**3B08** 

## 銅アセチリドナノワイヤーの自己組織的成長機構

## (分子研) 〇十代 健、西 信之

「序】

ナノ構造物を構築する方法論として、光や電子によるエッチングやリソグラフィーによる極小 化は、限界に達しつつある。そのため、原子や分子が自己集合する能力を利用した「自己組織化」 が、ナノテクノロジーの分野で脚光を浴びている。原子や分子が集合していく際の特徴を解き明 かすのは、物理化学およびクラスター科学の一つの研究課題であり、理学的研究がナノ工学にお ける方法論の開拓に直接繋がっている例である。

我々は、銅アセチリド分子を水溶液中、室温で合成することにより、ナノワイヤー形状へと自 己組織的に分子が集合することを見出した。銅アセチリド(C<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>)は、アセチレン銅、炭化銅とも 呼ばれる古くから知られる分子であり、また、4原子からなる非常に単純な分子である。このよ うな単純な分子が自己組織的にナノワイヤーへと結晶成長することは、「自己組織化」のモデル化 合物としても成長機構に興味がもたれる。本研究では、C<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>クラスターおよび C<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>結晶を密度 汎関数法(DFT)による計算を行ない、実験と比較することにより、自己組織化ナノワイヤーの成長 機構の解明を目指した。

## 【合成実験】

塩化銅(I)CuClを5%アンモニア水溶液中に溶解し、Arで希釈したアセチレン分子  $C_2H_2(1\%)$ をゆっくりと(5ml/min)反応させた。得られた銅アセチリド  $C_2Cu_2$ の沈殿物を直接 SEM で観測した結果を図1に示す。フラスコ内で大量に  $C_2Cu_2$  分子を合成したにもかかわらず、ナノサイズの針状結

晶が得られた。このことは、C<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>が自己組織的 にナノワイヤーへと成長していることを意味す る。粉末X線回折を測定すると、C<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>結晶由来 の回折ピークが観測できた(図2)。C<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>は古 くから知られているが、これまで、結晶構造の報 告例がない。通常の合成方法では、アモルファス 状の生成物が得られるためであり、C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>の導入 速度を制御することにより、初めて、C<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>の結 晶化に成功した。また、その結晶形状がナノワイ ヤー状であるため、自己組織化を利用した非常に 簡便なナノワイヤー合成法としても着目できる。

【クラスターの理論計算】

まず、銅アセチリドクラスター(C<sub>2N</sub>Cu<sub>2N</sub>, N=1,2,3)の DFT 計算を行なうことで、少数系で の集合様式を調べた。C<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub> 単量体では、アセチ レン型分子の直線構造に近い構造が最も安定と



図1  $C_2Cu_2$ ナノワイヤーの SEM 像



なった (図3)。しかし、サイズが 大きくなると、銅イオン  $Cu^+ \ge C_2^{2-}$ 分子が、イオン結合的に交互に集 合をするほうが安定となった(図 4)。クラスターの計算結果から C<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>が集合するとイオン結合の 特徴が大きくなるといえる。

【銅アセチリド結晶の理論計算】

イオン結晶の構造を基に、具体 的には、結晶構造が既知であるア ルカリ金属アセチリドを初期構造 として、銅アセチリド結晶の構造 最適化を行なった。最安定構造は、 C<sub>2</sub>Li<sub>2</sub>を初期構造として仮定した結 晶で、斜方晶系 (Immm, No.71, Z=2) の体心格子である(図5)。Bader による電荷分布は、C2分子に-1.2、 Cu原子に+0.6となり、イオン結合 的な特徴が強く表れている。

DFT 計算で得られた最安定構造 から、粉末X線回折の実験結果を 説明できるか試みた。回折ピーク



C<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>結晶の最安定構造 図5





Natural Population Analysis 法による形式電荷解析

の幅は、ナノ結晶の大きさに依存する。b軸方向に 40nm、 a軸c軸方向に 5nm の結晶サイズを仮定すると、図6 のように実験結果を再現するスペクトルが得られた。 このことは、C<sub>2</sub>Cu<sub>2</sub>結晶が、b 軸方向に長いことを意味 し、C2 分子軸(b 軸)方向に結晶成長しやすいと考えら れる。

【まとめ】

銅アセチリド分子を水溶液中で非常にゆっくりと 合成することで、結晶化に成功した。また、得られた 結晶は、ナノサイズの針状結晶であり、自己組織化に より、ナノワイヤーに結晶成長すると捉えることもで きる。Cu原子とC2分子はイオン結合的に結合してお り、粉末X線回折とDFT計算の結果から、C2分子軸 方向に異方的に結晶成長しやすいと結論できた。