

# 論文内容要旨（和文）

平成 20 年度入学 大学院博士後期課程生体センシング機能工学専攻 機能センサー講座

学生番号 08522401

氏名 近藤 寛朗 

論文題目 水酸化フラーレンの天然ゴムに対する補強性と老化防止効果に関する研究

ナノ粒子の代表的な物質のフラーレン（以下、C60）は、正5角形と正6角形の炭素環を相互に組合せた球状構造を示し、最低非占有軌道が低いエネルギーレベルにある。そのため、化学反応性が高く様々な官能基を化学修飾したフラーレン誘導体が多数存在する。C60に水酸基を修飾した水酸化フラーレン（以下、C60-OH）やC60は、工業的には有機材料の補強材やラジカルスカベンジャーとしての応用が検討されているが、ゴム・エラストマーへの応用は、C60-OH、C60が超微粒子であるため二次凝集を起こしやすく、ゴム・エラストマー中における微分散化が困難である点がボトルネックとなっている。そこで、本研究では、水溶性をもつC60-OHに着目し、水酸化ナトリウム水溶液中で溶解させたC60-OH水溶液と天然ゴムラテックスを液/液で混合したウェットプロセス法によるコンポジット（Wet Process Composite : W.P.C）を作製し、C60-OHの天然ゴムに対する補強性と老化防止効果を研究した。また、ゴム工業において従来から使用されているオープンロールで分散したコンポジット（Roll Process Composite: R.P.C）を作製し、C60-OHの混合法の違いが補強性と老化防止効果に与える影響についても比較した。補強性と老化防止メカニズムは、水酸基数が10個のC60-OH<sub>10</sub>と24個のC60-OH<sub>24</sub>の比較から考察した。

C60-OH<sub>10</sub>、C60-OH<sub>24</sub>の補強性は、硬度、引張強度で評価した。C60-OH<sub>10</sub>（W.P.C）の硬度はC60-OH未添加の純ゴム配合（以下、Pure gum）に比べ高く、C60-OH<sub>10</sub>（R.P.C）はPure gumとほぼ同じであった。また、引張強度測定から得られる応力-ひずみ曲線からは、C60-OH<sub>10</sub>（R.P.C）とPure gumは、ほぼ同じ挙動を示した。一方、C60-OH<sub>10</sub>（W.P.C）は、モジュラス及び破断強度が増加し、C60-OH<sub>10</sub>の高い補強性が認められた。また、C60-OH<sub>10</sub>（W.P.C）とC60-OH<sub>24</sub>（W.P.C）の比較からは、水酸基数が多くなると補強効果は低下した。C60-OH<sub>24</sub>は、水酸基がC60を全体方位から覆うように分布しており、疎水性である天然ゴムとの相互作用が低いため補強効果が認められず、一方、C60-OH<sub>10</sub>は水酸基がC60に対して偏って分布しており、C60骨格の反応性の高い共役な二重結合が露出しているため、天然ゴムと相互作用し補強効果が発現したものと考えられる。従って、C60-OHの補強メカニズムは、C60に付加している水酸基は補強性には関与せず、C60骨格の共役な二重結合と天然ゴムが相互作用することによって発現していると考えられる。

C60-OHの分散状態の評価は、目視による外観観察、SEM-EDXによる元素の分布状態で行った。補強性が認められなかったC60-OH<sub>10</sub>（R.P.C）の引張強度測定後の破断面からは目視にて茶褐色の異物が認められた。そこで、破断面上に存在する茶褐色状の異物をSEM-EDXで観察分析した。C60-OH<sub>10</sub>（R.P.C）の場合、SEM写真で観察される約70μmの異物と同じ位置においてEDX測定でマッピングした酸素、炭素の元素分布状態が一致することから、異物はC60-OH<sub>10</sub>であることが判明した。一方、C60-OH<sub>10</sub>（W.P.C）、C60-OH<sub>24</sub>（W.P.C）の場合、引張強度測定後の破断面にはSEM観察において異物は全く認められなかった。

C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub>(W. P. C)の場合、引張強度測定後の破断面にはSEM観察において異物は全く認められなかった。また、EDXによる炭素及び酸素の分布状態の偏りもなくほぼ均一であることから、C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>(W. P. C)、C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub>(W. P. C)の分散状態が極めて良好であることが判明した。SEM-EDXと引張強度測定の結果から、C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>(R. P. C)の場合は、C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>がポリマー中で微分散せず、凝集塊を形成していることが判明した。

次に、C<sub>60</sub>-OHの老化防止効果を評価するため、70℃×96時間熱老化処理前後の機械的物性を比較した。C<sub>60</sub>-OHの分散が良好であるC<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>(W. P. C)はPure gumと比べ硬度変化、破断時伸び変化率が小さく、熱老化処理による機械的物性の低下を抑制している。次に、既存の老化防止剤となるアミン系老化防止剤 IPPD 及びフェノール系老化防止剤 BHT をそれぞれ C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>(W. P. C)と比較したところ、C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>(W. P. C)は硬度変化、破断時伸び変化率が小さいことから、C<sub>60</sub>-OH はアミン系老化防止剤と同等の老化防止効果をもつことが判明した。また、C<sub>60</sub>-OH の分散が不十分な C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>(R. P. C)は C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>(W. P. C)と比べ引張強度、破断時伸びの低下が著しく、Pure gum の変化率とほぼ同じ値を示した。C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>(W. P. C)と C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub>(W. P. C)の比較からは、C<sub>60</sub>-OH の水酸基数が多いほど老化防止効果が高いことが判明した。

次にFT-IRによる試料表面の官能基を測定した。70℃×96時間熱処理前後のIRスペクトルからは、熱老化処理したPure gumは、熱処理前では認められない1740cm<sup>-1</sup>のカルボニル基や3400cm<sup>-1</sup>の水酸基による吸収が認められ、熱酸化劣化の進行が認められた。Pure gum、C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>(R. P. C)はともに熱老化処理によりカルボニル基、水酸基が大幅に増加した。また、IPPDはカルボニル基が増加し、BHTは水酸基が増加した。これに対し、C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>(W. P. C)、C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub>(W. P. C)はカルボニル基、水酸基の増加が少なく、ポリマーの熱酸化劣化を抑制することが判明した。また、C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub>の方が、C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>よりもカルボニル基、水酸基の生成を抑制し、老化防止効果が高いことが判明した。従って、C<sub>60</sub>-OHの分散性が老化防止効果へ与える影響は大きく、老化防止効果を発現するためにはポリマー中の微分散化が極めて重要であり、C<sub>60</sub>-OHの水酸基数が多いほど老化防止効果が高いことが判明した。

C<sub>60</sub>-OHのラジカル捕捉性を評価するために、室温で比較的安定なヒドロジルラジカルをもつDPPH(2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl)を用い、DPPHのヒドロジルラジカルをポリマーの劣化によって生じたモデルラジカルとみなし、ヒドロジルラジカルとC<sub>60</sub>、C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>、C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub>の反応性をESRで測定した。C<sub>60</sub>、C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>、C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub>無添加では、ヒドロジルラジカルに由来する5本線の明瞭なESRスペクトルが得られた。次に、C<sub>60</sub>は0.1μmol、1μmol、10μmolと添加量を増加しているにもかかわらずDPPHシグナルの形状変化は認められなかった。これに対し、C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>は0.1μmol添加でDPPHシグナルが減少し、1μmol、10μmol添加でDPPHシグナルは消滅した。また、C<sub>60</sub>、C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>、C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub>をそれぞれ0.1μmol添加し比較すると、水酸基数が多くなるに従いDPPHシグナルが減少した。従って、C<sub>60</sub>は、ヒドロジルラジカルを殆ど捕捉しておらず、ラジカルスカベンジャーとしての機能は極めて小さいことがわかった。一方、C<sub>60</sub>-OHは、DPPHが減少傾向を示すことと、水酸基数が多いほどDPPHの減少が認められるところから、C<sub>60</sub>-OHの老化防止メカニズムは、C<sub>60</sub>-OHの水酸基が天然ゴムから生じるラジカルを捕捉し、老化防止効果を発現することが判明した。

## 論文内容要旨（英文）

平成 20 年度入学 大学院博士後期課程生体センシング機能工学専攻 機能センサー講座

学生番号 08522401

氏名 近藤 寛朗 

論文題目 Study on the Reinforcement and the Anti-Oxidation mechanism of Natural Rubber  
by Fullerol

Fullerene (C<sub>60</sub>) consisting of twelve five-membered rings and twenty six-membered rings has a high chemical reactivity due to the low energy level of lowest unoccupied molecular orbital. The high reactivity of fullerene enables to produce oxidized or hydroxylated derivatives. Fullerene derivatives are expected as reinforcing agents (fillers) and radical scavengers of polymers. However, it has been extremely difficult to disperse them finely in polymers, because they tend to agglomerate due to intermolecular interactions such as van der Waals forces or hydrogen bonds. In this thesis, a natural rubber containing fullerol (C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>) was prepared by the following two methods; one by mixing a C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> aqueous solution with a natural rubber latex followed by coagulation (wet method) and the other by mixing C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> powder with a solid rubber by an open roll mixer (dry method). C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> mixed by the wet method was homogeneously dispersed in the rubber, while the particle prepared by the dry method even reached 70 μm in size. As a result, a rubber composite having finely dispersed C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> was obtained by the wet method. The vulcanized sample of the composite (C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> wet method) exhibited higher modulus, tensile strength, and elongation, indicating that the sample of finely dispersed C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> had a reinforcing effect. The sample damage due to the heat treatment was smaller, showing that C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> possessed anti-aging effect. On the other hand, C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> mixed with the dry method formed aggregates and had negligible reinforcing and anti-aging effects. The radical scavenging ability of C<sub>60</sub>, C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>, and C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub> was measured by the decrease rate of the radical concentration due to 2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl (DPPH). No change was observed in the ESR signal for C<sub>60</sub> even at the addition of 100 times of DPPH to C<sub>60</sub>. On the other hand, the signal for C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> significantly decreased as the ratio of DPPH to C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> increased. The signal almost disappeared at the addition of 10 μM of DPPH to C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub>. When 0.1 μM of DPPH was added to C<sub>60</sub>, C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> and C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub>, C<sub>60</sub>-OH<sub>10</sub> and C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub> reacted with DPPH radical much faster than C<sub>60</sub>. The highest reaction rate was observed for C<sub>60</sub>-OH<sub>24</sub>. The high reaction rate of C<sub>60</sub>-OH can be explained by the presence of phenolic OH group and/or shorter conjugation length of C<sub>60</sub>-OH and the fast reaction with the radical may lead to a higher anti-aging effect.