

ノート

洗浄液中におけるムクロジ果皮の汚染防止効果

久保田弥生, 森山恵美, 前川昌子

(奈良女子大学生活環境学部)

原稿受付平成18年5月18日; 原稿受理平成18年9月2日

Effects of Mukuroji Pericarp on Deposition of Carbon Black onto Fabrics in Washing Bath

Yayoi KUBOTA, Emi MORIYAMA and Masako MAEKAWA

Faculty of Human Life and Environment, Nara Women's University, Nara 630-8506

In order to clarify anti-deposition effects of mukuroji pericarps, deposition of carbon black onto cotton and polyester fabrics has been studied in aqueous solutions of mukuroji pericarps. The rates of deposition were evaluated from the reflectivity of stained fabrics. It was revealed that the rate of deposition of carbon black onto the fabrics in an aqueous solution of mukuroji pericarps was lower than that in an aqueous solution of sodium dodecyl sulfate as well as in polyvinyl alcohol, which is a known anti-redeposition agent. In addition, it was revealed that these effects were not introduced by the saponin component alone, but by the whole mukuroji pericarp which contains the non-saponin component.

(Received May 18, 2006; Accepted in revised form September 2, 2006)

Keywords: washing 洗濯, deposition 汚染, mukuroji pericarp ムクロジ果皮, carbon black カーボンブラック, reflectivity 反射率.

1. 緒 言

ムクロジ (*Sapindus mukroossi* Gaertn.) はムクロジ科の高木で日本や東南アジアに分布する植物である。その果皮には数種類のサポニンが含まれており、明治に入り石鹼が普及する以前は、サイカチやビナンカズラなど、他の植物洗浄剤と共に洗浄剤として用いられていた。近年もムクロジ果皮の洗浄作用に関する報告が多く見られる^{1)~4)}。サポニンとは、その水溶液を攪拌すると石鹼のような持続性の泡を発生する発泡作用のある配糖体の総称であり、発泡作用のほかに、赤血球破壊作用(溶血作用)、コレステロールとの複合体形成能、魚毒作用などが知られており、またサポニン含有生薬の薬効に関する研究も多い^{5)~8)}。サポニンの構造は親水性の糖部と疎水性の非糖部(アグリコンまたはサポゲニン)から成り、アグリコンの構造によりトリテルペノイドサポニンとステロイドサポニンに大別される。ムクロジ果皮はヒドラゲニンをサポゲニンとする数種のトリテルペノイドサポニンを含む⁹⁾¹⁰⁾。数種のムクロジサポニンについて、表面張力、乳化性、

分散性など界面活性に関する報告がされている¹¹⁾¹²⁾。また、ムクロジサポニンには比較的弱い抗菌性と顕著な抗真菌作用があることも知られており、近年、化粧品やシャンプーにも配合されている。

一方、洗濯において脱離した汚れの繊維へ再付着が洗浄率を低下させることから、これを防止することが重要である。特に疎水性合成繊維の場合には、再汚染が著しく、洗剤への再汚染防止剤の配合は不可欠である。近年、節水タイプの衣類洗濯機の増加に伴って浴比は低下の傾向にあることから、衣類への再汚染は起こりやすい状況へと変化しつつある。我々は前報²⁾においてムクロジ果皮および市販のムクロジエキスパウダーを用いて、その水溶液で市販の湿式人工汚染布と白布を同一浴中で洗浄した。その結果、ムクロジ果皮およびムクロジエキスパウダーはラウリル硫酸ナトリウムよりも優れた再汚染防止効果を有する可能性があることを見出した。そこで、本研究ではムクロジ果皮の汚染防止効果に焦点を絞って検討する。すなわち、綿布およびポリエステル布に対するカーボンブラック

の汚染性に対するムクロジ果皮の添加効果についてラウリル硫酸ナトリウムのそれと比較検討した。また、ラウリル硫酸ナトリウム水溶液にムクロジ果皮を添加したときの汚染率に対する効果について調べ、その結果を再汚染防止剤として使用されているポリビニルアルコール^{13)~20)}のそれと比較した。さらに、ムクロジ果皮中の汚染防止効果を発現する有効成分に関する知見を得るために、ムクロジ果皮からムクロジサポニンを単離し、それを用いて同様の実験を行った。

2. 実験

(1) 試料

ムクロジ果皮から色素を除去した市販のムクロジエキスパウダー（丸善製薬株、以下ムクロジEPとする）をそのまま実験に供した。また、ムクロジサポニンはムクロジEPを塩析法²¹⁾で精製して単離した。ラウリル硫酸ナトリウム（ナカライトスク株、特級試薬、純度99.5%、以下SDSとする）、ポリビニルアルコール（ナカライトスク株、重合度2000、以下PVAとする）は市販品をそのまま使用した。固体粒子汚れとして玉川圧縮C級カーボンブラックを105℃で3時間乾燥して用いた。汚染用白布として、木綿平織布（中尾フィルター、金巾#3、以下、綿布とする）およびポリエステル平織布（中尾フィルター、タフタ#58、以下、ポリエステル布とする）を5×5cm²に切削して用いた。

(2) 汚染実験

ムクロジEPとSDSの洗浄剤としての効果を比較する実験では、水100mlにムクロジEPまたはSDSを0.115~4.6g、また、SDS共存下でのムクロジEPの添加効果を調べる実験では、同濃度のSDSにムクロジEPを0.01gまたは0.1g、さらに、ムクロジEPの汚染防止効果をPVAまたはムクロジサポニンと比較する実験では、SDS 0.23g共存下に汚染防止剤を0.001~0.1g添加した。いずれの実験も100mlの三角フラスコ（底面の直径6.5cm）を用い、上述の洗浄剤あるいは汚染防止剤水溶液にカーボンブラックを0.001g加え、超音波洗浄器を用いて十分均一になるまで（約30分間）分散させて汚染浴を調製した。これらを恒温水槽で所定の温度（40℃）に加熱したのち、試験白布1枚を投入し、振とう器（TAITEC Personal-10）を用いて125回/分で30分間処理した。浴比は綿布で1:420、ポリエステル布で1:560であった。処理後、100mlの水で2回振りすぎを行い、

風乾し軽くアイロンをかけたのち、分光式色差計（日本電色SE2000）を用いて、白布および汚染布の表面反射率を表裏4箇所ずつ計8箇所測定し、その平均値を求め、次式から汚染率（%）を算出した。

$$\text{汚染率} (\%) = (R_0 - R_d) / R_0 \times 100$$

ここで、 R_0 は汚染前の白布の表面反射率、 R_d は汚染布の表面反射率である。

3. 結果および考察

種々の濃度のムクロジEP水溶液中のカーボンブラックによる綿およびポリエステル布の汚染率を調べた結果を図1に示した。比較のために同濃度のSDS水溶液中の結果も示した。図から明らかなように綿布およびポリエステル布へのカーボンブラックの汚染率は、ムクロジEP水溶液中では、綿布およびポリエステル布ともにムクロジEP濃度が上昇しても汚染率にはほとんど変化が見られなかった。一方、SDS水溶液中ではSDS濃度の上昇に伴って汚染率は増大し、特に綿布ではSDS濃度が10g/l以上では顕著な増加が見られた。本実験におけるSDS濃度は臨界ミセル濃度（以下cmcとする）約2.3g/lよりかなり大きい。一方、合谷らは本実験で用いたのと同じムクロジEPを精製して得られたモノデスマシドサポニンのcmcは 5×10^{-5} mol/l（約0.044g/l）であり、また、ムクロジEPに含まれるサポニン成分は20%程度であると報告している¹¹⁾。本実験でのムクロジEP濃度は

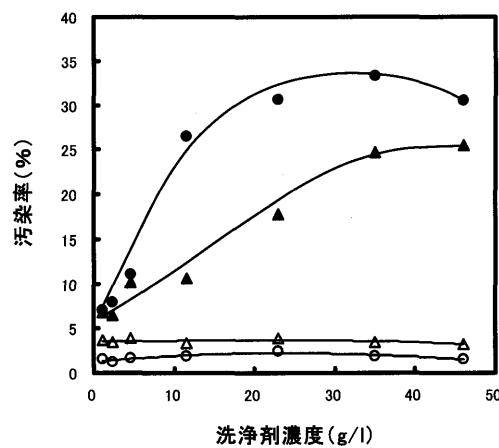


図1. カーボンブラックによる綿布およびポリエステル布の汚染に対する洗浄剤の効果

○ 綿布・ムクロジEP、● 綿布・SDS、△ ポリエステル布・ムクロジEP、▲ ポリエステル布・SDS。

洗浄液中におけるムクロジ果皮の汚染防止効果

cmcより十分高い濃度域であったが、ムクロジEP添加系ではSDS添加系とは異なり綿布およびポリエスチル布へのカーボンブラックによる汚染は進行しなかつた。このことから、ムクロジEPには汚染防止効果のあることが確認された。

次に、種々の濃度のSDS水溶液にムクロジEPを0.1 g/lまたは1.0 g/l添加した系においてカーボンブラックによる綿布およびポリエスチル布の汚染実験を行った。その結果をムクロジEP無添加の結果とともに図2および図3に示す。図2から明らかなように、カーボンブラックの綿布への汚染率はムクロジEPを0.1 g/l添加することにより低下し、1.0 g/l添加すると汚染率はさらに低下した。一方、図3においてポリエスチル布へのカーボンブラックの汚染率もムクロジEPの添加により低下した。ムクロジEPを1.0 g/l添加したとき、SDS濃度が5.0 g/lより低い場合はムクロジEP濃度による差が見られないが、それより高濃度の場合は1.0 g/lより0.1 g/lを添加した場合の方が汚染率が小さくなる傾向が見られた。

そこで、汚染率の変化に対するムクロジEPの濃度の影響について検討した。実験にはムクロジEPとともに再汚染防止剤として多くの報告^{13)~20)}が行われているPVAも用いた。一定濃度(cmc付近の2.3 g/l)のSDS水溶液に種々の濃度のムクロジEPまたはPVAを添加した系における綿布およびポリエスチル布に対するカーボンブラックの汚染実験を行った結果を図4および図5に示す。図4より綿布ではPVAお

よびムクロジEPのいずれを添加した系でも、それらの濃度の上昇と共に汚染率は顕著に減少し、特に $1 \times 10^{-3} \sim 5 \times 10^{-2}$ g/lの低濃度での減少が大きかった。これはPVA添加系よりムクロジEP添加系において顕著であった。また、図5から明らかのようにポリエスチル布についても同様の傾向が得られた。汚染率の減少は綿布のそれより小さかった。この原因は明らかではないが、浴比がポリエスチル布を用いた系で幾分大きいことや、糸や布表面が木綿に比べて平滑であることも一因であると考えられる。

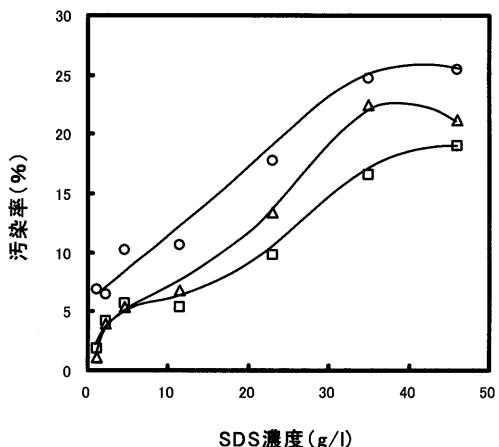


図3. SDS水溶液中でのカーボンブラックによるポリエスチル布の汚染に対するムクロジEPの添加効果

○ none, □ ムクロジEP (0.1 g/l), △ ムクロジEP (1 g/l).

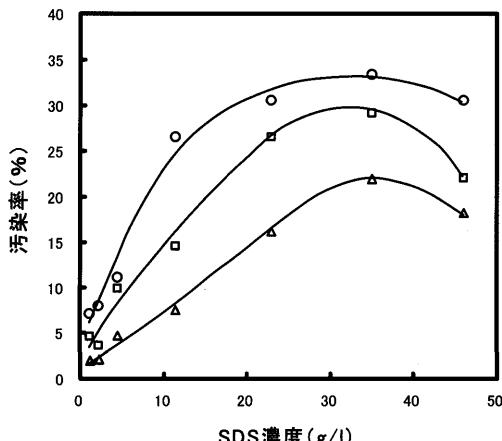


図2. SDS水溶液中でのカーボンブラックによる綿布の汚染に対するムクロジEPの添加効果

○ none, □ ムクロジEP (0.1 g/l), △ ムクロジEP (1 g/l).

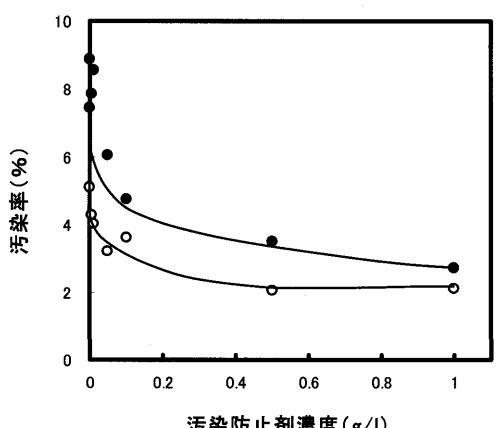


図4. カーボンブラックによる綿布の汚染に対する汚染防止剤の添加効果 (SDS濃度2.3 g/l)

○ Mukrogi EP, ● PVA.

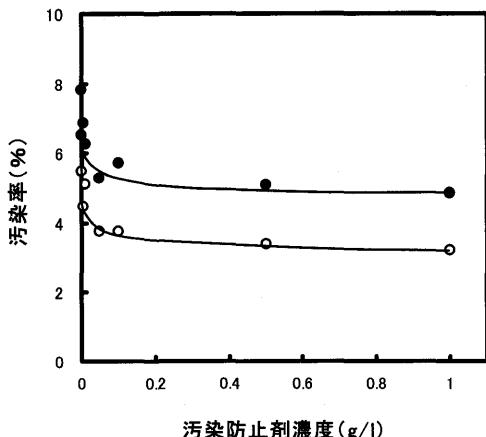


図5. カーボンブラックによるポリエスチル布の汚染に対する汚染防止剤の添加効果 (SDS濃度2.3 g/l)

○ ムクロジEP, ● PVA.

汚染現象には、繊維の種類・形態、洗剤の組成、汚れの種類、洗浄条件などの多くの因子が複雑に影響する。汚染防止剤の機構も多岐にわたるが、繊維や汚れ粒子に吸着して両者の電気的反発力を高めるものが効果的であるとされている。カルボキシメチルセルロース(CMC)は、水素結合を介して汚れ粒子および繊維に吸着し、負電荷を増すことによって電気的反発力が増大することが一因と考えられている²²⁾。したがって、水素結合による吸着が起こりやすい綿布での再汚染防止効果には優れるものの、水素結合を形成しにくい疎水性合成繊維に対しては必ずしも有効ではないことが知られている。また、PVAは汚れ粒子に吸着し、その表面を親水化することが再汚染防止効果を示す一因と考えられており、部分けん化PVAよりも完全けん化PVAの効果の方が大きいことが報告されている¹⁴⁾。

ムクロジサポニンは親水性の糖部と疎水性のアグリコンから成り、水溶液中でミセルを形成すると考えると、ムクロジサポニンのミセル内にカーボンブラックを安定に分散することにより汚染防止効果が発現するという可能性も考えられる。また、ムクロジサポニンのモノデスマシドサポニンのアグリコンに結合しているカルボキシル基が汚れ粒子または繊維と何らかの相互作用をすることより¹¹⁾、汚染防止効果が現れることも推測される。しかし、図1で示したようにミセルを多数形成している高濃度のSDS水溶液中で汚染率が

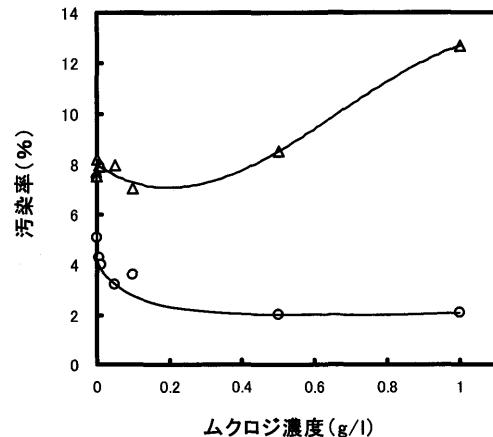


図6. カーボンブラックによる綿布の汚染に対するムクロジの添加効果 (SDS濃度2.3 g/l)

○ ムクロジEP, △ ムクロジサポニン.

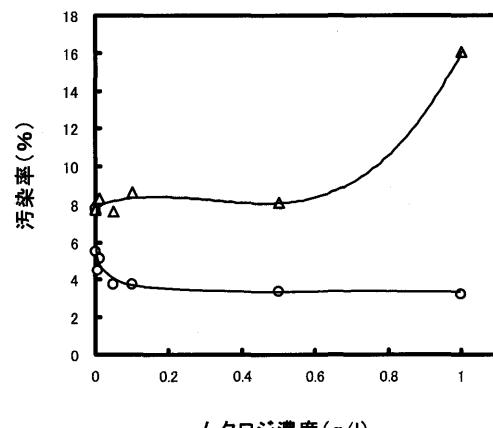


図7. カーボンブラックによるポリエスチル布の汚染に対するムクロジの添加効果 (SDS濃度2.3 g/l)

○ ムクロジEP, △ ムクロジサポニン.

非常に大きかったことから、カーボンブラック汚れに対する汚染防止効果は、界面活性剤として作用するサポニン成分によるものではなく、非サポニン成分によるものである可能性も考えられる。

そこで、ムクロジEPによる汚染防止効果がサポニン成分によるのか、あるいは非サポニン成分によるものかを検討するために、ムクロジEPを精製して得られたムクロジサポニンを用い、上述したものと同様の方法で汚染実験を行った。その結果を図6および図7にムクロジEPを用いた結果とともに示す。図6より、

綿布に対するカーボンブラックの汚染率は、低濃度のムクロジEPの添加により明らかに汚染防止効果を示し、0.2 g/l以上での濃度では汚染率が一定だったのに対し、ムクロジサポニンでは低濃度の添加によりわずかに汚染率の減少が見られるが、0.2 g/l以上ではムクロジサポニン濃度の増加に伴ってムクロジEPとは逆に汚染率が大きくなつた。図7においてポリエステル布においてもムクロジEPとは異なり、ムクロジサポニンの汚染防止効果は見られず、高濃度では汚染率は増大した。このようにムクロジサポニンで汚染防止効果が認められないということから、ムクロジEPの汚染防止効果はムクロジ果皮中の非サポニン成分によるところが大きいことが明らかとなつた。

4. 結 論

ムクロジ果皮の汚染防止効果について明らかにするために、市販のムクロジEPを用い、綿布およびポリエステル布に対するカーボンブラックの汚染率を表面反射率から評価した。また、単離して得たムクロジサポニンの添加効果と比較した結果、以下の知見を得た。

(1) 綿布およびポリエステル布に対するカーボンブラックの汚染において、ムクロジEPはSDSの有無にかかわらず、低濃度で優れた汚染防止効果を示し、それはPVAの効果より大きい。

(2) 綿布およびポリエステル布で認められたムクロジEPの汚染防止効果は、ムクロジ果皮中のサポニン成分ではなく、非サポニン成分によるところが大きい。

引 用 文 献

- 1) 奥村文子、吉田絃子：植物洗浄剤の洗浄性能、茨城大学教育学部紀要（自然科学）、44号、133-145（1995）
- 2) 森山恵美、安川あけみ、前川昌子：ムクロジサポニンの界面活性と洗浄性、繊維学会予稿集、58(1), 302 (2003)
- 3) 藤居眞理子、高橋兆子：サイカチ、ムクロジ、灰汁の洗浄性と溶液物性、東京家政学院大学紀要、第43号、1-10 (2003)
- 4) 藤居眞理子、西藤嘉野：サイカチとムクロジの洗浄性—抽出方法と洗浄力—、東京家政学院大学紀要、第44号、41-50 (2004)
- 5) 稲垣 黯：『植物科学』、医歯薬出版、155-164 (1959)
- 6) 庄司順三、サポニンの化学と生活物性（I）、化学の領域、35(5), 325-331 (1980)
- 7) 庄司順三：サポニンの化学と生活物性（II）、化学の領域、35(6), 414-423 (1980)
- 8) Takagi, K., Park, E.-H., and Kato, H.: Anti-inflammatory Activities of Hederagenin and Crude Saponin Isolated from *Sapindus mukurossi* Gaertn., *Chem. Pharm. Bull.*, **28** (4), 1183-1188 (1980)
- 9) Kimata, H., Nakashima, T., Kokubun, S., Nakayama, K., Mitoma, Y., Kitahara, T., Yata, N., and Tanaka, O.: Saponins of Pericarps of *Sapindus mukurossi* Gaertn. and Solubilization of Monodesmosides by Bisdesmosides, *Chem. Pharm. Bull.*, **31** (6), 1998-2005 (1983)
- 10) Nakayama, K., Fujino, H., Kasai, R., Mitoma, Y., Yata, N., and Tanaka, O.: Solubilizing Properties of Saponins from *Sapindus mukurossi* Gaertn., *Chem. Pharm. Bull.*, **34** (8), 3279-3283 (1986)
- 11) Gohtani, S., Murakami, A., and Yamano, Y.: Physico-Chemical Properties of Monodesmoside Saponins of Sapindaceae (*Sapindus mukurossi* Gaertn.) at Air/Water and Oil/Water Interfaces, *Food Sci. Technol. Int.*, **2** (1), 34-37 (1996)
- 12) 合谷祥一、村上 敦、佐藤桂子、稻積佐代子、山野善正：油/水界面におけるムクロジサポニンの物理化学的特性に対するpHの影響、日食科工誌、47(9), 679-684 (2000)
- 13) 田川恵美子、辻井康子、吉川清兵衛：カルボキシメチルセルロースナトリウム塩およびポリビニルアルコール部分けん化物の汚染防止効果について、繊学誌、28(9), 374-378 (1972)
- 14) 田川恵美子、辻井康子、吉川清兵衛：ポリビニルアルコールの汚染防止効果について、繊学誌、28(10), 411-418 (1972)
- 15) 田川恵美子、吉川清兵衛：カーボンブラックへのポリビニルアルコールの吸着、油化学、22(12), 778-784 (1973)
- 16) 田川恵美子、前川昌子：布およびよごれ粒子へのポリビニルアルコールの吸着と汚染防止作用、繊学誌、35(8), T339-T344 (1979)
- 17) 岩垂芳男：固体微粒子汚れによる綿布およびポリエステル布の汚染性に及ぼす再汚染防止剤の効果、広島大学教育学部紀要第2部、第45号、229-235 (1996)
- 18) 尾畠納子、桑原宣彰、吉川清兵衛：酸化鉄粒子汚れに対するアニオン性ポリビニルアルコールの再汚染防止作用、繊消誌、25(5), 46-51 (1982)
- 19) 尾畠納子、桑原宣彰、吉川清兵衛：酸化鉄粒子汚れに対するアニオン性ポリビニルアルコールの再汚染防止作用（第2報）高分子と界面活性剤の共存系、繊消誌、25(3), 25-31 (1984)
- 20) 尾畠納子、桑原宣彰、吉川清兵衛：酸化鉄粒子汚れに対するアニオン性ポリビニルアルコールの再汚染防止作用（第3報）、油化学、35(1), 25-29 (1984)
- 21) 宮道悦男：『最新植物成分研究法』、廣川書店、274-277 (1962)
- 22) 田川恵美子、辻井康子、吉川清兵衛：繊維およびよごれ粒子の ζ 電位と汚染性について、繊学誌、28(9), 368-373 (1972)