3P063

## 液晶分子が結合した金ナノロッドの外部電場による配列制御

(愛知教育大1,千葉大院融合2)

○堀田裕康<sup>1</sup>,新谷理恵<sup>1</sup>,田中英一<sup>1</sup>,森田剛<sup>2</sup>,畠山義清<sup>2</sup>,西川恵子<sup>2</sup> 中野博文<sup>1</sup>,日野和之<sup>1</sup>

【序】金ナノロッドの配列を制御し、その光学特性を外部電場によって制御することが本研究の 目的である。我々はこれまでに、電場応答性が高い液晶分子に着目し、シアノビフェニル系液晶 分子のアルキル末端をチオール化した、メルカプトオクチルオキシシアノビフェニル

(HS8OBPCN)を有機合成し、配位子置換法によって液晶 分子が結合した金ナノロッドの創製に成功している。さらに、HSへくくくの一くしていの

液晶分子が結合したことで、溶液中でこのナノロッド同士に HS80BPCN 配列相互作用が働くことを小角 X 線散乱(SAXS)測定によって確認している。この相互作用を もとに、外部電場によって金ナノロッドの配列を制御できるか、またロッドのアスペクト比(長 軸の長さ/短軸の長さ)の違いによって電場応答性に違いがあるかどうかを調べるために、本研 究では、液晶分子が結合した金ナノロッド溶液に電場を印加して SAXS 測定を行い、その変化を 調べることを目的とする。

【実験】(1)シード成長法:塩化金酸(HAuCl<sub>4</sub>)水溶液にセチルトリメチルアンモニウムブロ マイド(CTAB)水溶液を加え、テトラヒドロホウ酸ナトリウム(NaBH<sub>4</sub>)を加えて塩化金酸イ オンを還元し、金ナノ粒子を生成させた(Seed溶液)。HAuCl<sub>4</sub>とCTABの水溶液に規定量のAgNO<sub>3</sub> を加え、さらにアスコルビン酸を加えてAu(I)に還元した(Growth溶液)。続いて、Growth溶液 にSeed溶液を少量加え、撹拌後静置するとシード粒子が一次元方向に成長し、金ナノロッドが生 成した。ここで、金ナノロッドのアスペクト比(~5)は、添加するAgNO<sub>3</sub>の量で制御できる。 より高いアスペクト比(5~)の金ナノロッドの調製は、CTABだけでなくベンジルジメチルへ キサデシルアンモニウムクロライド(BDAC)も加えたGrowth溶液を用意し、シード成長を繰り 返すことで行った。ここで、アスペクト比は、BDAC/CTAB濃度比やGrowth溶液の追加量で制 御できる。

(2)配位子置換法:上記の方法で調製したアスペクト比が2,4,6,8の金ナノロッド水溶液にHS8OBPCNのクロロホルム溶液を加え、CTABを置換した。それから遠心分離により沈殿物を回収した。

(3) SAXS測定:液晶分子が結合した金ナノロッドのDMF 溶液を調製し、フォトンファクトリーBL-15AでSAXS測定を 行った。専用セル(図1)中の溶液に対して電場を印加しな い場合(OFF)と電場を印加した場合(ON)で測定を行った。 得られた散乱プロファイルを解析し、電場印加の効果を調べ た。電場強度は $\sim 5 \times 10^5$  V/mに設定した。



【結果と考察】図2に、液晶分子が結合したアスペクト比6 の金ナノロッド溶液の SAXS 強度を散乱パラメーターに対 して示す。電場 OFF のデータは、以前の測定結果を再現し た。それに対して、電場 ON の場合には、SAXS 強度が大き く減少した。この変化は、今回測定したすべてのナノロッド 溶液に対して確認された。

図3に、電場 OFF に対する電場 ON の場合の SAXS 強度 の減少率をナノロッドのアスペクト比に対して示す。アスペ クト比が2,4,6,8と大きくなるにしたがって、減少率 が大きくなることが分かる。

この現象が、ナノロッドの集合構造の変化によるものかど うかを調べるために、散乱プロファイルから距離分布関数を 求めた(図4)。ITO ガラス窓を用いているため散乱光強度 が弱く、S/N が悪いが、短距離部分について電場 OFF のバ ンドの形状は非対称的であるのに対して、電場 ON のそれは 対称的に変化したことが分かる。距離分布関数の形状は、測 定対象の形状が等方的であれば対称的に、異方的であれば非 対称的に現れる。電場を印加してもナノロッド自身の形状は 変化しないので、バンド形状の変化はナノロッドの集合構造 の変化によるものと考えられる。ここで、電場方向と入射X 線の方向は一致している。これまでの実験から、アスペクト 比が大きくなるにしたがって、液晶結合金ナノロッドが長軸 方向に並び合う相互作用が強くなることが確認されている。 そのため、電場を印加すると液晶分子の電場応答性によって、 電場方向への配向度がより向上するのではないかと考えて いる (図5)。

距離分布関数のバンド形状の変化は、電場 OFF の場合に は溶液中のナノロッド試料の緩やかな配向構造を反映して、

異方性が現れるのに対して、電場ONの場合には、 ナノロッドが電場方向に並び合い、電極方向から 見るとまるで等方的な分布をもつ試料のように振 る舞うことを示している。

一方、SAXS 強度の減少は、次のように考えられる。散乱強度は、X 線散乱に寄与する試料の実効体積に依存する。電場を印加すると、集合全体として異方的な構造から等方的な構造へ変化する。

AR6 電場OFF 電場ON (a.u.) ntensity 10 40 50 60×10 図2. アスペクト比6の 金ナノロッド溶液 の SAXS 強度 8 -20 Decreasing ratio 09--80 Aspect ratio 図3. 電場を印加したときの SAXS 強度の減少率 AR6 雷場OFF P(r) (a.u.) 100 200 400 300 r(Å) 図 4. アスペクト比6の 金ナノロッド溶液

の距離分布関数



図5. 電場印加による配向度の変化

このとき、ナノロッドのアスペクト比すなわち異方性が大きいほど、実効体積の減少が著しい。 このため、アスペクト比が増大するにつれて、SAXS強度がより減少したと考えられる。