ห้องสมุคงานวิจัย สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ **E47212**

PHARMACOKINATICS OF GANODERIC ACIDS A AND F AFTER ORAL ADMINISTRATION OF LING ZHI PREPARATION IN HEALTHY THAI MALE VOLUNTEERS

SASINUN SADJA

MASTER OF SCIENCE IN PHARMACOLOGY

THE GRADUATE SCHOOL CHIANG MAI UNIVERSITY SEPTEMBER 2011



PHARMACOKINETICS OF GANODERIC ACIDS A AND F AFTER ORAL ADMINISTRATION OF LING ZHI PREPARATION IN HEALTHY THAI MALE VOLUNTEERS



A THESIS SUBMITTED TO THE GRADUATE SCHOOL IN PARTIAL FULFILLMENT OF THE REQUIREMENTS FOR THE DEGREE OF MASTER OF SCIENCE IN PHARMACOLOGY

THE GRADUATE SCHOOL CHIANG MAI UNIVERSITY SEPTEMBER 2011

PHARMACOKINETICS OF GANODERIC ACIDS A AND F AFTER ORAL ADMINISTRATION OF LING ZHI PREPARATION IN HEALTHY THAI MALE VOLUNTEERS

SASINUN SADJA

THIS THESIS HAS BEEN APPROVED TO BE A PARTIAL FULFILLMENT OF THE REQUIREMENTS FOR THE DEGREE OF MASTER OF SCIENCE IN PHARMACOLOGY

EXAMINING COMMITTEE	THESIS ADVISORY COMMITTEE
Puchpunk Bangdre CHAIRPERSON	ADVISOR
Dr. Puckprink Sangdee	Assoc. Prof. Dr. Supanimit Teekachunhatean
MEMBER	Maichan Son Leeco-ADVISOR
Assoc. Prof. Dr. Supanimit Teekachunhatean	Assoc. Prof. Dr. Chaichan Sangdee
Trachom Songleemember	Maleya Manorot CO-ADVISOR
Assoc. Prof. Dr. Chaichan Sangdee	Assoc. Prof. Maleeya Manorot
Maleya Manoro MEMBER	Migramas Roth CO-ADVISOR
Assoc. Prof. Maleeya Manorot	Assoc. Prof. Noppamas Rojanasthien
Norpomas Boyth MEMBER	Natthakarn Chinanthamit CO-ADVISOR
Assoc. Prof. Noppamas Rojanasthien	Dr. Natthakarn Chiranthanut
Natthakarn Chiranthan MEMBER	

8 September 2011 © Copyright by Chiang Mai University

Dr. Natthakarn Chiranthanut

ACKNOWLEDGEMENT

Pursuing my M.Sc. degree was just like climbing a really steep hill, step by step, accompanied with hardships, frustration, challenges, encouragement and help of so many kind people. Though there were not enough words to express my gratitude for all their help and support, I would still like to give my sincere thanks to all those people who directly or indirectly contributed to the completion of this thesis.

First of all, I am deeply indebted to my kind advisor, Assoc. Prof. Dr. Supanimit Teekachunhatean, the first person who inspired my research skills and offered me so much advice, patiently supervising me, and always guiding me in the right direction. I have learned a lot from him, without his help, I could not have finished my thesis successfully.

I would like also to give my sincere thanks to Assoc. Prof. Dr. Chaichan Sangdee for his encouragement and help which made me feel confident to fulfill my achievement and to overcome every difficulty I encountered. At the last stage, he also helped editing my thesis, and suggested possible improvements.

I would like to extend my special gratefulness to Assoc. Prof. Noppamas Rojanasthien for her encouragement, excellent guidance and advice on the research plan, pharmacokinetic and statistical analysis. My special thanks were also given to Assoc. Prof. Maleeya Manorot, and Dr. Natthakarn Chiranthanut, for their kind support and encouragement.

I am especially grateful to Mr. Boonyium Kumsorn for his friendship as well as valuable guidance and knowledge on the measurement of ganoderic acids A and F contents in Ling Zhi preparations using high-performance liquid chromatography technique and plasma sample preparation. A sincere appreciation is also extending to all staff of the Department of Pharmacology, Faculty of Medicine, Chiang Mai University, for sharing their knowledge and experience as well as helping me to broaden my views.

I would like also to acknowledge and thank all volunteers for their time to participate in this study and the other graduate students who share many fond memories and worked together as nurse staff. Without their help this thesis would not have been possible.

Many grateful thanks also go to Asst. Prof. Dr. Chadarat Ampasavate, Department of Pharmaceutical Science, Faculty of Pharmacy, Chiang Mai University, for her kind encouragement and providing excellent instructions about liquid chromatography-mass spectrometry (LC-MS) technique and its validation criteria. My sincere appreciation also extended to Mr. Somsak Tharatha, Laboratory Section Manager, Central Laboratory (Thailand) Co., Ltd., Ministry of Agriculture and Cooperatives, for devoting his valuable time to develop LC-MS method for the determination of ganoderic acids A and F concentrations in plasma samples.

I gratefully acknowledge the financial support from the Thai Traditional Medical Knowledge Fund, Department for Development of the Thai Traditional and Alternative Medicine, Ministry of Public Health, Thailand.

Last but not least, I owed the deepest gratitude to my parents, younger brother and also my fiancé for their love, endless support and providing constant inspiration in my endeavor.

Sasinun Sadja

Thesis Title

Pharmacokinetics of Ganoderic Acids A and F After Oral

Administration of Ling Zhi Preparation in Healthy Thai Male

Volunteers

Author

Miss Sasinun Sadja

Degree

Master of Science (Pharmacology)

Thesis Advisory Committee

Assoc. Prof. Dr. Supanimit Teekachunhatean Advisor
Assoc. Prof. Dr. Chaichan Sangdee Co-advisor
Assoc. Prof. Maleeya Manorot Co-advisor
Assoc. Prof. Noppamas Rojanasthien Co-advisor
Dr. Natthakarn Chiranthanut Co-advisor

ABSTRACT

E 47212

The objectives of the present study were to determine and compare the contents of ganoderic acids A and F in various Ling Zhi preparations available in Thailand, to evaluate the pharmacokinetics of both ganoderic acids after a single oral dose of water extract of MG2-strain Ling Zhi, as well as to assess the influence of food on the pharmacokinetics in 12 healthy Thai male volunteers. Seventeen samples of commercial Ling Zhi preparations were randomly purchased from different stores in Chiang Mai and Bangkok, Thailand. Each Ling Zhi preparation was given a sample code instead of its trade name. The investigated preparations included the sliced fruiting bodies (MG2FB) and the water extract of fruiting bodies of MG2-strain (MG2FB-WE) kindly provided from Muang Ngai Special Agricultural Project. The content of ganoderic acids A and F in all Ling Zhi preparations was determined by HPLC. The limits of quantification of ganoderic acids A and F were 2.21 and 2.03

μg/mL, respectively. In 19 investigated Ling Zhi preparations, NPN capsule had the highest content of total ganoderic acids A and F (8,723.10 \pm 146.53 μ g/g), followed by MG2FB-WE (3,980.01 \pm 28.34 μ g/g) and DXN-r (2,625.77 \pm 26.04 μ g/g), respectively. GNO had the lowest content of total ganoderic acids A and F (233.80 \pm 33.33 μ g/g). Ganoderic acid A was the major compound in most Ling Zhi preparations, except NPN capsule in which ganoderic acid F was the major compound. Neither ganoderic acid A nor F was detected in GEC, DXN-g capsules and powder of instant BNR. The total content of ganoderic acids in commercially available Ling Zhi preparations was not statistically correlated with their price. The pharmacokinetic study was conducted as a single-dose, open-label, randomized, two-phase crossover study with at least 2-wk washout period. Each subject was randomly assigned to receive a single oral dose of 3,000 mg of MG2FB-WE in granular formulation dissolved in 200 mL of warm water, either under fasted condition, or immediately after a standard breakfast (fed condition). Blood samples were collected immediately before and at 5, 10, 15, 30, 45, 60 min, 1.5, 2, 2.5, 3, 3.5 4, 5, 6 and 8 h after administration. Plasma ganoderic acids A and F concentrations were determined by using LC-MS technique. The lower limits of quantification of both ganoderic acids A and F were 0.50 ng/mL. Pharmacokinetic study investigating a single oral administration of MG2FB-WE under fasted condition showed that both ganoderic acids reached their T_{max} at approximately 30 min and had a very short elimination t_{1/2} of 37.20 min for ganoderic acid A and 28.80 min for ganoderic acid F. Co-administration with food produced statistically significant reduction in C_{max}, and prolongation in T_{max} without significant changes in AUC₀₋₈ and AUC_{0-∞} of ganoderic acid A. However, the presence of food markedly impeded the absorption that plasma concentrations of ganoderic acid F could not be measured. In conclusion, the contents of ganoderic acids A and F varied considerably among investigated Ling Zhi preparations. The pharmacokinetic profile of both ganoderic acids under fasted condition was characterized by rapid absorption from the gastrointestinal tract and a short elimination half-life. Food had a significant delay in the rate but no effect in the extent of ganoderic acid A absorption. concomitant food intake severely decreased both rate and extent of ganoderic acid F absorption. Therefore, Ling Zhi preparation should not be taken with food.

ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์

เภสัชจลนศาสตร์ของกาโนเคอริกแอซิคเอและเอฟ หลังการรับประทาน ผลิตภัณฑ์เห็ดหลินจือในอาสาสมัครชายไทยสุขภาพคื

ผู้เขียน

นางสาว ศศินันท์ สังจา

ปริญญา

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต (เภสัชวิทยา)

คณะกรรมการที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์

รศ.คร.นพ. ศุภนิมิต ทีมชุณหเถียร อาจารย์ที่ปรึกษาหลัก รศ.คร. ชัยชาญ แสงคี อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม รศ.พญ. มาถียา มโนรถ อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม รศ.พญ. นพมาศ โรจนเสถียร อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม คร. ณัฏฐกานติ์ จิรัณธนัฐ อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

บทคัดย่อ

E47212

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อตรวจวัดและเปรียบเทียบปริมาณของกาโนเดอริกแอซิดเอและเอฟใน ผลิตภัณฑ์เห็ดหลินจือต่างๆ ที่จำหน่ายในประเทศไทย ศึกษาเภสัชจลนศาสตร์ของกาโนเดอริกแอซิดทั้ง สองหลังการรับประทานสารสกัดน้ำของเห็ดหลินจือสายพันธุ์ MG2 แบบครั้งเดียวรวมถึงประเมินอิทธิพล ของอาหารต่อค่าทางเภสัชจลนศาสตร์ในอาสาสมัครชายไทยสุขภาพดีจำนวน 12 คน วิธีดำเนินการศึกษา เริ่มจากสุ่มซื้อตัวอย่างผลิตภัณฑ์เห็ดหลินจือที่เตรียมในรูปแบบแตกต่างกันจำนวน 17 ผลิตภัณฑ์จาก แหล่งจำหน่ายในจังหวัดเชียงใหม่และกรุงเทพฯ ประเทศไทย ซึ่งแต่ละผลิตภัณฑ์จะได้รับการตั้งรหัสเพื่อ ใช้เรียกแทนชื่อการค้า นอกจากนี้ยังได้นำตัวอย่างผลิตภัณฑ์ดอกเห็ดอบแห้งฝาน (MG2FB) และสารสกัด น้ำจากดอกเห็ดหลินจือสายพันธุ์ MG2 (MG2FB-WE) ของโครงการพิเศษสวนเกษตรเมืองงายฯ มารวมไว้ ในการศึกษาครั้งนี้ด้วย ผลิตภัณฑ์เห็ดหลินจือแต่ละตัวอย่างจะถูกนำมาตรวจวัดปริมาณของกาโนเดอริก แอซิดเอและเอฟโดยใช้วิธีโครมาโทกราฟีของเหลวสมรรถนะสูง ซึ่งเทคนิกการตรวจวัดดังกล่าวมีค่า ขืดจำกัดของการวิเดราะห์ปริมาณของกาโนเดอริกแอซิดเอและเอฟโดยใช้วิธีโครมาโทกราฟัของเหลวสมรรถนะสูง ซึ่งเทคนิกการตรวจวัดดังกล่าวมีค่า ที่อำกัดของการวิเดราะห์ปริมาณของกาโนเดอริกแอซิดเอและเอฟโดยใช้วิธีโครมาโทกราฟัของเหลวสมรรถนะสูง ซึ่งเทคนิกการตรวจวัดดังกล่าวมีค่า

E47212

มิลลิลิตร ตามลำดับ จาก 19 ตัวอย่างผลิตภัณฑ์เห็ดหลินจือที่ทำการศึกษาพบว่าแกปซูล NPN มีปริมาณ รวมของกาโนเคอริกแอซิคเอและเอฟสูงที่สุค (8,723.10 ± 146.53 ไมโครกรัมต่อกรัม) รองลงมาคือสารสกัด MG2FB-WE (3,980.01 ± 28.34 ไมโครกรัมต่อกรัม) และแคปซูล DXN-r (2,625.77 ± 26.04 ไมโครกรัมต่อ กรัม) ตามลำคับ ขณะที่ชาชงผสมเห็คหลินจือ GNO มีปริมาณรวมของกาโนเคอริกแอซิคเอและเอฟต่ำที่สุด (233.80 ± 33.33 ไมโครกรัมต่อกรัม) ทั้งนี้กาโนเคอริกแอซิคเอเป็นสารหลักที่พบในผลิตภัณฑ์เห็ดหลินจือ ที่ทำการศึกษา ยกเว้นแคปซูล NPN ที่มีปริมาณของกาโนเคอริกแอซิคเอฟสูงกว่า อย่างไรก็ตาม ไม่พบ สารสำคัญทั้งสองชนิดในแคปซูล GEC, DXN-g และเครื่องคื่มเห็ดหลินจือผงสำเร็จ BNR ทั้งนี้ปริมาณรวม ของกาโนเคอริกแอซิคดังกล่าวไม่มีความสัมพันธ์กับราคาของผลิตภัณฑ์อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ในส่วน ของการศึกษาเภสัชจลนศาสตร์มีรูปแบบการให้เพียงครั้งเคียว แบบเปิดฉลาก สุ่มแบ่ง และข้ามสลับ ซึ่ง แบ่งเป็น 2 ช่วงการศึกษา โดยเว้นระยะห่างของแต่ละช่วงการศึกษาอย่างน้อย 2 สัปดาห์ อาสาสมัครแต่ละ คนจะถูกสุ่มให้ได้รับสารสกัด MG2FB-WE ในรูปแบบแกรนูลขนาด 3,000 มิลลิกรัม ละลายในน้ำอุ่น ปริมาตร 200 มิลลิลิตร แบบครั้งเคียว ในขณะท้องว่างหรือรับประทานหลังอาหารเช้ามาตรฐานทันที อาสาสมัครจะถูกเก็บตัวอย่างเลือดก่อนการรับประทานสารสกัด MG2FB-WE และหลังการรับประทานใน นาทีที่ 5, 10, 15, 30, 45, และ 60, ในชั่วโมงที่ 1.5, 2, 2.5, 3, 3.5, 4, 5, 6, และ 8 ตามลำคับ ตัวอย่างเลือคที่ได้จะ ถูกนำไปตรวจวัคระดับของกาโนเคอริกแอซิคเอและเอฟด้วยวิธีลิควิคโครมาโทกราฟี-แมสสเปกโตรมิทรี ซึ่งวิธีดังกล่าวมีค่าขีดจำกัดต่ำสุดของการวิเคราะห์ปริมาณของกาโนเคอริกแอซิดเอและเอฟเท่ากับ 0.50 นา โนกรับต่อมิลลิลิตร ผลการศึกษาเภสัชจลนศาสตร์ของการรับประทานสารสกัด MG2FB-WE ตอนท้องว่าง พบว่ากาโนเคอริกแอซิคทั้งสองมีค่าเวลาที่ความเข้มข้นในพลาสมาสูงสุคประมาณ 30 นาที และมีค่าครึ่ง ชีวิตที่สั้น โดยค่าครึ่งชีวิตของกาโนเคอริกแอซิดเอเท่ากับ 37.20 นาทีและของกาโนเคอริกแอซิดเอฟเท่ากับ 28.80 นาที การรับประทานสารสกัด MG2FB-WE ร่วมกับอาหารมีผลทำให้ค่าความเข้มข้นสูงสุดของกาโน เคอริกแอซิคเอในพลาสมาลคลงและชะลอเวลาที่ความเข้มข้นในพลาสมาสูงสุดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ไม่มีผลเปลี่ยนแปลงค่าพื้นที่ใต้กราฟของความเข้มข้นของกาโนเคอริกแอซิคเอในพลาสมากับเวลาที่ 0 ถึง 8 และ 0 ถึงอสงไขย อย่างไรก็ตาม อาหารลคการคูคซึมของกาโนเคอริกแอซิคเอฟอย่างมากจนทำให้ไม่ สามารถวัดความเข้มข้นของสารนี้ในพลาสมาได้เลย สรุปได้ว่าปริมาณกาโนเคอริกแอซิดเอและเอฟใน ผลิตภัณฑ์เห็ดหลินจือต่างๆ ที่นำมาศึกษาแตกต่างกันอย่างมาก เภสัชจลนศาสตร์ที่สภาวะท้องว่างพบว่ากา โนเคอริกแอซิคทั้งสองมีการคูคซึมเร็วจากระบบทางเดินอาหารและมีค่าครึ่งชีวิตที่สั้น อาหารมีผลชะลอ อัตราการดูคซึมโดยไม่มีผลต่อปริมาณการดูคซึมของกาโนเคอริกแอซิคเอ อย่างไรก็ตามอาหารมีแนวโน้ม ที่จะลดทั้งอัตราและปริมาณการคูคซึมของกาโนเคอริกแอซิคเอฟ คังนั้นจึงไม่ควรรับประทานผลิตภัณฑ์ เห็ดหลิบจื๊อพร้อมอาหาร

TABLE OF CONTENTS

			Page
ACKNOWLEDGE	EMENT		iii
ENGLISH ABSTRACT			
THAI ABSTRACT			
LIST OF TABLES			xi
LIST OF FIGURE	S		xiii
ABBREVIATION	S		xv
CHAPTER 1 INT	RODU	CTION	
1.1	Statem	ent and significance of the problem	1
1.2	Literat	ure review	
	1.2.1	History of G. lucidum	4
	1.2.2	Chemical constituents in G. lucidum	5
	1.2.3	Triterpenes	6
	1.2.4	Pharmacological activities of ganoderic acids A	7
		and F	
	1.2.5	Pharmacokinetic studies of ganoderic acids A and F	9
	1.2.6	Clinical studies of G. lucidum	10
	1.2.7	Toxicity and safety of G. lucidum	14
1.3	Purpos	ses of the study	16
CHAPTER 2 MA	TERIA	LS AND METHODS	
2.1	Quanti	tative analysis of ganoderic acids A and F in Ling	
	Zhi pro	eparations	
	2.1.1	Ling Zhi preparations	17
	2.1.2	Chemicals and reagents	17
	2.1.3	HPLC system and conditions for analysis of	18
		ganoderic acids A and F in Ling Zhi preparations	
	2.1.4	Preparation of standard solutions	18

		2.1.5	Sample preparation of Ling Zhi products	19
		2.1.6	Assay validation of HPLC method	19
,		2.1.7	Statistical analysis	19
* **	2.2	Pharma	acokinetic study of ganoderic acids A and F after	
		an oral	administration of Ling Zhi preparation	
		2.2.1	Study design	20
		2.2.2	Subjects	20
		2.2.3	Dosage and administration	21
		2.2.4	Blood sample collection	22
		2.2.5	LC-MS system and conditions for analysis of	22
			ganoderic acid A and F in plasma samples	
		2.2.6	Preparation of plasma samples	23
		2.2.7	Assay validation of LC-MS method	23
		2.2.8	Data and statistical analysis	26
CHAPTER 3	RES	SULTS		
	3.1	Ganod	eric acids A and F contents in Ling Zhi prepara-	27
		tions		
	3.2	Pharm	acokinetic study of ganoderic acids A and F after	
		an oral	administration of Ling Zhi preparation	
		3.2.1	Subjects	39
		3.2.2	Assay validation of LC-MS method	40
		3.2.3	Pharmacokinetic parameters of ganoderic acids A	52
			and F	
CHAPTER 4	DIS	CUSSI	ON AND CONCLUSION	
	4.1	Discus	ssion	68
	4.2	Conclu	asion	73
REFERENCE	ES			74
APPENDIX				85
CURRICULU	JM V	ITAE		88

LIST OF TABLES

Table		Page
1	Biologically active compounds reported in Ling Zhi and their	5
	pharmacological activities	
2	The randomized sequence of oral Ling Zhi administration in each	21
	subject	
3A	Regression equations, r^2 , linear ranges, LOD and LOQ of ganoderic	28
	acids A and F under the HPLC condition used in this study	
3B	Intra- and inter-day assay validation of ganoderic acids A and F	28
4	The contents of ganoderic acids A and F in Ling Zhi preparations	30
	investigated in this study	
5	The demographic characteristics and clinical laboratory data of 12	39
	subjects participated in this study	
6	The LLOQ of ganoderic acids A and F in plasma	41
7A	Intra-day assay validation of ganoderic acids A and F in plasma	44
7B	Inter-day assay validation of ganoderic acids A and F in plasma	45
8	Recovery of ganoderic acids A and F and IS in plasma	47
9	Freeze-thaw stability of ganoderic acids A and F in plasma	48
10	Short-term stability of ganoderic acids A and F in plasma	49
11	Long-term stability of ganoderic acids A and F in plasma	50
12	Post-preparative stability of ganoderic acids A and F in plasma	51
13A	Plasma concentrations of ganoderic acid A (ng/mL) after a single	53
	oral dose of MG2FB-WE under fasted condition in 12 subjects	
13B	Plasma concentrations of ganoderic acid A (ng/mL) after a single	54
	oral dose of MG2FB-WE under fed condition in 12 subjects	
13C	Plasma concentrations of ganoderic acid F (ng/mL) after a single	55
	oral dose of MG2FB-WE under fasted condition in 12 subjects	

14A	Pharmacokinetic parameters of ganoderic acid A after a single oral	66
	administration of MG2FB-WE under fasted or fed condition	
14B	Pharmacokinetic parameters of ganoderic acid F after a single oral	67
	administration of MG2FB-WE under fasted or fed condition	

LIST OF FIGURES

Figure		Page			
1	G. lucidum (Ganodermataceae)	1			
2	Structures of ganoderic acids A and F				
3	Structures of isoprene unit and linear triterpene				
4	Structure of cortisone 21-acetate (IS)				
5	HPLC chromatogram from standard mixture of ganoderic acid A	27			
	(GA, 50.00 $\mu g/mL$), ganoderic acid F (GF, 50.00 $\mu g/mL$) and IS				
	$(20.00 \mu g/mL)$				
6	HPLC chromatograms of 19 Ling Zhi preparations used for	31			
	determining ganoderic acids A (GA) and F (GF)				
7	Correlation between the total contents of ganoderic acids A and F in	38			
	17 commercially available Ling Zhi preparations and their prices				
8A	LC-MS chromatogram of ganoderic acids and IS-free plasma	40			
8B	LC-MS chromatogram of plasma containing 18.00 ng/mL of	40			
	ganoderic acids A (GA) and F (GF) as well as 2.50 ng/mL of IS				
9A	Pooled calibration curves from 5 replicated calibration data of peak	42			
	area ratios of ganoderic acid A and IS versus plasma ganoderic acid				
	A concentrations				
9B	Pooled calibration curves from 5 replicated calibration data of peak	42			
	area ratios of ganoderic acid F and IS versus plasma ganoderic acid				
	F concentrations				
10	Plasma concentration-time curves of ganoderic acids A (GA) and F	56			
	(GF) after a single oral dose of MG2FB-WE under fasted or fed				
	condition				
11A	Composite of individual plasma ganoderic acid A concentration-	62			
	time curves (n = 12) after a single oral dose of MG2FB-WE under				
	fasted condition				

11B	Composite of individual plasma ganoderic acid A concentration-	62
	time curves (n = 12) after a single oral dose of MG2FB-WE under	
	fed condition	
11C	Composite of individual plasma ganoderic acid F concentration-	63
	time curves (n = 12) after a single oral dose of MG2FB-WE under	
	fasted condition	
11D	Composite of individual plasma ganoderic acid F concentration-	63
	time curves (n = 12) after a single oral dose of MG2FB-WE under	
	fed condition	
12A	Mean plasma ganoderic acid A concentration-time curves after a	64
	single oral dose of MG2FB-WE under fasted or fed condition	
12B	Mean plasma ganoderic acid F concentration-time curve after a	64
	single oral dose of MG2FB-WE under fasted condition (mean	
	plasma ganoderic acid F concentration-time curve under fed	
	condition is not shown due to insufficient data for calculation)	

ABBREVIATIONS

ALP = alkaline phosphatase

am = ante meridiem

AP-1 = activator protein-1

API-ES = atmospheric pressure ionization-electron spray

ionization

AUC = area under the concentration-time curve

 AUC_{0-8} = area under the concentration-time curve from

administration to 8 h

 $AUC_{0-\infty}$ = area under the concentration-time curve from

administration and extrapolation to infinity

BLQ = below the lower limit of quantification

BMI = body mass index

BUN = blood urea nitrogen

°C = degree Celsius

CBC = complete blood count

 CCl_4 = carbon tetrachloride

CD = cluster of differentiation

Cdk-4 = cyclin-dependent kinase 4

 C_{max} = maximum plasma concentration

CMU = Chiang Mai University

 C_t = concentration at time t

% CV = percentage of coefficient of variation

DAD = diode array detection

dL = decilitre

DMSO = dimethyl sulfoxide

DNA = deoxyribonucleic acid

e.g. = example gratia

FDA = Food and Drug Administration

Fe (Π	=	ferrous
101	11/		iciious

FPT = farnesyl protein transferase

g = gram

GA = ganoderic acid A

GF = ganoderic acid F

h = hour

HBsAg = hepatitis B surface antigen

HDL = high-density lipoprotein

 $H_2O = water$

HPLC = high performance liquid chromatography

 IC_{50} = half maximal inhibitory concentration

ID = insufficient data

i.e. = id est

IFN = interferon

IL = interleukin

IS = internal standard

 K_e = elimination rate constant

kg = kilogram

L = litre

LC-MS = liquid chromatography-mass spectrometry

 LD_{50} = median lethal dose

LDL = low-density lipoprotein

LLOQ = lower limit of quantification

LOD = limit of detection

LOQ = limit of quantification

M = molar

 m^2 = square meter

mg = milligram

MG2FB = sliced fruiting bodies of MG2-strain Ling Zhi

MG2FB-WE = water extract of MG2-strain Ling Zhi

min = minute

mL = millilitre

mm = millimeter

mM = millimolar

mmol = millimole

µg = microgram

µL = microlitre

µm = micrometer

 μM = micromolar μmol = micromole

m/z = mass-to-charge ratio

ND = can not be determined

NF-κB = nuclear factor kappa-light-chain-enhancer of

activated B cells

ng = nanogram

NK = natural killer

nm = nanometer

No. = number

PDGF = platelet-derived growth factor

pH = potential of hydrogen ion

PHA = phytohemagglutinin

PHN = post-herpetic neuralgia

psi = pound per square inch

QC = quality control

 r^2 = correlation coefficient

rpm = round per minute
SD = standard deviation

SGOT = serum glutamic oxaloacetic transaminase

SGPT = serum glutamic pyruvic transaminase

S/N = signal-to-noise ratio

 $t_{1/2}$ = half-life

TCM = traditional Chinese medicine

 T_{max} = time to reach maximum concentration

TNF = tumor necrosis factor

xviii

 t_{room} = room temperature

U = unit

uPA = urokinase-type plasminogen activator

U.S. = United States

v = volume

V = volt

WBC = white blood cell

wk = week

y = year