DAMMARANE SAPONINS FROM THE ROOTS OF PANAX PSEUDOGINSENG

Hoang Van Hung^{*}, Luc Quang Tan

TNU - Lao Cai Campus

ARTICLE INFO		ABSTRACT		
Received:	21/4/2022	From the methanol extract of the roots of <i>Panax pseudoginseng</i> , six		
Revised:	24/6/2022	compounds with dammarane frame were isolated. The compounds including (20S)-ginsenoside Rh1 (1), (20R)-ginsenoside		
Published:	24/6/2022	Rh1 (2), ginsenoside Rk3 (3), 6-acetoxy-ginsenoside Rh1 (4),		
KEYWORDS		resolution mass spectrometry analysis (HR-ESI-MS), one-dimensional (1D NMR) and two-dimensional (2D NMR) nuclear magnetic		
Araliaceae		resonance spectroscopy, combined with comparison of existing data.		
Panax pseudoginseng		The results of screening evaluation of NO production inhibitory activity		
Ginsenoside Rh1		against RAW264.7 cells stimulated by LPS showed that all 6		
Ginsenoside Rg1		activity on NO production in LPS-stimulated RAW 264.7 cells with		
Ginsenoside Rk3		IC50 value = $17.32 \pm 1.56 \sim 34.61 \pm 2.72 \mu$ M, compared with the		
Ginsenoside F1		corresponding value of NG-monomethyl-L-arginine (L-NMMA) control, $IC50 = 9.80 \pm 0.78 \mu$ M. This result helps to clarify more about		
		the chemical composition of the Panax pseudoginseng plant in		
		Vietnam. Furthermore, the results of analysis suggest for further studies		
		on anti-inflammatory and immune-enhancing properties from the roots		
		of Panax pseudoginseng.		

CÁC HỢP CHẤT SAPONIN KHUNG DAMMARANE TỪ RỄ CÂY TAM THẤT

Hoàng Văn Hùng^{*}, Lục Quang Tấn

Phân hiệu Đại học Thái Nguyên tại tỉnh Lào Cai

THÔNG TIN BÀI BÁO		ΤΌΜ ΤΑ̈́Τ
Ngày nhận bài:	21/4/2022	Từ dịch chiết methanol của rễ cây tam thất (<i>Panax pseudoginseng</i>), sáu
Ngày hoàn thiện:	24/6/2022	nợp chất saponin có khủng dammarane đã được phân lập. Các nợp chất được xác định là $(20S)$ -ginsenoside Rh1 (1), $(20R)$ -ginsenoside Rh1 (2),
Ngày đăng:	24/6/2022	ginsenoside Rk3 (3), 6-acetoxy-ginsenoside Rh1 (4), ginsenoside F1
TỪ KHÓA		(5), và ginsenoside Rg3 (6) bằng phân tích các phố khối lượng phân giải cao (HR-ESI-MS), phố cộng hưởng từ hạt nhân một chiều (1D NMR) và hại chiều (2D NMR), kết hơn so sánh với các dữ liệu đã được cộng
Araliaceae		bố. Kết quả đánh giá sàng lọc hoạt tính ức chế sản sinh NO đối với tế
Panax pseudoginseng		bào RAW264,7 kích thích bởi LPS cho thấy cả 6 hợp chất này đều có
Ginsenoside Rh1		hoạt tính khá tột. Hợp chất 1-6 thể hiện hoạt tính ức chế sản sinh NO trong các tấ bào PAW 264.7 được kích thích bởi LPS với giớ trị IC
Ginsenoside Rg1		$17.32 \pm 1.56 \sim 34.61 \pm 2.72$ µM, so với giá trị tương ứng của chất đối
Ginsenoside Rk3		chứng N ^G -monomethyl-L-arginine (L-NMMA), $IC_{50} = 9,80 \pm 0,78 \ \mu$ M.
Ginsenoside F1		Kết quả này giúp làm rõ thêm về thành phần hóa học của rễ cây tam thất ở Việt Nam. Hơn nữa, kết quả sàng lọc hoạt tính trên gọi mở cho những nghiên cứu tiếp theo đối với các sản phẩm kháng viêm và tăng cường khả năng miễn dịch của rễ cây tam thất.

DOI: https://doi.org/10.34238/tnu-jst.5889

^{*}Corresponding author. *Email:hoangvanhung@tnu.edu.vn*

1. Giới thiệu

Cây tam thất là một cây thuốc quý, từ lâu đã được sử dụng trong các bài thuốc dân tộc để bồi bổ sức khỏe cũng như hỗ trợ chữa một số bệnh. Bộ phận được sử dụng chính gồm có rễ cây (củ) và hoa. Trong khi củ là sản phẩm chính được sử dụng để hỗ trợ điều trị ung thư cũng như bồi bổ sức khỏe thì hoa tam thất được sắc nước uống để hỗ trợ điều trị ung thư và tăng cường khả năng miễn dịch [1]-[3]. Thành phần hóa học chủ yếu của củ và hoa tam thất là các hợp chất saponin có khung dammarne đặc trưng[4]-[8]. Hiện nay, cây tam thất được nhân giống và trồng tại Lào Cai cho kết quả tốt. Để làm rõ hơn về thành phần hóa học của rễ tam thất, bài báo này thông báo kết quả nghiên cứu phân lập và xác định cấu trúc hóa học của 6 hợp chất dammarane glycoside và đánh giá tác dụng ức chế sản sinh NO đối với tế bào RAW 264,7 được kích thích bởi LPS của các saponin thu được.

2. Phương pháp nghiên cứu

2.1. Mẫu thực vật

Mẫu rễ cây tam thất được thu hái vào tháng 9 năm 2021 tại huyện Si Ma Cai, tỉnh Lào Cai. Tên khoa học của mẫu được xác định là *Panax pseudoginseng* Wall. bởi TS. Nguyễn Thế Cường, Viện Sinh thái và Tài nguyên sinh vật, Viện Hàn lâm Khoa học và Công nghệ Việt Nam. Mẫu tiêu bản (NCCT-P147) được lưu giữ tại Phân hiệu Đại học Thái Nguyên tại tỉnh Lào Cai.

2.2. Hóa chất

Dung môi kỹ thuật: *n*-hexane: Hàn Quốc; CH₂Cl₂, EtOAc: Đài Loan; CH₃OH: Malaysia Dung môi tinh khiết (≥99,8%): MeOH, ACN (Acetonitrile), H₂O: Scharlau

Silica gel cõ hạt 0,040-0,063 mm: Merck; Bản mỏng silica gel pha thường (20×20 cm, silica gel 60 F254, độ dày 0,25 mm): Merck; Bột sắc ký pha đảo C18 (YMC, ODS-A,12nm, S-150µm): Merck; Diaion HP-20 (Cõ hạt 250-850µm, cõ lỗ 1,3 ml/g): Merck.

2.3. Quy trình chiết tách và phân lập

Rễ cây tam thất được rửa sạch, sấy khô (3,8 kg), được nghiền nhỏ và chiết bằng dung môi methanol trong thiết bi chiết siêu âm, nhiêt đô 40°C, 15L, 4 giờ, 3 lần chiết. Dich chiết được loại dung môi thu được 212 g cặn MeOH. Cặn này được huyền phù nước và chiết lần lượt bằng 5L nhexane, 5L EtOAc thu được 52,2 g cặn n-hexane, 17,5 g cặn EtOAc, và dịch nước tương ứng. Dịch nước được loại dung môi chiết sau đó được tách trên cột diaion HP-20, đầu tiên là 3L nước cất, sau đó bổ sung tăng dần MeOH, 25%, 50%, 75% và 100%MeOH (mỗi lần 3L), sau khi loại dung môi thu được các cặn tương ứng là PPA (37,2g), PPB (51,0 g), PPC (23,4g), và PPD (37,6 g). Phân đoan PPD được tiến hành sắc ký trên côt silica gel, dung môi gradien CH₂Cl₂/MeOH thu được 5 phân đoạn, PPD1-PPD5. Phân đoạn PPD2 (1,3 g) được phân lập trên cột YMC với dung môi MeOH/H₂O (3/1) thu được 4 phân đoạn, PPD2A-PPD2D. Phân đoạn PPD2A (409,4 mg) được tinh chế bằng HPLC điều chế với dung môi ACN 40% thu được các hợp chất 1 (74,5 mg, t_R =29,37), 2 (11,6 mg, t_R =31,79), 5 (30,2 mg, t_R =34,19). Phân đoạn PPD2B (28,4 mg) được tinh chế bằng HPLC (ACN 40%) thu được hợp chất 4 (12,3 mg, $t_R = 57,84$). Phân đoạn PPD2C (47 mg) được tinh chế bằng HPLC (MeOH/H₂O 82%) thu được hợp chất **3** (23,9 mg, $t_R = 40,78$). Phân đoạn PPD3 (8,1 g) được tiến hành sắc ký trên côt YMC với dụng môi MeOH/H₂O 2/1 thu được 11 phân đoạn, PPD3A-PPD3M. Phân đoạn PPD3K được tinh chế bằng HPLC (ACN 47%) thu được hợp chất **6** (23,3 mg, $t_{\rm R} = 55,16$).

2.4. Đánh giá hoạt tính ức chế sản sinh NO

2.4.1. Vật liệu

Lipopolysaccharide (LPS) từ *Escherichia- coli*của hãng Sigma Chemical Co. (St. Louis, MO, USA). Dulbecco's ModifiedEagle's Medium (DMEM), fetal bovine serum (FBS) của hãng Life

Technologies, Inc.,(Gaithersburg, MD, USA). Sodium nitrite, sulfanilamide, N-1napthylethylenediaminedihydrochloride và dimethyl sulphoxide (DMSO) củahãng Sigma ChemicalCo. (St. Louis, MO, USA).Các hóa chất cần thiết khác dùng trong thử nghiệm hoạt tính sinh học của các hãng Sigma, GIBCO, Invitrogen, Promega.

Dòng tế bào: *RAW 264.7* do GS. TS. Domenico Delfino, Đại học Perugia, Italiavà GS.TS. Chi-Huang, Đại học quốc gia Yang-Ming, Đài Loan cung cấp.

2.4.2. Phương pháp nuôi cấy tế bào in vitro

Dòng tế bào RAW264,7 được nuôi cấy trong môi trường DMEM với thành phần kèm theo gồm 2 mM L-glutamine, 10 mM HEPES, và 1,0 mM sodium pyruvate, ngoài ra bổ sung 10% fetal bovine serum – FBS (GIBCO). Tế bào được cấy chuyển sau 3-5 ngày và nuôi trong tủ ấm CO_2 ở điều kiện 37°C, 5% CO_2 .

2.4.3. Phương pháp xác định khả năng ức chế sản sinh NO của tế bào macrophage RAW 264,7

Tế bào RAW 274,7 được đưa vào đĩa 96 giếng ở nồng độ 2 x 10^5 tế bào/giếng và nuôi trong tủ ấm ở 37°C và 5% CO₂trong 24h. Tiếp theo, môi trường nuôi cấy được loại bỏ, thay bằng môi trường DMEM không có FBS trong 3h. Tế bào sau đó được ủ mẫu nghiên cứu ở các nồng độ khác nhau trong 2h trước khi được kích thích sản sinh yếu tố NO bằng LPS (10 µg/mL) trong 24h.

Một số giếng không được ủ mẫu mà chỉ sử dụng dung dịch pha mẫu được coi là đối chứng âm. Trong khi đối chứng dương được sử dụng là N^G-Methyl-L-arginine acetate (L-NMMA) (Sigma) ở các nồng độ 100; 20; 4 và $0.8 \mu g/mL$.

Nitrite (NO₂⁻) được xem là chỉ thị cho việc tạo NO, sẽ được xác định nhờ bộ Griess Reagent System (PromegaCooperation, WI, USA). Cụ thể là, 100 µL môi trường nuôi tế bào (ủ mẫu) được chuyển sang đĩa 96 mới và được thêm vào 100 µL Griess reagent: gồm 50 µL sulfanilamide 1% (w/v), phosphoric acid5% (v/v) và 50 µL N-1-naphthylethylenediamine dihydrochloride0,1% (w/v) pha trong nước. Hỗn hợp này được ủ tiếp ở nhiệt độ phòng trong 10 phút và hàm lượng nitrite sẽ được đo bằng máy Microplate Reader ở bước sóng 540 nm. Môi trường DMEM không FBS được sử dụng như giếng trắng (blank). Hàm lượng nitrite của từng mẫu thí nghiệm được xác định thông quađường chuẩn hàm lượng NaNO₂ và được so sánh % với mẫu chứng âm (LPS).

Khả năng ức chế sản sinh NO của mẫu được xác định nhờ công thức:

% ức chế =100% - [hàm lượng NO_{Mẫu vật}/hàm lượng NO_{LPS}]*100

Phép thử được lặp lại 3 lần để đảm bảo tính chính xác. Giá trị IC_{50} (nồng độ ức chế 50% sự hình thành NO) sẽ được xác định nhờ vào phần mềm máy tính TableCurve 2Dv4.

3. Kết quả và bàn luận

3.1. Kết quả về cấu trúc của các hợp chất được phân lập

Bằng các phương pháp sắc ký kết hợp, 6 hợp chất saponin đã được phân lập từ dịch chiết methanol của rễ cây tam thất.

Cấu trúc hóa học của các hợp chất được xác định bằng các phương pháp phổ. Phổ khối lượng phân giải cao (HR-ESI-MS) được đo trên máy Agilent 6530 Accurate Mass Q-TOF LC/MS, Viện Hóa sinh biển, VAST. Phổ cộng hưởng từ hạt nhân (NMR) được đo trên thiết bị Bruker 500 MHz spectrometer, Viện Hóa học, VAST. Các dữ kiện phổ và thông số hóa lý của các hợp chất phân lập được như sau:

(20*S*)-ginsenoside Rh1 (1):Bột vô định hình không màu; HR-ESI-MS m/z673,4098, 674,4121, 675,4076 [M+Cl], tính toán lý thuyết cho công thức C₃₆H₆₂O₉Cl: lần lượt là 673,4088, 674,4121, 675,4058. ¹H NMR (CD₃OD, 600 MHz) và ¹³C NMR (CD₃OD, 150 MHz) (bảng 1).

(20R)-ginsenoside Rh1 (2): Bột vô định hình không màu; HR-ESI-MS m/z673,4082, 674,4081, 675,4045 [M+Cl]⁻, tính toán lý thuyết C₃₆H₆₂O₉Cl: lần lượt là 673,4088, 674,4121, 675,4058. ¹H NMR (CD₃OD, 600 MHz) và ¹³C NMR (CD₃OD, 150 MHz) (bảng 1).

	Bang 1. Du kiện phó Wink của hộp chải 1-5					
1			2		3	
С	$\delta_{\mathrm{C}}{}^{\mathrm{a,b}}$	$\delta_{\mathrm{H}}^{\mathrm{a,b}}(J,\mathrm{Hz})$	${\delta_{\mathrm{C}}}^{\mathrm{a,b}}$	$\boldsymbol{\delta}_{\mathrm{H}}^{\mathrm{a,b}}(J,\mathrm{Hz})$	$\delta_{\mathrm{C}}^{\mathrm{a,b}}$	$\boldsymbol{\delta}_{\mathrm{H}}^{\mathrm{a,b}}(J,\mathrm{Hz})$
1	40,2	1,08 (m)/1,76 (m)	40,2	1,08 (m)/1,76 (m)	40,3	1,08 (m)/1,75 (m)
2	27,6	1,34 (m)/1,89 (m)	27,2	1,38 (m)/1,88 (m)	27,8	1,34 (m)/1,89 (m)
3	79,8	3,13 (dd, 12,0, 4,8)	79,8	3,12 (dd, 12,0, 4,8)	79,8	3,12 (dd, 12,0, 4,8)
4	40,4	-	40,5	-	40,5	-
5	61,7	1,13 (d, 10,8)	61,8	1,13 (d, 10,8)	61,8	1,12 (d, 10,8)
6	80,9	4,11 (ddd, 10,8, 10,8, 3,6)	80,9	4,11 (ddd, 10,8, 10,8, 3,6)	80,9	4,11 (ddd, 10,8, 10,8, 3,6)
7	45,3	1,65 (m)/2,05 (dd, 110,8, 3,6)	45,4	1,65 (m)/2,07 (dd, 110,8, 3,6)	45,5	1,65 (m)/2,05 (dd, 110,8, 3,6)
8	41,8	-	41,8	-	42,0	-
9	50,8	1,48 (dd, 13,2, 2,4)	50,8	1,50 (dd, 13,2, 2,4)	51,4	1,50 (dd, 13,2, 2,4)
10	40,3	-	40,4	-	40,5	-
11	31,8	1,23 (m)/1,88 (m)	31,9	1,23 (m)/1,88 (m)	33,2	1,23 (m)/1,88 (m)
12	72,0	3,57 (m)	71,9	3,57 (ddd, 10,8, 10,8, 5,4)	73,8	3,57 (ddd, 10,8, 10,8, 5,4)
13	48,6	1,75 (dd, 10,8, 10,8)	49,0	1,75 (dd, 10,8, 10,8)	52,7	1,87 (dd, 10,8, 10,8)
14	52,5	-	52,6	-	52,1	-
15	31,9	1,15 (m)/1,57 (m)	31,9	1,15 (m)/1,58 (m)	32,7	1,17 (m)/1,58 (m)
16	27,4	1,60 (m)/1,68 (m)	27,6	1,60 (m)/1,68 (m)	31,6	1,60 (m)/1,68 (m)
17	55,1	2,04 (m)	50,9	2,08 (m)	49,4	2,60 (m)
18	17,6	1,11 (s)	17,5	1,12 (s)	17,5	1,14 (s)
19	17,9	1,01 (s)	17,7	1,02 (s)	17,9	1,01 (s)
20	74,4	-	74,6	-	156,1	-
21	26,5	1,17 (s)	22,3	1,13 (s)	108,6	4,71 (s)/4,90 (s)
22	36,2	1,41 (m)/1,55 (m)	43,3	1,45 (m)/1,55 (m)	34,9	2,23 (m)/2,05 (m)
23	23,2	2,03 (m)/2,17 (m)	22,8	2,10 (m)/2,14 (m)	27,3	2,03 (m)/2,15 (m)
24	126,2	5,16 (t, 6,6)	125,9	5,13 (t, 6,6)	125,7	5,18 (t, 6,6)
25	131,9	-	131,9	-	132,2	-
26	26,0	1,71 (s)	25,9	1,69 (s)	25,9	1,70 (s)
27	17,8	1,62 (s)	17,8	1,64 (s)	17,8	1,64 (s)
28	31,4	1,35 (s)	31,4	1,35 (s)	31,4	1,35 (s)
29	16,1	1,02 (s)	16,1	1,03 (s)	16,1	1,02 (s)
30	17,0	0,96 (s)	17,3	0,97 (s)	17,0	0,96 (s)
		6-O-glu	6-0-glu		6-0-glu	
1	105,5	4,37 (d, 7,8)	105,6	4,37 (d, 7,8)	105,5	4,37 (d, 7,8)
2	75,4	3,23 (dd, 9,0, 7,8)	75,5	3,23 (dd, 9,0, 7,8)	75,5	3,23 (dd, 9,0, 7,8)
3	79,0	3,36 (dd, 9,0, 9,0)	79,1	3,36 (dd, 9,0, 9,0)	79,1	3,36 (dd, 9,0, 9,0)
4	71,6	3,28 (dd, 9,0, 9,0)	71,7	3,30 (dd, 9,0, 9,0)	71,7	3,30 (dd, 9,0, 9,0)
5	77,6	3,29 (m)	77,7	3,28 (m)	77,6	3,28 (m)
6	62,9	3,67 (dd, 12,0, 5,4)	62,9	3,67 (dd, 12,0, 5,4)	62,9	3,67 (dd, 12,0, 5,4)
		3,83 (dd, 12,0, 1,8)		3,83 (dd, 12,0, 1,8)		3,84 (dd, 12,0, 1,8)

Bảng 1. Dữ kiện phổ NMR của hợp chất 1-3

Ginsenoside Rk3 (**3**):Bột vô định hình không màu; HR-ESI-MS m/z638,4645 [M+NH₄]⁺, tính toán lý thuyết [C₃₆H₆₀O₉NH₄]⁺: 638,4626, m/z 621,4348 [M+H]⁺, tính toán lý thuyết [C₃₆H₆₁O₉]⁺: 621,4361, m/z 643,4182 [M+Na]⁺, tính toán lý thuyết [C₃₆H₆₀O₉Na]⁺: 643,4180, ¹H NMR (CD₃OD, 600 MHz) và ¹³C NMR (CD₃OD, 150 MHz) (bảng 1).

6-O-acetyl-ginsenoside Rh1 (4):Bột vô định hình không màu; HR-ESI-MS m/z715,4191, 716,4216, 717,4215 [M+Cl], tính toán lý thuyết C₃₈H₆₄O₁₀Cl: lần lượt là 715,4193, 716,4227, 717,4164. ¹H NMR (CD₃OD, 600 MHz) và ¹³C NMR (CD₃OD, 150 MHz) (bảng 2).

Ginsenoside F1 (5): Bột vô định hình không màu; HR-ESI-MS m/z673,4063, 674,4085, 675,4067 [M+Cl], tính toán lý thuyết C₃₆H₆₂O₉Cl: lần lượt là 673,4088, 674,4121, 675,4058. ¹H NMR (CD₃OD, 600 MHz) và ¹³C NMR (CD₃OD, 150 MHz)(bảng 2).

Ginsenoside Rg3 (6): Bột vô định hình không màu; HR-ESI-MS m/z819,4658, 820,4691, 821,4656 [M+Cl]⁻, tính toán lý thuyết C₄₂H₇₂O₁₃Cl: lần lượt là 819,4667, 820,4699, 821,4632. ¹H NMR (CD₃OD, 600 MHz) và ¹³C NMR (CD₃OD, 150 MHz)(bảng 2).



Hình 1. Cấu trúc hóa học của các hợp chất 1-6

Các phổ NMR của hợp chất 1-6 khá trương tự nhau và được nhận dạng là các dammarane glycoside với khung aglycon có 30 nguyên tử C, phần còn lại là các phân tử đường glucose. Hợp chất 1 có công thức phân tử là $C_{36}H_{62}O_9$, được xác định bằng phổ khối lượng phân giải cao. Trên phổ ¹H NMR xuất hiện các tín hiệu đơn của 8 nhóm CH₃ ($\delta_{\rm H}$ 0,96; 1,01; 1,02; 1,11; 1,17; 1,35; 1,62; 1,71), một nối đôi -CH=C< ($\delta_{\rm H}$ 5,16), một proton anome ($\delta_{\rm H}$ 4,37), 3 proton của ba nhóm CH có nối với nguyên tử Oxygen do có độ dịch chuyển hóa học khá cao tại $\delta_{\rm H}$ 3,13; 3,57; 4,11. Các tín hiệu proton của một phân tử đường glucose được xác định bao gồm 5 nhóm CH ($\delta_{\rm H}$ 4,37; 3,23; 3,36; 3,28; 3,29) và một nhóm CH₂OH tại $\delta_{\rm H}$ 3,83 và 3,67. Phổ ¹³C NMR xuất hiện tín hiệu của 36 carbon, bao gồm 30C thuộc khung dammarane và 6C (105,5; 75,4; 79,0; 71,6; 77,6; 62,9) thuộc một phân tử đường glucose. Ở phần aglycone, nối đôi C-24/C-25 ($\delta_{\rm C}$ 126,2/131,9), 8 nhóm methyl ($\delta_{\rm C}$ 16,1; 17,0; 17,6; 17,8; 17,9; 26,0; 26,5; 31,4), 4C có nối với nguyên tử ô xi ($\delta_{\rm C}$ 72,0; 79,8; 80,9 (3xCH), 74,4 (C) cũng được xác định nhờ phổ HSQC. Các kết quả nêu trên gợi ý hợp chất 1 là (20S)-ginsenoside Rh1 khi so sánh các giá tri phổ NMR của 1 với các dữ liêu đã công bố cho hợp chất (20S)-ginsenoside Rh1 [14] thấy sự phù hợp ở tất cả các vị trí. Để nhận dạng chính xác hơn cấu trúc hóa học của hợp chất 1, phổ HMBC đã được thực hiện. Trên phổ này, tín hiệu tương tác giữa hai nhóm methyl H-28 và H-29 với C-3 (δ_C 79,8), C-4 (δ_C 40,4), C-5 (δ_C 61,7) xác định một nhóm OH gắn vào C-3, tương tác giữa proton anome ($\delta_{\rm H}$ 4,37) với C-6 (δ_C80,9), giữa H-21 với C17, C-20, C-22, giữa H-9 với C-12, giữa H-17 với C-12, cũng như giữa H-26/H-27 với C-24/C-25 cho thấy nhánh đường gắn vào C-6, hai hóm OH gắn vào C-12 và C-20, và nối đôi được khẳng định tại C-24/C-25 [2]-[8]. Hóa học lập thể của 1 cũng được xác định dưa trên phân tích các tín hiệu tương tác spin của các proton, hằng số tương tác spin so sánh với các công bố trước đây. Kết quả cho thấy các nhóm thế gắn vào aglycon với cấu hình 3β , 6α , 12β , 20β hoàn toàn giống với tất cả các dammarane đã biết từ chi *Panax*. So sánh sự khác nhau về các giá trị độ dịch chuyển hóa học đã công bố cho hai cấu hình 20S/20R có thể nhận thấy

http://jst.tnu.edu.vn

các giá trị $\delta_{C-17} = 55,1$ và $\delta_{C-22} = 36,2$ hoàn toàn phù hợp cho cấu hình 20*S* [2]-[8],[14].Từ những phân tích nêu trên, hợp chất **1** được khẳng định là (20*S*)-ginsenoside Rh1 (bảng 1).

	4			5	6	
С	${\delta_{\mathrm{C}}}^{\mathrm{a,b}}$	$\delta_{\mathrm{H}}^{\mathrm{a,b}}(J,\mathrm{Hz})$	${\delta_{\mathrm{C}}}^{\mathrm{a,b}}$	$\boldsymbol{\delta}_{\mathrm{H}}^{\mathrm{a,b}}(J,\mathrm{Hz})$	${\delta_{\mathrm{C}}}^{\mathrm{a,b}}$	$\boldsymbol{\delta}_{\mathrm{H}}^{\mathrm{a,b}}(J,\mathrm{Hz})$
1	40,2	1,08 (m)/1,76 (m)	40,1	1,06 (m)/1,74 (m)	40,3	1,03 (m)/1,75 (m)
2	27,6	1,34 (m)/1,88 (m)	27,2	1,42 (m)/1,96 (m)	27,3	1,75 (m)/2,00 (m)
3	79,9	3,13 (dd, 12,0, 4,8)	79,5	3,14 (dd, 12,0, 4,8)	91,3	3,20 (dd, 13,0, 4,8)
4	40,4	-	40,5	-	40,6	-
5	61,8	1,13 (d, 10,8)	62,1	0,93 (d, 10,8)	57,6	0,80 (m)
6	80,4	4,11 (ddd, 10,8, 10,8, 3,6)	68,9	4,06 (ddd, 10,8, 10,8, 3,6)	19,2	1,50 (m)/1,59 (m)
7	45,7	1,65 (m)/2,05 (dd, 110,8, 3,6)	47,2	1,67 (m)/1,57 (dd, 10,8, 3,6)	35,9	1,31 (m)/1,58 (m)
8	42,0	-	42,0	-	41,0	-
9	50,9	1,48 (dd, 13,2, 2,4)	50,4	1,50 (dd, 13,2, 2,4)	51,4	1,45 (dd, 13,2, 3,0)
10	40,4	-	40,1	-	37,9	-
11	31,9	1,23 (m)/1,89 (m)	30,9	1,21 (m)/1,88 (m)	32,0	1,23 (m)/1,88 (m)
12	72,0	3,57 (m)	71,9	3,57 (m)	72,0	3,57 (m)
13	48,6	1,75 (dd, 10,8, 10,8)	49,2	1,75 (dd, 10,8, 10,8)	49,4	1,77 (dd, 10,8, 10,8)
14	52,5	-	52,3	-	52,6	-
15	32,1	1,15 (m)/1,58 (m)	31,6	1,10 (m)/1,64 (m)	32,0	1,07 (m)/1,60 (m)
16	27,2	1,60 (m)/1,68 (m)	27,8	1,63 (m)/1,68 (m)	27,4	1,35 (m)/1,90 (m)
17	55,1	2,04 (m)	53.1	2,30 (m)	55,1	2,05 (m)
18	17,6	1,11 (s)	17,7	1,11 (s)	16,7	1,03 (s)
19	17,8	1,01 (s)	18,0	0,99 (s)	16,8	0,95 (s)
20	74,4	-	84,9	-	74,4	-
21	26,5	1,17 (s)	22,8	1,38 (s)	26,6	1,17 (s)
22	36,3	1.42 (m)/1.55 (m)	36,6	1.64 (m)/1.83 (m)	36,3	1,42 (m)/1,55 (m)
23	23.3	2.02 (m)/2.17 (m)	24.2	2.10 (g. 6.6)	23.3	2.04 (m)/2.17 (m)
24	126.2	5.16 (t. 6.6)	125.8	5.13 (t. 6.6)	126.2	5.17 (t. 6.6)
25	132.0	-	132.3	-	132.0	-
26	25,9	1,71 (s)	25,9	1,71 (s)	25,9	1,71 (s)
27	17.7	1.63 (s)	17.7	1.64 (s)	17.7	1.64(s)
28	31.3	1.34 (s)	31.5	1.32 (s)	28.4	1.10(s)
29	16.2	1.02 (s)	16.1	0.99 (s)	16.2	0.88(s)
30	17.1	0.96 (s)	17.2	0.96 (s)	17.2	0.95(s)
6-0-	glu	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	20-0-gli	ı	6-0-gl	u
1'	105.5	4.44 (d. 7.8)	98.3	4.63 (d. 7.8)	105.4	4.46 (d. 7.8)
2'	75.5	3.23 (dd. 9.0, 7.8)	75.4	3.11 (dd. 9.0, 7.8)	81.2	3.58 (dd. 9.0. 7.8)
3'	78.7	3.36 (dd. 9.0, 9.0)	78.2	3.37 (dd. 9.0, 9.0)	78.3	3.57 (dd. 9.0, 9.0)
4′	71.5	3.27 (dd. 9.0, 9.0)	71.2	3.34 (dd, 9.0, 9.0)	71.6	3.30 (dd. 9.0, 9.0)
5′	75.2	3.48 (m)	77.9	3.24 (m)	77.7	3.28 (m)
6'	65.2	4.08 (dd. 12.0. 5.4)	62.5	3.66 (dd. 12.0. 5.4)	62.9	3.67 (dd. 12.0, 5.4)
		4,99 (dd, 12,0, 1,8)	,-	3.80 (dd, 12,0, 1,8)	~_,>	3,87 (dd, 12,0, 1,8)
C=	172,7	-				, , , , , , ,
0						
CH ₃	20,9	2,07 (s)				
					2'-0-g	lu
1″					104,5	4,69 (d, 7,8)
2″					76,3	3,24 (dd, 9,0, 7,8)
3″					78,5	3,28 (dd, 9,0, 9,0)
4″					71,9	3,30 (dd, 9,0, 9,0)
5″					77,9	3,30 (m)
6″					63,1	3,63 (dd, 12,0, 5,4)
						3 84 (dd 12.0 1.8)

Bảng 2. Dữ kiện phổ NMR của hợp chất 4-6

Hợp chất **2** có các phổ NMR giống với hợp chất **1** ở hầu hết các vị trí (bảng 1), được xác định là có 3 nhóm OH tại C-3, C-12, và C-20, một phân tử đường gắn vào C-6 và một nối đôi tại C-24/C-25 [14]. Các nhóm thế gắn vào 4 vị trí nêu trên, cùng với sự có mặt của một nối đôi cuối mạch nhánh C-24/C-5 là rất phổ biến đối với các hợp chất từ chi *Panax* [2]-[8]. Điểm khác biệt có thể nhận biết được trên phổ NMR của hai hợp chất **1** và **2** là các giá trị phổ NMR tại các vị trí C-17, C-22 của chúng là khác nhau nhiều. Cụ thể là, đối với hợp chất **1** (20*S*): $\delta_{C-17} = 55,1$, δ_{C-22} = 36,2, trong khi đối với hợp chất **2** (20*R*): $\delta_{C-17} = 50,9$, $\delta_{C-22} = 43,3$. Kết quả nàyhoàn toàn phù hợp với sự khác nhau về cấu hình tại C-20 đã được công bố. Hai hợp chất **1** và **2** có cùng một công thức phân tử C₃₆H₆₂O₉ được khẳng định bằng phổ khối lượng phân giải cao. Giá trị lớn của $J_{\text{H-2/H-3}} = 12,0$ Hz chứng tỏ rằng H-3 phải chiếm vị trí *axial*, tức là 3 β -OH. Tương tự như vậy, $J_{\text{H 5/H-6}} = 10,8$ Hz, $J_{\text{H-12/H-13}} = 10,8$ Hz khẳng định H-6 và H-12 cũng chiếm vị trí *axial*, tức là 6 α -OH và 12 β -OH. Mặt khác, cấu trúc của hợp chất **2** (20*R*)-ginsenoside Rh1 (bảng 1) [14].

Phố NMR của hợp chất **3** khác với các phố tương ứng của hợp chất **1** và **2** là xuất hiện thêm tín hiệu của một nối đôi dạng >C=CH₂ (δ_{C-20} 156,1; δ_{C-21} 108,6/ δ_{H-21} 4,71, 4,90) đồng thời mất đi tín hiệu của nhóm methyl tại C-21. Kết quả này gợi ý hợp chất **3** là ginsenoside Rk3 với hai nhóm hydroxy tại C-3 và C-12, một phân tử đường nối vào C-6, và hai nối đôi C-20/C-21 và C-24/C-25. Công thức phân tử C₃₆H₆₀O₈ được khẳng định cho hợp chất **3** bằng phổ HR-ESI-MS. So sánh các dữ liệu phổ của **3** và ginsenoside Rk3 cho thấy sự phù hợp hoàn toàn. Ngoài ra, bằng phân tích phổ HSQC và HMBC đã khẳng định chính xác vị trí của các nhóm thế, vị trí hai nối đôi, cũng như hóa học lập thể của các nhóm thế của **3** giống với hợp chất ginsenoside Rk3[15].

Hợp chất **4** có các phổ NMR tương tự như các phổ tương úng của **1**, tuy nhiên có xuất hiện thêm tín hiệu của nhóm acetyl tại δ_C 172,7 (C=O), δ_C 20,9/ δ_H 2,07 (3H, s). Mặt khác, tín hiệu phổ carbon của C-6 glc của hợp chất **4** (δ_C 65,2) đã dịch chuyển mạnh về phía trường thấp hơn so với hợp chất **1** (δ_C 62,9) gợi ý rằng nhóm acetyl đã gắn vào C-6 của đường glucose. Điều này đã được chứng minh rõ ràng bằng tương tác HMBC giữa protonH-6 glc (δ_H 4,99 và 4,08) với carbon C=O (δ_C 172,7) cũng như kết quả thu được trên phổ khối lượng phân giải cao HR-ESI-MS. Cuối cùng, các dữ liệu phổ NMR của **4** được so sánh với các dữ liệu tương ứng của hợp chất 6-O-acetyl-ginsenoside Rh1 và cho sự phù hợp hoàn toàn.

Phố NMR của hợp chất **5** cũng cho thấy đây là một dammarane glycoside có 1 phân tử đường glucose nhưng có sự khác biệt rất rõ so với hợp chất **1** tại các vị trí C-6, C-20 và carbon anome của phân tử đường (xem bảng 1 và bảng 2). Tín hiệu C-6 ($\delta_{C-6} = 80,9$) ở hợp chất **1** đã dịch chuyển về δ_{C-6} 68,9 ở hợp chất **5** cho thấy chỉ có nhóm hydroxy tự do tại vị trí C-6. Đồng thời tín hiệu C-20 đã dịch chuyển từ δ_C 74,4 (đối với **1**) lên δ_C 84,9 (đối với **5**), carbon anome C-1' dịch chuyển từ δ_C 105,5 (**1**) về δ_C 98,3 (**5**) cho thấy đường glucose đã chuyển liên kết từ C-6 đến C-20. Điều này hoàn toàn phù hợp với các dữ liệu đã được công bố. Kết quả phổ HR-ESI-MS cho thấy công thức phân tử của **5** hoàn toàn giống như **1**, C₃₆H₆₂O₉. Sự phân tích trên cùng với kết quả so sánh dữ kiện NMR đã công bố đã khẳng định hợp chát **5** chính là ginsenoside F1 [16].

Các dữ liệu phố NMR của hợp chất **6** (Bảng 2) cho thấy hợp chất này có 42C bao gồm 30C thuộc khung dammaran aglycon và 12C thuộc hai phân tử đường glucose. Điểm khác biệt dễ nhận ra trên phổ của 6 so với các hợp chất **1-5** là tín hiệu C-3 cộng hưởng về phía trường thấp hơn (δ_C 91,3). Đồng thời, tín hiệu C-6 đã dịch chuyển rất mạnh về phía trường cao (δ_C 19,2, CH₂) gợi ý nhánh đường đã nối với C-3 và nhóm thế tại C-6 đã không còn nữa. Các dữ kiện phổ NMR của **6** được so sánh trực tiếp với các dữ liệu đã công bố đối với ginsenoside Rg3 cho sự phù hợp hoàn toàn [17]. Mặt khác, phổ HR-ESI-MS đã khẳng định chính xác công thức phân tử của **6** là $C_{42}H_{72}O_{13}$. Hợp chất này cũng đã được biết đến từ rễ cây *Panax pseudoginseng*.

3.2. Kết quả đánh giá hoạt tính ức chế sản sinh NO của các hợp chất

Các hợp chất **1-6** được đánh giá sàng lọc hoạt tính ức chế sản sinh NO đối với tế bào RAW264,7 kích thích bởi LPS [8] – [13]. Kết quả được nêu ra trên bảng 3 cho thấy các hợp chất

dammarane saponin nói chung đều có hoạt tính ức chế sản sinh NO khá tốt so sánh với chất đối chứng dương L-NMMA. Kết quả này cũng khá phù hợp với các kết quả đã công bố cho các hợp chất dammarane phân lập từ chi *Panax* và cho thấy cần có những nghiên cứu tiếp theo theo hướng tìm kiếm các hoạt chất kháng viêm từ rễ cây tam thất.

Hợp chất	IC ₅₀ (µM)	Hợp chất	IC ₅₀ (µM)
1	$28,91 \pm 1,72$	4	$33,\!62 \pm 2,\!03$
2	$29,46 \pm 1,92$	5	$\textbf{29,07} \pm \textbf{1,98}$
3	$17,32 \pm 1,56$	6	$34,\!61 \pm 2,\!72$
L-NMMA ^a	$9{,}80\pm0{,}78$		

Bảng 3. Hoạt tính ức chế NO của tế bào RAW264,7 kích thích bởi LPS

^{a)}Chất đối chứng dương

4. Kết luận

Từ rễ cây tam thất đã phân lập và xác định được 6 hợp chất dammarane saponin, (20S)ginsenoside Rh1 (1), (20R)-ginsenoside Rh1 (2), ginsenoside Rk3 (3), 6-acetoxy-ginsenoside Rh1 (4), ginsenoside F1 (5), và ginsenoside Rg3 (6). Kết quả đánh giá sàng lọc hoạt tính ức chế sản sinh NO đối với tế bào RAW264,7 kích thích bởi LPS cho thấy cả 6 hợp chất này đều có hoạt tính khá tốt. Các hợp chất dammarane cũng đã được phân lập từ chi *Panax* ở trên thế giới. Kết quả nêu trên cũng làm rõ thêm về thành phần hóa học của rễ cây tam thất ở Việt Nam. Hơn nữa, kết quả sàng lọc hoạt tính trên gợi mở cho những nghiên cứu tiếp theo đối với các sản phẩm kháng viêm và tăng cường khả năng miễn dịch của rễ cây tam thất.

Lời cám ơn

Các tác giả chân thành cảm ơn Đại học Thái Nguyên đã tài trợ kinh phí cho nghiên cứu thông qua đề tài mã số ĐHTN2021-TN11-03.

TÀI LIỆU THAM KHẢO/ REFERENCES

- [1] V. C. Vo, *Dictionary of Vietnamese Medicinal Plants* (in Vietnamese), Hanoi: Medicine Publishing House, vol. 2,pp. 768-769, 1390, 2012.
- [2] C. F. Chen, W. F. Chiou, and J. T. Zhang, "Comparison of the pharmacological effects of *Panax ginseng* và *Panax quinquefolium*," *Acta Pharmacol. Sin.*, vol. 29, pp. 1103-1108, 2008.
- [3] H. J. Park, D. H. Kim, S. J. Park, J. M. Kim, and J. H. Ryu, "Ginseng in traditional herbal prescriptions," J. Ginseng Res., vol. 36, pp. 225–241, 2012.
- [4] W. Z. Yang, Y. Hu, W. Y. Wu, M. Ye, and D. A. Guo, "Saponins in the genus *Panax* L. (Araliaceae): A systematic review of their chemical diversity," *Phytochemistry*, vol. 106, pp. 7-24, 2014.
- [5] O. Tanaka and S. Yahara, "Dammarane saponins of leaves of *Panax pseudo-ginseng* subsp. *himalaicus*," *Phytochemistry*, vol.17, no. 8, pp. 1353–1358, 1978.
- [6] O. Tanaka, E. C. Han, H. Yamaguchi, H. Matsuura, T. Murakami, T. Taniyama, and M. Yoshikawa, "Saponins of plants of *Panax* species collected in central Nepal, và their chemotaxonomical significance. III," *Chem. Pharm. Bull.*, vol. 48, no. 6, pp. 889-892,2000.
- [7] Morita, J. Zhou, and O. Tanaka, "Saponins from *Panax pseudo-ginseng* Wall. subsp. *pseudo-ginseng* Hara collected at Nielamu, Tibet," *Chem. Pharm. Bull.*, vol. 34, no. 11, pp. 4833–4835, 1986.
- [8] T. T. H. Hanh, P. T. Cham, D. H. Anh, N. T. Cuong, N. Q. Trung, T. H. Quang, N. X. Cuong, N. H. Nam, and C. V. Minh, "Dammarane-type triterpenoid saponins from the flower buds of *Panax pseudoginseng* with cytotoxic activity," *Nat. Prod. Res.*, Sep. 30, 2021, doi: 10.1080/14786419. 2021.1984908.
- [9] H. Liao, L. Banbury, H. Liang, X. Wang, X. Lü, L. Hu, and J. Wu, "Effect of honghua (Flos Carthami) on nitric oxide production in RAW 264.7 cells và α-glucosidase activity," *J. Trad. Chin. Med.*, vol. 34, no. 3, pp. 362-368, 2014.

- [10] S. Combet, J. L. Balligand, N. Lameire, E. Goffin, and O. Devuyst, "A specific method for measurement of nitric oxide synthase enzymatic activity in peritoneal biopsies," *Kidney International*, vol. 57, no. 1, pp.332-338, 2000.
- [11] P. J. Tsai, T. H. Tsai, C. H. Yu, and S. C. Ho, "Comparison of NO-scavenging và NO-suppressing activities of different herbal teas with those of green tea," *Food Chemistry*, vol. 103, no. 1, pp. 181-187, 2007.
- [12] N. R. Bernardes, M. Heggdorne-Araújo, I. F. Borges, F. M. Almeida, E. P. Amaral, E. B. Lasunskaia, M. F. Muzitano, and D. B. Oliveira, "Nitric oxide production, inhibitory, antioxidant và antimycobacterial activities of the fruits extract và flavonoid content of Schinus terebinthifolius," *Revista Brasileira de Farmacognosia*, vol. 24, no. 6, pp. 644-650, 2014.
- [13] S. Cheenpracha, E. J. Park, B. Rostama, J. M. Pezzuto, and L. C. Chang, "Inhibition of nitric oxide (NO) production in lipopolysaccharide (LPS)-activated murine macrophage RAW 264.7 cells by the norsesterterpene peroxide, epimuqubilin A," *Marine drugs*, vol. 8, no. 3, pp. 429-437, 2010.
- [14] R. Teng, H. Li, J. Chen, D. Wang, Y. He, and C. Yang, "Spectral assignments và reference data. Complete assignment of 1H và 13C NMR data for nine protopanaxatriol glycosides," *Magn. Reson. Chem.*, vol. 40, no. 7, pp. 483-488, 2002.
- [15] I. H. Park, N. Y. Kim, S. B. Han, J. M. Kim, S. W. Kwon, H. J. Kim, K. Park, and J. H. Park, "Three new dammarane glycosides from heat processed ginseng," *Arch. Pharm. Res.*, vol. 25, no. 4, pp. 428-432, 2002.
- [16] K. O. Sung-Ryong, C. Kang-Ju, S. Kei, and S. Yukio, "Enzymatic preparation of ginsenosides Rg2, Rh1, and F1," *Chem. Pharm. Bull.*, vol. 51, no. 4, pp. 404-408, 2003.
- [17] R. Teng, C. Ang, D. McManus, D. Armstrong, S. Mau, and A. Bacic, "Regioselective acylation of ginsenosides by novozyme 435 to generate molecular diversity," *Helv. Chim. Acta*, vol. 87, pp. 1860-1872, 2004.