

**ເຄລຍຄໍາຕອນ**  
**ແນບກົດສອນກ່ອນເວີຍນ**  
**ເຮືອງ ພດາສຕິກ**

1.	ໜ	11.	ໜ
2.	ກ	12.	ກ
3.	ໜ	13.	ໝ
4.	ຄ	14.	ໜ
5.	ໜ	15.	ໝ
6.	ໝ	16.	ກ
7.	ກ	17.	ໝ
8.	ກ	18.	ກ
9.	ໝ	19.	ໜ
10.	ຄ	20.	ໝ

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

### ในความรู้ที่ 3.1

#### เรื่อง พลاستิกมาจากไหน

#### ขั้นแม่ยมศึกษาปีที่ 6

##### ผลการเรียนรู้ที่คาดหวัง

1. นักเรียนสามารถสังเคราะห์พลาสติกแบบง่ายได้

2. นักเรียนสามารถเขียนสมการการสังเคราะห์พลาสติกได้

<sup>1</sup>พลาสติก เมื่อกล่าวโดยทั่วไปคือ สารที่สามารถหล่อหลอมให้เป็นรูปร่างต่างๆ ได้ เมื่อได้รับความร้อนและเย็นลงจะคงรูปร่างตามที่ต้องการ แต่ปัจจุบันพลาสติกจะหมายถึง สารสังเคราะห์ประเภทพอลิเมอร์ที่เกิดจากการประดิษฐ์คืนทางวิทยาศาสตร์ ในพอลิเมอร์ พลาสติกจะประกอบด้วย อนุомерร์จำนวนมากmany และแต่ละอนุомерร์จะประกอบด้วย ชาตุสำคัญ คือ คาร์บอน (C) ไฮโดรเจน (H) ออกซิเจน (O) ในไฮโดรเจน (N) และ คลอเรน (Cl) แต่มีพลาสติกหลายชนิดที่จัดเป็นสารประกอบพากไฮโดรคาร์บอน คือ มีเฉพาะชาตุไฮโดรเจน และคาร์บอนเท่านั้นรวมกันอยู่พลาสติกเป็นสารที่มีโมเลกุลสูง คงรูป เมื่อผ่านกระบวนการวิธีการ พลิตจะมีลักษณะอ่อนต่อขณะทำการพลิต ซึ่งโดยมากใช้กรรมวิธีความร้อน หรือแรงอัด หรือ ทึบสองอย่าง สามารถทำให้มีรูปร่างต่างๆ ได้โดยใช้แบบ เราย่องมาทดลองสังเคราะห์พลาสติก ต่อไปนี้

##### การทดลอง 1. การสังเคราะห์พลาสติกอย่างง่าย

วิธีทดลอง 1. ทาวาสลินลงบนผ้าด้านในของแม่แบบทึบสองอันให้ทั่ว

2. ดวงสารละลายฟอร์มัลดีไซด์หรือฟอร์มัลินเข้มข้น 40 % โดยน้ำหนัก 2 ลบ.

ชม. ใส่บีกเกอร์ที่มีขนาด 100 ลบ.ชม.

3. ชั่งญูเรีย 10 กรัม ใส่ในบีกเกอร์ที่มีสารละลายฟอร์มัลดีไซด์ไว้แล้วแก้วคนจน ญูเรียละลาย หมด สังเกตการเปลี่ยนแปลงและบันทึกผล

4. เทส่วนผสมนึ่งในแม่แบบทึบสองอันให้มีปริมาตรเท่า ๆ กัน

5. หยดกรดซัลฟิวริกเข้มข้น 3 โมล/ลิตร ที่ละหบคประมาณ 10 หยดลงในแม่แบบ อันที่หนึ่ง คนให้ทั่ว สังเกตและเบริชบที่บานการเปลี่ยนแปลงของสารในแม่แบบทึบสองอัน และบันทึกลงในใบงานที่ 3.1

<sup>1</sup> บัญชา แสนทวี และคณะ. หนังสือเรียนสมบูรณ์แบบ วิทยาศาสตร์ภาษาไทยชั้นปีที่ 6 สารสังเคราะห์. กรุงเทพฯ: วัฒนาพานิช 2540. 26.

6. ตั้งแม่แบบอนที่สองที่มีสาระลักษณะที่ไว้ 1 คืน สังเกตการเปลี่ยนแปลงและบันทึกผล

พลาสติกที่นักเรียนสังเคราะห์ได้เรียกว่า พอลิเมอร์ของญูเรียมัลติไฮด์ด้วยกระบวนการทางเคมีซึ่งมีกรดซัลฟิวริกเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา ดังสมการ



มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

## ใบงานที่ 3.1

เรื่อง พลาสติก

ชื่อ..... ชั้น..... เลขที่..... กลุ่มที่.....

## ให้นักเรียนบันทึกผลการทดลอง และตอบคำถาม

## ตารางบันทึกผลการทดลอง

รายการทดลอง	การเปลี่ยนแปลงที่สังเกตได้
ยูรี + ฟอร์มัลดีไฮด์	
ยูรี + ฟอร์มัลดีไฮด์ + กรดซัลฟิวริก	
ยูรี + ฟอร์มัลดีไฮด์แล้วทิ้งไว้ค้างคืน	

## จงตอบคำถามต่อไปนี้

1. แม่แบบไม่ทาวสินได้หรือไม่อ่อนไหว.....
2. กรดซัลฟิวริกทำหน้าที่อะไร และพลาสติกที่ทดลองได้มีลักษณะอย่างไร.....
3. สารใดเป็นอนุมอร์และสารใดเป็นพอลิเมอร์.....
4. กระบวนการสังเคราะห์เรียกว่าอะไร.....
5. จงเขียนสมการสังเคราะห์พลาสติกจากการทดลอง.....

**แนวการตอบคำถาม  
ในงานที่ 3.1**

เรื่อง พลาสติกมาจากไหน  
วิชา วิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ ว 43264

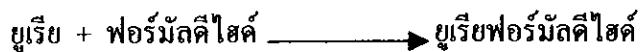
ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6

**ตารางบันทึกผลการทดลอง**

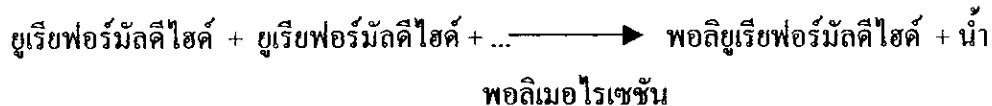
รายการทดลอง	การเปลี่ยนแปลงที่สังเกตได้
ญี่รีย + ฟอร์มัลดีไฮด์	สารละลายใส และเข็น
ญี่รีย + ฟอร์มัลดีไฮด์ + กรดซัลฟิวริก	สารละลายขุ่นขึ้น ของแข็ง
ญี่รีย + ฟอร์มัลดีไฮด์แล้วทิ้งไว้ค้างคืน	สารละลายขุ่นขึ้น ของแข็ง

1. แม่แบบที่ทำด้วยซิลิโคนไม่ทavaสlinได้ แต่แม่แบบอื่นๆ จะต้องทavaสlinจึงจะแกะชิ้นงานออกจากแม่แบบได้
2. กรดซัลฟิวริกทำหน้าที่เป็นตัวเร่งให้เกิดปฏิกิริยาเร็วขึ้น พลาสติกที่ได้มีลักษณะเป็นของแข็งสีขาว
3. ญี่รียฟอร์มัลดีไฮด์เป็นมอนомнอร์ พอลิเมอร์ได้แก่ พอลิเมอร์ญี่รียฟอร์มัลดีไฮด์
4. กระบวนการสังเคราะห์เรียกว่า พอลิเมอไรเซชัน

**กรดซัลฟิวริก**



**กรดซัลฟิวริก**



## ใบความรู้ที่ 3.2

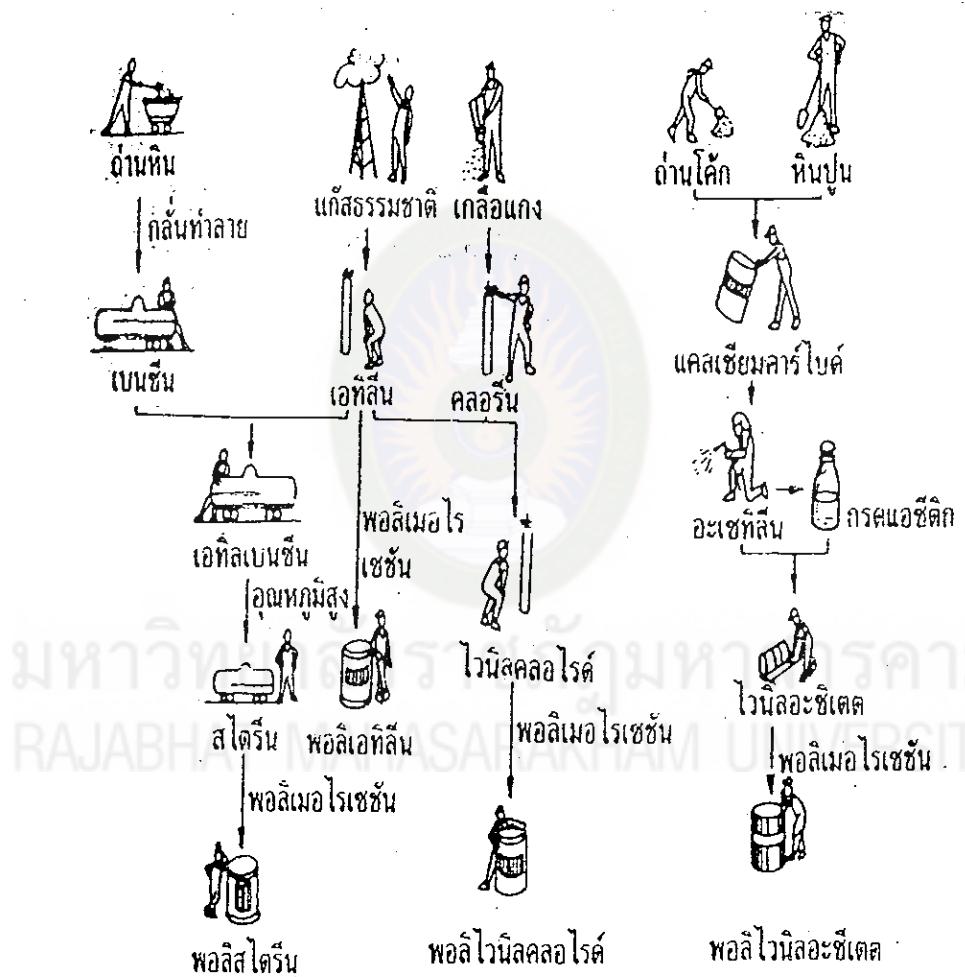
เรื่อง ขั้นตอนการสังเคราะห์พลาสติกบางชนิด

วิชาชีวภาพ ภาคภาษาไทย รหัส 43264

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6

ผลการเรียนรู้ที่คาดหวัง

บอกขั้นตอนการสังเคราะห์พลาสติกบางชนิดได้



<sup>1</sup> บัญชา แสนหวี และคณะ. หนังสือเรียนสมบูรณ์แบบ วิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ สารสังเคราะห์น้ำ. กรุงเทพฯ: วัดวนมาพาณิช 2540. 26.

### ใบงานที่ 3.2

เรื่อง ขั้นตอนการสังเคราะห์พลาสติกบางชนิด

ชื่อ..... ชั้น..... เลขที่..... กลุ่มที่.....

---

**ผลการเรียนรู้ที่คาดหวัง**

บอกขั้นตอนการสังเคราะห์พลาสติกบางชนิดได้

จงตอบคำถามหรือเติมคำลงในช่องว่างต่อไปนี้ให้สมบูรณ์และถูกต้อง

1. จากแผนภาพในใบความรู้ที่ 3.2 มีพลาสติกกี่ชนิด อะไรบ้าง  
.....  
.....  
.....
2. พลาสติกแต่ละชนิด มีอะไรเป็นอนอมอร์ และมีแหล่งกำเนิดมาจากอะไร  
.....  
.....  
.....
3. โรงงานอุตสาหกรรมผลิตพลาสติกในประเทศไทยมีมากแค่ไหน และอะไรเป็นวัสดุคุณภาพ  
.....  
.....  
.....
4. แนวโน้มในอนาคตของอุตสาหกรรมพอลิเมอร์เป็นอย่างไร มีผลกระทบต่อเศรษฐกิจอย่างไร  
.....  
.....  
.....
5. นักเรียนจะมีวิธีการใช้พลาสติกอย่างไรจึงจะไม่เกิดโพย และเกิดผลเสียแก่ประเทศไทย  
.....  
.....  
.....

**แนวคิดคำอ่าน**

**ในงานที่ 3.2**

**เรื่อง ขั้นตอนการสังเคราะห์พลาสติกบางชนิด**

1. จากแผนภาพใบความรู้ที่ 3.2 มีพลาสติก 4 ชนิด ได้แก่  
พอลิสไตริน, พอลิเอทิลีน, พอลิไวนิลคลอไรด์, พอลิไวนิลอะซีเตต  
  - พอลิสไตริน มี สไตริน เป็นมอนอเมอร์ มีเหล่งกำเนิดจากถ่านหินและก๊าซธรรมชาติ
  - พอลิเอทิลีน มี เอทิลีน เป็นมอนอเมอร์ มีเหล่งกำเนิดจากก๊าซธรรมชาติ
  - พอลิไวนิลคลอไรด์ มี ไวนิลคลอไรด์ เป็นมอนอเมอร์ มีเหล่งกำเนิดจากก๊าซธรรมชาติและเกลือแกรง
  - พอลิไวนิลอะซีเตต มี ไวนิลอะซีเตต เป็นมอนอเมอร์ มีเหล่งกำเนิดจากถ่านหินและหินปูน
2. โรงงานอุตสาหกรรมผลิตพลาสติกในประเทศไทยมีมากແบ່ນชายฝั่งทะเลตะวันออก มี ก๊าซธรรมชาติจากอ่าวไทยเป็นวัตถุคุณ
3. แนวโน้มเป็นอนาคตของอุตสาหกรรมพอลิเมอร์จะมีปริมาณเพิ่มขึ้น และทำให้เศรษฐกิจของประเทศไทยคื้น
4. วิธีการใช้พลาสติกเพื่อไม่ให้เกิดไทย และเกิดผลเสียแก่ประเทศไทย ใช้พลาสติกแต่ละชนิดให้ถูกกับงาน ใช้อย่างมีความรู้ประยุกต์ระมัดระวัง จึงจะใช้ได้นานและไม่เกิดอันตรายคือผู้ใช้

### แบบทดสอบหลังเรียน

เรื่อง พลاستิก

จำนวน 20 ข้อ

วิชา วิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ ว 43264

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6

วัตถุประสงค์ เพื่อประเมินพื้นฐานความรู้เดิม เรื่อง พลاستิกของนักเรียน

คำสั่ง ลงเครื่องหมายกากบาท ( x ) ตรงกับข้อความที่ถูกต้องในกระดาษคำตอบที่แจกให้

1. ในการทดลองเอาสารละลายญี่เรียวผสมกับฟอร์มัลดีไฮด์ แล้วหยดกรดซัลฟิวริกลงไปอา  
สารที่ได้จากปฏิกริยามาทำให้เกิดผลลัพธ์อะไร เช่น โดยใช้กรดซัลฟิวริกเป็นตัวเร่ง  
ปฏิกริยานักเรียนคิดว่าการนำอาญาญี่เรียวมาผสมกับฟอร์มัลดีไฮด์ โดยมีกรดซัลฟิวริกเป็น  
ตัวเร่งปฏิกริยานเป็นการทำให้เกิด

ก. มอนอเมอร์

ข. พลาสติกเหลว

ค. พลาสติกแบบต่อเติม

ง. พลาสติกแบบควบแน่น

2. A ,B, C และ D เป็น化合物สารละลายกรดซัลฟิวริก สารละลายฟอร์มัลดีไฮด์อย่างละ  
ขวด และสารละลายญี่เรียว 2 ขวด เมื่อเอามาผสมกัน ดังตาราง

ครั้งที่	สารละลายที่นำมาผสมกัน	การเปลี่ยนแปลงที่สังเกตได้
1	A + B + C	ไม่เห็นการเปลี่ยนแปลง
2	B + C + D	ค่อยๆกล้ายเป็นของแข็ง
3	C + D + A	ไม่เห็นการเปลี่ยนแปลง
4	D + A + B	ค่อยๆกล้ายเป็นของแข็ง

ถ้าขวด D เป็นสารละลายกรดซัลฟิวริก ขวดใดจะเป็นสารละลายญี่เรียว

ก. A และ B

ข. A และ C

ค. B และ C

ง. ข้อมูลไม่เพียงพอ

#### 3. ข้อใดกล่าวผิด

- ก. ในบรรดาสารที่มนุษย์สร้างขึ้นมาใช้ประโยชน์ พลาสติกเป็นสารสังเคราะห์ที่นำ  
มาใช้ทำวัสดุต่างๆ เพราะหลายที่สุด
- ข. พลาสติกประกอบด้วยธาตุสำคัญ กือ ไฮโดรเจนและคาร์บอน
- ค. พลาสติกเป็นสารสังเคราะห์ที่เป็นพอลิเมอร์ชนิดหนึ่ง
- ง. พลาสติกเป็นสารที่มีมวลโนเกลูลสูงและคงรูป

4. การสังเคราะห์พลาสติกพอลิเอทิลีนใช้สารใดเป็นวัตถุดิบและได้จากแหล่งใด
  - ก. บนชินจากปีโตรเลียม
  - ข. ก๊าซอะเซทิลีน จากถ่านหิน
  - ค. ก๊าซเอทิลีน จากปีโตรเลียม
  - ง. ไฮโดรคาร์บอน จากก๊าซปีโตรเลียม
5. จากการสังเคราะห์ยูเรียฟอร์มัลดีไฮด์ ได้ผลดังนี้
  1. ถัวยว่ายในที่ 1 ได้พลาสติกแข็ง เคาะออกได้
  2. ถัวยว่ายในที่ 2 ได้พลาสติกแข็ง ติดภาชนะ เคาะไม่ออกจากแบบ
  3. ถัวยว่ายในที่ 3 ต้องทึบไว้ค้างคืนจึงได้พลาสติกแข็งติดภาชนะ เคาะไม่ออก
  4. ถัวยว่ายในที่ 4 ยังคงเป็นของเหลวแม้ว่าจะทึบไว้นานเท่าไร
 

ผลการทดลองเป็นเช่นนี้ เพราะเหตุใด

    - ก. ถัวยว่ายในที่ 1 ทำให้ภายในถัวยเปียกด้วยน้ำก่อนใส่ฟอร์มามีนและยูเรียลงไป
    - ข. ถัวยว่ายในที่ 2 ลีบทางภายในถัวยด้วยวาสตินและใช้ยูเรียน้อยกว่ากำหนด
    - ค. ถัวยว่ายในที่ 3 ลีบทางภายในถัวยด้วยวาสตินและลีบใส่กรดซัลฟิวริก
    - ง. ถัวยว่ายในที่ 4 ทำให้ภายในถัวยเปียกด้วยกรดซัลฟิวริกและใช้ยูเรยามากกว่ากำหนด
  6. วัตถุดิบที่ใช้ทำพลาสติกไวนิลอะซีเตต ได้แก่อะไรบ้าง
    - ก. ถ่านหินและหินปูน
    - ข. ถ่านโค๊ก และ หินปูน
    - ค. ถ่านหิน และ เกลือแแกง
    - ง. ถ่านโค๊ก และ เกลือแแกง
  7. ปัจจุบันประเทศไทยมีโรงงานแยกก๊าซธรรมชาติ และโรงงานปีโตรเคมี ซึ่งกำลังก่อสร้างเพื่อผลิตเม็ดพลาสติก นักเรียนคิดว่าโรงงานนี้จะผลิตพลาสติกชนิดใด ไม่ได้ถ้าถือเอวัตถุดิบเป็นหลักในการ พิจารณา
    - ก. พอลิสไทรีน
    - ข. พอลิไวนิลอะซีเตต
    - ค. พอลิเอทิลีน
    - ง. พอลิไวนิลคลอไรด์
  8. พลาสติกในข้อใดมีแหล่งกำเนิดจากผลิตภัณฑ์การเกษตร
    - ก. ฟูรานและทานิตัล
    - ข. อีพอกซีและอะคริลิก
    - ค. พอลิเอทิลีนและพอลิโพรีน
    - ง. เชลแลคและเซลลูโลสไนเตอร์
  9. ประเทศใดมีแหล่งวัตถุดิบที่จะนำมาใช้ผลิตพลาสติกมากที่สุด
    - ก. จีน
    - ข. ญี่ปุ่น
    - ค. อาหรับ
    - ง. อเมริกา

10. รองเท้านักเรียน ทำจากผลิตภัณฑ์พลาสติกชนิดใด  
 ก. พอลิเอทิลีน                          ข. พอลิไวนิลดคลอไรด์  
 ค. พอลิสไตรีน                          ง. พอลิไวนิลดอะซิเตต
11. พลาสติกที่ใช้ทำถุงพลาสติกบรรจุอาหารคือข้อใด  
 ก. พอลิสไตรีน                          ข. พอลิเอทิลีน  
 ค. พอลิเอสเทอร์                          ง. พอลิไวนิลดคลอไรด์
12. พลาสติกชนิดหนึ่งเมื่อนำไปเผาไฟ ปรากฏว่าเกิดเปลวสีน้ำเงินขอบเหลือง กลิ่นคล้ายชาксตัวติดไฟ พลาสติกนี้คืออะไร  
 ก. ไนلون                                  ข. พอลิเอทิลีน  
 ค. พอลิสไตรีน                          ง. พอลิเอสเทอร์
13. ถ้าต้องการให้เครื่องใช้พลาสติกมีความแข็งแรงยึดคง ควรใช้สิ่งใดเสริมเข้ากับพลาสติก  
 ก. ไมก้า                                  ข. คาร์บอน  
 ค. แกรไฟต์                                  ง. เส้นใยแก้ว
14. ใต้ในห้องปฏิบัติการทดลอง นิยมใช้ฟอร์ไมกาปิดนิวัฟฟ์ผิวน้ำ因为 เพราะอะไร  
 1. ผิวขาว 2. ทนความร้อน 3. ทนต่อสารเคมี 4. ทำความสะอาดง่าย  
 ก. 1 และ 2                                  ข. 2 และ 3  
 ค. 3 และ 4                                  ง. 4 และ 1
15. พลาสติกที่ใช้ทำโฟม คือข้อใด  
 ก. พอลิเอทิลีน                          ข. พอลิเอสเทอร์  
 ค. พอลิไวนิลดคลอไรด์                          ง. พอลิสไตรีน
16. โฟมที่ไม่ใช้แล้วสามารถนำมาทำกาวอุดรูช่องสังกะสีหรือกระเบื้องได้ โดยนำมาละลายกับอะไร  
 ก. อะซีโตกนหรือเบนซิน                          ข. เบนซินหรือน้ำมันก๊าด  
 ค. น้ำมันก๊าด หรือเอทิลอลัลกอ肖ล                          ง. เอทิลอลัลกอ肖ล์หรือดีเซล
17. งใช้ข้อมูลต่อไปนี้ตอบคำถาม  
 1. ถุงพลาสติกใช้แล้วนำมาหลอมใช้ใหม่ได้  
 2. ไฟท้ายรถชนิดนำมาหลอมใช้ใหม่ได้  
 3. เทอร์โมพลาสติกอยู่ในน้ำแทนแทนกว่าถูกแคคลุมหรืออยู่ใต้ดิน

4. เมื่อผู้สมรรถลงในน้ำจะเกิดความร้อนสูงมาก ดังนั้นภาระที่ใช้ผ่านจึงเป็น พลาสติก เทอร์โมเซต  
นักเรียนจะพิจารณาว่า ข้อใดเป็นพลาสติกประเภทเดียวกัน
- ก. 1 และ 2                                  ข. 2 และ 3  
ค. 3 และ 4                                  ง. 4 และ 2
18. การเพาพลาสติกทำให้เกิดวัสดุซึ่งเป็นอันตราย พลาสติกชนิดใดที่เพาแล้วเกิดวัสดุนี้  
สมบูรณ์เป็นกรด
- ก. พีวีซี                                      ข. ฟอร์ไมก้า  
ค. พอลิอีโธลีน                            ง. ยูรีฟอร์มัลดีไอก์
19. ข้อใดช่วยลดปัญหาของพลาสติก
- ก. นำไปอัดให้แน่นแล้วฝังศิน  
ข. ใช้ภาระสแตนเลสบรรจุอาหารแทนพลาสติก  
ค. งดใช้ผลิตภัณฑ์พลาสติกทุกชนิด  
ง. นำไปเผาแล้วใช้ความร้อนต้มน้ำเพื่อผลิตกระแสไฟฟ้า
20. วิธีการใดที่ใช้กำจัดพลาสติกแล้วไม่เกิดผลเสียหาย
- ก. ฝัง    ข. เมา  
ค. ใช้แบคทีเรียย่อย                     ง. ยังไม่มีวิธีที่ดีที่สุด

เฉลยแบบทดสอบหลังเรียน

เรื่อง พลารถิก

- |       |       |
|-------|-------|
| 1. ก  | 11. ช |
| 2. ก  | 12. ก |
| 3. ช  | 13. ส |
| 4. ค  | 14. ช |
| 5. ค  | 15. ส |
| 6. ช  | 16. ก |
| 7. ช  | 17. ส |
| 8. ส  | 18. ก |
| 9. ส  | 19. ช |
| 10. ช | 20. ส |

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

**แบบประเมินพฤติกรรมทำงานกลุ่ม**

ชื่อกลุ่ม..... ชื่อผู้ประเมิน.....

ใบงานที่/กิจกรรมที่.....เรื่อง.....

คำชี้แจง ให้ผู้ประเมินใส่ตัวเลขลงในช่องตามความเป็นจริง

5 = มากที่สุด    4 = มาก    3 = ปานกลาง    2 = น้อย    1 = น้อยที่สุด

ชื่อสมาชิก	1.....	2.....	3.....	4.....	5.....	รวม
	.....	.....	.....	.....	.....	
คะแนน	5	5	5	5	5	
1.การมีส่วนร่วมในการวางแผน						
2.การปฏิบัติตามบทบาทหน้าที่						
3.การให้ความร่วมมือในการทำกิจกรรม						
4.การแสดงความคิดเห็น						
5.การยอมรับความคิดเห็นของผู้อื่น						
6.รับผิดชอบงานที่ได้รับมอบหมาย						
รวม						

ข้อแนะนำเพิ่มเติม.....

ลงชื่อ.....	ผู้รียน ( ..... / ..... / ..... )	เกณฑ์การประเมิน 25 ปีขึ้นไป      ระดับ ดีมาก
		20-24      ระดับ ดี
		15-19      ระดับพอใช้
		ต่ำกว่า 14      ควรปรับปรุง

### แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 4

เรื่อง : ยางเทียมชีลิโคน	เวลาทำการสอน : 3 คาบ
วิชา : วิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ ว 43264	หน่วยการเรียน : 1.5 หน่วย
ชั้น : มัธยมศึกษาปีที่ 6	ภาคเรียนที่ : 2/2548

#### สาระสำคัญ

ยางเทียมและชีลิโคน เป็นพอลิเมอร์อีกชนิดหนึ่ง ที่เรียกว่า สารยืดหยุ่น (Elastomer) มีกรรมวิธีการผลิตคล้ายกับพลาสติก แต่มีสมบัติแตกต่างกันออกไป ยางเทียมและชีลิโคน ถูกผลิตขึ้นมา เนื่องจากวัสดุธรรมชาติไม่เพียงพอที่จะตอบสนองความต้องการของมนุษย์ ได้ ซึ่งยางเทียมและชีลิโคนมีสมบัติและคุณภาพบางประการที่แตกต่างกัน ดังนี้ จึงต้อง เลือกใช้ให้เหมาะสม จากการศึกษายางเทียมและชีลิโคน ทำให้นักเรียนสามารถนำหลักการ เหล่านี้เลือกใช้ประ โยชน์ของยางเทียมและชีลิโคนในชีวิตประจำวัน ได้อย่างเหมาะสม

#### ผลการเรียนรู้ที่คาดหวัง

##### ปลายทาง

อธิบายความหมายและสมบัติของยางเทียมและชีลิโคน สรุปประโยชน์ของ ยางเทียมและชีลิโคนและเลือกใช้สารทั้งสอง ได้อย่างเหมาะสมกับงานได้

##### นำทาง

1. อธิบายความหมายของยางเทียมและสมบัติที่แตกต่างกันของยางเทียมและ ยางธรรมชาติได้
2. สรุปประโยชน์ของยางเทียมได้
3. อธิบายความหมายและสมบัติที่สำคัญของชีลิโคนได้
4. สรุปประโยชน์ของชีลิโคนได้
5. เลือกใช้ยางเทียมและชีลิโคนให้เหมาะสมกับงานได้

##### ภาระงาน/สิ่งที่ครุภาระเรียนล่วงหน้า

1. จัดทำแบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน เรื่อง ยางเทียมและชีลิโคน
2. จัดทำใบความรู้ที่ 4.1 เรื่อง ยางเทียม ในความรู้ที่ 4.2 เรื่อง ชีลิโคน
3. จัดทำใบงานที่ 4.1 เรื่อง ยางเทียมและชีลิโคน
4. จัดทำบทเรียนสำเร็จรูป เรื่อง ยางเทียมและชีลิโคน หรือ ชุดการสอน เรื่อง ยางเทียมและชีลิโคน

## ภาระงาน/กิจกรรมของนักเรียน

1. ทำแบบทดสอบก่อน และหลังเรียน
2. ศึกษาใบความรู้ที่ 4.1 เรื่อง ยางเทียม ในความรู้ที่ 4.2 เรื่อง ชิลิโคน
3. ทำใบงานที่ 4.1 เรื่อง ยางเทียมและชิลิโคน
4. ศึกษาบทเรียนสำเร็จรูป เรื่อง ยางเทียมและชิลิโคน หรือ ชุดการสอนสำเร็จรูป เรื่อง ยางเทียมและชิลิโคน
5. จัดป้ายนิเทศ

## คุณธรรม จริยธรรมที่เน้นให้เกิดแก่นักเรียน

- ตรงต่อเวลา
- ความรับผิดชอบ

## เนื้อหา

- บทที่ 4 ยางเทียมและชิลิโคน
- ยางเทียม ความหมายของยางเทียม
- ชิลิโคน

## กิจกรรมการเรียนการสอน

### คานที่ 1-2

#### ผลการเรียนรู้ที่คาดหวังนำทางข้อที่

1. อธิบายความหมายของยางเทียมและสมบัติที่แตกต่างกันและยางธรรมชาติได้
2. สรุปประโยชน์ของยางเทียมได้
3. อธิบายความหมายและสมบัติที่สำคัญของชิลิโคนได้
4. สรุปประโยชน์ของชิลิโคนได้

#### ขั้นสร้างความสนใจ

1.1 นักเรียนควร.org เท้าของแต่ละคนและยางรถจักรยานยนต์ของนักเรียนแต่ละคน พร้อมให้นักเรียนพยายามจากอะไร เหตุใดเราจึงต้องมีการห้ามเท้าและยางรถยกตื้นมา ครุรับฟังคำตอบจากนักเรียน แล้วให้นักเรียนวางแผนสำรวจตรวจสอบเพื่อหาคำตอบ โดยให้นักเรียนร่วมกันคิดวางแผนตามประเด็นต่างๆ ดังนี้

- รองเท้า และยางรถชนต์เป็นยางสังเคราะห์ (ยางเทียม)
- ยางธรรมชาติมีคุณสมบัติต่างจากยางเทียมอย่างไร
- ยางเทียมและยางธรรมชาติอันใดที่มีราคาแพงเพราะอะไร

- ชิลิโคนเป็นสารสังเคราะห์หรือไม่
- ชิลิโคนและยางเทียมมีประโยชน์อย่างไร

### 1.2 ทดสอบก่อนเรียน

#### 1.3 แจ้งผลการเรียนรู้ที่คาดหวังปลายทางและนำทาง

#### ขั้นสำรวจและค้นหา

1. นักเรียนศึกษาจากวิดีโอ เรื่อง ยางเทียม และ ชิลิโคน
2. นักเรียนนำเรื่องที่คุจารวีดีโอ มาอภิปราย ร่วมกันถึงโครงสร้าง ประโยชน์และอื่นๆ กีบวกกับ ยางเทียมและชิลิโคน โดยครุยกองให้คำแนะนำนักเรียนศึกษา เรื่อง ยางเทียมและ ชิลิโคน จากบทเรียนสำเร็จรูปหรือชุดการสอนอย่างใดอย่างหนึ่งจากกิจกรรมที่ 4.1

#### ขั้นอธิบายและลงสรุป

ครูและนักเรียนนำผลจากการอภิปรายมาสรุป ยางเทียมและชิลิโคนต่างกันเป็นสาร สังเคราะห์ซึ่งมีคุณสมบัติและโครงสร้างที่แตกต่างกันออกไป ยางเทียมมีประโยชน์มากมายรวมถึงรองเท้านักเรียนที่สวมใส่ และยางรถจักรยานยนต์ จำเป็นต้องมีการทำยางเทียมขึ้นมา เพราะปริมาณยางธรรมชาติไม่เพียงพอ

ชิลิโคน มีโครงสร้างหลัก คือ ออกซิเจน ไฮโดรเจน คาร์บอน และ ชิลิโคน มีประโยชน์มากมาย เช่น เครื่องมือทางการแพทย์ ฉนวนไฟฟ้า เครื่องมือทางการเกษตร เป็นต้น นักเรียนสรุปความหมายของยางเทียมและชิลิโคน ประโยชน์ของยางเทียมและ ชิลิโคน ครุแนะนำเพิ่มเติม

#### ขั้นขยายความรู้

1. ครูให้ความรู้เพิ่มเติมแก่นักเรียนโดยใช้ใบความรู้ที่ 4.1 และ 4.2 เรื่อง ยางเทียมและ ชิลิโคน
2. ให้นักเรียนศึกษาเอกสารประกอบการเรียน เรื่อง ยางเทียมและชิลิโคน

#### ขั้นประเมิน

1. นักเรียนที่ไม่ได้ร่องเท้ามาเรียนแต่ได้ร่องเท้าและมาเรียนชักถามเพื่อนว่า เป็นยางเทียม หรือไม่ นักเรียนในห้องสามารถตอบได้ถูกต้องว่า เป็นยางเทียม
2. ชักถามนักเรียนที่ได้ฟันปลอมว่าทำมาจากชิลิโคนหรือไม่ นักเรียนตอบตรงกันว่าทำ มาจากชิลิโคน
3. ร่วมกันอภิปรายยางเทียมกับยางธรรมชาติมีสมบัติที่แตกต่างกันคือ ยางธรรมชาติ มีสมบัติเด่นกว่ายางเทียม คือ มีความแข็งแรงทนทาน มีความยืดหยุ่น

พอเนะะทනต่อອຸພ້ກູມືຕໍ່າ ອ່ອນນຸ່ມ ສາມາຮອດປຶ້ງກັນກາຮື່ນຜ່ານຂອງເຫຼື້ອ ໂຮກໄດ້ ແລະມີຄວາມ  
ສະຄວກໃນການນຳໄປໃຫ້ທຳພລິກົມທີ່ຕ່າງໆ ເຫັນ ຄຸນມືອຍາ ກຣະເປົ້ານໍ້າຮັອນ ເປັນດັນ  
**ຫລັກຽນແລະຫືນຈານຂອງນັກເຮືອນ**

1. ກຣະດາຍຄໍາຕອບແບນທດສອນກ່ອນເຮືອນແລະຫລັງເຮືອນ
2. ໃບຈານທີ່ 4.1
3. ປໍາຍນິເຕີກ

### ຄານທີ່ 3

ຜົກກາຮືອນຮູ້ທີ່ຄາດຫວັງນໍາທາງຂ້ອງທີ່ 1. ເລືອກໃຊ້ຍາງເຖິມແລະຊີລິໂຄນໄຫ້ເໜາະສນ  
ກັນຈານໄດ້

1. ທບທວນຄວາມຮູ້ເດີມຈາກເຮືອງສນບັດີແລະປະໂຍ່ນຂອງຍາງເຖິມແລະຊີລິໂຄນຈາກການທີ່  
ຜ່ານນາ
2. ແຈ້ງຜົກກາຮືອນຮູ້ທີ່ຄາດຫວັງປລາຍທາງແລະນໍາທາງ
3. ນັກເຮືອນທຳໃບຈານທີ່ 4.1 ເຮືອງ ຍາງເຖິມແລະຊີລິໂຄນ
4. ນັກເຮືອນຕຽບຄໍາຕອບຈາກແນວຄໍາຕອບຈາກໃບຈານທີ່ 4.1
5. ນັກເຮືອນຮ່ວມຈັດປໍາຍນິເຕີກຕາມກິຈกรรมເສນອແນະ
6. ນັກເຮືອນຮ່ວມສຽງປະຕິເກີຍກັບນທບາທຂອງຍາງເຖິມແລະຊີລິໂຄນໃນປັ້ງຈຸບັນ ຈາກປໍາຍນິເຕີກ  
ກຽບແນະນາເພີ່ມເຕີມ ແລະຮມ່ຍນັກເຮືອນກຸ່ມື້ທີ່ຈັດປໍາຍນິເຕີກ ສ່ວນກຸ່ມື້ນັກເຮືອນທີ່ໄໝຈັດ  
ກຽບແນະປໍາມາ ອຸປະຮັດ ພຣັອນໜີແນະໄກ້ກໍາລັງໃຈ
7. ນັກເຮືອນທດສອນຫລັງເຮືອນ

#### ກິຈกรรมເສນອແນະ

ໃໝ່ນັກເຮືອນຈັດປໍາຍນິເຕີກເຮືອງ ບທບາທຂອງຍາງເຖິມແລະຊີລິໂຄນໃນປັ້ງຈຸບັນ ໂດຍ  
ແປ່ງກຸ່ມື້ນັກເຮືອນ ວັບພິດຂອບຈານ ເພື່ອໃໝ່ງຈານສໍາເລັດຕາມປໍາໜາຍ

#### ສື່ອກກາຮືອນກາຮືອນ / ແຫວ່ງເຮືອນຮູ້

1. ວິດທັສນີ ເຮືອງ ຍາງເຖິມແລະຊີລິໂຄນ
2. ໃບຄວາມຮູ້ທີ່ 4.1 ແລະ ໃບຄວາມຮູ້ທີ່ 4.2 ເຮືອງ ຍາງເຖິມແລະຊີລິໂຄນ
3. ບທເຮືອນສໍາເລັດຈຸບັນ ເຮືອງ ຍາງເຖິມແລະຊີລິໂຄນ
4. ຮດຈັກຮຽນຍັນຕິ
5. ທ້ອງໂສດທັສນສຶກໝາ

6. ห้องสมุด
7. อินเตอร์เนต
8. หนังสือเรียนรายวิชาวิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ เรื่อง สารสัมเคราะห์ ของสถาบันส่งเสริม การสอนวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี
9. อาจารย์วราภรณ์ พิมพ์เขต
10. ในงานที่ 4.1 เรื่อง ยางเทียมและชิลิโคน พร้อมแนวคิดตอบ
11. ป้ายนิเทศ

#### **การวัดผลและประเมินผล**

1. วัดตามผลการเรียนรู้ที่คาดหวังนำทาง
2. วิธีการวัดและประเมินผล
  - 2.1 ทดสอบ
  - 2.2 ตรวจใบงาน, ป้ายนิเทศ
  - 2.3 สังเกตพฤติกรรมของนักเรียน
3. เครื่องมือที่ใช้ในการประเมิน
  - 3.1 แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน
  - 3.2 ในงานที่ 4.1
  - 3.3 แบบรายงานผลปฏิบัติกรรม
  - 3.3 แบบประเมินคุณลักษณะที่พึงประสงค์
  - 3.4 แบบประเมินป้ายนิเทศ
4. เกณฑ์การประเมิน
  - 4.1 แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน ถ้าตอบถูกได้ 1 คะแนน ตอบผิดได้ 0 คะแนน (เกณฑ์ผ่านผลการเรียนรู้ที่คาดหวังคิดจากการทำแบบทดสอบหลังเรียนได้ตั้งแต่ร้อยละ 70 ขึ้นไป)
  - 4.2 ในงานที่ 4.1 ถ้าตอบถูกได้ 1 คะแนน ตอบผิดได้ 0 คะแนน
  - 4.3 แบบประเมินพฤติกรรมและการทำงานของนักเรียน ในการจัดป้ายนิเทศ
 

ระดับ	1	หมายถึง	ต้องปรับปรุง
ระดับ	2	หมายถึง	พอใช้
ระดับ	3	หมายถึง	คือ
ระดับ	4	หมายถึง	คุ้มค่า

5. การประเมินเกณฑ์การผ่าน

- 5.1 แบบทดสอบ นักเรียนได้คะแนนไม่น้อยกว่า 70 %
- 5.2 ในงานที่ 4.1 นักเรียนได้คะแนนไม่น้อยกว่า 80 %
- 5.3 คุณธรรมที่ต้องการเน้น นักเรียนเข้าร่วมกิจกรรม 80 %



**ความเห็นของหัวหน้ากลุ่มสาระการเรียนรู้**

ลงชื่อ.....

(.....)

หัวหน้ากลุ่มสาระวิทยาศาสตร์

...../...../.....

**ความเห็นของรองผู้อำนวยการฝ่ายวิชาการ**

ลงชื่อ.....

(.....)

รองผู้อำนวยการฝ่ายวิชาการ

...../...../.....

**ความเห็นของผู้บริหาร**

ลงชื่อ.....

(.....)

ผู้อำนวยการ โรงเรียนเมืองสรวงวิทยา

...../...../.....

บันทึกหลังสอน

ผลสอน

ปัญหาและอุปสรรค

แนวทางแก้ไข

ลงชื่อ.....

(นายสันติพงษ์ ยมรัตน์)

...../...../.....

แบบทดสอบก่อนเรียน

เรื่อง ยางเที่ยม และชิลิโคน

รายวิชาวิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ ว 43264

ระดับชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6

จำนวน 6 ข้อ

---

**คำชี้แจง** จงทำเครื่องหมายกากรบท ( x ) ลงในตัวเลือกที่ถูกที่สุดเพียงข้อเดียว เวลา 8 นาที  
3 คะแนน

1. ในการทำศักยกรรมเสริมจมูก นักเรียนคิดว่าแพทย์จะเลือกใช้วัสดุในข้อใดมาทำ
 

ก. ชิลิโคน	ข. พลาสติก
ค. ยางเที่ยม	ง. ยางธรรมชาติ
2. ข้อใดไม่ใช่ สมบัติเด่นของชิลิโคน
 

ก. ฉีกขาดได้ง่าย	ห. ทนต่อการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิได้มาก
ค. สามารถตัวได้ยาก	จ. ไม่ว่องไวต่อการทำปฏิกิริยาเคมี
3. ข้อใดถูก
 

ก. ยางเที่ยมถูกผลิตขึ้นมาทดแทนยางธรรมชาติ เนื่องจากยางธรรมชาติมีสมบัติมีสมบัติ ไม่เหมาะสมกับการใช้งาน	ช. ยางเที่ยมถูกผลิตขึ้นมาทดแทนยางธรรมชาติซึ่งมีปริมาณไม่เพียงพอ กับการใช้งาน
ค. ยางเที่ยมถูกผลิตขึ้นมาทดแทนยางธรรมชาติเนื่องจากนำมาใช้งานค่าจุลทรรศน์ต่างๆ	จ. ยางธรรมชาติได้ทุกรอย
4. ข้อใดเป็นธาตุที่เป็นองค์ประกอบหลักของชิลิโคน
 

ก. ชิลิโคน ออกซิเจน คาร์บอน และ ไฮโดรเจน	ห. ชิลิโคน อะร์กอน คาร์บอน และ อออกซิเจน
ค. คาร์บอน ไฮโดรเจน อออกซิเจน และ คลอรีน	จ. คาร์บอน ไฮโดรเจน อออกซิเจน และ ไนโตรเจน

5. ลักษณะของชิลิโคนมีทั้งแบบเป็นน้ำมันและเป็นยาง ซึ่งลักษณะที่แตกต่างกันนี้ขึ้นอยู่กับสิ่งใด
  - ก. รูปแบบการผลิต
  - ข. โครงสร้างของไม้เลกุล
  - ค. ชนิดของอนอมอเมอร์
  - จ. อุณหภูมิของอากาศในขณะนั้น
6. ข้อใด ไม่ใช่ ประโยชน์ของชิลิโคน
  - ก. การผลิตกาว
  - ข. การทำสายเคเบิล
  - ค. การผลิตอวัยวะเทียม
  - จ. การทำอุปกรณ์อิเล็กทรอนิกส์



มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

เฉลยแบบทดสอบก่อนเรียน

เรื่อง ยางเทียมและซิลิโคน

วิชาชีวเคมี รหัส ว43264

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6

- |    |   |
|----|---|
| 1. | ก |
| 2. | ก |
| 3. | ข |
| 4. | ก |
| 5. | ข |
| 6. | ก |

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

ใบความรู้ที่ 4.1

เรื่อง ยางเทียม

วิชา วิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ ว 43264

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6

**ผลการเรียนรู้ที่คาดหวัง**

1. อธิบายความหมายของยางเทียมและสมบัติที่แตกต่างกันของยางธรรมชาติกับยางเทียมได้
2. สรุปประโยชน์ของยางเทียมได้

**เนื้อหา**

'ยางเทียม'หรือ'ยางสังเคราะห์'เป็นพอลิเมอร์ชนิดต่อเติมมีสมบัติขึ้นๆ ได้ดีและเมื่อได้รับความร้อนสมบัติต่างๆจะเสียไป ไม่สามารถกลับมาใช้ใหม่ได้อีก พลาสติกในโมเลกุลประกอบด้วยชาตุหลัก คือ คาร์บอน ไฮโคลเจน อาจมี กลอริน และ ไนโตรเจน ด้วย ยางเทียมมีด้วยกันหลายชนิด เช่น

1. พอลิบิวตาไ刁อีน (Polybutadiene) พอลิเมอร์ประกอบด้วยโมเลกุลของอนองเมอร์ชนิดเดียว คือบิวตาไ刁อีน (Butadiene) มีความยืดหยุ่นกว่ายางธรรมชาติใช้ทำยางรถยนต์ได้
2. นีโอพรีน (Neoprene) พอลิเมอร์ประกอบด้วยโมเลกุลของคลอโรบิวตาไ刁อีน (Chlorobutadiene) เป็นพอลิเมอร์ที่มีการสลายตัวยาก ทนไฟ มีคุณสมบัติทนต่อความเย็นและตัวทำละลายอื่น ได้ดี
3. ยางเอส บี อาร์ หรือ ยางสไตรีน บิวตาไ刁อีน (Styrene Butadiene Rubber หรือ SBR ) เป็นยางสังเคราะห์ที่เป็น โคพอลิเมอร์ ในพอลิเมอร์ประกอบด้วยโมเลกุลของอนองเมอร์ 2 ชนิด คือ สไตรีน (Styrene) และบิวตาไ刁อีน ( Butadiene) เป็นยางสังเคราะห์ที่สำคัญที่ใช้ในการผลิตยางรถยนต์ที่แพะร้าบามากในปัจจุบัน
4. ยาง เอส บี เอส หรือ ยางอะคริโลไนตริล บิวตาไ刁อีน สไตรีน (Acrylonitrile Butadiene Styrene หรือ ABS ) เป็นยางสังเคราะห์ที่เป็น โคพอลิเมอร์ ในพอลิเมอร์ประกอบด้วยโมเลกุลของอนองเมอร์ 3 ชนิดคือ อะคริโลไนตริล บิวตาไ刁อีน สไตรีน เกิดจากการเติมอะคริโลไนตริลลงในปฏิกิริยาระหว่าง สไตรีน และบิวตาไ刁อีน (SBR) ทำให้ได้สารที่มีสมบัติคล้าย

<sup>1</sup> บัญชา แสนทวี และคณะ. หนังสือเรียนสมบูรณ์แบบ วิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ สารสังเคราะห์. กรุงเทพฯ: วัฒนาพาณิช. 2540. หน้า 73-75

พลาสติก คือไม่หยดหยุ่นและสามารถนำมาทำเป็นรูปร่างต่างๆตามแม่แบบได้ ABS ใช้ทำผลิตภัณฑ์สำเร็จรูปต่างๆ เช่น ส่วนประกอบในรถยนต์ (ไฟท้ายรั้วหลักหน้าหม้อร้อนฯ และตကแเดงขอบค่างๆ) ใช้ทำเครื่องใช้ในบ้าน เครื่องใช้ไฟฟ้า เครื่องใช้สำนักงาน ศูนย์โทรศัพท์ หน้าปัดเครื่องไฟฟ้า ท่อ และข้อต่อ

ยางธรรมชาติและยางเทียมต่างกันเป็นพอลิเมอร์ที่มีสมบัติเหมือนกัน คือมีความยืดหยุ่น มีโครงสร้างโมเลกุลเป็นสายยาว และสามารถม้วนขาดเป็นวงและบิดเป็นเกลียวได้ ยางธรรมชาติ มีราคุที่เป็นองค์ประกอบในพอลิเมอร์ คือ สารบอน และ ไอโอดเรجن ยางธรรมชาติเป็น พอลิเมอร์ของไอโซพรีน ( $\text{Isoprene-C}_5\text{H}_8$ ) ยางธรรมชาติจึงเป็นพอลิไอโซพรีน ยางธรรมชาติ ได้จากพืช เช่น ยางพารา แล้วบังได้จากพืชบางชนิดที่ให้น้ำยาง ได้ เช่น ต้นยางกัดตา ต้นยางพาราฯ และต้นยางชิงเคดิล มีสมบัติด้านทานต่อแรงดึงสูง ทนต่อการขัดถู ยืดหยุ่นได้ดี ไม่ ละลายน้ำ แต่จะแข็งและเปราะที่อุณหภูมิต่ำ เหนียวและอ่อนตัวเมื่อร้อน จึงมีการเติมกำมะถัน ลงไปในคุณสมบัติของยาง ในขณะที่ให้ความร้อนไปด้วย ทำให้ได้ยางที่ไม่เหนียวเหนอะหนะหรือ เปราะแตก และยังคงมีสมบัติอื่นเหมือนเดิม เรียกว่างที่ได้ว่า ยางวัลคาไนซ์ (Vulcanized Rubber) ยางธรรมชาตินำมาใช้เป็นส่วนทึ่มลูกกอกลัฟ ใช้ทำลูวนไฟฟ้า และยางรถยนต์

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

## ใบความรู้ที่ 4.2

### เรื่อง ชิลิโคน

วิชาวิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ ว 43264

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6

#### ผลการเรียนรู้ที่คาดหวัง

1. อธิบายความหมายของชิลิโคนและสมบัติที่สำคัญได้
2. สรุปประโยชน์ของชิลิโคนได้

#### เนื้อหา

ชิลิโคน เป็นพอลิเมอร์สังเคราะห์ประเภทหนึ่ง เช่นเดียวกับยาง พอลิเมอร์ของชิลิโคน ประกอบด้วยโมเลกุลของอนุมอนเมอร์จำนวนมากน้ำหนักซึ่งมีติดกัน โดยไม่แต่ละโมเลกุลของอนุมอนเมอร์ประกอบด้วยชาตุหลัก คือ ชิลิโคน คาร์บอน ไฮโดรเจน และ ออกซิเจน ซึ่งต่างจาก พลาสติกที่มีชาตุหลักเป็น คาร์บอน ไฮโดรเจน ออกซิเจน และ คลอริน เปรียบเทียบ โครงสร้างของพอลีเอทธิลีน(พลาสติก) กับ ชิลิโคน

ชิลิโคนเป็นพอลิเมอร์ที่เกิดจากปฏิกิริยาพอลิเมอร์ไรเซ็นแบบควบแน่นโดยบนอนุมอนเมอร์รวมกันเป็นพอลิเมอร์แล้วมีสารอื่นเกิดตามมาด้วย เช่น น้ำ ชิลิโคนมีชื่อเรียกอีกอย่างว่า ออร์แกโนพอลิไซโลไซด์ (Organopolysiloxane)

โครงสร้างของชิลิโคนค่อนข้างแข็งแรง เป็นวัสดุที่สามารถตัวได้ยาก ไม่ว่องไวในการทำปฏิกิริยาเคมี มีความทนทานต่อการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิได้มาก นอกจากนี้ยังรับแรงดึง แรงอัด และแรงบิดงดได้ปาน-กลาง เป็นฉนวนไฟฟ้าที่ดี ทึบแสง ทำให้มีสีต่างๆ ได้ง่าย แต่ไม่นิยมใส่สีเนื่องจากชิลิโคนไม่ได้นำไปใช้ในงานตกแต่ง ชิลิโคนมีโครงสร้างโมเลกุลต่างๆ ดังนี้

1. ชิลิโคนที่มีโครงสร้างแบบสายยาง เป็นพอลิเมอร์ขนาดเล็ก มีลักษณะเป็นน้ำมัน (Silicone Oil) น้ำมันชิลิโคนค่อนข้างคงตัวกว่าน้ำมันที่เป็นไฮโดรคาร์บอน แม้ในอุณหภูมิสูงมากๆ และ ไม่เหนียวหนืดในอุณหภูมิต่ำ น้ำมันชิลิโคนจึงใช้เป็นน้ำมันหล่อลื่นได้ดี

<sup>1</sup> คู่มือครุสสอนภาษาไทยผ่านความทึบเข้มสำหรับโรงเรียนปลายทาง. โครงการ การศึกษาทางภาษา ผ่านความทึบเข้ม โรงเรียนวังไถกังวล ระดับมัธยมศึกษาตอนปลาย เล่มที่ 2 ปีการศึกษา 2545. หน้า 210-211

2. ชิลิโคนที่มีโครงสร้างแบบต่าข่าย เป็นพอลิเมอร์ขนาดใหญ่มีลักษณะเป็นยาง (Silicone Rubber) ซึ่งมีสมบัติกล้ายกลึงกับยางวัลคาไนซ์(Vulcanized Rubber) ใช้ประโยชน์ในการทำแบบ

3. ชิลิโคนที่มีขนาดไม่เล็กอยู่ระหว่างน้ำมันชิลิโคนกับยางชิลิโคน เรียกว่า ชิลลี่ พุตตี้ (Silly Putty) เป็นวัสดุที่มีสมบัติขีดหยุ่นได้ดี และสามารถทำเป็นของเหลวได้ในลักษณะเดียว คันกับมือ ใช้ประโยชน์ในการผลิตของเล่นสำหรับเด็ก



## ใบงานที่ 4.1

## เรื่อง ยางเทียมและชิลิโคน

วิชาวิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ ว 43264

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6

ชื่อ..... ชั้น..... เลขที่..... กลุ่มที่.....

---

จงตอบคำถามต่อไปนี้ให้สมบูรณ์และถูกต้อง

1. ยางเทียมและยางธรรมชาติแตกต่างกันอย่างไร จงอธิบาย

.....

2. ยางเทียม คืออะไรและนำไปใช้ประโยชน์ในด้านใดบ้าง

.....

3. ชิลิโคนมีชื่อเรียกอีกอย่างหนึ่งว่าอะไร

.....

4. เราใช้ชิลิโคนไปใช้ในทำการแพทย์ในเรื่องใด

.....

5. นักเรียนคิดว่า การนำชิลิโคนไปใช้ในการทำการแพทย์นี้ดีแล้วข้อเสียอย่างไรบ้าง  
อธิบาย

.....

6. นักเรียนเห็นด้วยหรือไม่กับคำพูดที่ว่า เราไม่สามารถนำยางเทียมไปใช้ในการทำผลิตภัณฑ์ต่างๆแทนยางธรรมชาติได้ทุกชนิด

.....

### แนวตอนใบงานที่ 4.1

**เรื่อง ยางเทียมและซิลิโคน**  
**วิชาชีวเคมีศาสตร์กายภาพชีวภาพ ว 43264**      **ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6**

---

1. ยางเทียมและยางธรรมชาติต่างกันคือ มีโมเลกุลของชาตุประกอบที่แตกต่างกันคือ  
ยางเทียมประกอบด้วยชาตุหลักคือ คาร์บอน ไฮโดรเจน อาจมี คลอรีน และ ไนโตรเจน  
ส่วนยางธรรมชาติมีชาตุที่เป็นองค์ประกอบหลัก คือ คาร์บอน ไฮโดรเจน เป็นพอลิเมอร์ของ  
ไฮโซพรีน ยางธรรมชาติ มีสมบัติเด่นกว่ายางเทียม คือ มีความแข็งแรงทนทาน มีความยืดหยุ่น  
พอเหมาะสม ทนต่ออุณหภูมิต่ำ อ่อนนุ่ม สามารถป้องกันการซึมผ่านของเชื้อโรคได้ดี
2. ยางเทียมเป็นยางสังเคราะห์เป็นพอลิเมอร์ชนิดต่อเติมที่มีสมบัติยืดหยุ่น ได้ดีมาก ไม่  
เหมือนพลาสติก เมื่อได้รับความร้อนสมบัติต่างๆ จะเสียไป ไม่สามารถกลับมาใช้ใหม่ได้  
เป็นสารสังเคราะห์ที่มีการผลิตขึ้นมาแทนยางธรรมชาติที่มีโอกาสขาดแคลน
3. ซิลิโคนนี้ซึ่อเรียกอีกอย่างหนึ่งว่า ออร์กโนโพลิไซโลเคน ( Organopolysiloxane)
4. เรานำซิลิโคนไปใช้ในวงการแพทย์ ได้แก่ ใช้ในผลิตอวัยวะเทียมต่างๆ เช่น ทำชิ้นส่วน  
ของหัวใจ กระเพาะอาหาร และถ้าไส้ กระดูกข้อต่อ ข้อต่อนิ่ว ท่อที่เกี่ยวกับหลอดลมก็  
เป็นต้น ใช้ในการทำศัลยกรรมตัดแต่งชิ้นส่วนต่างๆ ของหู ส่วนเทียนต่างๆ บนใบหน้า เช่น  
เลนส์สัมผัส เสริมจมูกเป็นต้น
5. ตอบตามความคิดเห็นของนักเรียน
6. ขึ้นอยู่กับเหตุผลของนักเรียนที่ตอบ

**แบบทดสอบหลังเรียน  
เรื่อง ยางเทียน และชิลิโคน**

รายวิชาพิทยาศาสตร์ภาษาไทยชั้นป. 4 43264

ระดับชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6

**คำชี้แจง จงทำเครื่องหมายกาหนาท ( x ) ลงในตัวเลือกที่ถูกที่สุดเพียงข้อเดียว เวลา 8 นาที**

3 คะแนน

**1. ข้อใดไม่ใช่ สมบัติเด่นของชิลิโคน**

- |                    |                                      |
|--------------------|--------------------------------------|
| ก. ฉีกขาดได้ง่าย   | บ. ทนต่อการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิได้มาก |
| ค. สามารถตัวได้ยาก | ง. ไม่ว่องไวต่อการทำปฏิกิริยาเคมี    |

**2. ลักษณะของชิลิโคนมีทั้งแบบเป็นน้ำมันและเป็นยาง ซึ่งลักษณะที่แตกต่างกันนี้ขึ้นอยู่ กับสิ่งใด**

- |                    |                              |
|--------------------|------------------------------|
| ก. รูปแบบการผลิต   | บ. โครงสร้างของโมเลกุล       |
| ค. ชนิดของอนโนมอร์ | ง. อุณหภูมิของอากาศในขณะนั้น |

**3. ในการทำศัลยกรรมเสริมจมูก นักเรียนคิดว่าแพทย์จะเลือกใช้วัสดุในข้อใดมาทำ**

- |             |                |
|-------------|----------------|
| ก. ชิลิโคน  | บ. พลาสติก     |
| ค. ยางเทียน | ง. ยางธรรมชาติ |

**4. ข้อใดเป็นธาตุที่เป็นองค์ประกอบหลักของชิลิโคน**

- |   |
|---|
| ก. ชิลิโคน ออกซิเจน คาร์บอน และ ไฮโดรเจน  |
| ข. ชิลิโคน อาร์กอน คาร์บอน และ ออกซิเจน   |
| ค. คาร์บอน ไฮโดรเจน ออกซิเจน และ คลอรีน   |
| ง. คาร์บอน ไฮโดรเจน ออกซิเจน และ ไนโตรเจน |

**5. ข้อใดถูก**

- ก. ยางเทียนถูกผลิตขึ้นมาทดแทนยางธรรมชาติ เนื่องจากยางธรรมชาติมีสมบัติไม่เหมาะสม กับการใช้งาน
- ข. ยางเทียนถูกผลิตขึ้นมาทดแทนยางธรรมชาติซึ่งมีปริมาณไม่เพียงพอ กับการใช้งาน
- ค. ยางเทียนถูกผลิตขึ้นมาทดแทนยางธรรมชาติเนื่องจากนำมาใช้งานค้างๆ แทนยางธรรมชาติได้ทุกรายี
- ง. ยางเทียนมีศักดิ์สูงในการผลิตถูกกว่ายางธรรมชาติ เนื่องจากใช้วัสดุดีบจากปิโตรเลียม

**6. ข้อใด ไม่ใช่ ประโยชน์ของชิลิโคน**

- |                       |                               |
|-----------------------|-------------------------------|
| ก. การผลิตภาชนะ       | ข. การทำสายเคเบิล             |
| ค. การผลิตอวัยวะเทียม | ง. การทำอุปกรณ์อิเล็กทรอนิกส์ |

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

เฉลยแบบทดสอบหลังเรียน

เรื่อง ยางเทียมและชิลิโคน

วิชาวิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ รหัส ว43264

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6

1. ก
2. ข
3. ก
4. ก
5. ข
6. ก

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

### แบบประเมินการสอนของอาจารย์ประเมินโดยนักเรียน

ชื่อผู้สอน นายสันติพงศ์ บมรัตน์ รายวิชาวิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ รหัสวิชา 243264  
 ภาคเรียนที่ 2 ปีการศึกษา 2548 โรงเรียนเมืองสรวงวิทยา อําเภอเมืองสรวง จังหวัดร้อยเอ็ด  
**คำชี้แจง** การประเมินการสอนของอาจารย์ เพื่อพัฒนาการเรียนการสอน มีจุดมุ่งหมายเพื่อ  
 ที่จะได้ข้อมูลในการปรับปรุงการจัดการเรียนการสอนให้มีประสิทธิภาพยิ่งขึ้น ให้นักเรียน  
 วิเคราะห์และตอบให้ตรงกับความเป็นจริงมากที่สุด โดยทำเครื่องหมายถูก (/) หรือข้อความ  
 ตามความคิดเห็นของนักเรียน ทั้งนี้คำตอบไม่มีผลต่อคะแนน

รายการประเมิน	ระดับการประเมิน				
	ดีมาก	ดี	ปานกลาง	น้อย	น้อยที่สุด
1.เข้าสอนและเลิกตรงเวลา					
2.สอนตามหัวข้อและเวลาที่กำหนด					
3.เอกสารหรือตำราสำหรับให้นักเรียน ใช้อ่าน ประกอบ					
4.การใช้สื่อประกอบการสอนมีความเหมาะสม					
5.การจัดลำดับเนื้อหาเป็นไปอย่างมีระบบและ ขั้นตอนชัดเจน					
6.บรรยายด้วยน้ำเสียงชัดเจน และใช้ภาษาเข้าใจ ง่ายและไม่นอกเรื่องงานเสียเนื้อหาหลัก					
7.วิธีการสอนกระตุ้นการคิด การวิเคราะห์ การ แก้ปัญหา เพื่อช่วยให้นักเรียนเข้าใจในเนื้อหา วิชา					
8.ปฏิสัมภានให้นักเรียนเข้าพูดและขอคำ ปรึกษา นอกเวลาเรียน					
9.มีการสอดแทรกเรื่องคุณธรรมและจริยธรรมที่ มีสาระประโยชน์ในระหว่างสอน					
10.สร้างอารมณ์ขันในการเรียนการสอน					

ข้อคิดเห็นอื่นๆ.....

**แบบสังเกตพฤติกรรมและการทำงานของนักเรียน**  
**รายวิชา.....รหัสวิชา.....ห้อง.....กุ่มที่.....**

เลขที่	ชื่อ - สกุล	พฤติกรรมการทำงาน			
		ความสนใจ (5)	การร่วมกิจกรรม (5)	การตอบคำถาม (5)	รวม (15)
1.					
2.					
3.					
4.					
5.					
6.					
7.					
8.					
9.					
10.					
11.					
12.					
13.					
14.					
15.					
16.					
17.					
18.					
19.					
20.					

ลงชื่อ .....ผู้ประเมิน  
 (.....)

**แบบบันทึกการปฏิบัติกิจกรรม**  
**กิจกรรมที่ปฏิบัติ 1. ใบงานที่ 4.1 2. อภิปราย 3. ป้ายนิเทศ**

เลขที่	ชื่อ - anus	พฤติกรรมที่สังเกต/คะแนน					
		1	2	3	4	5	รวมคะแนน
		5	5	3	2	5	20

ลงชื่อ.....

(.....)

ผู้ประเมิน

### แบบประเมินการทำงานกลุ่ม ป้ายนิเทศ

ชื่อ-สกุล..... เลขที่..... กตุนที่ ..... ห้อง.....  
 ป้ายนิเทศเรื่อง.....  
 ผู้ประเมิน ( ) ตนเอง ( ) เพื่อนักเรียน ( ) ครูผู้สอน ( ) อื่นๆ.....

ที่	รายการประเมิน	ระดับคุณภาพ				หมายเหตุ
		ดีมาก (4)	ดี (3)	ปานกลาง (2)	พอใช้ (1)	
1.	มีความสามัคคีกันในกลุ่ม ร่วมคิด ทำงาน ทันตามกำหนดเวลา					
2	ป้ายนิเทศเนื้อหา บทสรุป ถูกต้อง ป้ายนิเทศตรงตามเนื้อหาและ					
3.	ผลการเรียนรู้ที่คาดหวัง					
4.	นักเรียนมีการรับฟังความคิดเห็น ซึ่งกันและกัน ประยัคต์					
5.	มีความรอบคอบ มีเหตุมีผลในเรื่องที่จัดป้ายนิเทศ และเรื่องที่					
6.	แสดงสามารถนำไปประยุกต์ใช้ให้เกิดประโยชน์แก่ชีวิตประจำวันได้					

ความคิดเห็น/ข้อเสนอแนะเพิ่มเติม.....

ลงชื่อ..... ผู้ประเมิน  
(.....)

### แบบประเมินผลการอภิปราย

เลข ที่	ชื่อ - สกุล	รายการประเมิน / ระดับคะแนน			รวม
		แสดงความคิดเห็น	อภิปรายได้เข้าใจ	ความรอบรู้	
1.					
2.					
3.					
4.					
5.					
6.					
7.					
8.					
9.					
10.					
11.					
12.					
13.					
14.					
15.					

**มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม**  
**RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY**

<u>หมายเหตุ</u>	ระดับ 1	หมายถึง	ต้องปรับปรุง
	ระดับ 2	หมายถึง	พอใช้
	ระดับ 3	หมายถึง	ดี
	ระดับ 4	หมายถึง	ดีมาก

แผนการจัดการเรียนรู้โดยสอนด้วยบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วย

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

## แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 1

**เรื่อง :** มาตรฐานการสังเคราะห์กันผล

เวลาทำการสอน 3 คาบ

**วิชา :** วิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ ว 43264

หน่วยการเรียน 1.5 หน่วย

**ชั้น :** มัธยมศึกษาปีที่ 6

ภาคเรียนที่ 2/2548

### สาระสำคัญ

สารสังเคราะห์เป็นสารที่เกิดจากกระบวนการสังเคราะห์ทางเคมีซึ่งอาจเกิดขึ้นเองตามธรรมชาติหรือนุյงเป็นผู้สังเคราะห์ขึ้น เพื่อตอบสนองความต้องการของมนุษย์ที่จะนำไปใช้ให้เหมาะสมกับงานต่างๆได้

สารสังเคราะห์เป็นสารที่เกิดจากกระบวนการสังเคราะห์ทางเคมี พืช สัตว์ และมนุษย์ สามารถสังเคราะห์สารได้หลายชนิด เราจำแนกสารสังเคราะห์เป็นสารสังเคราะห์ธรรมชาติ และสารสังเคราะห์วิทยาศาสตร์

### ผลการเรียนรู้ที่คาดหวัง

#### ปลายทาง

อธิบายกระบวนการสังเคราะห์สาร จำแนกประเภทของสารสังเคราะห์และเลือกใช้สารสังเคราะห์ให้เหมาะสมกับงานได้

#### นำทาง

1. อธิบายกระบวนการสังเคราะห์สารของพืช สัตว์และมนุษย์ได้
2. จำแนกสารสังเคราะห์ตามแหล่งกำเนิดได้
3. เลือกใช้สารสังเคราะห์ให้เหมาะสมกับงานได้

#### ภาระงานและสิ่งที่ครุยวาร์เตียน

1. จัดทำแบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียนพร้อมแนวคิดตอบ
2. จัดทำบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน เรื่อง มาตรฐานการสังเคราะห์กันผล

#### ภาระงาน/กิจกรรมของนักเรียน

1. ทดสอบก่อนเรียน
2. ศึกษานี้จากบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน เรื่อง สารสังเคราะห์
3. ทดสอบหลังเรียน

## คุณธรรม จริยธรรมที่ต้องการเน้นให้เกิดแก่นักเรียน

- ความรับผิดชอบ
- ความซื่อสัตย์
- ความสามัคคี

### เนื้อหา

- กระบวนการสังเคราะห์
- สารสังเคราะห์คืออะไร
- สารสังเคราะห์ธรรมชาติ และสารสังเคราะห์วิทยาศาสตร์

### กิจกรรมการเรียนการสอน

- กระบวนการกลุ่ม
- ศึกษาด้วยตนเอง

### งานที่ 1-3

1. นักเรียนทดสอบก่อนเรียน
2. นักเรียนศึกษาบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน เรื่อง มาตรฐานสารสังเคราะห์ กันเดิค
3. นักเรียนทดสอบหลังเรียน
4. นักเรียนประเมินความพึงพอใจจากการใช้บทเรียนคอมพิวเตอร์

### หลักฐานและขั้นตอนของนักเรียน

1. กระดาษคำตอบแบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน
2. แบบประเมินความพึงพอใจในการใช้บทเรียนคอมพิวเตอร์

### สื่อการเรียนการสอน

1. แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียนพร้อมเฉลย
2. บทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน
3. แบบประเมินความพึงพอใจของนักเรียน

### การวัดผลและการประเมินผล

1. วัดความพอดการเรียนรู้ที่คาดหวังนำทาง
2. วิธีการวัดและประเมินผล
  - 2.1 ทดสอบ
  - 2.2 สังเกตพฤติกรรม

3. เครื่องมือที่ใช้ในการประเมิน
  - 3.1 แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน
  - 3.2 แบบประเมินความพึงพอใจ
4. เกณฑ์การประเมิน
  - 4.1. แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน ถ้าตอบถูกได้ 1 คะแนน ตอบผิดเป็น 0 คะแนน (เกณฑ์ผ่านขึ้นอยู่กับแบบทดสอบหลังเรียน)
  - 4.2 แบบประเมินพฤติกรรมและการทำงานของนักเรียน

ระดับ	1	หมายถึง	ต้องปรับปรุง
ระดับ	2	หมายถึง	พอใช้
ระดับ	3	หมายถึง	ดี
ระดับ	4	หมายถึง	ดีมาก
5. การประเมินเกณฑ์การผ่าน
  - 5.4 แบบทดสอบ นักเรียนได้คะแนนไม่น้อยกว่า 70 %
  - 5.5 คุณธรรมที่ต้องการนั่น นักเรียนเข้าร่วมกิจกรรม 80 %

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

**ความเห็นของหัวหน้ากลุ่มสาระการเรียนรู้**

ลงชื่อ.....

(.....)

หัวหน้ากลุ่มสาระวิทยาศาสตร์

...../...../.....

**ความเห็นของรองผู้อำนวยการฝ่ายวิชาการ**

ลงชื่อ.....

(.....)

รองผู้อำนวยการฝ่ายวิชาการ

...../...../.....

**ความเห็นของผู้บริหาร**

ลงชื่อ.....

(.....)

ผู้อำนวยการ โรงเรียนเมืองสรวงวิทยา

...../...../.....

**บันทึกหลังสอน**

ผลสอน

**ปัญหาและอุปสรรค**

**แนวทางแก้ไข**

ลงชื่อ.....

(นายสันติพงศ์ ยมรัตน์)

...../...../.....

## แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 2

เรื่อง : พอดิเมอร์คืออะไร	เวลาทำการสอน : 3 คาบ
วิชา : วิทยาศาสตร์กายภาพชีวภาพ ว 43264	หน่วยการเรียน : 1.5 หน่วย
ชั้น : มัธยมศึกษาปีที่ 6	ภาคเรียนที่ : 2/2548

---

### สาระสำคัญ

พอดิเมอร์ เป็นสารสังเคราะห์โมเลกุลใหญ่ของสารสังเคราะห์ธรรมชาติ และสารสังเคราะห์วิทยาศาสตร์ พอดิเมอร์แต่ละชนิดมีโครงสร้างและสมบัติแตกต่างกัน พอดิเมอร์มีทั้งอยู่ในธรรมชาติและการสังเคราะห์ของมนุษย์ พอดิเมอร์นับบทาท่อชีวิตประจำวันของคนเรามากมาย กระบวนการเกิดพอดิเมอร์แบบต่างๆ ทำให้เกิดพอดิเมอร์ที่มีโครงสร้างและสมบัติที่แตกต่างกัน ดังนั้นการเลือกใช้พอดิเมอร์ต้องเลือกใช้ที่เหมาะสมกับงาน

เมื่อนักเรียนศึกษาพอดิเมอร์นักเรียนสามารถนำหลักการเหล่านี้ไปใช้ให้เกิดประโยชน์ ในชีวิตประจำวันในการเลือกใช้วัสดุอุปกรณ์ต่างๆ ที่เกิดจากพอดิเมอร์ได้

### ผลการเรียนรู้ที่คาดหวัง

#### ปลายทาง

อธิบายการเกิดพอดิเมอร์ โครงสร้างและสมบัติของพอดิเมอร์แบบต่างๆ พร้อมทั้งเลือกใช้ พอดิเมอร์ที่มีสมบัติเหมาะสมกับงานได้

#### นำทาง

1. บอกลักษณะการเกิดพอดิเมอร์แบบต่างๆ ได้ถูกต้อง
2. บอกลักษณะ โครงสร้างของพอดิเมอร์แบบต่างๆ ได้
3. บอกสมบัติ โครงสร้างของพอดิเมอร์แบบต่างๆ ได้ถูกต้อง
4. บอกความหมายของ มองอเมอร์ พอดิเมอร์ พอดิเมอไรเซ้น การรวมตัวแบบต่อเติม การรวมตัวแบบควบแน่น โครงสร้างแบบสายยาว โครงสร้างแบบสาขา โครงสร้างแบบตาข่ายหรือร่างแห ได้ถูกต้อง
5. เลือกใช้พอดิเมอร์ให้เหมาะสมกับงานได้

#### ภาระงานและสิ่งที่ครูต้องเตรียมล่วงหน้า

1. จัดทำแบบทดสอบก่อนเรียน – หลังเรียน พร้อมเฉลย
2. จัดทำบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน เรื่อง พอดิเมอร์คืออะไร

### ภาระงาน/กิจกรรมของนักเรียน

1. ทำแบบทดสอบก่อนเรียน – หลังเรียน

2. ศึกษาเนื้อหาและทำกิจกรรมจากบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน เรื่อง พอลิเมอร์

### คุณธรรม จริยธรรมที่ต้องการเน้นให้เกิดแก่นักเรียน

- ความสามัคคี

- ความรับผิดชอบ

- ตรงต่อเวลา

### เนื้อหา

- พอลิเมอร์คืออะไร

- พอลิเมอไรเซชัน หรือกระบวนการการเกิดพอลิเมอร์

- ปัจจัยที่มีผลต่อปฏิกิริยาพอลิเมอร์

- การจำแนกประเภทของพอลิเมอร์

- โครงสร้างและสมบัติของพอลิเมอร์

### กิจกรรมการเรียนการสอน

- กระบวนการกลุ่ม

- ศึกษาด้วยตนเอง

### คานที่ 1 -3

ผลการเรียนรู้ที่คาดหวังสำหรับข้อที่ 1. บอกการเกิดพอลิเมอร์แบบต่าง ๆ ได้ถูกต้อง

2. บอกลักษณะ โครงสร้างของพอลิเมอร์แบบต่าง ๆ ได้

ถูกต้อง

3. บอกสมบัติโครงสร้างของพอลิเมอร์ได้

4. บอกความหมายของอนอมเมอร์ พอลิเมอร์ พอลิเมอ

ไรเซชันการรวมตัวแบบต่อเติม การรวมตัวแบบควบแน่น โครงสร้างแบบสายยาว

โครงสร้างแบบสาขา โครงสร้างแบบชาข่ายหรือร่างเเหล ได้ถูกต้อง

5. เลือกพอลิเมอร์ให้เหมาะสมกับงาน ได้

1. ทบทวนความรู้เดิม โดยให้นักเรียนตอบคำถามต่อไปนี้

1.1 เหตุใดมนุษย์จึงสังเคราะห์สารเข้ามา.....

(มนุษย์ได้สังเคราะห์สารเข้ามา เพรา - วัสดุธรรมชาตินิปرمิยาผลิต  
หาก)

ไม่คงทน เสียหายง่าย และมีสมบัติไม่ตรงตามต้องการ)

1.2 สารสังเคราะห์เกิดจากกระบวนการใด.....

(เกิดจากกระบวนการทางเคมีของสาร ไม่เกิดลักษณะรวมตัวกัน)

1.3 สารสังเคราะห์ประเภทใดที่นิยมใช้กันมาก เพราะเหตุใด

(สารสังเคราะห์วิทยาศาสตร์นิยมใช้กันมาก ) เพราะ

- มีปริมาณมาก หาจ่าย

- มีคุณสมบัติต่าง ๆ ตามที่ต้องการใช้ประโยชน์

2. นักเรียนทดสอบก่อนเรียน

3. แจ้งผลการเรียนรู้ที่คาดหวังปลายทางและนำทาง

4. นักเรียนแบ่งกลุ่ม กลุ่มละ 4-5 คน ให้มีทั้งนักเรียนเก่งและไม่เก่งคละกัน

5. นักเรียนศึกษานบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน เรื่อง พอลิเมอร์ พร้อมทำกิจกรรมอื่น ๆ ตามบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน

6. นักเรียนทดสอบหลังเรียน

7. นักเรียนตอบคำถาม 1 ในหนังสือเรียน วิชาวิทยาศาสตร์ภาษาอังกฤษชีวภาพ เรื่อง สารสังเคราะห์หน้า 6 เป็นการบ้าน

หลักฐานและขั้นงานนักเรียน

- กระดาษคำตอบแบบทดสอบก่อนเรียน และหลังเรียน

- แบบประเมินพฤติกรรม

สื่อการเรียนการสอน

1. แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน

2. บทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน เรื่อง พอลิเมอร์คืออะไร

การวัดผลและประเมินผล

1. วัดผลการเรียนรู้ที่คาดหวังนำทาง

2. วิธีการวัด และประเมินผล

2.1 ทดสอบ

2.2 สังเกตพฤติกรรมของนักเรียน

3. เครื่องมือที่ใช้ในการประเมิน

3.1 แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน เรื่อง พอลิเมอร์คืออะไร

3.2 แบบสังเกตพฤติกรรม

#### 4. เกณฑ์การประเมิน

4.1 แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน ถ้าตอบถูกได้ 1 คะแนน

ตอบผิดเป็น 0 คะแนน (เกณฑ์ผ่ายึดแบบทดสอบหลังเรียน)

4.2 แบบประเมินพฤติกรรมและการทำงานของนักเรียน เช่นป้ายนิเทศ

ระดับ	1	หมายถึง	ต้องปรับปรุง
ระดับ	2	หมายถึง	พอใช้
ระดับ	3	หมายถึง	ดี
ระดับ	4	หมายถึง	ดีมาก

#### 5. การประเมินเกณฑ์การผ่าน

5.1 แบบทดสอบ นักเรียนได้คะแนนไม่น้อยกว่า 70 %

5.2 คุณธรรมที่ต้องการเน้น นักเรียนเข้าร่วมกิจกรรม 80 %

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

**ความเห็นของหัวหน้ากลุ่มสาระการเรียนรู้**

ลงชื่อ.....

(.....)

หัวหน้ากลุ่มสาระวิทยาศาสตร์

...../...../.....

**ความเห็นของรองผู้อำนวยการฝ่ายวิชาการ**

ลงชื่อ.....

(.....)

รองผู้อำนวยการฝ่ายวิชาการ

...../...../.....

**ความเห็นของผู้บริหาร**

ลงชื่อ.....

(.....)

ผู้อำนวยการ โรงเรียนเมืองสรวงวิทยา

...../...../.....

บันทึกหลังสอน

RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

ผลสอน

**ปัญหาและอุปสรรค**

**แนวทางแก้ไข**

ลงชื่อ.....

(นายสันติพงศ์ ยมรัตน์)

...../...../.....

### แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 3

เรื่อง : พลารถิก	เวลาทำการสอน : 3 คาบ
วิชา : วิทยาศาสตร์กายภาพชั้นป. 4 43264	หน่วยการเรียน : 1.5 หน่วย
ชั้น : นักศึกษาปีที่ 6	ภาคเรียนที่ : 2/2548

---

#### สารสำคัญ

พลารถิก เป็นสารสังเคราะห์ที่มีประโยชน์มากในชีวิตประจำวันของคนเรา ทุกวันนี้มีการนำพลารถิกมาใช้ทำวัสดุต่าง ๆ มากมายหลายชนิด แต่ละชนิดมีสมบัติแตกต่างกันไป ซึ่งต้องเลือกใช้ให้เหมาะสมกับงานแต่ละอย่าง พลารถิกจึงจัดเป็นวัสดุอเนกประสงค์ที่ใช้ทดแทนวัสดุจากธรรมชาติได้ดีที่สุดในปัจจุบันพลารถิกเป็นสารพากเพียร การสังเคราะห์พลารถิกจึงต้องนำวัตถุคุณภาพผ่านกระบวนการทางเคมีให้ได้โดยกลุ่มนอนโนเมอร์ ก่อน โดยกระบวนการพอลิเมอไรเซชันเป็นพอลิเมอร์

จากการศึกษาพลารถิกนักเรียนสามารถเลือกใช้พลารถิก ให้เกิดประโยชน์และปลอดภัยสำหรับชีวิตประจำวันต่อตนเองและส่วนรวม  
ผลการเรียนรู้ที่คาดหวัง

#### ปลายทาง

ทำการทดลองและอธิบายการสังเคราะห์พลารถิกบางชนิดได้

#### นำทาง

1. ทำปฏิบัติการเพื่อศึกษาการสังเคราะห์พลารถิกบางชนิดได้
2. บอกลักษณะของพลารถิกที่ผลิตได้ถูกต้อง
3. บอกแหล่งวัตถุคุณที่นำมาใช้ผลิตพลารถิกในปัจจุบันได้
4. บอกขั้นตอนการสังเคราะห์พลารถิกบางชนิดได้
5. ยกตัวอย่างผลิตภัณฑ์พลารถิกที่ใช้ในชีวิตประจำวันได้ถูกต้อง

#### ภาระงานและสิ่งที่ครูต้องเตรียมล่วงหน้า

1. จัดทำแบบทดสอบก่อนเรียน – หลังเรียน พร้อมเฉลย
2. จัดทำใบความรู้ที่ 3.1 เรื่อง พลารถิกมาจากไหน ในความรู้ที่ 3.2 เรื่อง ขั้นตอนการ สังเคราะห์พลารถิกบางชนิด
3. จัดทำใบงานที่ 3.1 พร้อมแนวคำตอบ
4. จัดทำบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน เรื่อง พลารถิก

### ภาระงาน/กิจกรรมของนักเรียน

1. ทำแบบทดสอบก่อนเรียน – หลังเรียน
2. ศึกษาบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน เรื่อง พลاستิก
3. ทำใบงานจากบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน
4. จัดป้ายนิเทศพลาสติกบางชนิด

### คุณธรรม จริยธรรมที่ต้องการเน้นให้เกิดแก่นักเรียน

- ความสามัคคี
- ความรับผิดชอบ
- ตรงต่อเวลา

### เนื้อหา

- ที่มาของพลาสติก
- การสังเคราะห์พลาสติก
- แหล่งกำเนิดพลาสติก
- ประเภทของพลาสติก

### กิจกรรมการเรียนการสอน

- กระบวนการกลุ่ม
- ศึกษาด้วยตนเอง

### คำที่ 1

#### ผลการเรียนรู้ที่คาดหวังนำทาง

1. ทำปฏิบัติการเพื่อศึกษาการสังเคราะห์พลาสติกอย่างง่ายได้
2. บอกลักษณะของพลาสติกบางชนิด ได้ถูกต้อง
3. ทดสอบก่อนเรียน 10 นาที
4. แจ้งผลการเรียนรู้ที่คาดหวังปลายทางและนำทาง
5. นักเรียนแบ่งกลุ่มๆละ 4-5 คน ให้ทึ้งนักเรียนเก่งและไม่เก่งคละกัน โดยอาจ  
    คะแนนทดสอบ ก่อนเรียนเป็นเกณฑ์ มองหมายหน้าที่ในกลุ่ม เช่น ประธานกลุ่ม  
    เลขานุการกลุ่มนักเรียน เป็นสมาชิกกลุ่ม

6. นักเรียนแต่ละกลุ่มศึกษา

6.1 ในความรู้ที่ 3.1 พลascicimจากไหน ความหมายเดิมของพลascicik

และความหมายของพลascicikในปัจจุบัน (บรรจุในบทเรียน

คอมพิวเตอร์ช่วยสอน)

6.2 ศึกษาเอกสารประกอบการเรียน เรื่อง พลascicik

7. นักเรียนแต่ละกลุ่มทดลองตามลำดับขั้นตอน สังเกตการทดลองและบันทึกผลการทดลองใน ใบงานที่ 3.1

ใบงานที่ 2-3

ผลการเรียนรู้ที่คาดหวังข้อที่ 1. บอกแหล่งวัสดุคิบที่นำมาใช้ผลิตพลascicikในปัจจุบันได้

2. บอกขั้นตอนการสังเคราะห์พลascicikบางชนิดได้

1. แจ้งผลการเรียนรู้ที่คาดหวังปลายทางและนำทาง

2. นักเรียนศึกษาในความรู้ที่ 3.2 เรื่องขั้นตอนการสังเคราะห์พลascicikบางชนิดร่วมกัน อภิปรายตามประเด็นดังต่อไปนี้

2.1 อะไรเป็นแหล่งวัสดุคิบ

2.2 อะไรเป็นมอนอเมอร์ของพลascicik โพลิสไตรีน พอลิไวนิลคลอไรด์ พอลิไวนิโซซิเตต ตามลำดับ

3. นักเรียนตัวแทนนำเสนอผลการอภิปรายหน้าชั้นเรียน ครูชุมชนนักเรียนที่อภิปรายได้ถูกต้องส่วน นักเรียนกลุ่มน้ำเสนอก่อนไม่ตรงประเด็น ครูกล่าวให้กำลังใจและชี้แนะเพิ่มเติม

4. นักเรียนสรุปแหล่งวัสดุคิบ และบอกขั้นตอนการสังเคราะห์พอลิสไตรีน พอลิไวนิลคลอไรด์ พอลิไวนิโซซิเตต

5. นักเรียนศึกษาตัวอย่างการสังเคราะห์พลascicikบางชนิด เช่น พอลิเอทิลีน จากบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน

6. นักเรียนร่วมอภิปราย ผลิตภัณฑ์พอลิเอทิลีนที่นำมาใช้ประโยชน์ในชีวิตประจำวัน

7. นักเรียนร่วมจัดป้ายนิเทศ เรื่อง ที่มาของพลascicikและตัวอย่างการสังเคราะห์พลascicikบางชนิดที่หน้าชั้นเรียนและหลังห้องเรียน

8. นักเรียนร่วมกันสรุปและประเมินผลที่ได้จากการจัดป้ายนิเทศ ครุณอบรางวัล กลุ่มที่จัดป้ายนิเทศได้ดี

9. นักเรียนทำแบบฝึกหัดจากบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน

10. นักเรียนตรวจสอบจากบทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน

11. นักเรียนทดสอบหลังเรียน

#### กิจกรรมเสนอแนะ

- ให้นักเรียนวิเคราะห์ว่า แก้ว ย่าง จี้ผึ้ง คินเนนี่ยา เป็นพลาสติกหรือไม่ เพราะเหตุใด หลักฐานและข้อเท็จจริงของนักเรียน

1. กระชายคำตอบแบบทดสอบก่อนเรียน และหลังเรียน
2. ในงานที่ 3.1
3. ป้ายนิเทศ

#### สื่อการเรียนการสอน

1. ในความรู้ที่ 3.1 พลาสติกมาจากไหน
2. ในงานที่ 3.1 ตารางบันทึกผล
3. ในความรู้ที่ 3.2 ขั้นตอนการสังเคราะห์พลาสติกบางชนิด
4. หนังสือเรียนวิชาภาษาศาสตร์ภาษาไทย เรื่อง สารสังเคราะห์ ของสถาบันส่งเสริม การสอนวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี
5. บทเรียนคอมพิวเตอร์ช่วยสอน เรื่อง พลาสติก
6. ป้ายนิเทศ
7. แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน แบบปรนัยชนิด 4 ตัวเลือก พร้อมเฉลย

#### การวัดผลและประเมินผล

1. วัดผลการเรียนรู้ที่คาดหวังนำทาง
2. วิธีการวัด และประเมินผล
  - 2.1. ทดสอบ
  - 2.2. ตรวจใบงานและป้ายนิเทศ
  - 2.3. สังเกตพฤติกรรมของนักเรียนจากการอภิปราย
3. เครื่องมือที่ใช้ในการประเมิน
  - 3.1 แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน เรื่อง พลาสติก
  - 3.2 ในงานที่ 3.1
  - 3.3 แบบสังเกตพฤติกรรม
  - 3.4 แบบประเมินป้ายนิเทศ
4. ภาระที่การประเมิน

4.1. แบบทดสอบก่อนเรียนและหลังเรียน ถ้าตอบถูกได้ 1 คะแนน ตอบผิดเป็น 0 คะแนน (เกณฑ์ผ่านยึดแบบทดสอบหลังเรียน)

4.2. ในงาน ถ้าตอบถูกได้ 1 คะแนน ตอบผิดได้ 0 คะแนน

4.3. แบบประเมินพฤติกรรมและการทำงานของนักเรียน เช่น ป้ายนิเทศ

ระดับ 1	หมายถึง	ต้องปรับปรุง
ระดับ 2	หมายถึง	พอใช้
ระดับ 3	หมายถึง	คือ
ระดับ 4	หมายถึง	ค่อนข้าง

### 5. การประเมินเกณฑ์การผ่าน

5.1 แบบทดสอบ นักเรียนได้คะแนนไม่น้อยกว่า 70 %

5.2 ในงาน นักเรียนได้คะแนนไม่น้อยกว่า 80 %

5.3 คุณธรรมที่ต้องการเน้น นักเรียนเข้าร่วมกิจกรรม 80 %

5.4 ป้ายนิเทศ ได้คะแนนไม่น้อยกว่า 80 %

มหาวิทยาลัยราชภัฏมหาสารคาม  
RAJABHAT MAHASARAKHAM UNIVERSITY

**ความเห็นของหัวหน้ากลุ่มสารการเรียนรู้**

ลงชื่อ.....

(.....)

หัวหน้ากลุ่มสารวิทยาศาสตร์

...../...../.....

**ความเห็นของรองผู้อำนวยการฝ่ายวิชาการ**

ลงชื่อ.....

(.....)

รองผู้อำนวยการฝ่ายวิชาการ

...../...../.....

**ความเห็นของผู้บริหาร**

ลงชื่อ.....

(.....)

ผู้อำนวยการโรงเรียนเมืองสรวงวิทยา

...../...../.....

**บันทึกหลังสอน**

ผลสอน

**ปัญหาและอุปสรรค**

**แนวทางแก้ไข**

ลงชื่อ.....ผู้สอน

(นายสันติพงศ์ ยมรัตน์)

...../...../.....