



248950

RMU5080058 ผศ.ดร. นพวรรณ ภูมala มอร์เลส



## รายงานวิจัยฉบับสมบูรณ์

การพัฒนาและการประยุกต์ใช้ Electron Spin Resonance (ESR) spectroscopy  
ในการศึกษาผลของปฏิกิริยาอนุมูลอิสระ สารต้านอนุมูลอิสระ และยาขับเหล็ก  
ต่อพยาธิสรีรวิทยาของโรคราลัสซีเมีย

โดย

นพวรรณ ภูมala มอร์เลส, Ph.D. และคณะ

b00253936

ห้องสมุดงานวิจัย สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ



248950



## รายงานวิจัยฉบับสมบูรณ์

การพัฒนาและการประยุกต์ใช้ Electron Spin Resonance (ESR) spectroscopy

ในการศึกษาผลของปฏิกิริยาอนุมูลอิสระ สารต้านอนุมูลอิสระ และยาขับเหล็ก

ต่อพยาธิสีรุ่งวิทยาของโรคชาลัสซีเมีย

โดย

นพวรรณ ภูมิลา มอร่าเลส, Ph.D. และคณะ



กรกฎาคม พ.ศ. 2553

b00253936

248750

สัญญาเลขที่ RMU5080058

## รายงานวิจัยฉบับสมบูรณ์

การพัฒนาและการประยุกต์ใช้ Electron Spin Resonance (ESR) spectroscopy

ในการศึกษาผลของปฏิกิริยาอนุมูลอิสระ สารต้านอนุมูลอิสระ และยาขับเหล็ก

ต่อพยาธิสปริงวิทยาของโรคชาลัสซีเมีย

### คณะผู้วิจัย

- |                                    |  |
|------------------------------------|--|
| 1. ผศ. ดร. นพวรรณ ภู่มาลา มอร่าเลส | ภาควิชาเภสัชวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหาดิล |
| 2. นางปวีณา ยามานนท์               | ภาควิชาเภสัชวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหาดิล |
| 3. นายทศพล จิรสันต์ประเสริฐ        | ภาควิชาเภสัชวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหาดิล |
| 4. นายสุพจน์ รอดครัตน์             | ภาควิชาเภสัชวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหาดิล |
| 5. นางสาวพัชรากรณ์ ชื่นพิศาล       | ภาควิชาเภสัชวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหาดิล |
| 6. นางสาวพรพรรณนารี ชัยวิชิต       | ภาควิชาเภสัชวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหาดิล |

สนับสนุนโดยสำนักงานคณะกรรมการการอุดมศึกษาและสำนักงานกองทุนสนับสนุนการวิจัย  
(ความเห็นในรายงานนี้เป็นของผู้วิจัย สกอ. และ สกอ. ไม่จำเป็นต้องเห็นด้วยเสมอไป)

**ชื่อโครงการ:** การพัฒนาและการประยุกต์ใช้ Electron Spin Resonance (ESR) spectroscopy ในการศึกษาผลของปฎิกริยาอนุมูลอิสระ สารต้านอนุมูลอิสระ และยาขับเหล็ก ต่อพยาธิสรีระวิทยาของโรคธาลัสซีเมีย  
**ชื่อหัวหน้าโครงการ:** นพวรรณ ภู่มาลา มอร่าเลส, Ph.D.

**Key words:** ESR, iron chelator, iron overload, spin trapping, spin labeling, thalassemia

### บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้ได้พัฒนาวิธี electron spin resonance (ESR) spectroscopy โดยใช้เทคนิค spin labeling และ spin trapping เพื่อศึกษาปฎิกริยาอนุมูลอิสระที่เกี่ยวข้องกับการเกิดภาวะแทรกซ้อนซึ่งเป็นผลจากภาวะเหล็กเกินในผู้ป่วยธาลัสซีเมีย สำหรับการศึกษาดำเนินการและจนศาสตร์ของปฎิกริยาอนุมูลอิสระที่เหนี่ยวนำโดยเหล็กในไอลูโพโปรตีนชนิดความหนาแน่นต่ำนี้ ใช้สาร spin labeling สองชนิดได้แก่ 5- และ 16-doxyl stearic acid (5- และ 16 DS) ซึ่งเข้าไปแทรกอยู่ที่ส่วนผิวและส่วนชั้นในที่ไม่ขอบน้ำในชั้นของฟอสโฟไลปิด จากการศึกษาอัตราการลดลงของสัญญาณ ESR พบว่าปฎิกริยาอนุมูลอิสระเกิดอย่างรวดเร็ว ในส่วนชั้นในที่ไม่ขอบน้ำ และสารประกอบเหล็ก hemin ซึ่งเป็นผลผลิตจากการเกิดออกซิเดชันของไฮโมโกลบินมีประสิทธิภาพสูงในการกระตุ้นปฎิกริยาอนุมูลอิสระ

สำหรับเทคนิค ESR spin trapping ได้พัฒนาขึ้นเพื่อศึกษาความสามารถในการเกิดปฎิกริยาอนุมูลอิสระในชีรั่มของผู้ป่วยธาลัสซีเมีย โดย ascorbic acid ช่วยส่งเสริมปฎิกริยา redox cycling และ DMPO ใช้เป็นสาร spin trapping เมื่อเติม *t*-BuOOH ลงในชีรั่มของอาสาสมัครปกติ พบรสัญญาณ ESR ของ ascorbyl radical เพียงชนิดเดียว แต่ในกรณีชีรั่มของผู้ป่วยพบสัญญาณของ carbon centered radical adduct of DMPO (DMPO-C adduct) อีกด้วย ความสูงของสัญญาณทั้งสองนี้สัมพันธ์กับระดับเหล็กในรูปของ non-transferrin bound iron (NTBI) และความสูงของสัญญาณเปลี่ยนแปลงตามระดับเหล็กที่สามารถกระตุ้นปฎิกริยาอนุมูลอิสระได้ รวมทั้งระดับยาขับเหล็ก deferiprone ในชีรั่มด้วย เทคนิคนี้ใช้ติดตามการเกิดปฎิกริยาอนุมูลอิสระที่อาจเหนี่ยวนำโดยสารประกอบเชิงช้อนที่ไม่สมบูรณ์ระหว่างเหล็กและยาขับเหล็ก deferiprone ในผู้ป่วยธาลัสซีเมียที่รับประทานยาขับเหล็กนี้

ด้วยเครื่องมือระดับสูงขึ้นคือ in vivo ESR spectroscopy (L-band) และ Overhauser Enhanced Magnetic Resonance Imaging (OMRI) โดยใช้ nitroxyl spin probe สามารถศึกษาจนศาสตร์และสร้างภาพของอนุมูลอิสระได้ในสัตว์ทดลองที่มีชีวิต การศึกษาแสดงให้เห็นว่าอัตราการลดลงของสัญญาณจาก nitroxyl spin probe นั้นสูงขึ้นในหมูขาวที่มีภาวะเหล็กเกิน เทคนิคนี้จะได้พัฒนาต่อไปเพื่อศึกษาปฎิกริยาอนุมูลอิสระในสัตว์ทดลอง

สรุปได้ว่างวิจัยนี้ประสบความสำเร็จในการพัฒนาเทคนิคใหม่ในการศึกษาปฎิกริยาอนุมูลอิสระที่เกี่ยวข้องกับภาวะเหล็กเกินในการทดลองระดับต่างๆ และจะนำมาประยุกต์เพื่อศึกษาผลของยาขับเหล็กและสารต้านอนุมูลอิสระในระดับคลินิกต่อไป

## Abstract

248950

**Title:** Development and application of Electron Spin Resonance (ESR) spectroscopy to study effects of free radical reaction, antioxidant and iron chelator on pathophysiology of thalassemia

**Principle investigator:** Noppawan Phumala Morales, Ph.D.

**Key words:** ESR, iron chelator, iron overload, spin trapping, spin labeling, thalassemia

### Abstract:

Electron spin resonance (ESR) spectroscopy with spin labeling and spin trapping techniques have been developed to study iron induced free radical reactions that are associated with complications in thalassemia. In order to localize the specific site and kinetics of iron induced free radical reactions in low density lipoprotein (LDL), paramagnetic fatty acid 5- and 16-doxy stearic acid (5- and 16 DS) were used to label phospholipids layer near hydrophilic surface and the deeper hydrophobic region of LDL, respectively. By mean of the rate of ESR signal decay indicated that the deeper hydrophobic region of LDL was a primary site of LDL oxidation. Moreover hemin, a denaturative product of hemoglobin, was a potent iron complex that induced free radical reaction in lipoprotein.

An ESR spin trapping technique has been developed to demonstrate free radical activity in serum of thalassemia. Ascorbate was used to enhance redox cycling reaction and DMPO was used as a spin trapping agent. Addition of *t*-BuOOH, only ascorbyl radical, a doublet signal with  $a_H=1.81$  G, was generated in normal serum. While serum of thalassemic patients showed an additional ESR signal, a sextet signal with  $a_N=16.5$  and  $a_H=23.7$  G. It was a typical ESR signal for carbon centered radical adduct of DMPO (DMPO-C adduct). The signal height of ascorbyl radical and DMPO-C adduct in serum were correlated with non-transferrin bound iron (NTBI) and were changed accordingly to the catalytic activity of iron as well as levels of an iron chelator, deferoxamine. This technique is recently employed to monitor free radical activity that could produce by incomplete iron and deferoxamine complexes in thalassemic patients. With the advanced L-band ESR spectroscopy and OMRI technique, kinetics and imaging of free radical generation were studied in living animals. Enhanced ESR signal decay of nitroxyl spin probe was observed in iron overloaded mice. The techniques need future development to demonstrate free radical reaction *in vivo* models.

In conclusion, we success to develop ESR technique to study iron induced free radical reaction both *in vitro* to *in vivo* models. The techniques will be applied to study the effect of iron chelators and antioxidants in further clinical studies.

## Executive Summary

ปฏิกริยาอนุมูลอิสระที่เหนี่ยวนำด้วยเหล็กถือว่าเป็นกระบวนการสำคัญที่นำไปสู่การทำลายเนื้อเยื่อและอวัยวะของผู้ป่วยชาลัสซีเมียที่มีภาวะเหล็กเกิน นำไปสู่ภาวะแทรกซ้อนและสาเหตุการตายในที่สุด ปฏิกริยาอนุมูลอิสระที่เกิดขึ้นในผู้ป่วยนี้มีความซับซ้อนในแง่ของจลนศาสตร์เนื่องจากเหล็กอยู่หลากหลายรูปเช่น hemin, non-transferrin bound iron (NTBI) และ low molecular weight iron อื่นๆ ซึ่งสามารถเป็น active หรือ catalytic iron ได้ นอกจากนี้เหล็กแต่ละรูปยังกระจายในส่วนต่างๆ ทั้งนอกเซลล์ ในเซลล์ และอวัยวะต่างๆ ที่แตกต่างกัน ดังนั้นการประเมินผลของอนุมูลอิสระหรือผลของการใช้สารต้านอนุมูลอิสระจึงมีข้อจำกัด

งานวิจัยนี้จึงมีวัตถุประสงค์เพื่อพัฒนาเทคนิค Electron Spin Resonance (ESR) หรือ Electron Paramagnetic Resonance (EPR) spectroscopy ซึ่งเป็นเทคนิคที่สามารถติดตามอนุมูลอิสระได้โดยตรง และ real time ในแบบการทดลองต่างๆ ด้วยการศึกษาใน macro molecule ได้แก่ ไลโพโปรตีน การศึกษาจากด้าวข่างชีรั่มของผู้ป่วย จนถึงการศึกษาในสัตว์ทดลอง และนำเทคนิคเหล่านี้ไปประยุกต์ใช้เพื่อทำความเข้าใจต่อพยาธิสรีรวิทยาของโรคชาลัสซีเมียซึ่งเกี่ยวข้องกับเหล็ก และผลของสารต้านอนุมูลอิสระ และยาขับเหล็ก

งานวิจัยนี้แบ่งเป็นสามส่วน โดยมีวัตถุประสงค์จำเพาะดังนี้

1. พัฒนาและประยุกต์ใช้เทคนิค ESR spin labeling เพื่อศึกษาตำแหน่งของการเกิดอนุมูลอิสระที่ถูกเหนี่ยวนำโดยสารประกอบเหล็ก ดำเนินการออกแบบของยาขับเหล็กและสารต้านอนุมูลอิสระในระดับโมเลกุล โดยใช้ไลโพโปรตีนเป็นแบบจำลอง
2. พัฒนาและประยุกต์ใช้เทคนิค ESR spin trapping เพื่อศึกษาความสามารถในการเกิดปฏิกริยาอนุมูลอิสระในผู้ป่วยและผลของยาขับเหล็กต่อการเกิดปฏิกริยาอนุมูลอิสระ
3. พัฒนาและประยุกต์ใช้เทคนิค *in vivo* ESR และ nitroxyl spin probes เพื่อศึกษาปฏิกริยาอนุมูลอิสระในอวัยวะต่างๆ ของหนูที่มีภาวะเหล็กเกิน และสร้างแบบจำลอง สำหรับศึกษาผลของยาขับเหล็กและสารต้านอนุมูลอิสระในสัตว์ทดลอง (*in vivo model*)

สำหรับการทดลองที่ 1 การศึกษาตำแหน่งของการเกิดอนุมูลอิสระในไอลูโพโปรตีนชนิดความหนาแน่นต่ำโดยเทคนิค ESR spin labeling โดยใช้สาร spin probe สองชนิดได้แก่ 5-deoxyl stearic acid (5-DS) และ 16-deoxyl stearic acid (16-DS) ติดในชั้น phospholipids surface ที่ตำแหน่ง hydrocarbon ที่ 5 และ 16 ตามลำดับในไอลูโพโปรตีนชนิดความหนาแน่นต่ำ (low density lipoproteine, LDL) สาร spin probe นี้มีสัญญาณ ESR แต่สัญญาณจะลดลงเมื่อมีอนุมูลอิสระเกิดขึ้น ในที่นี่กระตุ้นปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในไอลูโพโปรตีนด้วยสารประกอบเหล็ก คือ hemin และ Fe-NTA ซึ่งเป็นตัวแทนของ low molecular weight iron จากการทดลองพบว่า อัตราการลดลงของสัญญาณ ESR ของสาร spin probe เกี่ยวข้องกับปฏิกิริยาอนุมูลอิสระ โดยปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นในไอลูโพโปรตีนนั้นจะเกิดในส่วน hydrophobic ได้เร็วกว่าทั้งนี้อาจสามารถอธิบายได้โดยในส่วนที่เป็น hydrophobic ของชั้น phospholipids นั้นมีความหนาแน่นของ unsaturated double bonds มากกว่าในส่วนที่ใกล้ผิว สารประกอบเหล็กที่สามารถละลายในไขมันได้ดีกว่า เช่น hemin จะสามารถกระตุ้นในเกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระได้ดีกว่าสารประกอบเหล็กที่ละลายน้ำได้ เช่น Fe-NTA นอกจากนี้ ยาขับเหล็ก deferiprone (L1) สามารถลดอัตราการเกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระได้ เมื่อใช้ความเข้มข้นสูงเมื่อเทียบกับ hemin และผลของ deferiprone ในการลดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระน่าเกี่ยวข้องกับปฏิกิริยาของ deferiprone ต่ออนุมูลอิสระ โดยตรง nokhen จากการเป็น iron chelator

การทดลองในส่วนที่ 2 ศึกษาความสามารถในการเกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในผู้ป่วยและผลของยาขับเหล็กต่อการเกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระโดยเทคนิค ESR spin trapping โดย 5,5-dimethyl-l-pyrroline-N-oxide (DMPO) เป็น spin trapping agent เทคนิคนี้ได้รับการพัฒนาโดยใช้สมนติฐานว่า ในชีรั่มของผู้ป่วยที่มีภาวะเหล็กเกินมีสารประกอบเหล็กที่สามารถเร่งปฏิกิริยา Fenton reaction ได้ เช่นเหล็กที่อยู่ในรูปของ non-transferrin bound iron (NTBI) ตามปกติปฏิกิริยาอนุมูลอิสระจะไม่สามารถตรวจวัดได้เนื่องจากในชีรั่มนี้ albumin และโปรตีนอื่นๆ รวมทั้งสารที่เป็น antioxidant หากพอ ดังนั้นจึงต้องขยายปฏิกิริยา Fenton reaction โดยใช้ ascorbic acid ซึ่งส่งเสริมกระบวนการ redox cycling ทำให้ออนุมูลอิสระเพิ่มมากพอที่สามารถตรวจวัดด้วย spin trapping ผลการทดลองชี้ในเห็นว่าสัญญาณ ESR ที่ตรวจวัดได้ซึ่งได้แก่ ascorbyl radical และ carbon centered radical (DMPO-C adduct) นั้นเกี่ยวข้องกับ non-transferrin bound iron (NTBI)

ในผู้ป่วยที่ได้รับยาขับเหล็ก deferiprone ในขนาดเดียว (25 มิลลิกรัมต่อน้ำหนักตัวหนึ่งกิโลกรัม) พบว่า deferiprone สามารถลดความสามารถในการเกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในผู้ป่วยได้ แต่ถ้าผู้ป่วยมีภาวะเหล็กเกินในเลือดสูงโอกาสที่ผู้ป่วยจะมีสารประกอบเชิงชั้นของยาและเหล็กแบบไม่สมบูรณ์แล้วมีโอกาสเกิดการกระตุ้นปฏิกิริยาอนุมูลอิสระได้เมื่อระดับยาในเลือดลดต่ำลง ซึ่งน่าจะสอดคล้องกับการศึกษาที่ว่าอาการไม่พึงประสงค์มักจะเกิดขึ้นในผู้ป่วยที่มีภาวะเหล็กเกินสูง แต่ย่างไรก็ตามเมื่อให้ยาในระยะยาวแล้วความสามารถในการเกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในชีรั่มลดต่ำลงอย่างต่อเนื่องในผู้ป่วยส่วน

ใหญ่ ซึ่งอาจเนื่องจากเหล็กในรูปของ NTBI ลดลงและระดับ  $\alpha$ -tocopherol ในชีรั่มสูงขึ้น แต่อย่างไรก็ตามในระยะ 3 เดือนแรกของการได้รับยาไม้ผู้ป่วยบางคนมีการเกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในชีรั่มเพิ่มขึ้น แต่อย่างไรก็ตามหลังจากให้ยาต่อไปปฏิกิริยาอนุมูลอิสระก็ได้ปรับลดลงหรือไม่เปลี่ยนแปลง ซึ่งอาจกล่าวได้ว่าการได้รับยาขับเหล็กให้ประโยชน์กับผู้ป่วย และ deferiprone น่าจะมีความปลอดภัยในการใช้ ทั้งนี้ไม่พบอาการไม่พึงประสงค์กับผู้ป่วยในการศึกษานี้ ดังนั้นเทคนิคนี้จึงน่าจะมีความเป็นไปได้ในการใช้ตรวจสอบความสามารถในการเกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระที่เกี่ยวข้องกับเหล็กในโรคหรือภาวะอื่นๆจากตัวอย่างชีรั่มของผู้ป่วยได้

การทดลองสุดท้ายเป็นการศึกษาปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในสัตว์ทดลองที่มีชีวิต โดย L-band Electron Spin Resonance (ESR) spectroscopy และ Overhauser Enhanced Magnetic Resonance Imaging (OMRI) ซึ่งเป็น double resonance technique ระหว่าง MRI และ ESR หลักการทั่วไปคือนำสาร spin probe ได้แก่สารในกลุ่ม piperidine nitroxides, pyrrolidine nitroxides นิดเข้าไปในสัตว์ทดลอง สัญญาณ ESR ของสาร spin probe ในร่างกายจะลดลงอย่างรวดเร็วเมื่อมีอนุมูลอิสระเกิดขึ้น ข้อดีของเทคนิคสามารถติดตามปฏิกิริยาอนุมูลอิสระตามเวลาได้ ศึกษาสัตว์ทดลองยังมีชีวิตอยู่และสามารถติดตามปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในระยะยาวได้ สำหรับ OMRI ยังสามารถสามารถสร้างภาพอนุมูลอิสระในอวัยวะต่างๆ จึงสามารถติดตามอนุมูลอิสระในหลายอวัยวะได้พร้อมกัน และสามารถบ่งถึงชนิดอนุมูลอิสระได้ในแต่ละส่วนของอวัยวะนั้นๆอีกด้วย

การศึกษานี้ติดตามการลดลงของ carbamoyl-PROXYL ซึ่งเป็นสาร spin probe ที่ผ่านเข้าเซลล์ได้ฉีดทางเส้นเลือดดำที่ทางของหนูภาวะเหล็กเกิน โดยให้ Fe-NTA และพบว่าในหนูภาวะเหล็กเกินสัญญาณ ESR ของ nitroxyl spin probe จะลดลงอย่างรวดเร็ว และการลดลงของสัญญาณ เกี่ยวข้องกับปฏิกิริยาอนุมูลอิสระและระดับ glutathione ในหนูมีภาวะเหล็กเกิน เช่นเดียวกับสำหรับการตรวจวัด nitroxyl spin probe ด้วย OMRI มีข้อดีคือสามารถสร้างภาพของ nitroxyl spin probe ให้การกระจายของ nitroxyl spin probe ได้ทั่วทั่วทุก部分 การลดลงของสัญญาณสามารถคำนวณได้ในแต่ละ pixel นั้นหมายความว่าสามารถคำนวณอัตราการลดลงของสัญญาณในแต่ละอวัยวะได้พร้อมๆกันและติดตามจำนวนศาสตร์ของปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในแต่ละอวัยวะได้พร้อมกัน แต่อย่างไรก็ตามวิธีนี้ยังเป็นวิธีที่ยังอยู่ในการพัฒนาแต่มีแนวโน้มว่า OMRI น่าจะตรวจวัดอนุมูลอิสระในหนูที่มีภาวะเหล็กเกินได้เช่นกันและจะมีประโยชน์มากในการศึกษาการออกฤทธิ์ของยาต้านอนุมูลอิสระและยาขับเหล็กต่อไป ข้อจำกัดของการศึกษานี้คือเครื่องมือยังไม่มีในประเทศไทยแต่ได้รับความร่วมมือจาก Prof. Hideo Utsumi, Kyushu University, Japan งานวิจัยนี้ยังมีต่อเนื่องและพัฒนาเพื่อศึกษาในหนูราลัสซีเมียต่อไป

งานวิจัยนี้สามารถกล่าวได้ว่าประสบผลสำเร็จในการพัฒนาเทคนิค ESR spectroscopy เพื่อนำมาใช้ศึกษาเข้าใจพยาธิสรีรวิทยาที่เกี่ยวข้องกับภาวะเหล็กเกินในผู้ป่วยชาลัสซีเมีย โดยเฉพาะอย่างยิ่งการทดลองตอนที่ 2 ซึ่งขณะนี้ได้นำเทคนิคมาติดตามผลของยาขับเหล็กในผู้ป่วยที่ได้รับยา deferiprone ในระยะยาว และติดตามโอกาสการเกิดอาการไม่พึงประสงค์ของยาอันเนื่องมาจากการเกิดสารประกอบเชิงช้อนของเหล็กและยาแบบไม่สมบูรณ์ การศึกษาทั้งหมดนี้จะขยายต่อยอดเพื่อศึกษาผลของสารต้านอนุมูลอิสระ และเพื่อทดสอบและปรับปรุงวิธีการรักษาภาวะแทรกซ้อนต่างๆอันเนื่องมาจากปฏิกิริยาอนุมูลอิสระได้ต่อไป

## สารบัญ

เรื่อง	หน้า
บทคัดย่อ	i
สรุป (Executive Summary)	iii
สารบัญตาราง	ix
สารบัญรูป	x
ตัวอักษรที่ใช้ในงานวิจัย	xiii
เนื้อหางานวิจัย	
I บทนำ	1
II วัตถุประสงค์ของงานวิจัย	3
III การทดลอง	
การทดลองส่วนที่ 1:	
หลักการและเหตุผล	4
วัตถุประสงค์	5
วิธีดำเนินการศึกษา	5
ผลการทดลองและวิเคราะห์ผล	6
สรุปผลการศึกษาในส่วนที่ 1	7
การทดลองส่วนที่ 2:	
หลักการและเหตุผล	17
วัตถุประสงค์	19
วิธีดำเนินการศึกษา	19
ผลการทดลองและวิเคราะห์ผล	21
สรุปผลการศึกษาในส่วนที่ 2	32
การทดลองส่วนที่ 3:	
หลักการและเหตุผล	33
วัตถุประสงค์	35
วิธีดำเนินการศึกษา	35
ผลการทดลองและวิเคราะห์ผล	36
สรุปผลการศึกษาในส่วนที่ 3	43

## สารบัญ (ต่อ)

เรื่อง	หน้า
IV สรุปการศึกษา (Summary)	44
V บรรณานุกรม (References)	45
ผลงานจากการวิจัย (Output)	47
ภาคผนวก (Appendix)	
เอกสารที่ 1. Pharmaco/ferrokinetic-related pro-oxidant activity of deferiprone in β-thalassemia. Free Radical Research, 2009; 43 (5):485-491.	
เอกสารที่ 2. ESR spin labeling studies on the site of iron-induced free radical reaction in low density lipoprotein. Thai Journal of Pharmacology, 2009; 31: 104-106.	

## สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1.1 Lag time, rate of ESR signal decay และ duration for 50% ESR signal decay ของ 5-DS และ 16-DS ที่ hemin ความเข้มข้นต่างๆ เมื่อกราดตุนปฏิกิริยาด้วย <i>t</i> -BuOOH	11
1.2 Lag time, rate of ESR signal decay และ duration for 50% ESR signal decay ของ 5-DS และ 16-DS ที่ hemin ความเข้มข้นต่างๆ เมื่อกราดตุนปฏิกิริยาด้วย $H_2O_2$	12
1.3 ผลของยาขับเหล็ก deferiprone (L1) ต่อ lag time, rate of ESR signal decay และ duration for 50% ESR signal decay ของ 5-DS และ 16-DS เมื่อกราดตุนปฏิกิริยา ด้วย 20 $\mu M$ hemin และ 1 mM <i>t</i> -BuOOH	13
1.4 ผลของยาขับเหล็ก deferiprone (L1) ต่อ lag time, rate of ESR signal decay และ duration for 50% ESR signal decay ของ 5-DS และ 16-DS เมื่อกราดตุนปฏิกิริยา ด้วย 20 $\mu M$ hemin และ 1 mM $H_2O_2$	16
3.1 สูตร โครงสร้างทางเคมี และ <i>n</i> -octanol/water partition coefficients (Po/w) ของ nitroxyl radicals	34

## สารบัญรูป

หัวข้อ	หน้า
1.1 การจัดเรียงตัวของ doxyl stearic acid ใน phospholipid layer ของ ไอลิโพโปรตีน	8
1.2 ปฏิกิริยาระหว่างอนุมูลอิสระ (R) และ nitroxyl spin probe	8
1.3 สัญญาณ ESR และการลดลงของสัญญาณเมื่อเกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระของ 5-DS และ 16-DS ใน ไอลิโพโปรตีนชนิดความหนาแน่นต่ำ เมื่อกราดตื้นด้วย hemin และ 1mM <i>t</i> -BuOOH	9
1.4 ความสูงของสัญญาณ ESR ของ 5-DS และ 16-DS ใน ไอลิโพโปรตีนชนิดความหนาแน่นต่ำ เมื่อกราดตื้นด้วย Fe-NTA และ 1mM <i>t</i> -BuOOH หรือ $H_2O_2$	10
1.5 ค่า order parameter จาก 5-DS และ rotational correlation time จาก 16-DS ใน ไอลิโพโปรตีนชนิดความหนาแน่นต่ำ เมื่อกราดตื้นเมื่อกราดตื้นด้วย hemin และ 1mM <i>t</i> -BuOOH	14
1.6 ค่า order parameter จาก 5-DS และ rotational correlation time จาก 16-DS ใน ไอลิโพโปรตีนชนิดความหนาแน่นต่ำ เมื่อกราดตื้นเมื่อกราดตื้นด้วย hemin และ 1mM $H_2O_2$	15
2.1 ปฏิกิริยาระหว่างอนุมูลอิสระกับ ascorbic acid (AscH-) และ DMPO	18
2.2 โครงสร้างทางเคมีของ deferiprone และสารประกอบเชิงช้อนกับเหล็ก	18
2.3 สัญญาณ ESR ของ ascorbyl radical และ DMPO-C adduct ในชีรั่มของผู้ป่วย ชาลัสซีเมียเมื่อเติม 2.5 mM ascorbic acid ในภาวะที่ไม่เติม <i>t</i> -BuOOH, เติม 1 mM <i>t</i> -BuOOH และ เติม 1 mM <i>t</i> -BuOOH และ deferiprone	22
2.4 ความสัมพันธ์ระหว่างความสูงของสัญญาณ ascorbyl radical ในตัวอย่างชีรั่มผู้ป่วย ชาลัสซีเมียในภาวะที่เติมและ ไม่เติม 1 mM <i>t</i> -BuOOH	23

สารบัญรูป (ต่อ)	หน้า
<b>รูปที่</b>	
<b>2.5 เปรียบเทียบสัญญาณ ESR ในชีรั่มของคนปกติ และผู้ป่วยชาลัสซีเมีย</b>	
ในภาวะที่เติมด้วย 1 mM DMPO, 2.5 mM ascorbic acid และ 1 mM <i>t</i> -BuOOH	24
<b>2.6 ความสัมพันธ์ระหว่างสัญญาณ DMPO-C adduct และ non transferrin bound iron (NTBI)</b>	
ในชีรั่มของผู้ป่วยชาลัสซีเมีย	24
<b>2.7 ความสูงของสัญญาณ ascorbyl radical และ DMPO-C adduct ในชีรั่มของผู้ป่วย</b>	
ที่เวลาต่างๆหลังจากการเติม <i>t</i> -BuOOH เพื่อเริ่มปฏิกิริยา	25
<b>2.8 ระดับยา deferiprone, deferiprone-chelated iron, และ อัตราส่วนระหว่างยาและเหล็ก</b>	
(L1:iron) ในชีรั่มที่เวลาต่างๆหลังจากผู้ป่วยได้รับยา deferiprone	27
<b>2.9 สัญญาณ ESR ของ ascorbyl radical และ DMPO-C adduct ในชีรั่มของผู้ป่วยชาลัสซีเมีย</b>	
ที่เวลา ก่อน ได้รับยา, 45 นาที และ 360 นาทีหลังได้รับยา deferiprone	28
<b>2.10 ความสูงของสัญญาณ ESR ของ DMPO-C adduct และ ascorbyl radical</b>	
ที่เวลาต่างๆหลังผู้ป่วยได้รับยา deferiprone	29
<b>2.11 การเปลี่ยนแปลงความสูงของสัญญาณ ESR ที่เวลา 360 นาทีหลังผู้ป่วยได้รับยา deferiprone</b>	
ในกรณีที่อัตราส่วนความเข้มข้น L1:iron <3 และ อัตราส่วนความเข้มข้น L1:iron >3	30
<b>2.12 การเปลี่ยนแปลงสัญญาณ ESR ของ DMPO-C adduct ในชีรั่มที่เวลาต่างๆ</b>	
หลังจากผู้ป่วยได้รับ deferiprone ต่อเนื่อง	31
<b>3.1 สัญญาณ ESR และการลดลงของสัญญาณ carbamoyl-PROXYL ที่ upper abdomen</b>	
ของหมูหลังฉีด carbamoyl-PROXYL ทางเส้นเลือดดำที่หาง	37
<b>3.2 ค่าคงที่คงที่อัตราการลดลงของสัญญาณ ESR ของ carbamoyl-PROXYL</b>	
ในหมูภาวะเหล็กเกิน	38

สารบัญรูป (ต่อ)	หน้า
<b>รูปที่</b>	
3.3 ความสัมพันธ์ระหว่างระดับ glutathione (GSH) และ ค่าคงที่คงที่อัตราการลดลงของสัญญาณ ESR ของ carbamoyl-PROXYL ในหมู	38
3.4 แสดง whole body image และ การลดลงของสัญญาณ ESR ของ carbamoyl-PROXYL และ carboxy-PROXYL ในหมูปกติ	40
3.5 แสดงการกระจายของ spin probe, carboxy-PROXYL ที่เวลา 1 นาที หลังจากฉีด spin probe ในหมูที่ได้รับ iron dextran แบบครั้งเดียวและได้รับซ้ำ 5 ครั้ง	41
3.6 ผลของความเข้มข้นของเหล็กต่อสัญญาณ ESR ของ carboxy-PROXYL และ carboxy-PROXYL เติม iron dextran ที่ความเข้มข้นต่างๆ	41
3.7 แสดง whole body image และ การลดลงของสัญญาณ ESR ของ carbamoyl-PROXYL ในหมูปกติ และหมูที่ได้รับ iron dextran และตรวจวัดด้วย OMRI	42

## ตัวย่อที่ใช้ในงานวิจัย

<i>t</i> -BuOOH	<i>tert</i> -Butyl hydroperoxide
5-DS	5-Doxyl stearic acid
16-DS	16-Doxyl stearic acid
DMPO	5,5-Dimethyl-1-pyrroline-N-oxide
ESR	Electron Spin Resonance
Fe-NTA	Ferric nitrilotriacetate
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Hydrogenperoxide
LDL	Low density lipoproteins
OMRI	Overhauser Enhanced Magnetic Resonance Imaging
°C	Degree Celsius
g	Gram
hr	Hour
l	Liter
m	Milli
M	Molar
n	nano
rpm	Revolution per minute
S	Order parameter
μ	Micro
τ	Motion parameter

## บทนำ

ภาวะเหล็กเกินเป็นสาเหตุสำคัญของการเกิดภาวะแทรกซ้อนและนำไปสู่สาเหตุการตายในผู้ป่วย ชาลัสซีเมียและโรคทางพันธุกรรมอื่นๆ ชาลัสซีเมียมีสาเหตุเนื่องจากความผิดปกติของยีนที่สังเคราะห์สายโปรตีนโกลบิน ส่งผลทำให้เม็ดเลือดแดงถูกทำลายง่ายและมีอายุขัยสั้น ผู้ป่วยชาลัสซีเมียได้รับชาตุเหล็กมาจากการได้รับเลือดเพื่อแก้ไขภาวะเดือดจางและร่วมกับการคุดซึมชาตุเหล็กจากทางเดินอาหารเพิ่มขึ้น เนื่องจากการสร้างเม็ดเลือดไม่เพียงพอ (ineffective erythropoiesis)

ในร่างของมนุษย์ไม่มีกลไกที่กำจัดชาตุเหล็กส่วนเกิน ชาตุเหล็กจึงสะสมอยู่ในอวัยวะต่างๆ ได้แก่ หัวใจ ตับ ม้าม ไตและต่อมไร้ท่อเป็นต้น ชาตุเหล็กอยู่ในร่างกายหลายรูปแบบแต่ที่สำคัญคือ labile iron pool ซึ่งอยู่ในเนื้อเยื่อ และ non-transferrin-bound iron ในพลาสมา เหล็กทั้งสองรูปเป็นสามารถหนีyanนำ ให้เกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระโดยผ่านปฏิกิริยา Fenton และ Harber-Weiss ให้ผลผลิตคืออนุมูลอิสระได้แก่ hydroxyl radical ( $\cdot\text{OH}$ ) และ superoxide anion radical ( $\text{O}_2^{\cdot-}$ ) และหนี่yanนำให้เกิดปฏิกิริยาถูกไฟฟ้าของสารชีวะ ไม่เลกูลให้ผลผลิตอนุมูลอิสระอื่นๆตามมา สารชีวะไม่เลกูลเหล่านี้จะเสียโครงสร้างและคุณสมบัติทางเคมี รวมทั้งหน้าที่ นำมาสู่ความเสื่อมของเซลล์และความผิดปกติของการทำงานของอวัยวะ ในที่สุด ผู้ป่วยชาลัสซีเมียมักเสียชีวิตจาก โรคหัวใจ มะเร็งในตับ และการติดเชื้อ ซึ่งเป็นผลเกี่ยวข้องปฏิกิริยาอนุมูลอิสระที่หนี่yanนำด้วยเหล็กทั้งสิ้น ดังนั้นการให้ยาขับเหล็กและสารต้านอนุมูลอิสระจึงน่าจะเป็นวิธีการคุ้มครองกัน ภาวะแทรกซ้อนเหล่านี้ได้

แต่อย่างไรก็ตามการศึกษาปฏิกิริยาอนุมูลอิสระยังมีข้อจำกัดเนื่องจาก อนุมูลอิสระส่วนใหญ่มีค่า ครึ่งชีวิตสั้น เช่น hydroxyl radical มีค่าครึ่งชีวิตในระดับ nano second หรือ superoxide anion radical มีค่า ครึ่งชีวิตในระดับ micro second เป็นต้น อนุมูลอิสระเกิดปฏิกิริยาได้อย่างรวดเร็ว ดังนั้นวิธีทั่วไปในการการติดตามปฏิกิริยาอนุมูลอิสระคือการตรวจวัดผลผลิตที่เกิดจากปฏิกิริยาได้แก่ผลผลิตจาก lipid peroxidation, protein oxidation หรือ oxidaized DNA product เป็นต้น แต่มีข้อจำกัดคือไม่สามารถติดตามจนศาสตร์ของปฏิกิริยาได้ ไม่สามารถจำเพาะตำแหน่งของการเกิดปฏิกิริยาโดยเฉพาะการศึกษาในระดับ *in vivo* ข้อจำกัดของการศึกษาดังกล่าวมีผลทำให้เกิดข้อจำกัดในการประเมินเพื่อเลือกใช้และติดตามประสิทธิภาพของยาขับเหล็กและสารต้านอนุมูลอิสระตามมา

Electron Spin Resonance (ESR) spectroscopy หรือ Electron Paramagnetic Resonance (EPR) spectroscopy เป็นเทคนิคเดียวที่สามารถตรวจวัดอะตอมหรือโมเลกุลใดๆที่มีอิเลคตรอนไว้คู่หรืออิเลคตรอนเดี่ยว (unpaired electron) อย่างน้อยหนึ่งตัวในอะตอมหรือโมเลกุลนั้นๆ โดยอิเลคตรอนจะสามารถคุยกัน พลังงานคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้าในช่วงคลื่นไมโครเวฟเมื่ออิเลคตรอนนั้นอยู่ในสนามแม่เหล็ก สเปกตรัมที่ได้

จาก ESR spectroscopy นี้สามารถนำมาวิเคราะห์ในเชิงปริมาณ โดยดูจากความสูงหรือความเข้มของสัญญาณ และในเชิงคุณภาพ โดยดูจาก hyperfine structure หรือลักษณะของスペกตรัม

ประโยชน์ของการใช้ ESR spectroscopy นี้คือสามารถประยุกต์ใช้ได้ทั้งในการทดลองแบบ *in vitro* และ *in vivo* สามารถตรวจวัดการเกิดอนุมูลอิสระแบบ real time ดูตามจุดศาสตร์ของปฏิกิริยาได้ และสามารถจำเพาะตำแหน่งของการเกิดปฏิกิริยาได้ในระดับโมเลกุล เนื่องจากอนุมูลอิสระที่สำคัญต่อการเกิดพยาธิสภาพนั้นมักมีค่าครึ่งชีวิตที่สั้นมาก การวัดอนุมูลอิสระโดยตรงอาจจะไม่มีความไวพอ ดังนั้นการใช้ ESR spectroscopy จึงต้องเกี่ยวข้องกับวิธีการ spin trapping หรือ spin labeling โดยอาศัยสาร spin probe ชนิดต่างๆ

ในการผีของ spin trapping นั้นจะใช้สารในกลุ่ม nitrone หรือ nitrosoalkane ซึ่งเป็นสารที่ไม่มีอิเลคตรอนเดียว ตัวนั้นจึงไม่ให้สัญญาณ ESR แต่เมื่อไรที่จับกับสารอนุมูลอิสระแล้วจะให้ผลิตผล (spin adduct) เป็นสารกลุ่ม nitroxide radical ซึ่งให้สัญญาณ ESR สัญญาณนี้มีลักษณะจำเพาะต่อนุมูลอิสระแต่ละตัว ในกรณีของ spin labeling จะใช้สาร nitroxyl probe ซึ่งมีคุณสมบัติเป็นอนุมูลอิสระที่มีค่าครึ่งชีวาวิโดยตัวมันเองให้สัญญาณ ESR อยู่แล้ว แต่ลักษณะของสัญญาณจะเปลี่ยนแปลงไปตามสิ่งแวดล้อมที่อยู่ ดังนั้น โดยทั่วไป spin labeling จะใช้ในการศึกษาการเคลื่อนไหวในระดับโมเลกุลของไขมันในแมมเบรน ความเป็นกรด-เบสในเซลล์ ปริมาณออกซิเจนในเซลล์ หรือระยะห่างระหว่างกลุ่มอะมิโนในโปรตีนเป็นต้น และเนื่องจาก nitroxyl probe เองก็สามารถทำปฏิกิริยากับอนุมูลอิสระได้ เช่นกัน การใช้ nitroxyl probe อาจนำมาประยุกต์เพื่อศึกษาอัตราการเกิดอนุมูลอิสระได้ทั้งใน *in vitro* และ *in vivo* ด้วยเช่นกัน

ดังนั้นการพัฒนาเทคนิคต่างๆด้วย ESR spectroscopy จึงมีความจำเป็นต่อการศึกษาปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในภาวะโรคต่างๆ ความเข้าใจกลไก ตำแหน่งการเกิดปฏิกิริยา และจุดศาสตร์ของปฏิกิริยาจะนำไปสู่การพัฒนาวิธีการป้องกันและรักษา การเลือกใช้สารต้านอนุมูลอิสระ ได้อย่างมีประสิทธิภาพยิ่งขึ้น ในการศึกษานี้จะเลือกใช้ทั้ง spin trapping และ spin labeling มาเพื่อศึกษาปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในซีรั่ม และไลโพโปรตีนของคนปกติและผู้ป่วยชาติสหเมียร์วนทั้งศึกษาผลของยาขับเหล็ก นอกจากนี้ยังการนำเทคนิค *in vivo* ESR spectroscopy และ Overhauser Enhanced MRI technique มาศึกษาปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในหนูที่มีภาวะเหล็กเกินเพื่อเป็นพื้นฐานต่อการศึกษาในระดับสิ่งมีชีวิตต่อไป

## วัตถุประสงค์ของงานวิจัย

1. พัฒนาและประยุกต์ใช้เทคนิค ESR spin labeling เพื่อศึกษาตำแหน่งของการเกิดอนุมูลอิสระที่ถูกเหนี่ยวนำโดยสารประกอบเหล็ก ตำแหน่งการออกฤทธิ์ของยาขับเหล็กและสารต้านอนุมูลอิสระในระดับโมเลกุล โดยใช้ไลโพโปรตีนเป็นแบบจำลอง
2. พัฒนาและประยุกต์ใช้เทคนิค ESR spin trapping เพื่อศึกษาความสามารถในการเกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในชีรั่มของผู้ป่วยและผลของยาขับเหล็กต่อการเกิดปฏิกิริยาอนุมูลอิสระ
3. พัฒนาและประยุกต์ใช้เทคนิค in vivo ESR และ nitroxyl spin probes เพื่อศึกษาปฏิกิริยาอนุมูลอิสระในอวัยวะต่างๆของหนูที่มีภาวะเหล็กเกิน และสร้างแบบจำลอง สำหรับศึกษาผลของยาขับเหล็กและสารต้านอนุมูลอิสระในสัตว์ทดลอง (in vivo model)