単層カーボンナノチューブの CVD 生成とラマン分光

丸山 茂夫

東京大学 大学院 工学系研究科 機械工学専攻

1. はじめに

1993年にNECの飯島ら[1]によって発見された単層カー ボンナノチューブ (Single-Walled Carbon Nanotubes, SWNTs)は、図1(a)のように炭素原子が筒状に配列した直 径約1nm長さは数µmから数十µm以上の炭素材料である. このSWNTsに先立って同じく飯島[2]によって発見された 多層カーボンナノチューブ(MWNTs)は、図1(c)に示すよう にナノチューブが入れ子状となった構造である. MWNTs は、従来から工業材料として用いられてきた炭素繊維の究 極の形であり、数百 nm 程度から数十 nm までの直径の材 料が生成されている. 図1(b)は SWNTs がファンデルワー ルス力によって束となった構造,図1(d)は、SWNTの内部 にフラーレン C_{60} がつまったピーポッドとよばれる構造で ある.

特に SWNTs は, その直径と巻き方によって金属や半導体になるなどの電気的特性,極めて強靭な機械的特性,ダイヤモンドを超える熱伝導特性などが期待され,ナノテクノロジーの代表的な新素材として,広範な応用が考えられている[3,4].例えば,電界効果トランジスタ(FET)などの電子素子や究極の電気配線,平面型ディスプレーなどのための電界放出電子源,走査型プローブ顕微鏡の探針,高熱伝導素子,高強度複合材料,導電性複合材料や水素吸蔵材などとして利用するための応用研究が活発に行われている.

SWNTs は、従来、レーザーオーブン法[5]やアーク放電 法[6]によって生成されてきた.集光したレーザー光やアー ク放電の高エネルギーで黒鉛とわずかに添加した触媒金 属原子を蒸発させて、適当な冷却条件で炭素が再結合する 際に、SWNTs が生成される.ところが、レーザーやアー ク放電の生成装置は、どうしても高価となり、大量合成に は向いていない.最近では、すでに工業レベルで大量生成 されている炭素繊維や多層ナノチューブと同じように、触 媒化学気相反応法(CVD 法)や担持触媒 CVD 法による生成 する方法がいろいろ試みられている[7, 8]. 単層ナノチュー

ブを生成するキーとなるのは数ナノメートルの金属微粒 子を触媒として活用することにあると考えられており, 鉄・コバルト・モリブデンなどの金属微粒子をアルミナ, シリカ,マグネシアやゼオライトなどに担持して,炭化水 素を高温で反応させる方法が一般的である[7]が,高純度の 単層ナノチューブの生成は容易でない. Smalley らは,高 温(約1000℃)・高圧(数十気圧)の一酸化炭素を炭素源と する HiPco と呼ばれる方法で[8], アモルファスカーボンが 混入しない単層ナノチューブの生成を実現し、本格的な大 量生産を進めているが、多量の金属微粒子が含まれること と,高温・高圧の一酸化炭素の取り扱いが容易でない点が 問題となっている. 著者らは, 最近, 今まで用いられてき た炭素供給源の炭化水素をアルコールにかえると高純度 の SWNTs を比較的低温でかつ極めて簡単な装置で生成で きることを明らかとした[9]. 本報では, この新しい SWNTs 生成方法の概要について述べる.

2. アルコールからの単層ナノチューブ生成

生成装置の概要を図2に示す. 触媒としては, Shinohara らの方法[10]に従い, 鉄とコバルトをゼオライトに担持し



Fig. 1 Structure of carbon nanotubes. (a) SWNT, (b) Bundle of SWNTs, (c) MWNT, (d) Peapod.



Fig. 2 Catalytic CVD apparatus using alcohol

て用いた.

触媒を石英ボートにのせて石英管(直径 27 mm)に入れ, 電気炉の中央部に挿入し,アルゴンガスを流量 200 sccm 以上に保って流しながら,電気炉温度を設定反応温度まで 昇温し,上昇させ,その後,いったん真空にして,10分 程度アルコール蒸気を導入するだけの簡単な方法である.

図3にエタノールを原料ガスとして、電気炉温度800℃ で生成した試料を、"精製処理なしで"そのまま観察した 透過型電子顕微鏡(TEM)像を示す.図3の中央付近には 直径およそ1nmのSWNTsが一本だけの像が見え、それ以 外は図1(b)に示すような束(バンドル)になっている.バ ンドル状のSWNT以外には、アモルファスカーボン、 MWNTs、金属微粒子、炭素ナノパーティクルなどの副生 成物はほとんど存在しないことが確認される.図3は、現 在までに報告された"生成直後"のTEM像の中で最も高



Fig. 3 TEM image of SWNTs generated from alcohol with the catalytic CVD process at 800° C.

品質な SWNTs の TEM 像であると考えられる.

本手法によって従来の CO や炭化水素を炭素源に用い た CCVD 法と比較して低温・高純度 SWNTs 生成が可能と なったのは、炭素源が有酸素分子でため、触媒反応で放出 される OH ラジカルが、比較的低温においても SWNTs 高 純度生成の妨げとなるダングリングボンドを有するアモ ルファスなどの炭素を効率的に除去するためと考えられ る. このような低温条件での SWNTs 生成が可能となった ことで、配線済みのシリコン基板上への単層ナノチューブ の直接合成なども容易に可能となると考えられる.

3. 単層カーボンナノチューブの共鳴ラマン散乱

SWNTの評価法としては,電顕観察に加えて,図4に測 定例を示した共鳴ラマン分光が極めて有力である[11].図 4の1590 cm⁻¹付近に見られるラマンピークはグラファイ ト由来のGバンド(炭素原子の6角格子内振動による)で あり,SWNTの場合には筒状に閉じた構造をとるためにゾ ーンフォールディングによって様々なモードに分裂する [3,4,12].また,1350 cm⁻¹付近に見られるプロードなピー クはDバンドと呼ばれ,アモルファスカーボンなどのダン グリングボンドをもつ炭素原子によるものである. SWNTに特徴的なのが150~300 cm⁻¹付近に見られるピー クであり,チューブ直径が全対称的に伸縮する振動モード A_{1g}に対応し,そのシフト量はおおよそナノチューブの直 径に反比例する.つまり,SWNTの直径*d*(nm)とラマンシ フトv (cm⁻¹)とのほぼ反比例の関係式から SWNTの直径を 見積もることが可能である.最初に提案された[13],*d*,=



Fig. 4 Resonant Raman scattering. (a) Laser oven sample, (b) Alcohol CCVD sample



Fig. 5 Raman scattering of SWNTs from ethanol (excitation at 488nm) (A) Radial Breathing Mode, (B) Full range.

223.75/v, SWNTs がバンドルとなることによるブルーシフ トを陽的に表現した関係式[14] $d_t = 232/(v-6.5)$ や TEM, X 線回折や単独の SWNT の顕微ラマン分光などによる検証 でよく合うといわれている関係式[15] $d_t = 248/v$ が知られ ているが,現実的な SWNT の直径 0.7 nm ~1.9 nm 程度の 範囲内では,それぞれの差異はさほど大きくない.本報で は最後の関係式を用いる.

図5にエタノールを用いて電気炉温度を600-900℃に変 えて生成した試料のラマンスペクトルを, レーザーオーブ ン法によって生成した試料と比較して示す.GバンドとD バンドの強度比, G/D 比から試料中のアモルファスカーボ ンに対する SWNTs のおおよその収率が予測できる. 600 ℃の生成試料は相当 G/D 比が低いが、それ以外の 700-900 ℃での生成試料は高い G/D 比を示し, 良質な SWNTs であることが分かる.ここで, TEM 観察によって, アモルファスカーボンがほとんど観察されていない 700-900 ℃の場合においても小さいながら D バンドシグ ナルが認められるのは、恐らくゼオライト表面に付着した アモルファスカーボンによると考えられる. 図 5A に 100 ~400 cm⁻¹付近のブリージングモードの拡大図を示す. 600℃から 900℃と温度が高くなるにつれて全体のピーク の分布が低いラマンシフト側に移行しており, 直径の太い SWNT が生成されていることがわかる.

実験的に観察されるのは共鳴ラマン散乱である.SWNT の電子状態密度関数(eDOS)は、グラファイト1枚の2次元 分散関係

$$E_{g2D} = \gamma_0 \sqrt{1 + 4\cos\frac{\sqrt{3}k_x a}{2}\cos\frac{k_y a}{2} + 4\cos^2\frac{k_y a}{2}}$$
(1)

(重なり積分を無視して π バンドと π *バンドが対称となる 線形近似をしたもの, γ_0 :最近接炭素の相互作用,



Fig. 6 Electric density of state and van Hove singularity

 $a = \sqrt{3}a_{cc}$: 格子定数, k_x , k_y : 波数ベクトルの x, y 方向成 分)を基礎として,SWNTの幾何学構造となるための周方 向の周期境界条件と軸方向の周期性を考えることで見積 もられ,図6に示すように、周方向の周期境界条件に起因 する van Hove 特異点と呼ばれる鋭いピーク(発散)が現 れる[4]. ちなみに、カイラル指数(n,m)の(n-m)/3 が整数 であると金属で, それ以外は半導体となることが良く知ら れている[16]. 正確にはアームチェア(n=m) だけが金属で, (n-m)/3 が整数かつn≠mの場合はゼロバンドギャップ半 導体となる[17]. 電子状態密度の鋭いピークのため、伝導 帯と価電子帯の特異点同士のエネルギーギャップ(図6の *E*₁₁, *E*₂₂ など)と共鳴する励起光によって極めて選択的な 共鳴ラマンが得られる.利用した励起光との共鳴条件が SWNT の直径とカイラル指数に強く依存することになり, すべてのカイラル指数の SWNT に対して、ナノチューブ 直径を横軸に,エネルギーギャップを縦軸にプロットした Kataura プロット[18]が共鳴ラマン散乱の解釈の上で非常 に便利である. 図7は, $\gamma_0 = 2.9 \text{ eV}$, $a_{cc} = 0.144 \text{ nm}$ とした場 合[19]の kataura プロットである.ここで, 白丸は金属ナノ チューブ,黒丸は半導体ナノチューブを表す.直径に対す る最小エネルギーギャップの変化 Eu(di)は、大雑把には、 金属 SWNT と半導体 SWNT に対してそれぞれ,

 $E^{M_{11}}(d_{t}) = 6a_{cc}\gamma_{0}/d_{t}, E^{S_{11}}(d_{t}) = 2a_{cc}\gamma_{0}/d_{t}$ (2) と表せ、金属 SWNT では、 $E^{M_{11}}(d_{t}), 2E^{M_{11}}(d_{t}), 3E^{M_{11}}(d_{t})...$ で、半導体 SWNT では、 $E^{S_{11}}(d_{t}), 2E^{S_{11}}(d_{t}), 4E^{S_{11}}(d_{t}), 5E^{S_{11}}(d_{t}),$



Fig. 7 Chirality and energy separation of SWNTs (Kataura plot).

7E^S₁₁(*d*₁)...で励起光と共鳴するが, 実際にはカイラル指数に 依存して, Trigonal warping 効果によって[19], 相当な幅を 持つ. 著者の Web ページに(40,40)までの全てのカイラリ ティに対する 1 次元電子状態密度とズームすることでカ イラリティの確認が可能な Kataura プロットを掲載してい る[20].

図 8 には、アルコール CCVD 法で生成された SWNT の ブリージングモードを、横軸をラマンシフトに比例させた Kataura プロットと比較して示す.励起光(488 nm, 2.54 eV) に対して±0.1 eV 程度の範囲の SWNT が共鳴すると考える と、個々のラマンピークと Chirality を直接的に対応させる ことは困難であるが、図 8(a)のラマン散乱スペクトルでは 金属 SWNT と半導体 SWNT が半々程度、図 8(b)ではより 細い金属 SWNT によるピーク (240~300 cm⁻¹) が優勢と なっていることがわかる.これらの考察と対応し、金属 SWNT が観察される場合には、図 4、図 5 の D バンドの近 くに金属 SWNT の束に特有の Breit-Wigner-Fano (BWF)と 呼ばれる[11,18]ピークが観察されている.

参考文献

- [1] S. Iijima and T. Ichihara, Nature 363 (1993) 603.
- [2] S. Iijima, Nature, 354 (1991), 56.
- [3] M. S. Dresselhaus and G. Dresselhaus, Science of Fullerenes and Carbon Nanotubes, Academic Press, New York, (1996).



Fig. 8 Comparison of CCVD Raman with Kataura plot.

- [4] R. Saito, G. Dresselhaus and M. S. Dresselhaus, Physical Properties of Carbon Nanotubes, Imperial College Press, London, (1998).
- [5] A. Thess et al., Science 273 (1996) 483.
- [6] C. Journet et al., Nature 388 (1997) 756.
- [7] J.-F. Colomer et al., Chem. Phys. Lett. 317 (2000) 83.
- [8] M. J. Bronikowski et al., J. Vac. Sci. Technol. A 19 (2001) 1800.
- [9] S. Maruyama et al., Chem. Phys. Lett., 360 (2002), 229.
- [10] K. Mukhopadhyay et al., Jpn. J. Appl. Phys. 37 (1998) L1257.
- [11] A. M. Rao et al., Science, 275 (1997), 187.
- [12] M. S. Dresselhaus & P. C. Eklund, Adv. Phys., 49 (2000), 705.
- [13] S. Bandow et al., Phys. Rev. Lett., 80 (1998), 3779.
- [14] L. Alvarez et al., Chem. Phys. Lett., 136 (2000), 186.
- [15] A. Jorio et al., Phys. Rev. Lett. 86 (2001) 1118.
- [16] R. Saito et al., Appl. Phys. Lett., 60 (1992), 2204.
- [17] M. Ouyang et al., Science, 292 (2001), 702.
- [18] H. Kataura et al., Synth. Metals, 103 (1999), 2555.
- [19] R. Saito et al., Phys. Rev. B, 61 (2000), 2981.
- [20] S. Maruyama, http://www.photon.t.u-tokyo.ac.jp/ ~maruyama/kataura/kataura.html.