# 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):凝集したカーボンナノチューブ(CNT)またはカーボンブラック(CB)を有機溶媒に 懸濁し,バリア放電と電界効果により粒子分散が効率的に行える手法を開発した。これらの手法は,化学薬品や その他の添加物を全く使用しない新規な分散法であり,放電分散法(DDM),電界分散法(FDM)と命名された。 凝集体の少ない分散効果と良好な分散安定状態は,DDMとFDMの併用によって得られことを立証した。また,分散 したナノ粒子(CNT,CB)をフィラーとするエポキシコンポジットとエラストマーコンポジットを試作した。そ れらの機械的・電気的特性を計測し,機械的強度の向上と電気的特性の制御が可能であることを明確にした。

研究成果の概要(英文): It has been demonstrated that the agglomerates of a carbon nanotube (CNT) or carbon black (CB) suspended in organic solvents can be dispersed satisfactorily by the barrier discharge generating under ac high voltage and the effect of electric field without particular chemical agents or additives. These new electrical methods are named as Discharge dispersion method (DDM) and Field dispersion method (FDM), respectively. The superior dispersibility of nanoparticles is obtained by the combination of DDM and FDM. On the other hand, it has been revealed that the mechanical and electrical properties of nanocomposite materials can be improved by using dispersed CNT or CB particles as filler. Two types of the nanocomposite (epoxy resin composite and elastomer composite) with a different particle concentration are fabricated to examine their electrical and mechanical properties. These properties reveal a nonlinear variation by adding a slight amount of nanoparticles in the range 0.01to 0.1 wt%.

研究分野: 高電圧工学, 電力工学

キーワード: ナノ粒子均一分散 フッ素系溶媒 カーボンナノチューブ カーボンブラック 放電分散法 電界分散 法 ナノコンポジット

#### 1. 研究開始当初の背景

一般に、ナノスケールの粒子は、サブミク ロン以上の粒子とは異なる粒子表面特性や 相互作用を発現する。すなわち,粒子間に強 い van der Waals 引力が働く。 DLVO 理論にお けるナノ粒子間の静電反発は、同じ表面電位 でもポテンシャル障壁が低下し、静電反発に よる分散効果が低減する。その為、ナノ粒子 は強固な凝集性を持ち、分散化は容易でない。 ナノ粒子の分散には、100 mV 程度の高い ζ 電位が必要であるが、通常の分散方法ではこ のような表面電位は得られない。本研究では, 主にカーボンナノチューブ (CNT) とカーボ ンブラック (CB) に着目している。このよう な炭素系ナノ粒子は,近年,ナノ粒子の低コ スト大量合成に関する技術革新が進み、ナノ サイエンスとナノテクノロジーのフロン ト・ランナーと言われ、広範囲な電子的、化 学的および機械的応用分野に有望な材料と して高く期待されている。しかし、これらの ナノ粒子も付着・凝集性が著しく高いので, ナノ材料として応用するには, 粒子の分散制 御が極めて重要な技術基盤になる。近年、液 体中でナノ粒子を実際の製品に応用できる レベルまで効率良く分散する技術、およびナ ノ粒子を利用した様々な紛体プロセスの総 合的な技術発展が強く望まれ、これらの研究 を遂行することは、今後、我が国のナノテク ノロジーを発展させ,高度化する上で極めて 重要である。従来,炭素系ナノ粒子は疎水性 であり、これを溶媒中に分散するには、表面 修飾による親水化が必要となる。一般的には, 強酸処理による表面官能基の導入、高分子分 散剤の吸着手法,金属酸化物被覆による化学 的手法等がある。また,物理的・機械的手法 によるビーズミル法やビーズミルと超音波 を組み合わせた分散技術等がある。しかし, いずれの手法も,一度凝集した粒子を分散す ることは容易ではなく、分散に時間が掛かり、 かつ容器からの不純物混入が問題となる。更 に,機械的分散法では,分散したナノ粒子の 再凝集が起こる。このような状況に鑑みて, 本研究で提案した高電界技術による分散法 は優位点が多く、今後、普及が予想されるナ ノ粒子の応用技術分野に高い有用性を持つ。

### 2. 研究の目的

大きさが 1~100 nm 範囲のナノ粒子は,100 nm 以上の粒子に比べて,物理的,化学的性質・機能が著しく変化するため,様々な分野で利用・応用が検討されている。しかし,ナノ粒子は付着・凝集性が著しく高いため分散挙動制御が極端に困難である。合成したナノ粒子を利用する場合,ナノ粒子の分散安定化を達成しない限り,粒子応用デバイスなどへの新たな実現は極めて困難である。本研究は,主にナノカーボン粒子に着目し,従来の化学的および機械的分散法に代わって,高電界技術を用いた効率的な分散法を構築し,均一性に優れかつ再凝集性を抑制したナノ粒子の

分散を実現する。更に,分散したナノ粒子を ナノマテリアルの構造原料として応用する 技術に貢献することを目的とする。

#### 3. 研究の方法

各種多層カーボンナノチューブ(MWCNT: ファイバー状,コイル状,カップ積層状)お よびカーボンブラック(CB)を供試ナノ粒子 として用い,バリア放電と電界効果を利用し た粒子分散システムを構築する。また,分散 溶媒の最適選定とそれに懸濁したナノ粒子 の均一分散化を図る。得られたナノ粒子の顕 微鏡観測,粒子分散評価,粒子構造解析,再 凝集性評価などを実施し,本手法による分散 したナノ粒子をフィラーとする各種コンポ ジットを試作してそれらの機械的・電気的特 性を計測し,ナノマテリアルの特性を明確化 する。以下に研究方法を具体的に記述する。

#### (1) ナノ粒子分散システムの構築

バリア放電分散法(以下, DDM と称す) と電界分散法(以下, FDM と称す)による分 散セルを設計・製作し,それらを併用した分 散システムを構築する。

### (A) DDM 分散装置の設計と製作

図1は設計・製作した DDM 分散装置の外 観を示す。



図1 製作した DDM 分散装置の外観

 DDM 分散セルは、厚さ 3mm の硬質塩化 ビニール製から成る円筒形である。

② バリア放電を生じさせる電極系は,針一 平板電極(針電極は先端曲率半径が約50 µm のタングステン製,平板電極はSUS 製の矩形 平板)である。針電極は円筒セル内の懸濁液 中に取り付けられ,その周囲には液体の通過 孔が設けられている。この通過孔は,バリア 放電領域であり,懸濁液は必ずこの孔を通過 するようになっている。バリア放電に必要な 固体絶縁板は,厚さ3 mmの強化ガラス板で あり,その裏側(セル外部)にアースした平 板電極が取り付けられている。

③ 強化ガラス板上(セル内部の懸濁液中) には、針電極に対抗して SUS 製の絶縁金属板 (IMP)が設けられている。この IMP の存在 によって、バリア放電が安定かつ広がりのあ る強いスパークになる。なお、針先端と IMP 間の間隔(ギャップ長)は 5 mm に設定する。  ④ ナノ粒子を混合する懸濁液の溶媒として、 有機溶媒(オクチルアルコール:2-octanol、
2-ethyl-1-hexanol等)や各種のフッ素系液体を
用い、バリア放電の発生や分散後のナノ粒子
応用を勘案して、最適溶媒を選定する。

⑤供試ナノ粒子を適当な濃度で溶媒に懸濁した後、あらかじめホモジナイザーを用いて 機械的分散を施し、その後、分散システムに 導入して均一分散化を開始する。

⑥ 試験用変圧器を用いて、針電極に 60 Hz 交流高電圧(約 18 kV<sub>ms</sub>)を印加し、バリア 放電を発生させる。

## (B) FDM 分散装置の設計と製作

FDM 分散装置は,DDM による粒子分散効 果を更に強化して分散性を高める目的で使 用する。図2は設計・製作した FDM 分散装 置の外観を示す。



図2 製作した FDM 分散装置の外観

 FDM 分散セルは、立方体の硬質塩化ビニ ール製である。

② ガラスエポキシ樹脂製(厚さ 2mm)の矩 形板が電界印加領域(粒子分散空間)を隔て て平行に取り付けられ,各板の上面と下面に は電極として銀ペーストが塗られる。上面の 電極には交流高電圧(約6kVms)が印加され, 下面の電極はアースされる。

③ 固体絶縁板を介した平行平板電極間の空間には、ほぼ平等電界(約  $10^7$  V/m)が印加され、その空間を懸濁液が通過する。その時、粒子は上下のガラスエポキシ板に激しく衝突し、懸濁液内の粒子は分散される。なお、 DDM によって付与されると思われる粒子表面の $\zeta$ 電位は、ガラスエポキシ板の高い絶縁性により消失することはない。

上記(A)と(B)に示した粒子分散セルは,報 告者が長年培った放電技術のノウハウを活 かして設計された。

# (C) ナノ粒子分散システムと分散方法

ナノ粒子の分散化は、DDM 分散セルと FDM 分散セルをビニールパイプで直列に連結し、図3に示されるように、液体ポンプを 用いて二つの分散セル内を一定時間循環す ることにより分散度を高める。すなわち、ナ ノ粒子の凝集体は、DDM で発生したバリア 放電衝撃波により分散され、FDM によって粒 子と固体障壁との衝突効果により更に細か く分散される。なお、分散に要する時間は、 100 分程度としている。



図3 粒子分散システムの概略

## (D) 粒子分散評価

DDMとFDMの併用によって分散したナノ 粒子は、以下の方法によって評価する。 ① 走査型電子顕微鏡(SEM)観測とレーザ 一透過光強度による評価:分散処理前後にお けるナノ粒子のSEM 観測を行い、部分的な 粒子の分散状態を詳細に調べ評価する。また、 透明ガラス製のHele-Shaw セルに供試懸濁液 を導入して半導体YAGレーザーを照射し、 透過光強度をフォトダイオードで検出する ことによって、粒子の沈降状態を計測し分散 度を評価する。

② フーリエ変換赤外分光光度計(FTIR)による粒子構造解析:電気的分散処理前後におけるナノ粒子のFTIRスペクトルを計測し、粒子に修飾されるイオン結合状態を調べ、これに伴う粒子表面電位(ζ電位)の考察から、粒子再凝集性に関する知見を得る。

# (2) コンポジットの試作と機械的・電気的特性の 計測

分散したナノ粒子をフィラーとして,エポ キシコンポジットおよびエラストマーコン ポジットを試作し,それらの機械的・電気的 特性を明確にする。

# (A) エポキシコンポジットの試作

本研究では、2 液混合型エポキシ樹脂を用 いたエポキシコンポジットを試作する。

主剤(ビスフェノール A)と分散したナノ粒子懸濁液を用い,粒子濃度 0.01~0.1 wt%の範囲で計量してビーカーに注ぐ。これを「混合物 A」とする。

② 80℃の恒温槽で約 30 時間加熱し,混合物 A から溶媒を気化して取り除く。その時,主 剤とナノ粒子のみが残る。これを「混合物 B」 とし,室温まで冷却する。

③ 硬化剤を混合物 B に添加し、マグネチックスターラーで10分間、回転数400 rpm で撹拌してナノ粒子を均一に混合する。これを「混合物 C」とする。撹拌時に生成された気泡は真空ポンプで脱泡する。

④ 混合物 C を試験片型取り容器(シリコン 製)に導入し,室温で 72 時間放置して硬化 する。その後,更に硬化度を高めるため,80℃ の恒温槽内で 12 時間乾燥して供試試験片を 得る。なお,機械的特性計測用の試験片は, JIS-K 7161 (ISO 527-1)に定められた 1BA 型 (厚さ3 mmのダンベル型)とし、電気的特
性計測用の試験片は、厚さ3 mm、直径 50 mmの円盤型とする。

⑤ 完成した試験片の内,電気的特性計測用 試験片には,両面に銀ペーストを塗布して, 主電極とガード電極を設ける。

⑥特性の比較のため、ナノ粒子を含まない
エポキシ樹脂も上記と同じ条件で試作する。
(B) エラストマーコンポジットの試作

本研究では、ポリロタキサンベースのエラ ストマーを用いる。ポリロタキサンエラスト マーとは、鎖状高分子としてのポリエチレン グリコール、環分子としてのシクロデキスト リン、栓子分子としてのアダマンタンアミン から構成され、多くの環分子に線状高分子が 浸透した超分子構造を有するエラストマー である。リング分子は、軸方向ポリマー分子 上を摺動し回転することができる。

① エラストマーと分散したナノ粒子懸濁液 を、粒子濃度 0.01~0.1 wt%範囲で計量し、 ビーカーに注ぐ。これを「混合物 A」とする。

② 混合物 A から溶媒および気泡を除去する ため、脱気しながら 80℃の真空乾燥器で約 72 時間放置する。

③ 加熱して溶媒を気化すると、エラストマーとナノ粒子の混合物が残る。これを「混合物 B」とし、室温まで冷却する。

④ 混合物Bを自転・公転ミキサーを用いて、
回転数 2000 rpm で 8 分間攪拌し、エラストマー内のナノ粒子を均一混合する。これを「混合物 C」とする。

⑤ 混合物 C を試験片型取り容器(シリコン 製)に導入し、その中の混入気泡を取り除く ため、70<sup>°</sup>Cの真空乾燥機内で2週間脱気する。 なお、機械的特性計測用の試験片は、厚さ5 mm のダンベル形とし、電気的特性計測用の 試験片は、厚さ5 mm、直径 50 mm の円盤型 とする。

⑥ 混合物 C を硬化するため、170℃に設定した恒温槽で2時間加熱した後、供試試験片を得る。

⑦ 完成した試験片の内,電気的特性計測用 試験片には,両面に銀ペーストを塗布して, 主電極とガード電極を設ける。

 ⑧ 特性の比較のため、ナノ粒子 を含まない エラストマーも上記と同じ条件で試作する。
(C) コンポジットの機械的・電気的特性計測

(1) 機械的特性の評価:引張圧縮試験機を用いて破断試験を行い、コンポジットの最大応力,破断応力、ヤング率、破断に至るまでの伸びを計測する。これらの機械的特性は、ナ

ノ粒子濃度の関数として評価する。 ② 電気的特性の評価:LCR ハイテスタを用

いて,コンポジットの誘電率,誘電正接(tan), 体積抵抗率などを計測する。これらの電気的 特性は,ナノ粒子濃度の関数として評価する。

### 4. 研究成果

(I) 粒子分散システムによるナノ粒子の分散(1) ナノ粒子の分散様相(MWCNT 粒子分散例)

ナノ粒子は、粒子間の強い van der Waals 引 力によって強固な凝集体を形成し、溶媒中へ の分散性は極めて低い。本研究で構築した粒 子分散技術 (DDM と FDM) は、凝集したナ ノ粒子を有機溶媒等に懸濁し、その中で高電 界を発生させ,バリア放電と電界効果により 均一分散する手法である。これは、従来の方 法と全く異なり,酸や界面活性剤,その他の 添加物を全く使用しない新しい分散法であ る。この手法を用いれば、絶縁性液体以外, 例えば、オクチルアルコール(2-octanol, 2ethyl-1-hexanol 等) やフッ素系液体(HFC43-10, HFC-52-13p 等) のような弱導電性液体中 でもナノ粒子の分散化が効率的に実現でき る。図4は代表的な分散処理前後の懸濁液様 相を示す。電気的分散処理前の懸濁液(図 4(a))は、MWCNT 凝集体が溶媒に分散せず に沈降し、溶媒は透明であるが、分散処理後 の懸濁液(図4(b))は、黒色に変色する。



(a) 放電処理前 (b) 放電処理後

図4 電気的分散処理前後の MWCNT 懸濁液 (溶媒: 2-octanol, 放電時間 90 分)

## (2) SEM 観測による粒子分散評価

DDM で発生したバリア放電ストリーマの 衝撃波によって, CNT に機械的ストレスが与 えられ, ナノ粒子凝集体(CNT, CB) は分散 され, FDM によってナノ粒子と固体障壁との 衝突により, 更に細かく分散される。従って, DDM と FDM の併用により, ナノ粒子は均 一分散できる。

図5はMWCNT懸濁液における機械的処理 後と電気的処理(DDM - FDM 併用分散処理) 後の粒子画像例を示す。図5(a)はホモジナイ ザーで機械的に90分間分散した画像であり, 図5(b)は機械的処理後に電気的処理を行った 画像である。MWCNTは、電気的処理によっ て凝集体がよく解きほぐされている。なお、 電気的処理後のCNTまたはCB粒子には、放 電による顕著な損傷は見られない。



(a) 機械的処理後
(b) 電気的処理後
図 5 機械的処理後と電気的処理後の粒子
SEM 画像例(溶媒:HFC-52-13p)

## (3) 分散安定性の評価

粒子分散安定性をレーザー入射光と透過 光の比率(光透過率)によって評価した。図 6 は MWCNT 懸濁液のレーザー光透過率と 日数の代表的な関係を示す。同図の Curve 1 は,機械的処理した懸濁液の光透過率を示し, Curve 2 は,機械的処理に加えて電気的処理し た懸濁液の光透過率を示す。両者を比較する と,電気的処理を施した懸濁液の光透過率は 低いことから,粒子の沈降が抑制され安定な 分散状態が長く保たれる。



### (4) 分散に適合する最適溶媒の選択

DDM - FDM を併用したナノ粒子の電気的 分散処理実験は、多種類の溶媒に付いて成さ れた。その中でもフッ素系溶媒である HFC-52 -13p (Tridecafluorohexane:分子構造 CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub> CF<sub>2</sub>CF<sub>2</sub>CF<sub>2</sub>CHF<sub>2</sub>)が最も適合すると結論され た。この溶媒は絶縁耐力が高く( $2.9 \times 10^9$ [ $\Omega \cdot m$ ]),安定したバリア放電が発生できる。 また、沸点は適温の 71 ℃であるので、ナノ 粒子懸濁液の溶媒を容易に気化でき、コンポ ジットの作成にも好都合である。表1は HFC-52-13p の主な特性を示す。

表 1 HFC-52-13p の主な特性

| 1                                   |      |   |                      |
|-------------------------------------|------|---|----------------------|
| Density (25°C) (kg/m <sup>3</sup> ) | 1675 | Thermal conductivity [25°C]<br>(mW/m·K)                 | 91                   |
| Boiling point (°C)                  | 71   | Relative permittivity [23°C]                            | 3.3                  |
| Viscosity [25°C] (mPa·s)            | 0.81 | Volume resistivity $[23^{\circ}C]$ ( $\Omega \cdot m$ ) | 2.9×10 <sup>10</sup> |
| Specific heat [25°C] (kJ/kg·K)      | 1.10 | Electric conductivity [23°C]<br>(µS/m)                  | 3.4×10 <sup>-5</sup> |
| Surface tension [25°C] (mN/m)       | 13.4 | Breakdown voltage (kV/2.5mm)                            | 59                   |
|                                     |      |   |                      |

#### (5) 粒子の構造解析と再凝集性評価

図 7 は HFC-52-13p に懸濁した MWCNT の FTIR スペクトル例を示す。図中の(a)はホモ ジナイザーによる機械的処理後のスペクト ルを示し, (b)は DDM - FDM 併用による電気 的処理後のスペクトルを示す。両者のスペク トルには, 1531cm<sup>-1</sup>に C=C 結合, 2301 cm<sup>-1</sup> に CO<sub>2</sub>が観測される。C=C 結合は CNT 表面 の分子構造を示す。2301 cm<sup>-1</sup>は空気中の二酸 化炭素の C=O 伸縮振動であり,観測上避けら れない。電気的処理後のスペクトルには、機 械的処理で観測されない C-F 結合(1100~ 1300 cm<sup>-1</sup>), C=O 結合 (1726 cm<sup>-1</sup>), および C-H 結合 (2850~2960cm<sup>-1</sup>) が見られる。これは, CNT 粒子表面にこれらの結合を有するイオ ンが存在することを示唆しており、放電エネ ルギーによって HFC-52-13p の分子構造が分 解され,溶媒中に O\*, H\*, F\*のような種々の



活性イオンが生成されるため、これらのイオ ンが粒子表面に修飾したと考えられる。図 6 に示すように、懸濁液内の粒子が長期安定し た分散状態を保つのは、これらイオンが粒子 表面にζ電位を発生させ、粒子間に斥力を及 ぼし、これが粒子の再凝集を防止するためと 考えられる。計測によると、電気的処理後の 粒子表面に現れるζ電位として、55~100 mV が検出されている。なお、HFC-52-13pに含ま れない酸素を持つ C=O 結合に関しては、バリ ア放電時に溶媒中に発生する気泡が分解さ れたものと考えられる。

# (II) ナノコンポジットの試作と機械的・電気的 特性

## (1) ナノコンポジットの試験片

図8は本研究で試作したエポキシコンポジ ットとエラストマーコンポジットの外観を 示す。コンポジットの機械的特性は、引張圧 縮試験機を用いて、最大応力(M.S)、破断応力 (B.S)、ヤング率(Y)、伸び(L)を計測し評価し た。引張応力速度は、いずれも5 mm/min と した。また、電気的特性は、LCR テスターを 用いて、比誘電率( $\varepsilon_s$ )、体積抵抗率( $R_v$ )、誘電 正接( $tan\delta$ )を計測し評価した。



#### (2) 機械的特性評価

図9はMWCNT(ファイバー状粒子)をフィラーとしたエポキシコンポジットとエラストマーコンポジットの機械的特性と粒子 濃度(のの代表的な関係を示す。

微量の CNT 添加によって、コンポジットの機械的特性は上昇する。エポキシコンポジットの M.S, B.S および Y は, 粒子濃度 Ø = 0.02



wt%で最大値を示す。粒子を含まないφ=0 wt%のエポキシ樹脂と比較して, M.S が約1.2 倍, B.S が約1.13 倍, Y が約1.7 倍となる。 また, エラストマーコンポジットの M.S, B.S および Y は、いずれも*ø*=0.05 wt%で最大値 を示す。 $\phi = 0$  wt%のエラストマーと比較して、 M.SとB.Sが約1.25倍,Yが約1.22倍となる。 機械的強度の上昇は、粒子の分散がマトリク スに作用する結合力を強化するためと考え られる。なお,破断までの伸び(L)は,エポキ シコンポジットで 3.20-3.85 mm, エラストマ ーコンポジットで 27.5-38.0 mm となり, ② コンポジットのフィラー形状 (MWCNT 形状)をファイバー状からコイル状、カップ 積層状に変化した場合も同様に機械的強度 は上昇するが、粒子形状効果が見られる。三 種類の CNT 形状で最も高い機械的強度は, コイル状フィラーで得られ、カップ積層状フ ィラーでは最も低い。コイル状 CNT は、物 理的にマトリクスとの緊密な結合が得られ 易く、バネ効果も関与していると思われる。 ③ コンポジットの機械的強度は、微量の CB 添加によっても上昇する。エポキシコンポジ ットの M.S, B.S および Y は,  $\phi = 0.02$  wt% で最大値を示す。 Ø=0 wt%のエポキシ樹脂と 比較して, M.S が約1.4倍, B.S が約1.45倍, Y が約1.36 倍となる。また,エラストマーコ ンポジットの M.S, B.S および Y は, いずれ も $\phi$ =0.05 wt%で最大値を示す。 $\phi$ =0 wt%の エラストマーと比較して, M.SとB.S が約1.28 倍, Y が約 1.22 倍となる。CB 含有コンポジ ットは, MWCNT 含有コンポジットより M.S と B.S の値が増加し,材料の強化効果が高い。 (3) 電気的特性評価

図 10 は MWCNT (ファイバー状粒子) を フィラーとしたエポキシコンポジットとエ ラストマーコンポジットの電気的特性と粒 子濃度(Ø)の代表的な関係を示す。

① 微量の CNT 添加によって、コンポジット の電気的特性は変化する。エポキシコンポジ ットの特性は、 $\phi = 0.02$  wt%で大きく変化し、 これ以上の $\phi$ で  $R_v \ge \epsilon_s$ は減少し、 $tan\delta$ は増加 する。また、エラストマーコンポジットの特



性は、 $\phi = 0.05$  wt%で変化し、これ以上の $\phi$ で $R_v & \epsilon_s$ の減少と  $tan\delta$ の増加が見られる。 ② MWCNT 形状をファイバー状からコイル 状、カップ積層状に変化してもコンポジット の電気的特性には大きな相違は見られず、 $R_v$ 、  $\epsilon_s$ および  $tan\delta$  の $\phi$ 依存性は、いずれも同様な 傾向を示す。

③ コンポジットの電気的特性は、微量の CB 添加によっても変化する。 $R_{\nu}$ ,  $\epsilon_s$ および  $tan\delta$ の $\phi$ 依存性は、MWCNT 含有コンポジットの 特性と大きく変わらないが、同じ $\phi$ 値で比べ ると、CB の添加は $R_{\nu}$ 値をより低くする。こ れは、CB 粒子表面積が CNT より大きく、ネ ットワークの形成が容易なためと思われる。

#### 5. 主な発表論文等

〔学会発表〕(計4件)

- 平野靖奈,澤崎広和,<u>花岡良一</u>,宮城克 徳,大澤直樹,有機溶媒中の電気的 CNT 粒子分散,電気関係学会北陸支部連合大 会,No. A2-10 (2015)
- ② 平野靖奈,澤崎広和,<u>花岡良一</u>,宮城克 徳,有機溶媒中に懸濁した CNT の電気的 分散法,電気学会 基礎・材料・共通部門 大会,No. 17-E-p2-1, pp. 224 (2015)
- (3) H. Sawazaki, Y. Hirano, <u>R. Hanaoka</u>, K. Miyagi, N. Osawa, Y. Kanamaru, H. Anzai, Electrical Dispersion of CNTs in Organic Solvent: Combination Effect of Barrier Discharge and Electric Field, 19<sup>th</sup> Int. Symp. on High Voltage Eng., Pilsen, No. 234 (2015)
- (4) Y. Hirano, <u>R. Hanaoka</u>, N. Osawa, K. Miyagi, Y. Fijita, Y. Kanamaru, Electrical and Mechanical Properties of Nanocomposit Materials Containing Electrically Dispersed MWCNT, IEEE Conf. on Elect. Insul. and Dielect. Phenomena, Toronto, No. 65, pp. 554-557 (2016)

# 6. 研究組織

 研究代表者 花岡 良一(HANAOKA, Ryoichi) 金沢工業大学 工学部 教授 研究者番号:90148148