

## รายละเอียดของรายวิชา

|                     |                                 |
|---------------------|---------------------------------|
| ชื่อสถาบันอุดมศึกษา | มหาวิทยาลัยราชภัฏนครปฐม         |
| คณะ/สาขาวิชา        | วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี<br>เคมี |

## หมวดที่ 1. ข้อมูลทั่วไป

## 1. รหัสและชื่อรายวิชา

4023315 สเปกโทรสโกปีสำหรับเคมีอินทรีย์

Spectroscopy of Organic Chemistry

## 2. จำนวนหน่วยกิต

3(3-0-6) จำนวนหน่วยกิต (บรรยาย-ปฏิบัติ-ศึกษาด้วยตนเอง)

## 3. หลักสูตรและประเภทของรายวิชา

วิทยาศาสตร์บัณฑิต สาขาวิชาเคมี

## 4. อาจารย์ผู้รับผิดชอบรายวิชาและอาจารย์ผู้สอน

|   |
|---|
| อาจารย์ผู้รับผิดชอบรายวิชา                                      |
|   |
| อาจารย์ผู้สอน   |
| กลุ่ม 58/29 ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. อรุณรัตน์<br>สันฐิติภินิสกุล |

## 5. ภาคการศึกษา/ชั้นปีที่เรียน

ภาคการศึกษาที่ 1 ปีการศึกษาที่ 2561

## 6. รายวิชาที่ต้องเรียนมาก่อน (Pre-requisite) (ถ้ามี)

ไม่มี

## 7. รายวิชาที่ต้องเรียนพร้อมกัน (Co-requisite) (ถ้ามี)

ไม่มี

## 8. สถานที่เรียน

ห้อง sc307 คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี มหาวิทยาลัยราชภัฏนครปฐม

9. วันที่จัดทำหรือปรับปรุงรายละเอียดของรายวิชาครั้งล่าสุด

23 กรกฎาคม 2561

## หมวดที่ 2. จุดมุ่งหมายและวัตถุประสงค์

1. จุดมุ่งหมายของรายวิชา

### 1.1 จุดมุ่งหมาย

เพื่อให้นักศึกษา

1. สามารถเชื่อมโยงความรู้ เช่น หลักการ ทฤษฎีต่าง ๆ ที่ได้เรียนมาทั้งหมดของเคมีอินทรีย์นำมาใช้ รวมทั้งให้เกิดทักษะการค้นคว้าแสวงหาความรู้ใหม่ ๆ แล้วนำมาวิเคราะห์และสรุปเป็นความคิดรวบยอด
2. เกิดเจตคติที่ดีต่อวิชาเคมี รวมทั้งมองเห็นประโยชน์ของวิชาสเปกโทรสโกปีสำหรับเคมีอินทรีย์
3. มีคุณธรรม จริยธรรมและบุคลิกภาพที่ดี

### 1.2 วัตถุประสงค์

เพื่อให้นักศึกษา

1. มีความรู้ความเข้าใจสามารถอธิบายหลักการการเกิดปรากฏการณ์อัลตราไวโอเลตและ วิชชีเบล (UV-VIS) อินฟราเรด (IR) และโปรตอนนิวเคลียร์แมกเนติก ( $^1\text{H}$  NMR) สเปกโทรสโกปีได้ โดยใช้พื้นฐานของรังสีแม่เหล็กไฟฟ้าและกฎการดูดกลืนแสง
  1. สามารถเข้าใจการทำงานของเครื่องสเปกโทรโฟโตมิเตอร์อย่างคร่าว ๆ ได้
  2. สามารถอธิบายการดูดกลืนรังสี UV กับ การเปลี่ยนภาวะของอิเล็กตรอนของสารประกอบอินทรีย์ประเภทต่าง ๆ
  3. สามารถอธิบายปัจจัยของครอมอฟอร์และอิทธิพลของตัวทำละลายต่อการดูดกลืนรังสี UV
  4. สามารถใช้ข้อมูลจาก UV-VIS สเปกตรัม ในการทำนายชนิดของครอมอฟอร์ของสารประกอบอินทรีย์
  5. สามารถเข้าใจการทำงานของเครื่องอินฟราเรดสเปกโทรโฟโตมิเตอร์อย่างคร่าว ๆ ได้
  6. สามารถวิเคราะห์หมู่ฟังก์ชันนัลของสารประกอบอินทรีย์ต่าง ๆ จากข้อมูล IR สเปกตรัมที่กำหนดให้
    1. สามารถอธิบายผลของคุณสมบัติของพันธะต่อการดูดกลืนรังสี IR
    2. สามารถอธิบายความหมายของค่า chemical shift และปัจจัยที่มีผลต่อ  $\delta$
- 10) สามารถทำนายตำแหน่ง  $\delta$  ของโปรตอนชนิดต่าง ๆ ในสารประกอบอินทรีย์ที่กำหนดให้ได้
- 11) อธิบายปรากฏการณ์ของแมกเนติกแอนไอโซโทรปี พร้อมทั้งยกตัวอย่างสารอินทรีย์
- 12) อธิบายความหมายของคำว่า Integral, equivalent protons, spin-spin coupling และ coupling constant (J)
- 13) เมื่อกำหนดข้อมูลต่าง ๆ ของ  $^1\text{H}$  NMR สเปกตรัม ต้องสามารถทำนายโครงสร้างของสารประกอบอินทรีย์ได้
- 14) สามารถอธิบายหลักการของเครื่องแมสสเปกโทรมิเตอร์ได้
- 15) สามารถหาน้ำหนักโมเลกุลและสูตรโมเลกุลของสารประกอบอินทรีย์จาก MS สเปกตรัมได้
- 16) สามารถอธิบายรูปแบบการแตกหักสารประกอบอินทรีย์ต่าง ๆ ได้
- 17) สามารถหาโครงสร้างของสารประกอบอินทรีย์จากข้อมูล UV, IR,  $^1\text{H}$  NMR และ MS ประกอบเข้าด้วยกันได้

2. วัตถุประสงค์ในการพัฒนา/ปรับปรุงรายวิชา

เปลี่ยนแปลงเนื้อหาให้ทันสมัยสอดคล้องกับมาตรฐานคุณวุฒิระดับอุดมศึกษาและนโยบายของกระทรวงวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี

หมวดที่ 3. ลักษณะและการดำเนินการ

1. คำอธิบายรายวิชา

การทำโครงสร้างของสารประกอบอินทรีย์โดยวิธีสเปกโทรสโกปี ด้วยเทคนิคอินฟราเรด อัลตราไวโอเลต วิสิเบิล นิวเคลียร์แมกเนติกเรโซแนนซ์ และแมสสเปกโทรเมตรี

2. จำนวนชั่วโมงที่ใช้ต่อภาคการเรียน

| บรรยาย     | การฝึกปฏิบัติ/งานภาคสนาม/<br>การฝึกงาน | การศึกษาด้วยตนเอง | สอนเสริม                  |
|------------|--|-------------------|---------------------------|
| 45 ชั่วโมง | ไม่มี                                  | 90 ชั่วโมง        | ตามความต้องการของนักศึกษา |

3. จำนวนชั่วโมงต่อสัปดาห์ที่อาจารย์ให้คำปรึกษาและแนะนำทางวิชาการแก่นักศึกษาเป็นรายบุคคล

1 ชั่วโมง/สัปดาห์(โดยกำหนดไว้ในประมวลผลการสอน และแจ้งให้นักศึกษาทราบในชั่วโมงแรกของการสอน)

หมวดที่ 4. การพัฒนาการเรียนรู้ของนักศึกษา

1. คุณธรรม จริยธรรม

| สถานะ                            | ผลการเรียนรู้                         | กลยุทธ์/วิธีการสอน            | กลยุทธ์/วิธีการประเมินผล                      |
|----------------------------------|---------------------------------------|-------------------------------|---|
| <input type="radio"/>            | 1.มีคุณธรรม จริยธรรม                  |                               |   |
| <input type="radio"/>            | 2.มีความรับผิดชอบทั้งต่อตนเองและสังคม |                               |   |
| <input type="radio"/>            | 3.มีจรรยาบรรณในการประกอบวิชาชีพ       |                               |   |
| <input type="radio"/>            | 4.มีศีลธรรม ซื่อสัตย์สุจริต           |                               |   |
| <input checked="" type="radio"/> | 5.มีวินัย และตรงต่อเวลา               | 1. การบรรยาย<br>2. การอภิปราย | 1. การสอบข้อเขียน/สอบย่อย<br>2. การสอบปลายภาค |

2. ความรู้

| สถานะ                            | ผลการเรียนรู้   | กลยุทธ์/วิธีการสอน            | กลยุทธ์/วิธีการประเมินผล                      |
|----------------------------------|---|-------------------------------|---|
| <input checked="" type="radio"/> | 1.มีความรู้และความเข้าใจเกี่ยวกับหลักการและทฤษฎีที่สำคัญของเคมี สาขาต่างๆ และการนำไปประยุกต์ใช้ รวมทั้งติดตามความก้าวหน้า | 1. การบรรยาย<br>2. การอภิปราย | 1. การสอบข้อเขียน/สอบย่อย<br>2. การสอบปลายภาค |

| สถานะ | ผลการเรียนรู้   | กลยุทธ์/วิธีการสอน | กลยุทธ์/วิธีการประเมินผล |
|-------|---|--------------------|--------------------------|
|       | ทางวิชาการอยู่เสมอ  |                    |                          |
| ○     | 2.มีความรู้และความเข้าใจเกี่ยวกับหลักการและทฤษฎีของเครื่องมือวิทยาศาสตร์                        |                    |                          |
| ○     | 3.มีความรู้และความเข้าใจเกี่ยวกับสารเคมี สมบัติ การจัดการรวมทั้งกฎระเบียบข้อบังคับที่เกี่ยวข้อง |                    |                          |
| ○     | 4.มีความรู้กว้างไกล สามารถบูรณาการความรู้ในวิชาที่ศึกษากับความรู้ในศาสตร์อื่น ๆ ที่เกี่ยวข้อง   |                    |                          |

3. ทักษะทางปัญญา

| สถานะ | ผลการเรียนรู้   | กลยุทธ์/วิธีการสอน            | กลยุทธ์/วิธีการประเมินผล                      |
|-------|---|-------------------------------|---|
| ●     | 1.มีทักษะในการจัดการประมวลความคิดอย่างเป็นระบบ  | 1. การบรรยาย<br>2. การอภิปราย | 1. การสอบข้อเขียน/สอบย่อย<br>2. การสอบปลายภาค |
| ○     | 2.สามารถนำความรู้และความเข้าใจเกี่ยวกับหลักการและทฤษฎีที่สำคัญ ทางเคมีมาใช้แก้ปัญหาทางวิทยาศาสตร์ได้อย่างเป็นระบบ   |                               |   |
| ○     | 3.มีความสามารถจัดการวัสดุทางเคมีได้อย่างปลอดภัย   |                               |   |
| ○     | 4.มีทักษะในการทำปฏิบัติการด้วยวิธีมาตรฐานที่ทันสมัยทั้งทาง ด้านการสังเคราะห์และวิเคราะห์  |                               |   |
| ○     | 5.มีสมรรถนะในการวางแผนการทำวิจัย ออกแบบปฏิบัติการที่ใช้ในการแยก การตรวจวิเคราะห์ รวมถึงความสามารถในการเลือกเทคนิค เครื่องมือและกระบวนการที่เหมาะสมและเป็นปัจจุบัน รวมถึงสามารถสร้างสรรค์สิ่งใหม่ได้ |                               |   |

4. ทักษะความสัมพันธ์ระหว่างบุคคลและความรับผิดชอบ

| สถานะ | ผลการเรียนรู้                       | กลยุทธ์/วิธีการสอน | กลยุทธ์/วิธีการประเมินผล |
|-------|-------------------------------------|--------------------|--------------------------|
| ○     | 1.มีมนุษยสัมพันธ์ในการทำงานพร้อมที่ |                    |                          |

| สถานะ | ผลการเรียนรู้   | กลยุทธ์/วิธีการสอน           | กลยุทธ์/วิธีการประเมินผล |
|-------|---|------------------------------|--------------------------|
|       | จะมีส่วนร่วมในกิจกรรมของสังคมในทางสร้างสรรค์ทั้งในฐานะผู้นำและผู้ตาม                              |                              |                          |
| ●     | 2. มีความรับผิดชอบในการทำงานทั้งที่เป็นงานอิสระและงานที่ทำร่วมกับผู้อื่น                          | 1. การสอนแบบสัมมนา (Seminar) | 1. การนำเสนอปากเปล่า     |
| ○     | 3. มีความรับผิดชอบต่อตนเอง และสังคม สามารถปรับตัวเข้ากับสถานการณ์ และการเปลี่ยนแปลงได้เป็นอย่างดี |                              |                          |
| ○     | 4. มีความรับผิดชอบต่อตนเอง และสังคม สามารถปรับตัวเข้ากับสถานการณ์และการเปลี่ยนแปลงได้เป็นอย่างดี  |                              |                          |

5. ทักษะการวิเคราะห์เชิงตัวเลข การสื่อสารและการใช้เทคโนโลยีสารสนเทศ

| สถานะ | ผลการเรียนรู้   | กลยุทธ์/วิธีการสอน           | กลยุทธ์/วิธีการประเมินผล |
|-------|---|------------------------------|--------------------------|
| ●     | 1. มีทักษะในการสื่อสาร สามารถถ่ายทอดความรู้ นำเสนอผลงาน ทั้งในรูปแบบการเขียน การบรรยาย และการอภิปรายได้อย่างถูกต้องชัดเจน   | 1. การสอนแบบสัมมนา (Seminar) | 1. การนำเสนอปากเปล่า     |
| ○     | 2. มีทักษะในการใช้เทคโนโลยีสารสนเทศเพื่อสืบค้นข้อมูลทั้งจากฐานข้อมูลสารสนเทศทั้งในและต่างประเทศ                             |                              |                          |
| ○     | 3. มีทักษะในการใช้ความรู้ทางสถิติและเครื่องมือสารสนเทศเพื่อเก็บรวบรวม วิเคราะห์และประมวลผลข้อมูลได้อย่างดี                  |                              |                          |
| ○     | 4. มีทักษะในการเข้าถึงแหล่งข้อมูลความรู้ใหม่ เก็บรวบรวมข้อมูล วิเคราะห์และประมวลผลข้อมูล โดยใช้เครื่องมือสารสนเทศที่เหมาะสม |                              |                          |

หมวดที่ 5. แผนการสอนและการประเมินผล

1. แผนการสอน

| สัปดาห์ | หัวข้อ/รายละเอียด | จำนวนชั่วโมง | วิธีการ | กิจกรรม | สื่อและ | ชิ้นงาน/ภาระงาน |
|---------|-------------------|--------------|---------|---------|---------|-----------------|
|---------|-------------------|--------------|---------|---------|---------|-----------------|

| ที่ |  | ทฤษฎี | ปฏิบัติ | สอน                                      | การเรียนการสอน | แหล่งการเรียนรู้   |   | ป    |
|-----|--|-------|---------|--|----------------|--|---|------|
| 1   | <p>บทที่ 1 บทนำ</p> <p>1.1 ความหมายและประวัติความเป็นมาของสเปกโทรสโกปี</p> <p>1.2 รังสีแม่เหล็กไฟฟ้า</p> <p>1.3 กฎการดูดกลืนแสง</p> <p>1.4 สเปกตรัมรังสีแม่เหล็กไฟฟ้า</p>  | 3     | 0       | <p>1. การบรรยาย</p> <p>2. การอภิปราย</p> |                | <p>1. เอกสารประกอบการสอน</p> <p>2. หนังสือ</p> <p>3. Power Point</p>               |   | 1. ก |
| 2   | <p>บทที่ 2 อัลตราไวโอเลตและวิธีเบิลสเปกโทรสโกปี</p> <p>2.1 การเปลี่ยนภาวะของอิเล็กตรอน</p> <p>2.2 รูปร่างของแถบอัลตราไวโอเลต</p> <p>2.3 กฎของเบียร์แลมเบิร์ต</p> <p>2.4 สเปกโตรโฟโตมิเตอร์</p> <p>2.5 ตัวทำละลาย</p> <p>2.6 ครอมอฟอร์</p> <p>2.7 การดูดกลืนรังสีอัลตราไวโอเลตของสารประกอบที่มีพันธะคู่ สารประกอบออร์บิทัล สารประกอบอะโรมาติก (เบนซีนที่มีหมู่ในการแทนที่ 1 หมู่ และเบนซีนที่มีหมู่ในการแทนที่ 2 หมู่) โพลีนิวเคลียร์อะโรมาติก ไฮโดรคาร์บอน สารประกอบเฮเทอโรไซคลิก วิถีเบิลสเปกตรัม การหาข้อมูลจากอัลตราไวโอเลตและ วิถีเบิลสเปกตรัม</p> | 3     | 0       | <p>1. การบรรยาย</p> <p>2. การอภิปราย</p> |                | <p>1. เอกสารประกอบการสอน</p> <p>2. หนังสือ</p> <p>3. Power Point</p>               | แบบฝึกหัด   | 1. ก |
| 3   | <p>บทที่ 3 อินฟราเรดสเปกโทรสโกปี</p> <p>3.1 การสั่นของโมเลกุล</p> <p>3.2 คุณสมบัติของพันธะและการดูดกลืนรังสีอินฟราเรด</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- กฎของฮุก</li> <li>- ปัจจัยของความถี่ของการดูดกลืนของรังสี IR</li> </ul> <p>3.3 อินฟราเรดสเปกโตรโฟโตมิเตอร์</p> <p>3.4 ประโยชน์และการวิเคราะห์</p>   | 3     | 0       | <p>1. การบรรยาย</p> <p>2. การอภิปราย</p> |                | <p>1. เอกสารประกอบการสอน</p> <p>2. หนังสือ</p> <p>3. Power Point</p> <p>4. VDO</p> | <p>แบบฝึกหัด</p> <p>- ทดสอบย่อยครั้งที่ 1 เรื่อง อัลตราไวโอเลต และ วิถีเบิลสเปกโทรสโกปี</p> |      |

| สัปดาห์<br>ที่ | หัวข้อ/รายละเอียด   | จำนวนชั่วโมง |         | วิธีการ<br>สอน                        | กิจกรรม<br>การ<br>เรียน<br>การ<br>สอน | สื่อและ<br>แหล่งการ<br>เรียนรู้  | ชิ้นงาน/ภาระงาน | ป<br>กา                   |
|----------------|---|--------------|---------|---------------------------------------|---------------------------------------|--|-----------------|---------------------------|
|                |   | ทฤษฎี        | ปฏิบัติ |                                       |                                       |  |                 |                           |
|                | อินฟราเรดสเปคตรัม<br>3.5 การดูดกลืนรังสีของหมู่ฟังก์ชันใน<br>สารประกอบอินทรีย์ประเภทต่างๆ   |              |         |                                       |                                       |  |                 |                           |
| 4              | บทที่ 3 ต่อ   | 3            | 0       | 1. การ<br>บรรยาย<br>2. การ<br>อภิปราย |                                       | 1. เอกสาร<br>ประกอบการ<br>สอน<br>2. หนังสือ<br>3. Power<br>Point<br>4. VDO | แบบฝึกหัด       | 1. ก<br>สอน<br>ข้อ<br>สอน |
| 5              | แบบฝึกหัด IR  | 3            | 0       | 1. การ<br>บรรยาย<br>2. การ<br>อภิปราย |                                       | 1. เอกสาร<br>ประกอบการ<br>สอน<br>2. หนังสือ                                |                 |                           |
| 6              | บทที่ 4 นิวเคลียร์แมกเนติกสเปกโทรส<br>โคปี<br>4.1 การดูดกลืนพลังงานของนิวเคลียส<br>4.2 ปรากฏการณ์ของนิวเคลียร์แมก<br>เนติกเรโซแนนซ์ | 3            | 0       | 1. การ<br>บรรยาย<br>2. การ<br>อภิปราย |                                       | 1. เอกสาร<br>ประกอบการ<br>สอน<br>2. หนังสือ<br>3. Power<br>Point           |                 |                           |
| 7              | บทที่ 4 ต่อ   | 3            | 0       | 1. การ<br>บรรยาย<br>2. การ<br>อภิปราย |                                       | 1. เอกสาร<br>ประกอบการ<br>สอน<br>2. หนังสือ<br>3. Power<br>Point           |                 | 1. ก<br>สอน<br>ข้อ<br>สอน |
| 8              | midterm<br><br>- ทดสอบย่อยครั้งที่<br>ที่ 2 เรื่อง อินฟราเรด สเปกโทรสโคปี   | 3            | 0       |                                       |                                       |  |                 |                           |
| 9              | บทที่ 4 (ต่อ)   | 3            | 0       | 1. การ                                |                                       | 1. เอกสาร  | แบบฝึกหัด       |                           |

| สัปดาห์<br>ที่ | หัวข้อ/รายละเอียด   | จำนวนชั่วโมง |         | วิธีการ<br>สอน                | กิจกรรม<br>การ<br>เรียน<br>การ<br>สอน | สื่อและ<br>แหล่งการ<br>เรียนรู้                       | ชิ้นงาน/ภาระงาน | ป<br>กา                   |
|----------------|---|--------------|---------|-------------------------------|---------------------------------------|---|-----------------|---------------------------|
|                |   | ทฤษฎี        | ปฏิบัติ |                               |                                       |   |                 |                           |
|                | 4.3 Chemical shift ( $\delta$ ) และปัจจัยที่มีผลต่อ Chemical shift<br>4.4 Chemical shift ( $\delta$ ) ของโปรตอนชนิดต่างๆ<br>4.5 แมกเนติกแอนไอโซโทรปี<br>4.6 Integral<br>4.7 Equivalent protons<br>4.8 Spin-spin coupling<br>4.9 Coupling constants (J)            |              |         | บรรยาย<br>2. การอภิปราย       |                                       | ประกอบการสอน<br>2. หนังสือ<br>3. Power Point          |                 |                           |
| 10             | บทที่ 4 ต่อ   | 3            | 0       | 1. การบรรยาย<br>2. การอภิปราย |                                       | 1. เอกสารประกอบการสอน<br>2. หนังสือ<br>3. Power Point | แบบฝึกหัด       | 1. ก<br>สอน<br>ข้อ<br>สอน |
| 11             | <sup>13</sup> C NMR and 2D-NMR  | 3            | 0       | 1. การบรรยาย<br>2. การอภิปราย |                                       | 1. เอกสารประกอบการสอน<br>2. หนังสือ<br>3. Power Point |                 |                           |
| 12             | สอบ 1H NMR  | 3            | 0       |                               |                                       |   |                 |                           |
| 13             | บทที่ 5 แมสสเปกโทรสโคปี<br>5.1 หลักการของแมสสเปกโตรมิเตอร์<br>5.2 การนำเสนอสเปกตรัม<br>5.3 ประโยชน์จากแมสสเปกตรัม<br>- การหาน้ำหนักโมเลกุลของสาร<br>5.4 Metastable ions<br>5.5 กฎไนโตรเจน<br>5.6รูปแบบการแตกหักของสารประกอบอินทรีย์ต่างๆ<br>ก. สารประกอบอะลิฟาติก | 3            | 0       | 1. การบรรยาย<br>2. การอภิปราย |                                       | 1. เอกสารประกอบการสอน<br>2. หนังสือ<br>3. Power Point | แบบฝึกหัด       |                           |



| สัปดาห์<br>ที่ | หัวข้อ/รายละเอียด  | จำนวนชั่วโมง |         | วิธีการ<br>สอน                        | กิจกรรม<br>การ<br>เรียน<br>การ<br>สอน | สื่อและ<br>แหล่งการ<br>เรียนรู้                                  | ชิ้นงาน/ภาระงาน | ป<br>กา                 |
|----------------|--|--------------|---------|---------------------------------------|---------------------------------------|--|-----------------|-------------------------|
|                |  | ทฤษฎี        | ปฏิบัติ |                                       |                                       |  |                 |                         |
|                | เช่น อัลเคน อัลคีน อัล<br>ไคน์ อัลกอฮอล์ อีเทอร์ อัลดีไฮด์ คี<br>โตน เอสเทอร์ กรดคาร์-บอกซิลิก เอ<br>มีด เป็นต้น<br>ข. สารประกอบอะโรมาติก<br>เช่น อัลคิลเบนซีน เบนซิลอัลกอ<br>ฮอล ฟีนอล อะโรมาติกอีเธอร์ เป็นต้น |              |         |                                       |                                       |  |                 |                         |
| 14             | บทที่ 5 ต่อ  | 3            | 0       | 1. การ<br>บรรยาย<br>2. การ<br>อภิปราย |                                       | 1. เอกสาร<br>ประกอบการ<br>สอน<br>2. หนังสือ<br>3. Power<br>Point | แบบฝึกหัด       | 1. ก<br>สอ<br>ข้อ<br>สอ |
| 15             | แบบฝึกหัดเพื่อหาสูตรโครงสร้างของ<br>สารประกอบอินทรีย์ โดยวิธีทางเทคนิค<br>สเปกโทรสโกปี<br>ต่างๆ ได้แก่ UV, IR, <sup>1</sup> H NMR และ MS   | 3            | 0       | 1. การ<br>บรรยาย<br>2. การ<br>อภิปราย |                                       | 1. เอกสาร<br>ประกอบการ<br>สอน                                    |                 | 1. ก<br>สัง<br>พ        |
| 16             | สอบย่อย MS<br><br>นำเสนอบทความ<br>เกี่ยวกับการประยุกต์ใช้เทคนิคทางสเปก<br>โทรสโกปีในงานวิจัยด้านต่าง ๆ   | 3            | 0       |                                       |                                       |  |                 | 1. ก<br>นำ<br>ปาก       |
| 17             | final test   | 3            | 0       |                                       |                                       |  |                 |                         |
|                | รวม  | 51.00        |         |                                       |                                       |  |                 |                         |

2. แผนการประเมินผลการเรียนรู้

| กิจกรรมที่ | งานที่ใช้ประเมินผลผู้เรียน | สัปดาห์ที่ประเมิน | คะแนน | สัดส่วนการประเมิน |
|------------|----------------------------|-------------------|-------|-------------------|
| 1          | การสอบข้อเขียน/สอบย่อย     |                   | 50.00 | 50.00             |
| 2          | การนำเสนอปากเปล่า          | 17                | 20.00 | 20.00             |
| 3          | การสอบปลายภาค              | 17                | 30.00 | 30.00             |

| กิจกรรมที่ | งานที่ใช้ประเมินผลผู้เรียน | สัปดาห์ที่ประเมิน | คะแนน  | สัดส่วนการประเมิน |
|------------|----------------------------|-------------------|--------|-------------------|
|            |                            | รวม               | 100.00 | 100.00            |

#### หมวดที่ 6. ทรัพยากรประกอบการเรียนการสอน

1. เอกสารและตำราหลัก

รัชณี ตัณฑะพานิชกุล. 2548. **สเปกโตรสโคปีในเคมีอินทรีย์**. พิมพ์ครั้งที่ 2. กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัยรามคำแหง.

2. เอกสารและข้อมูลสำคัญ

รัชณี ตัณฑะพานิชกุล. 2530. **เคมีอินทรีย์ 2**. พิมพ์ครั้งที่ 5. กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัยรามคำแหง.

สุนันทา วิบูลย์จันทร์. 2532. **สเปกโตรสโคปีในเคมีอินทรีย์**. พิมพ์ครั้งที่ 3. กรุงเทพฯ: ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล.

Boschke, F.L. W., Huber, F.J.F.K.E., Rechnitz, P.G.A & Simon, W. 1983. **Tables of Spectral Data for Structure Determination of Organic Compounds**. 2<sup>nd</sup> ed. Germany: Springer-Verlag Berlin Heidelberg.

Hornback, J.M. 2006. **Organic Chemistry**. 2<sup>ed</sup> ed. USA: Thomson Brooks/Cole.

Nakanish, K. 1990. **One-dimensional and Two-dimensional NMR Spectra by Modern Pulse Techniques**. Japan: Kodansha.

Pavia, D.L., Lampman, G.M. & Kriz, G.S. Jr. 1979. **Introduction to Spectroscopy: A Guide for Students of Organic Chemistry**. USA: W.B. Saunders Company.

3. เอกสารและข้อมูลแนะนำ

จำไพ สิริมนกุล. 2549. **เคมีอินทรีย์เบื้องต้น**. พิมพ์ครั้งที่ 15. กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัยรามคำแหง.

<http://pubs.acs.org/> และ [www.sciencedirect.com](http://www.sciencedirect.com) เป็นฐานข้อมูลเกี่ยวกับวารสารระดับนานาชาติทางวิทยาศาสตร์

#### หมวดที่ 7. การประเมินและปรับปรุงการดำเนินการของรายวิชา

1. กลยุทธ์การประเมินประสิทธิภาพของรายวิชาโดยนักศึกษา

แบบประเมินการสอนและแบบประเมินผลการเรียนรายวิชา

2. กลยุทธ์การประเมินการสอน

2.1 การสังเกตพฤติกรรมของผู้เรียน (การเข้าเรียนและขณะเรียน การทดลองเป็นกลุ่ม)

2.2 การสอบ

2.3 การศึกษาค้นคว้าด้วยตนเอง

2.4 การทวนสอบประเมินผลการเรียนรู้

3. การปรับปรุงการสอน

หลังจากสอนครบตามแนวการจัดการเรียนรู้แล้ว นำบันทึกหลังการสอนในแต่ละสัปดาห์ที่ได้จากการสังเกต มารวบรวม

ระหว่างผู้สอนและผู้เรียน และอาจารย์ในโปรแกรม ตลอดจนหาข้อมูลเพิ่มเติมเพื่อนำมาใช้ในการปรับปรุงการเรียนการสอนในครั้งต่อไป

#### 4. การทวนสอบมาตรฐานผลสัมฤทธิ์ของนักศึกษาในรายวิชา

##### 4.1 การทวนผลสัมฤทธิ์โดยนักศึกษา

ด้านที่ 1 ด้านคุณธรรมจริยธรรม ด้านที่ 2 ด้านความรู้ ด้านที่ 3 ด้านทักษะทางปัญญา ด้านที่ 4 ด้านทักษะความสัมพันธ์ระหว่างบุคคลและความรับผิดชอบ ด้านที่ 5 ด้านทักษะการวิเคราะห์เชิงตัวเลข การสื่อสาร และการใช้เทคโนโลยีสารสนเทศ

ในระหว่างกระบวนการสอนรายวิชามีการทวนสอบผลสัมฤทธิ์ในรายหัวข้อ ตามที่คาดหวังจากการเรียนรู้ในวิชาได้จากการสอบถามนักศึกษา หรือการสุ่มตรวจผลงานของนักศึกษา และหลังจากออกผลการเรียนรายวิชา มีการทวนสอบผลสัมฤทธิ์โดยรวมในวิชา คือ การทวนสอบการให้คะแนนจากประธานโปรแกรมวิชา ประธานกลุ่ม และฝ่ายวิชาการของคณะวิทยา

##### 4.2 การทวนผลสัมฤทธิ์โดยอาจารย์ผู้สอน

1. การสัมภาษณ์นักศึกษาแบบสุ่ม
2. การสอบ/ทดสอบซ้ำ

#### 5. การดำเนินการทบทวนและการวางแผนปรับปรุงประสิทธิผลของรายวิชา

จากผลการประเมินและทวนสอบผลสัมฤทธิ์ประสิทธิผลรายวิชา ได้มีการวางแผนการปรับปรุงการสอนและรายละเอียดวิชา เพื่อให้เกิดคุณภาพมากขึ้น ดังนี้

5.1 ปรับปรุงรายวิชาทุก 3 ปี ตามข้อเสนอแนะการทวนสอบตามข้อ 4

5.2 ในรายวิชาเดียวกันที่มีหลายหมู่เรียน ควรแบ่งเนื้อหาให้มีอาจารย์รับผิดชอบอย่างน้อย 2-3 คน เพื่อให้นักศึกษาทุกหมู่เรียนมีมุมมองที่เหมือนกันและเกิดมุมมองใหม่ ๆ ด้วย รวมทั้งการออกข้อสอบควรไปในทิศทางเดียวกันและตัดเกรดผลการเรียนโดยใช้เกณฑ์ช่วงคะแนนเดียวกัน

#### 6. แผนการปรับปรุงรายวิชา ให้มีความทันสมัย

ในการจัดการเรียนการสอนครั้งต่อไปจะให้แต่ละกลุ่ม

นำเสนอการประยุกต์ใช้แต่ละเทคนิคของสเปกโทรสโกปี ได้แก่ เทคนิค UV,

IR, NMR, MS