科学研究費助成事業

. . .

研究成果報告書

科研費

研究成果の概要(和文):本研究では、表面改質剤の自発的な表面濃縮を利用した高分子材料の表面改質を目的として おり、その中でも特にゴム材料に着目し研究を行った。撥水撥油性の高いフッ素系化合物と炭化水素系化合物との共重 合体を合成し、ゴムへ添加したところ、撥水撥油性が向上することが明らかとなった。さらに、表面の化学状態を分析 したところ、ゴムの最表面に合成した共重合体が濃縮していることが明らかとなった。また、フッ素部位と親水性部位 を有する共重合体も合成し、ゴムに添加したところ、ゴム表面の撥水性が低下する(親水性が増す)事が明らかとなっ た。以上の結果より、本研究で提案した表面改質法の可能性と指針を得ることができた。

研究成果の概要(英文): In this study, we aimed the surface modification of polymeric materials using the spontaneous surface concentration of surface modifiers. In particular, we focused on the rubber materials. Fluorine-containing copolymers were synthesized and added to the rubber, and the water and oil repellency of the rubber surface was increased. Then, the chemical state of the rubber surface was analyzed, and it was clarified that fluorine-containing copolymers were concentrated at the rubber surface. Moreover, fluorine-containing copolymers with hydrophilic group were synthesized and added to the rubber, and the water repellency of the rubber surface was decreased. According to the above results, availability of our surface modifying method was confirmed.

研究分野:高分子表面

キーワード:ゴム材料 表面・界面物性 撥水撥油性 フッ素化合物 高分子材料 ぬれ性 表面濃縮

1. 研究開始当初の背景

ゴムやプラスチックに代表される高分子 材料の表面状態は、製品の設計や実用に大き な影響を与える。表面状態を示す性質の一つ であるぬれ性は、洗浄性・撥水撥油性・接着 性・生体適合性など多くの現象に関連してお り、ぬれ性の制御は極めて重要である[1]。

近年では、タブレット端末の普及により、 その筐体部やパネル部に使われているプラ スチック部材の防汚性の向上や、印刷機の摺 動部に用いられているゴムロール表面のぬ れ性の制御など、その重要性はますます高ま っている。

固体表面の液体のぬれは、固体と液体の表 面張力(表面自由エネルギー)と固/液の界面 張力の釣り合いで決まる。固体の表面張力が 大きく、固/液の界面張力が小さいと液体はぬ れ広がる。ポリテトラフルオロエチレン(テ フロン®)に代表されるフッ素系化合物は、 固体の表面張力が小さく、固/液の界面張力が 大きいため液体をはじきやすいため、撥水撥 油剤として汎用されている。従って、表面特 性、特にぬれ性は表面の状態を制御すること が重要となる。

現在、プラスチックやゴムに対して行われ ている表面改質法としては、プラズマ処理、 スパッタ処理、蒸着やディップコートなどに よるコーティング、シランカップリング剤や グラフトによる材料表面の修飾、などが挙げ られる [2]。しかし、これらの手法では、基 本的に後処理であるため工程が増える、経時 変化による劣化、長期使用での改質層の剥離 が懸念される、といった問題がある。

また、これらの手法は主に、プラスチック や高分子薄膜に対しては多くの研究がなさ れているが、ゴム材料に着目した場合、ほと んど研究がなされていない。その理由として は、様々な添加剤が加えられているために組 成や構造が複雑であることや、研究を行って いる機関が少ないことが挙げられる。

従って、ゴム材料にも応用できる簡易で高 耐久の表面改質法が求められている。

ここで、筆者はこれまでに、フッ素系高分 子薄膜の表面の分子構造や分子の運動性と 撥水撥油性との関連を明らかにしてきた[3]。 著者の所属する兵庫県立工業技術センター では、古くからゴム材料の研究・開発に取り 組んでおり、ゴムの配合設計から成形、評価 まで一貫して行っている。

2. 研究の目的

以上の事を踏まえて、本研究では以下のよ うなゴム材料の表面改質法を提案する。

上述したようにゴム材料には多くの添加 剤が含まれている。また、その一部が表面へ 移動し脱離する現象(ブリード)がしばしば 問題となることがある。本研究では、この現 象を利用し、添加した表面改質剤を自発的に 表面へ濃縮させることにより改質層を形成 させ、表面の改質を行う(図 1)。



図1 表面濃縮を利用した表面改質法の模式図

3.研究の方法

上記の目的を達成するために、本研究では、 下記の2つの実験を行う。

(1)フッ素系高分子の添加によるゴム表面 の撥水撥油化

(2) 耐候性や親水性を有する高分子による ゴム材料表面の高機能化

まず(1)の実験を主軸に、ゴム材料に添加した機能性高分子の表面濃縮のメカニズムを明らかにし、本研究で提案した表面改質法の基礎的な知見を得る。得られた知見を基に(2)の実験を行い、ゴム表面の表面特性の制御を行う。

4. 研究成果

(1)フッ素系高分子の添加によるゴム表面 の撥水撥油化

ゴム中へ添加するフッ素系高分子をラジ カル重合により合成した。図2に今回合成し たフッ素系高分子の化学構造を示す。



図 2 合成したフッ素系高分子(共重合体)の化学 構造. (a) P(F8A-co-StA), (b) P(F8A-co-StMA), (c) P(F4ClA-co-StA), (d) P(F4ClA-co-StMA).

ここで、フッ素系高分子単体では、ゴムとの相溶性が悪く、脱離してしまう可能性があったため、ゴムとの相溶性が良いと考えられる炭化水素系アクリレートである、ステアリルアクリレート、ステアリルメタクリレートとの共重合体とした。また、フッ素系高分子として、フルオロアルキル鎖が長鎖(C8)と

短鎖(C4)のものを用いた。一般的に、長鎖 の方が高い撥水撥油性を示すことが知られ ているが、近年では図2のように、主鎖に置 換基を挿入することにより、短鎖でも長鎖に 匹敵する性能を示すことが知られている[3]。

合成したフッ素系高分子を表1の配合に基 づきゴムと他の添加剤と共にオープンロー ルを用いて混練した。今回用いたゴムは、天 然ゴム (NR) とスチレン-ブタジエンゴム (SBR)である。

表1 配合組成

	NR	SBR
ゴム	100.00	100.00
酸化亜鉛	5.00	3.00
硫黄	2.25	1.75
ステアリン酸	2.00	1.00
加硫促進剤	0.70	1.00
フッ素系高分子	1.00	1.00

混練後、加熱プレスにてシート状に成形し、 各種評価を行った。

まず、撥水撥油性の変化を評価するために 水および油(ヨウ化メチレン(CH₂I₂)および *n*-ヘキサデカン(*n*-HD))接触角測定を行っ た。結果を表 2 に示す。

表 2 NR および SBR の静的接触角(ブランクはフ ッ素系高分子を添加していない試料)

	静的接触角/°		
NR -	7k	CHala	n-HD
	,](÷··2·2	
ブランク	110.0	88.0	40.4
P(F8A-co-StA)	118.4	86.0	64.5
P(F8A-co-StMA)	123.1	103.6	91.8
P(F4CIA-co-StA)	114.2	92.5	69.6
P(F4CIA-co-StMA)	117.4	93.6	69.1

SBR -			
	水	CH_2I_2	n-HD
ブランク	113.4	73.2	37.9
P(F8A-co-StA)	125.6	93.1	66.4
P(F8A-co-StMA)	134.6	100.5	81.1
P(F4CIA-co-StA)	122.9	93.8	65.1
P(F4CIA-co-StMA)	129.4	97.9	64.2

結果としては、NR, SBR と共に、フッ素系 高分子を添加することにより、水および油の 接触角が向上していることが確認された。特 に、P(F8A-co-StMA)を添加した試料では、い ずれのゴムにおいても著しく高い接触角を 示していることが明らかになった。以上の結 果は、フッ素系高分子がゴム表面へと移行し、 接触角が向上したことが示唆された。ただし、 今回の検討では、フッ素系高分子の種類によ る撥水撥油性の差異については明瞭になら なかった。

続いて、実際にフッ素系高分子が表面に濃縮していることを明らかにするために、エックス線光電子分光分析(XPS)装置を用いて、 試料の極表面の化学状態を評価した。図3に NR および SBR の C_{1s}スペクトルを示す。



図 3 NR および SBR の XPS の C1s スペクトル

NR, SBR 共にフッ素系高分子を添加した試料において、ブランクでは観察されていない ピークが観測された。Wide scan において、フ ッ素系高分子を添加した試料において、フッ 素が観測された事から、これらのピークは、 -CF₂-(291 eV 付近)および-CF₃(293 eV 付近) 結合に由来するものであると考えられる。従 って、フッ素系高分子を添加したゴムの表面 には添加した高分子が存在していることが 示唆される。

さらに、フッ素系高分子が表面にのみ存在 していることを明らかにするために、イオン スパッタを併用しての深さ方向分析を実施 した。イオンスパッタ源としては、有機化合 物に対して低損傷でスパッタ可能なアルゴ ンガスクラスターイオン銃(GCIB)を用いた。 図4に,NR に P(F4CIA-co-StA)を添加した試 料での深さ方向分析の結果を示す。

スパッタ時間が経過するにつれて、フッ素 の濃度が減少していく様子が確認された。こ れはすなわち、表面にフッ素系高分子が濃縮 している層が存在していることを示してい る。この結果は他のフッ素系高分子を添加し た試料においても、同様の傾向であった。以 上の結果より、ゴムに添加したフッ素系高分 子はゴムの最表面に濃縮し、その結果、ゴム 表面がフッ素系高分子で被覆され接触角が 向上したと考えられる。今回、フッ素系高分 子が表面に濃縮した要因としては、フッ素系 化合物が空気界面に偏斥し易いことや、フッ 素系化合物自体がゴムと相溶性が低いこと が考えられる。



図 4 GCIB を 用 い た XPS に よ る NR+P(F4CIA-co-StA)の深さ方向分析

(2) 耐候性や親水性を有する高分子による ゴム材料表面の高機能化

(1)の結果より、フッ素系高分子が表面 へ濃縮し易いことが明らかになった。このこ とを利用し、フッ素系化合物と親水性化合物 との共重合体を利用し、ゴム表面の親水化を 試みた。

図5に今回用いた親水性化合物を示す。こ の化合物は親水性高分子であるポリエチレ ングリコール(PEG)部位をもつ高分子アゾ 重合剤(VPE-0201,和光純薬工業製)である。 この化合物とC8のフッ素系アクリレートと の共重合体をフッ素部位とPEG部位の割合 を変えてラジカル重合により合成した(以下, P(F8A-co-VPE))。



図 5 VPE-0201 の化学構造の模式図 (PEG ユ ニットの分子量は約 2,000)

合成した共重合体自体のぬれ性を評価す るため、種々の溶媒に溶かしスピンコート法 によりシリコン基板上に製膜した。製膜後、 水、CH₂I₂, *n*-HD に対する静的接触角測定を行 った(表 3)。

PEG 部位の割合が増えるにつれて、水に対 する接触角が低下していく事が確認され、親 水性であることが確認された。一方で、*n*-HD に致しては 80°以上の接触角を示しており、 親水撥油性を示す事が明らかになった。

表 3 P(F8A-co-VPE)の静的接触角

_	静的接触角/°		
	水	CH_2I_2	n-HD
P(F8A-co-VPE)(1:9)	112.2	99.0	80.8
P(F8A-co-VPE)(5:5)	61.2	38.7	79.0
P(F8A-co-VPE)(9:1)	15.9	8.5	79.6

次に、これらの共重合体を NR に対して (1)と同様の手順・配合にて混練し、プレ ス成形を行い、得られたシートに対して静的 接触角測定を行った(表 4)。

表4 各種 P(F8A-co-VPE)を添加した NR の接触角

_	静的接触角/°		
	水	CH_2I_2	n-HD
ブランク	110.0	88.0	40.4
NR+P(F8A-co-VPE)(1:9) 1部	109.5	85.8	49.6
NR+P(F8A-co-VPE)(5:5) 1部	105.7	85.8	54.4
NR+P(F8A-co-VPE)(9:1) 1部	104.1	86.3	49.3
NR+P(F8A-co-VPE)(1:9) 2部	101.2	83.0	51.8

まず、各共重合体を1部(ゴム 100g に対 して 1g)添加した場合、ブランクに比べて水 と CH₂I₂に対する接触角は低下し、*n*-HD に対 する接触角は上昇するという傾向が見られ た。共重合体自身が水や CH₂I₂に対する接触 角が低く、*n*-HD に対する接触角は高いとい う傾向があるため状況としては一致してい る。また、XPS 測定の結果からもフッ素に由 来するピークが確認されていることから、共 重合体の表面濃縮は起こっていると考えら れる(図 5)。



図 5 NR+P(F8A-co-VPE)(1:9)の XPS サーベイスペ クトル

しかし、予想に反して、PEG 部位の割合が 低い共重合体ほど、接触角の増減が顕著であ った。これは、PEG 部位の割合が低くなるこ とでフッ素部位の割合が多くなり、表面への 濃縮が顕著になるためではないかと思われ る。P(F8A-co-VPE)(1:9)の試料については、2 部配合したものについても評価を検討した。 その結果、1 部配合時に比べて水および CH₂I₂ に対する接触角が低下していることが確認 された。これは、前述のように表面への濃縮 が起こりにくいため、1 部では効果が低かっ たが、2 部に増やした事で、表面に濃縮する 共重合体の割合が増えて、表面のぬれ性に及 ぼす影響が増えたためではないかと考えら れる。一方で、表面濃縮はするもののフッ素 部位が空気に配向しやすいために、最表面に フッ素部位が露出し、親水性部位(PEG)が 内部に潜り込んでいる可能性もある。

以上の結果より、ゴム中の添加剤、ここで は特にフッ素系高分子は、ゴム表面への濃縮 が起こりやすく、表面特性も化合物の種類に 応じて変化することが明らかになり、本研究 が提案している改質剤の濃縮による表面改 質法の可能性と指針を得ることができた。

- <引用文献>
- [1] 角田光雄, ぬれ技術ハンドブック, 2001 [2] 例えば, 越智光一、表面解析・表面改質の 化学、2003.

[3] 例えば, K. Honda et.al., *Macromolecules*, **38**, 5699, 2005; K. Honda et.al., *Macromolecules*, **43**, 454, 2010.

5. 主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

- 〔雑誌論文〕(計1件)
- <u>K. Honda</u>, I. Yamamoto, M. Morita, H. Yamaguchi, H. Arita, R. Ishige, Y. Higaki, A. Takahara, Effect of α-substituents on Molecular Motion and Wetting Behaviors of Poly(fluoroalkyl acrylate) Thin Films with Short Fluoroalkyl Side Chains, *Polymer*, 55, 6303-6308, 2014.

DOI: 10.1016/j.polymer.2014.09.054

〔学会発表〕(計6件)

- <u>本田幸司</u>,長谷朝博,高原 淳,含フッ 素共重合体の表面濃縮を利用したゴム材 料の改質,次世代ナノテクフォーラム2 015,大阪,2015年3月.
- <u>本田幸司</u>,長谷朝博,高原 淳,ゴム材 料に添加した含フッ素高分子の分散状態 の評価,第 26 回エラストマー討論会,名 古屋,2014年 12 月.
- <u>本田幸司</u>,長谷朝博,高原 淳,ゴム/フ ッ素系高分子複合材料の特性評価,第63 回高分子討論会,長崎,2014年9月.
- ④ Koji Honda, Asahiro Nagaani, Atsushi Takahara, Surface Properties of the Rubber / Fluorinated Copolymer Composites, The 13th Pacific Polymer Conference, Kaohshiung, November 2013.
- <u>本田幸司</u>,長谷朝博,高原 淳,フッ素 系共重合体/ゴム複合材料の表面特性,成 形加工シンポジア'13,倉敷,2013 年 11 月.
- ⑥ 本田幸司,長谷朝博,礒野禎三,柏井茂 雄,高原 淳,ゴム材料に添加した含フ ッ素共重合体の分散状態,第62回高分子

学会年次大会, 京都, 2013年5月.

〔図書〕(計1件)

 IR 分析 テクニック事例集,第14章4節, 含フッ素共重合体の添加により改質され たゴム材料表面の分析,pp.564-565,技術 情報協会,2013年9月出版

〔産業財産権〕 。出願状況(計0件)

○取得状況(計0件)

〔その他〕 ホームページ等 http://www.hyogo-kg.jp/

6.研究組織
 (1)研究代表者
 本田 幸司 (HONDA, Koji)
 兵庫県立工業技術センター 材料・分析技
 術部 化学材料グループ 主任研究員
 研究者番号:20553085

(2)研究分担者 なし

(3)連携研究者 なし