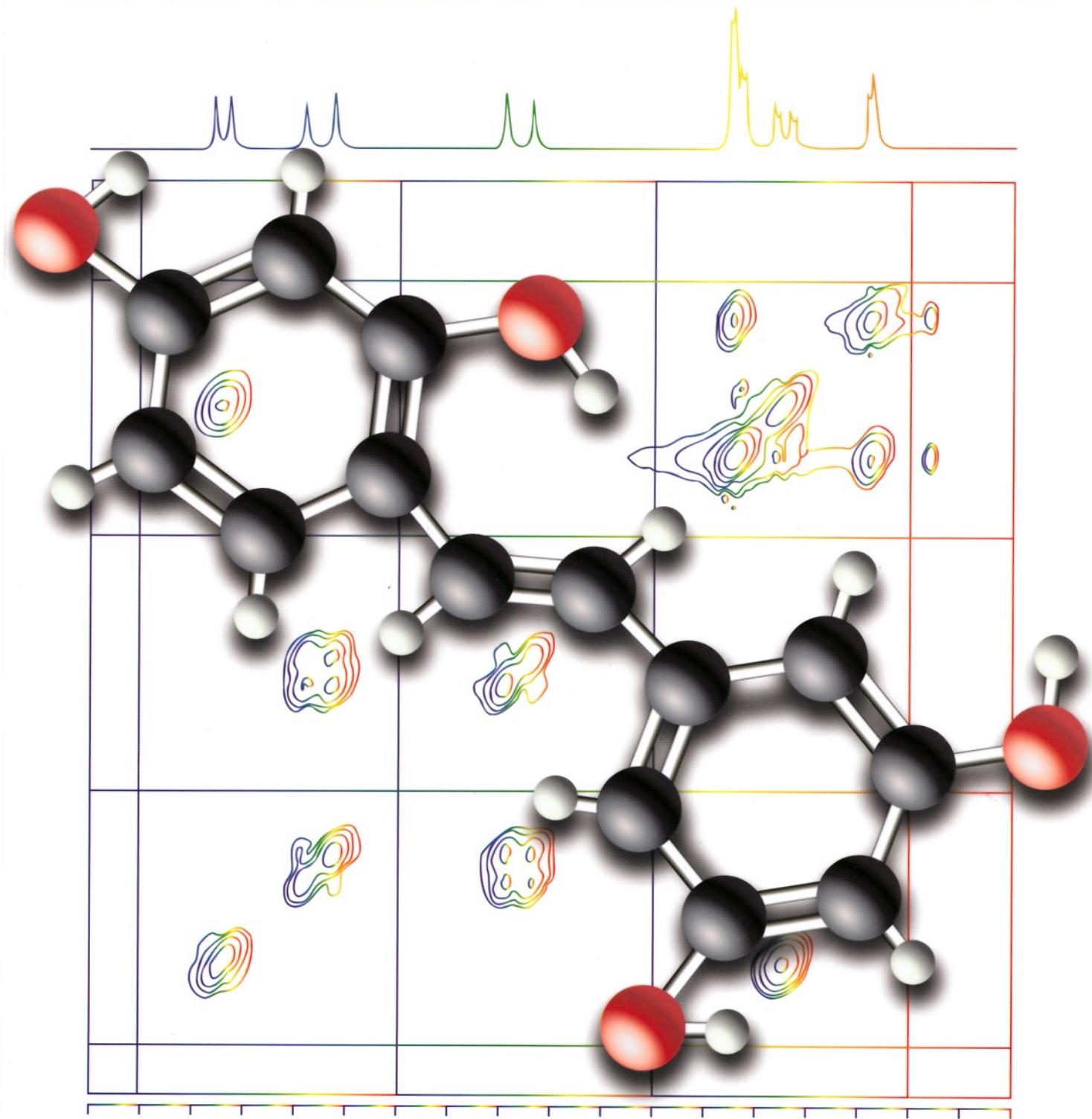


# นิวเคลียร์ แมกเนติก เรโซแนซ

: ทฤษฎีและการประยุกต์ใช้  
ในเคมีผลิตภัณฑ์ธรรมชาติ



กิตติศักดิ์ อิชิตวิทยาวุฒิ

# สารบัญ

หน้า

## บทที่ 1 หลักการเบื้องต้น

1.1 แนวคิดพื้นฐาน	2
1.2 คุณสมบัติสเปนของนิวเคลียส	2
1.3 ปฏิสัมพันธ์ระหว่างนิวเคลียสกับสนามแม่เหล็กภายนอก	5
1.4 การหมุนของนิวเคลียสเมื่อยื่นในสนามแม่เหล็กภายนอก	6
1.5 การเหนี่ยวนำให้เกิดเรโซแนนซ์	8
1.6 โครงภาพหมุนและโครงภาพปฏิบัติการ	10
1.7 ผลของสนามแม่เหล็ก $B_1$ ที่ปรากฏในโครงภาพหมุน	11
1.8 การบันทึกสัญญาณจากแมกเนไทรเซชันเพื่อวัดค่าความถี่ลาร์เมอร์	12
1.9 หลักการเบื้องต้นของเครื่อง NMR	15
1.9.1 เครื่อง NMR แบบคลีนต่อเนื่อง (CW NMR)	16
1.9.2 เครื่อง NMR แบบพลัส (Pulse NMR)	18
1.10 การวัดค่าความถี่ของคลีน FID	19
1.11 เพสของพลัสและเพสของตัวรับสัญญาณ	20
1.12 ข้อมูลที่ได้จากスペกตรัม NMR	21

## บทที่ 2 หลักการทำงานของเครื่อง NMR

2.1 การสร้างสนามแม่เหล็ก $B_0$	25
2.2 การสร้างและส่งสนามแม่เหล็ก $B_1$	27
2.2.1 โพร์บ (Probe)	27
2.2.2 การสร้างสนามแม่เหล็ก $B_1$	28
2.2.3 ขอบเขตความถี่ของคลีน $B_x$ และสนามแม่เหล็ก $B_1$	29
2.3 การเก็บบันทึกและจัดเก็บสัญญาณ FID	30
2.3.1 การขยายขนาดสัญญาณ FID	30
2.3.2 การปรับลดความถี่ของ FID	30
2.3.3 การตรวจวัดแบบควอดราเจอร์ (Quadrature Detection)	30
2.3.4 ผลของการผสมคลีน FID กับคลีนความถี่อ้างอิง	34
2.3.5 เพสไซคลิง (Phase Cycling)	35
2.3.6 วิธีบันทึก FID แบบ TPPI	37
2.4 การแปลงข้อมูลอนาลอกให้เป็นข้อมูลดิจิทัล	38
2.4.1 ทฤษฎีบันทึกในควิสต์ (Nyquist Theorem)	38
2.4.2 ความละเอียดเชิงตัวเลข	40
2.5 การประมวล แปลงข้อมูลและแสดงผล	41
2.5.1 โฟริเออร์ทรานส์ฟอร์ม (Fourier Transform)	42
2.5.2 เพสของพีคในスペกตรัม	45
2.5.3 การจัดการข้อมูลก่อนทำ FT	47

## บทที่ 3 การคลายตัวของนิวเคลียส (Nuclear Relaxation)

3.1 การคลายตัวของนิวเคลียสกับแมกเนไทรเซชัน	52
3.2 การคลายตัวในแนวตั้ง (Longitudinal Relaxation)	52
3.2.1 วิธีวัดอัตราการคลายตัวในแนวตั้ง	53
3.3 การคลายตัวในแนวอน (Transverse Relaxation)	56
3.3.1 วิธีวัดอัตราการคลายตัวในแนวอน	58

	หน้า
3.4 กลไกการคลายตัวของนิวเคลียส	60
3.5 ปฏิกิริยาแบบไดโพลาร์ (Dipolar Interaction)	63
<b>บทที่ 4 สปินเอคโค (Spin-echo)</b>	<b>71</b>
4.1 ชุดลำดับพัลส์ในสปินเอคโค	71
4.2 สปินเอคโคในการจัดผล(เสียง)จากความไม่สม่ำเสมอของสนามแม่เหล็ก $B_0$	73
4.3 การใช้สปินเอคโคในการหาค่าคงที่เวลาการคลายตัวในแนวอนุ	74
4.4 อิโวลูชันของโคเอียเรนซ์ (Coherence Evolution)	77
4.4.1 อิโวลูชันโดยเคมีคัลชิฟท์ (Chemical Shift Evolution)	77
4.4.2 อิโวลูชันโดยคัพเพลิงแบบสเกลาร์ (Scalar Coupling Evolution)	78
4.5 ผลของสปินเอคโคต่ออิโวลูชันของโคเอียเรนซ์	79
4.5.1 ผลของสปินเอคโคต่ออิโวลูชันโดยเคมีคัลชิฟท์	79
4.5.2 ผลของสปินเอคโคต่ออิโวลูชันโดยคัพเพลิงแบบสเกลาร์	80
4.5.3 สรุปผลของพัลส์ 180°	88
4.6 การวิเคราะห์สปินเอคโคโดยวิธี POF	89
4.6.1 ผลของสปินเอคโคต่ออิโวลูชันโดยเคมีคัลชิฟท์	89
4.6.2 ผลของสปินเอคโคต่ออิโวลูชันโดยคัพเพลิงแบบสเกลาร์	90
<b>บทที่ 5 การถ่ายเทพอพูเลชันและการถ่ายเทโพลาไรเซชัน (Population Transfer and Polarization Transfer)</b>	<b>93</b>
5.1 พอพูเลชันและโพลาไรเซชัน	93
5.2 การถ่ายเทพอพูเลชัน และการถ่ายเทโพลาไรเซชัน	94
5.3 การถ่ายเทโพลาไรเซชันระหว่างนิวเคลียสชนิดเดียวกัน	95
5.3.1 การทำให้พอพูเลชันอิมตัว	97
5.3.2 การพลิกพอพูเลชัน	97
5.4 การถ่ายเทโพลาไรเซชันระหว่างนิวเคลียสต่างชนิด	98
5.4.1 การทำให้พอพูเลชันอิมตัว	98
5.4.2 การพลิกพอพูเลชัน	98
5.5 การใช้ประโยชน์จากการถ่ายเทโพลาไรเซชันระหว่างนิวเคลียสต่างชนิด	99
5.5.1 การถ่ายเทโพลาไรเซชันโดยการพลิกโพลาไรเซชันแบบจำเพาะด้วยพัลส์อ่อน	100
5.5.2 การถ่ายเทโพลาไรเซชันโดยการพลิกโพลาไรเซชันแบบไม่จำเพาะด้วยพัลส์แรง	101
5.6 การเพิ่มขนาดของพีคของนิวเคลียสที่ไม่ว่องไวโดยการถ่ายเทโพลาไรเซชัน (INEPT)	102
5.6.1 การอธิบาย INEPT โดยวิธี POF	106
5.6.2 เทคนิค INEPT แบบรีโฟกัส (Refocused INEPT)	106
5.6.3 การขยายแนวคิด Refocused INEPT เพื่อนำไปใช้ประโยชน์	108
5.7 การเพิ่มขนาดของพีคโดยไม่บิดเบือนด้วยการถ่ายเทโพลาไรเซชัน (DEPT)	111
5.8 Inverse INEPT (Reverse INEPT)	117
<b>บทที่ 6 ผลนิวเคลียร์โอเวอร์เรชาเซอร์ (Nuclear Overhauser Effect)</b>	<b>119</b>
6.1 การคลายตัวของนิวเคลียสแบบข้าม (Nuclear Cross Relaxation)	120
6.2 ความสัมพันธ์ระหว่างการคลายตัวแบบข้ามกับผลนิวเคลียร์โอเวอร์เรชาเซอร์	124
6.3 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการคลายตัวและขนาดของ $nOe$	126
6.4 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราเร็วในการหมุนตัวของโนเมเลกุลกับ $nOe$	127
6.5 ความสัมพันธ์ระหว่างระยะห่างระหว่างนิวเคลียสในโนเมเลกุล และ $nOe$	135
6.6 ผลนิวเคลียร์โอเวอร์เรชาเซอร์โดยอ้อม (Indirect $nOe$ )	138
6.7 เทคนิคปฏิบัติการหาผลต่าง $nOe$ สถานะคงตัว (Steady State $nOe$ )	140
6.8 เทคนิคการวัดผลต่าง $nOe$ ชั่วขณะ (Transient $nOe$ )	142

# สารบัญ

	หน้า
<b>บทที่ 7 โปรดักก์อ่อเปอเรเตอร์ฟอร์มอลิสต์ (Product Operator Formalism, POF)</b>	<b>149</b>
7.1 ความหมายของแมกเนทิซันและโคเอียเรนซ์	150
7.2 การถอดแบบจำลองเกาเตอร์ให้เป็นอ่อเปอเรเตอร์	152
7.3 ผลของพัลส์ที่มีต่ออ่อเปอเรเตอร์และโปรดักก์อ่อเปอเรเตอร์	156
7.4 อิโวลูชันของอ่อเปอเรเตอร์ในระบบสปินเดียว	157
7.5 อิโวลูชันของอ่อเปอเรเตอร์ในระบบระบบสองสปิน	159
7.5.1 อิโวลูชันโดยเคมิคัลชิฟ์ของระบบสองสปิน	160
7.5.2 อิโวลูชันโดยคัพเพลิงแบบสเกลาร์ของระบบสองสปิน	162
7.5.3 อิโวลูชันโดยเคมิคัลชิฟ์และคัพเพลิงแบบสเกลาร์ของระบบสองสปิน	165
7.6 อิโวลูชันของอ่อเปอเรเตอร์ของโคเอียเรนซ์ควบคุมตั้งช้อนในระบบสองสปิน	167
7.6.1 ออเปอเรเตอร์แบบสเฟอริคัล	168
7.6.2 การวิเคราะห์อิโวลูชันโดยเคมิคัลชิฟ์ของ MQC	170
<b>บทที่ 8 การแปลสเปกตรัม <math>^1\text{H NMR}</math></b>	<b>175</b>
8.1 เเเคมิคัลชิฟ์ (Chemical Shift)	176
8.2 อินทิกรัล (Integral)	179
8.3 เเเคมิคัลชิฟ์ของโปรดอนที่เกาอยู่กับการบอน	179
8.3.1 ความสามารถในการดึงอิเล็กตรอนของอะตอมใกล้เคียง	179
8.3.2 ไอบรีไดเซชันของคาร์บอนที่โปรดอนเกาอยู่	180
8.3.3 แมกเนติกแอนไอโซโทรปี (Magnetic Anisotropy)	181
8.3.4 การเคลื่อนไหวของอิเล็กตรอน (Electron Delocalization)	184
8.4 คัพเพลิงแบบสเกลาร์ (Scalar Coupling)	184
8.4.1 คัพเพลิงแบบวิชินัล (Vicinal Coupling)	185
8.4.2 คัพเพลิงแบบเจมินัล (Geminal Coupling)	192
8.4.3 คัพเพลิงระยะไกล (Long-range Coupling)	193
8.4.4 คัพเพลิงในโครงสร้างอะโรมาติก (Aromatic Coupling)	194
8.5 ทฤษฎีอิบายกลไกการเกิดคัพเพลิงแบบสเกลาร์	195
8.5.1 สปินของนิวเคลียสและอิเล็กตรอน	195
8.5.2 เครื่องหมายค่าคงที่คัพเพลิง	196
8.5.3 กลไกคัพเพลิง 1 พันธะ	198
8.5.4 กลไกคัพเพลิงผ่าน 2 พันธะ	199
8.5.5 กลไกคัพเพลิงผ่าน 3 พันธะ	201
8.5.6 กลไกคัพเพลิงระยะไกล	203
8.6 ความเท่ากันทางเเเคมีและความเท่ากันทางแม่เหล็ก (Chemical and Magnetic Equivalence)	205
8.6.1 ความเท่ากันทางเเเคมี (Chemical Equivalence)	205
8.6.2 ความเท่ากันทางแม่เหล็ก (Magnetic Equivalence)	206
8.7 การคำนวณค่าเเเคมิคัลชิฟ์ของโปรดอนที่เกา กับ การบอน	207
8.7.1 โปรดอนในหมู่เมทธีลีน (Methylenes)	207
8.7.1 โปรดอนในโครงสร้างโอลิฟิน (Olefins)	208
8.7.1 โปรดอนในโครงสร้างอะโรมาติก (Aromatics)	209
8.8 เเเคมิคัลชิฟ์และคัพเพลิงของโปรดอนที่เกา กับ อะตอมที่ไม่ใช่การบอน	211
8.8.1 โปรดอนที่เกา กับ ออกซิเจน	211

	หน้า
8.8.2  protonที่เก娥กับไนโตรเจน	215
<b>บทที่ 9 หลักการเบื้องต้นและการแปลงสเปกตรัม <math>^{13}\text{C}</math> NMR</b>	<b>219</b>
9.1 สเปกตรัม $^{13}\text{C}$ NMR แบบต่างๆ	220
9.1.1 สเปกตรัม $^{13}\text{C}$ NMR ซึ่งแสดงคัพเพลิงระหว่าง $^{13}\text{C}$ กับ $^1\text{H}$	220
9.1.2 สเปกตรัม $^{13}\text{C}$ NMR ซึ่งจัดคัพเพลิงระหว่าง $^{13}\text{C}$ กับ $^1\text{H}$ ทั้งหมด	221
9.1.3 สเปกตรัม $^{13}\text{C}$ NMR ซึ่งจัดคัพเพลิงระหว่าง $^{13}\text{C}$ กับ $^1\text{H}$ บางส่วน	222
9.1.4 สเปกตรัมตรวจสอบ protonที่เก娥กับคาร์บอน	222
9.1.5 สเปกตรัมซึ่งมีพิคสูงขึ้นและไม่บิดเบือนด้วยการถ่ายเทโพลาไรเซชัน	223
9.2 ค่าเคมีคลิฟท์	224
9.2.1 กลุ่มสารแอลเคน (Alkanes)	225
9.2.2 กลุ่มสารแอลเคน (Alkenes)	229
9.2.3 กลุ่มสารแอลไคโน (Alkynes)	230
9.2.4 กลุ่มสารอะโรมาติก (Aromatics)	230
9.2.5 กลุ่มสารแอลกอฮอลล์ (Alcohols)	232
9.2.6 กลุ่มสารอีเทอร์ (Ethers) และ อ็อกไซด์ (Acetals) และ อิพ็อกไซด์ (Epoxides)	233
9.2.7 กลุ่มสารเอmine (Amines)	233
9.2.8 กลุ่มไथออล (Thiols) ซัลไฟด์ (Sulfides) และ ไดซัลไฟด์ (Disulfides)	234
9.2.9 กลุ่มสารยาลิด์ (Halides)	235
9.2.10 กลุ่มสารที่มีหมู่คาร์บอนิล (Carbonyls)	236
9.3 ค่าคงที่คัพเพลิงระหว่าง $^{13}\text{C}$ กับ $^1\text{H}$	238
9.3.1 $^{13}\text{C}$ กับ $^1\text{H}$ ที่เชื่อมโยงด้วยพันธะ 1 พันธะ	238
9.3.2 $^{13}\text{C}$ กับ $^1\text{H}$ ที่เชื่อมโยงด้วยพันธะ 2 พันธะ	239
9.3.3 $^{13}\text{C}$ กับ $^1\text{H}$ ที่เชื่อมโยงด้วยพันธะ 3 พันธะ	239
<b>บทที่ 10 เทคนิค NMR แบบสองมิติ</b>	<b>243</b>
10.1 หลักการเบื้องต้น	243
10.2 Heteronuclear Correlation (HETCOR)	246
10.2.1 2D $J$ -resolved NMR	246
10.2.2 การพัฒนาแนวคิดเข้าสู่ HETCOR	250
10.2.3 ชุดลำดับพัลส์ของ HETCOR	254
10.2.4 การวิเคราะห์ชุดลำดับพัลส์ HETCOR โดยวิธี POF	257
10.2.5 ตัวอย่างสเปกตรัม HETCOR	258
10.3 Correlation Spectroscopy via Long Range Coupling (COLOC)	260
10.3.1 ชุดลำดับพัลส์ของ COLOC	260
10.3.2 การวิเคราะห์ COLOC โดยวิธี POF	261
10.3.3 ตัวอย่างสเปกตรัม COLOC	262
10.4 Heteronuclear Correlation through Inverse Detection	264
10.4.1 Heteronuclear Single Quantum Coherence (HSQC)	264
10.4.2 Heteronuclear Multiple Quantum Coherence (HMQC)	275
10.4.3 Heteronuclear Multiple-Bond Correlation (HMBC)	283
10.5 Homonuclear ( $^1\text{H}$ , $^1\text{H}$ ) Correlation Spectroscopy (COSY)	288
10.5.1 การวิเคราะห์ COSY โดยวิธี POF	293
10.5.2 ตัวอย่างสเปกตรัม COSY	296
10.5.3 Double-Quantum Filtered COSY (DQF-COSY)	298

# สารบัญ

	หน้า
10.5.4 การสร้างความชันสนามแม่เหล็กด้วยพัลส์ (Pulsed Field Gradient)	303
10.6 Total Correlation Spectroscopy (TOCSY)	310
10.6.1 ผลของสปินล็อกต่อแมกเน่โทเซ็นที่ไม่อยู่บนแกนล็อก	313
10.6.2 ผลของสปินล็อกต่อแมกเน่โทเซ็นที่อยู่บนแกนล็อก	313
10.6.3 วิธีการทำสปินล็อก	314
10.6.4 การอธิบาย TOCSY ด้วยวิธี POF	315
10.7 Nuclear Overhauser Effect Spectroscopy (NOESY)	318
10.7.1 ชุดลำดับพัลส์และแบบจำลองเวกเตอร์ของ NOESY	318
10.7.2 ตัวอย่างสเปกตรัม NOESY	320
10.7.3 การวิเคราะห์ NOESY โดยวิธี POF	320
10.8 Rotating-frame Overhauser Effect Spectroscopy (ROESY)	323
10.9 Exchange Spectroscopy (EXSY)	326
<b>บทที่ 11 การศึกษาโครงสร้างสารธรรมชาติ</b>	<b>329</b>
11.1 กลุ่มสารแอลคาโลïด (Alkaloids)	331
11.1.1 กลุ่ม Isoquinoline Alkaloids	331
11.1.2 กลุ่ม Indole Alkaloids	345
11.1.3 กลุ่ม Bisamide Alkaloids	349
11.2 กลุ่มสาร Flavonoids	350
11.2.1 กลุ่ม Flavones and Flavanols	350
11.2.2 กลุ่ม Isoflavones	355
11.2.3 กลุ่ม Flavanones	356
11.2.4 กลุ่ม Chalones และ Dihydrochalcones	357
11.3 กลุ่มสาร Xanthones	359
11.4 กลุ่มสาร Coumarins	362
11.5 กลุ่มสาร Stilbenes	364
11.6 กลุ่มสาร Lignans และ Neolignans	367
11.6.1 กลุ่ม Eurofurans	367
11.6.2 กลุ่ม Tetrahydrofurans	369
11.6.3 กลุ่ม 7,7'-epoxylignans	370
11.6.4 กลุ่ม 7,9'-epoxylignans	372
11.6.5 กลุ่ม Dibenzylbutanes	373
11.6.6 กลุ่ม Dibenzylbutyrolactones	374
11.6.7 กลุ่ม Aryltetrahydronaphthalenes	375
11.6.8 กลุ่ม Benzofurans	376
11.6.9 กลุ่ม Alkyl Aryl Ethers	377
11.6.10 กลุ่ม Benzodioxanes	377
11.7 กลุ่มสาร Naphthoquinones	379
11.8 กลุ่มสาร Anthraquinones	380
11.9 กลุ่มสาร Terpenes	382
11.9.1 กลุ่ม Monoterpenes	382
11.9.2 กลุ่ม Sesquiterpenes	383

	หน้า
11.9.3 กลุ่ม Diterpenes	383
11.9.4 กลุ่ม Triterpenes	385
11.10 กลุ่มสาร Steroids	389
<b>โจทย์ฝึกหัด</b>	<b>393</b>
<b>ภาคผนวก</b>	<b>447</b>
<b>กลศาสตร์ควอนตัมเบื้องต้นใน NMR (Quantum Mechanics)</b>	<b>449</b>
<b>ดัชนี</b>	<b>464</b>
<b>อธิบายคำย่อ</b>	<b>472</b>

	หน้า
11.9.3 กลุ่ม Diterpenes	383
11.9.4 กลุ่ม Triterpenes	385
11.10 กลุ่มสาร Steroids	389
<b>โจทย์ฝึกหัด</b>	<b>393</b>
<b>ภาคผนวก</b>	<b>447</b>
<b>กลศาสตร์ควอนตัมเบื้องต้นใน NMR (Quantum Mechanics)</b>	<b>449</b>
<b>ดัชนี</b>	<b>464</b>
<b>อธิบายคำย่อ</b>	<b>472</b>

# นิวเคลียร์แมกเนติกเรโซแนซ : ทฤษฎีและการประยุกต์ใช้ในเคมีผลิตภัณฑ์ธรรมชาติ



“เป็นหนังสือที่เหมาะสมสำหรับผู้ที่สนใจศึกษา NMR spectroscopy ทั้งในระดับปริญญาตรี และระดับบัณฑิตศึกษา เนื้อหาในส่วนที่เป็นทฤษฎี เป็นการบรรยาย มีแบบจำลองเวกเตอร์ประกอบ บางตอนใช้คณิตศาสตร์เบื้องต้น และวิธี Product Operator Formalism (POF) ช่วยอธิบาย หลักเลี้ยง การใช้คณิตศาสตร์ขั้นสูง จึงทำให้เนื้อหาส่วนนี้เข้าใจง่าย สำหรับผู้อ่านที่มีพื้นฐานเคมีอินทรีย์เบื้องต้น ในส่วนเนื้อหาที่เกี่ยวข้องกับการประยุกต์ใช้ในเคมีผลิตภัณฑ์ธรรมชาตินั้น ได้แบ่งออกเป็นหมวดหมู่ ตามกลุ่มสารทุติยภูมิ มีตัวอย่างสเปกตรัม NMR ทั้งแบบมิติเดียวและสองมิติประกอบคำอธิบาย มีโจทย์ฝึกหัด การอ่านแปลผลสเปกตรัม เหมาะสำหรับผู้ที่มีประสบการณ์การอ่านสเปกตรัม NMR มาบ้างแล้ว”



▲ **ศาสตราจารย์ ดร. กิตติศักดิ์ อิมิตวิทยาภูมิ** สำเร็จการศึกษาเภสัชศาสตร์บัณฑิต (เกียรตินิยมอันดับ 1) เรียนทำงานในตำแหน่งอาจารย์ประจำคณะเภสัชศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ใน พ.ศ. 2524 ต่อมาได้เดินทางไปศึกษาต่อด้วยทุนรัฐบาลญี่ปุ่น (Monbusho) จบสำเร็จการศึกษาในระดับปริญญาโทในสาขาวิชา Natural Products Chemistry จาก Chiba University ในพ.ศ. 2529 โดยมี Professor Dr. Shin-Ichiro Sakai และ Professor Dr. Norio Aimi เป็นอาจารย์ที่ปรึกษา หลังจากกลับมาปฏิบัติราชการได้ระยะหนึ่ง ได้เดินทางไปศึกษาต่อในระดับปริญญาเอกที่ University of Illinois at Chicago (UIC) สหรัฐอเมริกา ในสาขาวิชา Pharmacognosy โดยทำหัวข้อที่เป็นผู้ช่วยสอน (Teaching assistant)ในการกำกับของ Professor Dr. Ludwig Bauer และผู้ช่วยวิจัย (Research assistant) ภายใต้การดูแลของ Professor Dr. Geoffrey A. Cordell จบสำเร็จการศึกษาใน พ.ศ. 2535 โดยได้รับรางวัล Dean's Scholar Award จาก UIC Graduate School ด้วยผลการเรียนยอดเยี่ยม คะแนนเฉลี่ยสะสม 5.0/5.0 และได้รับเชิญเข้าเป็นสมาชิกของ The Honor Society of Phi Kappa Phi U.S.A. ได้รับพระบรมราชโองการโปรดเกล้าฯ ให้ดำรงตำแหน่งศาสตราจารย์ ในสาขาวิชาเภสัชเคมี คณะเภสัชศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ตั้งแต่วันที่ 12 ธันวาคม 2551

