フラーレンナノウィスカーの標準化と構造解析

今 野 俊 生

2018年 2月

筑波大学大学院博士課程

数理物質科学研究科博士論文

博士 (工学)

フラーレンナノウィスカーの標準化と構造解析

今 野 俊 生

ナノサイエンス・ナノテクノロジー専攻

フラーレンナノウィスカーの標準化と構造解析に関する研究・詳細目次

第1章 序論	1
1.1 節 フラーレン	1
1.2 節 フラーレンナノウィスカー	3
1.3節 本研究の目的と概要	8
第2章 C ₆₀ フラーレンナノウィスカーのラマンスペクトルにおける Ag(2)ピーク位置の標	準化 13
2.1 節 方針	13
2.2 節 ラマン分光測定	14
2.2.1 サンプル作製	14
2.2.2 サンプル解析	16
2.2.3 エネルギー照射密度の決定	16
2.2.4 較正曲線の作成	20
2.2.5 サンプル測定および Ag(2)ピーク位置の算出	22
2.3 節 不確かさの評価	28
2.3.1 評価方法	28
2.3.2 標準不確かさの計算	30
(あ) 平均値由来の標準不確かさ	30
(い) レファレンスサンプル由来の標準不確かさ	30
(う)較正曲線に使用した線型最小二乗法由来の標準不確かさ	30
(え)ピークフィッティング由来の標準不確かさ	31
2.3.3 拡張不確かさの計算	32
2.4 節 熱影響の評価	33
2.5 節 ラウンドロビンテスト	39
2.6 節 まとめ	39
第3章 C ₆₀ -C ₇₀ 2成分フラーレンウィスカーの特性評価	44
3.1 節 方針	44
3.2 節 C ₆₀ -C ₇₀ 2 成分フラーレンウィスカーの合成	47
3.3 節 C ₆₀ -C ₇₀ 2 成分フラーレンウィスカーの解析	47
3.3.1 固溶限	47
3.3.2 大きさ	53
3.3.3 結晶構造	56
3.3.4 光吸収特性	58

3.3.5 機械特性	58
3.3.6 内部構造	63
3.3.7 内部組成	70
3.4 節 まとめ	71
第4章 総括と結論	77
参考文献	79
本研究に関する発表論文	83
謝辞	85

第1章 序論

1.1節 フラーレン

C₆₀ フラーレンは 1985 年にハロルド・クロトーらによってはじめて発見された炭素からなる球状の 分子であり、別名はバックミンスター・フラーレン、IUPAC 名は (C₆₀-Ih)[5,6]フラーレンである[1]。 C₆₀ 分子の形状は 60 個の炭素原子を頂点とした切頂二十面体であり、6 員環の面 20 個と 5 員環の面 12 個、炭素結合の辺 90 本を有する (図 1)。その炭素結合については、6 員環と 6 員環の間の結合 (6:6 環 結合) 30 本は二重結合、6 員環と 5 員環の間の結合 (6:5 環結合) 60 本は単結合と考えられており、C₆₀ 分子中の炭素原子は sp²混成軌道である。C₆₀ 分子のファン・デル・ワールス直径は約 1.01 nm、核間距 離は約 0.71 nm であり、C₆₀結晶の密度は約 1.73 g cm⁻³である[2]。

C₆₀の合成については、初期はレーザー蒸発法が用いられていたが、アーク放電法によって大量合成 が可能になり、その後さらに燃焼法の発見により大規模な生産が可能になったことで、C₆₀のコストは 小さくなってきている[3]。また、2002年にはスコットらがフラッシュ・バキューム・パイロリシス法 (FVP)を用いて C₆₀の有機化学的全合成に成功している[4]。

フラーレン分子の構造上、5 員環が隣り合わせにはなり得ないという孤立 5 員環則 (IPR) があるが、 それを満たせば炭素の数が 60 個よりも多い高次フラーレンも存在することができる。高次フラーレン においては、オイラーの多面体定理により 5 員環の面 12 個は変わらず 6 員環の面の数だけが増えてい くため、存在するのは C₇₀, C₇₆, C₇₈ などである (図 2)。これらの高次フラーレンは、アーク放電法によ り C₆₀ を生成する際に少量合成されることが確認されている[5]。

フラーレン分子のかごの内部に原子を閉じ込めたものも存在し、内包フラーレンと呼ばれる。特に、 金属原子を内包する場合は金属内包フラーレンと呼ばれる。例えば、チタン原子内包 C₆₀フラーレンは、 Ti@C₆₀のように表す。内包原子は1つである必要はなく、2つ以上の金属原子や2種以上の元素を内 包した内包フラーレンや、フラーレン分子として高次フラーレンを用いた内包フラーレンもあり得るた め、(Sc₃N)@C₈₀なども報告されている。通常の内包フラーレンはフラーレンの合成時に金属原子などを 添加して作製するが、小松らは C₆₀に穴を開け、圧力をかけて水素分子を閉じ込め、レーザーを用いて 再び閉じるという有機化学的な分子手術を行い、H₂@C₆₀の合成に成功している。金属内包フラーレン に限っては IPR を満たさない場合があり、その例として Sc₂@C₆₆などが報告されている。

フラーレンの特性評価もこれまでに多く行われており、様々な性質が報告されている。まず、フラー レンは無極性かつ物理的に安定であるため、水などの極性溶媒に全く溶解せず、有機非極性溶媒にわず かに溶解する[6]。次に、人体に対する発がん性などを含めた毒性が極めて低いことが報告されており、 経口摂取しても健康に悪影響が無いことが確認されている。これを利用して、生体内でのフラーレンの 応用が展開されている。一重項酸素は活性が高いために遺伝子の損傷や皮膚の老化などの悪影響を及ぼ すが、C82, La@C82, Ce@C82 などは一重項酸素の除去能がβカロテンと同等で非常に高く、化粧品として 利用されている[7]。また、化学修飾されたフラーレン(フラーレン誘導体)がヒト免疫不全ウイルス(HIV) の特効薬として期待されている。HIV の増殖は HIV プロテアーゼという酵素が必要であるが、この酵 素の非極性の隙間に特定のフラーレン誘導体が入り、HIV プロテアーゼの作用を阻害するため抗 HIV 活性を示す[8,9]。さらに、遺伝子の導入にもフラーレン誘導体の利用が有効である[10]。水溶性フラー レン誘導体であるテトラアミノフラーレンエポキシド(TPFE)と DNA を結合、生体内を移動させ、細



図1C60フラーレン分子の模式図



図2 高次フラーレンの一つである C70 フラーレン分子の模式図

胞膜通過後に分離することで遺伝子を発現させる。この方法による臓器障害のリスクは非常に小さいと 報告されている。

現在積極的に行われているのが、フラーレンをn型半導体として有機薄膜太陽電池や有機電界効果ト ランジスタなどの半導体材料に用いる研究である[11,12]。1992 年にπ共役系高分子から C60 への電子 移動の速度が早いことが見いだされて以来、フラーレンのn型半導体としての利用が盛んになっている [13]。C60 は電子受容性や電子移動度の点において非常に優れているが、ほとんどの溶媒に対する溶解度 が小さく加工性が低いため、実用化には難があった。この欠点を克服したのがフラーレン誘導体である フェニル C₆₁ 酪酸メチルエステル([60] PCBM: 図 3) である。PCBM は、元となるフラーレンの重要 な電子的および光学的特性を維持しつつ溶解度と加工性を大幅に向上させた誘導体である。[60]PCBM を用いた有機太陽電池におけるエネルギー変換効率は 2.5%程度であり、C70を元にした[70]PCBM は、 可視光域での C₇₀の光吸収が C₆₀に比べて高いことから、変換効率が 3.0%程度であった[14,15]。さら に電子供与体との組み合わせについても検討され、ポリチオフェン/PCBM 系を用いた有機太陽電池で は変換効率は 4.4%~6%に達すると報告された[16]。また、ポリチオフェン/PCBM 系においては形態 制御に難があるため、混和性を高めるために[60]PCBM のフェニル基をチエニル基で置き換えたチオニ ル C₆₁ 酪酸メチルエステル([60] ThCBM: 図 4)を用いることで形態制御が向上することが確認されて いる[17]。これらのことから、フラーレン類を使用した有機薄膜太陽電池は現在主流のシリコン系太陽 電池に代わる新規デバイスとして期待されている。有機電界効果トランジスタについては、[60]PCBM が高い電子移動度を示し、[70]PCBM や [84]PCBM などを用いると移動度が減少するが安定性が向上 することが報告されている[17]。溶媒や気化、アニールの最適化などによる形態制御を行うことで、さ らに移動度が向上すると考えられている。

そしてもう一つ注目を集めているのが、アルカリ金属を添加したフラーレンが示す高温超伝導である。 1991年にカリウムを添加した面心立方晶のフラーレンすなわち K₃C₆₀ が超伝導臨界温度 $T_c = 18$ K を 示すことが報告され、相次いで同じ構造で $T_c = 28$ K の Rb₃C₆₀、 $T_c = 33$ K の Cs₂RbC₆₀ が発見された [18-20]。さらに 2008年にはセシウムを添加した体心立方晶のフラーレンすなわち Cs₃C₆₀ が $T_c = 38$ K を示すことが報告され、分子性超伝導体としての可能性が高まっている[21]。

以上のように、フラーレンは医療、半導体材料、超伝導などの分野において応用されることが期待さ れている。

1.2節 フラーレンナノウィスカー

前節で述べたフラーレンの応用以外にも、C₆₀が高い体積弾性率を持つことを利用した、材料の複合 強化ナノ素材としての研究も行われてきた[22]。その一つとして、チタン酸ジルコン酸鉛 (PZT) と C₆₀ の複合体を作製する試みが行われていた。2001 年に宮澤らは、2-プロパノールを溶媒として酢酸鉛 3 水和物、チタンテトライソプロポキシド、ジルコニウムテトラ n ープロポキシドから合成した PZT ゾ ルに C₆₀ 飽和トルエン溶液を加えたものを用いて、ゾルーゲル法による急速加熱繰り返しコーティング を行い膜厚約 10 μm の PZT 膜を作製する実験を行った。この際にゾル中に生じた沈殿の中に繊維状物 質を発見し、透過電子顕微鏡 (TEM)を用いて観察した結果、その繊維状物質は C₆₀ 分子のファン・デ ル・ワールス結合で構成される分子性単結晶であることが分かった (図 5、図 6) [23]。この繊維状の分 子性フラーレン結晶はフラーレンナノウィスカー (FNWs)と呼ばれ、定義上は直径 1000 nm 未満、直



図 3 PCBM 分子の模式図



図 4 ThCBM 分子の模式図

径に対する長さの比 (アスペクト比)が 3 以上であり、アスペクト比が 100 以上の場合はナノファイバ ーとして扱われる。FNWs には、中空でないものと中空なものとの 2 種類があり、中空な FNWs を特 にフラーレンナノチューブ (FNTs) と呼ぶ。本論文においては、FNWs という言葉を使用するときは 中空でないものを指す。その後、トルエンやベンゼンなどのフラーレンの良溶媒と 2-プロパノールな どのフラーレンの貧溶媒を用いた液-液界面析出法(Liquid-Liquid Interfacial Precipitation method: LLIP 法)により、高い収率で FNWs を生成できることが報告された[24]。溶液法により合成された FNWs は使用する溶媒によってその大きさや結晶構造が異なるが、基本的には FNWs の結晶構造は面 心立方晶(fcc)であり、溶媒和している状態では六方晶(hcp)であると考えられている(図 7)[25]。 例えば、トルエンを良溶媒、2-プロパノールを貧溶媒として LLIP 法により合成して室温乾燥した C₆₀ フラーレンナノウィスカー(C₆₀ FNWs)は、格子定数 $a = 1.416\pm0.005$ nm の fcc である [24]。この 格子定数の値は、常温常圧における高純度の C₆₀結晶(fcc)の格子定数 a = 1.4166nm にほぼ一致して いる[26]。

C₆₀ FNWs については様々な評価が行われている。C₆₀ FNWs は薄板の積層構造となっていることか ら、小さな曲率半径で湾曲させることが可能であり、例えば直径 530 nm の C₆₀ FNWs は 30 µm 以下 の曲率半径で破断することなく湾曲し、直径 150 nm の C₆₀ FNWs は 4 µm の曲率半径で破断すること なく湾曲したと報告されている[27,28]。また、C₆₀ FNWs のヤング率は 32~54 GPa 程度であり、直径 420 nm C₆₀ FNWs の引っ張り強さは 12 GPa 程度と報告されている[29,30]。熱耐性については、C₆₀ FNWs は大気中で約 450 ℃から分解が始まるが、真空中では約 600 ℃まで結晶性を保つことが分かっ ている[31]。C₆₀ FNWs は基本的に半導体であるが、C₆₀ FNWs の直径が小さいほど導電率が上昇する ことが報告されている[32]。これは、C₆₀ FNWs が軟らかい内層と硬い外層から成るコアーシェル構造 をもち、コアよりもシェルの導電性が高くシェルの厚さは直径にあまり依存しないため、直径が小さい 方が導電性の高い部分の割合が高くなるためである。実際には、C₆₀ FNWs の電気抵抗率はおおよそ直 径の 3 乗に比例することが分かっている。C₆₀ FNWs は 900 ℃程度の真空熱処理によって重合化を起 こしてガラス状カーボンファイバーになることが示されているが、このときに硬化と導電性の大きな向 上が確認されており、このとき C₆₀ FNWs は導体となる[33]

FNWs を構成するフラーレンとしては、C60 だけではなく、高次フラーレン、原子内包フラーレン及 びフラーレン誘導体の全てが対象である(図 8) [34]。すなわち Ti@C60 や[70]PCBM を構成単位とした FNWs を合成することが可能であり、前節で述べたフラーレンの応用をすべて FNWs で行うことがで きる。例えば、PCBM から成る FNWs はそのロッド状の形状から、バルクヘテロ接合型半導体材料に 使用することで高い電子移動度を示すことが期待され、量子ドット型半導体材料にも利用することがで きる。高温超伝導についても、FNWs にアルカリ金属を添加することで発現することが報告されている [35,36]。この場合もやはりその形状から超伝導線材としての応用が期待され、これまでにない軽くしな やかな超伝導線材となる。生体内で FNWs を使用する際にはその形状から発がん性が懸念されるが、 未加工の FNWs については生体内で速やかにフラーレン分子にまで分解されるため、毒性は非常に低 いことが確認されている[37]。ただし、高温真空熱処理によりポリマー化・硬化した FNWs は生分解性 が低くなると考えられ、発がん性が上昇すると推測される。

以上の事から、FNWs はフラーレンの応用の中でも、特にバルクヘテロ接合型半導体材料、量子ドット型半導体材料、軽くてしなやかな高温超伝導線材として有用であり、有機薄膜太陽電池や有機トラン

 $\mathbf{5}$



図 5 C₆₀ FNWs の光学顕微鏡像



図 6 C₆₀ FNWs の SEM 画像



図 7 C₆₀ FNWs の結晶構造の模式図



図 8 C₇₀ FNWs の光学顕微鏡像

ジスタ及び送電線などに応用可能である[38-40]。

1.3節 本研究の目的と概要

前節で述べたように、C60 FNWs についてはその特性評価がこれまでに行われており、超伝導化にも 成功している。しかし、C60 FNWs について未解明の機構・未測定の物性も存在している。ラマン分光 法は、サンプルに光を照射し、入射光とラマン散乱光のエネルギー差すなわち振動数の差を検出してス ペクトルとして得ることのできる測定法であり、分子の各種振動モードに対応した振動エネルギーをピ ーク位置として測定することができるため、サンプルの分子構造の詳細を解析することが可能となる。 C60 FNWs 内の C60 分子には、2 個の Ag 振動モードと8 個の Hg 振動モードが存在し、その中でも特に ピーク強度が最大で非縮退の Ag(2)振動モードのピーク位置(Ag(2)ピーク位置)については、C60 分子構 造の解明を目的として多くの測定が行われてきた。Ag(2)振動モードは別名 Pentagonal pinch mode と 呼ばれており、C60 分子における 5 員環の収縮振動である (図 9)。Versailles Project on Advanced Materials and Standard (VAMAS) においても、C60 FNWs の Ag(2) ピーク位置は標準値として決定す るべきであると考えられてきた。しかし、既往の研究において測定された Ag(2)ピーク位置の値は 1458~1469 cm⁻¹であり、かなりばらつきがある [41-49]。これは、C₆₀ FNWs 内の隣り合った C₆₀分子 がラマン測定の際の入射光によって重合化して 2 量体から 4 量体程度の 1 次元斜方晶ポリマーを形成 し、5員環を構成する炭素原子が sp²混成軌道から sp³結晶混成軌道に変わり、Ag(2)振動モードの振動 エネルギーが減少するためである (図 10) [50]。光重合だけでなく、高温高圧処理によっても C60 FNWs 内の C₆₀ 分子の重合が起こり、高温高圧処理の場合には2次元正方晶や2次元菱面体晶も形成されるこ とが分かっており、それぞれの振動エネルギーの減少に応じて Ag(2)ピーク位置は低波数側にシフトす る(図 11)[51]。

今回我々は、VAMAS標準化委員会のプロジェクトの一環として、C60 FNWsのAg(2)ピーク位置の標 準値を決定することを研究目的とした。C60 FNWs の Ag(2)ピーク位置の標準値を決定する研究は、本 研究が初である。ここで、C60 FNWs の Ag(2)ピーク位置の標準値を決定する意義はその絶対値を定め ることだけではなく、むしろ様々な状態における C60 FNWs の Ag(2)ピーク位置を各研究者が各ラマン 装置を用いて評価できるようになることにある。上記の光重合による問題を解決するためには、入射光 のエネルギー照射密度を Coo分子が光重合を起こす閾値よりも小さくする必要がある。これは、理論式 と測定値によってエネルギー照射密度を算出し、減光フィルターを用いることで解決可能である。また、 標準値の決定のために測定の不確かさの評価も行うこととした。さらに測定と不確かさ評価のプロトコ ルを作成し、それに従って異なる複数の研究機関によるラウンドロビンテストを行うことで標準値の決 定になると考えた。ラウンドロビンテストとは、複数の研究機関において同一サンプルを異なる測定者 が異なる測定装置を用いて測定する試験であり、平均値と不確かさの信頼性を向上させることができる。 本論文においては、測定・不確かさ評価・プロトコル作成について詳細に述べ、ラウンドロビンテスト については概要を示す。C60 FNWs の Ag(2)ピーク位置の標準値を決定することは C60 分子構造の解明 だけでなく、他の研究にもつながると考えられる。特に、超伝導化を目的として Ceo FNWs にアルカリ 金属を添加した際にも光重合と同様の Ag(2)ピーク位置のダウンシフトがあるため、アルカリ金属添加 の前後に本論文で後述するプロトコルに従って C60 FNWs の Ag(2)ピーク位置の精密な測定を行うこと で、アルカリ金属添加による C60 分子状態の変化を解析することが可能になり、超伝導化の機構解明に



図9C60分子のAg(2)振動モード



図 10 C₆₀ FNWs における C₆₀分子の光重合



図 11 C₆₀ FNWs における C₆₀ 分子の重合による Ag(2)ピーク位置のダウンシフト

役立つ可能性がある[52,53]。また、光や高温高圧処理を原因とする重合によって C₆₀ FNWs の構造・ 生分解性・各種溶媒への溶解度・ヴィッカース硬さなどの物理的・科学的性質が著しく変化するた め、重合前後に C₆₀ FNWs の A_g(2)ピーク位置の精密な測定を行うことで重合度の定量評価を行い、各 種物性値も見積もることが可能となる可能性がある[51,53]。

FNWs は高次フラーレンや金属内包フラーレンを構成単位とすることも可能であることは前節で述 べたが、さらに 2 成分以上の FNWs も合成可能である。多成分 FNWs は、固溶体を形成することが 考えられる。固溶体とは 2 種類以上の元素が互いに溶け合い全体が均一の固相となっているものであ り、侵入型固溶体と置換型固溶体がある。固溶する元素半径が母相の元素半径と近いときは置換型固 溶体を形成するため、多成分 FNWs は置換型固溶体を形成すると考えられる。固溶体を形成した場合 には固溶硬化が起こるため、多成分 FNWs は一成分 FNWs よりも強度が増すことが期待される(図 12、図 13)[54,55]。さらに、多成分 FNWs は一成分 FNWs に比べて光吸収が変化することも予想さ れる。変化の具合によっては、太陽電池などの光活性材料として有利になると考えられる。また、フ ラーレンの合成の際には C₆₀ だけでなく高次フラーレンも副次的に生成されるため、そういった様々な フラーレンが混ざっているときに精製を行うことなく多成分の FNWs の作製を行うことができるよう になることも期待される。フラーレン合成の際に最も多く生成されるのは C₆₀ と C₇₀ である。したがっ て、今回我々は 2 成分 FNWs として C₆₀ と C₇₀ を目的とした。

以上より、本論文では C₆₀ FNWs の A_g(2)ピーク位置の標準値を決定することを研究目的として 「C₆₀ フラーレンナノウィスカーのラマンスペクトルにおける A_g(2)ピーク位置の標準化」という題目 で一点目の研究を行った。また、C₆₀-C₇₀ 2 成分 FNWs という新規ナノ材料の合成、構造解析を行うこ とを目的として、「C₆₀-C₇₀ 2 成分フラーレンウィスカーの特性評価」という題目で二点目の研究を行っ た。次章以降、それぞれの研究内容について詳しく述べる。



without slip

図 12 置換型固溶体における固溶硬化のメカニズム



図 13 マグネシウム-亜鉛系の置換型固溶体における臨界分解せん断応力の変化 [54]

第2章 C₆₀フラーレンナノウィスカーのラマンスペクトルにおける Ag(2)ピーク位置の標準化

2.1節 方針

第1章で述べたように、本研究では C₆₀ FNWs の A_g(2)ピーク位置の標準値を決定することが研究目 的である。C₆₀ FNWs は合成条件によって大きさや構造が変化するため、あらゆる C₆₀ FNWs の A_g(2) ピーク位置の標準値を決定することが理想であるが、今回はフラーレンの良溶媒としてトルエン、貧溶 媒として 2-プロパノールを用いて液-液界面析出法によって室温で合成し、真空乾燥させた直径 640 nm 程度の C₆₀ FNWs をサンプルとして、その A_g(2)ピーク位置の標準値を決定することとした。注意 すべき点は、入射光のエネルギー照射密度を C₆₀ 分子が光重合を起こす閾値よりも小さくすることと、 不確かさの評価を行うことである。

エネルギー照射密度については、理論式と測定値によって算出し、減光フィルターを用いることで解 決可能である。具体的には、減光フィルターを用いないときの入射光のエネルギー照射密度を算出し、 減光フィルターを用いて光強度を 1/10、1/100、1/1000 と順に小さくしながら C₆₀ FNWs のラマン分光 測定を行い、それぞれのラマンスペクトルを解析し、C₆₀ 分子が光重合を起こす閾値を見積もり、その 値よりも小さいエネルギー照射密度でサンプルの測定を行う。ここで、エネルギー照射密度を小さくし すぎるとピーク強度が小さくなりノイズも多くなるため、精密なピーク位置の測定に影響があるため、 C₆₀ 分子が光重合を起こす閾値よりもわずかに小さいエネルギー照射密度でサンプル測定を行うことに 注意した。

不確かさの評価については、測定値のばらつきを生む原因となる各要素の標準不確かさを計算し、それらを合成して合成標準不確かさを得て、それに係数をかけて拡張不確かさを評価し、平均値±拡張不確かさを標準値とした。不確かさの意味や具体的な計算方法などは 2.3 節で詳細に述べるが、大まかな解釈としては C₆₀ FNWs の A_g(2)ピーク位置の真の値は高い確率で平均値±拡張不確かさの範囲に含まれる、と考えられる。不確かさの評価を含む精密な測定を行うにあたって、同じ条件で同一のサンプルのみの測定を繰り返すのが本来の方法であるが、本研究においては完全に同じ条件で合成された直径が近い C₆₀ FNWs は均質であると仮定し、複数の C₆₀ FNWs を同一のサンプルとして扱うこととした。

ラマン分光測定については、入射光の波長が 532 nm で波数分解能が 3.5 cm⁻¹のラマン分光計を用い て測定を行った。波数分解能すなわちスペクトル分解能は、ピークの高さの半分の位置におけるピーク 幅(半値幅)を示しており、一般的に隣り合ったピークとのピーク位置の差よりも大きければピーク位 置の測定に十分である。スリット幅の変更によって波数分解能を上げることは可能だが、必要以上に分 解能を高くすることは不要なノイズを増加させ、分析効率を悪くすることにつながる[56]。今回は C₆₀ FNWs の Ag(2)ピーク位置において光重合していないときは 1470 cm⁻¹付近で光重合しているときは 1460 cm⁻¹付近なので、波数分解能が 3.5 cm⁻¹は十分な値であると考えた。

ラマン分光測定に関して、精密な測定を行うために波数較正曲線の作成及び利用を行った。ラマン分 光測定は装置によってピーク位置に有意な差が生まれるため、精密な測定の際は波数較正が必須である。 したがって、今回は十分にプロットの多い波数較正曲線を作成し、C₆₀ FNWs のラマンスペクトルの波 数較正を行った。

また、ここまでに述べた C_{60} FNWs の $A_g(2)$ ピーク位置の測定方法と全く同じ方法で C_{60} 薄膜の $A_g(2)$ ピーク位置についても測定することとした。これは、 C_{60} 薄膜についても $A_g(2)$ ピーク位置の標準値がこ

れまでに決定されていなかったことが一つ目の理由である。二つ目の理由は、溶媒の影響を見積もるた めである。C₆₀ 薄膜は気相法で作製し、C₆₀ FNWs は溶液法で合成するため、C₆₀ FNWs のみに溶媒の影 響が表れる可能性がある。三つ目の理由は、個体差の見積もりである。不確かさの評価を行う場合、同 じ条件と同一のサンプルで複数回の測定を行うのが正しいが、ラマン分光測定の場合は一回の測定ごと にサンプルが変質している可能性があるため、測定点を変えて複数回の測定を行う。C₆₀ FNWs の場合 は複数本の C₆₀ FNWs に対して測定を行うが、C₆₀ 薄膜の場合は一つのサンプルの複数の測定点に対し て測定を行う。一つの C₆₀ 薄膜の複数の測定点については個体差が無視できる範囲であるが、複数本の C₆₀ FNWs については個体差が無視できない可能性があるため、その度合いを評価する。

2.2節 ラマン分光測定

2.2.1 サンプル作製

サンプルについては、前節の方針で述べたように C60 FNWs と C60 薄膜を作製した。

まずは C60 FNWs の合成について示す。C60 FNWs は、修正された液 – 液界面析出法により 15 °C で 行った[57]。今回行った液-液界面析出法の概要を図 14 に示し、具体的に説明する。まず、C₆₀ 粉末 (MTR Ltd. 99.99% pure)をトルエン (non-dehydrated, Wako JIS 試薬特級) に 3 gl¹以上入れ、超 音波攪拌機(Iuchi VS-150)で 30 分間撹拌し、溶解させた。この溶液をシリンジフィルター(Whatman 25 mm GD/X)を用いて濾過することで、濾液として C60 飽和トルエン溶液を調製した。この C60 飽和 トルエン溶液を 100 ml ガラス瓶 (AS ONE No.8) に 40 ml ずつ入れて、インキュベータ (SANYO MIR-153) 内に保存して 15°C に設定した。また、2-プロパノール (non-dehydrated, Wako JIS 試薬特級) についても 15 °C に設定した。次に 15 °C に設定したウォーターバス(AS ONE UNIT1000)内で、ガ ラス瓶内の C60 飽和トルエン溶液に同量の 2-プロパノールを、ガラス瓶の壁面を伝わらせながらゆっ くりと重層させ、C60 飽和トルエン溶液と 2-プロパノールの間に液-液界面を形成させた。次に溶液 入りガラス瓶を手で 30 回軽く振った。手振りは、C60 FNWs の成長を促進させる目的と、大きさを均 一化させるねらいによるものである。その後、溶液入りガラス瓶を15℃のインキュベータで6日間保 存し、C60 FNWsの成長を待った。6日後、ガラス瓶内は沈殿した析出物と上澄み溶液に分かれている ことを確認した。上澄み溶液だけを取り除き、同量の 2-プロパノールを入れ、減圧濾過(KIRIYAMA 5B-21) を行い、析出物を得た。この析出物を 120 °C で 2 時間真空乾燥(AS ONE VO-300)し、C₆₀ FNWs を得た。

次に、C₆₀薄膜の作製について示す。C₆₀薄膜は真空蒸着装置(SANVAC RD-1300R)を用いて真空蒸 着法により基板に蒸着させて作製した。まず、16 mg の C₆₀粉末(MTR Ltd. 99.99% pure)を乳鉢です りつぶし、モリブデン製の蒸着ボートに載せた。1 cm×1 cm の SiO₂ 基板を用意して、エタノールを用 いて超音波洗浄(AS ONE USM)を行った。次に C₆₀粉末を載せた蒸着ボートと SiO₂ 基板を、図 15 に 示すようにお互いに 5 cm 離れて平行な状態で真空蒸着装置の中に設置した。真空蒸着装置の中の真空 度を 10⁻⁴~10⁻³ Pa に保ち、C₆₀粉末を載せた台に 25~33 V の電圧をかけ、SiO₂ 基板に C₆₀ を蒸着させ た。蒸着を行っている間は水晶振動子を用いて膜厚測定を行い、膜厚がおよそ 1 μ m になったところで 電圧を下げて蒸着を止めた。



図 14 液-液界面析出法による C60 FNWs の合成方法



図 15 真空蒸着法による C60 薄膜の作製前の装置内の状態

2.2.2 サンプル解析

まず、合成した C₆₀ FNWs の光学顕微鏡像を図 16 に示す。C₆₀ FNWs は赤茶色をしていた。走査型 電子顕微鏡(SEM: JEOL JSM-6700F)を用いて観察した SEM 画像を図 17 に示す。SEM 画像を用 いて測定した C₆₀ FNWs の直径と長さの分布を図 18 に示す。その平均直径は 640±170 nm、平均長さ は 6.6±2.5 µm であった。ガラス瓶の手振り混合を行ったことにより、大きさのばらつきは少なくなっ たと考えられる。また、X 線回折計(Rigaku UltimaIII)を用いて C₆₀ FNWs の結晶構造の解析を行っ た。測定の際には放射線として Cu K α 線(8.048 keV)を用いた。C₆₀ FNWs の X 線回折パターンを図 19 に示す。図 19 において、面心立方晶(fcc)と六方晶(hcp)の結晶構造のピークが見られた。第 1 章で述べたように、FNWs の結晶構造は基本的に面心立方晶であり、溶媒和している状態では六方晶で ある。したがって、今回の結果は既往の研究結果と一致しており、トルエンと 2-プロパノールを溶媒 として液一液界面析出法を行い、120 °C で 2 時間真空乾燥させた場合には、C₆₀ FNWs 内に溶媒がわず かに残っていることが分かった。また、図 19 のピーク位置とリートベルト解析を用いて、C₆₀ FNWs の 面心立方晶と六方晶それぞれの格子定数を解析した結果を、表 1 に示す。面心立方晶と六方晶ともに既 往の文献の値と有意な差はなかった[26,58]。

次に、作製した C₆₀ 薄膜の写真を図 20 に示す。C₆₀ 薄膜は茶色がかった赤色をしていた。C₆₀ 薄膜の SEM 画像を図 21 に示す。SEM 画像を用いて C₆₀ 薄膜の膜厚を計測すると、 1.18 ± 0.6 µm であった。 ここで、図 21 は俯角 42°の図であるため、表示されている値は膜厚に cos(42°)をかけた値である。

2.2.3 エネルギー照射密度の決定

ラマン分光測定の際の、ラマンレーザー光(入射光)がサンプルに与えるエネルギー照射密度(P)の計算を、以下の計算式を用いて行った[59]。

P[W m ⁻²] = 入射光の照射エネルギー [W] / 入射光の照射面積 [m ²]	(1)
入射光の照射面積 [m²] = π×(入射光の直径 [m]/2)²	(2)
入射光の直径 [m] = 1.22 × 入射光の波長 [m] / 対物レンズの絞り値	(3)

今回使用した装置においては、入射光の波長は 532 nm であり、対物レンズの絞り値は 0.95 である。こ れらの値と式(3)を用いると、入射光の直径は 683 nm と計算された。この値と式(2)によって入射光の照 射面積を計算すると、0.37 μm²となった。入射光の照射エネルギーについては、シリコン製の光検出器 (Hamamatsu S2281)を用いて測定した結果、2.07 mW であった。入射光の照射面積 0.37 μm²と入

XI COULTING VILLI LA

サンプル	結晶構造	格子定数 (nm)	文献值 (nm)
C ₆₀ FNWs	面心立方晶 (fcc)	$a = 1.422 \pm 0.006$	<i>a</i> = 1.4166 [26]
C ₆₀ FNWs	六方晶 (hcp)	$a = 1.010 \pm 0.019$,	<i>a</i> = 1.00, <i>c</i> = 1.64 [58]
		$c = 1.654 \pm 0.007$	



図 16 C₆₀ FNWs の光学顕微鏡像



図 17 C₆₀ FNWs の SEM 画像



図 18 C₆₀ FNWs の (a) 直径と (b) 長さの頻度分布



図 19 C₆₀ FNWs の X 線回折パターン



図 20 C₆₀ 薄膜の画像



図 21 C₆₀ 薄膜の SEM 画像

射光の照射エネルギー2.07 mW を式(1)に代入し、エネルギー照射密度として 5.7 × 109 W m⁻² = 5.7× 106 mW mm⁻² という値を得た。すなわち、今回使用した装置において減光フィルターを用いないで入 射光をサンプルに直接照射した場合、サンプルに与えるエネルギー照射密度は 5.7×10⁶ mW mm⁻² であ る。 減光フィルターを用いてエネルギー照射密度を小さくしながら測定した Cco FNWs のラマンスペク トルを図 22 に示す。まず、減光フィルターを用いないで測定した場合、すなわちエネルギー照射密度 が 5.7×10⁶ mW mm⁻²の場合、C₆₀ FNWs は 1560 cm⁻¹付近にブロードなピークを持つアモルファスカ ーボンによく似たラマンスペクトルを示しており、大部分がアモルファスになっていることが分かった。 Ag(2)ピーク位置もポリマー化により 1460 cm⁻¹にダウンシフトしている。減光フィルターを用いて光を 1/10 に減らした場合、すなわちエネルギー照射密度が 5.7 × 10⁵ mW mm⁻²の場合も 1560 cm⁻¹付近に ブロードなピークがあることからアモルファスになっている部分があり、Ag(2)ピーク位置は 1460 cm⁻¹ にダウンシフトしていることからポリマー化している部分もあることが分かる。減光フィルターを用い て光を 1/100 に減らした場合、すなわちエネルギー照射密度が 5.7×104 mW mm⁻²の場合には、アモル ファスはほとんど形成されなかったが、光重合化している部分が多く、Ag(2)ピークは1470 cm⁻¹と1460 cm⁻¹が重なり合っていた。減光フィルターを用いて光を 1/1000 に減らした場合、すなわちエネルギー 照射密度が 5.7×10³ mW mm⁻²の場合は、アモルファス化は全く起こらず、光重合化も無視できる程度 しか起こらないことが分かった。したがって、本論文においては C60 FNWs の Ag(2)ピーク位置の標準 値を測定するために、C60分子が光重合を起こす閾値よりもわずかに小さいエネルギー照射密度でサン プル測定を行うにあたり、入射光のエネルギー照射密度を 5.7×10³ mW mm⁻²と決定した。条件を統一 するために、C₆₀薄膜についても同じエネルギー照射密度で測定することとした。

2.2.4 較正曲線の作成

精密なラマン分光測定を行うために波数較正曲線の作成を行った。ラマン分光測定は装置によってピーク位置に有意な差が生まれるため、ASTM E1840-96 に従ってピーク位置の標準値が分かっているレファレンスサンプルのラマン測定を行い、レファレンスサンプルピーク位置の標準値を横軸、レファレンスサンプルピーク位置の測定値を縦軸としてプロットし、フィッティングを行うことで波数較正曲線を作成した[60]。今回はレファレンスサンプルとして硫黄(SIGMA-ALDRICH purity 99.998%)とナフタレン(SIGMA-ALDRICH purity ≥ 99%)を用いた。測定した硫黄とナフタレンのラマンスペクトルを図 23 に示す。図 23 において較正曲線の作成に使用したピークに青矢印を付けており、硫黄のスペクトルにおいてピーク1個、ナフタレンのスペクトルにおけるピーク7個を使用した。それぞれのピークの標準値を表 2 に示す。(レファレンスサンプルピーク位置の標準値、レファレンスサンプルピーク

ピーク番号(i)	1	2	3	4	5	6	7	8
標準物質	硫黄	ナフタレン						
ピーク位置 (cm ⁻¹)	473.2 ± 0.49	513.8 ± 0.31	763.8 ± 0.31	1021.6 ± 0.49	1147.2 ± 0.34	1382.2 ± 0.31	1464.5 ± .0.29	1576.6 ± 0.29

表2 レファレンスサンプルのピーク位置の標準値



図 22 様々なエネルギー照射密度での C60 FNWs のラマンスペクトル

位置の測定値)の座標をプロットしていくため、1 個のピークの測定値を1 個得られれば、較正曲線の プロットが1 個とることができる。したがって、硫黄とナフタレンを1回ずつ測定すれば、8 個のピー クの測定値を1 個ずつ合計 8 個得られるので、プロットを 8 個とることができる。後述する測定の不確 かさを小さくするために多くのプロットをとる必要があるため、今回は硫黄とナフタレンを 13 回ずつ 測定し、合計 8×13=104 個のプロットをとった。この 104 個のプロットに対して線型最小二乗法を用 いてフィッティングを行い、図 24 の波数較正曲線を得た。

2.2.5 サンプル測定および Ag(2)ピーク位置の算出

ラマン分光測定は、波長が 532 nm のグリーンレーザーを入射光として備えたラマン分光計(JASCO NRS-3100)を用いて大気中、室温で測定を行った。詳細な測定条件については、表3に示す。また、 ラマン分光計の波数分解能については、標準物質のラマン測定を行い、そのピークの高さの半分の位置 におけるピーク幅(半値幅)を解析し、3.49±0.20 cm⁻¹という値を得た。方針でも述べた通り、スリッ ト幅などを変化させることで波数分解能を上げることは可能であるが、今回必要な波数分解能は<10 cm⁻¹であり、必要以上に分解能を高くすると不要なノイズを増加させて分析効率が悪くなるため、今回 は約 3.5 cm⁻¹の波数分解能で十分と考えて測定を行った。次に、不確かさの評価を含む精密な測定を行 うにあたって、同じ条件で同一のサンプルのみの測定を繰り返すのが本来の方法であるが、本研究にお いては完全に同じ条件で合成された直径が近い C₆₀ FNWs は均質であると仮定し、複数の C₆₀ FNWs を 同一のサンプルとして扱うこととした。ラマン測定の際には、なるべく直径が平均直径である 640 nm に近い C₆₀ FNWs を選んで測定するようにした。完全に同じ条件で合成された直径が近い C₆₀ FNWs を 同一のサンプルとして扱うことができるかどうかについては、ラマン測定後に改めて議論する。C₆₀ 薄 膜については一つのサンプルの複数の測定点に対して測定を行った。こちらは一つのサンプルの複数の 測定点を同一のサンプルとして扱うことができると考えた。

C₆₀ FNWs と C₆₀ 薄膜に対してそれぞれ表 3 の条件でラマン分光測定を行い、得られたラマンスペクトルの一つずつをそれぞれ図 25(a)、(b)に示す。図 25(a)、(b)ともに図 24 の波数較正曲線を用いて横

環境	大気中
温度	室温
相対湿度	50%
励起波長	532 nm
波数分解能	$3.5~\mathrm{cm}^{-1}$
エネルギー照射密度	$5.7 imes10^3~\mathrm{mW~mm^{-2}}$
露光時間	4 s
積算回数	10 回
サンプリング間隔	0.1 cm ⁻¹

表3 ラマン分光測定の測定条件



図 23 レファレンスサンプルである (a)硫黄と (b) ナフタレンのラマンスペクトル



図 24 ASTM E1840-96 に従って作成した波数較正曲線



図 25 表 3 の測定条件での (a) C60 FNWs と (b) C60 薄膜のラマンスペクトルの一例

軸のラマンシフトはすでに波数較正済みである。それぞれの図において、測定直前のサンプルの図と Ag(2)ピークの拡大図及びそのピーク位置のおおよその値が記されている。C₆₀ FNWs と C₆₀ 薄膜ともに 鋭い Ag ピークが観察され、特に Ag(2)ピークは強度が高い。C₆₀ FNWs のラマンスペクトルについては 図 22 と同様、アモルファス化を示す 1560 cm⁻¹のブロードなピークは全く見られず、光重合を示す 1460 cm⁻¹の Ag(2)ピークもわずかに観察される程度であった。C₆₀ 薄膜についてはアモルファス化も光重合化 もほとんど起こらなかったと考えられる。

 $A_g(2)$ ピーク位置を精密に解析するために、ピークフィッティングソフト(OriginLab Co. Origin9.1J) を用いて、当てはめ関数をローレンツ関数として C₆₀ FNWs のラマンスペクトルに対してピークフィッ ティングを行った。この際、1470 cm⁻¹付近のピークと 1460 cm⁻¹付近のピークは必ず分離することに 注意した。ピークフィッティングにより分離した 1470 cm⁻¹付近のピークのピーク位置を、重合してい ない C₆₀ FNWs の $A_g(2)$ ピーク位置の測定値とした。C₆₀ 薄膜についても同様の操作を行った。

Ag(2)ピーク位置の平均値の収束と後述する不確かさのために、測定回数を C60 FNWs と C60 薄膜そ れぞれ 100 回ずつとした。C60 FNWs と C60 薄膜の Ag(2)ピーク位置の測定値を、それぞれ 100 個ずつ 図 26 に示す。ここで、C60 FNWs の測定 100 回は 100 本の C60 FNWs に対して 1 回ずつ行ったのに対 し、C60 薄膜の測定 100 回は 1 つの C60 薄膜の 100 か所の測定点に対して 1 回ずつ行ったことに注意す る。100 回の測定に対して C60 FNWs の Ag(2)ピーク位置の測定値の標準偏差は 0.286 cm⁻¹、C60 薄膜の Ag(2)ピーク位置の測定値の標準偏差は 0.150 cm⁻¹であった。まず、C60 薄膜の Ag(2)ピーク位置の測定 値の標準偏差は 0.150 cm⁻¹ であることについて、このばらつきの原因は入射光の当たり方、熱の影響、 ノイズの影響などに加えて、100 か所の測定点において密度が異なっていた可能性がある。C60 FNWs の Ag(2)ピーク位置の測定値の標準偏差は 0.286 cm⁻¹である原因については、入射光の当たり方、熱の 影響、ノイズの影響などに加えて、100本の Ceo FNWs に個体差があったことが考えられる。個体差の 具体的な内容としては、まず直径の違いが挙げられる。しかしながら、今回は合成において手振り混合 を行っており、C60 FNWs の直径の標準偏差は大きな値ではなく、ラマン測定の際にもなるべく直径が 平均直径である 640 nm に近い個体を選んで測定を行った。したがって、直径の個体差の影響は小さい と考えられる。これ以外の原因として、溶媒の影響が考えられる。それぞれの Ceo FNWs に含まれる残 存溶媒の量が異なっており、それが Ag(2)ピーク位置の測定値のばらつきを生んだ可能性がある。図 27 に、C₆₀ FNWs と C₆₀ 薄膜の A_g(2)ピーク位置の平均値の推移を示す。どちらのサンプルについても、測 定回数 100 回で平均値が十分に収束していることが分かる。その集束値については、C60 FNWs の Ag(2) ピーク位置が 1469.95 cm⁻¹、C₆₀ 薄膜の Ag(2) ピーク位置が 1469.81 cm⁻¹ と 0.14 cm⁻¹の差があり、その 原因は溶媒であると考えられる。2.2.2 及び図 19 より、今回測定に使用した Cto FNWs にはわずかに溶 媒が残っており、C60 FNWs 内で溶媒和していた部分において六方晶が形成されており、分子間距離が 長くなることで Ag(2)モード振動エネルギーがわずかに上昇して対応するラマンシフトも上にシフトし たと考えられる。合成・回収後の真空乾燥の過程において温度、時間、及び真空度を上げることなどで C60 FNWs 内の溶媒の影響を減らすことができると考えられる。

図 26 より、 C_{60} FNWs の $A_g(2)$ ピーク位置の測定値は C_{60} 薄膜に比べて上にばらついていると考えられるので、 C_{60} FNWs の $A_g(2)$ ピーク位置のばらつきの原因はやはり溶媒であると考えられる。

以上より、本研究で合成した C₆₀ FNWs の A_g(2)ピーク位置の平均値は 1469.95 cm⁻¹、作製した C₆₀ 薄膜の A_g(2)ピーク位置の平均値は 1469.81 cm⁻¹と決定した。



図 26 (a) C₆₀ FNWs と (b) C₆₀ 薄膜の Ag(2) ピーク位置の測定値とその頻度分布



Number of measurements

図 27 (a) C₆₀ FNWs と (b) C₆₀ 薄膜の Ag(2)ピーク位置の平均値

2.3節 不確かさの評価

2.3.1 評価方法

標準値の決定のため、測定の不確かさの評価を行った。測定の不確かさの本来の意味は、ある測定を 行ったことにより測定値もしくは平均値を得た場合、サンプルや測定条件を全く同じにして測定を繰り 返した場合、測定値もしくは平均値はどの程度ばらつくか、そのばらつきの度合いを定量化したもので ある。したがって、不確かさを計算すれば真の値が得られるわけではなく、あくまで同じ測定を繰り返 す場合にどの範囲に測定値が収まるかを予測するものでしかない。しかしながら、測定方法に致命的な 問題がない場合には、測定を無限に繰り返して測定値が高い確率である範囲に収まるのであれば、その 範囲に真の値がある可能性は高い。そして、その範囲を示すのが標準値であり、標準値は通常、平均値 ±拡張不確かさで表す。以上より、不確かさを計算すれば標準値が得られ、その範囲に真の値がある可 能性が高い。不確かさには標準不確かさ、合成標準不確かさ、そして拡張不確かさがある。

標準不確かさとは、同じ条件で同じサンプルを測定しても測定値がばらつく場合に、測定値のばらつき を生む原因となる各要素に対するばらつきの定量評価である。今回の測定におけるばらつきを生む原因 となる要素は、(あ)統計的要素、(い)レファレンスサンプルのピーク位置の標準値、(う)波数較正曲 線、(え)ピークフィッティングの4つの要素である。まず、(あ)統計的要素については、測定回数が 少ないうちは平均値が収束するべき値からずれてしまうことによるもので、測定回数を増やすことで統 計的要素由来の標準不確かさは減少させることができる。(い)レファレンスサンプルのピーク位置の 標準値については、本研究においてはレファレンスサンプルのピーク位置の平均値を使用しているが、 実際にはこの平均値が真の値からずれている可能性があり、レファレンスサンプルのピーク位置の標準 値そのものが測定値のずれを生む原因になっている。(う)波数較正曲線由来の標準不確かさについて は、レファレンスサンプルのピーク位置の標準値が完全に正しいと仮定した場合に、レファレンスサン プルのピーク位置の測定値と線型最小二乗法を元に作成した波数較正曲線が、作成ごとに異なるものに なることに由来する。レファレンスサンプルのピーク位置の測定値などを増やすことで波数較正曲線由 来の標準不確かさを小さくすることができる。(え)ピークフィッティング時のピーク位置に不確かさ が生ずるためであり、ソフト内の標準誤差を元に計算することが可能である。

合成標準不確かさは、すべての標準不確かさを合成した値であり、後述の計算式によって計算される。 拡張不確かさは、真の値もしくは予測される測定値がある範囲に収まることを示す数値であるが、収 まる確率によってその値が異なる。真の値もしくは予測される測定値を高い確率で収めるためには範囲 を広くしなくてはならないし、範囲を狭めれば真の値もしくは予測される測定値がその範囲から外れる 確率が高くなる。例えば、正規分布であれば平均値±2×標準偏差の範囲に標本の95%が含まれる。通 常は真の値もしくは予測される測定値が含まれる確率を95%に設定して合成標準不確かさに2程度の 係数を乗じて拡張不確かさを得る。

以上より、4 つの標準不確かさ、合成標準不確かさ、拡張不確かさをこの順に計算する(図 28)。不 確かさの意味や計算については、Guide to the expression of uncertainty in measurement や A beginner's guide to uncertainty of measurement 及び Quantifying uncertainty in analytical measurement などの文献を参考にした[61-64]。

Uncertainty : degrees of dispersion of measured valued

True value is estimated to exist in a range of mean value \pm expanded uncertainty with a probability of confidence level (*p*).



図 28 不確かさの意味と評価手順

2.3.2 標準不確かさの計算

(あ) 統計的要素由来の標準不確かさ

統計的要素由来の標準不確かさ(*u*mea)は、ある測定回数での測定値の平均値と無限回測定したときの平均値の収束値のずれを定量化した値であり、以下の計算式を用いて評価することができる。

umea = Ag(2)ピーク位置の測定値の標準偏差 / 測定回数

(4)

式(4)より、測定回数を大きくすることで umea の値を小さくすることが可能である。測定回数を大きく することにより測定値の平均値が平均値の収束値に近づき、ずれが小さくなるためである。今回の測定 において測定回数に対する umea の値の推移を図 29 に示す。今回は測定回数 100 回まで行ったが、umea の値は 0.01 cm⁻¹以下であれば十分小さいと考え、その場合には測定回数は 30 回程度で十分である ことが分かった。

(い) レファレンスサンプルのピーク位置の標準値由来の標準不確かさ

レファレンスサンプルのピーク位置の標準値由来の標準不確かさ(uref)は、レファレンスサンプルの ピーク位置の標準値そのものが真の値もしくは収束すべき値からどれだけずれているかを定量化した 値である。レファレンスサンプルのピーク位置の標準値は、実際には標準値は7個の研究機関による測 定値を元に平均値±標準偏差で表されており、標準偏差が小さければ付随する平均値は信頼性が非常に 高いといえるが、標準偏差が大きければ付随する平均値の信頼性は低い。したがって、uref はレファレ ンスサンプルのピーク位置の標準偏差を元に計算することが可能であり、今回はレファレンスサンプル の8個のピーク位置の標準値に対して、それぞれの標準不確かさ(uref_i)を以下の計算式により算出し た。

 $u_{\text{ref}i} = \nu ファレンスサンプルの i 番目のピークのピーク位置の標準偏差 (表 2 参照)$

ここで、レファレンスサンプルのピーク位置の標準値を測定した研究機関の数は7個である。また、ピーク番号(i)とそれぞれのピーク位置の標準偏差は表2を参照している。さらに、Urefは Uref_iの平均であると考え、以下の計算式で算出した。

$$u_{\rm ref} = \sum_{i=1}^{8} \frac{u_{\rm ref_i}}{8}$$
(6)

 u_{ref} 、 u_{ref_i} の具体的な数値を表 4 に示す。 u_{ref} の値は 0.14 cm⁻¹となり、無視できない大きさの不確かさ を持っていることが分かった。

(う) 波数較正曲線由来の標準不確かさ

Г

レファレンスサンプルのピーク位置の標準値の持つ不確かさについては、(い)レファレンスサンプル のピーク位置の標準値由来の標準不確かさの項で計算した。本項で扱うのは、レファレンスサンプルの ピーク位置の標準値が完全に正しいと仮定したときの、波数較正曲線がもつ不確かさ(*u*_{cal})である。今 回、波数較正曲線を作成するために使用したフィッティング関数は線型最小二乗法であり、このときの

表4レファレンスサンプルのピーク位置の標準偏差と標準不確かさ

i	1	2	3	4	5	6	7	8
<i>i</i> 番目のピークのピーク位 置の標準偏差 (cm ⁻¹)[60]	0.49	0.31	0.31	0.49	0.34	0.31	0.29	0.29
$u_{\mathrm{ref}_i}(\mathrm{cm}^{-1})$	0.19	0.12	0.12	0.19	0.13	0.12	0.11	0.11
$u_{\rm ref}(\rm cm^{-1})$	0.14							

標準不確かさの計算式は以下のようになる。

$$u_{cal} = \frac{s}{b} \times \sqrt{\frac{1}{m} + \frac{1}{n} + \frac{(Y - \bar{y})^2}{b^2 \sum_{k=1}^n (x_k - \bar{x})^2}},$$

$$S = \sqrt{\frac{\sum_{k=1}^n \{[y_i - (a+b \times x_k)]^2\}}{n-2}}$$
(8)

ここで、*a* は波数較正曲線の傾き、*b* は波数較正曲線の切片、*m* はサンプルの測定回数、*n* は波数較正 曲線のプロットの数、*xk* は波数較正曲線の*k* 番目のプロットの*x*座標、*yk* は波数較正曲線の*k* 番目の プロットの*y*座標、*x*は *xk*の平均値、*y*は *yk*の平均値、*Ŷ*はサンプルのAg(2)ピーク位置の波数較正前の 値の平均値である。図 24 より *a* = -1.1343、*b* = 0.99816 であり、*xk* と *yk*は図 24 のそれぞれのプロッ トの座標に示されている。また、 $\bar{x} = 1042.9 \text{ cm}^{-1}$ 、 $\bar{y} = 1039.0 \text{ cm}^{-1}$ であり、今回は *m*=100、*n*=104 である。式⑦において、*u*calの大きさに特に効いてくるのが、*m* と *n*である。図 30 に、*m* と *n*のどち らか一方を固定してもう一方のみを変化させたときの *u*cal の推移の様子を示す。図 30 より、*m*=100、 *n*=104 のときに *u*cal は 0.10 cm⁻¹であり、これ以上小さくするのは難しいと考えた。

(え)ピークフィッティング由来の標準不確かさ

ピークフィッティング由来の標準不確かさ(*u*fit)については、ラマンスペクトルにおけるノイズの多 さやピークの形の非対称性などが原因でピークフィッティング時のピーク位置に不確かさが生ずるた めである。*m*回目の測定に対するピークフィッティング由来の標準不確かさ(*u*fit_*m*)を、ソフト内の標 準誤差を用いて以下の計算式で算出した。

$$u_{\text{fit}_m} = m 回目の測定の A_g(2) ピークにフィッティングしたローレンツ関数の標準誤差$$
 (9)
 $u_{\text{fit}} は全ての測定における u_{fit_m} の平均値であると考え、以下の式で算出した。$

$$u_{\rm fit} = \sum_{m=1}^{100} \frac{u_{\rm fit}}{100}$$
(10)

測定回数の変化に対する ufit の推移を図 31 に示す。測定回数を増やすことで、 ufit は 0.10 cm⁻¹程度の 値に収束することが分かった。 2.3.3 拡張不確かさの計算

2.3.2 で 4 つの要素による標準不確かさの計算を行った。本項では、それらの値を用いて合成標準不確かさと拡張不確かさの計算を行う。合成標準不確かさ(uc)については、以下の計算式で 4 つの標準 不確かさを合成した。

$$u_c = \sqrt{u_{mea}^2 + u_{ref}^2 + u_{cal}^2 + u_{fit}^2} \tag{11}$$

合成標準不確かさは各サンプル共におよそ 0.2 cm⁻¹となった。さらに拡張不確かさを得るためには、合 成標準不確かさに包含係数 (k_p)を乗じる必要がある。ここで、pは拡張不確かさの信頼度であり、pの 確率で平均値±拡張不確かさの範囲に真の値が含まれると解釈することができるため、通常は 0.95 の 値が用いられる。本論文においても p = 0.95 として、包含係数は $k_{0.95}$ について計算する。包含係数の 計算には、有効自由度 (v_{eff}) が必要であるため、先に計算する。 v_{eff} は測定値の分布の様子 (t分布)を 示す値であり、図 32 が示す確率密度関数のように v_{eff} によって t分布は標準正規分布($v_{eff} = \infty$ のとき) からコーシー分布 ($v_{eff} = 1$ のとき)まで変化する。 v_{eff} は以下の式によって計算した。

$$v_{\rm eff} = \frac{u_c^4}{\frac{u_{mea}^4}{m-1} + \frac{u_{cal}^4}{n-2}},\tag{12}$$

veff はおよそ 1800 であった。また、kp は以下の式によって計算した。

 $k_p = t_p(v_{\text{eff}})$

(13)

ここで、 $t_p(x)$ は xを引数とする信頼度 pの t分布の逆関数である。信頼度 pの t分布の逆関数について は、図 33 のような t 分布の逆関数表を用いて代わりとすることができる。今回は p = 0.95、 $v_{eff} = 1800$ なので、 $k_p = t_p(v_{eff}) = 1.96$ となる。最後に、以下の式のように合成標準不確かさに包含係数を乗じて拡 張不確かさを評価した。

$$U = k_p \times u_c$$

(14)

 C_{60} FNWs 、 C_{60} 薄膜ともに $A_g(2)$ ピーク位置の平均値の拡張不確かさは 0.4 cm⁻¹程度であった。標準値 としては、0.4 cm⁻¹程度の拡張不確かさは十分に小さな値であると考えられる。以上の計算による不確 かさの評価の結果を、表5にまとめる。標準不確かさとしては u_{mea} と u_{fit} がサンプルによって大きく異 なる可能性があるが、 u_{mea} に関しては測定回数を大きくすれば無視できるほど小さくなり、 u_{fit} に関し ては、今回は大きな違いはなかった。しかしながら、 C_{60} FNWs の方がラマンスペクトルにノイズなど が多く u_{fit} がやや大きくなった可能性がある。 u_{ref} と u_{cal} に関してはこれ以上小さくすることは困難であ ると考えられる。

さらに、 $A_g(2)$ ピーク位置の平均値と拡張不確かさを合わせて表 6 にまとめる。 C_{60} FNWs の $A_g(2)$ ピーク位置の平均値 ± 拡張不確かさは 1469.95 ± 0.42 cm⁻¹ であり、 C_{60} 薄膜の $A_g(2)$ ピーク位置の平均値 ± 拡張不確かさは 1469.81 ± 0.38 cm⁻¹ であった。平均値については溶媒が影響していると考えられる が、拡張不確かさについては大きな違いはなかった。
サンプル	C ₆₀ FNWs	C ₆₀ 薄膜
$u_{\text{mea}}(\text{cm}^{\cdot 1})$	0.0029	0.0015
$u_{\rm ref}({ m cm}^{-1})$	0.14	0.14
$u_{\rm cal}({\rm cm}^{-1})$	0.10	0.10
$u_{\rm fit}$ (cm ⁻¹)	0.12	0.084
$u_{\rm c} ({\rm cm}^{-1})$	0.21	0.19
Veff	1.8×10^{3}	1.2×10^{3}
$k_{0.95}$	2.0	2.0
$U(\mathrm{cm}^{-1})$	0.42	0.38

表5 サンプルのAg(2)ピーク位置の平均値の標準不確かさ、合成標準不確かさ、及び拡張不確かさ

トルエンと 2-プロパノールを溶媒として液-液界面析出法で合成した C₆₀ FNWs の A_g(2)ピーク位 置の平均値 ± 拡張不確かさは 1469.95 ± 0.42 cm⁻¹ と測定されたが、標準値の決定のためにはさらにラ ウンドロビンテストを行う必要がある。また、異なる条件で合成した C₆₀ FNWs については測定プロト コルに従って改めて測定及びラウンドロビンテストを行うことが必要である。

2.4節 熱影響の評価

ラマン分光測定において、熱が測定結果に影響を及ぼすことが知られている。入射光がもつエネルギーによりサンプル温度が上昇した場合、サンプルの熱膨張が起こり、結合距離が上昇することで振動エネルギーが小さくなり、ラマンスペクトルにおけるピーク位置がダウンシフトしてしまう。一般的に熱がピーク位置に与える影響は大きくはないが、標準値の決定及び精密な測定の際にはこの熱影響を評価する必要がある。

まず、今回の測定において入射光がサンプルに与えた照射エネルギー(E)は以下のように計算した。

E = 単位時間当たりの照射エネルギー × 減光フィルターの影響 × 露光時間 = 2.1 mW × 10⁻³ × 4 s $= <math>8.3 \times 10^{-6} J$ (15)

次に、物性値としては C₆₀のモル質量(M) = 7.2×10² g mol⁻¹、 C₆₀のモル吸光係数(ε) = 8.0×

表 6 サンプルの Ag(2)ピーク位置の平均値の標準不確かさ、合成標準不確かさ、及び拡張不確かさ

サンプル	$ m C_{60}FNWs$	C ₆₀ 薄膜
Ag(2)ピーク位置の	1469.95 ± 0.42	1469.81 ± 0.38
平均値 ± 拡張不確かさ (cm ⁻¹)		





図 29 (a) C₆₀ FNWs と (b) C₆₀ 薄膜の統計的要素由来の標準不確かさ (*u*_{mea})の測定回数 (*m*) に 対する変化



図 30 波数較正曲線由来の標準不確かさ(*u*cal)の(a) 測定回数(*m*)に対する変化、(b) プロットの数(*n*)に対する変化





図 31 (a) C₆₀ FNWs と (b) C₆₀ 薄膜のピークフィッティング由来の標準不確かさ (ufit)



図 32 自由度(v)によるt分布の変化;xは測定値の平均値からのずれ、P(x)は確率密度関数

	<i>t</i> 分布の逆関数の値 : <i>t_p</i> (v _{eff})					
有効自由度		1 -	р			
Veff	0.1 0.05 0.02 0.01					
1	6.314	12.706	31.821	63.657		
2	2.920	4.303	6.965	9.925		
3	2.353	3.182	4.541	5.841		
4	2.132	2.776	3.747	4.604		
5	2.015	2.571	3.365	4.032		
1000	1.646	1.962	2.330	2.581		
00	1.645	1.960	2.326	2.576		

図 33 t 分布の逆関数表を用いた t 分布の逆関数の値の求め方;例) p = 0.95、 $v_{eff} = 1000$ のとき、 $t_p(v_{eff}) = 1.962$

10⁻⁴ L cm⁻¹ mol⁻¹ である。C₆₀ FNWs と C₆₀ 薄膜でいくつかの物性値が異なるため、ここからの計算はひ とまず C₆₀ FNWs について行うことにする。今回測定した C₆₀ FNWs の密度 (ρ) = 1.5 g cm⁻³、今回測 定した C₆₀ FNWs の光路長 (*L*) = 640 nm である。以上の数値を用いて今回測定した C₆₀ FNWs の吸 光度 (*A*) を以下の式によって計算した。

 $A = (\varepsilon \times 10^3) [\text{cm}^2 \text{ mol}^{-1}] \times (\rho / M) [\text{mol cm}^{-3}] \times (L \times 10^{-7}) [\text{cm}] = 1.1 \times 10^{-7}$ (16)

また、物性値として C₆₀ の比熱 (*C*) = 8.8 J K⁻¹ mol⁻¹ = 0.012 J K⁻¹ g⁻¹、C₆₀ の熱伝導率 (*k*) = 0.40 J s⁻¹ m⁻¹ K⁻¹を用いて今回合成した C₆₀ FNWs の熱拡散率 (α) を以下の式によって計算した。

$$a = k \left[J \, \mathrm{s}^{-1} \, \mathrm{m}^{-1} \, \mathrm{K}^{-1} \right] / \left(\rho \, \times 10^6 \right) \left[\mathrm{g} \, \mathrm{m}^{-3} \right] / C \left[J \, \mathrm{K}^{-1} \, \mathrm{g}^{-1} \right] = 2.2 \times 10^7 \, \mathrm{m}^2 \, \mathrm{s}^{-1} \tag{17}$$

さらに、今回測定した C_{60} FNWs のラマン測定領域の体積(V) は、測定領域を円筒と仮定すると以下の式で計算される。

(18)

(20)

 $V = (0.34 \ \mu m)^2 \times \pi \times 0.64 \ \mu m = 0.23 \ \mu m^3$

大気の熱拡散率(約2×10⁻⁴ m² s⁻¹)は C₆₀ FNWs の熱拡散率に比べて無視できるほど小さいことか ら、C₆₀ FNWs のラマン測定領域の側面積の大気に接している部分(側面積の 50%と仮定する)からは 熱流出が行われないと仮定すると、境界条件および初期条件を用いて熱伝導方程式を解くことにより、 露光時間 4 s の間の C₆₀ FNWs のラマン測定領域からの熱流出(*T*L)はおよそ 98.7%と計算された。し たがって、C₆₀ FNWs に吸収された入射光が全て熱に変換されたと仮定すると、4 s の露光時間の C₆₀ FNWs の温度変化(Δ *T*)は、以下の式で計算できる。

 $\Delta T = E[J] \times (1 - T_L) \times (1 - 1 / 10^4) / \rho [g \text{ cm}^{-3}] / C[J \text{ K}^{-1} \text{ g}^{-1}] / (V \times 10^{-12}) [\text{cm}^3] = 5 \text{ K}$ (19)

温度変化に対するピーク位置のシフト量(*Δ R*)についてはカーボンナノチューブについて検討した 文献を参考にして、以下の式によって計算した[65]。

 $\Delta R = -0.019 \times \Delta T = -0.095 \text{ cm}^{-1}$

以上より、C₆₀ FNWs の Ag(2)ピーク位置は本来の値より約 0.1 cm⁻¹低波数側にシフトしていた可能 性がある。また、C₆₀ 薄膜についても同様の計算を行ったので、C₆₀ FNWs と C₆₀ 薄膜それぞれの計算 結果を表 7 に示す。熱影響によるピーク位置のダウンシフトは 0.05~0.1 cm⁻¹程度であり、無視できな い大きさを持っていることが分かった。熱影響を考慮すると、C₆₀ FNWs と C₆₀ 薄膜ともに本来の Ag(2) ピーク位置は前節で述べた値よりもわずかに大きい可能性がある。熱影響によるピーク位置のダウンシ フトを最小限に抑えるためには、入射光の照射エネルギーをより小さくする必要がある。減光フィルタ ーを用いて入射光の照射エネルギーをより小さくした場合、熱影響によるピーク位置のダウンシフトは 抑えられるが、ラマンスペクトルのノイズが多くなることにより、ピークフィッティングの不確かさ(*u*fit) が大きくなることが予想される。入射光の照射エネルギーを十分に小さくしたうえで *u*fit の値も小さく 2.5節 ラウンドロビンテスト

標準値の決定のためには、同一のサンプルに対する同じ手順での測定を複数の機関によって行う必要 がある。C₆₀ FNWs と C₆₀ 薄膜の A_g(2)ピーク位置測定のラウンドロビンテストに参加した機関とその 測定環境を表 8 にまとめる。国立研究開発法人物質・材料研究機構 (NIMS)、National Institute of Metrology, Quality and Technology (INMETRO)、Center for Research and Advanced Studies of the National Polytechnic Institute (CINVESTAV)、National Institute of Metrology (NIM)、Qingdao University of Science and Technology (QUST)、National Center of Metrology (CENAM)の計 6 機関 が参加し、C₆₀ FNWs の測定を 5 環境で行い、C₆₀ 薄膜の測定を 8 環境で行った。

CINVESTAV において HORIBA Labram II を用いて測定した C₆₀ FNWs のラマンスペクトル、及び HORIBA Labram HR Evolution を用いて測定した C₆₀ 薄膜のラマンスペクトルを図 34 に示す。2 個 のAg ピークと8 個の Hg ピークをしっかりと確認することができる。それぞれの測定環境において Ag(2) ピーク位置の測定を繰り返し、その平均値と不確かさの評価を行った結果を、表9にまとめる。残念な がら NIM、QUST、CENAM による測定については、ラマンスペクトルに明らかな C₆₀ の重合が見られ たため、データが無効になった。INMETRO、CINVESTAV による測定では Ag(2) ピーク位置の平均値 と拡張不確かさが算出され、我々が行った NIMS での測定と近い値を示した。しかしながら、INMETRO と CINVESTAV による測定結果では拡張不確かさが大きく、より精密な測定が必要であると考えられ る。また、ラウンドロビンテストにおいて熱影響の考慮は行っていないが、一部の測定においては熱影 響によるピーク位置のダウンシフトが大きい可能性がある。

2.6節 まとめ

トルエンと 2-プロパノールを溶媒として液-液界面析出法で合成した直径 640 nm の C₆₀ FNWs と 真空蒸着法で作製した C₆₀ 薄膜の精密なラマン測定を行い、Ag(2)ピーク位置の平均値と拡張不確かさを 決定した。その値は、C₆₀ FNWs の Ag(2)ピーク位置の平均値 ± 拡張不確かさは 1469.95 ± 0.42 cm⁻¹

	C_{60} FNWs	C ₆₀ 薄膜
密度:p [g cm ⁻³]	1.5	1.8
光路長:L[nm]	640	1180
吸光度: A [-]	$1.1 \times 10^{.7}$	2.4×10^{-7}
熱拡散率: α [m ² s ⁻¹]	2.2×10^7	1.9×10^7
測定領域の体積 : <i>V</i> [µm ³]	0.23	0.44
測定領域からの熱流出: TL[-]	0.987	0.995
測定時の温度変化:Δ T [K]	8	3
ピーク位置のシフト量:Δ <i>R</i> [cm ⁻¹]	-0.095	-0.057

表7 ラマン分光測定における熱影響の評価

表 8 C₆₀ FNWs と C₆₀ 薄膜の Ag(2)ピーク位置測定のラウンドロビンテストにおける測定環境

サンプル	測定機関	装置	励 起 波 長 (nm)	入射光の エネルギー 照射密度 (mW mm ⁻²)	露 光 時 間 (s)	サンプ リング 間 隔 (cm ⁻ 1)	相 対 湿 度 (%)	レファレンス サンプル
$ m C_{60}FNWs$	NIMS	JASCO, NRS-3100	532	5,700	40	0.1	50	硫黄、 ナフタレン
$ m C_{60}FNWs$	CINVES TAV	HORIBA, Labram II	514.5	120,000	60	1.7	35- 38	硫黄、 ナフタレン
C ₆₀ FNWs	NIM	PI, TriVista CRSTR557	514	1.1E+10	60	0.6	40	硫黄、 ナフタレン
C ₆₀ FNWs	CENAM	Thermo, DXR	532	1.1E+6	15	0.5	45- 53	ポリスチレン
C ₆₀ 薄膜	NIMS	JASCO, NRS-3100	532	5,700	40	0.1	50	硫黄、 ナフタレン
C ₆₀ 薄膜	INMET RO	Renishaw, Invia Reflex	514.5	3,800	30	1.7	55	シクロヘキサ ン
C ₆₀ 薄膜	CINVES TAV	HORIBA, Labram HR Evolution	514.5	31,000	60	0.6	35- 38	硫黄、 ナフタレン
		HORIBA,	514.5	41,000		1.7		
		Labram II	488	99,000				
C ₆₀ 薄膜	CENAM	Thermo, DXR	532	190,000	160	0.1	35	ポリスチレン
C ₆₀ 薄膜	NIM	PI, TriVista CRS TR557	514	570,000	40	0.5	23	硫黄、 ナフタレン
C ₆₀ 薄膜	QUST	Renishaw, Invia Raman microscope	532	49,000	20	1.1	20	硫黄、 ナフタレン



図 34 (a) HORIBA Labram II による C₆₀ FNWs のラマンスペクトルと (b) HORIBA Labram HR Evolution による C₆₀ 薄膜のラマンスペクトル

サンプル	測定機関		Ag(2)ピーク位置の平均値±拡張不 確かさ (cm ⁻¹)	
C ₆₀ FNWs	NIMS		1469.95 ± 0.42	
C ₆₀ FNWs	CINVESTAV	$P = 120 \text{ W mm}^{-2}$	1469.4 ± 1.8	
		$P = 330 \text{ W mm}^{-2}$	1469.2 ± 1.9	
C ₆₀ FNWs	CENAM		C ₆₀ が光重合	
C ₆₀ FNWs	NIM		C ₆₀ が光重合	
C60薄膜	NIMS		1469.81 ± 0.38	
C ₆₀ 薄膜	INMETRO		1468.90 ± 0.91	
C60 薄膜	CINVESTAV	Labram HR Evolution	1469.5 ± 1.4	
		Labram II, P = 41 W mm ⁻²	1469.4 ± 1.8	
		Labram II, P = 99 W mm ⁻²	1469.6 ± 1.9	
C60 薄膜	CENAM		C ₆₀ が光重合	
C60 薄膜	NIM		C ₆₀ が光重合	
C ₆₀ 薄膜	QUST		C ₆₀ が光重合	

表 9 C₆₀ FNWs と C₆₀ 薄膜の Ag(2)ピーク位置測定のラウンドロビンテストの結果

であり、C₆₀薄膜については1469.81±0.38 cm⁻¹であった。

これらの値は、熱影響により 0.05~0.1 cm⁻¹程度ダウンシフトしている可能性がある。熱影響を抑えるためには、入射光の照射エネルギーをより小さくする必要がある。

C60 FNWs 内で C60 分子が溶媒和することにより六方晶構造が形成されて分子間距離が長くなり、 Ag(2)モードの振動エネルギーが上昇することで Ag(2)ピーク位置が上に 0.1 ~ 0.2 cm⁻¹程度シフトして いた可能性がある。また、C60 FNWs の Ag(2)ピーク位置の測定値の標準偏差が大きかった原因も溶媒 であると考えられる。C60 FNWs 内の残存溶媒を減少するためには、合成後の真空乾燥の温度、時 間、及び真空度を上げることが必要である。

以上より、C₆₀ FNWs の A_g(2)ピーク位置の精密な測定のプロトコルとしては、液-液界面析出法で 合成した C₆₀ FNWs を効率の良い方法で十分に真空乾燥させ、感度の高いラマン分光計と減光フィルタ ーを使用して入射光の照射エネルギーを 8.3 × 10⁻⁶ J の半分以下にすることに注意して、それ以外は今 回の測定方法と概ね同じで良いと考えられる。

ラウンドロビンテストについては、特に入射光のエネルギー照射密度および入射光の照射エネルギー の統一を行うことで有効なデータを増やすことができると考えられる。

また本研究により、K などのアルカリ金属添加の前後に C_{60} FNWs の $A_g(2)$ ピーク位置の精密な測定 を行うことで、 C_{60} 分子の振動状態や分子構造の変化を解析することが可能となり、超伝導化の機構解 明につながることや、 C_{60} 分子の重合度を定量評価することが可能となり、変性した C_{60} FNWs の各種 物性を簡便に見積もることができるようになると期待される。

3.1節 方針

第2章では、C60 FNWs についての研究を進めた。第3章では、C60 FNWs 以外の FNWs について、 研究を進める。FNWs は高次フラーレンや金属内包フラーレンなどの C60 以外のフラーレン分子を構成 単位とすることも可能であり、さらに2種類以上のフラーレン分子を組み合わせた FNWs も合成可能 である。2 種類以上のフラーレン分子を用いて FNWs を合成した場合、FNWs は固溶体を形成するこ とが予想される。固溶体とは、2 種類以上の元素が互いに溶け合い全体が均一の固相となっているもの であり、構成成分の大部分を占める元素は母相を形成し、構成成分の一部を占める元素は固溶状態にあ る。固溶体には侵入型固溶体と置換型固溶体があり、前者は固溶する元素が母相の元素に比べて非常に 小さいとき、後者は固溶する元素半径が母相の元素半径と近いときにのみ起こる。フラーレン分子につ いては数字の近いフラーレンは当然分子半径も近いため、置換型固溶体を形成すると考えられる。した がって、2 種類以上のフラーレン分子を用いて FNWs を合成した場合、置換型固溶体を形成して固溶硬 化が起こすことにより、一成分 FNWs よりも強度が増すことが期待される。また、2 種類以上のフラー レン分子を用いて FNWs を合成した場合、光吸収が一成分 FNWs と異なると予想される。太陽電池で は太陽光の内、主に可視光~近赤外線が発電に用いられるため、その領域の光吸収を増加させることが できれば太陽電池のエネルギー変換効率の向上に役立つことが期待される。さらに、2 種類以上のフラ ーレン分子を用いて FNWs を合成する技術はコストの削減にもつながる。フラーレンの合成の際には C60 だけでなく C70 や C74 などの高次フラーレンも副次的に生成されるため、精製を行う必要がある。 しかし、多成分 FNWs を合成する場合には複数の種類のフラーレンが混ざっている状態で精製するこ となく合成を行うことができる。したがって、多成分 FNWs は精製コストの減少につながることが期 待される。以上より、多成分 FNWs は一成分 FNWs に比べて固溶硬化による強度の上昇、光吸収の変 化による太陽電池の変換効率の向上、精製不要によるコストの減少などのメリットをもつことが期待さ れる。

現在の燃焼法やアーク放電法によるフラーレン合成の際に最も多く生成されるのはC60とC70である。 したがって、現在最も安く手に入るフラーレンはC60とC70の混合フラーレンであり、コスト削減のメ リットを最大限得るために、本研究においては多成分FNWsとしてC60-C702成分フラーレンナノウィ スカー(C60-C70FNWs)の合成を行うこととした。C60-C70FNWsについては、コスト減少のメリット は十分に得られる。また、C60の分子半径とC70の分子半径は近い値を示すことから、図35に示す置換 型固溶体を形成し、固溶硬化による強度の上昇が見込まれる。実際に、本研究に先立ちC60-C70FNWs のヤング率の測定が行われており、固溶硬化によるヤング率の上昇が確認されている(図36)。光吸収 については、C60よりもC70の方が可視光域に強い吸収を持つため、C60-C70FNWsもC60FNWsより も可視光域での光吸収が強くなることが予想される。

本研究においては、C₆₀-C₇₀ FNWs の合成及び光吸収を含む各種特性の評価を行うことを目的とした。 特性評価については、高速液体クロマトグラフィー(HPLC)による組成分析、X 線回折(XRD)によ る結晶構造の解析、紫外・可視(UV-vis)分光法による光吸収測定、集束イオンビーム加工観察装置(FIB) を用いた機械特性の評価、走査型電子顕微鏡(SEM)を用いた内部構造の観察、ラマン分光法による内 部組成の分析を行った(図 37)。



図 35 C60-C70 2 成分フラーレンウィスカーの模式図



図 36 C60-C70 2 成分フラーレンウィスカーのヤング率

Chemical composition

 Composition of C₆₀-C 	70	
FNWs and solutions		
by HPLC	 Micro structure Dimension analysis using SEM Crystal structure by XRD 	 Properties Light absorption by UV-vis spectroscopy Fracture toughness, Plasticity
	Inner structure of	using FIB
Composition of the	the fractured	
	surfaces using SEM	
fracture surfaces	0	
by Raman spectrosco	ору	

図 37 C60-C70 フラーレンウィスカーの特性評価の方法

3.2 節 C₆₀-C₇₀ 2 成分フラーレンウィスカーの合成

C₆₀-C₇₀ FNWs は、第2章の C₆₀ FNWs と同様に修正された液-液界面析出法により 15°C で行った。今回行った液-液界面析出法の概要を図 38 に示し、具体的に説明する。まず、C₆₀ 粉末 (MTR Ltd. 99.5% pure)をトルエン (non-dehydrated, Wako JIS 試薬特級) に 3gl⁻¹以上入れ、超音波攪拌機

(Iuchi VS-150) で 30 分間撹拌し、溶解させた。この溶液をシリンジフィルター(Whatman 25 mm GD/X)を用いて濾過することで、濾液として C60 飽和トルエン溶液を調製した。同様に、C70 粉末 (MTR Ltd. 99.0% pure)を同様なトルエンに2gl¹¹以上入れ、超音波攪拌機で 30 分間撹拌してできた溶液を 同様なシリンジフィルターを用いて濾過することで、濾液として C70 飽和トルエン溶液を調製した。こ こで、精製度の低い混合フラーレン粉末から合成することを想定して、C60 粉末と C70 粉末ともに第2 章の C60 粉末に比べて純度の低いものを使用している。調整した C60 飽和トルエン溶液と C70 飽和トル エン溶液を任意の割合で混合した 10 ml の溶液を仕込み溶液とした。仕込み溶液の混合割合は、(10.0 mL [C₆₀ 飽和トルエン溶液], 0 mL [C₇₀ 飽和トルエン溶液])、(9.5, 0.5)、(9.0, 1.0)、(8.5, 1.5)、(8.0, 2.0)、 (7.0, 3.0), (6.0, 4.0), (5.0, 5.0), (4.0, 6.0), (3.0, 7.0), (2.0, 8.0), (1.5, 8.5), (1.0, 9.0), (0.8, 9.2), (0.6, 9.0), (0.8, 9.2), (0.6, 9.0), (0.8, 9.2), 9.4)、(0.5, 9.5)、(0.4, 9.6)、(0.2, 9.8)、(0, 10.0)の19種類とした。仕込み溶液のフラーレン組成は、後 に改めて HPLC (JASCO UV-2070, PU2089, CO-2065, LC-NetII/ADC) により測定した。今後、本論 文において仕込み溶液のフラーレン組成を示す時は、HPLC により測定した値を用いる。調整した仕込 み溶液を 30 ml ガラス瓶 (AS ONE No.6) に 10 ml ずつ入れて、インキュベータ (SANYO MIR-153) 内に保存して 15°C に設定した。また、2-プロパノール (non-dehydrated, Wako JIS 試薬特級) につ いても 15 °C に設定した。次に 15 °C に設定したウォーターバス(AS ONE UNIT1000)内で、ガラス 瓶内の仕込み溶液に同量の2-プロパノールを、ガラス瓶の壁面を伝わらせながらゆっくりと重層させ、 仕込み溶液と 2-プロパノールの間に液-液界面を形成させた。次に溶液入りガラス瓶を手で 30 回軽 く振った。手振りは、FNWs の成長を促進させる目的と、大きさを均一化させるねらいによるものであ る。その後、溶液入りガラス瓶を 15 ℃ のインキュベータで 5 日間保存し、FNWs の成長を待った。5 日後、ガラス瓶内は沈殿した析出物と上澄み溶液に分かれていることを確認した。上澄み溶液だけを取 り除き、同量の2-プロパノールを入れ、減圧濾過(KIRIYAMA5B-21)を行い、析出物を得た。この 析出物を常温で1時間真空乾燥(AS ONE VO-300)し、C60-C70 FNWs を得た。

合成した C₆₀-C₇₀ FNWs の光学顕微鏡像を図 39 に示す。仕込み溶液の組成によって様々な形態と金 属光沢が観察された。また、C₆₀-C₇₀ FNWs の SEM 画像を図 40 に示す。図 40 において、(a)~(d)では 直径が 1000 nm 未満の針状結晶が多く、FNWs と呼ぶにふさわしいものであった。一方、(e)~(j)にお いては直径が 1000 nm を超える針状結晶が多く、FNWs の定義から外れていた。したがって、本論文 ではこれ以降、今回合成した C₆₀-C₇₀ 2 成分フラーレン針状結晶をすべて C₆₀-C₇₀ ウィスカーと呼ぶこと にする。

3.3 節 C₆₀-C₇₀2成分フラーレンウィスカーの解析

3.3.1 固溶限

HPLC (JASCO UV-2070, PU2089, CO-2065, LC-NetII/ADC) によって上澄み溶液、析出物、及び C₆₀-C₇₀ ウィスカーのフラーレン組成を測定した。HPLC 測定においては、検量線を用いることで C₆₀ 濃



図 38 C₆₀-C₇₀ FNWs の合成手順



図 39 仕込み溶液のフラーレン組成が (C₆₀ [wt%], C₇₀ [wt%]) = (a) (91.2, 8.8)、(b) (76, 24)、(c) (63, 37)、(d) (55, 45)、(e) (22, 78)、(f) (0, 100) のときの C₆₀-C₇₀ FNWs の光学顕微鏡像



図 40 仕込み溶液のフラーレン組成が (C₆₀ [wt%], C₇₀ [wt%]) = (a) (100, 0)、(b) (90, 10)、(c) (80, 20)、(d) (70, 30)、(e) (60, 40)、(f) (50, 50)、(g) (30, 70)、(h) (20, 80)、(i) (10, 90)、(j) (0, 100) のと きの C₆₀-C₇₀ FNWs の SEM 画像

度と C₇₀ 濃度を測定し、以下の式によってフラーレン組成 [wt% C₇₀]としている。

フラーレン組成 [wt% C₇₀] = 100 × C₇₀ 濃度 [g l^{·1}] / (C₆₀ 濃度 + C₇₀ 濃度) [g l^{·1}]

上澄み溶液については、結晶成長後の上澄み溶液を用いて、析出物が混ざらないように注意した。析 出物については、C60-C70 ウィスカーと粒子状結晶の混合物約 5 mg をトルエン (non-dehydrated, Wako JIS HPLC 用)に溶解させて測定した。C60-C70 ウィスカーについては、特に大きいものを選び、1本ず つ分離して同様のトルエンに溶解させて測定した。

(21)

さらに C₆₀-C₇₀ ウィスカーにおける C₆₀ 母相に対する C₇₀ の固溶限を明らかにするために、特に大き い C₆₀-C₇₀ ウィスカーを細いファイバーを用いて 1 本ずつ分離して組成分析を行った。このとき、特に 大きい C₆₀-C₇₀ ウィスカーの仕込み溶液のフラーレン組成はすべて 45.4 wt% C₇₀ であった。組成分析の 結果を、表 10 に示す。C₆₀-C₇₀ ウィスカーのフラーレン組成は仕込み溶液のフラーレン組成よりも小さ く、平均値が 11.1±2.2 wt% C₇₀、最大値でも 13.7 wt% C₇₀ であった。このことから、C₆₀-C₇₀ ウィスカ ーにおける C₆₀ 母相に対する C₇₀の固溶限はおよそ 11~13 wt%であることが分かった。図 41(b)におい て仕込み溶液のフラーレン組成が 45.4 wt% C₇₀のときに析出物のフラーレン組成が 60 wt% C₇₀以上で あることから、固溶限を超える C₇₀ は粒子状結晶として析出したと考えられる。

以上のことから、C₆₀-C₇₀ ウィスカーにおける C₆₀ 母相に対する C₇₀ の固溶限は 11~13 wt%であるこ とが明らかになった。また、C₆₀-C₇₀ ウィスカーにおける C₇₀ 母相に対する C₆₀の固溶限は 26.6 wt%程 度であると推測される。固溶限を超える量の C₆₀ や C₇₀ は粒子状結晶として析出した可能性が高い。

	仕込み溶液	C60-C70 ウィスカー	
		平均值	最大値
フラーレン組成	45.4 ± 4.1	11.1 ± 2.2	13.7
(wt% C ₇₀)			

表 10 1 本ずつ分離した C60-C70 ウィスカーのフラーレン組成



図 41 仕込み溶液のフラーレン組成に対する (a) 上澄み溶液のフラーレン組成と (b) 析出物のフラ ーレン組成

3.3.2 大きさ

SEM 画像を用いて、仕込み溶液の組成に対する C₆₀-C₇₀ ウィスカーの直径と長さの分布を測定した結 果を図 42(a)、(b)にそれぞれ示す。図 42(a)、(b)ともに右肩上がりの W 型を示しており、極小となると きが 2 回ずつあった。図 42(a)、(b)より、仕込み溶液の組成に対する C₆₀-C₇₀ ウィスカーの直径と長さ の分布は、右肩上がりかつ極小値をそれぞれ 2 個持つことが分かった。この原因について考察する。ま ず、過飽和度(*S*)を

以下の式で定義する。

$$S = \frac{(c - c_{eq})[gl^{-1}]}{c_{eq}[gl^{-1}]}$$

(22)

ここで、*C*は仕込み溶液におけるフラーレン濃度であり、*C*_{eq}は仕込み溶液と 2-プロパノールの混合 溶液に対するフラーレンの溶解度である。今回の実験においては *C*=1.4~2.5 g l⁻¹であり、*C*_{eq}=0.1 g l⁻¹程度であるから、*S*=14~25 となり、 結晶核は核形成後に安定していると考えられる[66]。したが って、C₆₀-C₇₀ウィスカーの大きさは溶液中での C₆₀-C₇₀ウィスカーの数密度に依存したと考えられる [67]。仕込み溶液のフラーレン組成に対する C₆₀-C₇₀ウィスカーの数密度の変化を図 43 に示す。図 43 は直径や長さ分布のグラフと関連しており、右肩下がりの M 型曲線であり、極大値を 2 個持ってい る。さらに、C₆₀-C₇₀ウィスカーの数密度は C₆₀-C₇₀ウィスカーの結晶成長速度(*R*) に依存していたと 考えられる。*R*は以下の式によって計算される[68]。

$$R\left[\mathrm{m \ s^{-1}}\right] = a\left[\mathrm{m}\right] \times V_{\mathrm{s}}\left[\mathrm{m^{3}}\right] \times v\left[\mathrm{s^{-1}}\right] \times (C_{m} - C_{\mathrm{m_{eq}}})\left[\mathrm{m^{-3}}\right] \times \exp\left(\frac{-E_{\mathrm{des}}}{k_{\mathrm{B}} \times T}\right)\left[\mathrm{g^{-1}}\right]$$
(23)

ここで、aはフラーレン分子の高さ、Vsは結晶表面における析出可能な領域の体積、vはフラーレン分 子の熱振動数、Cmは仕込み溶液におけるフラーレンの分子数濃度、Cm enは仕込み溶液と2-プロパノ ールの混合溶液におけるフラーレンの分子数濃度、Edesはフラーレン分子の脱溶媒和エネルギー、Ar はボルツマン定数、Tは温度である。今回の実験において、仕込み溶液のフラーレン組成を変化させ たときに特に変化するのは Cmと Vs である。我々が測定した結果、常温での Cooのトルエンに対する 溶解度は 2.5 g l⁻¹、C70 ウィスカーのトルエンに対する溶解度は 1.4 g l⁻¹であり、仕込み溶液において C70含量が増加することにより仕込み溶液におけるフラーレン濃度は減少し、Cmも減少したと考えら れる。C70 にとっての Vsは、仕込み溶液のフラーレン組成が C60-C70 ウィスカーにおける C60 母相に対 する C70の固溶限、すなわち 11~13 wt% C70において極大になると考えられる。なぜなら、このとき C70はC60-C70ウィスカーと粒子状結晶のほぼ全ての結晶表面に析出可能だからである。同様に、C60 が C60-C70 ウィスカーと粒子状結晶のほぼ全ての結晶表面に析出可能であることから、C60 にとっての V₈は、仕込み溶液のフラーレン組成が C₆₀-C₇₀ ウィスカーにおける C₇₀ 母相に対する C₆₀の固溶限、す なわち約73 wt% C70 において極大になると考えられる。以上より、仕込み溶液において C70 含量が増 加するにつれて Cm は減少し、 Vs は仕込み溶液のフラーレン組成が 11~13 wt% C70 と約 73 wt% C70 において極大になると考えられる。したがって、Rの理論値を仕込み溶液のフラーレン組成に対して プロットしていくと、図 44 のように右肩下がりかつ極小値を 2 つもつグラフとなる。C60-C70 ウィス カーの数密度が Rに依存していたと考えると、図 43 及び図 42 は図 44 から説明可能である。



図 42 C₆₀-C₇₀ ウィスカーの仕込み溶液の組成に対する (a) 直径分布と (b) 長さ分布



図 43 仕込み溶液の組成に対する C60-C70 ウィスカーの数密度の変化



図 44 仕込み溶液の組成に対する C60-C70 ウィスカーの成長速度の理論値の変化

3.3.3 結晶構造

X線回折 (XRD) によって C₆₀-C₇₀ ウィスカーと C₆₀ FNWs の結晶構造解析を行った。C₆₀-C₇₀ ウィス カーについては、C₇₀が十分に固溶していると考えられる仕込み溶液のフラーレン組成が 24 wt% C₇₀の ものを使用した。C₆₀ FNWs については、第 2 章で合成した C₆₀ FNWs を使用した。XRD については、 粉末 X線回折法を用いて波長 1.5418 Åの CuKa 特性 X線を入射光として備えた X線回折計 (Rigaku Ultima III) を用いて測定を行った。C₆₀-C₇₀ ウィスカーの XRD パターンと C₆₀ FNWs の XRD パター ンを図 45 に示す。C₆₀ FNWs の XRD パターンについては、第 2 章でのサンプル解析の結果と一致して おり、面心立方晶 (fcc) と一部六方晶 (hcp) が観測された。C₆₀-C₇₀ ウィスカーの XRD パターンにつ いては、fcc と一部 hcp が観測されたのは C₆₀ FNWs の XRD パターンと同様であり、さらに複数のピ ークが観測された。これらのピークは、C₆₀ FNWs を高温高圧処理した際に菱面体晶 (rh) の 2 次元ポ リマーが形成されたときの XRD パターンにおけるピークに非常によく似ている (図 46) [69]。したが って、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの XRD パターンの fcc、hcp 以外のピークは rh のピークであると考えられ、 C₆₀-C₇₀ ウィスカー内に菱面体構造が形成されていることが分かった。C₆₀-C₇₀ ウィスカー内の菱面体構 造については、C₆₀ 母相に対して C₇₀ が置換型固溶をしたことにより、結晶構造が部分的にゆがんだこ とで形成されたと考えられる。

また、図 45 を元に C₆₀-C₇₀ ウィスカーと C₆₀ FNWs の fcc 構造と rh 構造の格子定数と単位胞体積を 計算した結果を、表 11 に示す。C₆₀-C₇₀ ウィスカーの fcc 構造の格子定数は a=1.433±0.011 nm であり、 C₆₀ FNWs の fcc 構造の格子定数である a=1.422±0.005 nm に比べて 0.77%上昇していた。これは、C₆₀ 分子がより分子半径の大きい C₇₀ 分子に置き換わったことで分子間結合距離が長くなったことによると 考えられる。C₆₀-C₇₀ ウィスカーの rh 構造については、C₆₀ 母相に対して C₇₀ が置換型固溶をしたこと により、部分的に C₆₀ 分子が押されて空隙を無くすように結晶構造が圧縮されたことで形成されたと考 えられる。したがって、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの rh 構造の単位胞体積が C₆₀ FNWs の fcc 構造の単位胞体 積よりも小さいのは、空隙を無くすように圧縮されたからであると考えられる。

C60-C70 ウィスカーの XRD パターンにおいても hcp 構造が観測されたことから、今回合成した C60-C70 ウィスカー内には溶媒が残存しており、フラーレン溶媒和物を形成していた可能性が高い。60-C70 ウ ィスカー内に溶媒が残存していたかどうか、フラーレン溶媒和物を形成していたかどうかについては、 後述する C60-C70 ウィスカーの内部構造の項において、さらに詳しく解析する。

サンプル	結晶構造	格子定数 (nm)	単位胞体積 (nm³)
$ m C_{60}FNWs$	面心立方晶 (fcc)	$a = 1.422 \pm 0.005$	0.719
C ₆₀ -C ₇₀ ウィスカー	fcc	$a = 1.433 \pm 0.011$	0.736
C ₆₀ -C ₇₀ ウィスカー	菱面体晶(rh)	<i>a</i> = 1.174, <i>c</i> = 1.652	0.657

表 11 C60-C70 ウィスカーと C60 FNWs の各結晶構造の格子定数と単位胞体積



図 45 C₆₀-C₇₀ ウィスカーと C₆₀ FNWs の XRD パターン



図 46 高温高圧処理後の C60 FNWs の XRD パターンと菱面体晶構造の指数

3.3.4 光吸収特性

 C_{60} - C_{70} ウィスカーの光特性を調べるために、紫外・可視 (UV-vis) 分光による測定を行った。サンプ ルは、XRD と同様に仕込み溶液のフラーレン組成が 24 wt% C_{70} の C_{60} - C_{70} ウィスカーと第 2 章で合成 した C_{60} FNWs を使用した。UV-vis 分光については、UV-vis 分光計 (JASCO V-570) を用いて、積分 球を使用した反射率測定法による測定を行った。得られた UV-vis スペクトルの可視光域を図 47 に示 す。図 47 の縦軸はクベルカームンク関数 ($f(R_{\infty})$) であり、サンプルの絶対拡散反射率 (R_{∞})に依存す る関数である。絶対拡散反射率とは、入射光に対するサンプル表面での拡散反射光の割合である。測定 値としての $f(R_{\infty})$ の値は、光の散乱距離に対してサンプルの厚さが十分に厚いと仮定した場合、以下の 式によって計算される。

 $f(R_{\infty}) = \frac{A}{E}$

(24)

ここで、Aはサンプルの吸光係数、Fはサンプルの散乱係数である。 $f(R_{\infty})$ の値は測定値として算出さ れたが、サンプルの表面状態によって影響を受けるため絶対値そのものに意味はあまりなく、UV-vis ス ペクトルの形状に意味がある。図 47 の C₆₀ FNWs の UV-vis スペクトルと C₆₀-C₇₀ ウィスカーの UV-vis スペクトルを比較すると、全体の形状は非常に似ているが C₆₀-C₇₀ ウィスカーの UV-vis スペクトルの方 が波長 600 nm 付近においてへこみが小さくなだらかな形状になっていることが分かる。したがって、 C₆₀-C₇₀ ウィスカーは C₆₀ FNWs と比較して、波長 600 nm 付近において吸光度が上昇したことが分か った。

波長 600 nm 付近において吸光度が上昇することは、太陽電池の光活性材料として使用する際に有効 である。図 48 に太陽光エネルギーの放射スペクトルを示す[70]。太陽光エネルギーは可視光域から近赤 外域の範囲で大きいため、その領域の吸光度の高い光活性材料を用いることで太陽電池の変換効率を向 上すると考えられる。すなわち、C₆₀ FNWs よりも C₆₀-C₇₀ ウィスカーの方が、有機薄膜太陽電池の光 活性材料として使用した場合に変換効率が向上すると考えられる。

3.3.5 機械特性

 C_{60} - C_{70} ウィスカーの機械特性を調べるために、集束イオンビーム加工観察装置(FIB)を用いて2本の C_{60} - C_{70} ウィスカーの破断試験を行った。 C_{60} - C_{70} ウィスカーについては、仕込み溶液のフラーレン組成が24 wt% C_{70} であり、直径30 μ m、長さ150 μ m 程度の非常に大きいものを使用した。装置としては、ガリウム(Ga)イオンビームを備えた FIB-SEM(Hitachi NB5000)を用いた。

FIB-SEM を用いた破断試験の概要を図 49 に示す。まずは C₆₀-C₇₀ ウィスカーをシリコン基板上に分散させ、Ga イオンビームを用いたスパッタリングにより C₆₀-C₇₀ ウィスカーの側面を一部削った。次に タングステンを用いたデポジションにより、削った側面の下部とシリコン基板を固定した。さらに固定 部分から離れたところに Ga イオンビームを用いたスパッタリングにより V 字切れ込みを入れて、モリ ブデン製のプローブでゆっくりと押すことで C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破断を行った。また、実際に破断試 験を行った様子を図 50 に示す。図 50(a)において C₆₀-C₇₀ ウィスカーの側面の下部とシリコン基板がタ ングステン(W)デポジションにより固定されており、V 字切れ込みがすでに作成されている。図 50(b)、 (c)とプローブで少しずつ押しており、図 50(d)で完全に破断している。

機械特性として、 C_{60} - C_{70} ウィスカーの破断時の曲げ応力(σ_{ben})と応力拡大係数(K)の評価を行っ



図 47 C₆₀-C₇₀ ウィスカーと C₆₀ FNWs の紫外・可視吸収スペクトル



図 48 太陽光の放射エネルギースペクトル



図 49 FIB-SEM を用いた C60-C70 ウィスカーの破断の模式図



図 50 (a)→(b)→(c)→(d)→の順に行った FIB-SEM を用いた C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破断 %W はタン グステン

た。サンプルの一端を固定して一端に荷重を加えるときの曲げ応力は、片持ち梁の応力として以下の式 によって計算できる[71]。

$$\sigma_{ben} = \frac{M}{Z},$$

$$Z = \frac{b \times h^2}{6},$$

$$M = P \times x$$
(25)
(26)
(27)

ここで、Mは曲げモーメント、Zは破断面の断面係数、Pは荷重の大きさ、bは荷重に垂直な方向の破断面の長さ、hは荷重に平行な方向の破断面の長さ、xは力点と作用点の距離すなわち荷重を加えた点と破断面への距離である。さらに、Pとサンプルのたわみ量(δ)には次のような関係がある[72]。

$$\delta = \frac{P \times l^3}{3 \times E \times I} , \qquad (28)$$

$$I = \frac{b \times h^2}{12} \tag{29}$$

ここで、*E*はサンプルのヤング率、*I*は破断面の二次モーメント、*I*は支点と力点の距離すなわち C₆₀-C₇₀ウィスカーとシリコン基板を固定していた部分から荷重を加えた点への距離である。

式(25)~(29)をまとめると、以下の式が得られる。

 $h \sim h3$

$$\sigma_{ben} = \frac{3hx\delta E}{2l^3} \tag{30}$$

*E*すなわち C₆₀-C₇₀ ウィスカーのヤング率を 80 GPa と仮定する[55]。また、*h*、*l*、*x*について、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの対応している部分を表した模式図を図 51 に示し、破断を行った 2 本の C₆₀-C₇₀ ウィスカーの長さを図 52 に示す。1 本目の C₆₀-C₇₀ ウィスカーについては *h*=6.5 µm、*l*=46 µm、*x*=18 µm であり、2 本目の C₆₀-C₇₀ ウィスカーについては *h*=2.1 µm、*l*=46 µm、*x*=20 µm であった。また、 *δ* について、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの対応している部分を表した模式図を図 53 に示し、破断直前の 2 本の C₆₀-C₇₀ ウィスカーの対応している部分を表した模式図を図 53 に示し、破断直前の 2 本の C₆₀-C₇₀ ウィスカーの対応している部分を表した模式図を図 53 に示し、破断直前の 2 本の C₆₀-C₇₀ ウィスカーの*δ*について図 54 を用いて計測し、その結果、1 本目の C₆₀-C₇₀ ウィスカーについては *δ*= 0.50 µm であり、2 本目の C₆₀-C₇₀ ウィスカーについては *δ*= 1.1 µm であった。これらの値を 用いて破断直前の *σ*ben を計算すると、1 本目の C₆₀-C₇₀ ウィスカーについては *σ*ben =71 MPa であり、2 本目の C₆₀-C₇₀ ウィスカーについては *σ*ben = 58 MPa であった。すなわち、本実験での C₆₀-C₇₀ ウィス カーの引っ張り強さは 58~71 MPa であった。この値は、直径 160 nm の C₆₀ FNWs の引っ張り強さで ある 11.5 MPa のおよそ 6 倍である[29]。引っ張り強さを密度で割った値である比強度については、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの密度を 1.7 g cm⁻³ とすると、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの比強度は 34~42 N m kg⁻¹ であり、アルミナの比強度である 35 N m kg⁻¹ と同等以上であることが分かった[73]。

さらに、曲げにおける C₆₀-C₇₀ ウィスカー内の応力分布を、開裂変形であるモード I 変形の応力拡大 係数として以下の式によって算出した。

$$K = \sigma_{ben} \times \sqrt{\pi \times a}$$

(31)

ここで、*a*はサンプル内の亀裂の半分の長さ(亀裂半長)である。応力拡大係数は最も大きな亀裂の周 りで最大値をとり、サンプルの破断もそこで起こると考えられるので、C₆₀-C₇₀ウィスカーの破断面にお ける亀裂半長の最大値を計測した。図 55(a)に C₆₀-C₇₀ウィスカーの破断面の一例を示す。また、図 55(b) に図 55(a)の破断面における亀裂半長の頻度分布を示す。図 55(b)より、C₆₀-C₇₀ウィスカーの破断面に おける亀裂半長の最大値はおよそ 3.0 μ m と測定された。この値と σ ben = 58 ~71 MPa を式(31)に代入 すると、C₆₀-C₇₀ ウィスカー内における最も大きな亀裂の周りでの破断直前の応力拡大係数は、*K* = 0.18~0.22 MPa m¹/₂となった。すなわち、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破壊靭性値は 0.18~0.22 MPa m¹/₂である ことが分かった。この値はアルミナの破壊靭性値である 1.5~1.9 MPa m¹/₂よりも小さい値であり、C₆₀-C₇₀ ウィスカーが脆性破壊を起こしやすいことを示している[73]。この C₆₀-C₇₀ ウィスカーの脆性は、 C₆₀-C₇₀ ウィスカー内の亀裂が一因であると考えられる。

3.3.6 内部構造

前項で作成した C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破断面の SEM 画像を図 56 に示す。C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破断 面は大部分が多孔質で滑らかな破面であった。また、部分的に繊維状の破面が観察され、局所的に球状 の物質が確認された。

図 57 に、滑らかな破面と繊維状の破面の典型例を示す[74,75]。滑らかな破面は脆性破壊による脆性 破面、繊維状の破面は延性破壊による延性破面であることが報告されている。したがって、C₆₀-C₇₀ウィ スカーの破断面については大部分が脆性破面であり、部分的に延性破面が形成されていたことが分かっ た。

図 58(a)に、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの滑らかな脆性破面の高倍率 SEM 画像を示す。前節で測定した大き な亀裂以外にも、直径数百 nm の小孔が多く分布していたことが分かった。これらの孔については、C₆₀-C₇₀ ウィスカー内においてフラーレン分子が溶媒和している状態から真空乾燥時に急激に溶媒が蒸発し たことで形成されたと考えられる。C₆₀ FNWs の脆性破面や孔については既往の文献において確認され ており、C₆₀-C₇₀ ウィスカーにおいても大きな違いはないことが分かった。[76-79]。前節の解析結果と 合わせると、フラーレンウィスカーの内部に孔が多いことからそれらが連なって亀裂が生じ、亀裂の端 で応力集中が起こることでフラーレンウィスカーの脆性破壊が引き起こされると考えられる[80]。

図 58(b)に C₆₀-C₇₀ ウィスカーの繊維状の延性破面の高倍率 SEM 画像、図 58(c)に C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破断面における球状の物質の高倍率 SEM 画像を示す。これらは脆性破面とは異なり、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破断面の一部で観察された。トルエンを溶媒として合成した直径 1000 nm 以下の C₆₀-FNWs を室温で 2 時間真空乾燥させた場合でも内部に 1 wt%程度のトルエンが残存していたと報告されているため、本実験においても直径約 30 μ m の C₆₀-C₇₀ ウィスカー内には 1 wt%以上のトルエンが残存してい ィスカーの破断の際に膨張して引き延ばされて形成されたのが図 58(b)の繊維状の延性破面であると考えられる[81]。したがって、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの延性破面及び溶媒和物は真空乾燥後も C₆₀-C₇₀ ウィスカー内に残存していた溶媒の影響であることが分かった。

以上より、C₆₀-C₇₀ ウィスカーは C₆₀ FNWs と同様に多孔質で脆性を示すが、溶媒が内部に残っている場合にはフラーレン溶媒和物が形成された部分で延性を示すことが推測された。



図 51 C60-C70 ウィスカーの破断に関わる長さの模式図



図 52 (a) 1 本目と (b) 2 本目の C60-C70 ウィスカーの破断に関わる長さ



図 53 C60-C70 ウィスカーの破断直前のたわみ量の模式図



図 54 (a) 1 本目と (b) 2 本目の C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破断直前のたわみ量





図 55 C60-C70 ウィスカーの(a) 破断面と(b) その亀裂半長の分布





図 56 (a) 1 本目と (b) 2 本目の C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破断面の SEM 画像



Typical brittle fracture surfaces



図 57 (a) 脆性破面と (b) 延性破面の典型例






図 58 C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破断面における (a) 脆性破面、(b) 延性破面、(c) フラーレン溶媒和物の SEM 画像 3.3.7 内部組成

ラマン分光によって、 C_{60} - C_{70} ウィスカーなどの組成分析を行った。図 59 に、 C_{60} - $C_{70} 2$ 成分フラーレンウィスカーのラマンスペクトルの一例を示す。 C_{60} - $C_{70} 2$ 成分フラーレンウィスカーのラマンスペクトルにおいて、1470 cm⁻¹付近にある C_{60} の $A_g(2)$ ピークと 1570 cm⁻¹付近にある C_{70} の $A_g(2)$ ピークを はっきりと確認することができる。ここで、 C_{70} ピーク面積比を、以下の式によって定めた。

$$C_{70}$$
 ピーク面積比 [%] = 100 × $\frac{C70 \circ Ag(2)$ ピーク面積
C60 $\circ Ag(2)$ ピーク面積+ C70 $\circ Ag(2)$ ピーク面積 (32)

C₆₀ウィスカーの C₇₀ ピーク面積比を測定した結果は 20%程度であり、C₇₀ウィスカーの C₇₀ ピーク 面積比を測定した結果は 95%程度であった。C₆₀ウィスカーの C₇₀ ピーク面積比が 0%に、C₇₀ウィスカ ーの C₇₀ ピーク面積比が 100%になるように補正する補正曲線を作成し、それによって補正した C₇₀ ピ ーク面積比をラマン分光によるフラーレン組成(wt% C₇₀)とした。

上記に方法を用いたラマン分光による組成分析を、C60-C70 ウィスカーの表層、C60-C70 ウィスカーの 内層、粒子状結晶の表層に対して行った結果を図 60 に示す。まず、粒子状結晶の組成については、仕 込み溶液のフラーレン組成が 20 wt% C70 以上では粒子状結晶のフラーレン組成は仕込み溶液のフラー レン組成に関係なく約 80 wt% C70 であった。このことから、3.3 節で考えた通り、C60-C70 ウィスカー における固溶限を超える C70 は粒子状結晶として析出していた、ということが分かった。次に、C60-C70 ウィスカーの表層の組成については、仕込み溶液のフラーレン組成に関係な 10~20 wt% C70 であった。 これは、3.3 節での C60-C70 ウィスカーにおける C60 母相に対する C70 の固溶限はおよそ 11 ~13 wt%で ある、という実験結果と一致していると考えられる。C60-C70 ウィスカーの内層の組成については、元々 破断していた C60-C70 ウィスカーを用いて測定を行った。その結果、C60-C70 ウィスカーの内層は C60-C70 ウィスカーの表層よりも C70 含量がはるかに大きいことが分かった。したがって、C60-C70 ウィスカーの 内部の組成をより詳細に測定するために、3.3.5 の方法で作成した C60-C70 ウィスカーの破断面の組成分 析をラマン分光により行うこととした。

C₆₀・C₇₀ ウィスカーの破断面のうち、ラマン分光による組成分析を行うのに有効な領域の模式図を図 61 に示す。ここで、図 60 に示した長方形の破断面以外の領域は FIB の Ga イオンビームによりダメー ジを受けてしまっているため、ラマン分光による組成分析に対して有効ではない。C₆₀・C₇₀ ウィスカーの 破断面のフラーレン組成としては、図 62(a)のような均一組成か図 62 (b)のような不均一組成があり得 る。3.3.5 の方法で作成した C₆₀・C₇₀ ウィスカーの破断面のフラーレン組成を図 63(a), (b)に、元々破断 していた C₆₀・C₇₀ ウィスカーの破断面のフラーレン組成を図 63(c)に示す。ここで、図 63 のフラーレン 組成を示す右側の図については、それぞれ 50~100 点程度の測定点に対してラマン分光によりフラーレ ン組成を測定し、それらを滑らかにつなぎ合わせた図である。図 63 より、C₆₀・C₇₀ ウィスカーの破断面 のフラーレン組成は不均一組成であり、周期的な変調構造であることが分かった。C₆₀・C₇₀ ウィスカー内 部のフラーレン組成は、合成直後は均一であったと考えられる。おそらく、合成後の真空乾燥の際に溶 媒が急激に蒸発したことで C₆₀・C₇₀ ウィスカー内部の過飽和度が急減少し、そのときに C₇₀ 分子が拡散 することで不均一組成が形成されたと考えられる。図 63(c)より、フラーレン組成の周期は 6.44 µm 程 度であることが分かった。したがって、真空乾燥の際の C₇₀ 分子の拡散距離は、3.72 µm 程度であると 考えられる。C₇₀分子の拡散距離 (L) については、理論的には以下の式によって計算される[82:84]。

$$L[m] = \sqrt{D[m^2 s^{-1}] \times t[s]},$$
(33)

 $D[m^{2} s^{-1}] = \frac{1}{6} \times (\lambda [m])^{2} \times \beta \times v_{0} [s^{-1}] \times \exp(-\frac{Q}{RT}),$ (34)

ここで、Dは拡散係数、Qは拡散の活性化エネルギー、Rは気体定数、Tは温度、tは拡散の時間、 λ は 拡散粒子の隣接粒子の位置への移動距離、 β は微視的状態数、 v_0 は拡散粒子の振動数である。R=8.314 J K⁻¹ mol⁻¹、である。また、今回はT=288 K、t=5日間 = 432000 s、 β = 1、 v_0 =10⁹ s⁻¹、拡散粒子 の隣接粒子の位置への移動距離については C_{60} - C_{70} ウィスカーの fcc 構造における格子定数を用いて、 λ = 1.433 / $\sqrt{2}$ = 1.013 nm と仮定した。

以上の数字を式(33)と式(34)に代入すると、以下の式が得られる。

$$L = 0.008596 \times \exp(-\frac{Q}{4789}) \tag{35}$$

Lと Qの関係を表したグラフを図 64 に示す。今回は $L = 3.72 \mu m$ 程度なので、対応する活性化エネル ギーの値は 37.1 kJ mol⁻¹となった。この値は、C₆₀分子の結合エネルギーである 54.2 kJ mol⁻¹よりも小 さな値であり、C₇₀分子の拡散が C₆₀分子の結合を切ることなく行われた結果と一致した。

3.4節 まとめ

様々な組成の仕込み溶液を用いて液-液界面析出法によって C60-C70 2 成分フラーレンウィスカーを 合成した。

C60-C70 ウィスカーは仕込み溶液の組成によって細い FNWs から太い針状結晶まで変化した。

HPLC による組成分析の結果、C₆₀-C₇₀ ウィスカーにおける C₆₀ 母相に対する C₇₀ の固溶限はおよそ 11~13 wt%であり、C₇₀ 母相に対する C₆₀の固溶限は 26.6 wt%程度であることが分かった。固溶限を超 える量の C₆₀ や C₇₀ が析出した場合、粒子状結晶を形成したと考えられる。

仕込み溶液の組成に対する C₆₀-C₇₀ ウィスカーの直径と長さのグラフは右肩上がりの W 型を示し、極小となるときが 2 回ずつあった。この要因は、結晶表面における析出可能な領域の体積と仕込み溶液におけるフラーレンの分子数濃度が大きく変化したことによると考察された。

XRD による結晶構造の解析の結果、C₆₀-C₇₀ ウィスカー内に単位胞体積が C₆₀ FNWs の面心立方構造 の単位胞体積よりも小さい菱面体構造が形成されていることが分かった。この原因は、C₆₀ 母相に対し て C₇₀ が置換型固溶をしたことにより、C₆₀ 分子が押されて空隙を無くすように結晶構造が圧縮された ことで形成されたと考えられる。

UV-vis 分光による光吸収測定の結果、C₆₀-C₇₀ウィスカーは C₆₀ FNWs よりも波長 600 nm 付近にお いて吸光度が上昇しており、有機薄膜太陽電池の光活性材料として使用した場合に、変換効率が C₆₀ FNWs よりも向上することが期待される。

FIBを用いた機械特性評価の結果、直径 30 µm の C₆₀-C₇₀ ウィスカーの引っ張り強さは 58~71 MPa と、直径 160 nm の C₆₀ FNWs の引っ張り強さである 11.5 MPa のおよそ 6 倍であり、C₆₀-C₇₀ ウィス カーの比強度は 34~42 N m kg⁻¹であり、アルミナの比強度である 35 N m kg⁻¹と同等以上であること が分かった。また、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破壊靭性値は 0.18~0.22 MPa m¹/₂と測定され、C₆₀-C₇₀ ウィス カーが脆性破壊を起こしやすいことを示していた。

SEM を用いた内部構造の観察の結果、C60-C70 ウィスカーは C60 FNWs と同様に多孔質であり亀裂の

端で応力集中が起こるために脆性を示すが、溶媒が内部に残っている場合にはフラーレン溶媒和物が形 成された部分で延性を示すことが推測された。

ラマン分光による内部組成の分析の結果、C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破断面は周期的な組成の変調を示しており、真空乾燥の際の過飽和度の急激な変化が原因で C₇₀ 分子の拡散が起こったと推測された。このときの拡散の活性化エネルギーは 37.1 kJ mol⁻¹と計算された。

以上より、C₆₀-C₇₀ ウィスカーは C₆₀ FNWs に比べてヤング率や比強度が向上しており、波長 600 nm 付近において吸光度が上昇していることから、超伝導線材や太陽電池の光活性材料として C₆₀ FNWs よ りも有用である可能性が示唆された。



図 59 C₆₀-C₇₀ ウィスカーのラマンスペクトル



図 60 ラマン分光法による組成分析



図 61 C60-C70 ウィスカーの破断面のラマン分光法による組成分析領域の模式図



図 62 (a) 均一組成と (b) 不均一組成を表した組成分布の模式図



図 63 (a) 1 本目、(b) 2 本目、(c) 3 本目の C₆₀-C₇₀ ウィスカーの破断面とその組成分布



図 64 C60-C70 ウィスカーにおける C70 分子の拡散長と活性化エネルギーの関係

第4章 総括と結論

本論文で達成した成果を簡潔にまとめる。

「C₆₀フラーレンナノウィスカーのラマンスペクトルにおける Ag(2)ピーク位置の標準化」という題目 で研究を行い、トルエンと 2-プロパノールを溶媒として液-液界面析出法で合成した直径 640 nm の C₆₀ FNWs と真空蒸着法で作製した C₆₀ 薄膜の精密なラマン測定を行い、Ag(2)ピーク位置の平均値と拡 張不確かさを決定した。C₆₀ FNWs の Ag(2)ピーク位置の精密な測定のプロトコルとしては、今回の測 定プロトコルに加えて真空乾燥、ラマン分光計の感度、入射光の照射エネルギーに注意する必要がある ことが分かった。本研究によって、様々な合成条件の C₆₀ FNWs での C₆₀ の分子構造やその変化の解明、 アルカリ金属添加による C₆₀ FNWs の超伝導化の機構解明と応用につながることが期待される。

「C60-C702成分フラーレンウィスカーの特性評価」という題目で研究を行い、トルエンと2-プロパノールを溶媒として液-液界面析出法で合成した C60-C70 ウィスカーの大きさ、結晶構造、固溶限、内部組成を明らかにした。また、C60-C70 ウィスカーは C60 FNWs に比べてヤング率や比強度が数倍に向上しており、可視光域において吸光度が上昇していることから、超伝導線材や太陽電池の光活性材料として C60 FNWs よりも有用である可能性が示唆された。

以上のように、本研究では C₆₀ FNWs と C₆₀-C₇₀ 2 成分ウィスカーの研究を進めた。将来的にフラー レンウィスカーとして合成が考えられるのは、フラーレン誘導体や金属内包フラーレンを構成単位とし た1成分フラーレンウィスカーや2 成分フラーレンウィスカーである(図 65)。これらのフラーレンウ ィスカーの構造や特性については、今後の研究が期待される。

最後に種々のフラーレンウィスカーの今後の展望を述べる(図 66)。C₆₀ FNWs については、A_g(2)ピ ーク位置の標準化により C₆₀ FNWs の超伝導化の機構解明や応用が進めば超電導線材として送電線な どに用いられることが期待される。C₆₀-C₇₀ ウィスカーについては、比強度、光吸収で C₆₀ FNWs を上 回り、コストの面でも上回る可能性があるため、超伝導化が成功すれば C₆₀ FNWs の上位互換材料とし て有用であると考えられる。フラーレン誘導体や金属内包フラーレンを構成単位としたフラーレンウィ スカーについては、電子移動度の高さを生かして有機薄膜太陽電池のバルクへテロ接合型光活性材料や 量子ドット型光活性材料に応用されることが期待される。



図 65 様々なフラーレン分子から成る1成分 FNWs と2成分 FNWs の模式図



図 66 種々のフラーレンウィスカーの応用

参考文献

- H. W. Kroto, J. R. Heath, S. C. O'Brien, R. F. Curl, and R. E. Smalley, *Nature*, **318**, pp.162-163 (1985).
- [2] W. Krätschmer, L. D. Lambt, K. Fostiropoulos, and D. R. Huffmant, Nature, 347, pp.354-358(1990).
- [3] L. T. Scott, M. M. Boorum, B. J. McMahon, S. Hagen, J. Mack, J. Blank, H. Wegner, and A. Meijere, *Science*, **295**, pp.1500-1503 (2002).
- [4] J. B. Howard, J. T. McKinnon, Y. Makarovsky, A. L. Lafleur, and M. E. Johnson, *Nature*, 352, pp.139-141 (1991).
- [5] H. J. Johnston, G. R. Hutchison, F. M. Christensen, K. Aschberger, and V. Stone, *Toxicol. Sci.*, 114, pp.162-182 (2010).
- [6] R. S. Ruoff, D. S. Tse, R. Malhotra, and D. C. Lorents, J. Phys. Chem., 97, pp.3379–3383 (1993).
- [7] K. Yanagi, S. Okubo, T. Okazaki, and H. Kataura, Chem. Phys. Lett., 435, pp.306–310 (2007).
- [8] S. H. Friedman, D. L. DeCamp, R. P. Sijbesma, G. Srdanov, F. Wudl, and G. L. Kenyon., J. Am. Chem. Soc., 115, pp.6506-6509 (1993).
- [9] R. Bakry, R. M. Vallant, M. Najam-ul-Haq, M. Rainer, Z. Szabo, C. W. Huck, and G. K. Bonn., *Int. J. Nanomedicine*, 2, pp.639-649 (2007).
- [10] R. Maeda-Mamiya, E. Noiri, H. Isobe, W. Nakanishi, K. Okamoto, K. Doi, T. Sugaya, T. Izumi, T. Homma, and E. Nakamura, *PNAS*, 107, pp.5339-5344 (2010).
- [11] J. C. Hummelen, B. W. Knight, F. LePeq, and F. Wudl, J. Org. Chem., 60, pp.532-538 (1995).
- [12] T. D. Anthopoulous, D. M. Leeuw, E. Cantatore, P. Hof, J. Alma, and J. C. Hummelen, J. Appl. Phys., 98, 054503 (6pages) (2005).
- [13] N. S. Saricifci, L. Smilowitz, A. J. Heeger, and F. Wudl., Science, 258, pp.1474-1476 (1992).
- [14] S. E. Shaheen, C. J. Brabec, N. S. Sariciftci, F. Padinger, T. Fromherz, and J. C. Hummelen, *Appl. Phys. Lett.*, 78, pp.841-843 (2001).
- [15] M. M. Wienk, J. M. Kroon, W. J. H. Verhees, J. Knol, J. C. Hummelen, P. A. Hal, and A. J. Janssen, *Angew. Chem. Int. Ed.*, 42, pp.3371-3375 (2003).
- [16] G. Li, V. Shrotriya, J. Huang, Y. Yao, T. Moriarty, K. Emery, and Y. Yang, *Nat. Mat.*, 4, pp.864-868 (2005).
- [17] L. M. Popescu, P. Hof, A. B. Sieval, H. T. Jonkman, and J. C. Hummelen, *Appl. Phys. Lett.*, 89, 213507 (3pages) (2006).
- [18] A. F. Hebard, M. J. Rosseinsky, R. C. Haddon, D. W. Murphy, S. H. Glarum, T. T. M. Palstra, A. P. Ramirez, and A. R. Kortan, *Nature*, **350**, pp.600–601 (1991)
- [19] M. J. Rosseinsky, A. P. Ramirez, S. H. Glarum, D. W. Murphy, R. C. Haddon, A. F. Hebard, T. T. M. Palstra, A. R. Kortan, S. M. Zahurak, and A. V. Makhija, *Phys. Rev. Lett.*, **66**, pp.2830-2832 (1991).
- [20] K. Tanigaki, T. W. Ebbesen, S. Saito, J. Mizuki, J. S. Tsai, Y. Kubo, and S. Kuroshima, *Nature* 352, pp.222–223 (1991).

- [21] A. Y. Ganin, Y. Takabayashi, Y. Z. Khimyak, S. Margadonna, A. Tamai, M. J. Rosseinsky, and K. Prassides, *Nature Materials*, 7, pp.367–371 (2008).
- [22] E. V. Barrera, J. Sims, D. L. Callahan, V. Provenzano, J. Milliken, and R. L. Holtz, J. Mater. Res., 9, pp.2662-2669 (1995).
- [23] K. Miyazawa, A. Obayashi, and M. Kuwabara, J. Am. Ceram. Soc., 84, pp.3037–3039 (2001).
- [24] K. Miyazawa, Y. Kuwasaki, A. Obayashi, and M. Kuwabara, J. Mater. Res., 17, pp.83-88 (2002).
- [25] J. Minato and K. Miyazawa, *Diam. Relat. Mat.*, 15, pp.1151-1156 (2006).
- [26] D. McCready and M. Alnajjar, Powder Diffraction File No. 44-558, International Centre for Diffraction Data, Newton Square, PA (1994).
- [27] K. Miyazawa, K. Hamamoto, S. Nagata, and T. Suga, J. Mater. Res., 18, pp.1096 (2003).
- [28] 宮澤薫一、湊淳一、加藤良栄、安坂幸師、木塚徳志、増野匡彦、中村成夫、橘勝、須賀唯知、"フラーレンナノウィスカー・フラーレンナノチューブの常温合成と物性"、フィジカルセンサ研究会資料、
 (社) 電気学会、東京大学生産技術研究所(2006).
- [29] K. Asaka, R. Kato, K. Miyazawa, and T. Kizuka, Appl. Phys. Lett., 89, 071912 (5pages) (2006).
- [30] K. Asaka, R. Kato, R. Yoshizaki, K. Miyazawa, and T. Kizuka, *Diam. Relat. Mat.*, 16, pp.1936– 1939 (2007).
- [31] K. Miyazawa, J. Minato, M. Fujino, and T. Suga, *Diam. Relat. Mat.*, 15, pp.1143-1148 (2006).
- [32] K. Miyazawa, Y. Kuwasaki, K. Hamamoto, S. Nagata, A. Obayashi, and M. Kuwabara, Surf. Interface Anal., 35, pp.117-122 (2003).
- [33] K. Ogawa, T. Kato, A. Ikegami, H. Tsuji, N. Aoki, Y. Ochiai, and J. P. Bird, *Appl. Phys. Lett.*, 88, 112109 (5pages) (2006).
- [34] K. Miyazawa, J. Mater. Res., 17, pp.2205 (2002).
- [35] H. Takeya, K. Miyazawa, R. Kato, T. Wakahara, T. Ozaki, H. Okazaki, T. Yamaguchi, and Y. Takano, *Molecules*, 17, pp.4851-4859 (2012).
- [36] H. Takeya, R. Kato, T. Wakahara, K. Miyazawa, T. Yamaguchi, T. Ozaki, H. Okazaki, and Y. Takano, *Mater. Res. Bull.*, 48, pp.343-345 (2013).
- [37] K. Miyazawa, T. Mashino, and T. Suga, J. Mater. Res., 18, pp.2730-2735 (2003).
- [38] P. R. Somani, S. P. Somani, and M. Umeno, Appl. Phys. Lett., 91, 173503 (3pages) (2007).
- [39] K. Miyazawa, J. Minato, H. Zhou, T. Taguchi, I. Honma, and T. Suga, J. Eur. Ceram. Soc., 26, pp.429-435 (2006).
- [40] Q. Wang, Y. Zhang, K. Miyazawa, R. Kato, K. Hotta, and T. Wakahara, J. Phys. Conf. Ser., 159, 012023 (5pages) (2009).
- [41] K. Miyazawa and K. Hotta, J. Nanopart. Res., 13, pp.5739-5747 (2011).
- [42] K. Miyazawa, C. Ringor, K. Nakamura, M. Tachibana, T. mashino, and S. Nakamura, NSTI-Nanotech. 2007, 2, pp.124-127 (2007).
- [43] K. Asaka, T. Nakayama, K. Miyazawa, and Y. Saito, Carbon, 50, pp.1209-1215 (2012).
- [44] M. Sathish and K. Miyazawa, *Molecule*, 17, pp.3858-3865 (2012).
- [45] M. Sathish, K. Miyazawa, and T. Sasaki, J. Solid State Electr., 12, pp.835-840 (2008).

- [46] M. Sathish, K. Miyazawa, and T. Sasaki, *Chem. Mater.*, **19**, pp.2398-2400 (2007).
- [47] G. Li, Z. Han, G. Piao, J. Zhao, S. Li, and G. Liu, Mat. Sci. Eng. B-Solid, 163, pp.161-164 (2009).
- [48] J. Geng, W. Zhou, P. Skelton, W. Yue, I. A. Kinloch, A. H. Windle, and B. F. G. Johnson, J. Am. Chem. Soc., 130, pp.2527-2534,(2008).
- [49] M. S. Amer, T. K. Todd, and J. D. Busbee, *Mater. Chem. Phys.*, 130, pp.90-94 (2011).
- [50] A. M. Rao, P. Zhou, K. Wang, G. T. Hager, J. M. Holden, Y. Wang, W. Lee, X. Bi, P. C. Eklund, D. S. Cornett, and M. A. Duncan, *Science*, **259**, pp.955-957 (1993).
- [51] S. Yamanaka, N. S. Kini, A. Kubo, S. Jida, and H. Kuramoto, J. Am. Chem. Soc., 130, pp.4303-4309 (2008).
- [52] G. Li, Z. Han, G. Piao, J. Zhao, S. Li, and G. Liu, Mat. Sci. Eng. B-Solid, 163, pp. 161-164 (2009).
- [53] S. Okada, S. Saito, and A. Oshiyama, Phys. Rev. Lett., 83, pp.1986-1999 (1999).
- [54] M. Z. Butt and P. Feltham, J. Mater. Sci., 28, pp.2557-2576 (1993).
- [55] D. Matsuura, T. Konno, T. Wakahara, K. Miyazawa, and T. Kizuka "Young's Modulus of C₆₀/C₇₀ Alloy Nanowhiskers", *Abstracts of 2014 Tsukuba Nanotechnology Symposium (TNS'14)*, July 25-26, 2014, University of Tsukuba, Tsukuba, Japan.
- [56] サーモフィッシャーサイエンティフィック株式会社、分散ラマンスペクトルの分解能、 http://tools.thermofisher.com/content/sfs/brochures/M02004-JA.pdf
- [57] K. Miyazawa and K. Hotta, J. Cryst. Growth, 312, pp.2764 70 (2010).
- [58] J. Gong, G. Ma, and G. Chen, J. Mater. Res., 11, pp.2071-2075 (1996).
- [59] F. Adar, S. Mamedov, and A. Whitely, *Microsci. Microanal.*, 11, pp.728-729 (2005).
- [60] The ASTM Committee on Standards E1840-96 2007 Standard guide for Raman shift standards for spectrometer calibration.
- [61] The Joint Committee for Guides in Metrology (JCGM) 2008 Guide to the expression of uncertainty in measurement.

http://www.bipm.org/utils/common/documents/jcgm/JCGM_100_2008_E.pdf

[62] Stephanie Bell, Measurement Good Practice Guide No. 11 (Issue 2) 2001 A beginner's guide to uncertainty of measurement, National Physical Laboratory. <u>http://www.wmo.int/pages/prog/gcos/documents/gruanmanuals/UK_NPL/mgpg11.pdf</u>

[63] EURACHEM/CITAC Working Group 2000 Quantifying uncertainty in analytical measurement.

- http://www.citac.cc/QUAM2000-1.pdf
- [64] National Institute of Technology and Evaluation 2011 Japan Calibration Service System JCG200S21 (in Japanese).
- [65] S. Chiasi Y. Murakami, Y. Miyauchi, and S. Maruyama, "Temperature measurements of singlewalled carbon nanotubes by Raman scattering".
- [66] N. Ueda, *J of JSCM*, **43**, pp.612-621 (1970) (in Japanese).
- [67] P. P. Weimarn, Chem. Rev., 2, pp.217-242 (1925).
- [68] Y. Saito, "Kessyou seityou", Syoukabou, Tokyo, (2002) (in Japanese).
- [69] C. S. Sundar, P. Ch. Sahu, V. S. Sastry, G. V. N. Rao, V. Sridharan, M. Premila, A. Bharathi, Y.

Hariharan, and T. S. Radhakrishnan, Phys. Rev. B, 53, pp.8180-8183 (1996).

- [70] Marusyo sangyo co. ltd., 太陽に含まれる光エネルギー, Eco thermos coat <u>http://www.marusyosangyo.jp/etc/74</u>
- [71] W. H. Duckworth, J. Am. Ceram. Soc., 34, pp.1-9 (1951).
- [72] The Engineer's book vo.18, HEISHIN Ltd., Kobe, 2012.
- [73] H. Prielipp, M. Knechtel, N. Claussen, S. K. Streiffer, H. Müllejans, M. Rühle, J. Rödel, *Mat. Sci. Eng. A-struct*, **197**, pp.19-30 (1995).
- [74] E. M. Schulson and D. R. Barker. Scr. Metall., 17, pp.519-522 (1983).
- [75] H. Peterlik, P. Roschger, K. Klaushofer, and P. Fratzl, Nat. Mater., 5, pp.52-55 (2006).
- [76] T. Kizuka, K. Miyazawa, and T. Tokumine, J. Nanotech., 12, 583817 (2012).
- [77] M. P. Larsson and S. Lucyszyn, J. Phys.: Conf. Series, 159, 012006 (2009).
- [78] M. Watanabe, K. Miyazawa, K. Kojima, and M. Tachibana, *IEEJ Trans SM*, **128**, pp.321-324 (2008).
- [79] R. Kato and K. Miyazawa, *Diam. Relat. Mater.*, **20**, pp.299-303 (2011).
- [80] Y. Murakami, 応力集中の考え方, Yokendo, Tokyo, 2005.
- [81] M. Watanabe, K. Hotta, K. Miyazawa, and M. Tachibana, J. Phys.: Conf. Series, 159, 012010 (2009).
- [82] M. Vos, P. L. Grande, D. K. Venkatachalam, S. K. Nandi, and R. G. Elliman, *Phys. Rev. Lett.*, 112, 175901(2014).
- [83] S. Kawasaki, and E. Sakai, J. Nucl. Sci. Technol., 4, pp.273-278 (1967).
- [84] E. Fujita, Kinzoku Butsuri Zairyou Kagaku no Kiso, Agne, 661(1996) (in Japanese).

本研究に関する発表論文

出版済み論文

- <u>Toshio Konno</u>, Takatsugu Wakahara, and Kun'ichi Miyazawa, Synthesis and Structural Analysis of C₆₀-C₇₀ Two-Component Fullerene Nanowhiskers, *Journal* of Crystal Growth, **416**, pp. 41–46 (2015).
- 2. <u>Toshio Konno</u>, Erlon Henrique Martins Ferreira, Lingling Ren, Guangzhe Piao, José Manuel Juárez, García, Froy Martínez Suárez, Sergio Joaquín Jiménez Sandoval, Takatsugu Wakahara, and Kun'ichi Miyazawa,

Raman Shift Measurement of the $A_g(2)$ Mode of C_{60} Fullerene Nanowhiskers Synthesized by the Liquid-liquid Interfacial Precipitation Method, *Transactions of the Materials Research Society of Japan*, **41**, pp. 289–295 (2016).

 <u>Toshio Konno</u>, Erlon Henrique Martins Ferreira, Lingling Ren, Guangzhe Piao, José Manuel Juárez, García, Froy Martínez Suárez, Sergio Joaquín Jiménez Sandoval, Takatsugu Wakahara, and Kun'ichi Miyazawa,

Raman Spectroscopic Measurement of a Vacuum-Deposited C₆₀ Thin Film, *Proceedings of the International Conference Nanomaterials: Applications and Properties*, **4**, 01MAN02 (5pages) (2015).

- Hiroyuki Takeya, <u>Toshio Konno</u>, Chika Hirata, Takatsugu Wakahara, Kun'ichi Miyazawa, Takahide Yamaguchi, Masashi Tanaka, and Yoshihiko Takano, Superconductivity in Alkalidoped Fullerene Nanowhiskers, *Journal of Physics: Condensed Matter*, 28, 354003 (8pages) (2016).
- Tokushi Kizuka, Kou Watanabe, Daisuke Matsuura, <u>Toshio Konno</u>, Shuichi Shimomura, Takatsugu Wakahara, and Kun'ichi Miyazawa, Measurements of Young's Modulus of Fullerene C₆₀-C₇₀ Alloy Crystalline Nanowhiskers, *Journal of Nanoscience and Nanotechnology*, 18, pp. 451-454 (2018).

投稿論文

 <u>Toshio Konno</u>, Takatsugu Wakahara, Kun'ichi Miyazawa, and Kazuhiro Marumoto, Dramatically Improved Tensile Strength of Fullerene Needle-like Crystals (submitted to New Carbon Mater.). 2. <u>Toshio Konno</u>, Takatsugu Wakahara, Chika Hirata, Kun'ichi Miyazawa, and Kazuhiro Marumoto, Analysis of the Size of Two-Component C₆₀-C₇₀ Fullerene Nanowhiskers, (to be submitted to *Transactions of the Materials Research Society of Japan*).

謝辞

本論文は筆者が国立研究開発法人物質材料研究機構フラーレン工学グループ研究業務員、表面界面キ ネティクスグループ研究業務員に在籍中の研究成果、及び筑波大学大学院数理物質科学研究科ナノサイ エンス・ナノテクノロジー専攻社会人博士後期課程に在籍中の研究成果をまとめたものである。同専攻 准教授 丸本一弘先生には指導教官として本研究の実施の機会を与えて戴き、その遂行にあたって終始, ご指導を戴いた。ここに深謝の意を表する。同専攻教授 黒田眞司先生には主査として大変有益なご助 言を戴いた。ここに深謝の意を表する。筑波大学大学院数理物質科学研究科物性・分子工学専攻教授 松 石清人先生、並びに国立研究開発法人物質材料研究機構主幹研究員 若原孝次博士には副査としてご助 言を戴くとともに本論文の細部にわたりご指導を戴いた。ここに感謝の意を表する。本研究の実験及び 考察では国立研究開発法人物質材料研究機構フラーレン工学グループグループリーダー(現 沖縄科学 技術大学院大学イメージングセクション) 宮澤薫一博士に研究遂行にあたり日頃より有益なご討論ご 助言を戴いた。ここに感謝の意を表する。また、本研究の第2章の不確かさ評価においては National Institute of Metrology, Quality and Technology \mathcal{O} Erlon Henrique Martins Ferreira | $\pm 、$ National Institute of Metrology の Lingling Ren 博士、Qingdao University of Science and Technology の Guangzhe Piao 博士、National Center of Metrology の José Manuel Juárez García 博士、Centro de Investigación y Estudios Avanzados del Instituto Politecnico Nacional の Froy Martínez Suárez 博 士、Sergio Joaquín Jiménez Sandoval 博士に有益なご討論ご助言を戴いた。ここに謝意を表する。