厚生労働行政推進調査事業費補助金(医薬品・医療機器等レギュラトリーサイエンス政策研究事業) 「医薬部外品成分の白斑誘導能の評価体系に関する研究」

分担研究報告書(令和元年度)

安全性評価法(代謝物分析系)の構築(I)

研究分担者 秋山卓美 国立医薬品食品衛生研究所 生活衛生化学部 室長

研究要旨:

薬用化粧品に配合され,使用者の皮膚に白斑が生じる事例が多数発生した rhododendrol(RD)を はじめとする白斑誘導性 4 置換フェノールは,共通してチロシナーゼにより酸化されてオルトキノンを 生じることが報告されている.チロシナーゼによる酸化をペプチドへの結合を利用して検出する試験 法の開発を目的として基質特異性と生成物の構造解析を検討した.

25 種の4 置換フェノールをチロシナーゼの基質とし、SH ペプチド存在下での生成物を LC-MS に より分析した。4 位の置換基の構造により反応性が大きく異なった。また、生成物の構造に明らかな違 いが見られ、4 位にメチル基又は第一級アルキル基を持つ基質の場合は SH ペプチドが 1 個付 加したカテコールが生成した一方で、4 位にアルコキシ基を持つ基質の場合、その他に SH ペ プチドが 2 個付加したカテコールが生成した。いずれもオルトキノンの生成と SH 基の結合という メカニズムは共通していると考えられた。

A. 研究目的

カネボウ化 粧品 等が製造販売した rhododendrol(ロドデノール, RD,図1)を配合した 薬用化粧品は,薬事・食品衛生審議会化粧品・ 医薬部外品部会における審議を踏まえ,平成20 年1月に「メラニンの生成を抑え,しみ,そばかす を防ぐ等」の効能効果で承認されたものである. 使用後に白斑(肌がまだらに白くなった状態)にな ったとの報告が寄せられ,平成25年7月4日か ら製造販売業者が自主回収を実施した.その後1 万7千人以上の被害者が確認されている.

RD は,メラノサイトにおいて tyrosine の酸化を 触媒するチロシナーゼを競合的に阻害してメラニ ン生合成を抑制するとされているが,tyrosine と同 様の4-置換フェノールの構造を持つ RD 自身もチ ロシナーゼによる酸化的代謝を受けることを,平 成 25 年から開始した厚生労働科学研究費補助 金「ロドデノール配合薬用化粧品による白斑症状 の原因究明・再発防止に係る研究」の分担研究 「原因究明に関する調査研究」で明らかにした. RD はマッシュルーム由来チロシナーゼに酸化さ れてオルトキノンになり,さらに還元反応により生じ た 4-(3,4-dihydroxyphenyl)-2-butanol(RD catechol) など複数の化合物として検出された.

白斑誘導が知られる4置換フェノールは共通し てチロシナーゼで酸化され,白斑発症との関連が 強く示唆される.薬用化粧品の安全性確保のため, 試験方法の開発が望まれることから,厚生労働行 政推進調査事業費補助金「美白成分の安全性評 価法の策定に関する研究」の分担研究「安全性 評価法(代謝物分析系)の構築(I)」において,チ ロシナーゼによる酸化を検出する試験法の検討を 行った.Direct Peptide Reactivity Assay 用に用い られる SH ペプチドをマッシュルーム由来チロシナ ーゼ及び RD などの4置換フェノールと混合して 反応させたところ、RD を含む多くの基質からカテ コールが結合したペプチドが生成したことが HPLCによる分析で示された.不安定なオルトキノ ンがシステインペプチドと結合して安定化したと考 えらえた.しかし、一部の4置換フェノールでは複 数の生成物が見られた。

本研究では,さらに多くの4置換フェノールを基 質として用い,LC-MS を用いて生成物の構造解 析を検討した.

B.研究方法

1. 試料および試薬

4 置換フェノールとして 4-methylphenol (MePl, pcresol), 4-ethylphenol (EtPl), 4-propylphenol (PrPl), 4-butylphenol (BuPl), 4-amylphenol (AmPl), 4-hexylphenol (HxPl), 4-heptylphenol (HpPl), 4-benzylphenol (BzPl), rhododendrol (RD), raspberry ketone (RK), 4-isopropylphenol (iPrPl), 4-sec-butylphenol(sBuPl), 4-cyclohexylphenol (cHxPl), 4-tert-amylphenol (tAmPl), 4phenylphenol (PhPl), 4-methylthiophenol (MeSPl), 4-methoxyphenol (MeOPl), 4-ethoxyphenol (EtOPl), 4-propoxyphenol (PrOPl), 4butoxyphenol (BuOPl), 4-tert-butoxyphenol (tBuOPl), 4-amyloxyphenol (AmOPl), 4hexyloxyphenol (HxOPl), 4-phenoxyphenol (PhOP1), 4-benzyloxyphenol (BzOPl, monobenzone)を用いた(Fig. 1). RD はカネボウより提供い ただいた.その他の4置換フェノールは和光純薬 工業,東京化成工業又はシグマアルドリッチから 購入した。マッシュルーム由来チロシナーゼは Sigma-Aldrich 社より購入し、システインペプチド DPRA(Cys)(Ac-RFAACAA, 分子量 750)はスクラ ムより購入した.

2.反応条件

30 µL の 50 mmol/L KPB (pH6.5)に 47 µL の超 純水を加え, 4.5 µL の 6 mmol/L 基質溶液を加え た後, 6.8 µL の 6.67 mmol/L DPRA(Cys)を加えて 混合した. 1.5 µL の 1.0×10⁴ units/mL マッシュルー ムチロシナーゼ in 50 mmol/L KPB (pH6.5)を加え て 25 で 30 分間インキュベートした.60 µL の 0.5% 酢酸を加えて混合し, 検液とした.

3. LC/MS

(1) 装置

ACQUITY UPLC H-Class/TQD system (Waters). (2) 分離条件

カラム, ACQUITY UPLC BEH C18 (2.1 mm i.d. × 50 mm; particle size, 1.7 µm; Waters); カラム温度, 40 ;移動相 A, 0.1% TFA in water;移動相 B, 0.08% TFA in acetonitrile;流量, 0.35 mL/min. グ ラジエント 1:0-2 min, 10%B; 2-20 min, 10-37%B; 20-21 min, 37-90%B; 21-23 min, 90%B; 23-23.5 min, 90-10%B; 23.5-28 min, 10%B. グ ラジエント 2:0-2 min, 10%B; 2-32 min, 10-55%B; 32-33 min, 55-90%B; 33-35 min, 90%B; 35-35.5 min, 90-10%B; 35.5-40 min, 10%B.

保持時間の小さい基質にはグラジエント1を,保 持時間の大きい基質にはグラジエント2を用いた. (3) フォトダイオードアレイ検出器検出条件

波長, 210-400 nm.

(4) 質量分析器検出条件

イオン化, ESI positive; キャピラリー電圧, 3.0 kV;コーン電圧, 10 又は 30 V; ソース温度, 150 ;脱溶媒温度, 400 ;脱溶媒ガス流量, 800 L/hr;コーンガス流量, 50 L/hr;測定範囲, *m/z* 50– 2000.

C.研究結果

検液を LCMS で分析した.別に単独で分析した DPRA(Cys)及び基質の結果からこれらのピー クを同定した.その他のピークについて,マスス ペクトル上のベースピークと考えられるピークの m/z から構造を推定しすることとした(Fig.2-6).

基質(S)が酸化された後にSHペプチドと結合 し、ペプチド付加カテコール(SO+Pe)となると、 その分子量は、元の分子量を MW とすると、 MW+16+748 となる。分子量が 108 である MePl では 872 である。これがポジティブモードでのイ オン化によりプロトン付加 1 価陽イオンとなり、そ の *m*/*z* は MW+16+749 となる。MePl では 873 で ある。SO+Pe の検出イオンは、EtPl では 887、 PrPl では 901 と炭素鎖が長くなるほど CH₂ 一つ 分の 14 ずつ大きくなる。

HpPl では、*m/z* が 957 の SO+Pe の他に生成 物のピークがあり、ベースピークと考えられるピ ークの *m/z* は 955 であった。MW+16+749-2 と表 せるイオンを与えた分子の分子量が 954 である のか、分子量は 956 でイオン化後の rearrangement により水素 2 個が脱離したのか不 明であるが、便宜的に SO+Pe-2H とした。

MeOPI では、最も大きいピークは m/z が 889 の SO+Pe ではなく、ベースピークと考えられるピ ークの m/z は 819 であった。EtOPI 及び PrOPI で は最も大きいピークの m/z はそれぞれ 826、833 であり、炭素鎖が長くなるほど CH₂の半分に当た る 7 ずつ大きくなる。これらは、基質の酸化後に SH ペプチドが 2 個 結合した分子量が MW+16+748×2 の分子 SO+2Pe にプロトンが 2 個付加した 2 価陽イオンと考えられる。その m/z は(MW+16+749×2)/2 であり、分子量が 124 であ る MeOPI では観測値と等しい 819 である。

SO+2Pe より *m*/*z* が 1 小さいピークも見られ、 *m*/*z* が(MW+16+749×2-2)/2 であるイオンを与え る分子の表記として SO+2Pe-2H とした。生成物 のを Table 1 にまとめた。

4 位にメチル基を持つ MePl 及び第一級アル キル基を持つ EtPl, PrPl, BuPl, AmPl, HxPl, BzPl, RD 及び RK では、基質とペプチドのピー クはほとんど見られず、SO+Pe の大きいピークが 観察された。同じく第一級アルキル基を持つ HpPl でも SO+Pe の大きいピークが見られ、他に SO+Pe-2H が見られた。

4 位が第二級アルキル基である iPrPl, sBuPl 及び cHxPl では基質と SH ペプチド以外のピ ークは非常に小さかったが、SO+Pe のピーク が検出された。第三級アルキル基である tAmPl 及びアリール基である PhPl の場合、基質と SH ペプチドのみが検出された。

4 位に酸素を介してアルキル基やアリール基 が結合した基質、すなわちアルコキシ基又はアリ ールオキシ基を持つ基質の場合、またメチルチ オ基を持つ場合、SO+2Pe など SH ペプチドが 2 個結合した生成物が見られるものが多かった。 SO+2Pe は MeSPI, MeOPI, EtOPI, PrOPI, BuOPI, AmOPI, HxOPI, PhOPI及び BzOPIで、 SO+2Pe-2H は MeOPI, BuOPI及び BzOPIで、 SO+2Pe-2H は MeOPI, BuOPI, AmOPI及び HxOPIで観察された。基質及び SH ペプチドの ピークの大きさは基質によって異なり, tBuOPIで は基質と SH ペプチドのみが検出された。

D.考察

Rhododendrol(RD)がメラノサイト内でチロシナ ーゼにより酸化を受けた代謝物に変換されること が白斑発症と関連していることが強く示唆される. それに続く発症メカニズムは明らかになっていな いが,チロシナーゼにより酸化を受けることを検出 可能な試験方法の開発が望まれる.そこで「機能 性化粧品成分の個体差等に基づく安全性評価法 の策定に関する研究」の分担研究「安全性評価 法の構築(I)」において検討したチロシナーゼ依 存的にシステインペプチドと結合させる方法につ いて基質特異性と生成物の検討を行った.

4 位の置換基の構造により基質の減少と生成物 の有無に明らかな差が見られた。メチル基、第一 級アルキル基又は一部のアルコキシ基が結合し た基質ではチロシナーゼによる酸化が起きてオル トキノンが生成したが、第二級アルキル基、第三 級アルキル基,アリール基及び一部のアルコキシ 基では酸化反応が起きにくいと考えられる。置換 基全体の大きさと芳香環に結合した原子に属する 電子の状態がチロシナーゼの活性部位と複雑に 相互作用していることが示唆される。

アルコキシ基の場合には SH ペプチドが 2 個付加したカテコールも見られた。付加は 2 つともカテ

コールの芳香環上で起きたと考えられ、オルトキノンの生成と SH 基の結合というメカニズムは共通している。

E.結論

SH ペプチドを共存させて 4-置換フェノールの チロシナーゼによる酸化を行わせたとき、4 位の置 換基の構造により反応性及び生成物の構造に明 らかな違いが見られたが、オルトキノンの生成と SH 基の結合というメカニズムは共通していると考 えられた。

F.健康危険情報

なし

G.研究発表

- 1.論文発表 なし
- 2. 学会発表

なし

H. 知的財産権の出願·登録状況

1.特許取得 2.実用新案登録 3.その他 なし



Fig. 1. Structures of 4-substituted phenols.



Fig. 2. Reaction with MePl, EtPl, PrPl, BuPl and AmPl as substrates.



Fig. 3. Reaction with HxPl, HpPl, BzPl, RD and RK as substrates.



Fig. 4. Reaction with iPrPl, sBuPl, cHxPl, tAmPl and PhPl as substrates.



Fig. 5. Reaction with MeSPI, MeOPI, EtOPI, PrOPI and BuOPI as substrates.



Fig. 6. Reaction with EtOPI, PrOPI, BuOPI, AmOPI, HxOPI and BzOPI as substrates.

Substrate	MW	SO+Pe	SO+Pe-2H	SO+2Pe	SO+2Pe-2H
		[MW+16+749]	[MW+16+749-2]	[(MW+16+749x2)/2]	[(MW+16+749x2-2)/2]
MePl	108	873	-	-	-
EtPI	122	887	-	-	-
PrPl	136	901	-	-	-
BuPl	150	915	-	-	-
AmPI	164	929	-	-	-
HxPI	178	943	-	-	-
HpPI	192	957	955	-	-
BzPl	184	949	-	-	-
RD	166	931	-	-	-
RK	164	929	-	-	-
iPrPl	136	901	-	-	-
sBuPl	150	915	-	-	-
cHxPI	176	941	-	-	-
tAmPl	164	-	-	-	-
PhPl	170	-	-	-	-
MeSPI	140	905	-	827	-
MeOPI	124	889	887	819	818
EtOPI	138	903	-	826	-
PrOPI	152	917	-	833	-
BuOPI	166	-	929	840	839
tBuOPI	166	-	-	-	-
AmOPI	180	-	-	847	846
HxOPI	194	959	957	854	-
PhOPI	186	951	-	850	-
BzOPI	200	965	-	857	-

Table 1. Reaction products and their m/zs of protonated or diprotonated ions.