共に硝酸は40 mL 使用し、炭素試料は15 mg 使用した。

分光蛍光光度計による分析

硝酸還流後の試料は中和処理等を経た後、 蛍光分光光度計(日本分光社製 FP-8300)を用 いて蛍光スペクトルを分析した。

4.研究成果

 (1) 銅内包 CNT-樹脂複合フィルム 銅内包 CNT-樹脂複合フィルムの紫外可視 吸収スペクトル

図 1(a)は作製した Cu@CNT-PVA 複合フィ ルムある。均一な分散状態に加え、柔軟性を もった複合フィルムが作製できた。



図1 (a) Cu@CNT-PVA 複合フィルム (b)その透過スペクトル.

図 1(b)は作製した Cu@CNT-PVA 複合フィ ルムの透過スペクトルである。591.25 nm と 261.16 nm に強い吸収、約 340 nm に弱い吸収 が観測された。Duan らは、銅ナノワイヤーの 表面プラズモン共鳴(SPR)について、吸収波長 の直径依存性を報告している[J. Phys. Chem. C, 113, 13583 (2009)]。本方法で形成された Cu@CNT に内包された銅ナノワイヤーの平 均直径は約 20 nm である。彼らの報告による と、直径 20 nm の銅ナノワイヤーは約 580 nm で吸収を示す。さらに、Li らは、銅ナノ粒子 の SPR による吸収波長が炭素コーティング によりレッドシフトすることを報告してい る[Mater. Res. Bul., 46 (2011)]。これらの報告 から Cu@CNT-PVA 複合フィルムの 592.25 nm の吸収は、CNT 被覆によりレッドシフトした 銅ナノワイヤーの SPR による吸収であると 考えられる。

村上らは単層カーボンナノチューブ (SWNT)の紫外吸収スペクトルを測定し、sp<sup>2</sup> カーボンの光吸収特性との関連から、SWNT の  $\pi$ - $\pi$ \*遷移、 $\pi$  プラズモンの二つの吸収がそ れぞれ 4.5 eV、5.2 eV 付近にあることを報告 した[Phys. Rev. Lett., 94 (2005)]。また、Wang らは近紫外-可視領域における酸化銅粒子の バンド間遷移による吸収を観測し、これらの 吸収波長が酸化数(CuO、Cu<sub>2</sub>O)、粒径に依存 することを報告した[J. Cryst. Growth, 88 (2002)]。以上のことから、Cu@CNT-PVA 複合 フィルムで観測された 225、270 nm 付近の吸 収はそれぞれ CNT の $\pi$ プラズモン、 $\pi$ - $\pi$ \*遷移 に起因する吸収、そして 340 nm 付近の吸収 は不純物として形成した試料中の酸化銅ナ ノ粒子に起因する吸収であると考えられる。 スペクトル中の 340 nm 付近の吸収が弱いの は、作製した試料中に不純物である銅ナノ粒 子の存在が非常に少ない証拠であるとも言 える。

熱処理した銅内包 CNT-樹脂複合フィルムの紫外可視吸収スペクトル

図 2 に各温度で熱処理した Cu@CNT-PVA 複合フィルムの透過スペクトルを示す。紫外 領域にみられる sp<sup>2</sup> カーボン由来の吸収は 900 までは吸収波長が変わらなかったが、 1000 でレッドシフトした。我々の以前の研 究では Cu@CNT の加熱処理において、銅の 完全溶出に伴い CNT のグラファイト性が向 上することを見出している。本研究で吸収波 長のレッドシフトが生じたのは、このためで あると考えられる。

また、酸化銅ナノ粒子のバンド間遷移によ る吸収は 600-800 にかけて吸収幅が広がり、 900 以降では見られなくなった。これは酸 化銅ナノ粒子の形成と消失に起因している。 すなわち、600-800 の加熱処理では内包され た銅が溶出し、様々な酸化数(CuO、Cu<sub>2</sub>O)、 粒径を持つ酸化銅ナノ粒子が形成され、 900 以上では酸化銅ナノ粒子が蒸発により 消失するため、このような変化が生じたと考 えられる。銅ナノワイヤーの SPR による吸収 は 300-500 にかけてしだいに弱くなり、 600 以降では見られなくなった。これは酸 化銅ナノ粒子と同様、銅の構造変化によるも のである。500 までの加熱処理で銅が溶出 し、600 以降では内包されている銅ナノワ イヤーがほとんど存在しないか完全に溶出 しているため吸収が見られなくなったと考 えられる。



図2 加熱処理後の透過スペクトル

# (2) 合金内包 CNT

Cu-Ge@CNT の形成

陽極内に充填する金属粉末の Ge 含有量を 25 at. %とし、電流値を 55 A でアーク放電を 行った際のチャンバー煤の TEM 像を図 3(a) に示す。充填率高い内包 CNT が観察された。 Cu-Ge の合金状態を調べるために XRD での 分析を行ったところ Cu<sub>3</sub>Ge 結晶に由来するパ ターンが見られた図 3(b)。



図 3 Cu-Ge@CNT の (a) TEM 像, (b) XRD パターン

XPS 分析の結果から、酸化ゲルマニウムが 多く存在しているが分かった。不純物として ゲルマニウム粒子が存在している可能性が ある。Cu2p スペクトルに着目すると、金属銅 のピークが強く検出された。しかし、Ge3d のスペクトルに着目すると、金属ゲルマニウ ムのピークよりも酸化ゲルマニウムのピー クが強く検出されている。これは内包されず 酸化されたゲルマニウムが多く存在してい ることを示唆している。C1s のスペクトルに 着目するとわずかに酸化ピークが現れただ けであった。これは CNT のグラファイト層 に欠陥が少ないということを示唆している。

#### Cu-Ge@CNT の熱処理

生成物を 150、200、250、300 で真空加熱 処理を施した後に TEM 観察を行い、200 本の CNT を観察することで内包率を算出した。内 包率の変化から 150 でも内包率の減少が見 られた。300 での熱処理後では内包率が 0 となっていた。 熱処理後の生成物の XRD 分析からは、金属ゲルマニウム、金属銅、Cu<sub>3</sub>Ge 合金のパタ ーンが検出された。わずかに金属酸化物のピ ークも検出した。300 では Cu<sub>3</sub>Ge は分解し ないことから、これら酸化物のピークは不純 物の酸化に起因すると考えられる。

300 での熱処理後の試料の XPS 測定を行ったところ、Ge3d のスペクトルに着目すると、酸化ゲルマニウムのピークよりも金属ゲルマニウムのピークが強く検出された。これは内包されていた金属が酸化されていないことを示唆している。

#### Cu-Ti@CNT の熱処理

ゲルマニウムの場合と同様に、アーク放電 により Cu-Ti 合金を内包した Cu-Ti@CNT 形 成を試みたところ、充填率の高い内包 CNT を形成することができた。さらに熱処理とと もに、内包物と溶出後形成されたナノ粒子の 評価を行った。

150-600 までの内包率の変化を表したグ ラフを図4に示す。各温度300本のCNTを TEM像から測りとった。200 で内包率が減 り始め、Cu@CNTの内包物が溶出し始める 400 では、内包率が28%、600 の熱処理で はほぼ中空構造となった。



図4 熱処理による内包率の変化

Cu-Ti 合金の形成を確認するため XRD での 分析を行った。生成物の XRD パターンを図 5 に示す。XRD 解析から 400 以上の熱処理で Cu<sub>3</sub>Ti 合金のピークが見られた。これは CNT から内包物が抜け出してくる温度と合致し ており、CNT に内包されているときは結晶性 を持たず、CNT から溶出すると結晶性を示す Cu<sub>3</sub>Ti 合金である可能性が高い。



図 5 Cu-Ti@CNT の XRD の温度変化

Cu 2p XPS スペクトル(図 6(a))からは熱処 理温度の上昇に伴い、サテライトピークの強 度が増加することが分かる。これは 2 価の銅 の存在を表している。また 1100 熱処理では、 Cu、CuTi の融点を超えているため、TiC のピ ークのみが検出された。Ti 2p XPS スペクトル (図 6(b))からは、熱処理温度の上昇に伴い、 酸化物に対応するピークが増加しているこ とがわかる。これらの結果は、熱処理により 溶出し形成された Cu<sub>3</sub>Ti 合金粒子は、表面が TiO<sub>2</sub> で覆われたコアシェル構造である可能 性を示している。



図 6 Cu-Ti@CNT の XPS スペクトル. (a) Cu2p, (b) Ti2p.

### (3) 蛍光性炭素ナノ粒子

アーク放電によって得られた粒子はほぼ 全てアモルファス構造の炭素ナノ粒子(粒径 20-80 nm)であり、炭素ナノ粒子同士が凝集 している形態が多かった(図 7)。



図7 アーク放電法で作製した炭素ナノ粒子

この炭素ナノ粒子を 60%HNO3 で還流して 得られた粒子の蛍光測定では、励起波長が約 330-370 nm で蛍光波長が 530-570 nm の範囲 が最大強度を示した(図 8(a))。一方、長波長 側の励起波長 450-500 nm にも同様に広範囲 の蛍光が観察された。さらに、濾過後のスペ クトルは励起、蛍光共に大きくブルーシフト した(図 8(b))。



(b) 濾過した炭素ナノ粒子.

図7に示すように炭素ナノ粒子は互いに凝 集しているため、還流によって表面を官能基 化しても、その多くはバルク状に溶液中に凝 集していると考えられる。(図 8(a))の長波長 側の蛍光は、この凝集による炭素ナノ粒子間 のπ共役系の相互作用によるものと考えられ る。また短波長の蛍光は比較的凝集サイズが 小さく、炭素ナノ粒子間のπ共役相互作用が 少ないためと考えられる。濾過後の試料では、 大きく凝集した炭素ナノ粒子が取り除かれ、 π 共役系が小さくなったためにブルーシフト したと考えられる(図 8(b))。さらに強度が大 きく増加していることから、発光に関与でき ない大きな炭素ナノ粒子が取り除かれたこ とで相対的に強度が増加したと考えられる。

5.主な発表論文等 (研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

[学会発表](計7件) <u>Akira Koshio</u>, Yusaku Kuwata, Takahiro Hashii, Fumio Kokai, "Formation of carbon nanotubes filled with Cu-binary alloys and elution of encapsulated metals at low temperature", The Sixteenth International Conference on the Science and Application of Nanotubes, Jun. 29 – Jul. 3, 2015, Nagoya University (Nagoya, Japan) 【発表確定】.

AkiraKoshio,HiromiKatayama,KazuTakemura,FumioKokai,"PhotoluminescenceofCarbonNanoparticlesProduced by Arc Discharge inCO2", 9thInternationalConference on NewDiamondandNanoCarbons,May 24-28,2015,ShizuokaGRANSHIPJapan)【発表確定】

桑田裕作, 小塩明, 小海文夫, "Cu-Ti 内包 カーボンナノチューブの形成と内包金属 の低温溶出", ナノ学会第13回大会, 2015 年5月11-13日,東北大学片平さ くらホール(仙台).

片山広海,武村和,小<u>塩明</u>,小海文夫,"ア ーク放電法により作製した炭素ナノ粒子 のフォトルミネッセンス",第41回炭素 材料学会年会,2014年12月8-10日,大野 城まどかぴあ(福岡県大野城市).

Hiromi Katayama, <u>Akira Koshio</u>, Fumio Kokai, "Photoluminescence of carbon nanoparticles produced by arc discharge", The 4<sup>th</sup> International Symposium for Sustainability by Engineering at MIU (IS<sup>2</sup>EMU2014), Nov. 26, 2014, Mie University (Mie, Japan).

Takashi Miyabayashi, <u>Akira Koshio</u>, Fumio Kokai, "Structural changes of carbon nanotubes filled with copper by acid treatment", The 3<sup>rd</sup> International Symposium for Sustainability by Engineering at MIU,

Nov. 27, 2013, Mie University (Mie, Japan).

<u>小塩明</u>,壊して調べてナノカーボンを知 る,ナノマテリアル研究の新潮流と展望, 2013年11月23日,名古屋大学野依記念 物質科学研究館(名古屋市)

〔産業財産権〕 ○出願状況(計3件)

名称:カーボンナノチューブ組成物、及び、 カーボンナノチューブ膜 発明者:杉岡卓央、小川賢、小塩明、冨谷 利信、橋井崇浩、小海文夫 権利者:株式会社日本触媒 種類:特許 番号:2014-17222 出願年月日:2014年01月31日 国内外の別: 国内

名称:金属内包カーボンナノチューブ及びカ ーボンナノチューブ膜 発明者:杉岡卓央、小川賢、<u>小塩明</u>、橋井崇 浩、小海文夫 権利者:株式会社日本触媒 種類:特許 番号:2014-17223 出願年月日:2014年01月31日 国内外の別: 国内

名称:ゲルマニウムナノワイヤーの製造方法 発明者:杉岡卓央、小川賢、小塩明、橋井崇 浩、小海文夫 権利者:株式会社日本触媒 種類:特許 番号:2014-17224 出願年月日:2014 年 01 月 31 日 国内外の別: 国内

6.研究組織
(1)研究代表者
小塩明(KOSHIO AKIRA)
三重大学・大学院工学研究科・助教
研究者番号: 70362358