

การพัฒนาแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล  
ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 โดยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน  
ร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

นิลุบล สาระ

การค้นคว้าอิสระเสนอเป็นส่วนหนึ่งของการศึกษา<sup>1</sup>  
หลักสูตรปริญญาการศึกษามหาบัณฑิต  
สาขาวิชาวิทยาศาสตร์ศึกษา<sup>2</sup>  
มิถุนายน 2562  
ลิขสิทธิ์เป็นของมหาวิทยาลัยนเรศวร

อาจารย์ที่ปรึกษาและหัวหน้าภาควิชาการศึกษา ได้พิจารณาการค้นคว้าอิสระ เรื่อง “การพัฒนาแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 โดยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw” เห็นสมควรรับเป็น ส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาการศึกษามหาบัณฑิต สาขาวิชาภัณฑ์ศึกษา ของมหาวิทยาลัยนเรศวร

.....  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สกันธ์ชัย ขะนูนันท์)  
อาจารย์ที่ปรึกษา

.....  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สิริมา กิจเกื้อฤกุล)  
หัวหน้าภาควิชาการศึกษา  
มิถุนายน 2562

## ประกาศคุณปการ

ผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณเป็นอย่างสูงในความกรุณาของผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สกนธิ์ชัย ชนะนันท์ ที่ปรึกษาการค้นคว้าอิสระ ที่ได้อุดสานห์สละเวลาอันมีค่ามาเป็นที่ปรึกษา พร้อมทั้งให้คำแนะนำด้วยระยะเวลาในการทำการค้นคว้าอิสระฉบับนี้ และขอกราบขอบพระคุณ คณะกรรมการการค้นคว้าอิสระทุกท่าน ที่ได้กรุณาให้คำแนะนำด้วยความแก้ไขข้อบกพร่องของการค้นคว้าอิสระด้วยความเอาใจใส่ จนทำให้การค้นคว้าอิสระฉบับนี้สำเร็จลุล่วงได้อย่างสมบูรณ์และทรงคุณค่า

กราบขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.วันวิสา เจนรุ่งโรจน์สกุล อาจารย์ประจำภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเรศวร และคุณครูสมรศรี สายทอง คุณครูผู้สอน วิชาเคมี โรงเรียนนิยมศิลป์อนุสรณ์ ที่ได้กรุณาให้ความอนุเคราะห์ในการตรวจแก้ไขเครื่องมือวิจัย ขอขอบพระคุณคุณครูกุลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์ทุกท่านที่เคยให้ความช่วยเหลือ และให้คำแนะนำในการทำการค้นคว้าอิสระในครั้งนี้ และขอขอบคุณผู้เข้าร่วมวิจัยทุกคนที่ให้ความร่วมมือในการเก็บรวบรวมข้อมูลเป็นอย่างดี

เห็นอสิ่งอื่นใดขอกราบขอบพระคุณ บิดา นารดา ของผู้วิจัยที่ให้กำลังใจและให้การสนับสนุนในทุก ๆ ด้านอย่างดีที่สุดเสมอมา

คุณค่าและคุณประโยชน์อันเพียงจะมีจากการค้นคว้าอิสระฉบับนี้ ผู้วิจัยขอขอบและอุทิศแด่ผู้มีพระคุณทุก ๆ ท่าน ผู้วิจัยหวังเป็นอย่างยิ่งว่า งานวิจัยนี้จะเป็นประโยชน์ต่อการพัฒนาการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับเทคโนโลยีต่อไป

นิจฉัล สาระ

<b>ชื่อเรื่อง</b>	การพัฒนาแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 โดยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw
<b>ผู้วิจัย</b>	นิตบูล สาระ
<b>ประธานที่ปรึกษา</b>	ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สกันธ์ชัย ชະมนันท์
<b>ประเภทสารนิพนธ์</b>	การค้นคว้าอิสระ กศ.ม. สาขาวิทยาศาสตร์ศึกษา มหาวิทยาลัยแม่ฟ้าหลวง, 2561
<b>คำสำคัญ</b>	การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw แบบจำลองความคิด

### บทคัดย่อ

การวิจัยในครั้งนี้มีจุดมุ่งหมายเพื่อศึกษาลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เพื่อพัฒนาแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล และศึกษาแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 กลุ่มเป้าหมายในการวิจัยคือ นักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 จำนวน 38 คน ได้มาจากการเลือกแบบจำเพาะเจาะจง การวิจัยครั้งนี้ใช้รูปแบบการวิจัยปฏิบัติการในชั้นเรียนจำนวน 3 วงจร เก็บรวบรวมข้อมูลโดยใช้แบบวัดแบบจำลองความคิดแบบสัมภาษณ์ประกอบภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ ขั้นงานแบบจำลอง 3 มิติ และแบบบันทึกหลังสอน วิเคราะห์ข้อมูลโดยการวิเคราะห์เชิงเนื้อหา ผลการวิจัยพบว่า แนวทางที่เหมาะสมในการจัดการเรียนรู้ดังนั้นให้นักเรียนสร้างแบบจำลองความคิดจากประสบการณ์ที่ได้รับและมีการอภิปรายร่วมกันให้ไดมากที่สุด ผ่านการใช้โปรแกรม ChemDraw ซึ่งชั้นตอนการจัดการเรียนรู้ประกอบด้วย 4 ชั้นตอน 1) ขั้นการสร้างแบบจำลอง 2) ขั้นการแสดงออกแบบจำลอง 3) ขั้นการทดสอบแบบจำลอง และ 4) ขั้นประเมินแบบจำลอง นอกจากรูปแบบที่ยังพบว่า นักเรียนมีพัฒนาการแบบจำลองความคิดอยู่ในก้ามแบบจำลองความคิดถูกต้องเพิ่มขึ้น และมีแบบจำลองความคิดอยู่ในก้ามแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง, แบบจำลองความคิดไม่เข้มข้น และไม่แสดงแบบจำลองความคิดลดลง

Title	ENHANCING MENTAL MODELS OF BIOMOLECULE OF 11 <sup>TH</sup> GRADE STUDENTS BY USING MODEL-BASED LEARNING INTEGRATED WITH CHEMDRAW PROGRAM
Author	Nilubol Sara
Advisor	Assistant Professor Skonchai Chanunan, Ed.D.
Academic Paper	Independent Study M.ED. Science Education Naresuan University, 2018
Keywords	Model-Based Learning with ChemDraw, Mantel models

## ABSTRACT

This research aims to study the characteristics of learning activities by using model-based learning intergraded with ChemDraw program to enhance mental models of Biomolecule and study mantel models of Biomolecule of 11<sup>th</sup> grade students. The participants were 38 students, selected by purposive sampling from 11th grade students. The methodology of this research was classroom action research in 3 cycles. The research instruments included a Biomolecule mental models questionnaire, interview about instants, artifacts and post-lesson reports. The data were analyzed by content analysis. The results of this research indicated that aspect of this learning management have to emphasize students to create mental models from the experiences they receive and having the most discussion together through ChemDraw program and consists of 4 steps as 1) Model creation 2) Simulation design 3) Model testing and 4) Model evaluation. In addition, found that students are more developing mental models in group of correct mental model and decrease mental model in groups of flawed mental model, incoherent mental model and no response.

## สารบัญ

บทที่	หน้า
1 บทนำ.....	1
ความเป็นมาของปัญหา.....	1
คำถานวิจัย.....	4
ขอบเขตของงานวิจัย.....	4
นิยามศพท์เฉพาะ.....	5
2 เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	7
หลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน พุทธศักราช 2551.....	7
การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw.....	14
แบบจำลอง.....	25
แบบจำลองความคิด.....	31
งานวิจัยในประเทศไทยและต่างประเทศ.....	37
3 วิธีดำเนินการวิจัย.....	41
บริบทของโรงเรียน.....	41
รูปแบบการวิจัย.....	41
กลุ่มเป้าหมาย.....	41
ตัวแปรที่ศึกษา.....	42
เครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย.....	42
การเก็บรวบรวมข้อมูล.....	53
การวิเคราะห์ข้อมูล.....	55
4 ผลการวิจัย.....	60
ลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ที่ส่งเสริมแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโนเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 .....	60
ผลการพัฒนาแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโนเลกุลของนักเรียนที่เรียนด้วย กิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw. ....	77

5 บทสรุป.....	111
สรุปและอภิปรายผลการวิจัย.....	111
ข้อเสนอแนะ.....	118
 บรรณานุกรม.....	120
 ภาคผนวก.....	127
 ประวัติผู้วิจัย.....	191

## สารบัญตาราง

ตาราง	หน้า
1 แสดงการวิเคราะห์จำนวนคำถ่านในแบบวัดแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล.....	43
2 แสดงการวิเคราะห์สาระการเรียนรู้ และจุดประสงค์การเรียนรู้ เรื่องสารชีวโมเลกุล ด้วยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน.....	45
3 แสดงรายละเอียดแนวคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล.....	47
4 แสดงการจัดกลุ่มแบบจำลองความคิดตามแนวคิดของ Chi and Roscoe .....	51
5 แสดงการเก็บรวมรวมข้อมูล.....	54
6 แสดงเกณฑ์และตัวอย่างการจัดกลุ่มคำตอบของนักเรียนในแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล แนวคิดย่อย การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของ พันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน.....	56
7 แสดงจำนวนและร้อยละของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ที่มีแบบจำลองทาง ความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ในกลุ่มต่าง ๆ ก่อนและหลังเรียนด้วยกิจกรรม การเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw .....	78

## สารบัญภาพ

ภาพ	หน้า
1 แสดงกรอบแนวคิดของการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน ของ Buckley and Boulter (2000).....	15
2 แสดงกรอบแนวคิดของการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน .....	17
3 แสดงชุดเครื่องมือหลักของโปรแกรม ChemDraw .....	21
4 แสดงให้โปรแกรมระบุชื่อสารจากโครงสร้างหรือให้โปรแกรม หาโครงสร้างสารเคมีจากชื่อ.....	23
5 แสดงการให้โปรแกรมระบุข้อมูลทั่วไปของสาร.....	23
6 แสดงตัวอย่างการหาดโครงสร้าง propane-2-one หรือ acetone .....	24
7 แสดงตัวอย่างการสร้างลูกศรและสัญลักษณ์ชื่น ที่ใช้ในการเขียนปฏิกิริยาเคมี.....	25
8 แสดงตัวอย่างชิ้นงาน 3 มิติแสดงโครงสร้างของสารประกอบเชิงช้อนสีม่วงของ นักเรียน ST4.....	62
9 แสดงตัวอย่างชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติแสดงโครงสร้างของกรดอะมิโนของนักเรียน ST10 และ ST 16.....	63
10 แสดงตัวอย่างชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติแสดงพันธะเพปไทด์ของนักเรียน.....	64
11 แสดงนักเรียนบางคนขาดความกระตือรือร้นในการทำการทดลอง ทดสอบเบรย์นเทียนบริมาณไขมันอิ่มตัวและไขมันไม่อิ่มตัว.....	67
12 แสดงตัวอย่างชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติแสดงโครงสร้างของกรดไขมันอิ่มตัวของ นักเรียน ST21.....	68
13 แสดงตัวอย่างชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติแสดงโครงสร้างของกรดไขมันไม่อิ่มตัวของ นักเรียน ST31.....	68
14 แสดงตัวอย่างชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติ ที่มีสีตามมาตรฐานที่กำหนด.....	69
15 แสดงนักเรียนใหญ่มีความกระตือรือร้นในการทำการทดลองเรื่องควรนำไปใช้เดรต.....	72
16 แสดงตัวอย่างชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติแสดงโครงสร้างของ DNA และ RNA ของนักเรียน.....	73

## สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพ	หน้า
17 แสดงร้อยละโดยเฉลี่ยของแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียน ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ก่อนและหลังเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้ แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw.....	80
18 แสดงภาพแบบจำลองแสดงโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน.....	81
19 แสดงร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน.....	82
20 แสดงตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโนของกลุ่มนักเรียนที่มี แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) ขาดภาพก่อนเรียน.....	82
21 แสดงตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโนของกลุ่มนักเรียน ที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) ขาดภาพหลังเรียน.....	83
22 แสดงแบบจำลองการเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุล ของโปรตีน.....	84
23 แสดงร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของ โปรตีน.....	85
24 แสดงตัวอย่างแบบจำลองการเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ ในโมเลกุลของโปรตีนของกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) ขาดภาพก่อนเรียน.....	86
25 แสดงตัวอย่างแบบจำลองการเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ใน โมเลกุลของโปรตีนเรื่องกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) ขาดภาพหลังเรียน.....	87
26 แสดงแบบจำลองโครงสร้างของน้ำตาลกลูโคส.....	88
27 แสดงร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง โครงสร้างของมอนอแซกคาไรต์.....	89

## สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพ	หน้า
28 แสดงตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของมอนอแท็กค่าไรม์ ของกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) ขาดภาพก่อนเรียน.....	90
29 แสดงตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของมอนอแท็กค่าไรม์ ซึ่งกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) ขาดภาพหลังเรียน.....	90
30 แสดงแบบจำลองโครงสร้างของน้ำตาดซูโคส.....	92
31 แสดงร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง โครงสร้างของไดแท็กค่าไรม์.....	93
32 แสดงตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของไดแท็กค่าไรม์ของกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) ขาดภาพก่อนเรียน.....	94
33 แสดง ตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของไดแท็กค่าไรม์ซึ่งกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) ขาดภาพหลังเรียน.....	94
34 แสดงแบบจำลองโครงสร้างของเซลลูโลส.....	96
35 แสดงร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง โครงสร้างของพอลิแท็กค่าไรม์.....	97
36 แสดงตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของพอลิแท็กค่าไรม์ซึ่งกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) ขาดภาพหลังเรียน.....	98
37 แสดงแบบจำลององค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน.....	99
38 แสดงร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง องค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน.....	100
39 แสดงตัวอย่างแบบจำลององค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมันของกลุ่มนักเรียนที่แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (FM) ขาดภาพก่อนเรียน.....	101
40 แสดงตัวอย่างแบบจำลององค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน ซึ่งกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) ขาดภาพหลังเรียน.....	102
41 แสดงแบบจำลองโครงสร้างของกรดไขมันอิมเดว.....	103
42 แสดงแบบจำลองโครงสร้างของกรดไขมันไม่อิมเดว.....	103

สารบัญภาพ (ต่อ)

ก้าว	หน้า
43 แสดงร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง รูปร่างของกรดไฮมันอิ่มตัวและกรดไฮมันไม่อิ่มตัว.....	104
44 แสดงตัวอย่างแบบจำลองรูปร่างของกรดไฮมันอิ่มตัวและกรดไฮมันไม่อิ่มตัว ซึ่งก่อกวนนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) ขาดภาพหลังเรียน.....	105
45 แสดงแบบจำลองโครงสร้างของกรณีศึกษา.....	107
46 แสดงร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง โครงสร้างของกรณีศึกษา.....	108
47 แสดงตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของกรณีศึกษา ซึ่งก่อกวนนักเรียนที่มี แบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) ขาดภาพหลังเรียน.....	109

## บทที่ 1

### บทนำ

#### ความเป็นมาของปัญหา

ตั้งแต่อดีตนักวิทยาศาสตร์ใช้ความพยายามในการสร้าง ทดสอบ เปรียบเทียบและแก้ไขแบบจำลองเพื่อธิบายปรากฏการณ์ต่าง ๆ ของโลกทั้งทางกายภาพและทางชีวภาพ ไม่ว่าจะเป็นแบบจำลองอะตอมของบอร์ แบบจำลองขั้นบรรยายกาศของลอร์เอนซ์ หรือแบบจำลองโครงสร้างดีเอ็นเอ จะเห็นได้ว่าความรู้ทางวิทยาศาสตร์สร้างขึ้นและพัฒนามาจากแบบจำลองความคิดของนักวิทยาศาสตร์ (Norbert M. Seel, 2017, p 931) ซึ่งแบบจำลองความคิดเป็นโครงสร้างทางความคิดของเชพะบุคคล (Gilbert, Boulter and Elmer, 2000, p 3-17) โดยในด้านจิตวิทยาการศึกษา กล่าวว่า การเรียนรู้เกิดขึ้นเมื่อผู้คนสร้างตัวอย่างที่มีความหมาย เช่น แบบจำลองความคิดที่มีความสอดคล้องกัน ที่สามารถเป็นตัวแทนในการสื่อสารประสบการณ์ ความคิดและความรู้สึกของบุคคลได้ (Norbert M. Seel, 2017, p 936)

การเข้าใจแบบจำลองทางความคิดของนักเรียน เป็นสิ่งที่สะท้อนถึงความเข้าใจในการอธิบายการเปลี่ยนแปลงของสาร โดยนักเรียนจะต้องสร้างแบบจำลองความคิดของตนเองขึ้นมา และพยายามที่จะใช้แบบจำลองที่ตนสร้างขึ้นมาเพื่อที่จะเรียนรู้และทำความเข้าใจปรากฏการณ์ทางวิทยาศาสตร์ ซึ่งนักเรียนพบในระหว่างที่เรียน ประสบการณ์ในชีวิตประจำวัน (Chittleborough et al., 2004, p 1-20) หรือสื่ออื่น ๆ เช่น โทรทัศน์และวิทยุ (Chiu and Lin, 2007, p 771-803) เป็นต้น สอดคล้องกับวิทยา อินโน ที่กล่าวว่า เมื่อบุคคลรับรู้ปรากฏการณ์ บุคคลจะสร้างความคิดขึ้นมาภายในตนที่เรียกว่าแบบจำลองทางความคิด จากนั้นบุคคลจะแสดงแบบจำลองออกมาเป็นสัญลักษณ์ที่เป็นตัวแทนความคิด ความเข้าใจของบุคคลที่อยู่บนพื้นฐานทางวิทยาศาสตร์ ออกมารูปแบบจำลองเชิงโมเดลที่แสดงลักษณะทางวิทยาศาสตร์ ซึ่งสะท้อนโครงสร้างทางปัญญาของบุคคล (2559, หน้า 1)

หลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐานของประเทศไทย กำหนดให้นักเรียนได้เรียนวิชาเคมีโดยจัดเนื้อหาวิชาเคมี อยู่ในสาระที่ 3 ร่องสารและสมบัติของสาร ของกลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์ (กระทรวงศึกษาธิการ, 2551, หน้า 110 - 113) โดยศึกษาเกี่ยวกับองค์ประกอบของโครงสร้าง สมบัติของสาร รวมไปถึงปฏิกิริยาเคมี อีกทั้งเนื้อหาวิชาเคมีส่วนใหญ่เป็นการเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นในระดับจุลภาคที่ไม่สามารถมองเห็นได้ด้วยตาเปล่า จึงทำให้นักเรียนจำนวน

มากมีแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้องตามแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ (ณัชกรฤทธิ์ เกื้อหาน, ชาครี ฝ่ายคำตา และสุดจิต สงวนเรือง, 2554, หน้า 306) เกี่ยวกับวิชาเคมี เช่น โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน การเกิดพันธะเพปไทด์ รวมถึงโครงสร้างของน้ำตาลโมเลกุลเดี่ยวและโมเลกุลคู่ โครงสร้างของกรดไขมันอิมตัวและการต่อยมันไม่อิมตัว และโครงสร้างของกรดนิวคลีิกในเนื้อหาสารชีวโมเลกุล ทำให้นักเรียนส่วนใหญ่เลือกที่จะเรียนรู้เนื้อหาด้วยวิธีการห่องจำแทนการทำความเข้าใจอย่างถ่องแท้ ซึ่งหากนักเรียนมีแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้องหรือไม่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์จะส่งผลต่อการเรียนในระดับที่สูงขึ้นต่อไปตามคำกล่าวของ Coll and Taylor (2002 p. 184)

ผลการประเมินของสถาบันทดสอบทางการศึกษาแห่งชาติ ในภาพรวมพบว่าผลการทดสอบทางการศึกษาระดับชาติชั้นพื้นฐาน (O-NET) ของนักเรียนระดับชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 6 ปีการศึกษา 2560 รายวิชาวิทยาศาสตร์มีคะแนนเฉลี่ย 29.37 เมื่อแยกตามสาระ ในสาระที่ 3 ซึ่งเป็นเนื้อหาเกี่ยวกับสารและสมบัติของสาร พบร่วมมีคะแนนเฉลี่ย 26.32 ซึ่งต่ำกว่าร้อยละ 50 (สถาบันทดสอบทางการศึกษาแห่งชาติ, 2560) อีกทั้งประสบการณ์ของผู้วิจัย ในฐานะผู้สอนรายวิชาเคมีก็เผชิญปัญหาดังกล่าวเช่นกัน โดยผู้วิจัยได้ปฏิบัติการสอนในรายวิชาเคมีพื้นฐานกับนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เป็นเวลา 1 ปี โดยได้จัดกิจกรรมการเรียนรู้ในเนื้อหาสารชีวโมเลกุล ด้วยวิธีการศึกษาค้นคว้าด้วยตัวเองและนำเสนอหน้าชั้นเรียนมาโดยตลอด เมื่อพิจารณาจากคะแนนสอบปลายภาคเรียนที่ 2 ปีการศึกษา 2560 ในหน่วยการเรียนรู้ เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 พบร่วมมีคะแนนเฉลี่ยร้อยละ 51.62 อยู่ในระดับต่ำกว่าเกณฑ์ร้อยละ 60 ซึ่งยังไม่ประสบความสำเร็จตามเกณฑ์ของโรงเรียนที่ตั้งไว้ (รายงานงานทะเบียนและวัดผล, 2560) เมื่อผู้วิจัยนำแบบทดสอบวัดแบบจำลองทางความคิด เรื่อง พันธะเคมี ของณัชกรฤทธิ์ เกื้อหาน (2557) ซึ่งมีเนื้อหาในลักษณะของการสร้างแบบจำลองคล้ายกับเนื้อหารี่องสารชีวโมเลกุล ไปใช้กับนักเรียนกลุ่มเป้าหมายที่ได้เรียนเนื้อหาเรื่อง พันธะเคมี จากปีการศึกษาที่ผ่านมา พบร่วม นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองทางความคิดที่ไม่ถูกต้อง ซึ่งให้เห็นว่านักเรียนมีแบบจำลองทางความคิดในวิชาเคมีที่คลาดเคลื่อนไปจากแบบจำลองที่ถูกต้องที่ได้รับการยอมรับในทางวิทยาศาสตร์ ซึ่งการที่นักเรียนจะมีความรู้ ความเข้าใจในเรื่องนี้ ๆ นักเรียนจำเป็นต้องสร้างแบบจำลองความคิดของตนเองออกมาก่อน การมีแบบจำลองความคิดที่คลาดเคลื่อนจึงเป็นสาเหตุหนึ่งที่ส่งผลให้ผลการทดสอบทางการศึกษาระดับชาติชั้นพื้นฐาน (O-NET) และคะแนนสอบปลายภาคนักเรียนไม่เป็นไปตามความคาดหวัง สอดคล้องกับคำกล่าวของ Hestenes ที่ว่า “การเรียนรู้ที่ยอดเยี่ยมของวิทยาศาสตร์คือการสร้างแบบจำลองในโลกแห่งความเป็นจริง” (1992, p 732)

จากการศึกษาพบว่ารูปแบบการจัดการเรียนรู้ที่นำกระบวนการสร้างแบบจำลองมาใช้ในการจัดการเรียนการสอน คือ การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน ซึ่งเป็นรูปแบบที่ทำให้ผู้เรียนสร้างและพัฒนาแบบจำลองความคิดโดยตัวผู้เรียนเอง (Buckley, 2004, p 23) ซึ่งพรเทพ จันทรากุกุษฐ์ ได้กล่าวเกี่ยวกับหลักการเรียนรู้ของการใช้แบบจำลองเป็นฐาน คือ แบบจำลองเป็นเครื่องมือที่ช่วยให้ผู้เรียนเข้าใจปรากฏการณ์ที่ซับซ้อนได้ง่ายขึ้น และการสร้างแบบจำลองช่วยให้ผู้เรียนได้ฝึกกระบวนการทางวิทยาศาสตร์ ทำให้ค้นพบข้อความรู้และเข้าใจธรรมชาติของวิทยาศาสตร์ (2556 อ้างอิงใน วิทยา อินโน, 2559, หน้า 1) ซึ่งความเข้าใจเกิดจากการสร้างแบบจำลองทางความคิดจากปรากฏการณ์ที่ได้ศึกษา หลังจากได้แก้ปัญหา ลงข้อสรุป หรือให้เหตุผลด้วยแบบจำลอง โดยบุคคลจะสร้างแบบจำลองจากความรู้เดิมและสารสนเทศใหม่ที่ได้รับระหว่างการสร้างแบบจำลองทางความคิดของปรากฏการณ์ และเมื่อบุคคลประเมินแบบจำลองแล้วพบว่ามีข้อบกพร่อง อาจปรับปรุงแก้ไข หรือสร้างแบบจำลองขึ้นใหม่ แต่ถ้าแบบจำลองมีความถูกต้องจะคงแบบจำลองไว้ (โภเมศ นาแจ้ง, 2554 อ้างอิงใน วิทยา อินโน, 2559, หน้า 1) อีกทั้งการนำเทคโนโลยีซอฟต์แวร์เข้ามาจัดการเรียนรู้ จะเป็นเครื่องมือสำคัญในการพัฒนาความรู้ความสามารถของครู รวมถึงอำนวยความสะดวกและเพิ่มประสิทธิภาพการเรียนการสอนได้เป็นอย่างดี (ภาสกร เรืองรองและคณะ, 2557, หน้า 203) ซึ่งโปรแกรม ChemDraw เป็นเครื่องมือสำหรับการแสดงแนวคิดทางเคมีและชีววิทยาที่มีประสิทธิภาพและง่ายต่อการใช้งานทางด้านการสร้างแบบจำลองทางเคมีและชีววิทยา (PerkinElmer, 2017, p 1) สอดคล้องกับบทความวิชาการของ Jamal Raiyn และ Anwar Rayan เกี่ยวกับวิธีการสร้างแบบจำลองเพื่อพัฒนาการเรียนการสอนเคมีในวิทยาลัยการศึกษา ที่ได้ข้อสรุปว่า การบูรณาการเครื่องมือการสร้างแบบจำลอง เช่น โปรแกรม ChemDraw ในการจัดการเรียนรู้รายวิชาเคมี เป็นประโยชน์อย่างยิ่งในการศึกษา และมีการสำรวจความคิดเห็นของนักเรียนที่ใช้โปรแกรม ChemDraw ในการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ นักเรียนส่วนใหญ่กล่าวว่า โปรแกรม ChemDraw ทำให้พ梧เข้ามีประสบการณ์ในการเรียนรู้ พ梧เขามีความประทับใจ มีความคิดเห็นเชิงบวก และสนับสนุนให้ใช้โปรแกรม ChemDraw ตั้งแต่วันแรกของการจัดการเรียนรู้ (2015, p 4)

จากการศึกษางานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับแบบจำลองความคิด ดังเช่น งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับแบบจำลองความคิดและความเข้าใจธรรมชาติของแบบจำลองของ ศุภากัญจน์ รัตนกร (2552) และณัชธุต เกื้อท่าน, ชาตรี ฝ่ายคำตา และสุตจิต สงวนเรือง (2554) พบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้องตามแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ งานวิจัยของ นิภาวรรณ์ จันทะโยธา (2557) ที่จัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน เรื่อง ของเหลว และแก๊ส พบร่วมกับ

นักเรียนมีชนิดของความเข้าใจในมโนมติทางวิทยาศาสตร์ที่สูงขึ้น และมีระดับความสามารถในการสร้างแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ที่สูงขึ้น โดยผลการวิจัยแสดงถึงกิจกรรมที่ชั้นห้ามหก จันทร์ อุกฤษฎ์ (2557) ที่พบว่า แบบจำลองเป็นเครื่องมือที่ช่วยให้ผู้เรียนเข้าใจปรากฏการณ์ที่ซับซ้อนได้ง่ายขึ้น

จากแนวคิด สภาพปัญหา และงานวิจัยที่กล่าวมาข้างต้น ผู้วิจัยพบว่าการใช้เทคโนโลยีช้อฟต์แวร์ร่วมกับการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานเพื่อพัฒนาแบบจำลองความคิดในบริบทของประเทศไทยยังมีน้อยมาก ทำให้ผู้วิจัยมีความสนใจที่จะออกแบบการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เพื่อพัฒนาแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5

### คำถามวิจัย

จุดมุ่งหมายของการวิจัยในครั้งนี้ คือ การศึกษาลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เพื่อพัฒนาแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 โดยมีคำถามวิจัยในงานวิจัยนี้ 2 ข้อ คือ

1. ลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เป็นอย่างไร ที่ส่งเสริมแบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียน

2. แบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียนเป็นอย่างไร เมื่อเรียนรู้ด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

### ขอบเขตของงานวิจัย

ในการวิจัยครั้งนี้ ผู้วิจัยได้กำหนดขอบเขตการวิจัยไว้ดังนี้

#### 1. กลุ่มเป้าหมาย

กลุ่มเป้าหมายในการวิจัยครั้งนี้ คือ นักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ที่มีสายการเรียนวิทยาศาสตร์ - คณิตศาสตร์ ของโรงเรียนขนาดใหญ่แห่งหนึ่งในเขตภาคเหนือตอนล่าง ซึ่งกลุ่มเป้าหมายมีจำนวนนักเรียนทั้งหมด 38 คน เป็นนักเรียนชาย 8 คน และนักเรียนหญิง 30 คน นักเรียนส่วนใหญ่มีผลสัมฤทธิ์ทางด้านวิทยาศาสตร์ในระดับปานกลาง เกรดเฉลี่ยอยู่ในช่วง 2.00 – 3.00 มีความสามารถในการใช้เทคโนโลยี โดยห้องเรียนมีทั้งสื่อการเรียนรู้และเทคโนโลยีที่เอื้อต่อการจัดการเรียนรู้ ได้แก่ คอมพิวเตอร์ โปรเจคเตอร์ และเครื่องฉายสไลด์ อีกทั้งโรงเรียนยังมีห้องเครื่อข่ายไว้พร้อมดำเนินการให้บริการการค้นหาข้อมูลผ่านระบบอินเทอร์เน็ต

## 2. สิ่งที่ศึกษา ได้แก่

2.1 การจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เรื่อง สารชีวโมเลกุล

2.2 แบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5

3. เนื้อหาที่ใช้ในการจัดการเรียนรู้ ได้แก่ เนื้อหาเรื่องสารชีวโมเลกุล ในหนังสือเรียน รายวิชาพื้นฐาน เคมี สำหรับนักเรียนที่เน้นวิทยาศาสตร์ ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4 - 6 กลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์ ของกระทรวงศึกษาธิการ จัดทำโดยสถาบันส่งเสริมการสอนวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี ประกอบด้วย 4 หน่วยการเรียนรู้ ได้แก่ ประดิษฐ์ ลิพิต ควรโน้ย เศรษฐ และกรุดนิวคลีอิก

4. ระยะเวลาที่ใช้ในการดำเนินการจัดการเรียนรู้ ได้แก่ ภาคเรียนที่ 2 ปีการศึกษา 2561 ช่วงเดือน มกราคม - กุมภาพันธ์ 2561 จำนวน 15 คาบ คาบละ 50 นาที

## นิยามศัพท์เฉพาะ

1. การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw หมายถึง การจัดการเรียนรู้ที่ประกอบด้วย 4 ขั้นตอน คือ

1.1 ขั้นสร้างแบบจำลอง เป็นขั้นการสำรวจแนวคิดเพื่อให้ผู้เรียนสร้างแบบจำลอง ความคิดเกี่ยวกับสารชีวโมเลกุล โดยครูจะเป็นผู้กระตุ้นให้นักเรียนสามารถรวมข้อมูลจากประสบการณ์ที่เคยได้รับโดยการตั้งคำถามหรือการทำการทำทดลอง

1.2 ขั้นการแสดงออกแบบจำลอง ผู้เรียนจะต้องแสดงออกแบบจำลองความคิด เกี่ยวกับสารชีวโมเลกุล ของตนเองในรูปแบบของการสร้างแบบจำลอง 3 มิติ โดยใช้โปรแกรม ChemDraw

1.3 ขั้นทดสอบแบบจำลอง ผู้เรียนนำแบบจำลองเกี่ยวกับสารชีวโมเลกุลที่สร้างขึ้น แล้วผ่านโปรแกรม ChemDraw ไปใช้ทดสอบผ่านการทำทดลองเชิงความคิดในการอธิบาย ปรากฏการณ์ที่ศึกษา เพื่อว่าแบบจำลองนั้นมีความถูกต้องและเหมาะสมหรือไม่ หากไม่สามารถ ใช้อธิบายปรากฏการณ์ที่ศึกษาได้ ต้องกลับไปสร้างแบบจำลองใหม่

1.4 ขั้นประเมินแบบจำลอง ผู้เรียนประเมินแบบจำลองของตนเองโดยนำแบบจำลอง ที่ได้ปรับปรุงแล้วไปใช้อธิบายปรากฏการณ์นี้ที่มีความคล้ายคลึงกัน

แบบจำลองความคิด หมายถึง ภาพสะท้อนถึงจินตนาการ ระบบ รูปแบบ และโครงสร้าง ทางความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียนแต่ละคน แสดงออกมาในรูปแบบของภาพวาด 2 มิติ และแบบจำลอง 3 มิติ ที่สร้างโดยใช้โปรแกรม ChemDraw วัดโดยใช้แบบวัดแบบจำลองทาง

ความคิด แบบสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ และชิ้นงานนักเรียน นำมายัดกลุ่มแบบจำลองความคิด 6 กลุ่ม ตามแนวคิดของ Chi and Roscoe (2002 ข้างใน Ogan-Bekiroglu, 2007, p 555 - 593)

ชิ้นงานนักเรียน หมายถึง ภาพวาดแบบจำลอง 3 มิติ ที่วาดด้วยโปรแกรม ChemDraw แสดงโครงสร้างของสารชีวโมเลกุล ตรวจและนำมายัดกลุ่มแบบจำลองความคิด 6 กลุ่ม ตามแนวคิดของ Chi and Roscoe (2002 ข้างใน Ogan-Bekiroglu, 2007, p 555 - 593)

โปรแกรม ChemDraw หมายถึง โปรแกรมสำหรับสร้างแบบจำลอง 3 มิติ สำหรับการแสดงแนวคิดทางเคมีและชีววิทยา ในงานวิจัยนี้ใช้โปรแกรม ChemDraw ในการสร้างแบบจำลอง 3 มิติ เพื่อแสดงโครงสร้างของสารชีวโมเลกุล

## บทที่ 2

### เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

การวิจัยเรื่องการพัฒนาแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 โดยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ผู้วิจัยได้ตรวจสอบเอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้องในประเด็นต่าง ๆ แล้วนำมาสรุป เรียนรู้ และนำเสนอเป็นลำดับดังนี้

1. หลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน พุทธศักราช 2551
2. การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw
  - 2.1 ความหมายและลักษณะโดยทั่วไปของการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน
  - 2.2 รูปแบบของการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน
  - 2.3 ลักษณะและตัวอย่างการใช้โปรแกรม ChemDraw
3. แบบจำลอง
  - 3.1 ความหมายและความสำคัญของแบบจำลอง
  - 3.2 ประเภทของแบบจำลอง
  - 3.3 รูปแบบของแบบจำลองที่แสดงออก
  - 3.4 ลักษณะและข้อจำกัดของแบบจำลอง
4. แบบจำลองความคิด
  - 4.1 ความหมายและความสำคัญของแบบจำลองความคิด
  - 4.2 ประเภทของแบบจำลองความคิด
  - 4.3 การวัดแบบจำลองทางความคิด
5. งานวิจัยในประเทศไทยและต่างประเทศ

หลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน พุทธศักราช 2551

กระทรวงศึกษาธิการ (2551, หน้า 3-6, 10-12) ได้กำหนดหลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน พุทธศักราช 2551 กลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์ ชั้งศูนย์ประถมศึกษา

## วิสัยทัศน์

หลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐานมุ่งพัฒนาผู้เรียนทุกคนซึ่งเป็นกำลังของชาติให้เป็นบุษยที่มีความสมดุลทั้งด้านร่างกาย ความรู้ คุณธรรม มีจิตสำนึกรักในความเป็นพลเมืองไทย และเป็นพลโลก ยึดมั่นในการปักครองตามระบบประชาธิปไตยอันมีพระมหากษัตริย์ทรงเป็นประมุช มีความรู้และทักษะพื้นฐาน รวมทั้งเจตคติที่จำเป็นต่อการศึกษาต่อการประกอบอาชีพและการศึกษาตลอดชีวิตโดยมุ่งเน้นผู้เรียนเป็นสำคัญบนพื้นฐานความเชื่อว่าทุกคนสามารถเรียนรู้และพัฒนาตนเองได้เต็มตามศักยภาพ

## หลักการ

หลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน มีหลักการที่สำคัญ ดังนี้

- เป็นหลักสูตรการศึกษาเพื่อความเป็นเอกภาพของชาติ มีจุดมุ่งหมายและมาตรฐานการเรียนรู้ เป็นเป้าหมายสำหรับพัฒนาเด็กและเยาวชนให้มีความรู้ ทักษะ เจตคติ และคุณธรรมบนพื้นฐานของความเป็นไทยควบคู่กับความเป็นสากล

- เป็นหลักสูตรการศึกษาเพื่อปวงชน ที่ประชาชนทุกคนมีโอกาสได้รับการศึกษาอย่างเสมอภาคและมีคุณภาพ

- เป็นหลักสูตรการศึกษาที่สนองการกระจายอำนาจ ให้สังคมมีส่วนร่วมในการจัดการศึกษาให้สอดคล้องกับสภาพและความต้องการของท้องถิ่น

- เป็นหลักสูตรการศึกษาที่มีโครงสร้างยึดหยุ่นทั้งด้านสาระการเรียนรู้ เวลาและการจัดการเรียนรู้

- เป็นหลักสูตรการศึกษาที่เน้นผู้เรียนเป็นสำคัญ

- เป็นหลักสูตรการศึกษาสำหรับการศึกษาในระบบ นอกระบบ และตามอัธยาศัย ครอบคลุมทุกกลุ่มเป้าหมาย สามารถเทียบโอนผลการเรียนรู้ และประสบการณ์

## จุดหมาย

หลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน มุ่งพัฒนาผู้เรียนให้เป็นคนดี มีปัญญา มีความสุข มีศักยภาพในการศึกษาต่อ และประกอบอาชีพ จึงกำหนดเป็นจุดหมาย เพื่อก่อให้เกิดกับผู้เรียนมีอุปกรณ์การศึกษาขั้นพื้นฐาน ดังนี้

- มีคุณธรรม จริยธรรม และค่านิยมที่พึงประสงค์ เห็นคุณค่าของตนเอง มีวินัยและปฏิบัติตามหลักธรรมของพระพุทธศาสนา หรือศาสนาที่ตนนับถือ ยึดหลักปรัชญาของเศรษฐกิจพอเพียง

- มีความรู้ ความสามารถในการสื่อสาร การคิด การแก้ปัญหา การใช้เทคโนโลยีและมีทักษะชีวิต

3. มีสุขภาพกายและสุขภาพจิตที่ดี มีสุขนิสัยและรักการออกกำลังกาย
4. มีความรักชาติ มีจิตสำนึกในความเป็นพลเมืองไทย และพลโลก ยึดมั่นในวิถีชีวิตและการปกคล้องตามระบบอนุรักษ์ธรรมชาติ ให้เป็นประมุข
5. มีจิตสำนึกในการอนุรักษ์รักษาและภูมิปัญญาไทย การอนุรักษ์และพัฒนาสิ่งแวดล้อม มีจิตสาธารณะที่มุ่งทำประโยชน์และสร้างสิ่งที่ดีงามในสังคมและอยู่ร่วมกันในสังคมอย่างมีความสุข

#### **สมรรถนะสำคัญของผู้เรียน และคุณลักษณะอันพึงประสงค์**

ในการพัฒนาผู้เรียนตามหลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน มุ่งเน้นพัฒนาผู้เรียนให้มีคุณภาพตามมาตรฐานที่กำหนด ซึ่งจะช่วยให้ผู้เรียนเกิดสมรรถนะสำคัญและคุณลักษณะอันพึงประสงค์ ดังนี้

#### **สมรรถนะสำคัญของผู้เรียน**

หลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน มุ่งให้ผู้เรียนเกิดสมรรถนะสำคัญ 5 ประการ ดังนี้

##### **1. ความสามารถในการสื่อสาร**

เป็นความสามารถในการรับและส่งสาร มีวัฒนธรรมในการใช้ภาษาถ่ายทอดความคิด ความรู้ความเข้าใจ ความรู้สึก และทัศนะของตนเองเพื่อแลกเปลี่ยนข้อมูลข่าวสารและประสบการณ์อันจะเป็นประโยชน์ต่อการพัฒนาตนเองและสังคม รวมทั้งการเจรจาต่อรองเพื่อขัดและลดปัญหาความขัดแย้งต่าง ๆ การเลือกรับหรือไม่รับข้อมูลข่าวสารด้วยหลักเหตุผลและความถูกต้อง ตลอดจนการเลือกใช้วิธีการสื่อสาร ที่มีประสิทธิภาพโดยคำนึงถึงผลกระทบที่มีต่อตนเองและสังคม

##### **2. ความสามารถในการคิด**

เป็นความสามารถในการคิดวิเคราะห์ การคิดสังเคราะห์ การคิด อย่างสร้างสรรค์ การคิดอย่างมีวิจารณญาณ และการคิดเป็นระบบ เพื่อนำไปสู่การสร้างองค์ความรู้หรือสารสนเทศเพื่อการตัดสินใจเกี่ยวกับตนเองและสังคมได้อย่างเหมาะสม

##### **3. ความสามารถในการแก้ปัญหา**

เป็นความสามารถในการแก้ปัญหาและอุปสรรคต่าง ๆ ที่เผชิญได้อย่างถูกต้อง เหมาะสมบนพื้นฐานของหลักเหตุผล คุณธรรมและข้อมูลสารสนเทศ เข้าใจความสัมพันธ์และการเปลี่ยนแปลงของเหตุการณ์ต่าง ๆ ในสังคม แสดงให้ความรู้ ประยุกต์ความรู้มาใช้ในการบูรณาการ และแก้ไขปัญหา และมีการตัดสินใจที่มีประสิทธิภาพโดยคำนึงถึงผลกระทบที่เกิดขึ้น ต่อตนเอง สังคมและสิ่งแวดล้อม

#### 4. ความสามารถในการใช้ทักษะชีวิต

เป็นความสามารถในการนำกระบวนการต่าง ๆ ไปใช้ในการดำเนินชีวิตประจำวัน การเรียนรู้ด้วยตนเอง การเรียนรู้อย่างต่อเนื่อง การทำงาน และการอยู่ร่วมกันในสังคมด้วยการสร้างเสริมความสัมพันธ์อันดีระหว่างบุคคล การจัดการปัญหาและความขัดแย้งต่าง ๆ อย่างเหมาะสม การปรับตัวให้ทันกับการเปลี่ยนแปลงของสังคมและสภาพแวดล้อม และการรู้จักหลักเลี้ยง พฤติกรรมไม่พึงประสงค์ที่ส่งผลกระทบต่องค์ภีร์

#### 5. ความสามารถในการใช้เทคโนโลยี

เป็นความสามารถในการเลือก และใช้ เทคโนโลยีต้านต่าง ๆ และมีทักษะกระบวนการทางเทคโนโลยี เพื่อการพัฒนาตนเองและสังคม ในด้านการเรียนรู้ การสื่อสาร การทำงาน การแก้ปัญหาอย่างสร้างสรรค์ ถูกต้อง เหมาะสม และมีคุณธรรม

#### คุณลักษณะอันพึงประสงค์

หลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน มุ่งพัฒนาผู้เรียนให้มีคุณลักษณะอันพึงประสงค์ เพื่อให้สามารถอยู่ร่วมกับผู้อื่นในสังคมได้อย่างมีความสุข ในฐานะเป็นพลเมืองไทยและพลโลก ดังนี้

1. รักชาติ ศาสนา ertz
2. ซื่อสัตย์สุจริต
3. มีวินัย
4. ใฝ่เรียนรู้
5. อยู่อย่างพอเพียง
6. มุ่งมั่นในการทำงาน
7. รักความเป็นไทย
8. มีจิตสาธารณะ

นอกจากนี้ สถานศึกษาสามารถกำหนดคุณลักษณะอันพึงประสงค์เพิ่มเติมให้สอดคล้องตามบริบทและจุดเด่นของตนเอง

#### มาตรฐานการเรียนรู้

การพัฒนาผู้เรียนให้เกิดความสมดุล ต้องคำนึงถึงหลักพัฒนาการทางสมองและพนูนปัญญา หลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน จึงกำหนดให้ผู้เรียนได้ผู้เรียนเรียนรู้ 8 กลุ่มสาระ การเรียนรู้ ดังนี้

1. ภาษาไทย
2. คณิตศาสตร์

3. วิทยาศาสตร์
4. สังคมศึกษา ศาสนา และวัฒนธรรม
5. สุขศึกษาและพลศึกษา
6. ศิลปะ
7. งานอาชีพและเทคโนโลยี
8. ภาษาต่างประเทศ

### **ตัวชี้วัด**

ตัวชี้วัดระบุสิ่งที่นักเรียนพึงรู้และปฏิบัติได้ รวมทั้งคุณลักษณะของผู้เรียนในแต่ละระดับชั้นซึ่งสะท้อนถึงมาตรฐานการเรียนรู้ มีความเฉพาะเจาะจงและมีความเป็นรูปธรรม นำไปใช้การวัดและประเมินผลเพื่อตรวจสอบคุณภาพผู้เรียน

1. ตัวชี้วัดชั้นปี เป็นเป้าหมายในการพัฒนาผู้เรียนแต่ละชั้นปีในระดับการศึกษาภาคบังคับ ( ประถมศึกษาปีที่ 1 - มัธยมศึกษาปีที่ 3 )
2. ตัวชี้วัดช่วงชั้นเป็นเป้าหมายในการพัฒนาผู้เรียนในระดับมัธยมศึกษาตอนปลาย ( มัธยมศึกษาปีที่ 4 - 6 )

### **กลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์**

กลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์มุ่งหวังให้ผู้เรียนได้เรียนรู้วิทยาศาสตร์ที่เน้นการเชื่อมโยงความรู้กับกระบวนการ มีทักษะสำคัญในการค้นคว้าและสร้างองค์ความรู้ โดยใช้กระบวนการในการสืบเสาะหาความรู้ และการแก้ปัญหาที่หลากหลายให้ผู้เรียนมีส่วนร่วมในการเรียนรู้ทุกชั้นตอน มีการทำกิจกรรมด้วยการลงมือปฏิบัติจริงอย่างหลากหลาย เนมاءสมกับระดับชั้น โดยได้กำหนดสาระสำคัญไว้ดังนี้

สาระที่ 1 สิ่งมีชีวิตกับกระบวนการดำเนินชีวิต

สาระที่ 2 ชีวิตกับสิ่งแวดล้อม

สาระที่ 3 สารและสมบัติ

สาระที่ 4 แรงและการเคลื่อนที่

สาระที่ 5 พลังงาน

สาระที่ 6 กระบวนการเปลี่ยนแปลงของโลก

สาระที่ 7 ดาวเคราะห์และอวกาศ

สาระที่ 8 ธรรมชาติของวิทยาศาสตร์เทคโนโลยี

## มาตรฐานการเรียนรู้การศึกษาชั้นพื้นฐาน สาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์

มาตรฐานการเรียนรู้กลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์ เป็นข้อกำหนดคุณภาพของผู้เรียน ด้านความรู้ ความคิด ทักษะ กระบวนการเรียนรู้ คุณธรรม จริยธรรม และค่านิยม ซึ่งเป็น จุดมุ่งหมายที่จะพัฒนาผู้เรียนให้มีคุณลักษณะอันพึงประสงค์ ประกอบด้วย มาตรฐานการเรียนรู้ การศึกษาชั้นพื้นฐานสำหรับนักเรียนทุกคน มีขอบเขตการศึกษาในแต่ละช่วงชั้น มาตรฐานการเรียนรู้ การศึกษาชั้นพื้นฐานของกลุ่มสาระเรียนรู้วิทยาศาสตร์ มีดังนี้

### สาระที่ ๑ สิ่งมีชีวิตกับกระบวนการดำเนินชีวิต

มาตรฐาน ๑.๑ เข้าใจหน่วยพื้นฐานของสิ่งมีชีวิต ความสัมพันธ์ของโครงสร้าง และหน้าที่ของระบบต่างๆ ของสิ่งมีชีวิตที่ทำงานสมพันธ์กัน มีกระบวนการสืบเสาะหาความรู้ สื่อสาร สิ่งที่เรียนรู้และนำความรู้ไปใช้ในการดำเนินชีวิตของตนเองและดูแลสิ่งมีชีวิต

มาตรฐาน ๑.๒ เข้าใจกระบวนการและความสำคัญของการถ่ายทอดลักษณะทางพันธุกรรม วิวัฒนาการของสิ่งมีชีวิต ความหลากหลายทางชีวภาพ การใช้เทคโนโลยีชีวภาพที่มีผลกระทบต่อมนุษย์และสิ่งแวดล้อม มีกระบวนการสืบเสาะหาความรู้และจิตวิทยาศาสตร์ สื่อสาร สิ่งที่เรียนรู้ และนำความรู้ไปใช้ประโยชน์

### สาระที่ ๒ ชีวิตกับสิ่งแวดล้อม

มาตรฐาน ๒.๑ เข้าใจสิ่งแวดล้อมในท้องถิ่น ความสัมพันธ์ระหว่างสิ่งแวดล้อมกับสิ่งมีชีวิต ความสัมพันธ์ระหว่างสิ่งมีชีวิตต่าง ๆ ในระบบนิเวศ มีกระบวนการสืบเสาะ หาความรู้ และจิตวิทยาศาสตร์สื่อสารสิ่งที่เรียนรู้และนำความรู้ไปใช้ประโยชน์

มาตรฐาน ๒.๒ เข้าใจความสำคัญของทรัพยากรธรรมชาติ การใช้ทรัพยากรธรรมชาติ ในระดับท้องถิ่น ประเภท และโลกนำความรู้ไปใช้ในในการจัดการทรัพยากรธรรมชาติ และสิ่งแวดล้อมในท้องถิ่นอย่างยั่งยืน

### สาระที่ ๓ สารและสมบัติของสาร

มาตรฐาน ๓.๑ เข้าใจสมบัติของสาร ความสัมพันธ์ระหว่างสมบัติของสารกับโครงสร้างและแรงยึดเหนี่ยวระหว่างอนุภาค มีกระบวนการสืบเสาะ หาความรู้และจิตวิทยาศาสตร์ สื่อสารสิ่งที่เรียนรู้ นำความรู้ไปใช้ประโยชน์

มาตรฐาน ๓.๒ เข้าใจหลักการและธรรมชาติของการเปลี่ยนแปลงสถานะของสาร การเกิดสารละลาย การเกิดปฏิกิริยา มีกระบวนการสืบเสาะ หาความรู้และจิตวิทยาศาสตร์ สื่อสารสิ่งที่เรียนรู้ และนำความรู้ไปใช้ประโยชน์

### **สารที่ ๔ แรงและการเคลื่อนที่**

มาตรฐาน ว ๔.๑ เข้าใจธรรมชาติของแรงแม่เหล็กไฟฟ้า แรงโน้มถ่วง และแรงนิวเคลียร์ มีกระบวนการสืบเสาะหาความรู้ ศึกษาสิ่งที่เรียนรู้และนำความรู้ไปใช้ประโยชน์อย่างถูกต้องและมีคุณธรรม

มาตรฐาน ว ๔.๒ เข้าใจลักษณะการเคลื่อนที่แบบต่างๆ ของวัตถุในธรรมชาติ มีกระบวนการสืบเสาะหาความรู้และจิตวิทยาศาสตร์ ศึกษาสิ่งที่เรียนรู้และนำความรู้ไปใช้ประโยชน์

### **สารที่ ๕ พลังงาน**

มาตรฐาน ว ๕.๑ เข้าใจความสัมพันธ์ระหว่างพลังงานกับการทำรากีวิต การเปลี่ยนรูป พลังงาน ปฏิสัมพันธ์ระหว่างสารและพลังงาน ผลของการใช้พลังงานต่อชีวิตและสิ่งแวดล้อม มีกระบวนการ สืบเสาะหาความรู้ ศึกษาสิ่งที่เรียนรู้และนำความรู้ไปใช้ประโยชน์

### **สารที่ ๖ กระบวนการเปลี่ยนแปลงของโลก**

มาตรฐาน ว ๖.๑ เข้าใจกระบวนการต่าง ๆ ที่เกิดขึ้นบนผิวโลกและภายนอกโลก ความสัมพันธ์ของกระบวนการต่าง ๆ ที่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงภูมิอากาศ ภูมิประเทศ และสัณฐานของโลก มีกระบวนการสืบเสาะหาความรู้และจิตวิทยาศาสตร์ ศึกษาสิ่งที่เรียนรู้และนำความรู้ไปใช้ประโยชน์

### **สารที่ ๗ ดาวาศาสตร์และอวกาศ**

มาตรฐาน ว ๗.๑ เข้าใจวิวัฒนาการของระบบสุริยะ กาแล็กซีและเอกภพการปฏิสัมพันธ์ ภายนในระบบสุริยะและผลต่อสิ่งมีชีวิตบนโลก มีกระบวนการสืบเสาะหาความรู้และจิตวิทยาศาสตร์ การสืบสารสิ่งที่เรียนรู้และนำความรู้ไปใช้ประโยชน์

มาตรฐาน ว ๗.๒ เข้าใจความสำคัญของเทคโนโลยีอวกาศที่นำมาใช้ในการสำรวจ อวกาศและทรัพยากรธรรมชาติ ด้านการเกษตรและการศึกษา มีกระบวนการสืบเสาะหาความรู้ และจิตวิทยาศาสตร์ ศึกษาสิ่งที่เรียนรู้และนำความรู้ไปใช้ประโยชน์อย่างมีคุณธรรมต่อชีวิตและสิ่งแวดล้อม

### **สารที่ ๘ ธรรมชาติของวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี**

มาตรฐาน ว ๘.๑ ใช้กระบวนการทางวิทยาศาสตร์และจิตวิทยาศาสตร์ในการสืบเสาะหาความรู้ การแก้ปัญหา รู้ว่าปรากฏการณ์ทางธรรมชาติที่เกิดขึ้นส่วนใหญ่มีรูปแบบที่แน่นอน สามารถอธิบายและตรวจสอบได้ ภายใต้ข้อมูลและเครื่องมือที่มีอยู่ในช่วงเวลาหนึ่ง เข้าใจว่าวิทยาศาสตร์ เทคโนโลยี สังคม และสิ่งแวดล้อม มีความเกี่ยวข้องสัมพันธ์กัน

จากการศึกษาหลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน พุทธศักราช 2551 ผู้วิจัยได้นำข้อมูลที่ได้จากการศึกษา โดยใช้มาตราฐานการเรียนรู้การศึกษาขั้นพื้นฐาน สาระการเรียนรู้ วิทยาศาสตร์ สาระที่ 3 สารและสมบัติของสาร มาตรฐานว 3.2 ตัวชี้วัด ม.4-6/7 – ม.4-6/9 เป็นแนวทางในการจัดทำเครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย เช่น ข้อสอบวัดผลการเรียนรู้ แนวทางการวัด และประเมินผล รวมไปถึงนำมาใช้ในการจัดทำแผนการจัดการเรียนรู้ เช่น กำหนดตัวชี้วัดในการเรียน กำหนดวัดถูกประสงค์การเรียนรู้ เนื้อหาสาระกิจกรรมการเรียนรู้ และการวัดและประเมินผล เป็นต้น

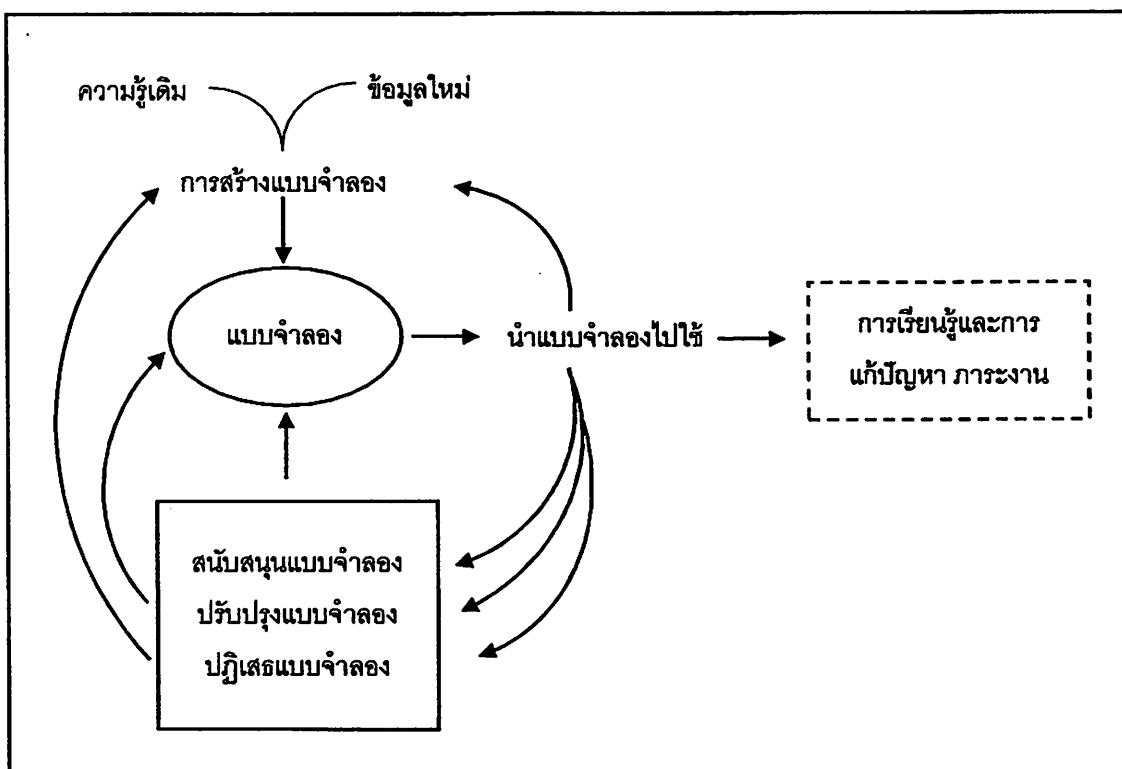
### การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

การจัดการเรียนการสอนวิทยาศาสตร์นั้นมีอยู่หลายวิธี ซึ่งแต่ละวิธีก็จะมีความเหมาะสม กับเนื้อหาแต่ละเนื้อหาแตกต่างกันออกไป การเรียนการสอนวิทยาศาสตร์นอกจากจะมุ่งให้นักเรียน มีแนวคิดวิทยาศาสตร์ที่ถูกต้องแล้ว สิ่งที่สำคัญอีกประการหนึ่งคือต้องให้นักเรียนเข้าใจและ สามารถสร้างแบบจำลองทางความคิดด้วย ซึ่งวิธีการสอนหนึ่งที่ได้รับการยอมรับว่าสามารถ นำ นักเรียนไปสู่เป้าหมายดังกล่าวได้ คือการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน (Model based learning) และจากการตรวจสอบเอกสารทางวิชาการและงานวิจัยที่ผ่านมา พบว่า การใช้ เทคโนโลยีซอฟต์แวร์เข้ามามีส่วนร่วมในการจัดการเรียนรู้ ซึ่งก็คือ โปรแกรม ChemDraw จะช่วย อำนวยความสะดวกและสร้างความแม่นยำในการสร้างแบบจำลองความคิดในเนื้อหาเกี่ยวกับเคมี และชีววิทยา อีกทั้งยังช่วยให้นักเรียนสร้างประสบการณ์ในการเรียนรู้ได้อีกด้วย (Jamal Raiyn and Anwar Rayan, 2015, p 4) ตั้งนั้นผู้วิจัยจึงสนใจที่จะศึกษาวิธีการสอนดังกล่าว เพื่อนำมาใช้ พัฒนาแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5

### ความหมายและลักษณะโดยทั่วไปของการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน

การเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน (Model based learning) เป็นวิธีเรียนรู้ที่ให้ นักเรียนได้สร้างแบบจำลองความคิดขึ้นมาโดยผ่านกระบวนการสร้าง การใช้ การปรับปรุงแก้ไข และการขยายแบบจำลองซึ่งกระบวนการนี้จะเกิดขึ้นเป็นวัฏจักร (Buckley and Boulter, 2000, p 41-57) การเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน จากกล่าวได้ว่าเป็นอีกลักษณะหนึ่งของการเรียนรู้อัน เนื่องมาจากนักเรียน ซึ่งนักเรียนจะใช้สิ่งที่รู้แล้วหรือความรู้เดิมรวมเข้ากับข้อมูลใหม่และขยาย ความรู้ของตนเองเพิ่มมากขึ้นกระบวนการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานนั้นสามารถสรุปได้ดัง ภาพที่ 1 คือแบบจำลองความคิดจะถูกสร้างขึ้นโดยอาศัยการรวมกันของความรู้ซึ่งมาจากหลาย ๆ แหล่ง เช่น จากประสบการณ์ตรง จากสื่อที่จำลองเหตุการณ์ต่าง ๆ แบบจำลองที่ครูแสดงออกใน

ขณะที่อยู่ในห้องเรียนหรือข้อมูลใหม่ นักเรียนจะใช้แบบจำลองความคิดที่สร้างขึ้นมาใน การสร้างแบบจำลองที่แสดงออก ซึ่งสามารถแสดงออกมาสู่ภายนอกได้ในหลายรูปแบบ เช่น ภาษาหรือ ลักษณะท่าทางจากนั้นนักเรียนจะนำแบบจำลองความคิดนี้ไปใช้ในการทำความเข้าใจและประเมิน แบบจำลองที่แสดงออก ซึ่งสร้างขึ้นมาด้วยการตรวจสอบแบบจำลองโดยการบรรยาย การอธิบาย การทำงานอย่างถูกต้อง เช่น ซึ่งถ้าแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง นักเรียนจะหาสาเหตุว่า แบบจำลองที่สร้างขึ้นมีอะไรผิดหรือจะเปลี่ยนแปลงแบบจำลองอย่างไร ต้องการปรับปรุงแก้ไข หรือขยายแบบจำลองหรือไม่หรือ จะปฏิเสธแบบจำลองเดิมแล้วสร้างแบบจำลองใหม่ แต่ถ้า แบบจำลองความคิดที่สร้างขึ้นมา เมื่อนำไปใช้แล้วประสบความสำเร็จตามที่คาดหวังไว้จะทำให้ แบบจำลองนี้ได้รับการสนับสนุนและจะถูกเรียบเรียงรวมไว้กลุ่มเป็นส่วนของคลังแห่งความรู้ที่ มั่นคงและแบบจำลองนี้จะถูกนำออกมายังนักเรียนได้อย่างรวดเร็ว



ภาพ 1 กรอบแนวคิดของการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานของ Buckley and Boulter (2000)

สรุปได้ว่าการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน คือ การทำกิจกรรมในห้องเรียนที่เปิดโอกาสให้นักเรียนได้สร้างแบบจำลองความคิดของตนเองโดยอาศัยความรู้เดิมและข้อมูลใหม่ จากนั้นนำแบบจำลองที่สร้างขึ้นไปใช้เพื่อประเมินแบบจำลอง ถ้าพบว่าแบบจำลองที่สร้างขึ้นสามารถใช้ได้ดีก็จะได้รับการสนับสนุน แต่ถ้าใช้ไม่ได้ผลอาจมีการปรับปรุงแก้ไขแบบจำลองใหม่ หรือปฏิเสธแบบจำลองนั้น

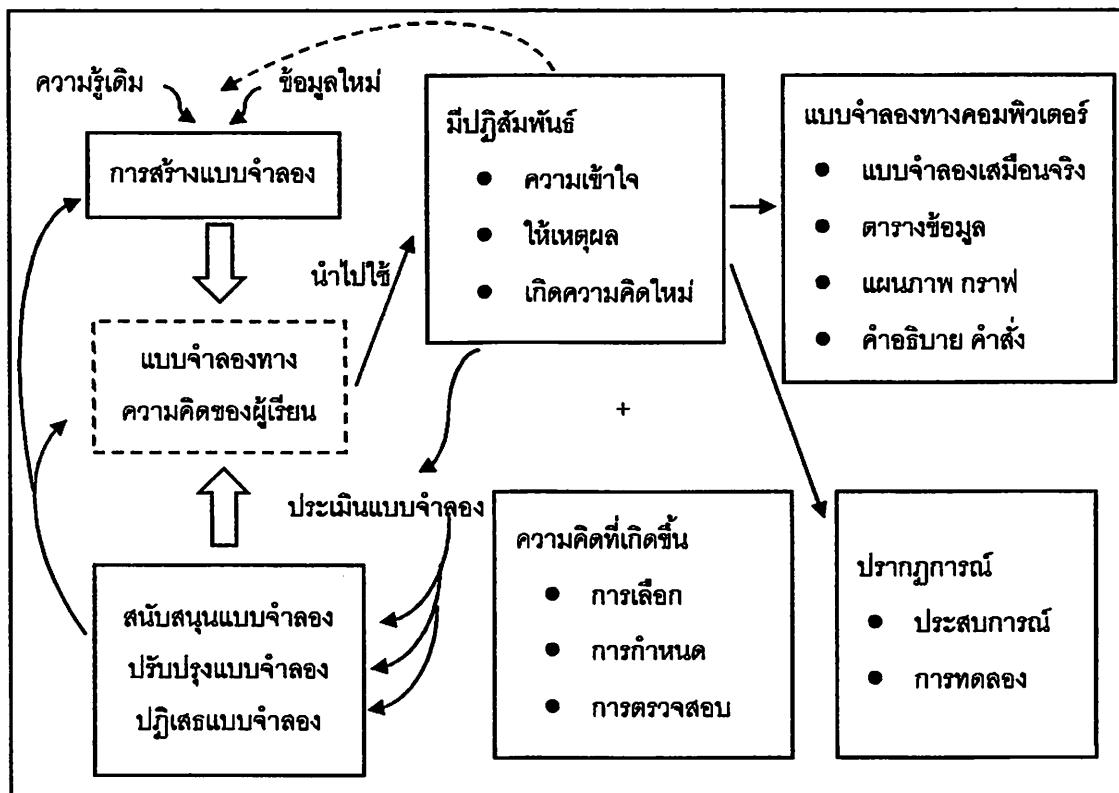
### **รูปแบบของการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน**

การเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานเป็นวิธีการสอนที่ได้รับความสนใจจากนักวิทยาศาสตร์ศึกษาจำนวนมากร เนื่องจากวิธีการสอนนี้ทำให้นักเรียนได้พัฒนาแบบจำลองความคิด แนวคิดวิทยาศาสตร์ การสืบเสาะหาความรู้และธรรมชาติวิทยาศาสตร์ ตลอดจนพัฒนาความเข้าใจเกี่ยวกับแบบจำลองและการสร้างแบบจำลอง (Kenyon et al., 2008, p 41-44) ดังนั้น นักวิทยาศาสตร์ศึกษาจึงได้พยายามพัฒนารูปแบบวิธีการสอนดังกล่าวเพื่อให้มีประสิทธิภาพมากที่สุด ด้วยเหตุนี้วิธีการสอนโดยใช้แบบจำลองเป็นฐานจึงเป็นรูปแบบที่แตกต่างกันออกไป ดังนี้

Gobert และ Buckley ได้อธิบายขั้นการจัดการเรียนการสอนโดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน 'ให้เป็นลำดับ (2000, p 891-894) ดังนี้'

1. นักเรียนสร้างแบบจำลองความคิดเกี่ยวกับปรากฏการณ์ที่ศึกษา
2. ครุประเมินและทบทวนแนวคิดหรือเนื้อหาที่นักเรียนจำเป็นจะต้องใช้ในการสร้างแบบจำลอง ในขั้นนี้ครุทำได้เพียงสรุปอ้างอิงแบบจำลองความคิดของนักเรียนจากเหตุผลที่นักเรียนใช้ในการอธิบาย เนื่องจากแบบจำลองความคิดเป็นของแต่ละบุคคล
3. นักเรียนลงมือสร้างแบบจำลองโดยการรวมข้อมูลต่าง ๆ เข้าด้วยกัน ทั้งข้อมูลเกี่ยวกับโครงสร้างหน้าที่การทำงานและสาเหตุของการเกิดขึ้นของปรากฏการณ์นั้น ๆ เชียนเป็นแผนผังแนวคิดโดยเปรียบเทียบปรากฏการณ์ที่คล้ายคลึงที่นักเรียนทราบจากนั้นตรวจสอบข้อมูลแล้วลงมือสร้างแบบจำลอง
4. นำแบบจำลองไปใช้และประเมินในขั้นนี้นักเรียนอาจพบว่าแบบจำลองที่นักเรียนสร้างขึ้นมาอาจจะถูกปฏิเสธเนื่องจากใช้อธิบายปรากฏการณ์ที่ศึกษาได้ไม่ดีพอ
5. ปรับปรุงและแก้ไขแบบจำลองเพื่อให้สามารถอธิบายปรากฏการณ์ที่ศึกษาได้ดีขึ้น
6. ขยายแบบจำลอง ในขั้นนี้นักเรียนอาจจะนำแบบจำลองเดิมไปสร้างเพิ่มเติมหรือนำไปรวมกับแบบจำลองอื่นเพื่อขยายแนวคิดให้กว้างขึ้น

จากข้อมูลข้างต้น Buckley และคณะ (2004, p 23-41) ได้สรุปกรอบแนวคิดของการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานไว้เป็นวัฏจักร ซึ่งแสดงได้ดังภาพ



ภาพ 2 กรอบแนวคิดของการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน

ที่มา : Buckley et al., 2004, p 23-41

จากการอภิปรายแนวคิดของการเรียนรู้โดยใช้ปัญหาเป็นฐาน จะเห็นได้ว่าต้องอาศัยความรู้เดิม กับข้อมูลใหม่ในการสร้างแบบจำลอง กระตุ้นให้ผู้เรียนสร้างแบบจำลองทางความคิดที่เป็นตัวแทน ของวัตถุ แนวคิด เหตุการณ์ หรือปรากฎการณ์ต่าง ๆ จากนั้นครูและนักเรียนร่วมกันประเมิน แบบจำลองเพื่อสนับสนุน ปรับปรุงหรือปฏิเสธแบบจำลองหากไม่เหมาะสมใน การเป็นตัวแทนของ ปรากฎการณ์ที่ศึกษานั้น ๆ เมื่อนักเรียนได้ทำการปรับปรุง แก้ไขแบบจำลองให้มีความเหมาะสม แล้วจึงนำแบบจำลองไปอธิบายปรากฎการณ์ต่าง ๆ ที่ศึกษาเพื่อย้ายแนวคิดให้กว้างขึ้นต่อไป

Kenyon และคณะ ได้เสนอแนวคิดในการเรียนการสอนโดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน มีทั้งหมด 6 ขั้นตอน (2008, p 41-44) ดังนี้

1. การสร้างแบบจำลอง ในขั้นตอนนี้นักเรียนจะสร้างแบบจำลองขึ้นมาเพื่อธิบายเกี่ยวกับปรากฏการณ์ที่สังเกตเห็น โดยครูจะต้องใช้คำตามเพื่อกำชับให้นักเรียนได้แสดงแบบจำลองความคิดที่นักเรียนมีอยู่จริง ๆ แบบจำลองที่สร้างขึ้นอาจจะเป็นการวาดภาพหรือการเขียนบรรยายก็ได้

2. การทดสอบแบบจำลอง ในขั้นนี้มีจุดประสงค์สำคัญคือเพื่อให้นักเรียนตรวจสอบว่าแบบจำลองที่นักเรียนสร้างขึ้นในขั้นตอนแรกมีความถูกต้องและสามารถนำไปใช้ทำนายปรากฏการณ์อื่น ๆ ได้หรือไม่ ครูจะทำหน้าที่อธิบายและชี้แจงให้นักเรียนเข้าใจว่าแบบจำลองที่นักเรียนสร้างขึ้นจะต้องมีหลักฐานและข้อมูลประกอบในการตรวจสอบความถูกต้อง

3. การประเมินแบบจำลอง ขั้นตอนนี้นักเรียนจะย้อนกลับมายังแบบจำลองที่สร้างขึ้นในขั้นตอนแรกเพื่อประเมินแบบจำลองหลังจากที่ได้นำไปทดสอบแล้ว โดยครูและนักเรียนจะร่วมกันอภิปรายถึงเกณฑ์ที่ใช้ในการประเมินแบบจำลอง เช่น ความชัดเจนถูกต้อง ความสมดุลคล้องกันแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์และความสมดุลของข้อมูลเชิงประจักษ์

4. การตรวจสอบแบบจำลอง เปรียบเทียบกับแนวคิดอื่น ๆ ในขั้นนี้นักเรียนจะต้องประเมินแบบจำลองอีกรังหนึ่ง โดยนักเรียนอาจจะต้องค้นหาข้อมูลเพิ่มเติมเกี่ยวกับปรากฏการณ์นั้นหรือนักเรียนอาจจะศึกษาข้อมูลปรากฏการณ์ผ่านการจำลองด้วยคอมพิวเตอร์

5. การปรับปรุงแก้ไขแบบจำลอง ในขั้นนี้นักเรียนจะต้องกลับมาพิจารณาแบบจำลองที่สร้างขึ้นในขั้นแรก รวมทั้งประเมินแบบจำลองอีกรังหนึ่งหลังจากที่ได้รับข้อมูลเพิ่มเติมจากขั้นที่ 4 โดยนักเรียนจะเปรียบเทียบแบบจำลองของแต่ละกลุ่มที่สร้างขึ้นและรวมแบบจำลองของแต่ละกลุ่มเข้าด้วยกันเพื่อสร้างเป็นแบบจำลองมติของกลุ่ม (Consensus model) ของขั้นเรียน ในระหว่างขั้นตอนนี้นักเรียนจะมีการแลกเปลี่ยนความคิดซึ่งกันและกันเพื่อสร้างเป็นแบบจำลองที่ดีที่สุดและสมดุลคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ จัดว่าเป็นขั้นตอนสำคัญที่จะทำให้นักเรียนเข้าใจแบบจำลองและการพัฒนาความรู้ทางวิทยาศาสตร์

6. การนำแบบจำลองไปใช้ในการทำนายหรือธิบาย ในขั้นนี้นักเรียนจะนำแบบจำลองซึ่งเป็นมติของกลุ่มไปใช้ในการทำนายหรือธิบายปรากฏการณ์อื่น ๆ ที่มีลักษณะคล้ายคลึงกันโดยครูจะต้องทำหน้าที่กระตุ้นให้นักเรียนได้ใช้แบบจำลองที่นักเรียนสร้างขึ้น

Rea-Ramirez และคณะ (2008, p 23-43) กล่าวว่าวิธีการสอนนี้เกิดขึ้นมาจากกระบวนการสร้างและการพัฒนาแบบจำลองของนักวิทยาศาสตร์ซึ่งจะเกิดขึ้นเป็นวุฏจักรเรื่องจาก

การสร้าง (Generation) การประเมิน (Evaluation) และการตัดแปลงแก้ไขแบบจำลอง (Modification) โดยในระหว่างที่มีการพัฒนาช่องการสร้างแบบจำลองนั้นจะเริ่มต้นจากแบบจำลองที่ยังไม่ถูกต้องและจะค่อยเปลี่ยนไปเป็นแบบจำลองที่มีความซับซ้อนเพิ่มขึ้นจนกระทั่งเป็นแบบจำลองที่มีความถูกต้องและสมบูรณ์ ซึ่งวิธีการสอนนี้ก็เช่นกันเป็นวัฏจักรซึ่งมีอยู่ 3 ขั้นตอน ดังนี้

1. การสร้างแบบจำลอง ในระหว่างขั้นตอนนี้ครูจะต้องให้นักเรียนแสดงแบบจำลองความคิดออกมาให้มากที่สุด โดยครูจะใช้คำถามเพื่อกระตุ้นให้นักเรียนสร้างแบบจำลองขึ้นมาและอธิบายความสัมพันธ์ระหว่างตัวแปร ยกตัวอย่าง เช่น ครูถามว่าอุณหภูมิและความ溼度ของสารมีผลต่อความดันอย่างไร ซึ่งจากคำถามนี้จะทำให้นักเรียนเกิดการเชื่อมโยงความสัมพันธ์ของอุณหภูมิหรือมวลโน้ตกับความดันไอของสาร

2. การประเมินแบบจำลอง ในขั้นตอนนี้ครูจะกระตุ้นให้นักเรียนได้ประเมินความสอดคล้องของแบบจำลองที่นักเรียนสร้างขึ้นกับหลักฐานที่เป็นข้อมูลเชิงประจักษ์ โดยที่ครูจะต้องให้ข้อมูลในหลาย ๆ กลุ่มซึ่งแตกต่างกันมาให้นักเรียนได้ประเมินแบบจำลอง ยกตัวอย่าง เช่น นำข้อมูลเกี่ยวกับอุณหภูมิและความดันไอของสารมาให้นักเรียนประเมินแบบจำลองที่สร้างขึ้นในตอนแรก เพื่อเชื่อมต่อไปยังแบบจำลองของมวลโน้ตกับความดันไอและจุดเดือดของสาร ซึ่งข้อมูลจากการทดลองอาจไม่เป็นไปตามที่นักเรียนคาดไว้ ดังนั้นจะทำให้นักเรียนพยายามหาคำอธิบายถึงสิ่งที่เกิดและมีการแก้ไขแบบจำลอง

3. การตัดแปลงแก้ไขแบบจำลอง ในขั้นนี้นักเรียนจะมีการตัดแปลงแก้ไขแบบจำลองเพิ่มเติมจนกระทั่งแบบจำลองที่ผ่านการตัดแปลงแก้ไขแล้วสามารถอธิบายข้อมูลที่ได้อย่างถูกต้อง ยกตัวอย่าง เช่น แบบจำลองโครงสร้างโน้ตก์ของสารที่นักเรียนสร้างขึ้นในตอนแรกไม่สามารถอธิบายได้ว่าเพาะเหตุใดจุดเดือดของสาร  $\text{CH}_3\text{OH}$  จึงมากกว่าจุดเดือดของสาร  $\text{CH}_3\text{F}$  แต่เมื่อผ่านขั้นตอนนี้แล้วนักเรียนบอกได้ว่าสิ่งที่มีผลต่อจุดเดือดของสารอีกอย่างหนึ่งคือแรงยึดเหนี่ยวระหว่างโน้ตก์

Gilbert และ Justi (2016, จังอิงใน ชีรดา ชาติวรรณ, 2560, หน้า 370-371) ได้อธิบายขั้นตอนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน 4 ขั้นตอน ดังนี้

ขั้นที่ 1 ขั้นสร้างแบบจำลอง เป็นขั้นการสำรวจแนวคิดเพื่อให้ผู้เรียนสร้างแบบจำลองความคิดเกี่ยวกับปรากฏการณ์ที่ศึกษา โดยครูจะเป็นผู้กระตุ้นให้นักเรียนสามารถรวมข้อมูลจากประสบการณ์ที่เคยได้รับจากการตั้งคำถาม

ขั้นที่ 2 ขั้นการแสดงออกแบบจำลอง ผู้เรียนจะต้องแสดงออกแบบจำลองความคิดของตนเองในรูปแบบต่าง ๆ เช่น การวาดภาพและการเขียนอธิบาย (Verbal model) การสร้างแบบจำลอง 3 มิติ (Concrete model) เป็นต้น

ขั้นที่ 3 ขั้นการทดสอบแบบจำลอง ผู้เรียนนำแบบจำลองที่สร้างขึ้นแล้วไปใช้ทดสอบผ่านการทดลองเชิงความคิดในการอธิบายปรากฏการณ์ที่ศึกษา เพื่อดูว่าแบบจำลองนั้นมีความถูกต้องและเหมาะสมหรือไม่ หากไม่สามารถใช้อธิบายปรากฏการณ์ที่ศึกษาได้ ต้องกลับไปสร้างแบบจำลองใหม่ จากนั้นนักเรียนและครุจารุร่วมกันอภิปรายเพื่อให้มีการสร้างแบบจำลองที่สอดคล้องกัน (Class-consensus model) เป็นแบบจำลองมติของกลุ่ม

ขั้นที่ 4 ขั้นประเมินแบบจำลอง ผู้เรียนประเมินแบบจำลองของตนเองโดยนำแบบจำลองที่ได้ปรับปรุงแล้วไปใช้อธิบายปรากฏการณ์อื่นที่มีความคล้ายคลึงกัน

การจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานในงานวิจัยนี้ ผู้วิจัยเลือกศึกษาการจัดการเรียนรู้ตามแนวทางของ Gilbert และ Justi (2016) เนื่องจากเป็นขั้นตอนที่เหมาะสมกับเนื้อหาที่เป็นนามธรรมในเรื่อง สารชีวโมเลกุล อีกทั้งยังสอดคล้องกับการนำโปรแกรม ChemDraw เข้ามามีส่วนร่วมในการจัดการเรียนรู้ โดยปรับบางขั้นตอนของการจัดการเรียนรู้ ดังนี้

1. ขั้นสร้างแบบจำลอง เป็นขั้นการสำรวจแนวคิดเพื่อให้ผู้เรียนสร้างแบบจำลองความคิดเกี่ยวกับสารชีวโมเลกุล โดยครุจารุเป็นผู้กระตุ้นให้นักเรียนสามารถรวมข้อมูลจากประสบการณ์ที่เคยได้รับโดยการตั้งคำถาม

2. ขั้นการแสดงออกแบบจำลอง ผู้เรียนจะต้องแสดงออกแบบจำลองความคิดเกี่ยวกับสารชีวโมเลกุล ของตนเองในรูปแบบของการสร้างแบบจำลอง 3 มิติ โดยใช้โปรแกรม ChemDraw

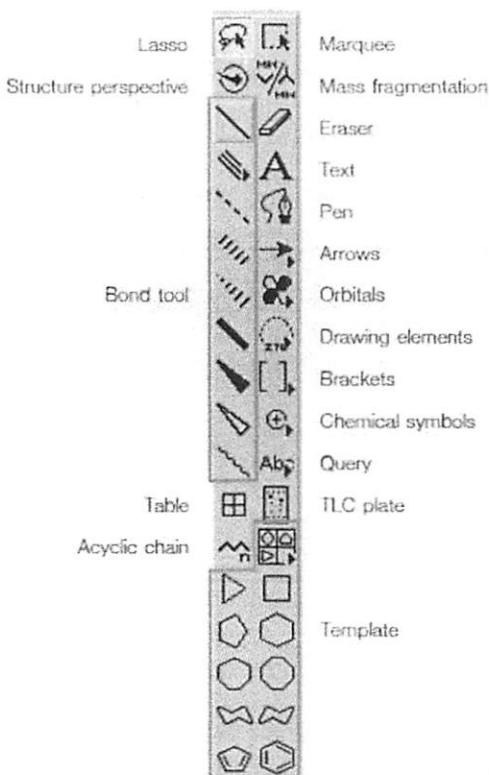
3. ขั้นทดสอบแบบจำลอง ผู้เรียนนำแบบจำลองเกี่ยวกับสารชีวโมเลกุลที่สร้างขึ้นแล้วไปใช้ทดสอบผ่านการทดลองเชิงความคิดในการอธิบายปรากฏการณ์ที่ศึกษา เพื่อดูว่าแบบจำลองนั้นมีความถูกต้องและเหมาะสมหรือไม่ หากไม่สามารถใช้อธิบายปรากฏการณ์ที่ศึกษาได้ ต้องกลับไปสร้างแบบจำลองใหม่

4. ขั้นประเมินแบบจำลอง ผู้เรียนประเมินแบบจำลองของตนเองโดยนำแบบจำลองที่ได้ปรับปรุงแล้วไปใช้อธิบายปรากฏการณ์อื่นที่มีความคล้ายคลึงกัน

### ลักษณะและตัวอย่างการใช้โปรแกรม ChemDraw

ในการเรียนวิชาเคมี บางบทเรียนจะอธิบายสมบัติและการเปลี่ยนแปลงของสารในระดับที่ไม่สามารถเห็นได้ด้วยตาเปล่า เช่น โครงสร้างเคมีของสาร ซึ่งสำหรับนักเรียนอาจเป็นเรื่องยากที่จะทำความเข้าใจและมองเห็นภาพ ตำแหน่งของอะตอม และมุนระห่วงพันธะ ดังนั้นเพื่อให้นักเรียนสามารถเข้าใจได้ง่ายขึ้น ครูจึงต้องมีการใช้สื่อต่าง ๆ เป็นเครื่องมือช่วยในการเรียนการสอน (ณัฏฐิกา งามกิจภิญญา, 2561, หน้า 25) โดยในงานวิจัยนี้ใช้โปรแกรม ChemDraw ซึ่งเป็นเครื่องมือสำหรับการแสดงแนวคิดทางเคมีและชีววิทยาที่มีประสิทธิภาพและง่ายต่อการใช้งาน ทางด้านการสร้างแบบจำลองทางเคมีและชีววิทยา (PerkinElmer, 2017, p 1) จุดเด่นของโปรแกรมดังกล่าวคือ ไฟล์เวกเตอร์ที่ทำให้ครูสามารถนำไปปรับขยายขนาดให้เหมาะสมกับสื่อที่นำมาใช้กับนักเรียน อีกทั้งยังมีความถูกต้อง แม่นยำของมุมองศา และพันธะของแบบจำลองที่สร้าง (ณัฏฐิกา งามกิจภิญญา, 2561, หน้า 25)

ภาพ 3 ชุดเครื่องมือหลักของโปรแกรม ChemDraw ประกอบด้วย

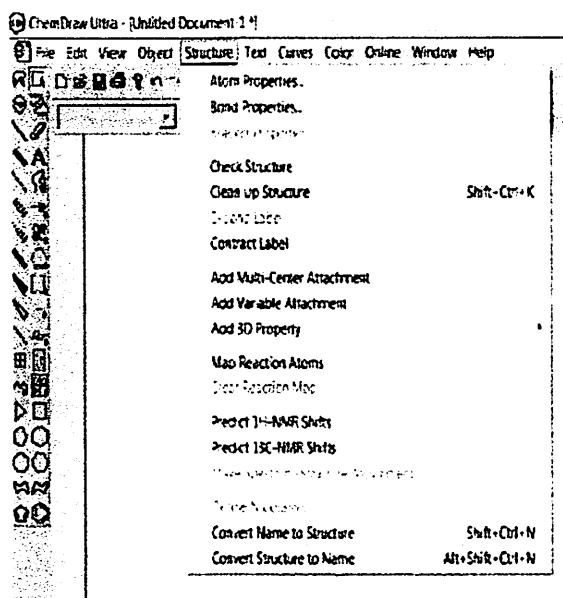


ภาพ 3 ชุดเครื่องมือหลักของโปรแกรม ChemDraw

ที่มา : ณัฏฐิกา งามกิจภิญญา, 2561, หน้า 26

- Selection tool ซึ่งมีให้เลือกใช้งาน 2 ลักษณะ คือ Lasso ใช้เลือกพื้นที่โดยลากเส้น ล้อมรอบวัตถุอย่างอิสระ และ Marquee ใช้เลือกพื้นที่ โดยลากกรอบสี่เหลี่ยมล้อมรอบวัตถุ
- Structure perspective ใช้ในการหมุนโน้มเล็กนิด
- Mass fragmentation ใช้ในการแยกพันธะในโมเลกุล โดยโปรแกรมจะระบุมวลแต่ละส่วนของโมเลกุล หลังการแยกพันธะ
  - Bond tool ใช้ในการวาดพันธะของโมเลกุลในลักษณะที่ต้องการ
  - Eraser ใช้ในการลบวัตถุที่ไม่ต้องการ
  - Text ใช้ในการเขียนระบุอะดอม หรือการเขียนป้ายกำกับ
  - Pen ใช้ในการเขียนรูปอย่างอิสระ
  - Arrows ใช้ในการเขียนลูกศร โดยมีลูกศรสำเร็จรูปให้เลือกใช้หลายแบบ
  - Orbitals ใช้ในการวาดออร์บิทัล
  - Drawing elements วาดสัญลักษณ์ต่าง ๆ ที่ไม่มีความสำคัญทางเคมี
  - Brackets วาดสัญลักษณ์วงเล็บ โดยมีวงเล็บสำเร็จรูปให้เลือกใช้หลายรูปแบบ
  - Chemical symbols วาดสัญลักษณ์ต่าง ๆ ทางเคมี
  - Query ระบุสัญลักษณ์ทางสเทอโริเคมี
  - Table สร้างตาราง
  - TLC plate วาดรูปแผ่น thin layer chromatography (TLC) โดยสามารถกำหนดจำนวนจุดเริ่มต้นของแผ่น TLC
  - Acyclic chain วาดสายโซ่เปิดของไฮโดรคาร์บอนและสารประกอบโพลีไซด์ไดเซนกัน
  - Template ต้นแบบรูปร่างโมเลกุลอย่างง่าย โมเลกุลที่ซับซ้อนบางชนิดและเครื่องแก้วที่ใช้ในห้องปฏิบัติการบางชนิดแบบสำเร็จรูป

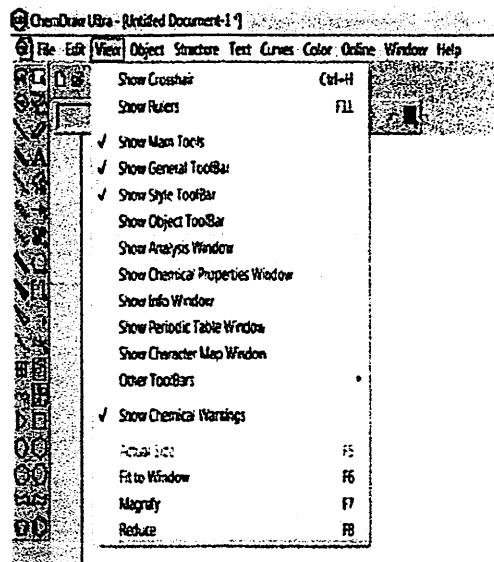
ให้โปรแกรมระบุชื่อสารจากโครงสร้าง ซึ่งทำได้หลังการวาดโครงสร้างสารแล้วให้คลิกที่โครงสร้างที่ต้องการจากนั้นให้ไปที่เมนู structure เลือก convert structure to name (หรือกด Alt+Shift+Ctrl+n) หรือให้โปรแกรมหาโครงสร้างสารเคมีจากชื่อ ทำได้โดย หลังจากพิมพ์ชื่อสารแล้วคลิกที่ชื่อสารนั้น จากนั้นให้ไปที่เมนู structure เลือก convert name to structure (หรือกด Shift+Ctrl+n) ดังภาพที่ 4



ภาพ 4 ให้โปรแกรมระบุชื่อสารจากโครงสร้างหรือให้โปรแกรมวัดโครงสร้างสารเคมีจากชื่อ

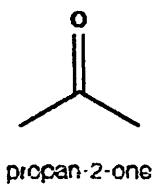
ที่มา : ณัฐสุก้า งามกิจภิญโญ, 2561, หน้า 26

ให้โปรแกรมระบุชื่อмолทัวไปของสาร เช่น สูตรเคมี มวลต่อโมล ค่ามวลต่อประจุ ทำได้โดย หลังจากการ โครงสร้างสารแล้ว ให้ไปที่เมนู view เลือก show analysis window ดังภาพที่ 5



ภาพที่ 5 ให้โปรแกรมระบุชื่อмолทัวไปของสาร

ที่มา : ณัฐสุก้า งามกิจภิญโญ, 2561, หน้า 26



- เลือก (Single bond tool) จากนั้นคลิกเส้นตรง จะปรากฏ

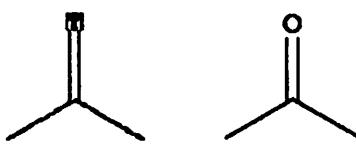
- สร้างพื้นฐานที่ต้องโดยคลิกที่ปลายดอมของเส้นตรง



- เลือก (Multiple bond) และคลิกเดิม Double bond และคลิกที่อีกด้อมกลางเพื่อสร้างพื้นฐานคู่

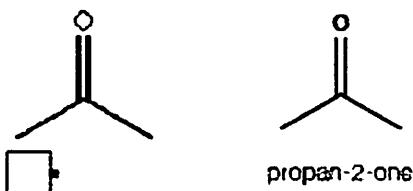


- ระบุอีกด้อมของชีเจน โดยเลือก (Text) และคลิกที่ปลายพื้นฐานคู่ จากนั้นพิมพ์ O



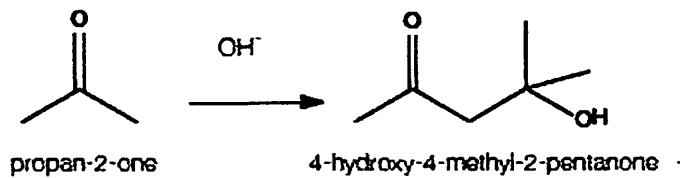
หมายเหตุ ในการสร้างพื้นฐานคู่ของ O อาจทำได้โดยเลือก =O ที่ (template) และคลิกที่อีกด้อมกลาง

- ระบุชื่อสาร โดยเลือก (Text) และคลิกที่บัวเวณด้านล่างโครงสร้าง จากนั้นพิมพ์ propan-2-one



ภาพ 6 ตัวอย่างการวาดโครงสร้าง propane-2-one หรือ acetone

ที่มา : ณัฐสิริ งามกิจภูญโญ, 2561, หน้า 26



- เสือก แล้วสร้างสูตร化 ระหว่าง propan-2-one และ 4-hydroxy-4-methyl-2-pentanone
- ระบุโดยการใช้ตัวอ่อนบนสูตร โดยเสือก แล้วคลิกที่บริเวณบนเต้นสูตร จากนั้นพิมพ์ OH เสือก แล้วเสือก - จากนั้นสร้างสัญลักษณ์ต่อจาก OH

ภาพ 7 ตัวอย่างการสร้างสูตรและสัญลักษณ์อื่น ที่ใช้ในการเขียนปฏิกิริยาเคมี  
ที่มา : ณัฐรีกา งานกิจกิญญา, 2561, หน้า 26

### แบบจำลอง

#### ความหมายและความสำคัญของแบบจำลอง

คำว่า “แบบจำลอง” เป็นคำที่แปลมาจากภาษาอังกฤษคำว่า “Model” ซึ่งมีความหมายแตกต่างกันออกไปขึ้นอยู่กับลักษณะของงานและการนำไปใช้

แบบจำลอง คือ สิ่งที่เป็นตัวแทนของระบบของแนวคิด ความคิด (Gilbert and Boulter, 2000; Holloum, 2004) ซึ่งสร้างขึ้นในระยะแรก ๆ เพื่อใช้เป็นแบบแผนในการอ้างอิง นอกจากนั้น Gilbert (2004) ยังกล่าวว่าแบบจำลองอาจรวมไปถึง วัตถุ เหตุการณ์ กระบวนการหรือระบบ ซึ่งมีความหมายคล้ายคลึงกันที่ Eduran and Duschl (2004) ที่กล่าวว่าแบบจำลอง คือ สิ่งที่เป็นตัวแทนของวัสดุสิ่งของ ภาพของจินตนาการ ระบบที่แทนด้วยสมการทางคณิตศาสตร์ ในขณะที่ Cartier, Rudolph and Stewart (2001) เสนอแนะว่าโดยทั่วไปแล้วแบบจำลองในทางวิทยาศาสตร์ จะสร้างขึ้นหรือเกิดขึ้นจากการปฏิบัติงานทางวิทยาศาสตร์ ดังนั้นแบบจำลองจึงเป็นกลุ่มของความคิดที่อธิบายถึงกระบวนการทางทางธรรมชาติซึ่งความหมายนี้สอดคล้องกับ Gilbert et al. (2000) ที่กล่าวว่าแบบจำลองเป็นตัวแทนของปรากฏการณ์ในระยะแรกซึ่งสร้างขึ้นโดยมีวัตถุประสงค์ที่เฉพาะ

สรุปความหมายได้ว่า แบบจำลอง ( Model ) คือระบบของวัตถุหรือสัญลักษณ์ที่ใช้เป็นตัวแทนระบบอื่นๆ ที่เรียกว่า “เป้าหมาย ( Target )” ซึ่งประกอบไปด้วย แบบจำลองความคิด วัตถุ เหตุการณ์ กระบวนการ หรือปรากฏการณ์ต่างๆ

ในทางวิทยาศาสตร์จะใช้แบบจำลองเป็นตัวแทนของการอธิบายปรากฏการณ์เพื่อวัตถุประสงค์เฉพาะบางอย่าง การสร้างแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เพื่อวัตถุประสงค์เฉพาะบางอย่างเป็นการอธิบายปรากฏการณ์ในการสืบสานค้นหาคำตอบโดยทำให้การอธิบายมีความเข้าใจง่ายขึ้นแบบจำลองจำนวนมากมีลักษณะที่เป็นเอกลักษณ์ ซึ่งเป็นรูปธรรมที่เป็นตัวแทนส่วนหนึ่งของระบบ โดยแบบจำลองที่สร้างขึ้นอาจมีขนาดเล็กกว่า เป้าหมาย เช่น แบบจำลองรถไฟ หรือ มีขนาดเท่ากับเป้าหมาย เช่น แบบจำลองร่างกายมนุษย์ หรือมีขนาดใหญ่กว่า เป้าหมาย เช่น แบบจำลองของไวรัส นอกจากนี้แบบจำลองเป็นแบบจำลองทางความคิดหรือแบบจำลองอาจมีลักษณะผสมผสานระหว่างสิ่งที่เป็นรูปธรรมและนามธรรม เช่น แบบจำลองการกระทำของแรงต่อวัตถุ แบบจำลองอาจจะเป็นระบบเหตุการณ์ กระบวนการ หรือปรากฏการณ์ต่างๆได้

แบบจำลองมีบทบาทสำคัญอย่างยิ่งในการศึกษาทางด้านวิทยาศาสตร์ ( Coll et al. 2005) เนื่องจากนักวิทยาศาสตร์จะสร้างแบบจำลองความคิดเกี่ยวกับปรากฏการณ์ที่สนใจขึ้นมาและแบบจำลองความคิดนี้จะนำไปสู่การสร้างสมมติฐานโดยที่นักวิทยาศาสตร์จะใช้แบบจำลองในการสร้างสมมติฐานและตรวจสอบสมมติฐาน นอกจากนี้นักวิทยาศาสตร์ยังได้ใช้แบบจำลองเป็นเครื่องมือในการอธิบายปรากฏการณ์ทางวิทยาศาสตร์อีกด้วย ( Gobert and Buckley, 2000) แบบจำลองและการสร้างแบบจำลองจึงถือว่ามีความสำคัญอย่างยิ่งที่จะทำให้เข้าใจแนวคิดหรือปรากฏการณ์ทางวิทยาศาสตร์ โดยเฉพาะอย่างยิ่งในสาขาวิชาฟิสิกส์และเคมีซึ่งเนื้อร่างมีความซับซ้อนและมีแนวคิดที่เป็นนามธรรม ( Harrison and Treagust, 1996) ดังนั้นจึงมีการนำแบบจำลองมาใช้เพื่อทำหน้าที่เป็นสะพานเชื่อมระหว่างทฤษฎีทางวิทยาศาสตร์ที่เป็นนามธรรมและโลกของประสบการณ์จริงทำให้เข้าใจในสิ่งที่เป็นนามธรรมได้ง่ายขึ้นและมองเห็นเป็นรูปธรรม ( Gilbert, 2004)

จากการสร้างและความสำคัญของแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ที่กล่าวมาสรุปได้ว่านักวิทยาศาสตร์สร้างแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ขึ้นมาจากการแบบจำลองความคิดและตรวจสอบความถูกต้องของแบบจำลองความคิดนี้โดยนำมารออธิบายปรากฏการณ์ที่อยู่ภายใต้ขอบเขตที่สนใจ หากแบบจำลองความคิดนี้สามารถอธิบายปรากฏการณ์นั้น ๆ ได้ จะทำให้แบบจำลองนี้พัฒนาไปเป็นแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ ดังนั้นแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์จึงเป็นเครื่องมือในการทดสอบ

แบบจำลองความคิดและใช้ในการอธิบายและทำนายปรากฏการณ์ทางวิทยาศาสตร์ ตลอดจนเป็นเครื่องมือที่ทำให้สิ่งที่เป็นนามธรรมมองเห็นเป็นรูปธรรมมากยิ่งขึ้น

### ประเภทของแบบจำลอง

Gilbert และคณะ (2000) ได้จำแนกประเภทของแบบจำลอง ดังนี้

1. ประเภทของแบบจำลองแบ่งตามพื้นฐานของหลักวิทยา (Ontology) หรือแบ่งตามวัตถุประสงค์และหน้าที่ของแบบจำลองที่ใช้ในการสอนและการเรียนรู้ในบทเรียนทางวิทยาศาสตร์ แบ่งได้ 5 ประเภท ดังนี้

1.1 แบบจำลองทางความคิด (Mental model) คือ แบบจำลองเฉพาะของแต่ละบุคคลที่อาจจะสร้างโดยตัวบุคคลเองหรือสร้างร่วมกันเป็นกลุ่ม

1.2 แบบจำลองที่แสดงออก (Expressed model) คือ แบบจำลองทางความคิดที่ถูกนำเสนอหรือแสดงออกให้ผู้อื่นได้รับรู้ในรูปแบบต่าง ๆ เช่น คำพูด ภาพวาด และท่าทาง เป็นต้น

1.3 แบบจำลองมติของกลุ่ม (Consensus model) คือ แบบจำลองที่ได้รับการยอมรับภายในกลุ่ม ซึ่งแบบจำลองของแต่ละกลุ่มอาจจะแตกต่างกันขึ้นอยู่กับการทดลอง ประสบการณ์ และการอภิปรายของแต่ละกลุ่ม

1.4 แบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ (Scientific model) คือแบบจำลองที่ได้รับการทดสอบอย่างเป็นทางการ มีการเผยแพร่ในวารสารต่าง ๆ และได้รับการยอมรับจากประชาคมวิทยาศาสตร์

1.5 แบบจำลองทางประวัติศาสตร์ (Historical model) คือ แบบจำลองที่เคยได้รับการยอมรับว่าเป็นแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ เช่น แบบจำลองโครงสร้างอะตอมที่แสดงวิวัฒนาการของการสร้างแบบจำลอง

2. ประเภทของแบบจำลองแบ่งตามเกณฑ์ของการเป็นตัวแทนในการแสดงออก แบ่งได้ 5 ประเภท ดังนี้

2.1 แบบจำลองเชิงรูปธรรม (Concrete model) คือ แบบจำลองของวัตถุ 3 มิติ เป็นตัวแทนในการอธิบาย เช่น ใช้พลาสติกเป็นตัวแทนของโน้ตเกล็อก เป็นต้น

2.2 แบบจำลองเชิงคำพูด (Verbal model) คือ แบบจำลองคำพูดหรือภาษาในการบรรยาย อธิบาย เล่าเรื่อง เปรียบเทียบหรืออุปมาอุปมาสัยปรากฏการณ์ต่าง ๆ

2.3 แบบจำลองเชิงคณิตศาสตร์ (Mathematical model) คือ แบบจำลองที่เป็นสัญลักษณ์ สูตร หรือสมการแสดงความสัมพันธ์เชิงปริมาณ เช่น สมการของไอสไตน์แสดงความสัมพันธ์ของพลังงานและมวลต่อความเร็วในการเคลื่อนที่ของวัตถุ เช่นเป็นแบบจำลองเชิงคณิตศาสตร์ได้เป็น  $E = mc^2$

2.4 แบบจำลองเชิงรูปภาพ (Visual or diagrammatic model) คือ แบบจำลองที่มองเห็นได้ในลักษณะ 2 มิติ ที่อยู่ในรูปแบบต่าง ๆ เช่น กราฟ แผนผัง แผนภาพ ผังความคิด และรูปภาพภาพเคลื่อนไหว เป็นต้น

2.5 แบบจำลองเชิงลักษณะท่าทาง (Gestural model) คือ แบบจำลองที่ใช้การเคลื่อนไหวสวนต่าง ๆ ของร่างกายเพื่อจำลองถึงสถานการณ์ต่าง ๆ เช่น การเคลื่อนที่ของผู้เรียนรอบเพื่อน ๆ เพื่อจำลองการเคลื่อนที่ของดาวเคราะห์ในระบบสุริยะ เป็นต้น

จากที่ได้กล่าวมาข้างต้นจะเห็นได้ว่าแบบจำลองแต่ละประเภทจะมีลักษณะและประโยชน์ที่แตกต่างกัน เช่น แบบจำลองที่แสดงออกจะเป็นเสน่ห์น่าดึงดูดที่ช่วยให้บุคคลอื่นได้รับรู้และเข้าถึงแบบจำลองความคิดที่เราสร้างขึ้น ดังนั้นจึงจากล่างได้ว่าแบบจำลองที่แสดงออกเป็นตัวแทนของแบบจำลองความคิดนั้นเอง ซึ่งแบบจำลองที่แสดงออกในทางวิทยาศาสตร์นั้นสามารถแสดงออกได้หลายรูปแบบและในบางครั้งรูปแบบของแบบจำลองที่แสดงออกอาจมีการรวมกันมากกว่าหนึ่งรูปแบบ

### **รูปแบบของแบบจำลองที่แสดงออก**

ตามที่ได้ที่ได้กล่าวไปในตอนต้นแล้วว่าแบบจำลองความคิดเป็นของเฉพาะบุคคลที่สร้างขึ้น (Gilbert, Boulter and Elmer, 2000, p 120) และเป็นสิ่งที่บุคคลอื่นยากจะสามารถเข้าถึงได้ ดังนั้นจึงต้องให้นักเรียนได้แสดงแบบจำลองความคิดที่สร้างขึ้นของมาผ่านทางแบบจำลองที่แสดงออก ซึ่งนักเรียนอาจจะมีลักษณะของภาระแสดงออกได้ในหลายรูปแบบ ดังต่อไปนี้ (Boulter and Buckley, 2000, p 46-47; Gilbert, 2005, p 13)

1. แสดงออกในลักษณะของรูปธรรม (Concrete or material mode) เป็นการแสดงออกในลักษณะสามมิติ ซึ่งอาจจะสร้างจากวัสดุที่มีความคงทน เช่น แบบจำลองพลาสติกที่แสดงโครงสร้างผลึกของสารประกอบไอโอดินิกหรือแบบจำลองของลูกโป่งที่แทนกฎปร่างไมเลกุล

2. แสดงออกในลักษณะของภาษา (Verbal mode) เป็นการแสดงออกโดยการบรรยาย เช่นโดยระหว่างสิ่งที่ปรากฏ เช่น ในแบบจำลองโมเลกุลชนิด ball-and-stick อธิบายว่าลูกบอล

แทนอะไรมีเส้นแต่ละเส้นแทนอะไรมีเส้น หรืออธิบายโดยการเปรียบเทียบ เช่น พันธะโคเวเลนต์เกิดจาก การใช้เวลน์ซึ่งมีเล็กตระอนร่วมกัน เพื่อให้มีเวลน์ซึ่งมีเล็กตระอนครบตามกฎของเดนหรืออาจจะแสดงออกได้ทั้งการพูดและการเขียน

3. แสดงออกในลักษณะของสัญลักษณ์ (Symbolic mode) เป็นการแสดงออกโดยใช้สัญลักษณ์ของธาตุ สูตรเคมีหรือสมการเคมี เช่น นักเรียนเขียน  $\text{Na}^+ \text{Cl}^-$  แทนการเกิดพันธะไอโอนิก ในสารประกอบไฮเดรย์มคลอไรด์

4. แสดงออกในลักษณะของภาพ (Visual mode) เป็นการแสดงออกโดยใช้ภาพ แผนภาพ รูปภาพ ภาพเคลื่อนไหว ภาพโครงสร้างทางเคมีในลักษณะ 2 มิติ หรือภาพสามมิติโดยใช้โปรแกรมคอมพิวเตอร์ เช่น นักเรียนวาดรูปวงกลมและอยู่ร่วมกันเป็นกลุ่มเพื่อแสดงถึงโครงสร้างผลึกของธาตุ เช่น แอลูมิเนียม

5. แสดงออกในลักษณะของกิริยาท่าทาง (Gestural mode) เป็นการแสดงออกโดยการใช้ส่วนต่าง ๆ ของร่างกายเพื่อจำลองถึงสิ่งต่าง ๆ เช่น การจำลองการเคลื่อนที่ของไอโอนในกระบวนการอิเล็กโทรไลซิส โดยให้นักเรียนเดินตามช่องทางที่กำหนด

6. แสดงออกในลักษณะการรวมกันของรูปธรรม (Concrete mixed) เป็นการแสดงออกด้วยแบบจำลองรูปธรรมควบคู่กับภาพหรือคำพูด และแบบจำลองรูปธรรมควบคู่กับสัญลักษณ์ เช่น นักเรียนแสดงโครงสร้างผลึกของสารประกอบไฮโอนิกด้วยแบบจำลองลูกปิงปองและมีข้อความติดอยู่ที่ลูกปิงปองแต่ละลูกว่าใช้แทนอะไรมาก

7. แสดงออกในลักษณะการรวมกันของภาษา (Verbal mixed) เป็นการแสดงออกด้วยข้อความควบคู่กับภาพหรือข้อความควบคู่กับสัญลักษณ์ขององค์ประกอบ เช่น ข้อความอธิบายโครงสร้างของแกะไฟที่สัมพันธ์กับแผนภาพโครงสร้างผลึกของแกะไฟ

8. แสดงออกในลักษณะการรวมกันของสัญลักษณ์ (Symbolic mixed) เป็นการแสดงออกด้วยสมการและสูตรควบคู่กับคำอธิบาย เช่น สัญลักษณ์  $\text{H}_2\text{O}$  แทนสูตรโมเลกุลของน้ำประกอบด้วย H 2 อะตอม และ O 1 อะตอม

9. แสดงออกในลักษณะการรวมกันของภาพ (Visual mode) เป็นการแสดงออกด้วยภาพประกอบคำอธิบายหรือภาพควบคู่กับสัญลักษณ์ เช่น แผนภาพการเคลื่อนที่ของไอโอนในสารละลายประกอบคำอธิบาย

10. แสดงออกในลักษณะการรวมกันของกิริยาท่าทาง (Gestural mixed) เป็นการแสดงออกด้วยคำอธิบายประกอบท่าทาง เช่น ให้นักเรียนเคลื่อนที่ไปรอบ ๆ พิจารณากับคำอธิบายว่าเป็นการเคลื่อนที่ของไอโอนในขณะที่นาฬิกา

จากรูปแบบของแบบจำลองที่แสดงออกตามที่กล่าวมาข้างต้น สรุปได้ว่าในการเรียนวิทยาศาสตร์ นักเรียนสามารถใช้แบบจำลองที่แสดงออกในการแสดงแบบจำลองความคิดได้ในหลายรูปแบบ ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับวิธีการสร้างความหมายและการสร้างความเข้าใจของนักเรียนแต่ละคน ซึ่งจะแตกต่างกันออกไป ใน การเรียนวิชาเคมีนั้นนักเรียนจะต้องฝึกการใช้รูปแบบของแบบจำลองที่แสดงออกในทุกประเภทเนื่องจากในวิชาเคมีเป็นวิชาที่ต้องอาศัยแบบจำลองในหลายประเภทเพื่อใช้ในการทำความเข้าใจและสื่อสารให้บุคคลอื่นเข้าใจในสิ่งที่เราเข้าใจ

### **ลักษณะและข้อจำกัดของแบบจำลอง**

ถึงแม้ว่าแบบจำลองจะไม่ออกเป็นหลายประเภทตั้งแต่กล่าวข้างต้น แต่อย่างไรก็ตาม แบบจำลองเหล่านี้ก็มีลักษณะที่สำคัญ ดังนี้ (Gilbert and Treton, 2003)

1. **ไม่เป็นของจริง (Artificial)** เพราะแบบจำลองทุกชนิดเป็นสิ่งที่มนุษย์สร้างขึ้น (ไม่ได้เกิดขึ้นเองตามธรรมชาติ) เพื่อใช้เป็นตัวแทนของสิ่งอื่น ๆ ซึ่งคำว่า “ไม่เป็นของจริง” ในที่นี้ไม่ได้หมายความว่า “เป็นของปลอม”
2. **คำนึงถึงประโยชน์เป็นหลัก (Utilitarian)** โดยแบบจำลองถูกสร้างขึ้นเพื่อวัตถุประสงค์บางอย่าง กล่าวคือ มักจะใช้เป็นตัวแทนบางส่วนของเป้าหมายแทนที่จะใช้เป็นเป้าหมายทั้งหมด เช่น แบบจำลองของโลกระหว่างประเทศเพื่อช่วยลักษณะทางภูมิศาสตร์แต่จะไม่ใช้เพื่อศึกษากระบวนการทางธรรม์วิทยา เป็นต้น
3. **ง่าย (Simplified)** โดยแบบจำลองที่ถูกสร้างขึ้นจะต้องมีกระบวนการสร้างแบบง่าย ๆ ไม่ซับซ้อน และมีข้อมูลหรือรายละเอียดน้อยกว่าเป้าหมาย
4. **ต้องตีความหมาย (Interpreted)** โดยแบบจำลองทุกชนิดจะต้องตีความหมายเพื่อทำความเข้าใจในสิ่งที่เป็นเป้าหมาย การตีความหมายของแบบจำลองจะยากง่ายไม่เท่ากัน ขึ้นอยู่กับประเภทของแบบจำลอง เช่น Scale model จะถูกตีความได้ง่ายกว่าแบบจำลองที่เป็นภาพหรือแผนผัง เช่น แผนที่ทางหลวง ผังเมือง เป็นต้น
5. **มีความไม่สมบูรณ์ (Imperfect)** โดยแบบจำลองทุกชนิดจะไม่มีความสมบูรณ์ในการเป็นตัวแทนของเป้าหมาย เนื่องจากมีเฉพาะเป้าหมายเท่านั้นที่ถือว่าสมบูรณ์ที่สุด

## แบบจำลองความคิด

### ความหมายและความสำคัญของแบบจำลองความคิด

แบบจำลองความคิด แปลมาจากภาษาอังกฤษคำว่า “Mental models” ซึ่งนักวิทยาศาสตร์ศึกษาได้ให้ความหมายไว้แตกต่างกัน ดังนี้

Vosniadou (1994 ข้างต้นใน Harrison and Treagust, 1996, p 510) ได้ให้ความหมายของแบบจำลองความคิดว่าเป็นการแสดงออกของความคิดในลักษณะพิเศษ ซึ่งจะเกิดขึ้นในระหว่างกระบวนการรับรู้จากประสบการณ์สัมผัสของแต่ละบุคคล

Harrison and Treagust (1996, p 510) ได้ให้ความหมายของแบบจำลองความคิดว่า เป็นการอธิบาย เพื่อทำความเข้าใจในแนวคิดของแต่ละบุคคล

Barquero (1995 ข้างต้นใน Greca and Moreira, 2000) ได้ให้ความหมายของแบบจำลองความคิดว่าเป็นการแสดงออกของการรับรู้นิดหนึ่งอยู่ภายใน ไม่สมบูรณ์ มีความคลุมเครือ ไม่ชัดเจน ไม่ปะติดปะต่อ ซึ่งเป็นการสะท้อนให้เห็นความเข้าใจในหลายแง่มุมของแต่ละบุคคล และใช้เป็นเครื่องมือในการอธิบาย การทำนาย ปรากฏการณ์ที่เกิดขึ้น โดยอาศัยประสบการณ์เดิม

Johnson-Laird (1983 ข้างต้นใน Greca and Moreira, 2000) ได้ให้ความหมายของแบบจำลองความคิดว่า เป็นการแสดงออกในการอุปมาอุปปัญญาของความจริงของแต่ละบุคคล ซึ่งแบบจำลองจะเป็นตัวเลือกในการอธิบายถึงสถานการณ์ โดยการรับรู้หรือจินตนาการเชื่อมโยงระหว่างสถานการณ์ภายนอกกับสิ่งที่อยู่ภายในความคิด แล้วแสดงออกสู่ภายนอกแทนสถานการณ์นั้น ๆ

Greca and Moreira (2000) ได้ให้ความหมายของแบบจำลองความคิดว่าเป็นการแสดงออกของแต่ละบุคคล ไม่สมบูรณ์ ซึ่งสร้างขึ้นภายในเพื่อเรียนรู้ อธิบาย ทำนาย ปรากฏการณ์ และสิ่งแวดล้อมที่อยู่โดยรอบ

Buckley and Bouter (2000, p 120) ได้ให้ความหมายของแบบจำลองความคิดว่าเป็นสิ่งที่อยู่ภายในรูปแบบของกระบวนการรับรู้ในการใช้เหตุผลเกี่ยวกับปรากฏการณ์ โดยการบรรยาย อธิบาย ทำนาย และในบางครั้งเป็นสิ่งที่ควบคุมระบบของการรับรู้

Norman (1983) ได้ให้ความหมายของแบบจำลองความคิดว่าเป็นระบบเป้าหมาย ซึ่งกลุ่มประชาคมหรือแต่ละบุคคลสร้างขึ้นเพื่อพยายามใช้ในการเรียนรู้แบบจำลองแนวคิด ซึ่งเป็นระบบที่สร้างโดยนักวิทยาศาสตร์หรือครุทีคิดว่ามีลักษณะที่เหมาะสม ถูกต้อง มีความคงที่และสมบูรณ์ โดยแบบจำลองความคิดของแต่ละบุคคลที่สร้างขึ้นจะได้รับอิทธิพลมาจากประสบการณ์ของแต่ละบุคคลและสถานการณ์เป้าหมายหรือแนวคิดของนักวิทยาศาสตร์

จะเห็นได้ว่าแบบจำลองความคิดมีความหมายได้หลากหลาย ซึ่งขึ้นอยู่กับกรอบแนวคิดของนักวิทยาศาสตร์ศึกษาแต่ละท่านว่ามีมุมมองอย่างไร แต่จากความหมายของแบบจำลองความคิดที่นักวิทยาศาสตร์แต่ละท่านได้ให้ไว้นั้น แบบจำลองความคิดมีลักษณะที่ใกล้เคียงกับคำว่าแนวคิดวิทยาศาสตร์มาก ดังที่นักวิทยาศาสตร์ศึกษาบางท่านใช้คำว่าแนวคิดเป็นตัวแทนของแบบจำลองความคิด ดังนั้นในงานวิจัยนี้ผู้วิจัยจึงตีความหมายของแบบจำลองความคิดว่า เป็นภาพสะท้อนถึงจินตนาการ ระบบ รูปแบบ และโครงสร้างทางความคิดของนักเรียนแต่ละคน

### ประเภทของแบบจำลองความคิด

Chi and Roscoe (2002 ถอดอิงใน Ogan-Bekiroglu, 2007, p 555 - 593) ได้เสนอแนวคิดแบบจำลองทางความคิด 6 กลุ่ม ดังนี้

1. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (correct mental model) หมายถึง คำตอบและรูปภาพแบบจำลองที่wardถูกต้อง ตลอดจนเหตุผลที่ใช้ในการอธิบายสอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์
2. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model) หมายถึง คำตอบและรูปภาพแบบจำลองที่wardถูกต้อง อธิบายโดยใช้คำศัพท์ทางวิทยาศาสตร์ได้ถูกต้องสอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์แต่เหตุผลที่ใช้ในการอธิบายไม่เพียงพอ
3. แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model) หมายถึง คำตอบหรือรูปภาพแบบจำลองที่wardถูกต้องโดยย่างหนัก แต่เหตุผลที่ใช้ในการอธิบายไม่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์
4. แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (Flawed mental model) หมายถึง คำตอบและรูปภาพแบบจำลองที่wardไม่ถูกต้อง ตลอดจนเหตุผลที่ใช้ในการอธิบายไม่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์
5. แบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง (Incoherent mental model) หมายถึง คำตอบและรูปภาพแบบจำลองที่wardไม่สอดคล้องกับข้อคำถาม ตลอดจนเหตุผลที่ใช้ในการอธิบายไม่ชัดเจน
6. ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (No response) หมายถึง นักเรียนไม่ตอบคำถามหรือตอบว่าไม่ทราบ

### การวัดแบบจำลองทางความคิด

เนื่องจากโดยทั่วไปแล้วแบบจำลองความคิดที่นักเรียนสร้างขึ้นเป็นสิ่งที่ไม่สมบูรณ์ คลุมเครือ ไม่ชัดเจน ซึ่งมีผลมาจากความเชื่อของแต่ละบุคคลและเป็นสิ่งที่เป็นตัวแทนของแนวคิด หรือ ปรากฏการณ์ (Harrison and Treagust, 1996, p 509) ดังนั้นแบบจำลอง ความคิดของแต่ละบุคคลจึงจะสังเกตได้จากการสร้างความหมายของแต่ละคนผ่านทางแบบจำลองที่แสดงออกหรือ การอธิบายด้วยภาษา (Buckley and Boulter, 2000, p 119) ซึ่งแหล่งข้อมูลของแบบจำลองที่แสดงออกนั้น อาจจะหมายถึงสิ่งต่อไปนี้คือ สิ่งที่นักเรียนสร้างขึ้น เช่น สมุดบันทึกของนักเรียน บันทึกประจำวันของนักวิทยาศาสตร์ แผนภาพที่ผู้เรียนสร้างขึ้น วารสารที่ตีพิมพ์ของ นักวิทยาศาสตร์ (Franco and Colinvaux, 2000, p 93) การแสดงออกถึงความชอบในการเลือก ภาพหรือแบบจำลองที่เป็นกฎธรรม การเขียนตอบสนับ ฯ หรือการเขียนเรียนเรียงในการตอบคำถาม และการบรรยายหรือการอธิบายปากเปล่าในขณะที่ให้สัมภาษณ์ เนื่องจากแบบจำลองความคิดมี ลักษณะที่ซับซ้อนไม่ชัดเจน ดังนั้นจึงทำให้งานวิจัยส่วนใหญ่ที่ศึกษาเกี่ยวกับแบบจำลองความคิด จึงต้องใช้ข้อมูล จากหลาย ๆ แหล่งมาประกอบกัน เพื่อให้ข้อมูลของแบบจำลองความคิดที่ได้มี ความถูกต้องมากที่สุด

จากการศึกษางานวิจัยทางด้านวิทยาศาสตร์ที่ผ่านมาที่ได้ทำการศึกษาเกี่ยวกับ แบบจำลองความคิดของผู้เรียน พบร่วมมือหรือเครื่องมือที่ใช้วัดแบบจำลองความคิดที่หลากหลาย ซึ่งเครื่องมือที่ในการวัดแบบจำลองความคิดแต่ละประเภทมีรายละเอียดดังนี้

#### 1. แบบสอบถามชนิดปลายเปิด (Open – ended questions)

โดยทั่วไปแล้ววิธีการตอบคำถามจะมีรูปแบบคล้ายกับคำถามในการสัมภาษณ์ซึ่งการ ใช้แบบสอบถามชนิดปลายเปิดจะทำให้ได้ข้อมูลมากกว่าการใช้แบบสอบถามชนิดปลายปิด หาก ผู้เรียนสมควรใจหรือเต็มใจในการตอบ เนื่องจากการใช้แบบสอบถามชนิดปลายปิดนั้นผู้วิจัยไม่ สามารถที่จะตะล่อม เพิ่มเติมเมื่อคำตอบหรือเหตุผลของผู้เรียนไม่ชัดเจน อย่างไรก็ตามทั้งการใช้ แบบสอบถามชนิดเดือกดตอบ และแบบสอบถามชนิดปลายเปิดนั้น สามารถที่จะใช้ในการล้วง ความคิดในตอนเริ่มต้นของผู้เรียนได้ เพื่อนำมาเป็นแนวทางในการพัฒนาไปเป็นคำถามในการ สัมภาษณ์ (Ogan - Bekiroglu, 2007, p 555) โดยส่วนมากแล้วในการสำรวจแบบจำลองความคิด จะใช้ข้อมูลจากการสัมภาษณ์เป็นแหล่งข้อมูลหลัก เนื่องจากปฏิสัมพันธ์ในการสัมภาษณ์ระหว่างผู้ สัมภาษณ์และผู้ถูกสัมภาษณ์นั้น จะทำให้มีการปรับเปลี่ยนได้ตามความเหมาะสม โดยที่ผู้

สัมภาษณ์ที่จะใช้คำถามตะล่อมเพิ่มเติมได้หรือปรับเปลี่ยนคำถามได้ อาศัยจากพื้นฐานของคำตอบจากผู้ถูกสัมภาษณ์

### 2. การสัมภาษณ์แบบไม่มีโครงสร้างโดยใช้เทคนิคการตะล่อมกล่อมเกล้า (Interviews with probing questions)

การสัมภาษณ์จะสามารถทำให้ผู้วิจัยล้วงแบบจำลองความคิดผู้เรียนของระบบ เป้าหมายได้ ยกตัวอย่างเช่น โครงสร้างของอะตอม หันพระเครื่อง หรือโครงสร้างของสารชีวโมเลกุล โดยใช้การตะล่อมด้วยคำถาม ผู้วิจัยสามารถที่จะตะล่อมถึงรายละเอียดของแบบจำลองความคิด ของผู้เรียนได้ อาทิ เช่น การถามผู้เรียนเพื่อให้อธิบายถึง ความคิดเกี่ยวกับทะเลลึก (Sea of electrons) ในขณะที่กำลังอธิบายถึงการเกิดพันธะโลเลิกตรอน (Taber, 2003, p 732) โดยปกติแล้วจะใช้ การวัดภาพควบคู่ไปกับการสัมภาษณ์เนื่องจากหากเลือกใช้เพียงวิธีการไดวีซึ่การนี้จะทำให้ได้ ข้อมูลแบบจำลองความคิดของผู้เรียนค่อนข้างจำกัด รวมทั้งการใช้ควบคู่กันทั้ง 2 วิธีจะทำให้ได้ ข้อมูลที่มีความตรงและความเที่ยงมากขึ้นอีกด้วย เนื่องจากเมื่อวัดภาพ แล้วอาจจะสัมภาษณ์ เพิ่มเติมโดยถามว่า เพราะเหตุใดผู้เรียนจึงวาดภาพหรือเขียนออกมานในลักษณะเช่นนี้ ประโยชน์ของ วิธีการนี้ก็คือสามารถที่จะล้วงแบบจำลองที่แสดงออกของผู้เรียนได้โดยตรงจากการวัดภาพว่า ผู้เรียนมีความคิดเห็นอย่างไรกับปรากฏการณ์ของสิ่งที่มีขนาดเล็กมากซึ่งมองไม่เห็น ยกตัวอย่าง เช่น ภาพอะตอมหรือวัดภาพไออกอนแสดงการเกิด พันธะ หรืออนุภาคของสารในสถานะแก๊ส ของเหลว และของแข็ง (Williamson and Abraham, 1995, p 521) อย่างไรก็ตามวิธีการดังกล่าวนี้ ก็มีข้อจำกัดสำหรับผู้เรียนบางคนเนื่องจากทำให้มีความรู้สึกกดดัน เพราะจะต้องทั้งอธิบายและวาด ภาพประกอบด้วย

### 3. การสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ (Interviews about Instances and Events)

การสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เป็นการสนทนาระหว่างครูและนักเรียน มีจุดประสงค์เพื่อสำรวจความเข้าใจเชิงลึกของผู้เรียนเกี่ยวกับในทัศน์นิ่มในทัศน์นิ่ม ที่ จะต้องอาศัยความเข้าใจในมโนทัศน์ (ไม่ใช่การท่องจำ) และความสามารถในการสื่อสารเพื่อ อธิบายเหตุผลประกอบการตัดสินใจของผู้เรียนเกี่ยวกับปรากฏการณ์ธรรมชาติ ที่หยิบยกมาเป็น ตัวอย่าง/เหตุการณ์ประกอบการสัมภาษณ์ (White and Gunstone, 1992 ข้างต้นใน สิรินภา กิจ เกื้อกูล, 2557, 127) การสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เพื่อตรวจสอบความเข้าใจ

ในมโนทัศน์ของผู้เรียน จะประสบความสำเร็จหรือไม่นั้น ขึ้นอยู่กับความไว้เนื้อเชื่อใจระหว่างผู้เรียน กับครู ว่าผลการสัมภาษณ์จะไม่ส่งผลกระทบต่อคะแนนเก็บหรือเกรดใด ๆ เลย มีฉะนั้น ผู้เรียนจะไม่แสดงความคิดเห็นที่แท้จริงออกมา ดังนั้น จึงไม่มีเกณฑ์สำหรับการให้คะแนนผลการสัมภาษณ์เกียวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ (สิรินภา กิจเกื้อกูล, 2557, 133)

การสัมภาษณ์ด้วยวิธีนี้เป็นทางเลือกอีกวิธีหนึ่งในการตะลอนผู้เรียนเพื่อดูถึงความเข้าใจที่ลึกซึ้งของผู้เรียนเกี่ยวกับแบบจำลองหรือแนวคิดที่มีความเฉพาะเจาะจงโดยการใช้คำถามกระตุนให้ ผู้เรียนเลือกแบบจำลองที่ตนเองชอบ ที่เคยเห็นหรือที่เคยได้ยินในห้องเรียน หากแบบจำลองที่กำหนดให้ และส่วนใหญ่แล้วแบบจำลองที่นำมาใช้ประกอบในการสัมภาษณ์นั้นจะคัดเลือกมาจากหนังสือเรียน หรือสื่อการเรียนรู้ในเรื่องนั้น ๆ จากนั้นจะใช้คำตามตะลอนให้ผู้เรียนได้อธิบายถึงเหตุผลในการเลือก แบบจำลองว่ามีความสอดคล้องกับแบบจำลองความคิดของผู้เรียนอย่างไร ยกตัวอย่างเช่น ให้นักเรียน เลือกแบบจำลองโมเลกุลของน้ำร่วมแบบจำลองชนิด space-filling และ ball-stick หรือให้นักเรียนเลือกแบบจำลองของอะตอม หรือให้นักเรียนเลือกแบบของการเกิดพันธะเคมี (Harrison and Treagust, 1996, p 509-534)

#### 4. การสัมภาษณ์โดยใช้ปัญหา

วิธีการสัมภาษณ์ 2 วิธีที่ได้กล่าวมาแล้วข้างต้น จะมุ่งประเด็นไปที่การตรวจสอบแบบจำลองความคิดของผู้เรียนในส่วนที่เป็นเนื้อหา แต่ถ้าต้องการล้วงแบบจำลองความคิดของผู้เรียนว่าผู้เรียนมีการนำเอาแบบจำลองความคิดไปใช้ใน การทำงานายและอธิบายปัญหาหรือปรากฏการณ์ที่เกิดขึ้นอย่างไรนั้นในงานวิจัยส่วนใหญ่พบว่าจะนิยม ใช้อยู่ 2 เทคนิคตัวยักษัน คือ การสัมภาษณ์โดยใช้เหตุการณ์ (Interview-about-events; IAE) และการทำนาย-การสังเกต-การอธิบาย (Prediction-observation-explanation; POE) ซึ่งในแต่ละ เทคนิค มีรายละเอียด ดังนี้ (Harrison and Treagust, 1996, p 509-534)

##### 4.1 การสัมภาษณ์โดยใช้เหตุการณ์

การสัมภาษณ์โดยใช้เหตุการณ์เป็นเทคนิคที่ใช้ในการตรวจสอบความเข้าใจ แนวคิดที่มีความจำเพาะเจาะจงด้วยการสัมภาษณ์โดยใช้เหตุการณ์หรือชุดของแผนภาพประกอบในการสัมภาษณ์ซึ่งจะเริ่มจากการแสดงแผนภาพเกี่ยวกับปัญหาหรือปรากฏการณ์ต่าง ๆ ที่สนใจให้กับผู้เรียนดูจากนั้นให้ผู้เรียนประเมินและแสดงเหตุผลภายใต้เงื่อนไขของปัญหาหรือบริบทนั้น ๆ รวมทั้งให้ผู้เรียนได้อธิบายถึงความเข้าใจและแบบจำลองความคิดที่สร้างขึ้น ยกตัวอย่างเช่น ในการศึกษาแบบจำลองความคิดที่เกี่ยวกับพันธะโลหะ ให้ผู้เรียนอธิบายถึงความสามารถในการนำ

ไฟฟ้าของลวดทองแดงโดยเบรียบเที่ยบกับแท่งแก้วและให้อธิบายสมบัติความเป็นโลหะ จากร้านวิจัยซึ่งให้เห็นว่าผู้เรียนสามารถอธิบายสมบัติดังกล่าวได้โดยใช้แบบจำลองแนวคิดที่มีความคุ้นเคยมาใช้ในการอธิบาย เช่น แบบจำลองหะเหล็กครอบ แต่อย่างไรก็ตามความสามารถในการอธิบายและความเข้าใจที่เกี่ยวกับปรากฏการณ์นั้นมีค่อนข้างจำกัด

#### 4.2 การทำนาย – การสังเกต - การอธิบาย

การทำนาย – การสังเกต - การอธิบาย เป็นเทคนิคที่ใช้ในการตรวจสอบความเข้าใจของผู้เรียน โดยในขั้นตอนแรกให้ผู้เรียนได้ทำนายถึงเหตุการณ์ที่จะเกิดก่อนการทำกิจกรรมพร้อมทั้งให้เหตุผลประกอบ หลังจากนั้นให้ผู้เรียนลงมือปฏิบัติหรือสาธิตให้ดูแล้วให้สังเกตถึงสิ่งที่เกิดขึ้นอย่างละเอียดและให้อธิบายว่าเกิดขึ้นได้อย่างไร ศุลท้ายให้ผู้เรียนอธิบายถึงความแตกต่างระหว่างสิ่งที่ทำนายไว้กับสิ่งที่สังเกตเห็นและให้อธิบายถึงเหตุผล เทคนิคนี้ไม่เพียงแต่จะทำให้ผู้วิจัยได้ทราบถึงแบบจำลองความคิดของผู้เรียนเท่านั้นแต่จะทำให้เห็นถึงการทำนายของเหตุการณ์ภายใต้เงื่อนไขดังกล่าวด้วย ยกตัวอย่างเช่น การศึกษาแบบจำลองความคิดเรื่องสมดุลเคมีของนักเรียน (Chiu, Chou and Liu, 2002, p 688 - 721) โดยถ้ามีน้ำยา  $\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6^{2+}$  จุ่มลงในน้ำร้อน ในขณะที่ผู้เรียนกำลังสังเกตและอธิบายน้ำขาวจะใช้คำตามเพื่อถาม นำก้าไปได้ เช่น การเปลี่ยนแปลงนี้เป็นการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพหรือทางเคมีเพาะอะไหร่ สมดุลเคมีที่เกิดขึ้นเป็นสมดุลชนิดใด ในกรณีวิจัยครั้นนี้การล้วงความคิดและความเข้าใจของนักเรียนเรื่องพันธะเคมีในงานวิจัย ระยะแรก ผู้วิจัยเลือกใช้เครื่องมือเป็นแบบสอบถามชนิดปลายเปิดที่ให้นักเรียนได้วัดภาระแบบจำลองความคิดของพันธะเคมีพร้อมทั้งเขียนอธิบายเหตุผลประกอบ เนื่องจากกลุ่มตัวอย่างที่ศึกษาในระยะนี้ มีจำนวนมากและเป็นการศึกษาข้อมูลเบื้องต้น สำหรับงานวิจัยในระยะที่ 2 เครื่องมือที่ผู้วิจัยเลือกใช้จะเป็นแบบสอบถามชนิดปลายเปิดและบันทึกการสังเกตในห้องเรียน โดยแบบสอบถามที่ให้นักเรียนได้พัฒนามาจากข้อมูลของงานวิจัยที่ได้ในระยะแรก เหตุที่ผู้วิจัยเลือกใช้เครื่องมือดังกล่าวในระยะที่ 2 เนื่องจากผู้วิจัยต้องการข้อมูลเชิงลึก ของแบบจำลองความคิดนักเรียนรวมทั้งเพื่อให้ข้อมูลที่ได้มีความตรงและความเที่ยง

จากการวัดแบบจำลองความคิดตามที่กล่าวข้างต้นสรุปได้ว่า ในการวัดแบบจำลองความคิดนั้นจะวัดโดยการตีความจากแบบจำลองที่แสดงออกของนักเรียน เช่น การเขียนตอบบันทึกต่าง ๆ แบบจำลองประเภทต่าง ๆ การวาดภาพ และการสัมภาษณ์ โดยประเด็นสำคัญคือ ต้องใช้ข้อมูลจากหลายแหล่งมาประกอบกัน ซึ่งในการวิจัยครั้นนี้ ผู้วิจัยได้เลือกใช้แบบสอบถาม

ชนิดปลายเปิด (Open – ended questions) เพื่อล้วงความคิดในตอนเริ่มต้นของผู้เรียน และใช้การสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ (Interviews about Instances and Events) เพื่อให้ได้ข้อมูลเชิงลึกของแบบจำลองความคิดของนักเรียนรวมทั้งเพื่อให้ข้อมูลที่ได้มีความตรงและความเที่ยง

### งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

#### งานวิจัยในประเทศไทย

ภารทพิพย์ สุภัทรชัยวงศ์ (2556) ได้ศึกษาลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานที่สามารถส่งเสริมแบบจำลองทางความคิดเรื่องโครงสร้างอะตอมและความเข้าใจธรรมชาติของแบบจำลองของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4 จำนวน 26 คน ของโรงเรียนมัธยมศึกษาขนาดกลางแห่งหนึ่งทางภาคใต้ ดำเนินการจัดการเรียนรู้ในภาคเรียนที่ 1 ปีการศึกษา 2556 เก็บข้อมูลเชิงลึกโดยใช้แบบวัดแบบจำลองทางความคิดเรื่องโครงสร้างอะตอม แบบวัดความเข้าใจธรรมชาติของแบบจำลอง อนุทินสะท้อนความคิดของนักเรียนและบันทึกหลังสอนของผู้วิจัย ซึ่งทำหน้าที่เป็นครูผู้สอน ผลจากการศึกษาพบว่า เมื่อนักเรียนได้เรียนรู้จากการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองทางความคิดที่ถูกต้องและสอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์และมีความเข้าใจเกี่ยวกับธรรมชาติของแบบจำลองอยู่ในก้ามที่สอดคล้องกับแนวคิดที่นักวิทยาศาสตร์ยอมรับเพิ่มขึ้นในทุกประเด็นที่ศึกษา

นิภากรณ์ จันทะโยธา (2557) ได้ศึกษาการพัฒนาวิถีทางโน้มติวิทยาศาสตร์และการสร้างแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ด้วยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน เรื่อง ของแข็ง ของเหลว และแก๊ส ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4 จำนวน 34 คน เครื่องมือที่ใช้ศึกษาวิถีทางโน้มติวิทยาศาสตร์เป็นชนิดคำานบัญญัติ แบบป้ายเปิด เรื่อง ของแข็งของเหลว และแก๊ส และวัดการสร้างแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ด้วยแบบวัดการสร้างแบบจำลองก่อนทำการทดลองและหลังทำการทดลอง ผู้วิจัยได้นำเครื่องมือชนิดคำานบัญญัติ แบบป้ายเปิดมาวัดความเข้าใจทางวิทยาศาสตร์ก่อนเรียน หลังเรียนและหลังเรียน 1 เดือน ผลการวิจัยพบว่านักเรียนมีชนิดของความเข้าใจในโน้มติทางวิทยาศาสตร์ที่สูงขึ้น มีระดับความสามารถในการสร้างแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์สูงขึ้น และพัฒนาวิถีโน้มติของนักเรียนได้ดี แสดงให้เห็นว่ารูปแบบการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานสามารถสร้างความเข้าใจในโน้มติของนักเรียนได้

ลักษวรรณ ศรีวิคำ (2559) เปรียบเทียบโน้มติ เรื่อง ปฏิกิริยาพันธ์ในระบบสุริยะ ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษา ปีที่ 3 ก่อนการจัดการเรียนรู้ และหลังการจัดการเรียนรู้ โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน กลุ่มตัวอย่าง ได้แก่ นักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 3 จำนวน 30 คน จำนวน 1 ห้องเรียน ใน

ภาคเรียนที่ 2 ปีการศึกษา 2558 มีขั้นตอนการจัดการเรียนรู้ 5 ขั้น คือ ขั้นสำรวจแนวคิด ขั้นประเมิน และบททวนแนวคิด ขั้นร่วบรวมข้อมูลเพื่อสร้างแบบจำลอง ขั้นนำแบบจำลองไปใช้อธิบาย ปรากฏการณ์ ขั้นประเมินและปรับปรุงแก้ไขแบบจำลอง และใช้แบบวัดมโนมติ เรื่อง ปฏิสัมพันธ์ในระบบสุริยะ จำนวน 15 ชั้อ วิเคราะห์ข้อมูลโดยจัดกลุ่มโน้มติของนักเรียนออก เป็น 5 กลุ่ม ผลการวิจัยพบว่า การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานที่มีต่อนโน้มติของนักเรียนขั้น มัธยมศึกษาปีที่ 3 สามารถพัฒนามโนมติ เรื่อง ปฏิสัมพันธ์ในระบบสุริยะ ของนักเรียนหลังการ จัดการเรียนรู้สูงกว่าก่อนการจัดการเรียนรู้ โดยนักเรียนมีความเข้าใจมโนมติที่สมบูรณ์ (SU) หลัง การจัดการเรียนรู้เพิ่มสูงขึ้น จากร้อยละ 3.39 เป็นร้อยละ 52.11 มีความเข้าใจมโนมติทาง วิทยาศาสตร์บางส่วน (PU) หลังการจัดการเรียนรู้เพิ่มสูงขึ้นจากร้อยละ 15.28 เป็นร้อยละ 24.00 มี ความเข้าใจมโนมติทางวิทยาศาสตร์เพียงบางส่วนและมีมโนมติทางวิทยาศาสตร์ที่คลาดเคลื่อน (PU&SM) หลังการจัดการเรียนรู้ลดลงจากร้อยละ 10.89 เป็นร้อยละ 10.39 มีความเข้าใจมโนมติ ทางวิทยาศาสตร์คลาดเคลื่อน (SM) หลังการจัดการเรียนรู้ลดลงจากร้อยละ 42.89 เป็นร้อยละ 10.89 และมีไม่มีมโนมติ (NU) หลังการจัดการเรียนรู้ลดลงจากร้อยละ 26.67 เป็นร้อยละ 2.44

ธีรดา ชาติวรรณ (2560) ได้ศึกษาผลการพัฒนาแบบจำลองทางความคิดของนักเรียน เมื่อจัดการเรียนรู้ด้วยกระบวนการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับเทคโนโลยีสมัยใหม่ ร่องรับรองโดยเคนเดนต์ โดยกลุ่มเป้าหมายในงานวิจัยครั้งนี้ คือ นักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4 จำนวน 49 คน โรงเรียนขนาดใหญ่พิเศษแห่งหนึ่งเขตภาคเหนือตอนล่าง เครื่องมือที่ใช้ในการเก็บรวบรวม ข้อมูล ได้แก่ แบบวัดแบบจำลองทางความคิด ชิ้นงาน และแบบสัมภาษณ์เกี่ยวกับเหตุการณ์ ผู้วิจัย ได้วิเคราะห์ข้อมูลโดยใช้การวิเคราะห์เนื้อหา ผลการวิจัยพบว่า ก่อนการจัดการเรียนรู้นักเรียนส่วน ใหญ่มีแบบจำลองทางความคิดที่ไม่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ (43.99%) รองลงมาอยู่ในกลุ่มแบบจำลองทางความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (20.79%) อย่างไรก็ตาม หลังจากการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับเทคโนโลยีสมัยใหม่ ร่องรับรอง ผลการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับเทคโนโลยีสมัยใหม่ ร่องรับรอง นักเรียนมีการพัฒนาแบบจำลองทางความคิดที่ถูกต้องและสมบูรณ์ทั้ง 3 หัวข้ออยู่ (54.35%) รองลงมา มีแบบจำลองทางความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (29.78%) ซึ่งสอดคล้องกับ ชิ้นงานระหว่างการจัดการเรียนรู้ ซึ่งนักเรียนส่วนใหญ่มีการพัฒนาแบบจำลองทางความคิดของ ตนเองอยู่ในเกณฑ์ที่ถูกต้องสมบูรณ์ สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ .

งานวิจัยต่างประเทศ

Baek et al. (2010) ได้พัฒนารูปแบบการจัดการเรียนการสอนโดยใช้ MCIS ZModel-centered instruction sequence) เพื่อศึกษาการสร้างแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ (Scientific modeling) ในมิติด้านการสร้างและการปรับปรุงแบบจำลองภายใต้โครงการ MoDeLS ของนักเรียนเกรด 5 จำนวน 28 คน เป็นระยะเวลา 6 – 8 สัปดาห์ ในหน่วยการเรียนรู้เรื่องการระเหยและการควบคุมของสาร เก็บข้อมูลก่อนและหลังเรียนโดยใช้แบบวัด การบันทึกวิธีทัศน์และการใช้แบบตอบ การสัมภาษณ์ ผลพบว่า นักเรียนมีความสามารถในการสร้างแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เพิ่มขึ้น คิดเป็นร้อยละ 64 ของนักเรียนทั้งหมด กล่าวคือ นักเรียนสามารถคาดภาพแบบจำลองที่อธิบายการเคลื่อนที่ของอนุภาคที่ไม่สามารถมองเห็นได้ ซึ่งเป็นการแสดงถึงการอธิบายลักษณะที่สำคัญด้วยแบบจำลองและการสื่อสารด้วยแบบจำลอง และจากการเก็บข้อมูลด้วยการสัมภาษณ์ นักเรียนจำนวน 12 คน พบว่า นักเรียนมีความคิดเห็นว่าแบบจำลองสามารถใช้อธิบายปรากฏการณ์ได้ และคำนึงถึงเกณฑ์ที่ใช้ในการพิจารณาประเมินแบบจำลอง

Jamal and Anwar (2015) ได้ศึกษาการบูรณาการเครื่องมือวัดภาพและการสร้างแบบจำลอง (ChemDraw) ในการเรียนการสอนวิชาเคมีในระดับมหาวิทยาลัย ที่ส่งเสริมความสามารถในการเรียนรู้ของนักศึกษา และความเข้าใจในเนื้อหาวิชาเคมี ผลการศึกษาพบว่า ประสิทธิภาพการทำงานของนักเรียนในการสอบมีคะแนนเฉลี่ยก่อนเรียน 5.70 และคะแนนเฉลี่ยหลังเรียน 7.73 แสดงให้เห็นอย่างชัดเจนว่าการบูรณาการเครื่องมือการสร้างแบบจำลองในการศึกษาเคมีนั้นมีประโยชน์อย่างมาก และความคิดเห็นของนักเรียนตามแนวคิดดังกล่าวเป็นไปในเชิงบวกและสนับสนุนมาก นักเรียนส่วนใหญ่กล่าวว่าการใช้ CHEMDRAW ในการเรียนรู้ทำให้พวกเข้าพบสภาพแวดล้อมการเรียนที่ท้าทาย และต้องการเห็นซอฟต์แวร์ดังกล่าวรวมอยู่ใน การศึกษาทางเคมีของพวกเข้าตั้งแต่วันแรก

Bei Yuan et al. (2017) ได้ศึกษาผลของการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน โดยผู้เข้าร่วมคือนักเรียนแพทย์ชั้นปีที่ 4 จำนวน 25 คน ประกอบด้วยชาย 12 คน ผู้หญิง 13 คน จากวิทยาลัยการแพทย์สาธารณสุข ที่มีความรู้และทักษะพื้นฐานที่จำเป็นสำหรับการให้เหตุผลทางคลินิกและการวินิจฉัย ผลการวิจัยแสดงให้เห็นว่าแนวทางดังกล่าวมีผลกระทบต่อความสำเร็จของนักเรียนในการรับรู้ปัญหา อีกทั้งไม่เพียงแต่ช่วยให้ผู้เรียนเข้าใจและสามารถกระบวนการแก้ปัญหาของพวกรเข้าเท่านั้น แต่ยังช่วยให้พวกรเข้าสามารถกระดับสูงกว่าของปัญหาและหาแนวทางแก้ไขปัญหาได้อีกด้วย

จากการศึกษางานวิจัยทั้งภายในและต่างประเทศ พบร่วมกับ มีทั้งการวิจัยเชิงสำรวจและการวิจัยกึ่งทดลอง โดยศึกษาการจัดกิจกรรมการเรียนการสอนโดยให้นักเรียนสร้างแบบจำลองเพื่อช่วยทำความเข้าใจ และสร้างแบบจำลองความคิดของตนเอง อีกทั้งการนำเครื่องมือ/adipath และการสร้างแบบจำลอง (ChemDraw) เข้ามามีส่วนร่วมในการจัดการเรียนรู้ เป็นการสร้างประสบการณ์ให้กับนักเรียนได้เป็นอย่างดี ผลที่ได้จากการวิจัยทั้งภายในและต่างประเทศ มีลักษณะที่สอดคล้องกัน คือ การจัดการเรียนรู้ที่ให้นักเรียนได้มีโอกาสเรียนรู้ด้วยตนเองและพัฒนาแบบจำลองความคิดนั้น มีส่วนทำให้นักเรียนสามารถเชื่อมโยงความรู้ ความเข้าใจในสิ่งที่เป็นนามธรรมมากขึ้น ซึ่งเป็นผลให้นักเรียนมีแบบจำลองความคิดในระดับที่สูงขึ้น ดังนั้นจากผลการวิจัยที่ได้สามารถนำมาสนับสนุนได้ว่าการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw สามารถนำมาใช้พัฒนาการเรียนด้านความเข้าใจได้ดี และยังช่วยสร้างความสามารถในการสร้างแบบจำลองความคิดในระดับที่สูงขึ้น

## บทที่ 3

### วิธีดำเนินงานวิจัย

การศึกษาค้นคว้าด้วยตนเองนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เพื่อพัฒนาแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ซึ่งมีวิธีการดำเนินการวิจัย ดังนี้

#### บริบทของโรงเรียน

งานวิจัยนี้ทำการศึกษาในโรงเรียนมัธยมศึกษานาดใหญ่ ประจำอำเภอ ในเขตภาคเหนือ ตอนล่าง ซึ่งเป็นโรงเรียนที่ผู้วิจัยเป็นครูประจำการ โรงเรียนแห่งนี้ก่อตั้งมาตั้งแต่กว่า 50 ปี มีครูและบุคลากรทางการศึกษา ประจำสอนด้วย ครูประจำการ 87 คน ลูกจ้างประจำและลูกจ้างชั่วคราว 18 คน นักเรียน 1,680 คน มีอาคารเรียนจำนวน 12 หลัง ซึ่งแบ่งเป็นห้องเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 1-3 ระดับชั้นละ 6 ห้อง และห้องเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4-6 ระดับชั้นละ 8 ห้อง รวมทั้งหมด 42 ห้อง ห้องปฏิบัติการวิทยาศาสตร์ 6 ห้อง ห้องคอมพิวเตอร์สำหรับให้นักเรียนสืบค้น จำนวน 4 ห้อง ห้องภาษาต่างประเทศ 2 ห้อง ห้องสมุด 1 หลัง และห้องประชุมจำนวน 2 หลัง สำหรับใช้ในการประชุม นักเรียนทำกิจกรรมต่าง ๆ ของโรงเรียน

#### วิธีการวิจัย

##### รูปแบบการวิจัย

การวิจัยในครั้งนี้เป็นการวิจัยเชิงปฏิบัติการในชั้นเรียน (Classroom Action research) ผู้วิจัยได้นำหลักการและขั้นตอนการวิจัยตามแนวคิดของ Kemmis (1998 ข้างต้นใน สринภา กิจเกื้อกูล, 2557, 149 - 151) มาใช้ในการจัดการเรียนรู้โดยมีรูปแบบการวิจัยตามวงจรปฏิบัติการ 4 ขั้นตอน ได้แก่ ขั้นวางแผน (Plan) ขั้นปฏิบัติ (Action) ขั้นสังเกต (Observe) และขั้นสะท้อนผล(Reflect)

##### กลุ่มเป้าหมาย

กลุ่มเป้าหมายในการวิจัยครั้งนี้ คือ นักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ที่มีสายการเรียน วิทยาศาสตร์ - คณิตศาสตร์ ของโรงเรียนขนาดใหญ่แห่งหนึ่งในเขตภาคเหนือตอนล่าง ซึ่งกลุ่มเป้าหมายมีจำนวนนักเรียนทั้งหมด 38 คน เป็นนักเรียนชาย 8 คน และนักเรียนหญิง 30 คน นักเรียนส่วนใหญ่มีผลสัมฤทธิ์ทางด้านวิทยาศาสตร์ในระดับปานกลาง เกรดเฉลี่ยอยู่

ในช่วง 2.00 – 3.00 มีความสามารถในการใช้เทคโนโลยี โดยห้องเรียนมีทั้งสื่อการเรียนรู้และเทคโนโลยีที่เอื้อต่อการจัดการเรียนรู้ ได้แก่ คอมพิวเตอร์ โปรเจคเตอร์ และเครื่องฉายสไลด์ อีกทั้งโรงเรียนยังมีห้องเครื่องซ่อมไฟฟ้าและเครื่องซ่อมคอมพิวเตอร์ และการดันหนาชั้อนุลฝ่านระบบอินเทอร์เน็ต

### **ตัวแปรที่ศึกษา**

#### **ตัวแปรที่ศึกษาในการวิจัย ได้แก่**

1. การจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เรื่อง สารชีวไมเลกุล
2. แบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวไมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5

### **เครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย**

1. เครื่องมือที่ใช้ในการจัดการเรียนรู้ ได้แก่ แผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เรื่อง สารชีวไมเลกุล จำนวน 4 แผน 15 คาบ ประกอบด้วย

แผนที่ 1 โปรตีน จำนวน 5 คาบเรียน

แผนที่ 2 ลิพิด จำนวน 5 คาบเรียน

แผนที่ 3 คาร์บอไฮเดรต จำนวน 3 คาบเรียน

แผนที่ 4 กรดนิวคลีอิก จำนวน 2 คาบเรียน

2. เครื่องมือที่ใช้เก็บรวบรวมข้อมูลวิจัย ประกอบด้วย

- 2.1 ชิ้นงานของนักเรียน เป็นชิ้นงานที่นักเรียนจะต้องสร้างขึ้นในระหว่างการทำกิจกรรมในแต่ละแผนการจัดการเรียนรู้ ชิ้นงานของนักเรียน ได้แก่ การสร้างแบบจำลอง 3 มิติ โดยใช้โปรแกรม ChemDraw

- 2.2 แบบวัดแบบจำลองทางความคิดเรื่องสารชีวไมเลกุล จำนวน 9 ข้อ ซึ่งเป็นข้อคำถามแบบปลายเปิดที่ให้นักเรียนคาดภาพและอธิบายคำตอบ ดังตาราง 1

**ตาราง 1 แสดงการวิเคราะห์จำนวนคำถ้าในแบบบัดแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีว-ไมเลกุล**

เรื่อง	จำนวนข้อ
<b>1. โปรดีน</b>	
- โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน	1
- การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพป	1
ไทยดีในไมเลกุลของโปรดีน	
<b>2. ลิพิด</b>	
- องค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน	1
- รูป่างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว	2
<b>3. คาร์บอไฮเดรต</b>	
- โครงสร้างของอนอไซค์คาโรลด์	1
- โครงสร้างของไดเอชีกคาโรลด์	1
- โครงสร้างของฟอลิเอเช็คคาโรลด์	1
<b>4. กรดนิวคลีิก</b>	
- โครงสร้างของกรดนิวคลีิก	1
<b>รวม</b>	<b>9</b>

2.3 การสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เรื่องสารชีวไมเลกุล ใช้ในการสัมภาษณ์ตัวแทนนักเรียนที่มีเกณฑ์แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง และแบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง ตามแนวคิดของ Chi and Roscoe (2002 ข้างต้นใน Ogan-Bekiroglu, 2007, p 555 - 593) ดังตารางที่ 4 ที่นำเสนอฯ เป็นรายบุคคลใช้เวลาประมาณ 5 - 10 นาที เพื่อตรวจสอบว่านักเรียนมีแบบจำลองทางความคิด สอดคล้องกับการวิเคราะห์แบบบัดแบบจำลองความจริงหรือไม่ โดยแบบสัมภาษณ์นี้จะมีภาพตัวอย่างทั้งหมด 9 ภาพ ให้นักเรียนเลือกดูว่าในแต่ละภาพ ว่าเป็นโครงสร้างของคาร์บอไฮเดรต ลิพิด โปรดีน และกรดนิวคลีิก หรือไม่ อย่างไร

2.4 แบบบันทึกหลังสอน ใช้ประกอบในแผนการจัดการเรียนรู้ ผู้วิจัยเป็นผู้บันทึกผลจากการใช้กิจกรรมการเรียนรู้ภายหลังการจัดการเรียนรู้ในแต่ละแผนอย่างละเอียดโดยมีกรอบ

การบันทึก ดังนี้ การจัดการเรียนรู้ที่นักเรียนสามารถเรียนรู้และไม่เรียนรู้ หลักฐานที่แสดงว่า นักเรียน เรียนรู้และไม่เรียนรู้ ปัญหาของการจัดการเรียนรู้ในแต่ละครั้ง สาเหตุของปัญหาและแนวทางการ จัดการเรียนรู้เพื่อนำข้อมูลที่ได้มาใช้ในการปรับปรุงการจัดการเรียนการสอนครั้งต่อไป

### **การสร้างเครื่องมือที่ใช้ในการจัดการเรียนรู้**

1. แผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เรื่อง สารชีวโมเลกุล จำนวน 4 แผน 15 คาน คานละ 50 นาที รวม 3 สัปดาห์ โดยมีขั้นตอน การออกแบบแผนการจัดการเรียนรู้ ดังนี้

1.1 ศึกษาหลักสูตรแกนกลางการศึกษาชั้นพื้นฐาน จุดมุ่งหมาย และตัวชี้วัด ใน สาระที่ 3 สารและสมบัติของสาร ในสารการเรียนรู้แกนกลางกลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์ ตามหลักสูตรแกนกลางการศึกษาชั้นพื้นฐาน พุทธศักราช 2551 และเนื้อหาเรื่อง สารชีวโมเลกุล ในหนังสือเรียนรายวิชาพื้นฐาน เคมีสำหรับนักเรียนที่เน้นวิทยาศาสตร์ ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4 - 6 จัดทำโดยสถาบันการสอนวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี

1.2 ศึกษาแนวคิด หลักการ และวิธีการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็น ฐานจากเอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

1.3 ศึกษารายละเอียดเนื้อหาที่ใช้ในการเรียนแผนการจัดการเรียนรู้ ได้แก่ เนื้อหา เรื่อง สารชีวโมเลกุล ประกอบด้วย 4 หน่วย ได้แก่ โปรดีน ลิพิด คาร์บอไฮเดรต และกรด นิวคลีอิก

1.4 สร้างตารางวิเคราะห์เนื้อหา แนวคิดหลัก และจุดประสงค์การเรียนรู้ เรื่อง สารชีวโมเลกุล ดังตาราง 2

**ตาราง 2 การวิเคราะห์สาระการเรียนรู้ และจุดประสงค์การเรียนรู้ เรื่องสารชีวโมเลกุล  
ด้วยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน**

สาระการเรียนรู้	จุดประสงค์การเรียนรู้	เวลาเรียน (คlaps)
โปรตีน	1. ระบุဓາတุคงค์ประกอบหลัก หน่วยย่อย และโครงสร้างของโปรตีนได้ 2. อธิบายวิธีทดสอบโปรตีนในอาหารได้ 3. อธิบายความหมายและความสำคัญของการดูมิโน่เป็นได้	5
ลิพิด	1. อธิบายองค์ประกอบของไขมันและน้ำมันได้ 2. อธิบายความแตกต่างและบวกวิธีทดสอบเพื่อเปรียบเทียบปริมาณกรดไขมันอิมตัวและกรดไขมันไม่อิมตัวได้ 3. อธิบายปฏิกิริยาการเติมไขโดยเจนในกรดไขมันไม่อิมตัวและปฏิกิริยาการเหม้นที่ได้	5
คาร์บอไฮเดรต	1. ระบุဓາတุคงค์ประกอบและประเภทของคาร์บอไฮเดรตพืช ทั้งยกตัวอย่างประกอบได้ 2. บอกประโยชน์ของคาร์บอไฮเดรตบางชนิดที่มีต่อร่างกายได้	3
กรดนิวคลีิก	1. อธิบายองค์ประกอบ หน้าที่ และความสำคัญของกรด นิวคลีิกต่อร่างกายได้ 2. เปรียบเทียบความแตกต่างระหว่าง DNA และ RNA ได้	2
รวม		15

1.5 ดำเนินการเขียนแผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานให้มีความสอดคล้องกับเนื้อหา แนวคิดหลัก และการเรียนรู้วิชาเคมี จำนวน 4 แผน ประกอบด้วย โปรตีน ลิพิด คาร์บอไฮเดรต และกรดนิวคลีิก อย่างละ 1 แผน ใช้เวลาทั้งสิ้น 15 คlaps โดยแต่ละแผนการจัดการเรียนรู้ใช้เวลาคlaps 50 นาที

1.6 นำแผนการจัดการเรียนรู้ที่สร้างขึ้นเสนอต่อผู้เชี่ยวชาญ 3 ท่าน เพื่อตรวจสอบและประเมินความถูกต้องของเนื้อหาและความเหมาะสมของจุดประสงค์การเรียนรู้ เนื้อหาและ

กิจกรรมการเรียนรู้ สื่อการเรียนรู้ ความเหมาะสมสมของภาษา ระยะเวลา ตลอดจนข้อบกพร่อง อื่น ๆ โดยมีผลการประเมินดังนี้

แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 1 โปรดตื่น ผลการประเมิน 4.47 อยู่ในระดับดี

แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 2 ลิพิด ผลการประเมิน 4.47 อยู่ในระดับดี

แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 3 คาร์โน้ปไ胥เดรต ผลการประเมิน 4.45 อยู่ในระดับดี

แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 4 กรณีวิคลีอิก ผลการประเมิน 4.42 อยู่ในระดับดี

ซึ่งผู้เชี่ยวชาญได้ให้ข้อเสนอแนะเพิ่มเติม ดังนี้

แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 1 โปรดตื่น อาจมีการระบุข้อความ/ให้มีการสกุปช่วงท้าย หลังการประเมินแบบจำลอง

แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 2 ลิพิด ควรเพิ่มขั้นสรุป ปิดบทเรียน

แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 3 คาร์โน้ปไ胥เดรต -

แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 4 กรณีวิคลีอิก ควรเพิ่มขั้นตอนสรุปบทเรียนหลังจาก ให้ประเมินแบบจำลอง

จากนั้นนำข้อบกพร่องและข้อเสนอแนะต่าง ๆ ของแผนการจัดการเรียนรู้มาปรับปรุงแก้ไข

1.7 นำแผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน เรื่อง สารชีวโมเลกุล ที่ปรับปรุงแก้ไขตามข้อเสนอแนะของผู้เชี่ยวชาญแล้ว ทดลองใช้กับนักเรียนที่ไม่ใช่กลุ่มเป้าหมาย

1.8 นำแผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน เรื่อง สารชีวโมเลกุล ที่ผ่านการพัฒนา กิจกรรมให้เหมาะสมกับเวลา และปรับปรุงแก้ไขแล้ว นำไปใช้จริงกับ กลุ่มเป้าหมายที่จะศึกษาต่อไป

### การสร้างเครื่องมือที่ใช้เก็บรวบรวมข้อมูลวิจัย

เครื่องมือที่ใช้ในการวัดแบบจำลองทางความคิดของนักเรียน เรื่อง สารชีวโมเลกุล ได้แก่ แบบวัดแบบจำลองความคิด ชิ้นงานงานนักเรียน แบบบันทึกการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่าง และเหตุการณ์ และบันทึกหลังสอน ซึ่งผู้วิจัยได้ดำเนินการสร้างตามขั้นตอน ดังนี้

#### 1. แบบวัดแบบจำลองความคิดของนักเรียน เรื่อง สารชีวโมเลกุล

1.1 ศึกษาหลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน จุดมุ่งหมาย ตัวชี้วัด และ ขอบข่ายสาระที่ 3 สารและสมบัติของสาร ในสาระการเรียนรู้แกนกลางกลุ่มสาระการเรียนรู้ วิทยาศาสตร์ ตามหลักสูตรแกนกลางการศึกษาขั้นพื้นฐาน พุทธศักราช 2551 และศึกษาขอบข่าย เนื้อหาเรื่อง สารชีวโมเลกุล ในหนังสือเรียนรายวิชาพื้นฐาน เคมีสำหรับนักเรียนที่เน้นวิทยาศาสตร์

ขั้นมหยมศึกษาปีที่ 4 - 6 จัดทำโดยสถาบันการสอนวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี และเอกสาร ตำราต่าง ๆ ที่เกี่ยวกับเนื้อหาเรื่อง สารชีวโมเลกุล เพื่อร่วบรวมเนื้อนหาที่นักเรียนต้องศึกษา ซึ่งประกอบด้วย 8 แนวคิดย่อย ดังตารางที่ 3 แล้วนำมาใช้เป็นข้อมูลในการสร้างแบบวัด แบบจำลองทางความคิด

### ตาราง 3 รายละเอียดแนวคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล

แนวคิดย่อย	รายละเอียดของแนวคิด	จำนวนข้อ
โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโนประกอบด้วยหมู่พึงชั้นที่ 2 หมู่ คือ หมู่อะมิโน (-NH <sub>2</sub> ) และหมู่คาร์บอชิล (-COOH)	ไม่เลกุลของกรดอะมิโนประกอบด้วยหมู่พึงชั้นที่ 2 หมู่ คือ หมู่อะมิโน (-NH <sub>2</sub> ) และหมู่คาร์บอชิล (-COOH)  $\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{R} - \text{CH} - \text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$ R เป็นกลุ่มอะตอมของธาตุทั้ง ๆ	1 (ข้อที่ 1)
การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะในพันธะเพปไทด์	พันธะเพปไทด์ คือ พันธะโคลเวเลนต์ที่เกิดขึ้นระหว่าง C อะตอมในหมู่คาร์บอชิล (-COOH) ของกรดอะมิโน ไม่เลกุลหนึ่งยึดกับ N อะตอม ในหมู่อะมิโน (-NH <sub>2</sub> ) ของกรดอะมิโนอีกไม่เลกุลหนึ่ง	1 (ข้อที่ 2)
ในไมเลกุลของโปรตีน	- สารที่ประกอบด้วยกรดอะมิโน 2 ไมเลกุล เรียกว่า 'ไดเพปไทด์' - สารที่ประกอบด้วยกรดอะมิโน 3 ไมเลกุล เรียกว่า 'ไตรเพปไทด์' - สารที่ประกอบด้วยกรดอะมิโนตั้งแต่ 100 ไมเลกุล ขึ้นไป เรียกว่า พอลิเพปไทด์นิ่ว่า โปรตีน	
โครงสร้างของ mono saccharide	น้ำตาลไมเลกุลเดียว หรือเรียกว่า mono no saccharide (monosaccharide) เป็นน้ำตาลที่เกิดจากการรวมตัวของ 3 ตัวถึง 8 อะตอม น้ำตาลกลุ่มนี้จดอยู่ใน กลุ่มของคาร์บอไฮเดรตที่ให้ส่วนงาน สูตรไมเลกุลคือ C <sub>n</sub> H <sub>2n</sub> O <sub>n</sub> เป็นคาร์บอไฮเดรตที่มีขนาดไมเลกุลเล็กที่สุด เมื่อรับประทานเข้าไปสามารถ ร่างกายสามารถดูดซึมแล้ว นำไปใช้ได้โดยไม่ต้องย่อยอีก สำหรับน้ำตาลที่	1 (ข้อที่ 3)

**ตาราง 3 (ต่อ) รายละเอียดแนวคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล**

แนวคิดย่อ	รายละเอียดของแนวคิด	จำนวนข้อ
	ประกอบด้วยคาร์บอน 5 ตัว เรียกว่า เพนโทส (pentose) ส่วนน้ำตาลhexose มีจำนวนcarbon 6 อะตอม เป็นน้ำตาลที่พบมากที่สุด มี 3 ชนิด คือ น้ำตาลกลูโคส น้ำตาลฟูกโนส และน้ำตาลกาแลกโตส น้ำตาลพากันจะ <sup>จะ</sup> ละลายน้ำได้ดี เป็นผลึกสีขาว มีรสมหวาน พบรได้ในผัก ผลไม้ น้ำมัน และน้ำผึ้ง	
โครงสร้างของ ไดแซ็กคาไรด์	น้ำตาลโมเลกุลคู่ หรือเรียกว่าไดแซคคาไรด์(disaccharide) หรือน้ำตาลสองชั้น (double sugar) จัดอยู่ในกลุ่มของ คาร์บอไฮเดรตที่ให้รสมหวาน เป็นคาร์บอไฮเดรตที่เกิดโมโน <sup>โมโน</sup> แซคคาไรด์ 2 โมเลกุล มารวมตัวกัน เมื่อเรารับประทาน น้ำตาลโมเลกุลคู่เข้าไป จะมีการย่อยโดย酵素ในระบบ ย่อยอาหารได้น้ำตาลชั้นเดียวก่อนจึงจะถูกซึมต่อไปได้ คาร์บอไฮเดรตประเภทนี้ที่สำคัญคือ น้ำตาลซูครอสหรือ น้ำตาลทรัฟ น้ำตาลกลูโคส และน้ำตาลแลกโนส มี ความสามารถในการละลายน้ำต่างกันไป คือ น้ำตาลซูครอส <sup>ซูครอส</sup> ละลายน้ำได้ดี น้ำตาลกลูโคสละลายน้ำได้ค่อนข้างดี ส่วน น้ำตาลแลกโนสละลายน้ำได้เล็กน้อย	1 (ข้อที่ 4)
โครงสร้างของพอลิ แซ็กคาไรด์	เป็นคาร์บอไฮเดรตที่มีโมเลกุลขนาดใหญ่มาก ประกอบด้วย <sup>ประกอบด้วย</sup> น้ำตาลโมเลกุลเดียวจำนวนหลายโมเลกุลมาเรียงต่อกัน <sup>ต่อกัน</sup> พอลิแซ็กคาไรด์เป็นกลุ่มคาร์บอไฮเดรตที่ไม่มีรสมหวาน ละลายน้ำได้ยากหรือไม่ละลายเลย แบ่งออกเป็น 3 ชนิด ไดแก่ แป้ง เชลลูโลส และไกคลิโคน	1 (ข้อที่ 5)
องค์ประกอบและ โครงสร้างของ ไขมันและน้ำมัน	ไขมัน และน้ำมัน (Fat and oil) คือ สารอินทรีย์ประเภท <li>ลิ</li> ปิดชนิดหนึ่ง มีสูตรทั่วไปดังนี้	1 (ข้อที่ 6)

### ตาราง 3 (ต่อ) รายละเอียดแนวคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล

แนวคิดย่อ	รายละเอียดของแนวคิด	จำนวนข้อ
	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C} - \text{R}_1 \\   \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH} - \text{O} - \text{C} - \text{R}_2 \\   \\ \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C} - \text{R}_3 \end{array}$	
	ไขมันและน้ำมันมีพม่าฟังก์ชันเหมือนเอสเทอร์จัดเป็นสารประเภทเอสเทอร์ชนิดหนึ่งได้	
รูปร่างของกรดไขมัน	กรดไขมัน (Fatty acid) คือ การตัดหัวเรี่ยชนิดหนึ่งที่มีหน่วย	2
อิมดั้วและกรดไขมัน	คาร์บอไฮเดรตเป็นหมู่ฟังก์ชัน สูตรทั่วไปดังนี้	(ข้อที่ 7, 8)
ไม่มีน้ำ	<p>จำนวน C อะตอมเป็นเลขคู่ C ใน R ต่อกันเป็นสายยาวไม่ค่อยพบแต่ก็มีก้านสาขา และขาดเป็นวงปิด</p>	
โครงสร้างของกรด	กรดนิวคลีอิกเป็นสารชีวโมเลกุลที่มีขนาดใหญ่	1
นิวคลีอิก	ประกอบด้วยโมเลกุลย่อยๆ ที่เรียกว่า นิวคลีโอไทด์ (nucleotide) จำนวนมากมาสร้างพันธะโคเกะเลนต์ต่อกันเป็นสายยาว โดยโมเลกุลนิวคลีโอไทด์จะประกอบด้วย 3 หน่วยย่อย ดังนี้	(ข้อที่ 9)
	1) น้ำตาลเพนโทส (pentose) เป็นน้ำตาลโมเลกุลเดียวซึ่งประกอบด้วยคาร์บอน 5 อะตอม มี 2 ชนิด คือ น้ำตาลไรโบส (ribose) ซึ่งเป็นองค์ประกอบของอาร์เอ็นเคและดีออกซีไรโบส (deoxyribose) ซึ่งเป็นองค์ประกอบของดีเอ็นเอ โดยทั้งสองชนิดจะมีความแตกต่างกันคือ น้ำตาลดีออกซีไรโบสจะมีอะตอมธาตุออกซิเจนน้อยกว่า น้ำตาลไรโนสอยู่ 1 อะตอม	

### ตาราง 3 (ต่อ) รายละเอียดแนวคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล

แนวคิดย่อย	รายละเอียดของแนวคิด	จำนวนข้อ
	<p>2) ในไตรเจนเบส (nitrogenous base) มีอยู่ทั้งสิ้น 5 ชนิด คือ อะเดนีน (Adenine ; A), กوانีน (Guanine ; G), ไซโตซีน (Cytosine ; C), ยูรัซิล (Uracil ; U) และไทมีน (Thymine ; T) ซึ่งส่วนของไตรเจนเบสนี้จะเป็นส่วนที่กำหนดความแตกต่างของโมเลกุlnิวคลีโอไฮด์ โดยในตีอีนจะประกอบด้วยนิวคลีโอไฮด์ชนิดที่มีเบสเป็น A, C, G หรือ T จะขณะที่ในอาร์เอ็นเอประกอบด้วยนิวคลีโอไฮด์ชนิดที่มีเบสเป็น A, C, G หรือ U</p> <p>3) หมู่ฟอสเฟต เป็นบริเวณที่สามารถสร้างพันธะกับน้ำตาลเพนไทด์ของนิวคลีโอไฮด์ก่อนโมเลกุล ทำให้มีโมเลกุลของนิวคลีโอไฮด์แต่ละโมเลกุลสามารถเชื่อมต่อกันได้</p>	

1.2 ศึกษาหนังสือ เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับวิธีการสร้างแบบวัดแบบจำลองความคิดและเทคนิคการเขียนข้อคำถามแบบปลายเปิด รวมทั้งเนื้อหาที่เกี่ยวกับแบบจำลองความคิดและแนวคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล

1.3 ดำเนินการสร้างแบบวัดแบบจำลองความคิดของนักเรียนที่มีลักษณะเป็นข้อคำถามปลายเปิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล พัฒนาทั้งกำหนดแนวคิดตอบที่ถูกต้อง จำนวนทั้งหมด 9 ข้อ โดยกำหนดข้อคำถามหรือสถานการณ์ แล้วให้นักเรียนเขียนคำตอบหรือคาดภาพและเขียนอธิบายเหตุผลประกอบให้ครอบคลุมเนื้อหา โดยแบ่งเป็นเนื้อหาอยู่ ดังตาราง 1

1.4 นำแบบวัดแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล ที่สร้างขึ้นเสนอผู้เชี่ยวชาญ จำนวน 3 ท่าน เพื่อตรวจสอบความตรงตามเนื้อหา (Content Validity) ของแบบวัดแบบจำลองทางความคิดและความเหมาะสมของคำถามกับแนวคิดตอบแต่ละข้อให้สอดคล้องกับแนวคิดอย่างที่ตั้งไว้ ความเหมาะสมของภาษาที่ใช้ โดยผลการประเมินแบบวัดแบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุล พบว่า มีความเหมาะสม ( $IOC = 1$ )

1.5 นำแบบวัดแบบจำลองทางความคิดที่ได้ จำนวน 9 ข้อ "ไปทดลองใช้กับนักเรียน ที่ไม่ใช่กลุ่มเป้าหมาย ที่ผ่านการเรียนเนื้อหาเรื่อง สารชีวโมเลกุลไปแล้ว เพื่อศึกษาความชัดเจนของข้อ

คำถ้าม ความหมายสมของภาษา ระยะเวลาลดลงจนข้อบกพร่องจึ่ง ๆ พร้อมทั้งปรับปรุงแก้ไขให้มีความหมายมากยิ่งขึ้น

1.6 จัดทำแบบวัดแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล ฉบับสมบูรณ์

1.7 นำแบบวัดแบบจำลองทางความคิดที่ได้ปรับปรุงแก้ไขแล้วไปใช้กับกลุ่มเป้าหมายเพื่อเก็บรวบรวมข้อมูลสำหรับใช้ในการสะท้อนผลการปฏิบัติการ จัดประนาทแบบจำลองความคิด 6 กลุ่ม ตามแนวคิดของ Chi and Roscoe (2002 ข้างต้นใน Ogan-Bekiroglu, 2007, p 555 - 593) ดังตารางที่ 4

ตาราง 4 การจัดกลุ่มแบบจำลองความคิดตามแนวคิดของ Chi and Roscoe

กลุ่มแบบจำลองความคิด	ลักษณะแบบจำลองความคิด
1. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (Correct mental model)	คำตอบและรูปภาพแบบจำลองที่รวดถูกต้อง ตลอดจนเหตุผลที่ใช้ในการอธิบายสอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์
2. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model)	คำตอบและรูปภาพแบบจำลองที่รวดถูกต้อง อธิบายโดยใช้คำศัพท์ทางวิทยาศาสตร์ได้ถูกต้อง สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์แต่เหตุผลที่ใช้ในการอธิบายไม่เพียงพอ
3. แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model)	คำตอบหรือรูปภาพแบบจำลองที่รวดอย่างใดอย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เหตุผลที่ใช้ในการอธิบายไม่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์
4. แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (Flawed mental model)	คำตอบและรูปภาพแบบจำลองที่รวดไม่ถูกต้อง ตลอดจนเหตุผลที่ใช้ในการอธิบายไม่สอดคล้อง กับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์
5. แบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง (Incoherent mental model)	คำตอบและรูปภาพแบบจำลองที่รวดไม่สอดคล้องกับข้อคำถาม ตลอดจนเหตุผลที่ใช้ในการอธิบายไม่ชัดเจน
6. ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (No response)	นักเรียนไม่ตอบคำถามหรือตอบว่าไม่ทราบ

## 2. แบบบันทึกหลังสอนของผู้วิจัย

แบบบันทึกหลังสอนของผู้วิจัยที่ใช้ประกอบแผนการจัดการเรียนรู้ โดยผู้วิจัยเป็นผู้บันทึกข้อมูลภายหลังการจัดการเรียนรู้ในแต่ละแผนอย่างละเอียดโดยมีกรอบการบันทึก ดังนี้ การจัดการเรียนรู้ที่นักเรียนสามารถเรียนรู้และไม่เรียนรู้ หลักฐานที่แสดงว่านักเรียนเรียนรู้และไม่เรียนรู้ ปัญหาของการจัดการเรียนรู้ในแต่ละครั้ง สาเหตุของปัญหาและแนวทางการจัดการเรียนรู้ เพื่อนำข้อมูลที่ได้มาใช้ในการปรับปรุงการจัดการเรียนการสอนครั้งต่อไป โดยเชิญคุณครูผู้เชี่ยวชาญในการสอนเคมีภysis ในกลุ่มสาระวิทยาศาสตร์ ในโรงเรียนที่เก็บข้อมูล เข้าร่วมสังเกตการจัดการเรียนรู้เพื่อช่วยตรวจสอบบันทึกหลังการจัดการเรียนรู้ และสร้างความน่าเชื่อถือของเครื่องมือ

## 3. ขั้นงานนักเรียน

เป็นขั้นงานที่นักเรียนจะต้องสร้างขึ้นในระหว่างการทำกิจกรรมในแต่ละแผนการจัดการเรียนรู้ ซึ่งขั้นงานของนักเรียน ได้แก่ การสร้างแบบจำลอง 3 มิติ โดยใช้โปรแกรม ChemDraw โดยผู้วิจัยนำมารวบเพื่อวิเคราะห์เชิงเนื้อหา เพื่อตีความ และสรุปข้อมูลที่ได้ว่า นักเรียนมีการพัฒนาแบบจำลองความคิดอย่างไร

## 4. แบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์

**4.1 ศึกษาหลักการ วิธีการสร้างแบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์จากหนังสือ เอกสาร และงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง**

**4.2 กำหนดขอบข่ายของประเด็นที่ต้องการสัมภาษณ์นักเรียน เรื่อง สารชีวโมเลกุล โดยใช้การสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์**

**4.3 ดำเนินการสร้างแบบสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เรื่อง สารชีวโมเลกุล โดยแบบสัมภาษณ์มีตัวอย่างภาพทั้งหมด 12 ภาพ เป็นภาพโครงสร้างของโปรตีน ลิพิด คาร์โนบิโอลีโคต กรณีวัคซีน และสารอื่น ๆ ที่ไม่ใช่สารชีวโมเลกุล พร้อมทั้งกำหนดแนวคิดตอบที่ถูกต้อง**

**4.4 นำแบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เรื่อง สารชีวโมเลกุล ที่สร้างขึ้น เสนอผู้เชี่ยวชาญจำนวน 3 ท่าน เพื่อติดตามความตรงตามเนื้อหา (Content Validity) ของแบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ และความหมายสมของภาพที่ใช้กับแนวคิดตอบ ผลการประเมินพบว่า ภาพตัวอย่างจำนวน 10 ภาพ มีความหมายสม ( $IOC = 1$ ) ผู้วิจัยจึงคัดเลือกภาพตัวอย่างที่มีความหมายสมจำนวน 9 ภาพ ปรับปรุงแก้ไขให้ภาพมีความชัดเจนมากยิ่งขึ้น**

4.5 นำแบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ที่ได้ จำนวน 9 ภาพ ไปทดลองใช้กับนักเรียนที่ไม่ใช่กลุ่มเป้าหมาย ผ่านการเรียนเนื้อหาเรื่อง สารชีวโมโนเลกุล ไปแล้ว เพื่อคุณความเหมาะสมของแบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ พร้อมทั้ง ปรับปรุงแก้ไขให้มีความเหมาะสมมากยิ่งขึ้น

4.6 จัดทำแบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เรื่อง สารชีวโมโนเลกุล จำนวน 9 ภาพ ฉบับสมบูรณ์

4.7 นำแบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ที่ได้ปรับปรุงแก้ไขแล้ว ไปใช้กับนักเรียนกลุ่มเป้าหมาย โดยให้นักเรียนเลือกตอบว่าในแต่ละภาพว่าเป็นโครงสร้างของ โปรตีน ลิพิด คาร์บอไฮเดรต และกรดนิวคลีอิก หรือไม่ อย่างไร เพื่อเก็บรวบรวมข้อมูลสำหรับใช้ในการสะท้อนผลการปฏิบัติการ

### การเก็บรวบรวมข้อมูล

ผู้วิจัยเก็บรวบรวมข้อมูลในช่วงภาคเรียนที่ 2 ปีการศึกษา 2561 ระหว่างเดือนกรกฎาคม – กุมภาพันธ์ จำนวน 3 สัปดาห์ ๆ ละ 5 คาบเรียน เพื่อความต่อเนื่องในการแสดงออกแบบจำลอง ความคิด โดยดำเนินการเป็นวงจรปฏิบัติการ 3 วงจร ในแต่ละวงจร มี 4 ขั้นตอนโดยมีวิธีการ ดำเนินการดังนี้

ขั้นที่ 1 ขั้นวางแผน (Plan) ผู้วิจัยศึกษาสภาพปัญหาทางการเรียน ค้นคว้าเอกสารและ งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เพื่อนำมาออกแบบและสร้างแผนการจัดการเรียนรู้ เรื่อง สารชีวโมโนเลกุล

ขั้นที่ 2 ขั้นปฏิบัติ (Action) ผู้วิจัยให้นักเรียนทำแบบวัดแบบจำลองทางความคิดเรื่องสารชีวโมโนเลกุลก่อนการจัดการเรียนรู้ เป็นรายบุคคล โดยใช้เวลา 60 นาที จากนั้นดำเนินการจัดการเรียนรู้กับนักเรียนกลุ่มเป้าหมายโดยใช้แผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ที่ผู้วิจัยสร้างขึ้น และได้เก็บข้อมูลแบบจำลองทางความคิดของนักเรียนในแต่ละเนื้อหาอย่างเชิงลึกในระหว่างทำกิจกรรม

ขั้นที่ 3 ขั้นสังเกต (Observe) ผู้วิจัยได้สังเกตพฤติกรรมการเรียนรู้ของนักเรียนในระหว่าง จัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw และบันทึกสิ่งที่ สังเกตได้ลงในแต่ละแผนการจัดการเรียนรู้

ขั้นที่ 4 ขั้นสะท้อนผล (Reflect) ผู้วิจัยนำข้อมูลที่ได้มาทำการสะท้อนผลการจัดการเรียนรู้ วิเคราะห์เพื่อประเมินการจัดการเรียนรู้ นำมาเป็นข้อเสนอแนะ แนวทางในการแก้ไขและปรับปรุง กิจกรรมการเรียนรู้ในวงจรปฏิบัติการต่อไป

ผู้วิจัยดำเนินการวิจัยในวงจรปฏิบัติการที่ 1 ในแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 1 โปรดีน วงจรปฏิบัติการที่ 2 ในแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 2 ลิพิด และวงจรปฏิบัติการที่ 3 ในแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 3 ควรนำไปใช้เดรต และแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 4 กรดนิวคลีอิก เมื่อสิ้นสุดทั้ง 3 วงจร ผู้วิจัยให้นักเรียนทำแบบวัดแบบจำลองทางความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลหลังการจัดการเรียนรู้ซึ่งเป็นแบบทดสอบชุดเดียวกันกับก่อนการจัดการเรียนรู้ จากนั้นเดือนักเรียนที่มีความน่าสนใจจากการวิเคราะห์แบบวัดแบบจำลองทางความคิดที่อยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง และแบบจำลองความคิดที่ไม่เข้มข้น ตามแนวคิดของ Chi and Roscoe (2002 ข้างต้นใน Ogan-Bekiroglu, 2007, p 555 - 593) ดังตารางที่ 4 โดยใช้แบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เรื่องสารชีวโมเลกุล สัมภาษณ์เป็นรายบุคคล ใช้เวลาประมาณ 5 - 10 นาที เพื่อทำความเข้าใจแบบจำลองความคิดในเชิงลึกให้ชัดเจนมากยิ่งขึ้นดังตารางที่ 5

#### ตารางที่ 5 การเก็บรวบรวมข้อมูล

คำถานวิจัย	เครื่องมือ	ผู้ให้ข้อมูล	เวลาที่ใช้
1. ลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับแบบจำลองเป็นฐานโปรแกรม ChemDraw ร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เป็นอย่างไร ที่ส่งเสริมแบบจำลอง 3 มิติ ความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียนเป็นอย่างไร เมื่อเรียนรู้โดยใช้แบบจำลอง แบบบันทึกหลังสอน	- แผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับแบบจำลองเป็นฐาน ChemDraw ร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เป็นอย่างไร (แบบจำลอง 3 มิติ) - แบบบันทึกหลังสอน	- ผู้วิจัย และครูผู้เชี่ยวชาญ	- ระหว่างวงจรปฏิบัติการ
2. แบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียนเป็นอย่างไร เมื่อเรียนรู้โดยใช้แบบจำลอง แบบบันทึกหลังสอน	- แบบวัดแบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุล - แบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ - แบบประเมิน	- นักเรียน	- ก่อนและหลังจบ 3 วงจร
ChemDraw			

## การวิเคราะห์ข้อมูล

ผู้วิจัยดำเนินการวิเคราะห์ข้อมูลโดยแบ่งออกเป็น 2 ส่วน ดังนี้

### 1. การศึกษาลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

ผู้วิจัยนำข้อมูลที่ได้จากการเก็บรวบรวมข้อมูลเชิงคุณภาพ ได้แก่ ชื่นงานนักเรียน และบันทึกหลังการสอน มาทำการวิเคราะห์ข้อมูลเชิงเนื้อหา (Content analysis) และสรุปเป็นประเด็นต่าง ๆ เพื่อทำการประเมินผลโดยการวิเคราะห์ และอภิปราย เพื่อประเมินสภาพการณ์ที่เกิดขึ้นว่าสิ่งที่ปฏิบัติอยู่ ดีหรือไม่ มีความเหมาะสมอย่างไร มีปัญหาและอุปสรรคอย่างไร เพื่อใช้เป็นแนวทางในการแก้ไขปรับปรุงแผนการจัดการเรียนรู้ในระหว่างดำเนินการวิจัยให้มีความเหมาะสมมากยิ่งขึ้น จากนั้นนำข้อมูลที่ได้มาเรียบเรียงนำเสนอในรูปความเรียง

### 2. การศึกษาแบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุล

#### 2.1 แบบวัดแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล

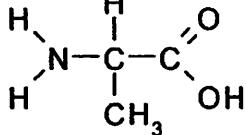
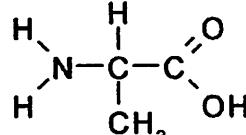
1) รวบรวมคำตอบที่ได้จากแบบวัดแบบจำลองทางความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุลของนักเรียนแต่ละคนมาจัดจำแนกประเภทของแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ทั้ง 8 แนวคิดด้วย ได้แก่ โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน องค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน รูปร่าง-ของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว โครงสร้างของมอนอยซ์ิกค่าไพร์ด ไดอะมิโนคาร์บอไฮเดรต พอดิอะมิโนค่าไพร์ด และกรดนิวคลีอิก

2) ผู้วิจัยสร้างเกณฑ์ในการจำแนกแบบจำลองความคิดที่ศึกษาออกเป็น 6 กลุ่ม ตามแนวคิดของ Chi and Roscoe (2002 อ้างอิงใน Ogan-Bekiroglu, 2007, p 555 - 593) ได้แก่ แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (Correct mental model; CM) แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model; ICM) แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model; CFM) แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (Flawed mental model; FM) แบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง (Incoherent mental model; IM) และไม่แสดงแบบจำลองความคิด (No response; NO) ดังตารางที่ 6

**ตาราง 6 เกณฑ์และตัวอย่างการจัดกลุ่มคำตอบของนักเรียนในแบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุล แนวคิดย่ออย การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน**

ประเภทแบบจำลอง ความคิด	ลักษณะของคำตอบ	ตัวอย่างคำตอบของนักเรียน
1. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (Correct mental model; CM)	นักเรียนตอบคำถูกและรวดเร็ว แสดงแบบจำลองความคิดได้ถูกต้อง ตลอดจนเหตุผลที่ใช้ในการอธิบายสอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่องสารชีวโมเลกุล	กรดอะมิโน 2 โมเลกุล จะเกิดพันธะเพปไทด์ 1 พันธะ $\begin{array}{ccccccc} \text{H} & & \text{H} & & \text{O} & & \\   & &   & &    & & \\ \text{N}-\text{C} & -\text{C}- & \text{C}- & \text{N}-\text{C} & -\text{C}- & \text{O} \\   & &   & &   & & \\ \text{R} & & \text{H} & & \text{R} & & \text{OH} \end{array}$ พันธะเพปไทด์เกิดขึ้นระหว่าง C ในหมู่คาร์บօกซิล กับ N ในหมู่อะมิโน
2. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model; ICM)	นักเรียนตอบคำถูกและรวดเร็ว แสดงแบบจำลองความคิดได้ถูกต้อง ตลอดจนเหตุผลที่ใช้ในการอธิบายสอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่องสารชีวโมเลกุล แต่เหตุผลที่ใช้ในการอธิบายไม่เพียงพอ	กรดอะมิโน 2 โมเลกุล จะเกิดพันธะเพปไทด์ 1 พันธะ $\begin{array}{ccccccc} \text{H} & & \text{H} & & \text{O} & & \\   & &   & &    & & \\ \text{N}-\text{C} & -\text{C}- & \text{C}- & \text{N}-\text{C} & -\text{C}- & \text{O} \\   & &   & &   & & \\ \text{R} & & \text{H} & & \text{R} & & \text{OH} \end{array}$ พันธะเพปไทด์เกิดขึ้นระหว่าง C กับ N
3. แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model; CFM)	นักเรียนตอบคำถูกและรวดเร็ว แสดงแบบจำลองความคิดอย่างได้อย่างหนึ่งที่ถูกต้อง แต่เหตุผลที่ใช้ในการอธิบายไม่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่องสารชีวโมเลกุล	กรดอะมิโน 2 โมเลกุล จะเกิดพันธะเพปไทด์ 2 พันธะ $\begin{array}{ccccccc} \text{H} & & \text{H} & & \text{O} & & \\   & &   & &    & & \\ \text{N}-\text{C} & -\text{C}- & \text{C}- & \text{N}-\text{C} & -\text{C}- & \text{O} \\   & &   & &   & & \\ \text{R} & & \text{H} & & \text{R} & & \text{OH} \end{array}$ พันธะเพปไทด์เกิดขึ้นระหว่างอะตอมใด ๆ ของ C กับ C

ตาราง 6 (ต่อ) เกณฑ์และตัวอย่างการจัดกลุ่มคำตอบของนักเรียนในแบบจำลองความคิด  
เรื่อง สารชีวโมเลกุล แนวคิดย่อขยาย การเกิดพันธะเพปีไทด์และตำแหน่งของพันธะ  
เพปีไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน

ประเภทแบบจำลอง ความคิด	ลักษณะของคำตอบ	ตัวอย่างคำตอบของนักเรียน
4. แบบจำลองความคิด ไม่ถูกต้อง (Flawed mental model; FM)	นักเรียนตอบคำถูกและรวดเร็ว แสดงแบบจำลองความคิดไม่ ถูกต้อง ตลอดจนเหตุผลที่ใช้ใน การอธิบายไม่สอดคล้องกับ แบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ เรื่อง สารชีวโมเลกุล	กรดอะมิโน 2 โมเลกุล จะเกิด พันธะเพปีไทด์ 2 พันธะ  พันธะเพปีไทด์เกิดระหว่าง อะตอมใด ๆ ของ C กับ C
5. แบบจำลองความคิด ที่ไม่เชื่อมโยง (Incoherent mental model; IM)	นักเรียนตอบคำถูกและรวดเร็ว แสดงแบบจำลองความคิดไม่ สอดคล้องกับข้อคำถาม ตลอดจน เหตุผลที่ใช้ในการอธิบายไม่ ชัดเจน	กรดอะมิโนเป็นหน่วยย่อยของ โปรตีน มีโครงสร้างพื้นฐานดังนี้  กรดอะมิโน 1 โมเลกุล มี C 3 อะตอม N 1 อะตอม O 2 อะตอม และ H 7 อะตอม
6. ไม่แสดงแบบจำลอง ความคิด (No response; NO)	นักเรียนไม่ตอบคำถูกหรือตอบ ว่าไม่ทราบ	ไม่แสดงคำตอบและไม่รวดเร็ว ได้

3) หาความเที่ยง (Reliability) ของการจำแนก โดยผู้วิจัยได้ให้คุณครูผู้เชี่ยวชาญด้านเคมีในกลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์ในโรงเรียนที่ทำศึกษา จำนวน 2 ห้อง พิจารณาเกณฑ์ในการจำแนกเพื่อหาความสอดคล้องกัน สรุปคำตอบที่ไม่สอดคล้องกันได้นำมา

ปรึกษาและหาข้อตกลงใหม่ร่วมกัน จากนั้นผู้วิจัยนำข้อมูลแบบจำลองความคิดของนักเรียนที่ได้มาหาค่าความถี่และค่าร้อยละ เรียงลำดับในรูปของตาราง และความเรียง

**การจัดกลุ่มแบบจำลองทางความคิดของนักเรียนเพื่อให้การตรวจแบบจำลองความคิด มีความน่าเชื่อถือเมื่อขั้นตอนดังต่อไปนี้**

1) ผู้วิจัยและคุณครูผู้เชี่ยวชาญด้านเคมี ช่วยกันตรวจแบบวัดแบบจำลองความคิด โดยพิจารณาคำตอบของนักเรียนว่าอยู่ในกลุ่มใด และคำตอบของนักเรียนมีความถูกต้องหรือไม่

2) ก่อนทำการตรวจแบบวัดแบบจำลองความคิดของนักเรียน ผู้วิจัยทำการฝึกการตรวจก่อนจากแบบวัดแบบจำลองความคิดที่นำไปทดลองใช้กับนักเรียนที่ไม่ใช่กลุ่มตัวอย่าง

3) ผู้วิจัยสุมตัวอย่างคำตอบของนักเรียนจำนวน 5 คน มาทำการตรวจหาความสอดคล้องระหว่างผู้วิจัยและคุณครูผู้เชี่ยวชาญด้านเคมี โดยแยกกันตรวจ

4) ผู้วิจัยปรึกษากันถึงข้อที่ตรวจแล้วผลไม่สอดคล้องและทำความเข้าใจถึงเกณฑ์ที่ใช้ในการตรวจและสาเหตุที่ทำให้ไม่เข้าใจตรงกันแล้วทำความเข้าใจให้ตรงกัน

5) ผู้วิจัยและคุณครูผู้เชี่ยวชาญด้านเคมีแยกกันตรวจแบบวัดแบบจำลองความคิดของนักเรียนอีกครั้งเพื่อให้มีแนวทางเดียวกันในการตรวจ จากนั้นนำมาหาความสอดคล้องของจำนวนข้อที่ตรวจแล้วได้ผลตรงกัน

6) ผู้วิจัยและคุณครูผู้เชี่ยวชาญด้านเคมีทำการปรึกษากันถึงข้อที่จัดกลุ่มไม่ตรงกันและทำความเข้าใจให้ตรงกัน เพื่อที่ผู้วิจัยจะได้ตรวจและจัดกลุ่มแบบจำลองทางความคิดของนักเรียนที่เหลือทั้งหมด

**2.2 แบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ โรง สารชีวโมเลกุล โดยการทดสอบแบบสัมภาษณ์ของนักเรียนแต่ละคน นำมาจัดระเบียบ จัดกลุ่มข้อมูล วิเคราะห์ความสอดคล้องเพื่อตรวจสอบแบบจำลองความคิดของนักเรียน**

**2.3 ชิ้นงานในแต่ละช่วงปฏิบัติการ โดยนำมาวิเคราะห์เชิงเนื้อหา เพื่อตีความ และสรุปข้อมูลที่ได้**

การวิเคราะห์ข้อมูลจะใช้วิธีการตรวจสอบข้อมูลแบบสามเหลี่า 2 กลวิธี ได้แก่ (1) การตรวจสอบสามเหลี่าด้านผู้วิจัย (Investigator triangulation) ซึ่งในงานวิจัยนี้ คือ บันทึกหลังสอนในแต่ละแผนการจัดการเรียนรู้ที่บันทึกโดยผู้วิจัยที่เป็นครูผู้สอนเอง และคุณครูผู้เชี่ยวชาญด้านการสอนเคมี เข้าร่วมสังเกตการจัดการเรียนรู้เพื่อช่วยตรวจสอบบันทึกหลังการจัดการเรียนรู้ และสร้าง

ความน่าเชื่อถือของเครื่องมือ (2) การตรวจสอบสามเส้าด้านวิธีการรวมข้อมูล (Methodological triangulation) เป็นการเลือกใช้วิธีการรวมข้อมูลที่หลากหลาย เพื่อรวมรวมข้อมูลเรื่องเดียวกัน ได้แก่ แบบวัดแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล แบบการสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เรื่อง สารชีวโมเลกุล และขั้นงานในแต่ละวงจรปฏิบัติการ เพื่อเปรียบเทียบความสอดคล้องของข้อมูลแบบจำลองทางความคิดของนักเรียน (กิติพัฒน์ นนทปัทมะดุลย์, 2549, 183 - 185)

## บทที่ 4

### ผลการวิจัย

การวิจัยปฏิบัติการเพื่อพัฒนาแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 โดยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ในครั้งนี้ ผลการวิจัยแยกรายละเอียดตามคำตามคำตามของการวิจัย ได้แก่

1. ลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เป็นอย่างไร ที่ส่งเสริมแบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียน
2. แบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียนเป็นอย่างไร เมื่อเรียนรู้ด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

คำตามวิจัยข้อที่ 1 ลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เป็นอย่างไร ที่ส่งเสริมแบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุล ของนักเรียน

ในการพัฒนาแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ผู้วิจัยได้ทำการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw โดยผู้วิจัยได้เริ่มกระบวนการการวิจัย ตามขั้นตอนการวิจัยปฏิบัติการ 4 ขั้นตอน ตามแนวคิดของ Kemmis (1998 ข้างอิงใน สринภา กิตเกื้อกูล, 2557, 149 - 151) ได้แก่ ขั้นวางแผน (Plan) ขั้นปฏิบัติ (Action) ขั้นสังเกต (Observe) และขั้นสะท้อนผล (Reflect) เป็นจำนวน 3 วงจร โดยมีรายละเอียดผลการดำเนินการ ในแต่ละวงจร ดังต่อไปนี้

#### วงจรปฏิบัติการที่ 1 เรื่อง โปรตีน

ในวงจรปฏิบัติการที่ 1 ผู้วิจัยได้ดำเนินการตามขั้นตอนการวิจัยปฏิบัติการ 4 ขั้นตอน ได้แก่ ขั้นวางแผน (Plan) ขั้นปฏิบัติ (Action) ขั้นสังเกต (Observe) และขั้นสะท้อนผล (Reflect) โดยมีรายละเอียดการดำเนินงานและผลการดำเนินงานในแต่ละขั้นตอน ดังนี้

##### 1. ขั้นวางแผน (Plan)

ผู้วิจัยได้วางแผนการจัดการเรียนรู้เพื่อพัฒนาแบบจำลองทางความคิด โดยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เรื่อง สารชีวโมเลกุล จำนวน 4 แผน 3 วงจร ได้แก่ วงจรที่ 1 แผนที่ 1 โปรตีน (จำนวน 5 คาบเรียน) วงจรที่ 2 แผนที่ 2 ลิพิด (จำนวน 5 คาบเรียน) วงจรที่ 3 แผนที่ 3 คาร์บอไฮเดรต (จำนวน 3 คาบเรียน)

และแผนที่ 4 กรณีวิจัย (จำนวน 2 คาบเรียน) โดยผู้วิจัยได้ทำการปรับปรุงแก้ไขแผนการจัดการเรียนรู้ตามข้อเสนอแนะของผู้เชี่ยวชาญ พร้อมจัดเตรียมอุปกรณ์ เครื่องมือต่าง ๆ ที่จะใช้ในการจัดการเรียนรู้และเก็บรวบรวมข้อมูลวิจัย รวมทั้งนำแบบวัดแบบจำลองทางความคิด เรื่องสารชีวโมเลกุลที่ผ่านการประเมินจากผู้เชี่ยวชาญแล้วไปใช้วัดแบบจำลองทางความคิดของนักเรียน ก่อนเรียน โดยแผนที่ 1 เริ่มดำเนินการเก็บข้อมูลตั้งแต่วันที่ 28 มกราคม 2562 ถึงวันที่ 1 กุมภาพันธ์ 2562

## 2. ขั้นปฏิบัติ (Action) และขั้นสังเกต (Observe)

ในขั้นสังเกตนี้จะเกิดขึ้นพร้อมกับขั้นปฏิบัติ โดยผู้วิจัยจะทำการสังเกตพฤติกรรมการเรียนรู้ของผู้เรียน ซึ่งข้อมูลที่ได้มาจากการสังเกตของผู้วิจัยและครูผู้เชี่ยวชาญด้านการสอนคemie จำนวน 1 ท่าน ระหว่างการจัดการเรียนรู้ โดยมีรายละเอียดแยกตามขั้นตอนการจัดการเรียนรู้ ดังนี้

2.1 ขั้นสร้างแบบจำลอง ในขั้นนี้ผู้วิจัยได้แบ่งกลุ่มนักเรียน จากนั้นร่วมกันทำการทดลองการทดสอบหาโปรดีนในสารอาหาร โดยใช้สารละลายใบบุหรี่ หากสารอาหารที่นำมาทดสอบเปลี่ยนเป็นสีชมพูม่วง แสดงว่าสารอาหารนั้นมีโปรดีนเป็นองค์ประกอบ ซึ่งนักเรียนจะต้องทำการสร้างแบบจำลองความคิดของตนเองซึ่งมาว่า สารสีชมพูม่วงที่เกิดขึ้นเกิดจากอะไร โครงสร้างเป็นอย่างไร ลงในใบกิจกรรมการทดลอง ซึ่งผู้วิจัยสังเกตพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่สามารถทำการทดลองทดสอบโปรดีนในอาหารได้อย่างถูกต้อง เป็นไปตามแผนการทดลองที่แต่ละกลุ่มได้ออกแบบไว้ แต่นักเรียนยังไม่สามารถทำความเข้าใจ และเรียนรู้เกี่ยวกับองค์ประกอบหลักและหน่วยอย่างของโปรดีนได้ เนื่องจากมีเพียงการอภิปรายผลการทดลองระหว่างนักเรียนด้วยกันเอง ภายในกลุ่ม ไม่ได้มีการอภิปรายร่วมกันระหว่างกลุ่ม และระหว่างครุภัณฑ์นักเรียน ดังบทสนทนาต่อไปนี้

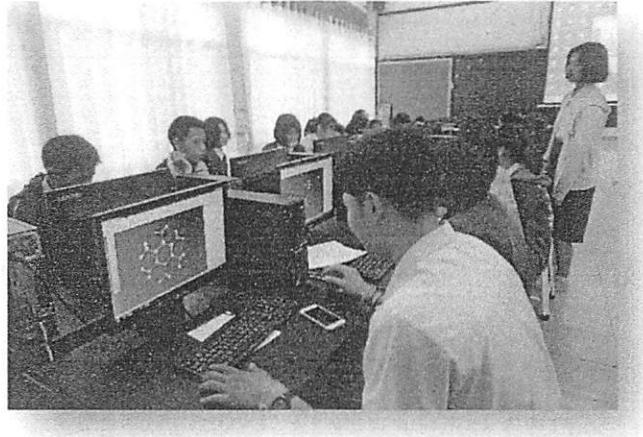
“กลุ่มอื่นเขากำลังทำสีม่วงเหมือนเราใช่ไหม”

(นักเรียน ST15, กลุ่มที่ 5, การอภิปรายผลการทดลองภายในกลุ่ม, 29 มกราคม 2562)

“สรุปคือ ถ้าอาหารมีโปรดีน หลังจากหยดใบบุหรี่มันจะเปลี่ยนเป็นสีม่วง แล้วสีม่วงมาจากไหน”

(นักเรียน ST6, กลุ่มที่ 2, การอภิปรายผลการทดลองภายในกลุ่ม, 29 มกราคม 2562)

เมื่อผู้วิจัยตรวจชิ้นงานภาพวาด 3 มิติของนักเรียนพบว่า ชิ้นงานภาพวาด 3 มิติแสดงโครงสร้างของสารเชิงช้อนที่เกิดขึ้น ไม่สามารถอธิบายได้ว่าสารสีม่วงที่เกิดขึ้นจากการทดลองเกิดจากส่วนใดของโครงสร้างสารประกอบเชิงช้อนที่วางแผน (ดังภาพที่ 8)



ภาพที่ 8 ตัวอย่างชี้นงาน 3 มิติแสดงโครงสร้างของสารประกอบเชิงซ้อนสีม่วงของนักเรียน ST4

2.2 ขั้นการแสดงออกแบบจำลอง ในขั้นนี้นักเรียนจะต้องแสดงออกแบบจำลองความคิดของตนเอง โดยการสร้างแบบจำลองสามมิติ โดยใช้โปรแกรม ChemDraw พร้อมทั้งนำเสนอด้วยแบบจำลองสามมิติของกลุ่มตนเองหน้าชั้นเรียน ซึ่งผู้วิจัยสังเกตพบว่าในขณะที่นักเรียนใช้โปรแกรม ChemDraw วาดแบบจำลองสามมิตินั้น มีนักเรียนบางคนที่ไม่สามารถแก้ปัญหาที่เกิดขึ้นกับโปรแกรม ChemDraw ได้ เนื่องจากเป็นการใช้โปรแกรมครั้งแรกและไม่ได้มีการสอนใช้โปรแกรม ChemDraw มา ก่อนที่จะปฏิบัติจริง จึงทำให้ครูต้องเข้าไปให้ความช่วยเหลือเป็นรายบุคคลตามปัญหาที่พบที่แตกต่างกัน ดังบทสนทนات่อไปนี้

“ครูค่ะ เส้นพันธะมันไม่ยอมเชื่อมกับอะตอมให้หนูค่ะ”

(นักเรียน ST8, กลุ่มที่ 7, การแสดงออกแบบจำลอง, 30 มกราคม 2562)

“ครูรับ หน้าต่างแสดงภาพ 3 มิติ มันหายไปครับ มันโชว์แต่โครงสร้าง 2 มิติครับ”

(นักเรียน ST1, กลุ่มที่ 4, การแสดงออกแบบจำลอง, 30 มกราคม 2562)

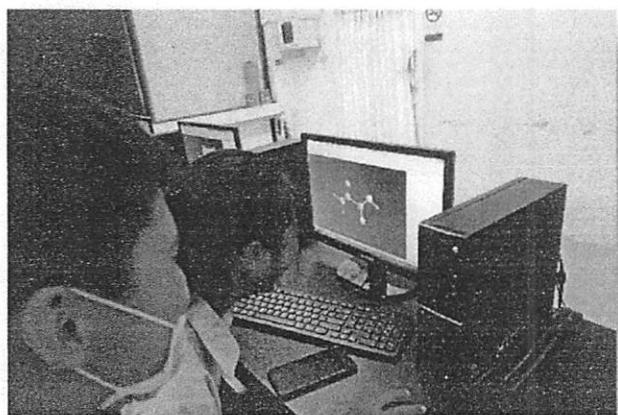
ซึ่งสอดคล้องกับการบันทึกหลังสอนของผู้วิจัยที่ระบุว่า

“นักเรียนบางกลุ่ม ใช้เวลาในการวาดแบบจำลอง 3 มิติเป็นเวลานานจนเกือบหมดคาบเรียน”

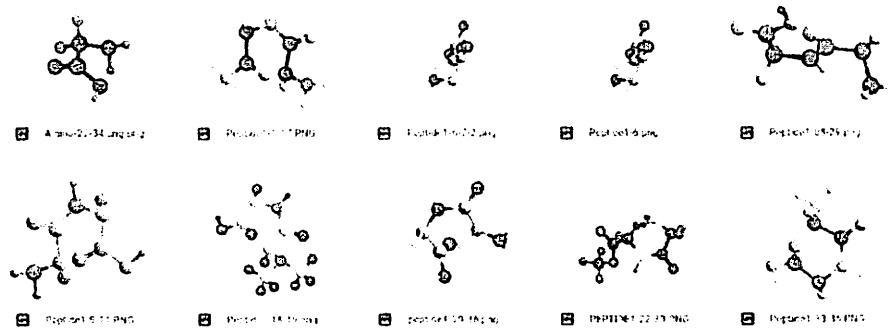
(ผู้วิจัยและผู้ร่วมสังเกตการจัดการเรียนรู้, บันทึกหลังสอน, 30 มกราคม 2562)

2.3 ขั้นทดสอบแบบจำลองและขั้นประเมินแบบจำลอง ในขั้นนี้ครูจะให้นักเรียนเชื่อมโยงแบบจำลองสามมิติที่นักเรียนได้สร้างไว้โดยใช้คำกราฟตุนเพื่อไปสู่โครงสร้างของปรตีนโดยใช้แบบจำลองสามมิติที่นักเรียนได้สร้างจากขั้นตอนก่อนหน้า และให้นักเรียนแสดงออก

แบบจำลองสารมิติอีกครั้ง โดยการใช้โปรแกรม ChemDraw สร้างแบบจำลองของกรดอะมิโน และการเกิดพันธะเพปไทด์ จากนั้นครูและนักเรียนร่วมกันอภิปรายเกี่ยวกับแบบจำลองสารมิติแสดงโครงสร้างที่เป็นของกรดอะมิโน และแบบจำลองสารมิติแสดงพันธะเพปไทด์ที่เชื่อมกรดอะมิโนเข้าด้วยกันเป็นโซ่ยาวของโปรตีน พร้อมทั้งให้นักเรียนใช้แบบจำลองสารมิติของกลุ่มตนเอง อธิบายความแตกต่างของกรดอะมิโนชนิดต่าง ๆ เพื่อประเมินแบบจำลองที่นักเรียนได้สร้างขึ้น หากแบบจำลองสารมิติของนักเรียนไม่สามารถอธิบายประเด็นดังกล่าวได้ต้องกลับไปแก้ไขแบบจำลองใหม่อีกครั้ง ซึ่งผู้วิจัยสังเกตพบว่า นักเรียนบางกลุ่มไม่สามารถใช้แบบจำลองสารมิติของตนเอง อธิบายเชื่อมโยงถึงความแตกต่างของกรดอะมิโนชนิดต่าง ๆ ได้ จากการบันทึกหลังสอนของผู้สอนระบุว่า ในกิจกรรมการนำเสนอแบบจำลองสารมิติและอภิปรายหน้าชั้นเรียน นักเรียนกลุ่มที่นำเสนอยังไม่ค่อยมีความมั่นใจในการนำเสนอ และอธิบายได้ไม่ค่อยละเอียด ไม่ได้สรุปใจความสำคัญ อาจเนื่องมาจากการนักเรียนตั้งค่าปรับแต่งสีของอะตอมในแบบจำลองที่หลากหลาย ไม่เป็นมาตรฐานจึงทำให้เกิดความสับสนในการอธิบายเชื่อมโยงประเด็นดังกล่าว ซึ่งสอดคล้องกับชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติแสดงโครงสร้างของกรดอะมิโนของนักเรียน ที่แต่ละอะตอมมีลักษณะที่สันดงภาพที่ 9 และภาพที่ 10 ครูจึงต้องกำหนดสีมาตรฐานของอะตอมแต่ละชนิดในการสร้างแบบจำลองสารมิติ เช่น อะตอมสีดำแทนอะตอมของคาร์บอน อะตอมสีแดงแทนอะตอมของออกซิเจน อะตอมสีขาวแทนอะตอมของไฮโดรเจน และอะตอมสีน้ำเงินแทนอะตอมของไนโตรเจน



ภาพที่ 9 ตัวอย่างชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติแสดงโครงสร้างของกรดอะมิโนของนักเรียน ST10 และ ST 16



ภาพที่ 10 ตัวอย่างชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติแสดงพันธะเพปไทด์ของนักเรียน

### 3. ขั้นสะท้อนผล (Reflect)

ผู้วิจัยทำการสะท้อนผลการจัดการเรียนรู้ร่วมกับครูประจำการผู้เชี่ยวชาญด้านการสอนวิชาเคมี บันทึกลงในแบบบันทึกหลังสอนท้ายแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 1 เพื่อหาแนวทางในการจัดการเรียนรู้ที่เหมาะสมในการนำไปปรับปรุงแผนการจัดการเรียนรู้รังส์ต่อไป สามารถสรุปได้เป็นการจัดการเรียนรู้ที่นักเรียนสามารถเรียนรู้และไม่เรียนรู้ หลักฐานที่แสดงว่า นักเรียนเรียนรู้และไม่เรียนรู้ ปัญหาของการจัดการเรียนรู้ สาเหตุของปัญหาการจัดการเรียนรู้และแนวทางการจัดการเรียนรู้สำหรับการจัดการเรียนการสอนครั้งต่อไป ดังต่อไปนี้

นักเรียนส่วนใหญ่สามารถทำการทดลองทดสอบโดยตัวเองได้อย่างถูกต้อง เป็นไปตามแผนการทดลองที่แต่ละกลุ่มได้ออกแบบไว้ แต่นักเรียนยังไม่สามารถทำความเข้าใจ และเรียนรู้เกี่ยวกับองค์ประกอบหลักและหน่วยอย่างของโปรตีนได้ จากหลักฐานใบงานและชิ้นงานของนักเรียน เนื่องจากมีเพียงการอภิปรายผลการทดลองระหว่างนักเรียนด้วยกันเองภายในกลุ่ม ไม่ได้มีการร่วมกันระหว่างกลุ่ม และระหว่างครูกับนักเรียน เพื่อให้เห็นความหลากหลายของผลการทดลอง จึงควรทำการอภิปรายผลการทดลองระหว่างครูและนักเรียนหลังทำการทดลองทุกรังส์เพื่อเป็นการนำทางนักเรียนไปสู่การสร้างแบบจำลองทางความคิดในเรื่องนี้ ๆ ส่วนในกิจกรรมการนำเสนอแบบจำลองสามารถมีติดตามน้ำหน้าชั้นเรียน นักเรียนกลุ่มนั้นที่นำเสนออย่างไม่ค่อยมีความมั่นใจในการนำเสนอ และอธิบายได้ไม่ค่อยละเอียด ไม่ได้สรุปใจความสำคัญ ครูจึงควรให้แนวทางในการนำเสนอเพื่อให้นักเรียนนำเสนอได้ครบถ้วน และสร้างบรรยากาศความเป็นกันเองในชั้นเรียน โดยพยายามหาของรางวัลมาให้เป็นแรงจูงใจในการถาม-ตอบ เพื่อให้นักเรียนกลุ่มนั้นหลังห้องเกิดความกระตือรือร้นสนใจฟังสิ่งที่ครูพูด และสิ่งที่เพื่อนนำเสนอ อีกทั้งในขณะแสดงออกแบบจำลอง นักเรียนบางคนที่ไม่สามารถแก้ปัญหาที่เกิดขึ้นกับโปรแกรม ChemDraw ได้ เนื่องจากเป็นการใช้โปรแกรมครั้งแรกและไม่ได้มีการสอนใช้โปรแกรม ChemDraw มา ก่อนที่จะปฏิบัติจริง จึงควรฝึกให้

นักเรียนใช้งานโปรแกรม ChemDraw พื้นฐานเบื้องต้นก่อน ครูอาจารย์ให้โปรแกรมนักเรียนกลับไปฝึกใช้งานที่บ้าน หรือสอนการใช้งานโปรแกรมก่อนการจัดการเรียนรู้ เพื่อให้การแสดงออกแบบจำลองของนักเรียนเป็นไปอย่างราบรื่น และครูควรกำหนดสีมาตรฐานของอะตอมแต่ละชนิดในการสร้างแบบจำลองสามมิติ เช่น อะตอมสีดำแทนอะตอมของคาร์บอน อะตอมสีแดงแทนอะตอมของออกซิเจน อะตอมสีขาวแทนอะตอมของไฮโดรเจน และอะตอมสีน้ำเงินแทนอะตอมของไนโตรเจน

## วงจรปฏิบัติการที่ 2 เรื่อง ลิพิด

ในวงจรปฏิบัติการที่ 2 ผู้วิจัยได้นำผลสะท้อนจากการจัดการเรียนรู้ในวงจรปฏิบัติการที่ 1 มาเป็นแนวทางในการปรับปรุงการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw โดยในวงจรปฏิบัติการที่ 2 มีขั้นตอนการดำเนินการ 4 ขั้นตอน ได้แก่ ขั้นวางแผน (Plan) ขั้นปฏิบัติ (Action) ขั้นสังเกต (Observe) และขั้นสะท้อนผล (Reflect) แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 2 เริ่มดำเนินการเก็บข้อมูลตั้งแต่วันที่ 4 กุมภาพันธ์ 2562 ถึงวันที่ 8 กุมภาพันธ์ 2562 โดยมีรายละเอียดการดำเนินงานและผลการดำเนินงานในแต่ละขั้นตอน ดังนี้

### 1. ขั้นวางแผน (Plan)

ผู้วิจัยได้ทำการปรับปรุงแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 2 เรื่อง ลิพิด โดยมีรายละเอียดดังนี้

1.1 ครูนำตัวอย่างอาหารที่หลากหลายมาให้นักเรียนได้ทดสอบ เพื่อให้มีผลการทดลองที่หลากหลายในการอภิป্রายผลการทดลอง

1.2 ปรับกิจกรรมการเรียนรู้โดยสร้างบรรยากาศความเป็นกันเองในชั้นเรียน ครูพยายามหาของรางวัลมาให้เป็นแรงจูงใจในการถาม-ตอบ อีกทั้งปรับการนั่งกลุ่มโดยให้นักเรียนแต่ละกลุ่มเวียนตำแหน่งการนั่ง ขยายกลุ่มหลังห้องเรียนมาซึ่งหน้าห้องเรียน เพื่อให้นักเรียนกลุ่มที่นั่งหลังห้องเกิดความกระตือรือร้นสนใจฟังสิ่งที่ครูพูด และสิ่งที่เพื่อนนำเสนอ

1.3 ครูกำหนดแนวทางในการนำเสนอแบบจำลอง ชี้แจงให้นักเรียนทราบเพื่อให้นักเรียนนำเสนอแบบจำลองของตนเองได้อย่างครบถ้วน และตรงประเด็น

1.4 ปรับกิจกรรมการเรียนรู้ในขั้นตอนการสร้างแบบจำลอง ให้มีการอภิป্রายผลการทดลองร่วมกันระหว่างครูและนักเรียน เนื่องจากผู้วิจัยได้เล็งเห็นว่าก่อนการแสดงออกแบบจำลอง ความคิด นักเรียนควรมีการอภิป্রายผลการทดลองกันภายในกลุ่ม ระหว่างกลุ่ม และระหว่างครูกับนักเรียน เพื่อให้เห็นความหลากหลายของผลการทดลองและนำไปสู่การแสดงออกแบบจำลองของตนเอง

1.5 ปรับกิจกรรมการเรียนรู้ในขั้นการแสดงออกแบบจำลอง โดยมีการแนะนำวิธีการใช้โปรแกรม ChemDraw ก่อนการลงมือปฏิบัติจริง และกำหนดสีของอะตอมในการสร้างแบบจำลองสามมิติให้เป็นมาตรฐานเดียวกัน คือ อะตอมสีดำแทนอะตอมของคาร์บอน อะตอมสีแดงแทนอะตอมของออกซิเจน อะตอมสีขาวแทนอะตอมของไฮโดรเจน และอะตอมสีน้ำเงินแทนอะตอมของไนโตรเจน

## 2. ขั้นปฏิบัติ (Action) และขั้นสังเกต (Observe)

ในขั้นสังเกตนี้จะเกิดขึ้นพร้อมกับขั้นปฏิบัติ โดยผู้วิจัยจะทำการสังเกตพฤติกรรมการเรียนรู้ของผู้เรียน ซึ่งข้อมูลที่ได้มาจากการสังเกตของผู้วิจัยและครูผู้เชี่ยวชาญด้านการสอนเคมีจำนวน 1 ท่าน ระหว่างการจัดการเรียนรู้ โดยมีรายละเอียดแยกตามขั้นตอนการจัดการเรียนรู้ ดังนี้

2.1 ขั้นสร้างแบบจำลอง ในขั้นนี้ผู้วิจัยได้แบ่งกลุ่มนักเรียน และจัดตัวແໜ່ງທີ່ນັ້ນແຕ່ລະ ກາລຸ່ມໃໝ່ ໂດຍເກີນກາລຸ່ມທີ່ສຳເນົາຫຼັງຈາກນັ້ນຮ່ວມກັນທໍາກາຣທົດລອງທົດສອບເປົ້າຢັບເຖິງ ປົມມານໄໝມັນອື່ນຕົວແລະໄໝມັນໄໝມັນໄໝ່ອື່ນຕົວ ໂດຍໃຊ້ນໍາມັນໜີນິດຕ່າງໆ ມາທົດສອບໂດຍກາຣໝາຍດສາຮລາຍ ໄກໂຄດືນ ເພື່ອຕູຈຳນັ້ນຫຍດຂອງສາຮລາຍທີ່ເຈອງໄວ້ໂຄໂດືນທີ່ຖຸກຟອກຈາງສີ ສິ່ງນັກເຮືອນຈະຕ້ອງທໍາກາຣ ສ້າງແບບຈຳລອງຄວາມຄົດຂອງຕົນເອງເຊື່ອມາວ່ານໍາມັນທີ່ຟອກຈາງສີສາຮລາຍທີ່ເຈອງໄວ້ໂຄໂດືນໄດ້ ຕ່າງກັນ ມີໂຄຮ່າງສ້າງອ່າງໄໝ ລົງໃນໄບກິຈກາຮມກາຣທົດລອງ ສິ່ງຜູ້ວິຊາຍສັງເກດພວບວ່າ ນັກເຮືອນສ່ວນໃນຢູ່ ສາມາດທໍາກາຣທົດລອງທົດສອບເປົ້າຢັບເຖິງປົມມານໄໝມັນອື່ນຕົວແລະໄໝມັນໄໝ່ອື່ນຕົວໄດ້ອ່າງຖຸກຕ້ອງ ຕາມແຜນກາຣທົດລອງທີ່ແຕ່ລະກາລຸ່ມໄດ້ອອກແບບໄວ້ ແລະມີກາຣອົປົມປາຍຜົດກາຣທົດລອງຮ່ວມກັນກັ້ງກາຍໃນ ກາລຸ່ມ ຮະຫວ່າງກາລຸ່ມ ແລະຮະຫວ່າງຄຽງກັບນັກເຮືອນ ທຳໃຫ້ນັກເຮືອນສາມາດຮັນນໍາຂ້ອມຸລຈາກຜົດກາຣທົດລອງທີ່ ໄດ້ຂອງຕົນເອງແລະຂອງເພື່ອກາລຸ່ມອື່ນໆ ຈາກບໍລິຫານທີ່ໄປໜີ

“กลุ่มใหญ่ที่ทดสอบน้ำมันปาล์มน้ำมันนี้หยดไอกอตีนนิดเดียว ก็ไม่เปลี่ยนสีล่ะ”

(นักเรียน ST33, กลุ่มที่ 2, การทำการทดลอง, 5 กุมภาพันธ์ 2562)

“ดูเพื่อนกลุ่มที่ใช้น้ำมันถ่านเหลืองสี ให้ไอโอดีนโคตรเปลืองเลย”

(นักเรียน ST8, กลุ่มที่ 7, การแสดงออกแบบจำลอง, 5 กุมภาพันธ์ 2562)

ชี้งสอดคล้องกับแบบบันทึกหลังสอนของผู้วิจัยที่ระบุว่า

“นักเรียนมีภารกิจการทดลองกับเพื่อนกลุ่มอื่น สามารถเปรียบเทียบความเหมือนและความแตกต่าง และแลกเปลี่ยนผลการทดลองกับเพื่อนกลุ่มอื่นที่ใช้สารตัวอย่างในการทดสอบไม่เหมือนกัน จนสามารถนำผลการภารกิจไปสร้างแบบจำลองความคิดของตนเองได้”

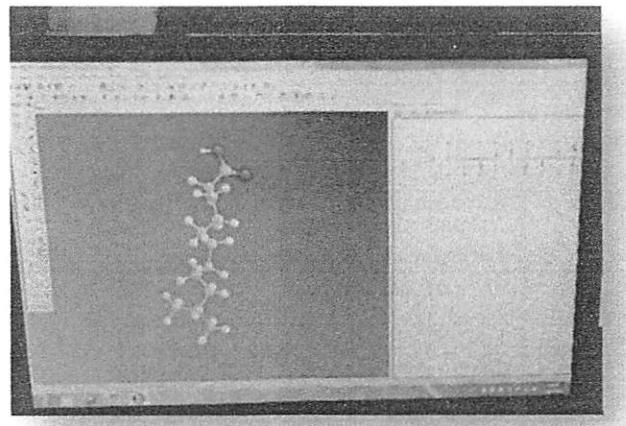
(ผู้จัดและผู้ร่วมสังเกตการจัดการเรียนรู้, บันทึกหลังสอน, 5 กุมภาพันธ์ 2562)

อีกทั้งนักเรียนภายในกลุ่มการทดลองขาดความกระตือรือร้นในการทำการทดลอง อาจเนื่องมาจากการกลุ่มการทดลองเดิมที่มีนักเรียนแแกนนำทำการทดลองอยู่แล้ว จึงทำให้สมาชิกภายในกลุ่มคนอื่น ๆ ไม่มีส่วนร่วมเท่าที่ควร ดังภาพที่ 11

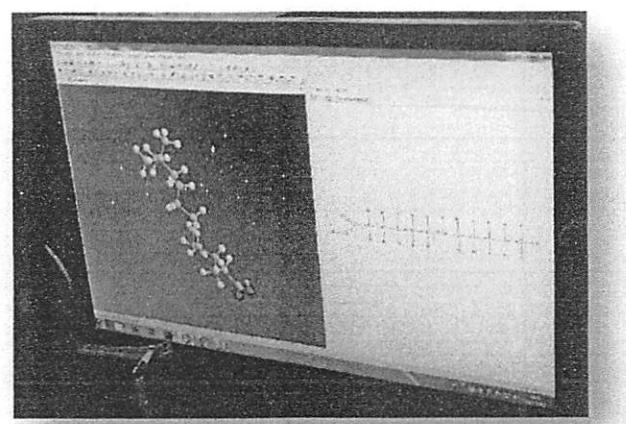


ภาพที่ 11 แสดงนักเรียนบางคนขาดความกระตือรือร้นในการทำการทดลอง  
ทดสอบเบริกนีที่ขบวนปฐมภารกิจมันอิ่มตัวและไขมันไม่อิ่มตัว

2.2 ขั้นการแสดงออกแบบจำลอง ในขั้นนี้นักเรียนจะต้องแสดงออกแบบจำลอง ความคิดของตนเอง โดยการสร้างแบบจำลองสามมิติแสดงโครงสร้างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัวโดยใช้โปรแกรม ChemDraw พร้อมทั้งนำเสนอและอธิบายแบบจำลองสามมิติของกลุ่มตนเองหน้าชั้นเรียน โดยในแผนการจัดการเรียนรู้นี้ครูได้แนะนำการใช้งานเบื้องต้นโปรแกรม ChemDraw อีกครั้งหนึ่ง และกำหนดลักษณะของห้องเรียนในการสร้างแบบจำลองสามมิติอย่างชัดเจน เพื่อสร้างความเข้าใจที่ตรงกัน ซึ่งผู้วิจัยสังเกตพบว่า นักเรียนใช้โปรแกรม ChemDraw วัดแบบจำลองสามมิติได้อย่างคล่องแคล่ว และมีประสิทธิภาพมากขึ้น อีกทั้งนักเรียนสร้างแบบจำลองสามมิติที่แสดงลักษณะของห้องเรียนเป็นไปตามมาตรฐานที่กำหนด จากการตรวจชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติของนักเรียนที่แสดงโครงสร้างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว ดังภาพที่ 12 และ 13



ภาพที่ 12 ตัวอย่างชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติแสดงโครงสร้างของกรดไขมันอิมตัวของนักเรียน ST21



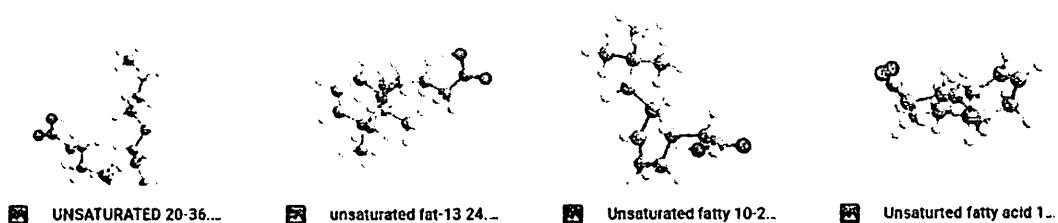
ภาพที่ 13 ตัวอย่างชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติแสดงโครงสร้างของกรดไขมันไม่อิมตัวของนักเรียน ST31

ในการนำเสนอแบบจำลอง ครูได้ซึ่งแจงแนวทางในการนำเสนอแบบจำลองในประเด็นต่าง ๆ เพื่อให้นักเรียนอธิบายได้อย่างครอบคลุม ขณะที่นักเรียนออกแบบนำเสนอ ซึ่งจากการปัจจุบันกิจกรรมในส่วนนี้แล้ว ผู้วิจัยสังเกตว่า การนำเสนอแบบจำลองสามารถมีติดข้องนักเรียน มีความสมบูรณ์มากขึ้น สามารถเชื่อมโยงแบบจำลองสามารถมีติดข้องตนเองกับความรู้ทางวิทยาศาสตร์ได้อย่างถูกต้อง นำเสนอแบบจำลองได้ด้วยความมั่นใจ โดยแบบบันทึกหลังสอนของผู้วิจัยระบุว่า

“นักเรียนส่วนใหญ่สามารถตอบคำถามระหว่างการนำเสนอได้ เช่น เมื่อถามว่าถ้าประกอบอาหารที่ต้องใช้ความร้อนมาก ๆ เช่น กារหยอด ควรใช้น้ำมันที่มีกรดไขมันประเภทใด นักเรียนกลุ่มนี้ออกมานำเสนอสามารถตอบคำถามได้ โดยอธิบายว่ากรดไขมันอิมตัวหมายความว่าจะรับประทานอาหารที่

ใช้ความร้อนสูง เนื่องจากมีโครงสร้างเป็นพันธะเดี่ยว และไม่สามารถรับไฮโดรเจนได้อีก จึงเกิดอนุมูลิสระได้ยาก สามารถใช้ความร้อนมากในการประกอบอาหารได้"  
(ผู้วิจัยและผู้ร่วมสังเกตการจัดการเรียนรู้, บันทึกดังสอน, 6 กุมภาพันธ์ 2562)

2.3 ขั้นทดสอบแบบจำลองและขั้นประเมินแบบจำลอง ในขั้นนี้ครูจะให้นักเรียนเขื่อมโยงแบบจำลองสามมิติที่นักเรียนได้สร้างไว้โดยใช้คำรามกระตุนเพื่อไปสู่โครงสร้างทั่วไปของกรดไขมัน โดยใช้แบบจำลองสามมิติที่นักเรียนได้สร้างจากขั้นตอนก่อนหน้า และให้นักเรียนใช้แบบจำลองสามมิติของตนเองอธิบายความแตกต่างของกรดไขมันอิ่มตัวชนิดต่าง ๆ และกรดไขมันไม่อิ่มตัวชนิดต่าง ๆ โดยนักเรียนจะอธิบายถึงตำแหน่งที่กรดไขมันแสดงชนิดที่แตกต่างกัน หากแบบจำลองสามมิติของนักเรียนไม่สามารถอธิบายประเด็นดังกล่าวได้ต้องกลับไปแก้ไขแบบจำลองใหม่อีกครั้ง หลังจากที่ครูกำหนดสีของatomตามมาตรฐานให้นักเรียนจากขั้นการแสดงออกแบบจำลองแล้ว ซึ่งผู้วิจัยสังเกตพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่สามารถใช้แบบจำลองสามมิติของตนเองอธิบายเชื่อมโยงถึงความแตกต่างของกรดไขมันอิ่มตัวชนิดต่าง ๆ และกรดไขมันไม่อิ่มตัวชนิดต่าง ๆ ตามประเด็นดังกล่าวข้างต้นได้เป็นอย่างดี ดังภาพที่ 14



ภาพที่ 14 แสดงตัวอย่างชิ้นงานแบบจำลอง 3 มิติ ที่มีสีตามมาตรฐานที่กำหนด

### 3. ขั้นสะท้อนผล (Reflect)

ผู้วิจัยทำการสะท้อนผลการจัดการเรียนรู้ร่วมกับครูประจำการผู้เชี่ยวชาญด้านการสอนวิชาเคมี บันทึกลงในแบบบันทึกหลังสอนท้ายแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 2 เพื่อหาแนวทางในการจัดการเรียนรู้ที่เหมาะสมในการนำไปปรับปรุงแผนการจัดการเรียนรู้ครั้งต่อไป สามารถสรุปได้เป็นการจัดการเรียนรู้ที่นักเรียนสามารถเรียนรู้และไม่เรียนรู้ หลักฐานที่แสดงว่านักเรียนเรียนรู้และไม่เรียนรู้ ปัญหาของการจัดการเรียนรู้ สาเหตุของปัญหาการจัดการเรียนรู้และแนวทางการจัดการเรียนรู้สำหรับการจัดการเรียนการสอนครั้งต่อไป ดังต่อไปนี้

นักเรียนส่วนใหญ่สามารถทำการทดลองทดสอบเบรียบเทียบปริมาณไขมันอิ่มตัวและไขมันไม่อิ่มตัวได้อย่างถูกต้องตามแผนการทดลองที่แต่ละกลุ่มได้ออกแบบไว้ ครูอาจารย์จะจัดกลุ่มการทดลองใหม่ทุกรุ่งที่มีกิจกรรมการทดลอง เพื่อให้นักเรียนได้มีโอกาสทำงานร่วมกับเพื่อนใหม่ ๆ สร้างบรรยากาศและประสบการณ์ที่เปลี่ยนไปจากเดิม เพื่อให้เกิดความกระตือรือร้นในการทำกิจกรรม ในขั้นตอนการแสดงออกแบบจำลอง หลังจากที่ครูได้มีการแนะนำการใช้งานโปรแกรม ChemDraw ซึ่งจากการกำหนดศืช่องอะตอมในการสร้างแบบจำลองสามารถมิติ และซึ่งแนะนำทางการนำเสนอแบบจำลองในประเด็นต่าง ๆ แล้วนั้น นักเรียนสามารถใช้โปรแกรม ChemDraw วาดแบบจำลองสามมิติได้อย่างคล่องแคล่ว และมีประสิทธิภาพมากขึ้น อีกทั้งนักเรียนสามารถนำเสนอแบบจำลองสามมิติของนักเรียน มีความสมบูรณ์มากขึ้น อธิบายเชื่อมโยงแบบจำลองสามมิติของตนเองกับความรู้ทางวิทยาศาสตร์ได้อย่างถูกต้อง นำเสนอแบบจำลองได้ด้วยความมั่นใจ อีกทั้งครูสร้างบรรยากาศความสนุกสนานภายในห้องเรียน มีร่วงวัดสำหรับคนที่ตอบคำถามถูก และรวดเร็ว ซึ่งสามารถทำให้นักเรียนให้ความร่วมมือในการจัดกิจกรรมการเรียนรู้เป็นอย่างดี ทั้งนักเรียนที่นั่งหน้าห้องและหลังห้อง

### วงจรปฏิบัติการที่ 3 เรื่องการใบไชเดรตและกรดนิวคลีอิก

ในวงจรปฏิบัติการที่ 3 ผู้วิจัยได้นำผลสะท้อนจากการจัดการเรียนรู้ในวงจรปฏิบัติการที่ 2 มาเป็นแนวทางในการปรับปรุงการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw โดยในวงจรปฏิบัติการที่ 3 มีขั้นตอนการดำเนินการ 4 ขั้นตอน ได้แก่ ขั้นวางแผน (Plan) ขั้นปฏิบัติ (Action) ขั้นสังเกต (Observe) และขั้นสะท้อนผล (Reflect) แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 3 และ 4 เริ่มดำเนินการเก็บข้อมูลตั้งแต่วันที่ 11 กุมภาพันธ์ 2562 ถึงวันที่ 15 กุมภาพันธ์ 2562 โดยมีรายละเอียดการดำเนินงานและผลการดำเนินงานในแต่ละขั้นตอน ดังนี้

#### 1. ขั้นวางแผน (Plan)

ผู้วิจัยได้ทำการปรับปรุงแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 3 เรื่อง สารใบไชเดรต และแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 4 เรื่อง กรดนิวคลีอิก โดยมีรายละเอียดดังนี้

1.1 ปรับกิจกรรมการเรียนรู้ให้สอดคล้องกับเวลา ศึกษาภาระรวมอยู่แต่ละกิจกรรมให้สอดคล้องกับการทำหน้าที่ เนื่องจากในแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 2 มีขั้นตอนการทำทดลองที่ต้องใช้เวลาในการดำเนินการจึงทำให้เวลาไม่เพียงพอสำหรับกิจกรรมการทำทดลอง

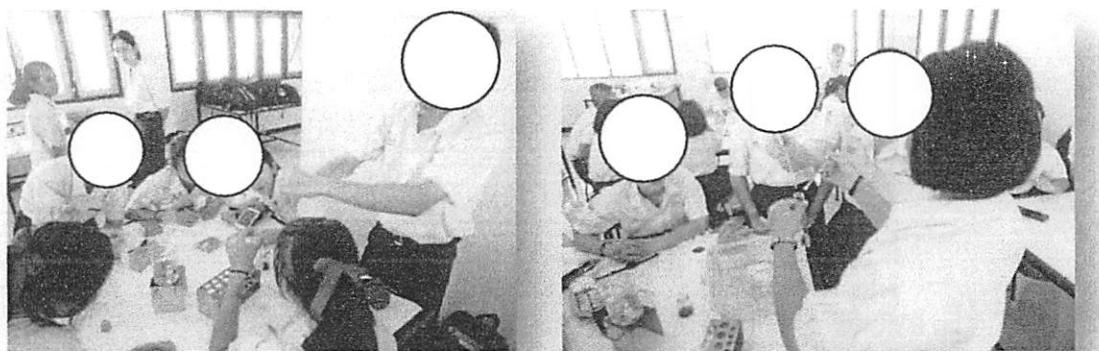
1.2 จัดกลุ่มการทำทดลองให้กับนักเรียนใหม่อีกครั้ง โดยคละความสามารถนักเรียนและจัดกลุ่มให้มีความหลากหลายเพื่อให้นักเรียนได้ทำงานกับเพื่อนคนอื่น ๆ ภายใต้ห้อง สร้างบรรยากาศใหม่ ๆ ในการทำกิจกรรม เนื่องจากการทำการทำทดลองในแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 2 พบว่ามีนักเรียนบางส่วนขาดความกระตือรือร้นในการช่วยเพื่อนทำการทดลอง เพราะเห็นว่าเพื่อนในกลุ่มสามารถทำการทดลองได้

#### 2. ขั้นปฏิบัติ (Action) และขั้นสังเกต (Observe)

ในขั้นสังเกตนี้จะเกิดขึ้นพร้อมกับขั้นปฏิบัติ โดยผู้วิจัยจะทำการสังเกตพฤติกรรมการเรียนรู้ของผู้เรียน ซึ่งข้อมูลที่ได้มาจากการสังเกตของผู้วิจัยและครูผู้เชี่ยวชาญด้านการสอนเคมีจำนวน 1 ท่าน ระหว่างการจัดการเรียนรู้ โดยมีรายละเอียดตามขั้นตอนการจัดการเรียนรู้ ดังนี้

2.1 ขั้นสร้างแบบจำลอง ในขั้นนี้ผู้วิจัยได้แบ่งกลุ่มนักเรียนใหม่ โดยคละตามความสามารถ และจัดตำแหน่งที่นั่งแต่ละกลุ่มใหม่ โดยเรียนกกลุ่มหลังห้องมานั่งหน้าห้อง ในส่วนของแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 3 เรื่อง สารใบไชเดรต นักเรียนแต่ละกลุ่มร่วมกันทำการทดลองสมบูรณ์ บางประการของสารใบไชเดรต โดยการนำสารตัวอย่างมาทดสอบกับสารละลายเบนดิกซ์ ซึ่งนักเรียนจะต้องร่วมกันอภิปรายผลการทดลองภายในกลุ่ม จากนั้นอภิปรายร่วมกับครูและเพื่อนภายในห้องเรียน ให้ทราบถึงสมบูรณ์บางประการของสารใบไชเดรต และสร้างแบบจำลองความคิด ของตนเองขึ้นมาว่าสารใบไชเดรตประเภทต่าง ๆ เช่น กลูโคส ฟูโคส และแป้ง มีโครงสร้างแตกต่าง

กันอย่างไร ลงในใบกิจกรรมการทดลอง ซึ่งผู้วิจัยสังเกตพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่สามารถทำการทดลองสมบัติบางประการของคาร์บอโนไซเดตได้อย่างถูกต้องตามแผนการทดลองที่แต่ละกลุ่มได้ออกแบบไว้ บันทึกผล สุปและอภิปรายผลภายในเวลาที่กำหนด เนื่องจากคุณมีการปรับเวลาในการจัดกิจกรรมและมีประสบการณ์จากการทดลองในวงจรปฏิบัติการที่ 2 ทำให้นักเรียนออกแบบการทดลองที่รัดกุม อีกทั้งการที่จัดกลุ่มใหม่ให้นักเรียน สามารถทำให้นักเรียนภายนอกกลุ่มการทดลองมีความกระตือรือร้นในการทำการทดลองมากขึ้น ดังภาพที่ 15 ซึ่งแสดงคลิ๊กกับผลการจัดการเรียนรู้ ในแผนการเรียนรู้ที่ 4 เรื่องกรดนิวคลีอิก ซึ่งไม่มีการทำการทดลอง ครุจึงปรับเวลาสำหรับแผนการเรียนรู้นี้เพียง 2 คาบเรียน โดยในการสร้างแบบจำลองได้ให้นักเรียนศึกษาความรู้เกี่ยวกับองค์ประกอบของกรดนิวคลีอิก จากนั้นนักเรียนสร้างแบบจำลองความคิดจากคำาที่ว่า โครงสร้างของ DNA และ RNA แตกต่างกันอย่างไร ซึ่งผู้สังเกตพบว่านักเรียนมีความกระตือรือร้นในการร่วมกิจกรรมเป็นอย่างดี



ภาพที่ 15 แสดงนักเรียนใหญ่มีความกระตือรือร้นในการทำการทดลองเรื่องคาร์บอโนไซเดต

2.2 ขั้นการแสดงออกแบบจำลอง ในขั้นนี้นักเรียนจะต้องแสดงออกแบบจำลองความคิดของตนเอง โดยในแผนการเรียนรู้ที่ 3 เรื่อง คาร์บอโนไซเดต นักเรียนสร้างแบบจำลองสามมิติแสดงโครงสร้างของกลูโคส ซูโครัส และแบงโดยใช้โปรแกรม ChemDraw พร้อมทั้งนำเสนอและอธิบายแบบจำลองสามมิติของกลุ่มตนเองหน้าชั้นเรียน ส่วนในแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 4 เรื่อง กรดนิวคลีอิก นักเรียนสร้างแบบจำลองสามมิติแสดงโครงสร้างของ DNA และ RNA พร้อมทั้งอธิบายความแตกต่าง ซึ่งผู้วิจัยสังเกตพบว่า นักเรียนสามารถสร้างแบบจำลองสามมิติโดยใช้โปรแกรม ChemDraw ในเวลาที่กราชับมากขึ้น จากบทสนทนัดังต่อไปนี้

“ครุครับ ผมว่าดีเร็วแล้ว เวลาเหลือ.....”

(นักเรียน ST3, กลุ่มที่ 5, การแสดงออกแบบจำลอง, 15 กุมภาพันธ์ 2562)

“ครูไม่ต้องเดินมาดูแล้ว หนูทำได้แล้ว”

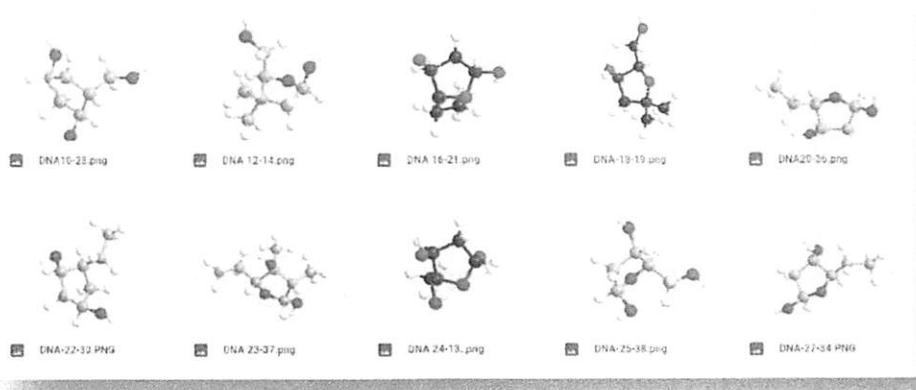
(นักเรียน ST16, กลุ่มที่ 2, การแสดงออกแบบจำลอง, 15 กุมภาพันธ์ 2562)

รีบสอดคล้องกับแบบบันทึกหลังสอนของผู้จัดที่ระบุว่า

“นักเรียนไม่ขอความช่วยเหลือเกี่ยวกับการใช้โปรแกรม ChemDraw จากผู้สอน”

(ผู้จัดและผู้ร่วมสังเกตการจัดการเรียนรู้, บันทึกหลังสอน, 13 กุมภาพันธ์ 2562)

จากบรรยายการที่เป็นกันเองภายในห้องเรียน นักเรียนแต่ละกลุ่มออกแบบนำเสนอแบบจำลองสามมิติของตนเองด้วยความมั่นใจมากขึ้นจากการปฏิบัติการที่ 2 ที่ผ่านมา โดยนักเรียนที่ออกแบบนำเสนอ สามารถใช้ชิงงานแบบจำลอง 3 มิติของตนเอง (ดังภาพที่ 16) อธิบายและตอบคำถามเมื่อถูกเพื่อนในห้องถามคำถามระหว่างการนำเสนอได้ รีบงอกกลุ่มยังคงมีความไม่มั่นใจอยู่บ้าง แต่ส่วนใหญ่อธิบายและตอบคำถามได้อย่างสมบูรณ์



ภาพที่ 16 ตัวอย่างชิงงานแบบจำลอง 3 มิติแสดงโครงสร้างของ DNA และ RNA  
ของนักเรียน

2.3 ขั้นทดสอบแบบจำลองและขั้นประเมินแบบจำลอง ในขั้นนี้ครูจะให้นักเรียนเข้ามายังแบบจำลองสามมิติที่นักเรียนได้สร้างไว้ โดยในแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 3 เรื่อง คาร์บอไฮเดรต นักเรียนแต่ละกลุ่มต้องนำแบบจำลองสามมิติที่ตนเองสร้างไว้ มาใช้อธิบายเชื่อมโยงกับโครงสร้างของน้ำตาลโมเลกุลเดียวหรือสองโมเลกุลเช่นเชกคาไรด์ น้ำตาลโมเลกุลคู่หรือไดเชกคาไรด์ และพอลิเชกคาไรด์ ชนิดอื่น ๆ และในส่วนของแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 4 เรื่อง กรณีวิกฤติ นักเรียนแต่ละกลุ่มจะต้องนำองค์ประกอบต่าง ๆ ของกรณีวิกฤติมาประกอบกันให้กลายเป็นนิวคลีโอไทด์ 1 โมเลกุล เพื่อนำแบบจำลองสามมิตินี้มาอธิบายความแตกต่างของโครงสร้างนิวคลี

โอลิเก็ตของ DNA และ RNA หากแบบจำลองสามารถมิตรของนักเรียนไม่สามารถอธิบายประเด็นดังกล่าวได้ต้องกลับไปแก้ไขแบบจำลองใหม่อีกครั้ง ซึ่งผู้วิจัยสังเกตพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่สามารถใช้แบบจำลองสามารถมิตรของตนเองอธิบายเชื่อมโยงถึงความแตกต่างของโครงสร้างของน้ำตาลโมเลกุลเดียวหรือมองออกซีกคาโรด์ น้ำตาลโมเลกุลคู่หรือไดแซกคาโรด์ และพอลิแซกคาโรด์ ชนิดอื่น ๆ และความแตกต่างของโครงสร้างนิวคลีโอไทด์ของ DNA และ RNA ตามประเด็นดังกล่าวข้างต้นได้เป็นอย่างดี และครูให้นักเรียนทำแบบวัดแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุลหลังเรียน

### 3. ขั้นสะท้อนผล (Reflect)

ผู้วิจัยทำการสะท้อนผลการจัดการเรียนรู้ร่วมกับครูประจำการผู้เขียนชاغยด้านการสอนวิชาเคมี บันทึกลงในแบบบันทึกหลังสอนท้ายแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 3 และ 4 เพื่อหาแนวทางในการจัดการเรียนรู้ที่เหมาะสมในการนำไปปรับปรุงแผนการจัดการเรียนรู้ครั้งต่อไป สามารถสรุปได้เป็น การจัดการเรียนรู้ที่นักเรียนสามารถเรียนรู้และไม่เรียนรู้ หลักฐานที่แสดงว่านักเรียนเรียนรู้และไม่เรียนรู้ ปัญหาของการจัดการเรียนรู้ สาเหตุของปัญหาการจัดการเรียนรู้และแนวทางการจัดการเรียนรู้สำหรับการจัดการเรียนการสอนครั้งต่อไป ดังต่อไปนี้

นักเรียนส่วนใหญ่สามารถทำการทดลองสมบดีบางประการของครูใบ้ได้อย่างถูกต้องตามแผนการทดลองที่แต่ละกลุ่มได้ออกแบบไว้ และสามารถทำการทดลองได้ภายในเวลาที่กำหนด หลักฐานจากใบกิจกรรมและขั้นตอนนักเรียน เนื่องจากมีการออกแบบการทดลองที่รวดเร็ว และกลุ่มการทดลองใหม่ที่ครุจัดให้ สามารถสร้างความกระตือรือร้นในการทำกิจกรรมของนักเรียน ได้เป็นอย่างดี ส่วนการสร้างแบบจำลองความคิดเรื่องนิวคลีโอไทด์ ครูควรเพิ่มแหล่งเรียนรู้ที่นอกเหนือจากหนังสือเรียนให้กับนักเรียน เพื่อให้นักเรียนมีแหล่งข้อมูลที่หลากหลายในการศึกษา และในขั้นตอนการแสดงออกแบบจำลอง นักเรียนสามารถใช้โปรแกรม ChemDraw วาดแบบจำลองสามารถมิตรได้อย่างคล่องแคล่วมากขึ้น สามารถกระชับเวลาในขั้นตอนการแสดงออกแบบจำลองได้เป็นอย่างดี อีกทั้งนักเรียนสามารถนำเสนอบนแบบจำลองสามารถมิตรของนักเรียน มีความสมบูรณ์มากขึ้น อธิบายเชื่อมโยงแบบจำลองสามารถมิตรของตนเองกับความรู้ทางวิทยาศาสตร์ได้อย่างถูกต้อง นำเสนอแบบจำลองได้ด้วยความมั่นใจ ครูควรเพิ่มกิจกรรมที่น่าสนใจให้นักเรียนได้แลกเปลี่ยนเรียนรู้จากสิ่งที่ได้ทำกิจกรรม และนำมายกเป็นอย่างไปยังผลการทดลองที่ได้ และในขั้นการประเมินผลครูควรเปิดโอกาสให้นักเรียนสะท้อนสิ่งที่ได้จากการทำกิจกรรมและนี้แนะนำตัวอย่างการนำเสนอสิ่งที่ได้เรียนรู้จากกิจกรรมนี้ไปประยุกต์ใช้ เพื่อให้การเรียนรู้เกิดประโยชน์มากยิ่งขึ้น

จากการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เพื่อพัฒนาแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ทั้ง 3 วงจร ปฏิบัติการ มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

### ขั้นที่ 1 การสร้างแบบจำลอง

1. ในการทดลองทดสอบสารชีวโมเลกุลชนิดต่าง ๆ ครูควรเตรียมสารตัวอย่างที่หลากหลาย เพียงพอสำหรับการทดลองเพื่อให้ได้ผลการทดลองที่หลากหลายที่นักเรียนสามารถนำมารวบประยุกต์ร่วมกันเพื่อให้เกิดแบบจำลองความคิดในเรื่องนั้น ๆ ตามประเด็นที่ศึกษา

2. ควรจัดกลุ่มการทดลองใหม่ทุกครั้ง โดยคละความสามารถและพยาຍາมไม่ให้นักเรียนซ้ำคนเดิมในแต่ละกลุ่ม เวียนตำแหน่งการนั่งทำการทดลอง กลุ่มที่นั่งด้านหน้าห้องเรียนไปนั่งด้านหลังห้องในแต่ละครั้งที่มีกิจกรรมการทดลอง เพื่อให้นักเรียนแต่ละคนมีความกระตือรือร้นในการปฏิบัติกรรม และมีส่วนร่วมในกิจกรรมการเรียนรู้ทุกคน

3. ปรับกิจกรรมการเรียนรู้ให้สอดคล้องกับเวลา ศึกษา กิจกรรมย่อยแต่ละกิจกรรม ให้สอดคล้องกับการทำหน้าที่

### ขั้นที่ 2 การแสดงออกแบบจำลอง

1. ในขั้นตอนการแสดงออกแบบจำลอง ครูควรจะแนะนำการใช้งานโปรแกรม ChemDraw ก่อน โดยอาจจะให้นักเรียนได้ฝึกการใช้งานโปรแกรมมาจากบ้าน หรือครูฝึกการใช้งานโปรแกรมเบื้องต้นก่อนลงมือปฏิบัติจริง เมื่อจากนักเรียนไม่ได้ใช้งานโปรแกรมนี้เป็นโปรแกรมเริ่มต้นในการชีวิตประจำวัน จึงทำให้ใช้งานโปรแกรมได้ไม่คล่อง และไม่สามารถแก้ปัญหาที่เกิดจากการใช้งานโปรแกรมได้

2. ครูควรกำหนดสีอะตอมของแบบจำลองสามมิติให้เป็นมาตรฐานเดียวกัน เช่น อะตอมของคาร์บอนใช้สีดำ อะตอมของไฮโดรเจนใช้สีขาว อะตอมของออกซิเจนใช้สีแดง และอะตอมของไนโตรเจนใช้สีน้ำเงิน ซึ่งการที่สร้างแบบจำลองสามมิติที่อะตอมมีสีตามมาตรฐาน จะช่วยให้นักเรียนสามารถนำแบบจำลองสามมิติที่ตนเองได้สร้างไปใช้อธิบายหรือเชื่อมโยงความรู้ได้ดียิ่งขึ้น ซึ่งในขณะจัดกิจกรรม

### ขั้นที่ 3 การทดสอบแบบจำลอง

1. ครูควรสร้างบรรยากาศที่ดีในการเรียนรู้ สร้างความเป็นกันเองในการอภิปรายหรือแลกเปลี่ยนเรียนรู้ ซึ่งแนะนำทางในการนำเสนอแบบจำลองในประเด็นต่าง ๆ ที่ครอบคลุมแนวคิดอย่าง

2. ครุครัวเพิ่มกิจกรรมที่น่าสนใจให้นักเรียนได้แลกเปลี่ยนเรียนรู้จากสิ่งที่ได้ทำกิจกรรม และนำมารอภิปรายเชื่อมโยงไปยังผลการทดลองที่ได้

#### ขั้นที่ 4 การประเมินแบบจำลอง

1. ในขั้นการประเมินผลครุครัวเปิดโอกาสให้นักเรียนสะท้อนสิ่งที่ได้จากการทำกิจกรรม และชี้แนะตัวอย่างการนำสิ่งที่ได้เรียนรู้จากกิจกรรมนี้ไปประยุกต์ใช้ เพื่อให้การเรียนรู้เกิดประโยชน์มากยิ่งขึ้น

**คำถ้ามวิจัยข้อที่ 2 แบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียนเป็นอย่างไร เมื่อเรียนรู้ด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw**

การศึกษาการพัฒนาแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ดำเนินการเก็บข้อมูลในภาคเรียนที่ 2 ปีการศึกษา 2561 ระหว่างเดือนกรกฎาคม – กุมภาพันธ์ 2562 โดยผู้วิจัยให้นักเรียนทำแบบวัดแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล ก่อน และหลังเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เพื่อศึกษาผลของการจัดการเรียนรู้ที่มีต่อการพัฒนาแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล โดยแบบวัดแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล เป็นข้อคำถามปลายเปิดที่ให้เขียนคำตอบและวาดภาพ พร้อมอธิบายเหตุผลประกอบกันตามความเข้าใจของนักเรียน จำนวน 9 ข้อ ครอบคลุมเนื้อหาเรื่อง สารชีวโมเลกุล 8 แนวคิดย่อย ได้แก่ โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน การเกิดพันธะเพปไทด์ และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน โครงสร้างของมอนอแซ็กคาร์บอเดคโครงสร้างของไดแซ็กคาร์บอเดค โครงสร้างของพอลิแซ็กคาร์บอเดค องค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน รูปร่างของกรดไขมันอิมตัวและกรดไขมันไม่อิมตัว โครงสร้างของกรดนิวคลีิก ผลการวิเคราะห์ข้อมูลที่ได้จากการตอบแบบวัดแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ก่อนและหลังเรียน รายละเอียดดังแสดงในตารางที่ 7

ตารางที่ 7 จำนวนและร้อยละของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ที่มีแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ในกลุ่มต่าง ๆ ก่อนและหลังเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

แนวคิดย่อ เรื่อง สารชีวโมเลกุล	จำนวนนักเรียน (คน) แต่ละกลุ่ม (N = 38) [ร้อยละ]											
	CM		ICM		CFM		FM		IM		NO	
	ก่อน	หลัง	ก่อน	หลัง	ก่อน	หลัง	ก่อน	หลัง	ก่อน	หลัง	ก่อน	หลัง
	เรียน	เรียน	เรียน	เรียน	เรียน	เรียน	เรียน	เรียน	เรียน	เรียน	เรียน	เรียน
โครงสร้างพื้นฐาน	1	30	6	5	10	3	7	0	9	0	5	0
ของกรดอะมิโน	(2.6)	(79.0)	(15.8)	(13.2)	(26.3)	(7.9)	(18.4)	(0.0)	(23.7)	(0.0)	(13.2)	(0.0)
การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน	0	21	2	11	8	6	16	0	2	0	10	0
โครงสร้างของอนค์เช็คค่าไรต์	(0.0)	(55.3)	(5.3)	(29.0)	(21.1)	(15.8)	(42.1)	(0.0)	(5.3)	(0.0)	(26.3)	(0.0)
โครงสร้างของไทด์และน้ำมัน	0	20	0	9	0	5	20	3	1	1	17	0
โครงสร้างของไขมันและน้ำมัน	(0.0)	(52.6)	(0.0)	(23.7)	(0.0)	(13.2)	(52.6)	(7.9)	(2.6)	(2.6)	(44.8)	(0.0)
โครงสร้างของกรดไขมันอิมดี้และกรดไขมันไม่อิมดี้	0	18	0	8	0	7	28	3	0	2	10	0
โครงสร้างของพอลิเอ็กค่าไรต์	(0.0)	(47.4)	(0.0)	(21.1)	(0.0)	(18.4)	(73.7)	(7.9)	(0.0)	(5.3)	(26.3)	(0.0)
โครงสร้างของกรดนิวคลีอิก	0	14	0	10	0	7	13	5	0	2	25	0
ร้อยละโดยเฉลี่ยของนักเรียน	0.33	52.30	3.62	24.01	7.57	14.47	44.41	6.25	4.93	2.96	39.14	0.00

หมายเหตุ : CM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง, ICM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์, CFM = แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง, FM = แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง, IM = แบบจำลองความคิดที่ไม่เข้มข้น, NO = ไม่แสดงแบบจำลองความคิด

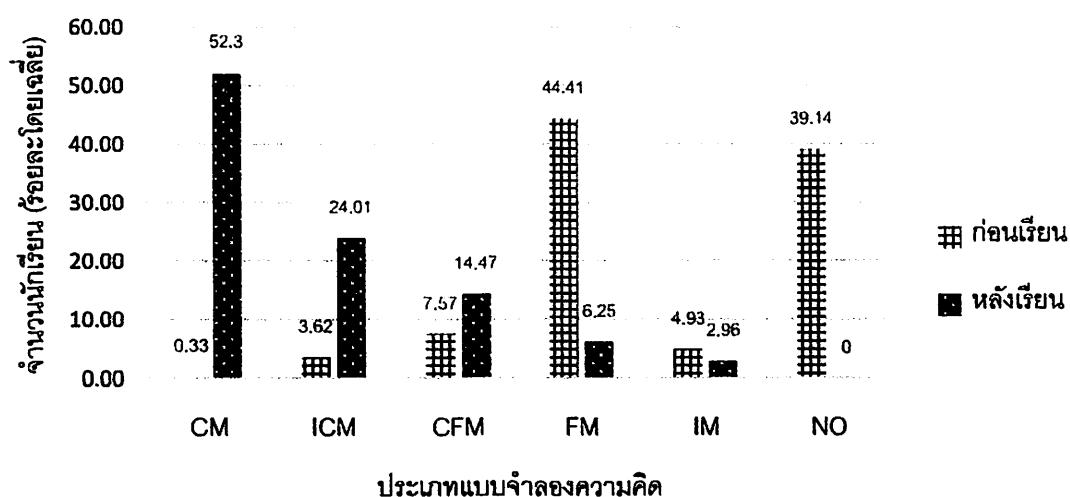
จากตารางที่ 7 แสดงให้เห็นว่าการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ช่วยให้นักเรียนพัฒนาแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุลเพิ่มขึ้น ดังจะเห็นได้จากนักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ลดคล้อย跟กับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่องสารชีวโมเลกุลเพิ่มขึ้น

ผลการวิเคราะห์ข้อมูลจากแบบวัดแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียน ก่อนเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw แสดงให้เห็นว่านักเรียนส่วนใหญ่ ร้อยละ 44.41 มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (FM) ดังภาพ 16 นั่นคือ นักเรียนมีแบบจำลองความคิดที่ไม่สอดคล้องกับแบบจำลอง วิทยาศาสตร์ในเรื่อง สารชีวโมเลกุล ทั้งนี้ หากพิจารณาโดยละเอียด พบร้า แนวคิดที่นักเรียนมี แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (FM) มากที่สุด คือ แนวคิดเรื่องโครงสร้างของไดไฮด์คาร์บอเดอร์ (ร้อยละ 73.7) รองลงมาคือ แนวคิดเรื่อง โครงสร้างของมอนอไซด์คาร์บอเดอร์ และองค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน (ร้อยละ 52.6) นอกจากนี้ยังพบว่า มีนักเรียนอีกส่วนหนึ่ง ร้อยละ 39.14 มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มไม่แสดงแบบจำลองความคิด (NO) โดยเฉพาะแนวคิดเรื่อง โครงสร้างของพอลิไฮด์คาร์บอเดอร์ (ร้อยละ 65.8) และโครงสร้างของกรดนิวคลีิก (ร้อยละ 63.2) และยิ่งไปกว่านั้นยังพบว่า มีเพียงแนวคิดเรื่องโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน (จำนวน 1 คน) เท่านั้น ที่นักเรียนมีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ ดังนั้น นักเรียนขั้นมัธymศึกษาปีที่ 5 ในกลุ่มนี้ จึงควรได้รับการพัฒนาให้มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ เรื่อง สารชีวโมเลกุลทั้ง 8 แนวคิดด้วย

ผลการวิเคราะห์ข้อมูลจากแบบวัดแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล หลังจากที่ นักเรียนเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw แล้ว พบร้า นักเรียนส่วนใหญ่ ร้อยละ 52.30 มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดที่ ถูกต้อง (CM) ดังภาพที่ 16 นั่นคือ แบบจำลองความคิดของนักเรียนสอดคล้องกับแบบจำลองทาง วิทยาศาสตร์ในเรื่อง สารชีวโมเลกุล และเมื่อพิจารณาโดยละเอียดพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มี แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) ทั้ง 8 แนวคิดด้วยของเรื่อง สารชีวโมเลกุล โดยเฉพาะอย่างยิ่ง แนวคิดเรื่อง โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน (ร้อยละ 79.0) รองลงมาคือ องค์ประกอบและ โครงสร้างของไขมันและน้ำมัน (ร้อยละ 63.2) การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพป ไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน (ร้อยละ 55.3) และ โครงสร้างของมอนอไซด์คาร์บอเดอร์ (ร้อยละ 52.6) ตามลำดับ นอกจากนี้ยังพบว่า ร้อยละของนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่ม แบบจำลอง ความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) มีค่าลดลงจากก่อนเรียน ร้อยละ 44.41 เป็น ร้อยละ 6.25 ดังภาพที่ 16

และมีค่าลดลงทุกแนวคิดย่ออย โดยแนวคิดที่นักเรียนมีแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (FM) ลดลงมากที่สุด คือ โครงสร้างของไดอะการ์ไรด ซึ่งแนวคิดนี้ก่อนเรียนเป็นแนวคิดที่นักเรียนมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่ม แบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) มากที่สุดด้วย รองลงมาคือ องค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน และ โครงสร้างของมอนอแฟร์ก้าไรด ตามลำดับ และยังพบอีกว่า ไม่มีแนวคิดใดที่นักเรียนมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มไม่แสดงแบบจำลองความคิด (NO) ดังภาพ 17 เมื่อแยกพิจารณาในแต่ละแนวคิดพบว่า นักเรียนมีแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุลก่อนเรียนและหลังเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ที่แตกต่างกัน ดังรายละเอียดต่อไปนี้

แผนภูมิแสดงร้อยละโดยเฉลี่ยแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล  
ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ก่อนและหลังเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้  
โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

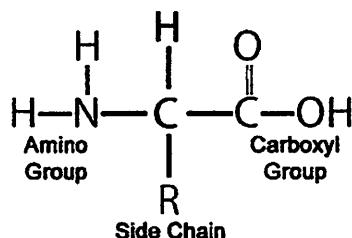


ภาพที่ 17 ร้อยละโดยเฉลี่ยของแบบจำลองความคิดเรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ก่อนและหลังเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

หมายเหตุ : CM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง, ICM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์, CFM = แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง, FM = แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง, IM = แบบจำลองความคิดที่ไม่เข้มข้น, NO = ไม่แสดงแบบจำลองความคิด

## 2.1 โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน

แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน ผู้วิจัยให้นักเรียนอ่านบทความเพื่อหาคำตอบของสารตั้งต้นในการสร้างโปรตีนทุกตัว จากนั้นวิเคราะห์และแสดงโครงสร้างของหน่วยย่อยที่เล็กที่สุดของโปรตีนคือลักษณะที่ร่างกายสามารถดูดซึมเข้าไปใช้งานได้ พร้อมทั้งอธิบายองค์ประกอบของโครงสร้างดังกล่าว โดยแบบจำลองความคิดที่สอนคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ คือ กรดอะมิโนเป็นหน่วยย่อยที่เล็กที่สุดของโปรตีนคือลักษณะที่ร่างกายสามารถดูดซึมเข้าไปใช้งานได้ โดยไม่เกิดข้อกรดอะมิโนประกอบด้วยหมู่ฟังชันก์ 2 หมู่ คือ หมู่อะมิโน ( $\text{-NH}_2$ ) และหมู่คาร์บอออกซิล ( $\text{-COOH}$ ) กรดอะมิโนแต่ละชนิด มีโครงสร้างต่างกันที่หมู่  $\text{R}'$  ดังแสดงในภาพที่ 18



ภาพที่ 18 ภาพแบบจำลองแสดงโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน

จากการวิเคราะห์คำตอบของนักเรียนในแนวคิดเรื่องโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโนที่ได้จากแบบวัดแบบจำลองความคิดในข้อที่ 1 (ภาคผนวก ช) เมื่อเปรียบเทียบแบบจำลองความคิดของนักเรียนก่อนเรียนและหลังเรียน ดังแสดงในภาพ 19 พบว่า ก่อนเรียนนักเรียนส่วนใหญ่ ร้อยละ 26.3 มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) รองลงมา มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดที่ไม่เข้มยิง (IM) คิดเป็นร้อยละ 23.7 และหลังจากที่นักเรียนได้เรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw แล้วพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) เพิ่มขึ้น จากก่อนเรียนเป็นร้อยละ 79.0 และนักเรียนมีแบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) ลดน้อยลงเหลือเพียงร้อยละ 7.9 นอกจากนี้ยังพบว่านักเรียนมีแนวโน้มในการพัฒนาแบบจำลองความคิดไปสู่แบบจำลองวิทยาศาสตร์ในแนวคิดเรื่องโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโนเพิ่มขึ้น และยังพบอีกว่า ไม่มีนักเรียนคนใดที่ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (NO) ภายหลังจากการจัดการเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

แผนภูมิแสดงร้อยละของความคิดเห็นนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5

## เรื่อง โครงสร้างพื้นฐานของการคอมมิวนิคेशัน



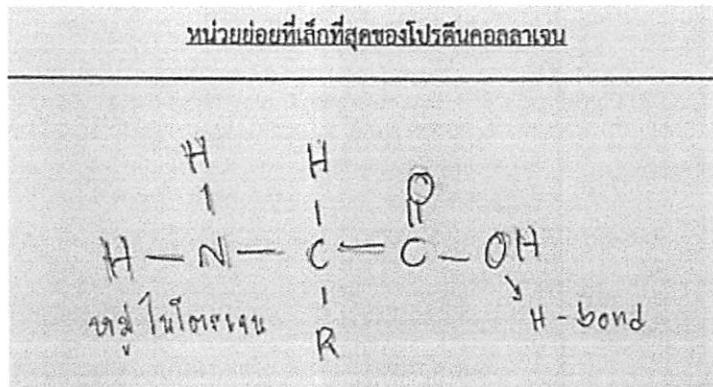
ภาพที่ 19 ร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5

## เรื่อง โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน

หมายเหตุ : CM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง, ICM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์, CFM = แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง,  
 FM = แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง, IM = แบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง,  
 NO = ไม่แสดงแบบจำลองความคิด

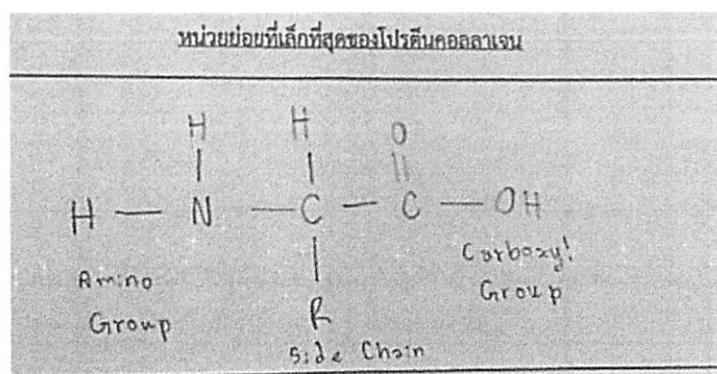
แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างพื้นฐานของการต่อเมืองของนักเรียนก่อนเรียนพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่ง ตอบคำถามหรืออภิการแบบจำลองอย่างโดยย่างหนึ่งถูกต้องแต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง ดังภาพที่

20



ภาพที่ 20 ตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโนของกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) วาดภาพก่อนเรียน

แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโนของนักเรียนหลังจากเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw พบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่องโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโนเพิ่มมากขึ้น โดยนักเรียนสามารถตอบคำถาม คาดภาพและอธิบายได้ถูกต้องว่า กรดอะมิโนเป็นหน่วยย่อยที่เล็กที่สุดของโปรตีนคอลลาเจนที่ร่างกายสามารถดูดซึมเข้าไปใช้งานได้ โดยโมเลกุลของกรดอะมิโนประกอบด้วยหมู่ฟังชัน R หมู่คือ หมู่อะมิโน (-NH<sub>2</sub>) และหมู่คาร์บอคิล (-COOH) กรดอะมิโนแต่ละชนิด มีโครงสร้างต่างกันที่หมู่ R ดังภาพที่ 21



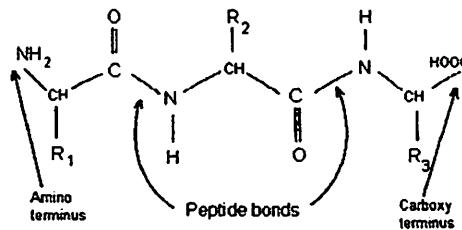
ภาพที่ 21 ตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโนของกลุ่มนักเรียน  
ที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) คาดภาพหลังเรียน

นอกจากนี้ยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 13.16 ที่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (ICM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งตอบคำถามและคาดภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่ อธิบายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ฉบับ A) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ระบุเพียงว่า “โครงสร้างของกรดอะมิโน จะมี NH<sub>2</sub> หมู่อะมิโนเป็นองค์ประกอบ” แต่เมื่อครุสัมภาษณ์ต่อไปถึงองค์ประกอบส่วนอื่น ๆ นักเรียนจึงเริ่มคิดได้ว่า นอกจากหมู่อะมิโนแล้ว ยังมีหมู่คาร์บอคิลที่เป็นองค์ประกอบอีกด้วย โดยนักเรียนระบุดังนี้ “อันนี้ใช่มั้ยครู C double bond O-OH เนี่ย หมู่คาร์บอคิลใช่มั้ยครู แผนกคิดว่าเน้นแค่หมู่อะมิโน” อย่างไรก็ตามยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 7.89 มีแบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) นักเรียนในกลุ่มนี้ตอบคำถาม หรือ คาดภาพแบบจำลอง อย่างโดยย่างหนักถูกต้อง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ฉบับ A) พบร้า นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ระบุว่า “แผนดูจากแค่ N อะครับ ถ้ามี N ในตัวเจน ก็แสดงว่าเป็นอะมิโน เพราะอันอื่นมันไม่มี N เลย”

เมื่อครูสอนภาษาญี่ปุ่นของคุณประกอบอื่น ๆ นักเรียนให้คำตอบเพียงว่า “ไม่มีแล้วนะครับ” หรือ “ก็มี double bond O ตรงนี้จะครับ แต่กรดไขมันก็มีนะครับ เพราะจั๊บแมลงดูแค่ N” เป็นที่น่าแปลกใจ ว่า นักเรียนบางส่วนของทั้งสองกลุ่มนี้คิดว่ากรดอะมิโน มีเพียงหน่วยอะมิโน ( $\text{NH}_2$ ) เป็นองค์ประกอบหลัก

## 2.2 การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน

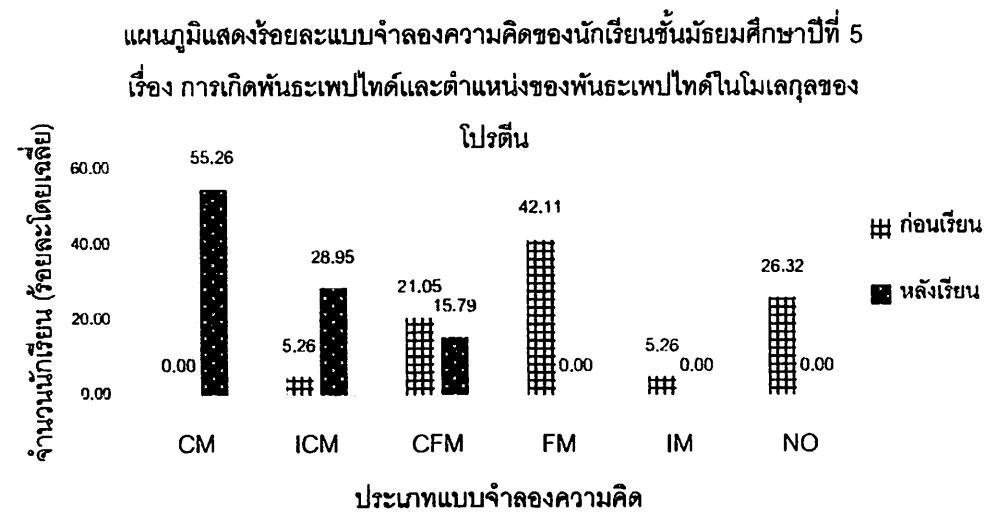
แบบจำลองความคิดเรื่องการเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ ในโมเลกุลของโปรตีน ผู้วิจัยให้นักเรียนอ่านบทความเพื่อหาคำตอบของการเกิดพันธะเพปไทด์ จากนั้นวาดภาพแสดงโครงสร้างของสาร Unknown ที่ทดสอบด้วยปฏิกิริยาใบหย�แล้วเกิดสาร เชิงซ้อนสีน้ำเงินม่วง พร้อมทั้งอธิบายองค์ประกอบของโครงสร้างดังกล่าว โดยแบบจำลองความคิด ที่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ คือ พันธะเพปไทด์เกิดขึ้นระหว่าง C ในหมู่คาร์บออกซิล กับ N ในหมู่อะมิโน กรดอะมิโน 3 โมเลกุล เกิดพันธะเพปไทด์ 2 พันธะ ดังแสดงในภาพที่ 22



ภาพที่ 22 แบบจำลองการเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน

จากการวิเคราะห์คำตอบของนักเรียนในแนวคิดเรื่องการเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีนที่ได้จากแบบวัดแบบจำลองความคิดในข้อที่ 2 (ภาคผนวก ช) เมื่อเปรียบเทียบแบบจำลองความคิดของนักเรียนก่อนเรียนและหลังเรียน ดังแสดงในภาพ 23 พบว่า ก่อนเรียนนักเรียนส่วนใหญ่ร้อยละ 42.11 มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) รองลงมา มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มไม่แสดงแบบจำลองความคิด (NO) คิดเป็นร้อยละ 26.32 และหลังจากที่นักเรียนได้เรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw แล้วพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) เพิ่มขึ้นจากก่อนเรียนเป็นร้อยละ 55.26 และไม่มีนักเรียนใดมีแบบจำลอง

ความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) เลย นอกจากนี้ยังพบว่านักเรียนมีแนวโน้มในการพัฒนาแบบจำลองความคิดไปสู่แบบจำลองวิทยาศาสตร์ในแนวคิดเรื่องโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโนเพิ่มขึ้น และยังพบอีกว่าไม่มีนักเรียนคนใดที่ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (NO) ภายหลังจากการจัดการเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

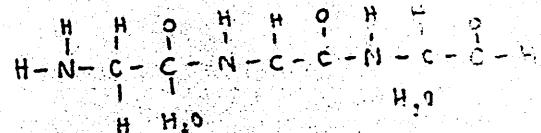


ภาพที่ 23 ร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของ โปรตีน

หมายเหตุ : CM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง, ICM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์, CFM = แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง, FM = แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง, IM = แบบจำลองความคิดที่ไม่เข้อมโยง, NO = ไม่แสดงแบบจำลองความคิด

แบบจำลองความคิดเรื่องการเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีนของนักเรียนก่อนเรียนพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งนักเรียนตอบคำถามและวัดภาพแบบจำลอง ไม่ถูกต้องและเขียนอธิบายไม่ถูกต้องดังภาพที่ 24

โครงสร้างของสาร Unknown ที่นักเรียนเขียนไว้ในช่วงกิจกรรมที่ใช้สอนเรื่องโมเลกุล

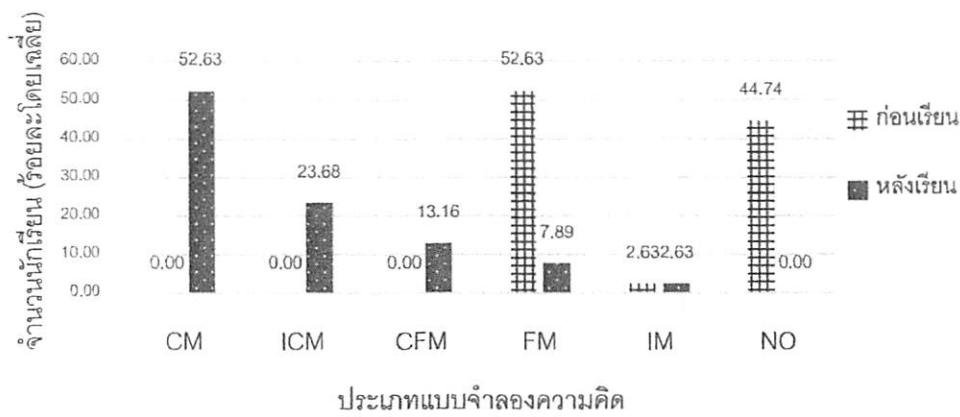


ภาพที่ 24 ตัวอย่างแบบจำลองการเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ ในโมเลกุลของโปรตีนของกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) ขาดภาพก่อนเรียน

แบบจำลองความคิดเรื่องการเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีนของนักเรียนหลังจากเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw พบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) ลดลงคล่องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่องการเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีนเพิ่มมากขึ้น โดยนักเรียนสามารถตอบคำถาม วัดภาพและอธิบายได้ถูกต้องว่า พันธะเพปไทด์เกิดเชื่อมระหว่าง C ในหมู่คาร์บอชีล กับ N ในหมู่อะมิโน กรดอะมิโน 3 โมเลกุล เกิดพันธะเพปไทด์ 2 พันธะ ดังภาพที่ 25

แผนภูมิแสดงร้อยละแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5

เรื่อง โครงสร้างของมอนอเช็คคาไรต์



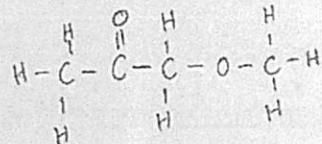
ภาพที่ 27 ร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง โครงสร้างของมอนอเช็คคาไรต์

หมายเหตุ : CM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง, ICM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์, CFM = แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง, FM = แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง, IM = แบบจำลองความคิดที่ไม่เข้มข้น, NO = ไม่แสดงแบบจำลองความคิด

แบบจำลองความคิดเรื่อง โครงสร้างของมอนอเช็คคาไรต์ ของนักเรียนก่อนเรียนพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งนักเรียนตอบคำ답และรวดก้าวแบบจำลอง ไม่ถูกต้องและเขียนอธิบายไม่ถูกต้องดังภาพที่ 28

โครงสร้างของน้ำตาลที่สอนให้ลังงานมากที่สุดในสื่อ微軟

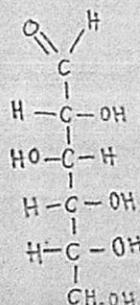
~ ๗ กศร



ภาพที่ 28 ตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของมอนอไซด์คาร์บอเนต ของกลุ่มนักเรียน  
ที่มีแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) คาดภาพก่อนเรียน

แบบจำลองความคิดเรื่อง โครงสร้างของมอนอไซด์คาร์บอเนต ของนักเรียนหลังจากเรียนด้วย  
กิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw พบว่า นักเรียนส่วน  
ใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่อง  
โครงสร้างของมอนอไซด์คาร์บอเนตเพิ่มมากขึ้น โดยนักเรียนสามารถตอบคำถาม คาดภาพและอธิบาย  
ได้ถูกต้องว่า น้ำตาลกลูโคส เป็นน้ำตาลไม่เกลูลเดียว มีคาร์บอน 6 อะตอม หากเป็นโซเดียมีสูตร  
โมเลกุลคือ  $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_n$  ดังภาพที่ 29

โครงสร้างของน้ำตาลที่สอนให้ลังงานมากที่สุดในสื่อ微軟

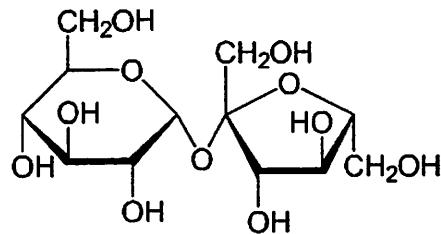


ภาพที่ 29 ตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของมอนอไซด์คาร์บอเนต ซึ่งกลุ่มนักเรียนที่มี  
แบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) คาดภาพหลังเรียน

นอกจากนี้ยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 23.68 ที่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (ICM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งตอบคำถามและวัดภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่ อธิบายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ระบุเพียงว่า “น้ำตาลโมเลกุลเดียวมี กลูโคส ฟรอกโทส และกาแล็กโทส” แต่เมื่อครุสัมภาษณ์ต่อไปถึงโครงสร้างของน้ำตาลโมเลกุลเดียว นักเรียนระบุเพียงว่า “น้ำตาล โมเลกุลเดียวจะมีคาร์บอน 3-6 อะตอม” เท่านั้น ไม่สามารถระบุองค์ประกอบอื่น ๆ ภายใน โครงสร้างของน้ำตาลโมเลกุลเดียวได้ อย่างไรก็ตามยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 13.16 มีแบบจำลอง ความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) นักเรียนในกลุ่มนี้ตอบคำถาม หรือ วัดภาพแบบจำลอง อย่างโดยย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) พぶว่า นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้เข้าใจว่า “น้ำตาลโมเลกุลเดียวมีคาร์บอน 6 อะตอม” เมื่อครุสัมภาษณ์ถึงองค์ประกอบอื่น ๆ ภายในโครงสร้างของน้ำตาลโมเลกุลเดียว นักเรียน ให้คำตอบว่า “คาร์บอนทั้ง 6 ตัวจะต่อกับ H และ OH ด้วยพันธะเดียว” เป็นที่น่าแปลกใจว่า นักเรียนบางส่วนของหั้งสองกลุ่มนี้ ระบุได้เพียงจำนวนอะตอมคาร์บอนของน้ำตาลโมเลกุลเดียวที่ พบมากที่สุด นั่นคือ กลูโคส ฟรอกโทส และกาแล็กโทส ที่มีคาร์บอน 6 อะตอมเท่านั้น ส่วน องค์ประกอบอื่น ๆ นักเรียนสามารถระบุได้เพียงอะตอมของไฮโดรเจนและออกซิเจนที่มาเกาะรอบ คาร์บอนเท่านั้น และมีนักเรียนร้อยละ 2.63 ที่มีแบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง จากการ สัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ไม่สามารถ อธิบายโครงสร้างของน้ำตาลโมเลกุลเดียวได้ ระบุได้เพียงแต่ “น้ำตาลโมเลกุลเดียว มีสูตรโมเลกุล เป็น  $C_nH_{2n}O_n$ ”

#### 2.4 โครงสร้างของไดแอ๊กคาร์บอเรต

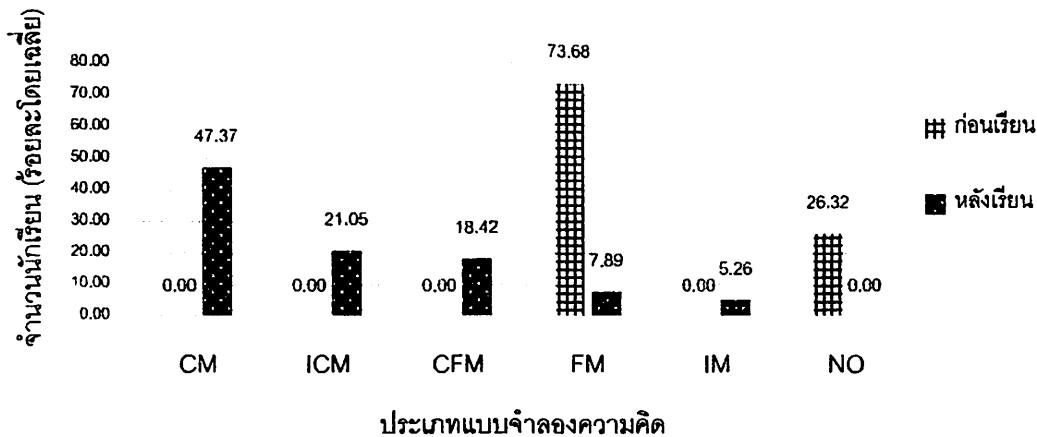
แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างของไดแอ๊กคาร์บอเรต ผู้วิจัยให้นักเรียนอ่าน บทความเพื่อหาคำตอบของโครงสร้างน้ำตาลทรายหรือน้ำตาลข้อขย จากนั้นวัดภาพแสดง โครงสร้างของน้ำตาลซูโคส พ้อมหั้งอธิบายองค์ประกอบของโครงสร้างดังกล่าว โดยแบบจำลอง ความคิดที่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ คือ น้ำตาลซูโคสเป็นน้ำตาลโมเลกุลคู่ ประกอบด้วยน้ำตาลโมเลกุลเดียว 2 ชนิด คือ น้ำตาลฟรอกโทส และน้ำตาลกลูโคส ดังแสดงในภาพ ที่ 30



ภาพที่ 30 แบบจำลองโครงสร้างของน้ำตาลซูโคส

จากการวิเคราะห์คำตอบของนักเรียนในแนวคิดเรื่องโครงสร้างของไดอะก็อกาไรด์ที่ได้จากแบบวัดแบบจำลองความคิดในข้อที่ 4 (ภาคผนวก ฉบ) เมื่อเปรียบเทียบแบบจำลองความคิดของนักเรียนก่อนเรียนและหลังเรียน ดังแสดงในภาพ 31 พบรว่า ก่อนเรียนนักเรียนส่วนใหญ่ร้อยละ 73.68 มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) รองลงมา มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มไม่แสดงแบบจำลองความคิด (NO) คิดเป็นร้อยละ 26.32 และหลังจากที่นักเรียนได้เรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw แล้วพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) เพิ่มขึ้นจากก่อนเรียนเป็นร้อยละ 47.37 และนักเรียนมีแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) ลดน้อยลงเหลือเพียงร้อยละ 7.89 นอกจากนี้ยังพบว่า นักเรียนมีแนวโน้มในการพัฒนาแบบจำลองความคิดไปสู่แบบจำลองวิทยาศาสตร์ในแนวคิดเรื่องโครงสร้างของไดอะก็อกาไรด์เพิ่มขึ้น และยังพบอีกว่าไม่มีนักเรียนคนใดที่ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (NO) ภายหลังจากการจัดการเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

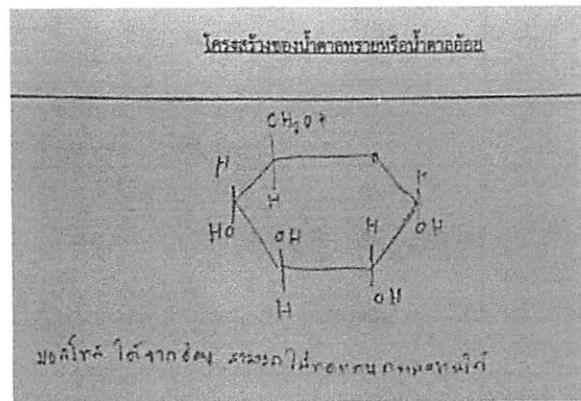
แผนภูมิแสดงร้อยละแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5  
เรื่อง โครงสร้างของไดเอ็กคาไรต์



ภาพที่ 31 ร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง โครงสร้างของไดเอ็กคาไรต์

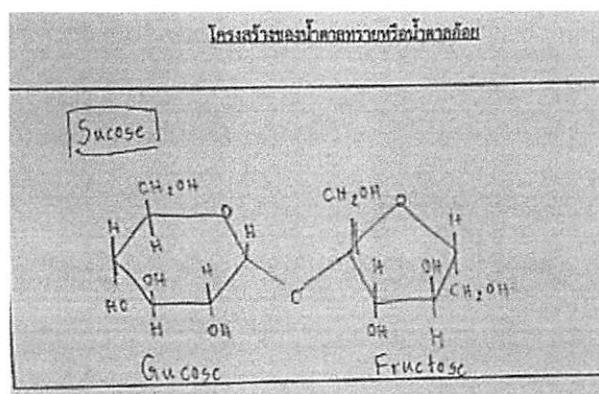
หมายเหตุ : CM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง, ICM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์, CFM = แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง, FM = แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง, IM = แบบจำลองความคิดที่ไม่เข้มข้น, NO = ไม่แสดงแบบจำลองความคิด

แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างของไดเอ็กคาไรต์ของนักเรียนก่อนเรียนพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งนักเรียนตอบคำถามและวัดภาพแบบจำลอง ไม่ถูกต้องและเขียนอธิบายไม่ถูกต้องดังภาพที่ 32



ภาพที่ 32 ตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของไดแซ็กคาไรด์ของกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) คาดภาพก่อนเรียน

แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างของไดแซ็กคาไรด์ของนักเรียนหลังจากเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw พบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่องโครงสร้างของไดแซ็กคาไรด์เพิ่มมากขึ้น โดยนักเรียนสามารถตอบคำถาม คาดภาพและอธิบายได้ถูกต้องว่า น้ำตาลซูครอสเป็นน้ำตาลโมเลกุลคู่ ประกอบด้วยน้ำตาลโมเลกุลเดียว 2 ชนิด คือ น้ำตาลฟรัคโตส และน้ำตาลกลูโคส ดังภาพที่ 33

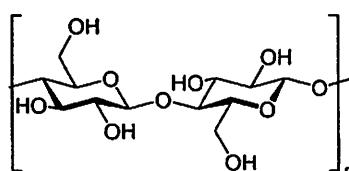


ภาพที่ 33 ตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของไดแซ็กคาไรด์ซึ่งกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) คาดภาพหลังเรียน

นอกจากนี้ยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 21.05 ที่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (ICM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งตอบคำถามและวางแผนแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่ อธิบายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ระบุเพียงว่า “น้ำตาลไม่เลกุลคู่เกิดจากน้ำตาลไม่เลกุลเดียว 2 ไม่เลกุล มาต่อ กัน” แต่เมื่อครุสัมภาษณ์ต่อไปถึงโครงสร้างของน้ำตาลไม่เลกุล นักเรียนระบุเพียงว่า “น้ำตาลไม่เลกุลคู่จะมีคาร์บอน 12 อะตอม เพราะเกิดจากน้ำตาลไม่เลกุลเดียว 2 ตัว ที่มีคาร์บอน 6 อะตอมมาเชื่อมต่อกัน” เท่านั้น ไม่สามารถระบุองค์ประกอบภายใน และตำแหน่งที่น้ำตาลไม่เลกุล เดียว 2 ไม่เลกุลมาต่อ กันได้ อย่างไรก็ตามยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 18.42 มีแบบจำลองความคิด ที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) นักเรียนในกลุ่มนี้ตอบคำถาม หรือ วางแผนแบบจำลอง อย่างได้ อย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) พบว่า นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้เข้าใจว่า “น้ำตาลไม่เลกุลคู่มีคาร์บอน 12 อะตอม เท่านั้น” เมื่อครุสัมภาษณ์ถึงองค์ประกอบอื่น ๆ ภายในโครงสร้างของน้ำตาลไม่เลกุล นักเรียนให้ คำตอบว่า “คาร์บอนทั้ง 12 ตัวจะต่อ กัน H และ OH” เป็นที่น่าแปลกใจว่า นักเรียนบางส่วนของทั้ง ส่องกลุ่มนี้ ระบุได้เพียงจำนวนอะตอมคาร์บอนของน้ำตาลไม่เลกุลคู่ที่พบมากที่สุด นั่นคือ ซูโคโรส แล็กโทส และมอลโทส ที่มีคาร์บอน 12 อะตอมเท่านั้น ส่วนองค์ประกอบอื่น ๆ นักเรียนสามารถระบุ ได้เพียงอะตอมของไฮโดรเจนและออกซิเจนที่มาเกาะรอบคาร์บอนเท่านั้น และมีนักเรียนร้อยละ 5.26 ที่มีแบบจำลองความคิดที่ไม่เข้มข้น จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ไม่สามารถอธิบายโครงสร้างของน้ำตาลไม่เลกุลคู่ได้ ระบุได้เพียงแต่ “ซูโคโรส เกิดจาก กลูโคสกับฟรักโทส แล็กโทส เกิดจากกาแล็กโทสกับกลูโคส มอลโทส เกิดจากกลูโคสกับกลูโคส”

## 2.5 โครงสร้างของพอลิแซ็กคาไรต์

แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างของพอลิแซ็กคาไรต์ ผู้วิจัยให้นักเรียนอ่านบทความเพื่อนำคำตอบของคราร์บีไอกเดรตโนเมเลกุลใหญ่ จากนั้นเลือกโครงสร้างคำตอบจากตัวเลือกทั้งหมด 3 ตัวเลือกที่ได้กำหนดให้ พร้อมทั้งอธิบายเหตุผลประกอบ โดยตัวเลือกแบบจำลองความคิดที่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ คือ ตัวเลือก ค เชลลูโลส ซึ่งเป็นคราร์บีไอกเดรตที่มีโมเลกุลใหญ่มาก ประกอบด้วยกลูโคสประมาณ 1,250-12,500 โมเลกุล ภาพ ก. เป็นโมเลกุลของน้ำตาลกลูโคส 1 โมเลกุล ภาพ ข. เป็นโมเลกุลของน้ำตาลซูโครส จึงไม่ใช่โครงสร้างของเชลลูโลส ดังแสดงในภาพที่ 34

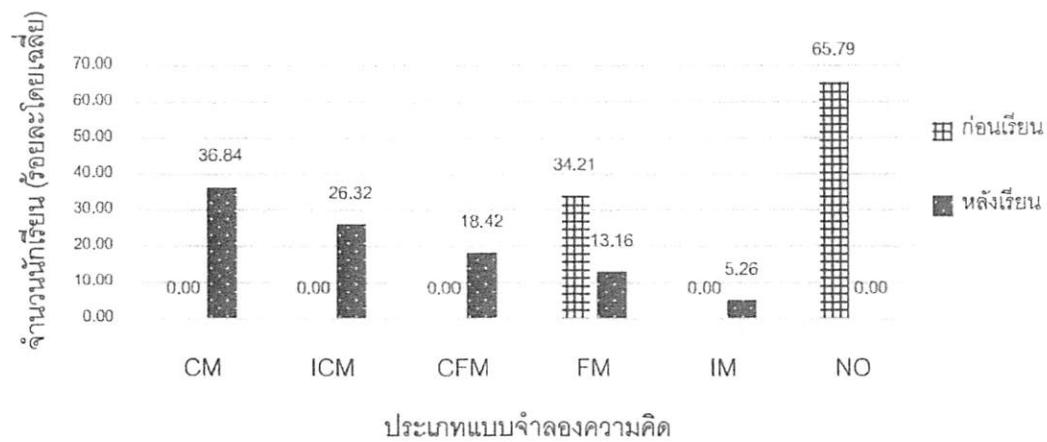


ภาพที่ 34 แบบจำลองโครงสร้างของเชลลูโลส

จากการวิเคราะห์คำตอบของนักเรียนในแนวคิดเรื่องโครงสร้างของพอลิแซ็กคาไรต์ ที่ได้จากแบบวัดแบบจำลองความคิดในข้อที่ 5 (ภาคผนวก ช) เมื่อเปรียบเทียบแบบจำลองความคิดของนักเรียนก่อนเรียนและหลังเรียน ดังแสดงในภาพ 35 พบว่า ก่อนเรียนนักเรียนส่วนใหญ่ ร้อยละ 65.79 มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มไม่แสดงแบบจำลอง (NO) รองลงมา มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (FM) คิดเป็นร้อยละ 34.21 และหลังจากที่นักเรียนได้เรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw แล้วพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) เพิ่มขึ้นจากก่อนเรียนเป็นร้อยละ 36.84 และไม่มีนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มไม่แสดงแบบจำลอง (NO) เลย นอกจากนี้ยังพบว่า นักเรียนมีแนวโน้มในการพัฒนาแบบจำลองความคิดไปสู่แบบจำลองวิทยาศาสตร์ในแนวคิดเรื่องโครงสร้างของพอลิแซ็กคาไรต์เพิ่มขึ้น และยังพบอีกว่า นักเรียนมีแบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง (FM) ลดน้อยลงเหลือเพียงร้อยละ 13.16 ภายหลังจากการจัดการเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

**แผนภูมิแสดงร้อยละแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5**

**เรื่อง โครงสร้างของพอลิเช็คคาไรด์**

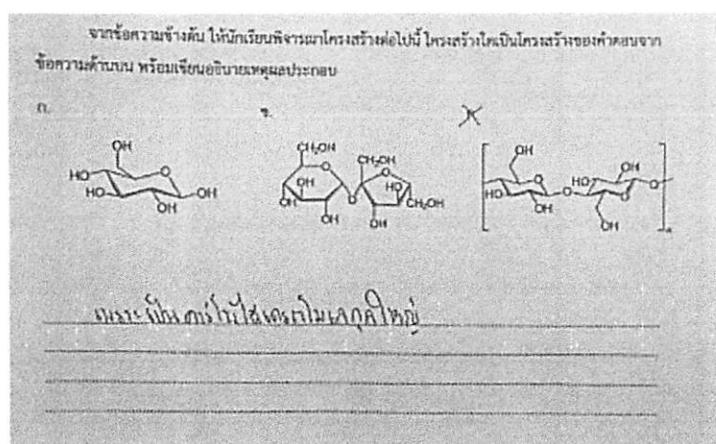


**ภาพที่ 35 ร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง โครงสร้างของพอลิเช็คคาไรด์**

หมายเหตุ : CM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง, ICM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์, CFM = แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง, FM = แบบจำลองความคิดที่ไม่ถูกต้อง, IM = แบบจำลองความคิดที่ไม่เข้มข้น, NO = ไม่แสดงแบบจำลองความคิด

แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างของพอลิเช็คคาไรด์ของนักเรียนก่อนเรียนพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มไม่แสดงแบบจำลองความคิด (NO) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งไม่แสดงคำตอบและไม่wardภาพได ๆ

แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างของพอลิเซ็กคาไรด์ของนักเรียนหลังจากเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw พบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่องโครงสร้างของพอลิเซ็กคาไรด์เพิ่มมากขึ้น โดยนักเรียนสามารถเลือกคำตอบ และอธิบายได้ว่า เชลลูโลส เป็นคาร์บอไฮเดรตที่มีโมเลกุลใหญ่มาก ประกอบด้วยกลูโคสประมาณ 1,250-12,500 มิลลิกรัม ก. เป็นโมเลกุลของน้ำตาลกลูโคส 1 มิลลิกรัม ข. เป็นโมเลกุลของน้ำตาลซูโครส จึงไม่ใช่โครงสร้างของเชลลูโลส ดังภาพที่ 36



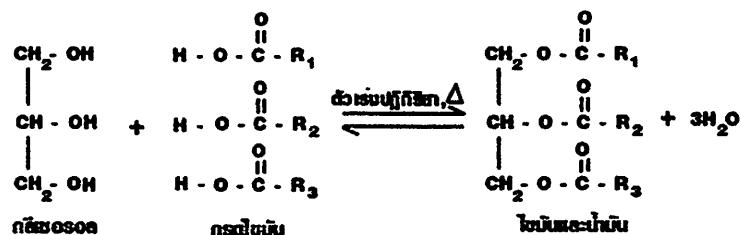
ภาพที่ 36 ตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของพอลิเซ็กคาไรด์ซึ่งกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) คาดภาพหลังเรียน

นอกจากนี้ยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 26.32 ที่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (ICM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งตอบคำถามและเลือกแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่อธิบายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ฉบับภาษาไทย) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ระบุเพียงว่า “พอลิเซ็กคาไรด์มีโครงสร้างที่ซับซ้อน” แต่เมื่อครุสัมภาษณ์ต่อไปถึงโครงสร้างของพอลิเซ็กคาไรด์ นักเรียนระบุได้เพียงองค์ประกอบว่า “มีคาร์บอน ออกซิเจน และไฮโดรเจนเป็นองค์ประกอบ” เท่านั้น ไม่สามารถอธิบายโครงสร้างได้ อย่างไรก็ตามยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 18.42 มีแบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) นักเรียนในกลุ่มนี้ตอบคำถาม หรือ เลือกแบบจำลอง อย่างได้อย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ฉบับภาษาไทย) พบว่า นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้เข้าใจว่า “พอลิเซ็กคาไรด์มีคาร์บอนมากกว่า 12 อะตอมขึ้นไปเท่านั้น” เมื่อครุสัมภาษณ์ถึงองค์ประกอบอื่นๆ ภายในโครงสร้างของพอลิเซ็กคาไรด์ นักเรียนให้คำตอบว่า “คาร์บอนทั้งหมดจะต่อกับ H และ

"OH" เป็นที่น่าแปลกใจว่า นักเรียนบางส่วนของห้องกลุ่มนี้ ระบุได้เพียงพอลิเมอร์เป็น คาร์บอไฮเดรตโมเลกุลใหญ่ องค์ประกอบของกลุ่มคือ คาร์บอน ไฮโดรเจน ออกซิเจน เท่านั้น และมี นักเรียนร้อยละ 5.26 ที่ไม่แนบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและ เหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ไม่สามารถอธิบายโครงสร้างของพอลิเมอร์ ได้ ระบุได้เพียงแต่ "พอลิเมอร์ได้แก่ แบน ไกลโคเจน และเซลลูโลส"

## 2.6 องค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน

แบบจำลองความคิดเรื่ององค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน ผู้วิจัย ให้นักเรียนอ่านบทความเพื่อหาคำตอบของเอนเทอร์ที่มีสถานะเป็นของแข็งและเอนเทอร์ที่มีสถานะ เป็นของเหลว จากนั้นวัดภาพแสดงโครงสร้างของสาร Unknown เกิดจากการรวมตัวของกรด ไขมันกับกลีเซอรอล พิจารณาทั้งอธิบายองค์ประกอบของโครงสร้างดังกล่าว โดยแบบจำลองความคิด ที่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ คือ ไขมันและน้ำมันเกิดจากการทำปฏิกิริยาระหว่าง กลีเซอรอล 1 มोเลกุล กับ กรดไขมัน 3 มोเลกุล เกิดเป็นไขมันและน้ำมัน 1 มोเลกุล และน้ำ 3 มोเลกุลดังแสดงในภาพที่ 37



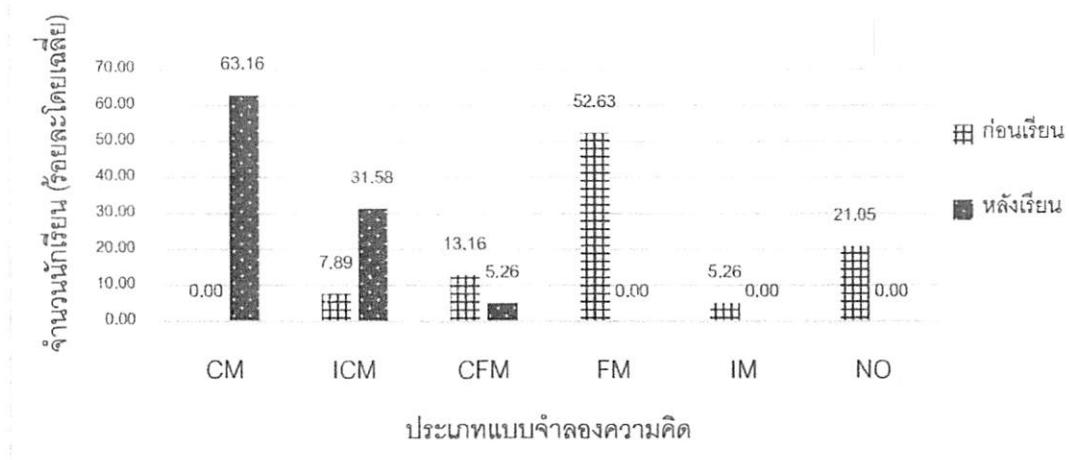
ภาพที่ 37 แบบจำลององค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน

จากการวิเคราะห์คำตอบของนักเรียนในแนวคิดเรื่ององค์ประกอบและโครงสร้างของ ไขมันและน้ำมันที่ได้จากแบบวัดแบบจำลองความคิดในข้อที่ 6 (ภาคผนวก ช) เมื่อเปรียบเทียบ แบบจำลองความคิดของนักเรียนก่อนเรียนและหลังเรียน ดังแสดงในภาพ 38 พบร่วมกันเรียน นักเรียนส่วนใหญ่ ร้อยละ 52.63 มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (FM) รองลงมา มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มไม่แสดงแบบจำลอง (NO) คิดเป็นร้อยละ 21.05 และหลังจากที่นักเรียนได้เรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw แล้วพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) เพิ่มขึ้นจากก่อน เรียนเป็นร้อยละ 63.16 และไม่นักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่

ถูกต้อง (FM) เลย นอกจากนี้ยังพบว่านักเรียนมีแนวโน้มในการพัฒนาแบบจำลองความคิดไปสู่แบบจำลองวิทยาศาสตร์ในแนวคิดเรื่องของค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมันเพิ่มขึ้น และยังพบอีกว่านักเรียนมีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (ICM) เพิ่มมากขึ้นถึงร้อยละ 31.58 ภายหลังจากการจัดการเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

#### แผนภูมิแสดงร้อยละแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5

เรื่อง องค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน

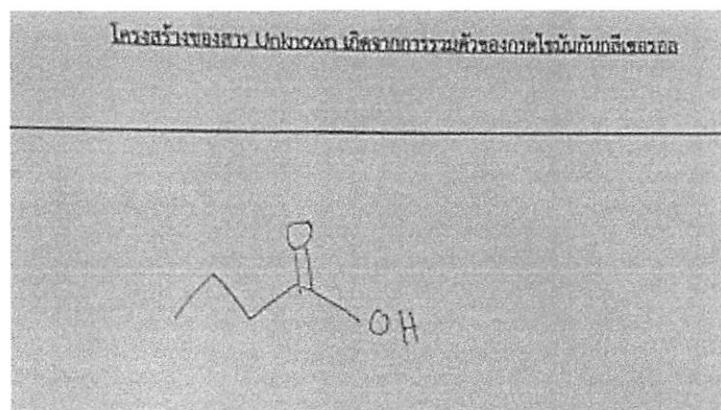


ภาพที่ 38 ร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้น มัธยมศึกษาปีที่ 5

เรื่อง องค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน

หมายเหตุ : CM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง, ICM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์, CFM = แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง, FM = แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง, IM = แบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง, NO = "ไม่แสดงแบบจำลองความคิด"

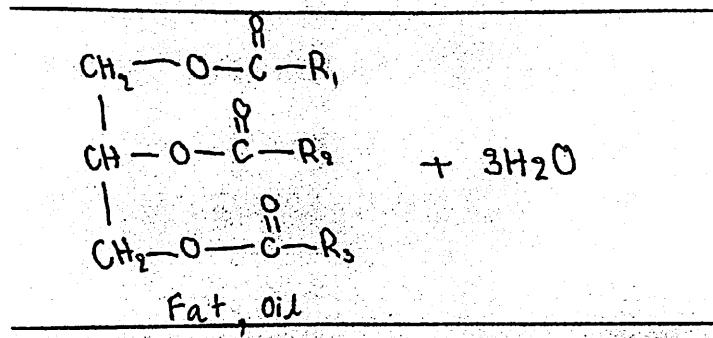
แบบจำลองความคิดเรื่ององค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน ของนักเรียน ก่อนเรียนพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (FM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งตอบคำถามและวัดภาพแบบจำลองไม่ถูกต้อง และเขียนอธิบายไม่ถูกต้องดังภาพที่ 39



ภาพที่ 39 ตัวอย่างแบบจำลององค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน ของกลุ่มนักเรียนที่แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (FM) วัดภาพ ก่อนเรียน

แบบจำลองความคิดเรื่ององค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมันของนักเรียน หลังจากเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw พบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่ององค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมันเพิ่มมากขึ้น โดยนักเรียนตอบคำถาม วัดภาพและอธิบายได้ว่าไขมันและน้ำมันเกิดจากการทำปฏิกิริยาระหว่างกลีซอรอล 1 โมเลกุล กับ กรดไขมัน 3 โมเลกุล เกิดเป็นไขมันและน้ำมัน 1 โมเลกุล และน้ำ 3 โมเลกุล ดังภาพที่

โครงสร้างของไขมัน น้ำมัน น้ำยาและสารอุดตันที่มีอยู่ในร่างกาย



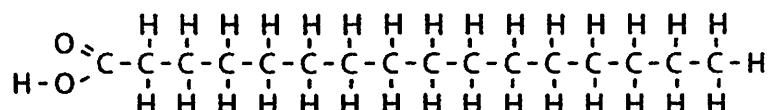
ภาพที่ 40 ตัวอย่างแบบจำลององค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน  
ชั่งกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) วัดภาพหลังเรียน

นอกจากนี้ยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 31.58 ที่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (ICM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งตอบคำถามและวัดภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่ อธิบายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ระบุเพียงว่า “ไขมันและน้ำมันเกิดจากการดึงไขมันกับกลีเซอรอล” แต่ไม่สามารถระบุจำนวนโมเลกุลของกรดไขมันกับกลีเซอรอลได้ เมื่อครูสัมภาษณ์ต่อไป ถึงองค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน นักเรียนระบุเพียงว่า “ไขมันและน้ำมันมีหมู่พังก์ชันของเอสเทอร์ เป็นองค์ประกอบ” อย่างไรก็ตามยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 5.26 มีแบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์ แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) นักเรียนในกลุ่มนี้ตอบคำถาม หรือ เลือกแบบจำลอง อย่างใดอย่างหนึ่ง ถูกต้อง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) พบร่วมกับ นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้เข้าใจว่า “น้ำมันและไขมันเกิดจากการดึงไขมันและกลีเซอรอล อย่างละ 1 โมเลกุล” เมื่อครูสัมภาษณ์ถึงองค์ประกอบอื่น ๆ ภายในโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน นักเรียนให้คำตอบว่า “ไขมันและน้ำมันจะมีพันธะคู่เป็นองค์ประกอบ”

## 2.7 รูปร่างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว

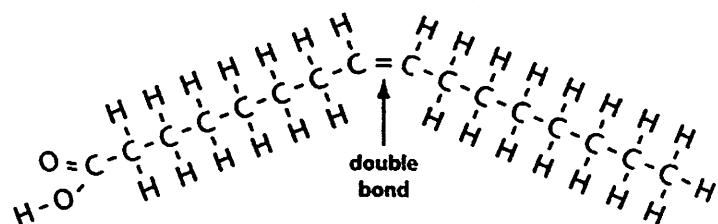
แบบจำลองความคิดเรื่องรูปร่างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว ผู้วิจัยให้นักเรียนอ่านบทความเพื่อนำมาคำนวณของน้ำมันประเภทต่าง ๆ จากนั้นหาดภาพแสดงโครงสร้างของน้ำมันที่เหมาะสมกับการปรุงอาหารด้วยการทดสอบ และโครงสร้างของน้ำมันที่เหมาะสมกับการปรุงอาหารด้วยการผัดพะยอมทั้งสองวิธีของกรดไขมันอิ่มตัว เหมาะสมกับการปรุงอาหารด้วยการผัดพะยอมทั้งสองวิธีของกรดไขมันไม่อิ่มตัว เหมาะสมกับการปรุงอาหารประทัด เนื่องจากมีพันธะคู่ จึงเกิดปฏิกิริยา กับสารอื่นได้ง่าย ต้องใช้ความร้อนน้อย ๆ ในการประกอบอาหาร ดังแสดงในภาพที่ 41 และ 42

### saturated fatty acid



ภาพที่ 41 แบบจำลองโครงสร้างของกรดไขมันอิ่มตัว

### unsaturated fatty acid

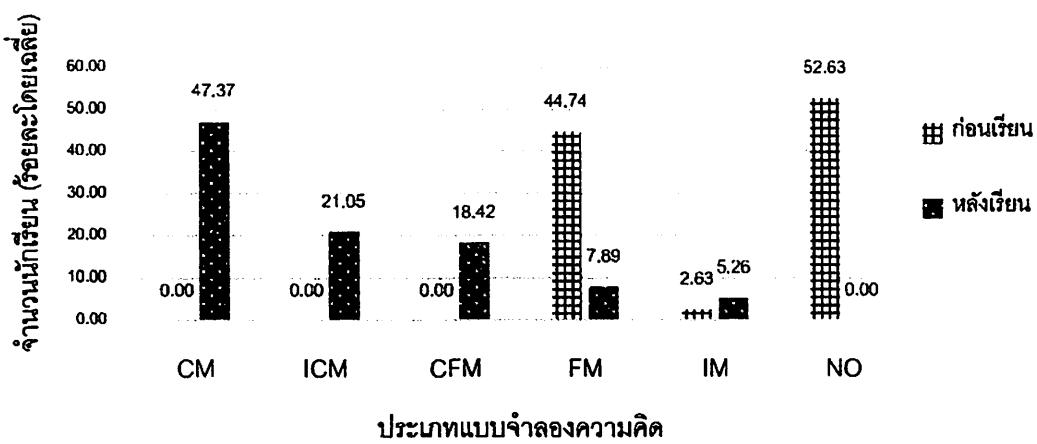


ภาพที่ 42 แบบจำลองโครงสร้างของกรดไขมันไม่อิ่มตัว

จากการวิเคราะห์คำตอบของนักเรียนในแนวคิดเรื่องรูปร่างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัวที่ได้จากแบบวัดแบบจำลองความคิดในข้อที่ 7 และ 8 (ภาคผนวก ช) เมื่อเปรียบเทียบแบบจำลองความคิดของนักเรียนก่อนเรียนและหลังเรียน ดังแสดงในภาพ 43 พบว่า ก่อนเรียนนักเรียนส่วนใหญ่ ร้อยละ 52.63 มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มไม่แสดงแบบจำลอง

(NO) รองลงมา มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองไม่ถูกต้อง (FM) คิดเป็นร้อยละ 44.74 และหลังจากที่นักเรียนได้เรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw แล้วพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) เพิ่มขึ้นจากก่อนเรียนเป็นร้อยละ 47.37 และมีนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (FM) ลดลงเหลือเพียงร้อยละ 7.89 นอกจากนี้ยังพบว่า นักเรียนมีแนวโน้มในการพัฒนาแบบจำลองความคิดไปสู่แบบจำลองวิทยาศาสตร์ในแนวคิดเรื่องรูปร่างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัวเพิ่มขึ้น และยังพบอีกว่า ไม่มีนักเรียนที่ไม่แสดงออกแบบจำลองความคิด (NO) เลย ภายหลังจากการจัดการเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

แผนภูมิแสดงร้อยละแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5  
เรื่อง รูปร่างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว



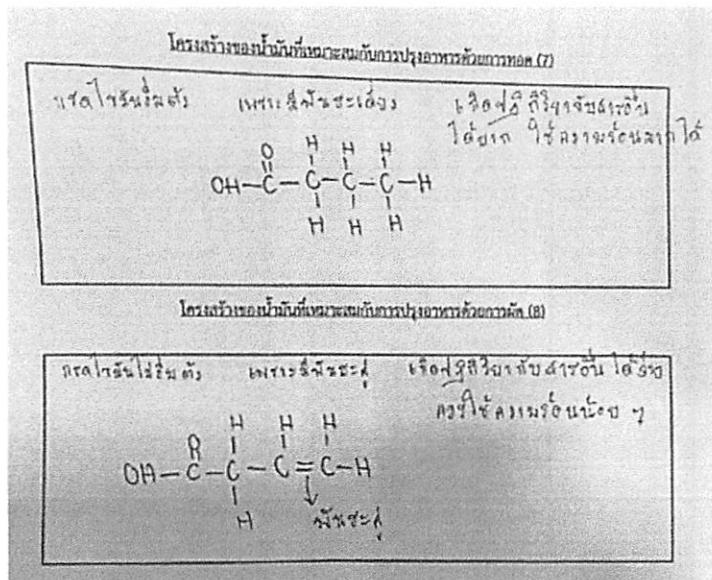
ภาพที่ 43 ร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง  
รูปร่างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว

หมายเหตุ : CM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง, ICM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์, CFM = แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง, FM = แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง, IM = แบบจำลองความคิดที่ไม่เข้มข้น, NO = 'ไม่แสดงแบบจำลองความคิด'

แบบจำลองความคิดเรื่องรูปร่างของกรดไขมันอิมตัวและกรดไขมันไม่อิมตัว ของนักเรียน ก่อนเรียนพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มไม่แสดงออกแบบจำลอง (NO) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งตอบคำถามและวาดภาพแบบจำลองไม่ถูกต้อง และเขียนอธิบายไม่ถูกต้อง

แบบจำลองความคิดเรื่องรูปร่างของกรดไขมันอิมตัวและกรดไขมันไม่อิมตัวของนักเรียน หลังจากเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw พบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่องรูปร่างของกรดไขมันอิมตัวและกรดไขมันไม่อิมตัวเพิ่มมากขึ้น โดยนักเรียนตอบคำถาม วาดภาพและอธิบายได้ว่า น้ำมันที่มีกรดไขมันอิมตัว เหมาะสมกับการปฐมอาหารประเภททอต เนื่องจากมีพันธะเดียว เกิดอนุมูลอิสระได้ยาก สามารถใช้ความร้อนมากในการประกอบอาหารได้ และ น้ำมันที่มีกรดไขมันไม่อิมตัว เหมาะสมกับการปฐมอาหารประเภทผัด เนื่องจากมีพันธะคู่ จึงเกิดปฏิกิริยากับสารอื่นได้ง่าย ต้องใช้ความร้อนน้อย ๆ ใน การประกอบอาหาร ดังภาพที่

44



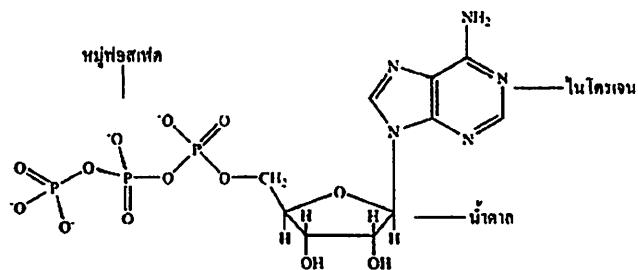
ภาพที่ 44 ตัวอย่างแบบจำลองรูปร่างของกรดไขมันอิมตัวและกรดไขมันไม่อิมตัว ซึ่งกลุ่มนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) วาดภาพหลังเรียน

นอกจากนี้ยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 21.05 ที่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (ICM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งตอบคำถามและวาดภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่

อธิบายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ระบุเพียงว่า “かるぶอนทุกตัวในโมเลกุลของกรดไขมันอิมตัวจะต่อ กันด้วยพันธะเดี่ยวหังนมด และคาร์บอนทุกตัวในโมเลกุลของกรดไขมันไม่คิ่มตัวจะต่อ กันด้วยพันธะคู่ 1 ตำแหน่ง” แต่มีครูสัมภาษณ์ต่อไปถึงโครงสร้างของกรดไขมัน นักเรียนจึงได้ระบุว่า “กรดไขมันมี กรดชนิดที่เป็นองค์ประกอบด้วย” ส่วนจำนวนคาร์บอนจะแตกต่างกันในกรดไขมันแต่ละชนิด ไม่ สามารถอธิบายโครงสร้างได้ อย่างไรก็ตามยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 18.42 มีแบบจำลองความคิด ที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) นักเรียนในกลุ่มนี้ตอบคำตาม หรือ คาดภาพแบบจำลอง อย่างได้ อย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) พบร่วมกับ นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้เข้าใจว่า “ความแตกต่างระหว่างกรดไขมันอิมตัว และไม่ อิมตัว คือ ไขโดรเจนที่มาเกาะคาร์บอน โครงสร้างของกรดไขมันอิมตัว คาร์บอนทุกตัวจะต่อ กับไขโดรเจน 2 ตัว แต่โครงสร้างของกรดไขมันไม่ อิมตัว จะมีคาร์บอน 2 ตัวที่ต่อ กับไขโดรเจนอย่าง ละ 1 ตัว” และมีนักเรียนร้อยละ 5.26 ที่มีแบบจำลองความคิดที่ไม่ เชื่อมโยง จากการสัมภาษณ์ ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ช) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ไม่สามารถอธิบาย โครงสร้างของกรดไขมันได้ ระบุได้เพียงแต่ “ไขมันอิมตัวเกิดอนุมูลอิสระได้ยาก สามารถทำอาหารที่ ใช้ความร้อนสูงได้ เลยเหมาะสมสำหรับการทำ แต่ไขมันไม่ อิมตัวเกิดอนุมูลอิสระได้ง่าย ไม่สามารถ ทำอาหารที่ใช้ความร้อนสูงได้ จึงเหมาะสมสำหรับใช้ผัด” เมื่อครูสัมภาษณ์ต่อไปถึงข้อแตกต่างระหว่าง โครงสร้างของกรดไขมันอิมตัวและไขมันไม่ อิมตัว พบร่วมกับ นักเรียนไม่สามารถตอบคำตามได้

## 2.8 โครงสร้างของกรดนิวเคลียิก

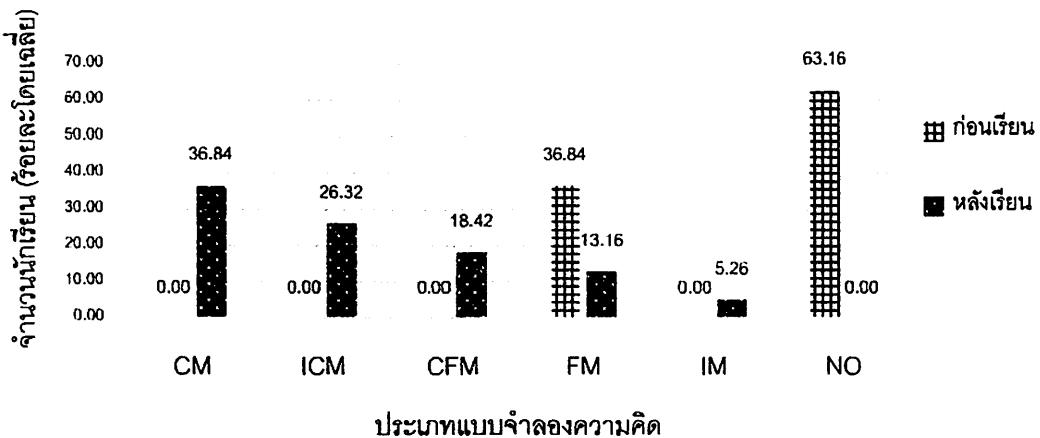
แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างของกรดนิวเคลียิก ผู้วิจัยให้นักเรียนเขียน บทความเพื่อหาคำตอบของประเภทสารชีวโมเลกุลของสารพันธุกรรม จากนั้นเลือกคำตอบ ของค์ประกอบต่าง ๆ ของสารพันธุกรรม เพื่อคาดภาพแสดงโครงสร้างของกรดนิวเคลียิก พร้อมทั้ง อธิบายองค์ประกอบของโครงสร้างดังกล่าว โดยแบบจำลองความคิดที่สอดคล้องกับแบบจำลอง ทางวิทยาศาสตร์ คือ กรดนิวเคลียิก โดยโมเลกุลของกรดนิวเคลียิก ประกอบด้วยหน่วยย่อยที่เรียกว่า นิวเคลียสไฮด์ ซึ่งโมเลกุลของนิวเคลียสไฮด์ประกอบด้วยส่วนย่อย 3 ส่วน ได้แก่ 1. หมู่ฟอสเฟต (คำตอบที่ 5) 2. น้ำตาลที่มีคาร์บอน 5 อะตอม (คำตอบที่ 6) 3. เบสที่มีในไขโดรเจนเป็นองค์ประกอบ ซึ่งมีอยู่ด้วยกัน 5 ชนิด แตกต่างกันท่องค์ประกอบที่เป็นเบส (คำตอบที่ 1 หรือ 2 หรือ 3 หรือ 4) ดัง แสดงในภาพที่ 45



#### ภาพที่ 45 แบบจำลองโครงสร้างของกรดนิวคลีอิก

จากการวิเคราะห์ค่าตอบของนักเรียนในแนวคิดเรื่องโครงสร้างของกรดนิวคลีอิก ที่ได้จากแบบวัดแบบจำลองความคิดในข้อที่ 9 (ภาคผนวก ช) เมื่อเปรียบเทียบแบบจำลองความคิดของนักเรียนก่อนเรียนและหลังเรียน ดังแสดงในภาพ 46 พบว่า ก่อนเรียนนักเรียนส่วนใหญ่ร้อยละ 63.16 มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มไม่แสดงแบบจำลอง (NO) รองลงมา มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองไม่ถูกต้อง (FM) คิดเป็นร้อยละ 83.84 และหลังจากที่นักเรียนได้เรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw แล้วพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) เพิ่มขึ้นจากก่อนเรียนเป็นร้อยละ 36.84 และมีนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (FM) ลดลงเหลือเพียงร้อยละ 13.16 นอกจากนี้ยังพบว่า นักเรียนมีแนวโน้มในการพัฒนาแบบจำลองความคิดไปสู่แบบจำลองวิทยาศาสตร์ในแนวคิดเรื่องโครงสร้างของกรดนิวคลีอิกเพิ่มขึ้น และยังพบอีกว่า ไม่มีนักเรียนที่ไม่แสดงออกแบบจำลองความคิด (NO) เลย ภายหลังจากการจัดการเรียนด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

แผนภูมิแสดงร้อยละแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5  
เรื่อง โครงสร้างของกรดนิวเคลียิก

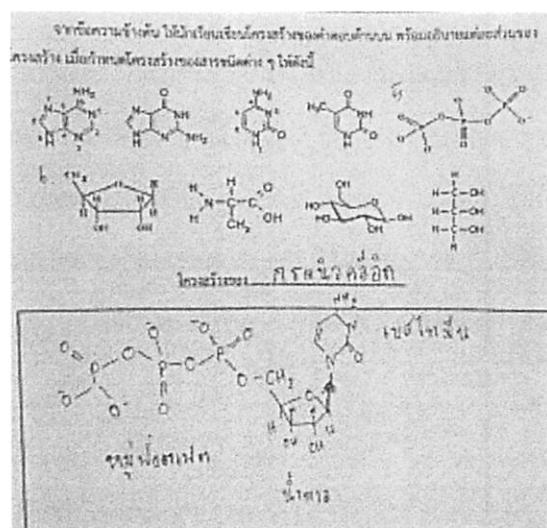


ภาพที่ 46 ร้อยละของแบบจำลองความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง โครงสร้างของกรดนิวเคลียิก

หมายเหตุ : CM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง, ICM = แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์, CFM = แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง,  
FM = แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง, IM = แบบจำลองความคิดที่ไม่เข้มข้น,  
NO = ไม่แสดงแบบจำลองความคิด

แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างของกรดนิวเคลียิก ของนักเรียนก่อนเรียนพบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มนี้ไม่แสดงออกแบบจำลอง (NO) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งตอบคำถามและวาดภาพแบบจำลองไม่ถูกต้อง และเขียนขอใบอนุญาตไม่ถูกต้อง

แบบจำลองความคิดเรื่องโครงสร้างของกรดนิวเคลียิกของนักเรียนหลังจากเรียนด้วย กิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw พบว่า นักเรียนส่วนใหญ่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (CM) สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เรื่อง โครงสร้างของกรดนิวเคลียิกเพิ่มมากขึ้น โดยนักเรียนตอบคำถาม วาดภาพและขอใบอนุญาตได้ว่า กรดนิวเคลียิก โดยไม่เลกุลของกรดนิวเคลียิก ประกอบด้วยหน่วยย่อยที่เรียกว่า นิวเคลียอไรด์ ซึ่งไม่เลกุลของนิวเคลียอไรด์ประกอบด้วยส่วนย่อย 3 ส่วน ได้แก่ 1. หมู่ฟอสเฟต (คำตอบที่ 5) 2. น้ำตาลที่มีคาร์บอน 5 อะตอม (คำตอบที่ 6) 3. ベースที่มีในตอรเจนเป็นองค์ประกอบ ซึ่งมีอยู่ด้วยกัน 5 ชนิด แตกต่างกันท่องค์ประกอบที่เป็นเบส (คำตอบที่ 1 หรือ 2 หรือ 3 หรือ 4) ดังภาพที่ 47



ภาพที่ 47 ตัวอย่างแบบจำลองโครงสร้างของกรดนิวคลีอิก ซึ่งกลุ่มนักเรียน  
ที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้อง (CM) คาดภาพหลังเรียน

นอกจากนี้ยังพบว่ามีนักเรียนร้อยละ 26.32 ที่มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (ICM) นักเรียนในกลุ่มนี้ส่วนหนึ่งตอบคำถามและคาดภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่ อธิบายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ฉบับ A) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ระบุเพียงว่า “กรดนิวคลีอิกประกอบด้วย หมู่ฟอตเฟส น้ำตาล และใน ตรีจีนสเปส” แต่เมื่อครุยสัมภาษณ์ต่อไปถึงโครงสร้างขององค์ประกอบแต่ละตัวของกรดนิวคลีอิก นักเรียนระบุได้เพียงว่า “หนูสังเกตเอาแค่อะตอนมีอะค่ะ ถ้าหมู่ฟอตเฟสมันจะมี P ถ้าน้ำตาลมันจะมี คาร์บอน 5 ตัว ต่อกับแค่ O และ H ส่วนในตรีจีนสเปสมันก็จะมี N เป็นองค์ประกอบอยู่” แต่ นักเรียนไม่สามารถอธิบายตำแหน่งที่องค์ประกอบแต่ละตัวเข้มต่อกันได้ อย่างไรก็ตามยังพบว่ามี นักเรียนร้อยละ 18.42 มีแบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (CFM) นักเรียนในกลุ่มนี้ตอบ คำถาม หรือ คาดภาพแบบจำลอง อย่างโดยย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง จากการ สัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ (ภาคผนวก ฉบับ A) พบว่า นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ระบุว่า “กรดนิวคลีอิกประกอบด้วย หมู่ฟอตเฟส น้ำตาล และในตรีจีนสเปส” แต่นักเรียนระบุชนิดของ น้ำตาลไม่ถูกต้อง กล่าวคือ นักเรียนระบุว่า “น้ำตาลไโรบส สามารถจับคู่กับเบส A G C T ส่วน น้ำตาลดีออกซีโรบส สามารถจับคู่กับเบส A G C U” ซึ่งในความเป็นจริง น้ำตาลไโรบส เป็น องค์ประกอบของ RNA สามารถสร้างพันธะได้กับในตรีจีนสเปส A G C U ส่วนน้ำตาลดีออกซีโร บส เป็นองค์ประกอบใน DNA สามารถสร้างพันธะได้กับในตรีจีนสเปส A G C T และมีนักเรียน ร้อยละ 5.26 ที่มีแบบจำลองความคิดที่ไม่เข้มโถง จากการสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์

(ภาคผนวก ช) นักเรียนบางส่วนของกลุ่มนี้ไม่สามารถอธิบายโครงสร้างของกรดนิวคลีอิกได้ ระบุได้เพียงแต่ “กรดนิวคลีอิกจำแนกเป็น DNA และ RNA” เมื่อครูสัมภาษณ์ต่อไปถึงข้อแตกต่างระหว่างโครงสร้างของ DNA และ RNA พบร่วมกันว่า นักเรียนให้คำตอบได้ว่า “แตกต่างกันที่น้ำตาลที่มาเกาะ ถ้า DNA จะเป็นน้ำตาลดีอกซีโรบส แต่ถ้า RNA จะเป็นน้ำตาลไรโนบส”

## บทที่ 5

### บทสรุป

การวิจัยปฏิบัติการเพื่อพัฒนาแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 โดยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ในครั้งนี้ มีจุดมุ่งหมาย คือ 1) เพื่อศึกษาลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ที่ส่งเสริมแบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียน 2) เพื่อศึกษาแบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียน เมื่อเรียนรู้ด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เรื่อง สารชีวโมเลกุล ซึ่งผู้วิจัยจะสรุปและอภิปรายผลการวิจัยตามคำถ้าการวิจัย ดังนี้

**คำถ้าการวิจัยข้อที่ 1 ลักษณะการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เป็นอย่างไร ที่ส่งเสริมแบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียน**

การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw นี้ประกอบไปด้วย 4 ขั้นตอน คือ 1) ขั้นสร้างแบบจำลอง 2) ขั้นแสดงออกแบบจำลอง 3) ขั้นทดสอบแบบจำลอง และ 4) ขั้นประเมินแบบจำลอง โดยซึ่งมีรายละเอียดแต่ละขั้นตอน ดังนี้

#### ขั้นที่ 1 การสร้างแบบจำลอง

ในขั้นนี้นักเรียนจะได้สร้างแบบจำลองเมื่อต้นรายบุคคล ผ่านการคิด วางแผน โดยใช้ความรู้เดิมที่มีอยู่ร่วมกับประสบการณ์ใหม่ที่ได้รับ ซึ่งจากลักษณะของการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ มีการสร้างประสบการณ์ที่นำไปเพื่อกระตุ้นให้นักเรียนสร้างแบบจำลองความคิดร่วมกับการใช้คำถ้าเพื่อตรวจสอบความรู้เดิม เช่น การทำการทดลอง แล้วให้นักเรียนสร้างแบบจำลองความคิดเพื่อขอใบอนุญาตการณ์ที่เกิดขึ้น เป็นต้น โดยในการทดลองทดสอบสารชีวโมเลกุลชนิดต่าง ๆ ครูควรเตรียมสารตัวอย่างที่หลากหลาย เพียงพอสำหรับการทดลองเพื่อให้ได้ผลการทดลองที่หลากหลายที่นักเรียนสามารถนำมากินป่วยร่วมกันเพื่อให้เกิดแบบจำลองความคิดในเรื่องนั้น ๆ ตามประเด็นที่ศึกษา จากนั้นนักเรียนจะได้ออกแบบและสร้างแบบจำลองตามแนวคิดของตนเอง ซึ่งการสร้างประสบการณ์ที่นำไปสู่การประลองกับการใช้คำถ้า จะช่วยให้นักเรียนเกิดความอยากรู้และลงมือสร้างแบบจำลองความคิดของตนเองหรือของกลุ่ม สอดคล้องกับงานวิจัยของสามีดี๊ มนสอ (2555) ที่พบว่า เมื่อจัดกิจกรรมการสาขิตการทดลองในการสอนแนวคิดเรื่องกรด-เบส ทำให้นักเรียน

มีแบบจำลองความคิดที่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์เพิ่มขึ้น รวมทั้งการถ่ายคำตามจะเป็นการกระตุ้นให้นักเรียนเกิดความอยากรู้ ยิ่งนักเรียนมีโอกาสได้ตอบคำถามมากเท่าไร นักเรียนก็จะได้เรียนรู้มากขึ้น อีกทั้งลักษณะของการจัดกิจกรรมการเรียนรู้จะทำให้นักเรียนได้แสดงความเข้าใจของตนเองที่มีอยู่ต่อปรากฏการณ์ที่จะศึกษา แสดงการคิดสมมติฐานออกมานในลักษณะของภาพวาดที่แสดงความสมพันธ์ของสิ่งต่างๆ ในปรากฏการณ์ซึ่งจะช่วยให้นักเรียนสามารถกำหนดสมมติฐานและแสดงหาความรู้โดยใช้กระบวนการสร้างแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ได้ ดังที่ Gilbert (1995 อ้างอิงใน Gobert & Buckley, 2000, หน้า 891) ได้กล่าวไว้ว่า แบบจำลองมีส่วนสำคัญในการตั้งสมมติฐานเพื่อทดสอบความคิด และการบรรยายปรากฏการณ์ทางวิทยาศาสตร์ นอกจากนี้แบบจำลองยังเป็นหัวใจสำคัญและมีส่วนช่วยในการทำงานของนักวิทยาศาสตร์ในการพัฒนาองค์ความรู้ทางวิทยาศาสตร์ (ชาตรี ฝ่ายคิดและภารทิพย์ สุวัทธ์ชัยวงศ์, 2557, หน้า 89) โดยก่อนจัดกิจกรรมการเรียนรู้ในแต่ละครั้งควรมีการจัดกิจกรรมทดลองใหม่ทุกครั้ง โดยคลายความสามารถและพยายามไม่ให้นักเรียนซ้ำคนเดิมในแต่ละกิจกรรม เวียนตำแหน่งการนั่งทำการทดลอง กลุ่มนั่งด้านหน้าห้องเรียนไปนั่งด้านหลังห้องในแต่ละครั้งที่มีกิจกรรมการทดลอง เพื่อให้นักเรียนแต่ละคนมีความกระตือรือร้นในการปฏิบัติกิจกรรม และมีส่วนร่วมในกิจกรรมการเรียนรู้ทุกคน และควรปรับกิจกรรมการเรียนรู้ให้สอดคล้องกับเวลา ศึกษากิจกรรมอยู่แต่ละกิจกรรม ให้สอดคล้องกับการกำหนดเวลา เพื่อให้การดำเนินกิจกรรมการเรียนรู้เป็นไปอย่างมีประสิทธิภาพและลดข้อบกพร่องที่อาจจะเกิดขึ้นขณะทำการทดลอง

## ขั้นที่ 2 การแสดงออกแบบจำลอง

ในขั้นนี้นักเรียนจะแสดงออกแบบจำลอง 3 มิติ จากแบบจำลองความคิดของตนเองที่ได้สร้างขึ้นจากขั้นที่ 1 จากนั้นจะเกิดการอภิปรายร่วมกัน ซึ่งจากลักษณะของการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ นักเรียนจะเกิดการเปรียบเทียบแบบจำลองของตนเองและของเพื่อน นักเรียนจะได้เห็นจุดเด่นและจุดด้อยนำเสนอสู่การปรับปรุงแก้ไขแบบจำลองให้สามารถอธิบายแนวคิดหรือปรากฏการณ์ที่ศึกษาได้ดียิ่งขึ้น (ศัยยันต์ ศรีเชียงหา, 2554) การนำเสนอแบบจำลองทำให้ได้แนวคิดใหม่ ๆ มีความคิดที่ซัดเจนขึ้น จากลักษณะของกิจกรรมการเรียนรู้ มีการใช้สื่อการเรียนรู้ที่เน้นให้นักเรียนเห็นภาพและเข้าใจแนวคิดทางเคมีได้ง่ายขึ้น (โปรแกรม ChemDraw) ซึ่งสอดคล้องกับ Barak and Hussein-Farraj (2013) ที่กล่าวว่า การใช้สื่อเทคโนโลยีเข้ามาช่วยในการสอนเนื้อหาที่เป็นนามธรรม จะช่วยทำให้นักเรียนสามารถจินตนาการถึงการเกิดปรากฏการณ์ได้ดีและยังทำให้สามารถสร้างแบบจำลองความคิดของตนเองที่เป็นนามธรรมให้เป็นรูปธรรมได้ดีขึ้น อีกด้วย และยังสอดคล้องกับบทความวิชาการของ Jamal Raiyn และ Anwar Rayan เกี่ยวกับวิธีการสร้าง

แบบจำลองเพื่อพัฒนาการเรียนการสอนเคมีในวิทยาลัยการศึกษา ที่พบว่า การบูรณาการเครื่องมือการสร้างแบบจำลอง เช่น โปรแกรม ChemDraw ในการจัดการเรียนรู้รายวิชาเคมี เป็นประโยชน์อย่างยิ่งในการศึกษา และมีการสำรวจความคิดเห็นของนักเรียนที่ใช้โปรแกรม ChemDraw ในการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ นักเรียนส่วนใหญ่กล่าวว่า โปรแกรม ChemDraw ทำให้พากเข้ามีประสบการณ์ในการเรียนรู้ พากเข้ามีความประทับใจ มีความคิดเห็นเชิงบวก และสนับสนุนให้ใช้โปรแกรม ChemDraw ตั้งแต่วันแรกของการจัดการเรียนรู้ (2015, p 4) ซึ่งการแสดงออกแบบจำลอง (แบบจำลอง 3 มิติ จากโปรแกรม ChemDraw) เป็นกิจกรรมที่เน้นให้นักเรียนได้ลงมือปฏิบัติตัวโดยตนเอง จะช่วยส่งเสริมให้นักเรียนได้แสดงออกถึงแบบจำลองทางความคิดได้อย่างเต็มที่ (ภรทิพย์ สุวัฒน์ชัยวงศ์, 2556) สมดคล่องกับ Moutinho et al., (2017) 'ได้นำแบบจำลองที่มีความหลากหลายมาใช้ในกิจกรรมการสอน ซึ่งทำให้นักเรียนเข้าใจปรากฏการณ์ต่าง ๆ ช่วยพัฒนาแบบจำลองความคิดและส่งเสริมการเรียนรู้อย่างมีความหมาย โดยในขั้นตอนการแสดงออกแบบจำลอง ครุศาสตร์แนะนำการใช้งานโปรแกรม ChemDraw ก่อน โดยอาจจะให้นักเรียนได้ฝึกการใช้งานโปรแกรมจากบ้าน หรือครุพิษการใช้งานโปรแกรมเบื้องต้นก่อนลงมือปฏิบัติจริง เนื่องจากนักเรียนไม่ได้ใช้งานโปรแกรมนี้เป็นโปรแกรมเริ่มต้นในการชีวิตประจำวัน จึงทำให้ใช้งานโปรแกรมได้ไม่คล่อง และไม่สามารถแก้ปัญหาที่เกิดจากการใช้งานโปรแกรมได้ อีกทั้งครุศาสตร์กำหนดสีอะตอนของแบบจำลองสามมิติให้เป็นมาตรฐานเดียวกัน เช่น อะตอนของคาร์บอนให้สีดำ อะตอนของไฮโดรเจนให้สีขาว อะตอนของออกซิเจนให้สีแดง และอะตอนของไนโตรเจนให้สีน้ำเงิน ซึ่งการที่สร้างแบบจำลองสามมิติที่อะตอนมีสีตามมาตรฐาน จะช่วยให้นักเรียนสามารถนำแบบจำลองสามมิติที่ตนเองได้สร้างไปใช้อธิบายหรือเชื่อมโยงความรู้ได้ยิ่งขึ้น ซึ่งในขณะจัดกิจกรรม

### **ขั้นที่ 3 การทดสอบแบบจำลอง**

ในขั้นนี้นักเรียนจะนำแบบจำลองที่ได้สร้างขึ้นจากโปรแกรม ChemDraw ในขั้นตอนที่ 2 มาทดสอบเพื่อใช้อธิบายสถานการณ์อื่น ๆ เช่น นำแบบจำลองโครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโนมาใช้อธิบายความแตกต่างของกรดอะมิโนจำเป็นและกรดอะมิโนไม่จำเป็นชนิดต่าง ๆ หรือการนำแบบจำลองโครงสร้างของกรดไขมันอิมด้า และกรดไขมันไมอิมด้ามาใช้อธิบายความแตกต่างของกรดไขมันชนิดต่าง ๆ โดยนักเรียนสามารถเปรียบเทียบข้อมูลและเนื้อร่างจากกราฟใช้มันชนิดต่าง ๆ ด้วยนักเรียนสามารถเปรียบเทียบข้อมูลและเนื้อร่างจากการใช้สื่อเทคโนโลยีที่เป็นแบบจำลอง 3 มิติ (โปรแกรม ChemDraw) ในการนำมาเปรียบเทียบเรียงความคิดได้อย่างถูกต้อง ซึ่งทำให้นักเรียนมองเห็นถึงแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ได้อย่างชัดเจน และใช้นำมา

ปรับปรุงแก้ไขแบบจำลองความคิดของตนเองให้มีความถูกต้องสอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ ส่งผลให้นักเรียนมีการพัฒนาแบบจำลองความคิดของตนเองให้อยู่ในเกณฑ์ที่ถูกต้องสมบูรณ์สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์มากขึ้นทั้ง 8 แนวคิดย่อย จากลักษณะของการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ที่นักเรียนต้องมีการนำแบบจำลอง 3 มิติของตนเองที่สร้างขึ้นจากโปรแกรม ChemDraw มาทดสอบเพื่อใช้อธิบายปรากฏการณ์ทางวิทยาศาสตร์จะทำให้นักเรียนเกิดการเรียนรู้จากข้อผิดพลาด ทำให้นักเรียนมีความรู้ความเข้าใจในการสร้างแบบจำลองให้สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ที่ถูกต้อง และเกิดประสบการณ์ที่จะสามารถนำความรู้ไปพัฒนาแบบจำลองของตนเองให้ดียิ่งขึ้น ซึ่งโปรแกรม ChemDraw นอกจากจะช่วยสร้างรูปร่างต่าง ๆ เพื่อให้นักเรียนเข้าใจเนื้อหาวิชาเคมีได้ดีขึ้นแล้ว ยังเปิดโอกาสให้นักเรียนมีส่วนร่วมในขั้นเรียน และช่วยกระตุนความสนใจของนักเรียนได้อีกด้วย (ณัฐริกา งานกิจกิจญ์, 2561, หน้า 27) โดยครุศาสตร์สร้างบรรยากาศที่ดีในการเรียนรู้ สร้างความเป็นกันเองในการอภิปรายหรือแลกเปลี่ยนเรียนรู้ ซึ่งแนวทางในการนำเสนอแบบจำลองในประเด็นต่าง ๆ ที่ครอบคลุมแนวคิดย่อย อีกทั้งยังควรเพิ่มกิจกรรมที่น่าสนใจให้นักเรียนได้แลกเปลี่ยนเรียนรู้จากสิ่งที่ได้ทำกิจกรรม และนำมาอภิปรายเพื่อประโยชน์ในการทดลองที่ได้

#### **ขั้นที่ 4 การประเมินแบบจำลอง**

ในขั้นนี้นักเรียนได้นำข้อมูลและหลักฐานที่ได้จากการทดลองและสร้างแบบจำลองในขั้นที่ 1 ร่วมกับแบบจำลอง 3 มิติที่ได้แสดงออกในขั้นที่ 2 แบบจำลอง 3 มิติที่ได้ทดสอบและปรับปรุงในขั้นที่ 3 มาพิจารณาเพื่อประเมินแบบจำลองของตนเอง และร่วมกันอภิปรายเกี่ยวกับแบบจำลองความคิดในแต่ละแนวคิดย่อย ครุศาสตร์เปิดโอกาสให้นักเรียนสะท้อนสิ่งที่ได้จากการทำกิจกรรมและซึ่งแนวทางการนำเสนอสิ่งที่ได้เรียนรู้จากกิจกรรมนี้ไปประยุกต์ใช้ เพื่อให้การเรียนรู้เกิดประโยชน์มากยิ่งขึ้น จากลักษณะของกิจกรรมการเรียนรู้จะช่วยให้นักเรียนได้ฝึกกระบวนการทางความคิดทำให้เกิดความรู้ ซึ่งสามารถช่วยให้นักเรียนมีความรู้ความเข้าใจดีเจนมากยิ่งขึ้น ดังที่ Schwarz et al. เสนอความเห็นว่า แบบจำลองเป็นเครื่องมือใช้ที่สำคัญในการสร้างความรู้ทางวิทยาศาสตร์ ช่วยให้นักเรียนมีความคิดเชิงเฉพาะมากขึ้น (2009, หน้า 634 - 636) อีกทั้งในขั้นของการประเมินแบบจำลองจะมีการอภิปรายร่วมกัน ทำให้นักเรียนจะได้รับผลสะท้อนกลับจากครุศาสตร์และเพื่อนในระหว่างการอภิปรายการประเมินแบบจำลอง

คำานวณวิจัยข้อที่ 2 แบบจำลองความคิดเรื่องสารชีวโมเลกุลของนักเรียนเป็นอย่างไร เมื่อเรียนรู้ด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw

ผลการพัฒนาแบบจำลองความคิดโดยการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ซึ่งมีเครื่องมือที่ใช้ในการเก็บข้อมูลได้แก่ แบบวัดแบบจำลองความคิดที่ใช้ทั้งก่อนเรียนและหลังเรียน และแบบสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์ มีรายละเอียดดังต่อไปนี้

1. นักเรียนที่เรียนด้วยการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มที่แบบจำลองความคิดถูกต้องหลังเรียนสูงกว่าก่อนเรียน

2. นักเรียนที่เรียนด้วยการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ยังคงมีแบบจำลองความคิดหลังเรียนอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ และแบบจำลองความคิดสมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้องอยู่บ้าง แต่มีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มที่แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง แบบจำลองความคิดไม่สอดคล้อง และไม่แสดงออกแบบจำลองความคิด ลดน้อยลงในแต่ละแนวคิดย่อย มีรายละเอียดดังนี้

2.1 แนวคิดย่อยที่ 1 โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน ได้พบว่า นักเรียนส่วนหนึ่งตอบคำถามและวาดภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่ขอใบ้ยาแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ โดยระบุแต่เพียงหมู่อะมิโนเป็นองค์ประกอบเพียงอย่างเดียว ซึ่งทั้งมีนักเรียนบางส่วนนักเรียนตอบคำถาม หรือวาดภาพแบบจำลอง อย่างโดยย่างหนึงถูกต้อง แต่เขียนขอใบ้ยาไม่ถูกต้อง โดยขอใบ้ยาเพียงแค่กรดอะมิโนมีในตระเจนเป็นองค์ประกอบ และไม่มีนักเรียนคนใดมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง แบบจำลองความคิดไม่สอดคล้อง และไม่แสดงออกแบบจำลองความคิด

2.2 แนวคิดย่อยที่ 2 การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน ได้พบว่า นักเรียนส่วนหนึ่งตอบคำถามและวาดภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่ขอใบ้ยาแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ โดยระบุแต่เพียงตำแหน่งที่เกิดพันธะ แต่ไม่ได้ระบุถึงที่มาของอะตอมที่มาสร้างพันธะเพปไทด์ ซึ่งทั้งมีนักเรียนบางส่วนนักเรียนตอบคำถาม หรือ วาดภาพแบบจำลอง อย่างโดยย่างหนึงถูกต้อง แต่เขียนขอใบ้ยาไม่ถูกต้อง โดยขอใบ้ยาจำนวนพันธะเพปไทด์ที่เกิดขึ้นจะมีเท่ากับกรดอะมิโนที่นำมาสร้างพันธะกัน และไม่มีนักเรียนคนใดมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง แบบจำลองความคิดไม่สอดคล้อง และไม่แสดงออกแบบจำลองความคิด

2.3 แนวคิดย่อยที่ 3 โครงสร้างของอนองซีกคาไรด์ “ได้พบว่า นักเรียนส่วนหนึ่งตอบคำถามและวัดภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่อธิบายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ โดยระบุเพียงแต่จำนวนคาร์บอนในน้ำตาลโมเลกุลเดียวเท่านั้น ไม่ระบุองค์ประกอบอื่น ๆ ภายในโครงสร้าง อีกทั้งมีนักเรียนบางส่วนนักเรียนตอบคำถาม หรือ วัดภาพแบบจำลอง อย่างได้อย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง โดยเข้าใจว่า “น้ำตาลโมเลกุลเดียวมีคาร์บอน 6 อะตอมเท่านั้น และนักเรียนยังคงมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มที่แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง และแบบจำลองความคิดไม่สอดคล้อง โดยระบุโครงสร้างของสารชนิดอื่นที่ไม่ใช่โครงสร้างของอนองซีกคาไรด์ แต่ไม่มีนักเรียนคนใดมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มนี้แสดงออกแบบจำลองความคิด”

2.4 แนวคิดย่อยที่ 4 โครงสร้างของ “ไดซีกคาไรด์” “ได้พบว่า นักเรียนส่วนหนึ่งตอบคำถามและวัดภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่อธิบายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ โดยระบุเพียงแต่ที่มาของน้ำตาลโมเลกุลคู่เท่านั้น ไม่สามารถระบุองค์ประกอบอื่น ๆ ภายในโครงสร้างและตำแหน่งที่น้ำตาลโมเลกุลเดียว 2 โมเลกุลมีต่อกัน อีกทั้งมีนักเรียนบางส่วนนักเรียนตอบคำถาม หรือ วัดภาพแบบจำลอง อย่างได้อย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง โดยเข้าใจว่า “น้ำตาลโมเลกุลเดียวมีคาร์บอน 12 อะตอมเท่านั้น โดยมีโครงสร้างที่ “คาร์บอนที่ 12 ตัวจะต่อกับ H และ OH และนักเรียนยังคงมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง และแบบจำลองความคิดไม่สอดคล้อง โดยระบุโครงสร้างของสารชนิดอื่นที่ไม่ใช่โครงสร้างของ “ไดซีกคาไรด์” แต่ไม่มีนักเรียนคนใดมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มนี้แสดงออกแบบจำลองความคิด”

2.5 แนวคิดย่อยที่ 5 โครงสร้างของพอลิแซกคาไรด์ “ได้พบว่า นักเรียนส่วนหนึ่งตอบคำถามและวัดภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่อธิบายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ โดยระบุเพียงแต่อะตอมของธาตุหลักที่เป็นองค์ประกอบของพอลิแซกคาไรด์เท่านั้น อีกทั้งมีนักเรียนบางส่วนนักเรียนตอบคำถาม หรือ วัดภาพแบบจำลอง อย่างได้อย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง โดยเข้าใจว่า “พอลิแซกคาไรด์มี “คาร์บอนมากกว่า 12 อะตอมซึ่นนำไปเท่านั้น โดยมีโครงสร้างที่ “คาร์บอนทุกดัวจะต่อกับ H และ OH และนักเรียนยังคงมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง โดยระบุโครงสร้างของสารชนิดอื่นที่ไม่ใช่โครงสร้างของพอลิแซกคาไรด์ แต่ไม่มีนักเรียนคนใดมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มนี้แสดงออกแบบจำลองความคิดไม่สอดคล้อง และไม่แสดงออกแบบจำลองความคิด”

2.6 แนวคิดย่ออย่างที่ 6 ของคปภกบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน ได้พบว่า นักเรียนส่วนหนึ่งตอบคำถามและวิเคราะห์ภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่อธินายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ โดยระบุเพียงแต่ที่มาในการเกิดไขมันและน้ำมันเท่านั้น ไม่ระบุจำนวนโมเลกุลของกรดไขมันและกลีเซอโรล อีกทั้งมีนักเรียนบางส่วนนักเรียนตอบคำถาม หรือ วิเคราะห์ภาพแบบจำลอง อย่างโดยย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธินายไม่ถูกต้อง โดยเข้าใจเพียงว่าไขมันและน้ำมันจะมีพันธะคู่เป็นองค์ประกอบ และไม่มีนักเรียนคนใดมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง แบบจำลองความคิดไม่สอดคล้อง และไม่แสดงออกแบบจำลองความคิด

2.7 แนวคิดย่ออย่างที่ 7 รูปร่างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว ได้พบว่า นักเรียนส่วนหนึ่งตอบคำถามและวิเคราะห์ภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่อธินายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ โดยระบุเพียงแต่พันธะเดียวในโมเลกุลกรดไขมันอิ่มตัว และพันธะคู่ในโมเลกุลกรดไขมันไม่อิ่มตัวเท่านั้น ไม่ได้อธินายองค์ประกอบอื่นภายในกรดไขมัน อีกทั้งมีนักเรียนบางส่วนนักเรียนตอบคำถาม หรือ วิเคราะห์ภาพแบบจำลอง อย่างโดยย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธินายไม่ถูกต้อง โดยไประบุจำนวนคาร์บอนที่เกิดพันธะเดียวและพันธะคู่กับอะตอมไฮโดรเจน และนักเรียนยังคงมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง และแบบจำลองความคิดไม่สอดคล้อง โดยระบุคำตอบอื่นที่ไม่เกี่ยวข้องกับโครงสร้างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว แต่ไม่มีนักเรียนคนใดมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มนี้แสดงออกแบบจำลองความคิด

2.8 แนวคิดย่ออย่างที่ 8 โครงสร้างของกรดนิวคลีิก ได้พบว่า นักเรียนส่วนหนึ่งตอบคำถามและวิเคราะห์ภาพแบบจำลองได้ถูกต้อง แต่อธินายแบบจำลองได้ไม่สมบูรณ์ โดยระบุเพียงแต่โมเลกุลที่เป็นองค์ประกอบหลักของกรดนิวคลีิกเท่านั้น ไม่ได้อธินายองค์ประกอบอื่นภายในแต่ละโมเลกุล อีกทั้งมีนักเรียนบางส่วนนักเรียนตอบคำถาม หรือ วิเคราะห์ภาพแบบจำลอง อย่างโดยย่างหนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธินายไม่ถูกต้อง โดยระบุคู่เบสใน DNA และ RNA ได้ไม่ถูกต้อง และนักเรียนยังคงมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มแบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง และแบบจำลองความคิดไม่สอดคล้อง โดยระบุคำตอบอื่นที่ไม่เกี่ยวข้องกับโครงสร้างของกรดนิวคลีิก แต่ไม่มีนักเรียนคนใดมีแบบจำลองความคิดอยู่ในกลุ่มนี้แสดงออกแบบจำลองความคิด

จากการศึกษา พบว่า การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ซึ่งเป็นเทคโนโลยีในการสร้างแบบจำลอง ช่วยพัฒนาแบบจำลองความคิดเรื่องสารเคมี โมเลกุลของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เนื่องจากในการจัดกิจกรรมการเรียนรู้มีการสร้างประสบการณ์ใหม่ที่น่าสนใจมีคือการทำกราฟทดลอง มีการใช้คำถามในการกระตุ้นให้นักเรียนได้แสดงออกถึงแบบจำลองความคิดของตนเอง เมื่อรับแบบจำลองที่สร้างขึ้นมาใช้ทดสอบ

ปรากฏการณ์ทางวิทยาศาสตร์อื่น ๆ และการร่วมกันอภิปรายแบบจำลองเพื่อปรับปรุงแบบจำลองให้สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์มากที่สุด ศอดคล้องกับงานวิจัยของธีรดา ชาติวรรัตน (2561) ที่พบว่าการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับเทคโนโลยีสมัยใหม่ สามารถช่วยให้นักเรียนมีการพัฒนาแบบจำลองทางความคิดที่สอดคล้องกับแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ได้ ซึ่งการนำเทคโนโลยีเข้ามาเป็นสื่อการเรียนรู้จะช่วยให้นักเรียนรื่อมโยงเนื้อหาเดียวกันในช่วงเวลาเดียวกันยิ่งขึ้น ซึ่งศอดคล้องกับ Barak and Hussein-Farraj (2013) ที่กล่าวว่า การใช้สื่อเทคโนโลยีเข้ามาช่วยในการสอนเนื้อหาที่เป็นนามธรรม จะช่วยทำให้นักเรียนสามารถจินตนาการถึงการเกิดปรากฏการณ์ได้ดีและยังทำให้สามารถสร้างแบบจำลองความคิดของตนเองที่เป็นนามธรรมให้เป็นรูปธรรมได้ดีขึ้นอีกด้วย

### ข้อเสนอแนะ

จากผลการวิจัยในครั้งนี้ ผู้วิจัยมีข้อเสนอแนะซึ่งอาจจะเป็นประโยชน์ต่อการนำไปใช้และการทำวิจัยครั้งต่อไป ดังนี้

#### 1. ข้อเสนอแนะสำหรับการนำไปใช้

1.1 ในระยะแรกของการจัดกิจกรรม พบร่วมกับนักเรียนว่า นักเรียนยังไม่คุ้นเคยกับกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw ดังนั้น ครุภารตีจะจัดให้นักเรียนเข้าใจรูปแบบการจัดกิจกรรม และฝึกให้นักเรียนเข้าใจการใช้งานพื้นฐานของโปรแกรม ChemDraw เพื่อการบริหารจัดการเวลา และการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ที่มีประสิทธิภาพมากยิ่งขึ้น

1.2 โปรแกรม ChemDraw สามารถกำหนดสีของอะตอมในการสร้างแบบจำลอง 3 มิติ ได้หลากหลาย ดังนั้นครุภารตีจึงขอตกลงในการกำหนดสีอะตอมแต่ละชนิดให้เป็นไปในทิศทางเดียวกัน เพื่อให้แบบจำลอง 3 มิติสามารถอธิบายปรากฏการณ์ที่ศึกษาได้อย่างมีประสิทธิภาพสูงสุด

1.3 ครุภารตีให้มีการอภิปรายเกี่ยวกับแบบจำลองทางความคิดของนักเรียนโดยการใช้คำถามของครุภารตีและตัวนักเรียนที่ต้องตอบกลับ ให้สู่การถามคำถาม เพื่อทำให้เกิดการประเมิน และมีการปรับปรุงแบบจำลองที่สร้างขึ้นให้สามารถอธิบายปรากฏการณ์ที่ศึกษาได้ดีที่สุด

#### 2. ข้อเสนอแนะในการวิจัยครั้งต่อไป

2.1 ผลการวิจัยพบว่า หลักจากการจัดกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน แล้ว ในบางแนวคิดย่อยยังคงมีนักเรียนที่มีแบบจำลองความคิดถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ อาจเนื่องมาจากแบบจำลองยังไม่มีการทดสอบเพื่ออธิบายถึงปรากฏการณ์อื่น ๆ ที่พบเกินได้ง่ายหรือ

၁၃

**ରେବିଲ୍ୟୁସନ**

## บรรณานุกรม

- กระทรวงศึกษาธิการ. (2551). หลักสูตรแกนกลางการศึกษาชั้นพื้นฐาน พุทธศักราช 2551.
- (3). กรุงเทพมหานคร: โรงพิมพ์รัฐมนตรีสหกรณ์การเกษตรแห่งประเทศไทย.
- ชัยยันต์ ศรีเชียงหา. (2554). การพัฒนาแนวคิดเรื่องสมดุลเคมีและเขตคิดต่อวิชาเคมีของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน. วิทยานิพนธ์ ศศ.ม., มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพมหานคร.
- ชาตรี ฝ่ายคำดา และภารทิพย์ สุกสรรชัยวงศ์. (2557). การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน Model-Based Learning. วารสารศึกษาศาสตร์ปริทัศน์. 29(3), 86-99.
- ณัชฤฤทธิ์ เกื้อทาน. (2557). การพัฒนาแบบจำลองความคิดเรื่องพันธะเคมีของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4 ด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน. วิทยานิพนธ์ ศศ.ม., มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพมหานคร.
- ณัชฤฤทธิ์ เกื้อทาน, ชาตรี ฝ่ายคำดา และสุดจิต สงวนเรือง. (2554). แบบจำลองความคิดเรื่องพันธะเคมีของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4. วารสารสังชลานครินทร์ ฉบับสังคมศาสตร์และมนุษยศาสตร์. 17(2), 299-314.
- ณัฐสุกกา งามกิจภิญญา. (2561). ChemDraw Ultra กับการวางแผนโครงสร้างเคมีของสาร. นิตยสาร สสวท. 46(210) 25-27
- ธีรดา ชาติวรรณ, นิติยา บงกชเพชร และอนุสรณ์ วรสิงห์. (2560). การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับเทคโนโลยีเสมือนจริงเพื่อพัฒนาแบบจำลองทางความคิดของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4 เรื่องพันธะโคเวเลนต์. วิทยานิพนธ์ กศ.ม., มหาลัยแม่ฟ้า, พิษณุโลก.
- นิภาวรรณ จันทะโยธา. (2557). การพัฒนาวิถีทางโน้มติวิทยาศาสตร์และการสร้างแบบจำลองทางวิทยาศาสตร์ ด้วยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานเรื่อง ซองเชิง ซองเหลว และแก๊ส ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4. วิทยานิพนธ์ ศศ.ม., มหาวิทยาลัยขอนแก่น, ขอนแก่น.
- ภารทิพย์ สุกสรรชัยวงศ์, ชาตรี ฝ่ายคำดา และพจนารถ สุวรรณรุจ. (2556). การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานเพื่อพัฒนาแบบจำลองทางความคิด เรื่อง โครงสร้างอะตอมและความเข้าใจธรรมชาติของแบบจำลองของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4. วิทยานิพนธ์ ศศ.ม., มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพมหานคร.

- ภาสกร เรืองรอง, ประยัด จิระวังพงศ์วนิชชา แม่นยำ วิลาวัลย์ สมยารโภน ศรันยุ หมื่นเดช และ ชไมพร ศรีสุราษ. (2557). เทคโนโลยีการศึกษากับครูไทยในศตวรรษที่ 21. วารสาร ปัญญาภิวัฒน์. 5(ฉบับพิเศษ), 195-207.
- ลัทธวรรณ ศรีวิคำ, คเซนทร์ แดงอุ่น และธิตยา บงกชเพชร. (2559). ผลของการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานที่มีต่อผลในมติ เรื่อง ปฏิสัมพันธ์ในระบบสุริยะ ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 3. วิทยานิพนธ์ ศศ.ม., มหาวิทยาลัยแม่ฟ้าหลวง, พิษณุโลก.
- วิทยา อินโน. (19 กันยายน 2559). การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานในวิชาโลก ตารางศาสตร์และภาษาอังกฤษ. สืบค้นเมื่อ 26 กันยายน 2561, จาก <http://earthscience.ipst.ac.th/wp-content/uploads/sites/19/2016/09/การจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน.pdf>.
- สถาบันทดสอบทางการศึกษาแห่งชาติ (องค์การมหาชน). (28 กุมภาพันธ์ 2560). สรุปผลการทดสอบทางการศึกษาระดับชาติชั้นพื้นฐาน (O-NET) สืบค้นเมื่อ 26 กันยายน 2561, ๑ ๑ ก [http://www.newonetresult.niets.or.th/AnnouncementWeb/PDF/SummaryONETM6\\_2560.pdf](http://www.newonetresult.niets.or.th/AnnouncementWeb/PDF/SummaryONETM6_2560.pdf).
- สринาก กิจเกื้อกูล. (2557). การจัดการเรียนรู้วิทยาศาสตร์: ทิศทางสำหรับครูศตวรรษที่ 21.. เพชรบูรณ์: โรงพิมพ์จุลติสการพิมพ์.
- ศุภกาญจน์ รัตนกร. (2552). การศึกษาแบบจำลองทางความคิดและความเข้าใจธรรมชาติ ของแบบจำลองของนักเรียนระดับชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง กรด – เบส. วิทยานิพนธ์ ศศ.ม., มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพมหานคร.
- ยามีตั้ะ มูซอ. (2555). การพัฒนาแบบจำลองทางความคิดเรื่องกรด-เบส ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 ด้วยกิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐาน. วิทยานิพนธ์ ศศ.ม., มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพมหานคร.
- Baek, H., Schwarz, C., Chen, J., Hokayem, H., & Zhan, L. (2010). Engaging elementary student in scientific modeling: the MoDeLS Fifth-Grade Approach and Findings. *Models and Modeling in Science Education*. 6(1), 195-218.
- Barak, M. and R. Hussein-Farraj. (2013). Integrating Model-Based Learning and Animations for Enhancing Students' Understanding of Proteins Structure and Function. *Redearch in Science Education*. 43, 619-636.

- Bei Yuan, Minhong Wang, Andre W. Kushniruk and Jun Peng. (2017). Deep Learning towards Expertise Developmeny in a Visualization-based Learning Environment. *Educational Technology & Society*. 20(4), 233-246.
- Buckley, B.C. and C. J. Bouter. (2000). Constructing a typology of models for science education. *Developing Models in Science Education*. Netherlands: Kluwer Academic Publishers, 41-57
- Buckley, B. C. and C.J. Bouter. (2000). Investigating the role of representations and expressed models in building mental models. *Developinf Models in Science Education*. Netherlands: Kluwer Academic Publishers, 119-135.
- Buckley, B. C., J. D. Gobert, A. C. H. Kindfield, P. Horwitz, R. F. Tinker, B. Gerlits, U. Wilensky, C. Dede, and J. Willett. (2004). Model-based teaching and learning with Biologica: What do they learn? How do they learn? How do we know?. *Journal of Science Education and Technology*. 13(1), 23-41.
- Cartier, J., J. Rudolph, and J. Stewart. (2001). NCISLA, Wisconsin Center for Education Research. Wisconsin: University of Wisconsin-Madison.
- Chittleborough, G. D., T. L. Mamiala and D. F. Treagust. (2004). Students' understanding of the descriptive and predictive nature of teaching models in organic chemistry. *Research in Science Education*. 34(1), 1-20.
- Chiu, M.H. and W.N. Lin. (2007). Exploring the characteristics and diverse sources of students' mental models of acids and bases. *International Journal of Science Education*. 29(6), 771-803.
- Chiu, M.-H., C. C. Chou and C. J. Liu. (2002) Dynamic processes of conceptual change: Analysis of constructing mental model of chemical equilibrium. *Journal of Research in Science Teaching*. 39(8), 688-721.
- Coll, B. France, and I. Taylor. (2005). The role of models/and analogies in science education: Implication from research. *International Journal of Science Education*. 27(2): 183-198.

- Coll, R. K. and N. Taylor. (2002). Mental Models in Chemistry: Senior Chemistry Students' Mental Models of Chemical Bonding. *Chemistry Education: Research and Practice in Europe*. 3(2), 175-184
- David Hestenes. (1992). Modeling games in the Newtonian World. *American Journal of Physics*. 60(8), 732-748.
- Eduran, S. and R. A. Duschl. (2004). Interdisciplinary characterizations of models and the nature of chemical knowledge in the classroom. *Studies in Science Education*. 40: 105-138.
- Franco, C. and D. Colinvaux. (2000). Grasping mental model. *Developing Models in Science Education*. Netherlands: Kluwer Academic Publishers, 93-117.
- Gilbert, (2005). Visualization: A metacognitive skill in science and science education. *Visualization in Science Education*. Netherlands: Springer, 9-27.
- Gilbert, J. K. (2004). Model and modellinf: Routes to more authentic science education. *International Journal of Science and Mathematics Education*. 2:115-130.
- Gilbert, J. K. and S. W. Ireton. (2003). *Understanding Models in Earth and Space Science*. Arlington: NSTA Press.
- Gilbert., C. J. Bouter, and R. Elmer. (January 2000). Positioning models in science education and in design and Technology Education. Retrieved September 29, 2018, from [https://link.springer.com/chapter/10.1007%2F978-94-010-0876-1\\_1](https://link.springer.com/chapter/10.1007%2F978-94-010-0876-1_1).
- Gobert, J. D. and B. C. Buckley. (2000). Introduction to model-based teaching and learning in science education. *International Journal of Science Education*. 22(9), 891-894.
- Greca, I. M. and M. A. Moreira. (2000). Mental models, conceptual Models, and modeling. *International Journal of Science Education*. 22(1): 1-11.
- Harrison, A. G. and D. F. Treagust, (1996). Secondary students' mental models of atoms and molecules: Implications for teachinf chemistry. *Science Education*. 80(5): 509-534.
- Hestenes, D. (2006). Notes for a Modeling Theory of Science, Cognition and Instruction. In Berg, E., Ellermeijer, I., & Sloonten, O., Proceeding GIREP Conference 2006:

- Modeling in Physics and Physics Education. Amsterdam: Amstel Institute, Faculty of Science, University of Amsterdam.
- Hollon, I. (2004). *Modeling Theory in Science Education*. Netherlands: Kluwer Academic Publishers.
- Jamal Raiyn, Anwar Rayan. (2015). How Chemicals' Drawing and Modeling Improve Chemistry Teaching in Colleges of Education. *World Journal of Chemical Education*. 3(1), 1-4
- Justi, R. and J. Gilbert. (2016). Modeling-based Teaching in Science Education. Netherlands: Springer.
- Kenyon, L., C. Schwarz, and B. Hug. (2008). The benefits of scientific modeling. *Science and Children*. 41-44
- Moutinho et. al. (2017). Contributions of Model-Based Learning to the Resturing of Graduation Students' Mental Models on Natural Hazards. *EURASIA Journal of Mathematics Science and Technology Educaion*. 13(7), 3043-3068.
- Norbert M. Seel. (2017). Model-based learning: a synthesis of theory and research. *Education Tech Research Development*. 65(4), 931-966.
- Norman, D. A. (1983). Some observations on mental models. *Mental models*. Hillsdale, NJ: Lawrence Erlbaum, 7-14.
- Organ-Bekiroglu, F. (2007). Effect of model-based teaching on per-service physics teachers' conceptions of the moon, moon phases, and lunar phenomena. *International Journal of Science Education*. 29(5), 555-593
- PerkinElmen Informatiics Inc,. (2017). *ChemDraw 17.0 User Guide*. Retrieved September 29, 2018, from [https://library.columbia.edu/content/dam/libraryweb/locations/dsc/Software%20Subpages/ChemDraw\\_17\\_manual.pdf](https://library.columbia.edu/content/dam/libraryweb/locations/dsc/Software%20Subpages/ChemDraw_17_manual.pdf).
- Rea-Ramirez, M. A., J. Clement, and M. C. Nunez-Oviedo. (2008). An instructional model derived from model construction and criticism theory. *Model Based Learning and Instruction in Science*. Netherlands: Springer, 23-43.
- Schwarz, C. V., Reiser, B. J., Davis, E. A., Kenyon, L., Acher, A., Fortus, D., Shwartz, Y., Hug, B., & Krajcik, J. (2009). Developing a learning progression for scientific

- modeling: making scientific modeling accessible and meaningful for learners. *Journal of Research in Science Teaching.* 46(6), 632-654.
- Taber, K. S. (2003). Mediating mental models of metals: Acknowledging the priority of the learner' s prior learning. *Science Education.* 87, 732-758.
- Williamson, V. M. and W. R. Abraham. (1995). The effect of computer animation on the particulate mental model of college chemistry students. *Journal of Research in Science Teaching.* 32(5), 521-534.

**ԱՐԹՈՒՐ**

## ภาคผนวก ก รายชื่อผู้เขียนช่วยในการตรวจสอบเครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย

ผู้เขียนช่วยในการตรวจสอบเครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย เกื่อง การพัฒนาแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 โดยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw มีดังนี้

1. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ศกนธ์ชัย อะนุนันท์

อาจารย์ประจำสาขาวิชาภิทยาศาสตร์ศึกษา ภาควิชาการศึกษา คณะศึกษาศาสตร์  
มหาวิทยาลัยเกริก

2. ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วันวิสา เจนรุ่งโรจน์สกุล

อาจารย์ประจำภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกริก

3. นางสาวสมรศ์ สายทอง

ครุยวิทยานุการพิเศษ โรงเรียนนิยมศิลปอนุสรณ์ จังหวัดเพชรบูรณ์

## ภาคผนวก ช ตัวอย่างแบบประเมินความเหมาะสมของแผนการจัดการเรียนรู้

แบบประเมินแผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw วิชา เคมีพื้นฐาน ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 บทที่ 5 เรื่อง สารชีวโมเลกุล  
แผนการสอนที่ 1 เรื่อง โปรดีน เกลาที่ใช้ 5 ชั่วโมง  
สำหรับผู้เขียนราย

คำศัพท์ โปรดเขียนเครื่องหมาย ✓ ลงในช่องที่ตรงกับระดับการประเมิน

ระดับคุณภาพ

- 5 หมายถึง คุณภาพในระดับดีเยี่ยม
- 4 หมายถึง คุณภาพในระดับดีมาก
- 3 หมายถึง คุณภาพในระดับดี
- 2 หมายถึง คุณภาพในระดับพอใช้
- 1 หมายถึง คุณภาพในระดับปรับปรุง

ข้อ ที่	รายการประเมิน	ระดับคะแนน				
		5	4	3	2	1
1	หน่วยการเรียนรู้มีความสมบูรณ์ เหมาะสมและมีรายละเอียดที่สอดคล้องสัมพันธ์กัน					
2	แผนการจัดการเรียนรู้สอดคล้องสัมพันธ์กับหน่วยการเรียนรู้ที่กำหนดให้					
3	แผนการจัดการเรียนรู้มีองค์ประกอบสำคัญครบถ้วนร้อยรัดสัมพันธ์กัน					
4	การเขียนสาระสำคัญในแผนถูกต้อง					
5	จุดประสงค์การเรียนรู้มีความชัดเจนครอบคลุมเนื้อหาสาระ					
6	จุดประสงค์การเรียนรู้พัฒนาภาระเรียนต้านความรู้ทักษะกระบวนการทางเพศจดคติ					
7	จุดประสงค์การเรียนรู้เรียงลำดับพอดีกับความต้องการของนักเรียน					
8	กำหนดเนื้อหาสาระเหมาะสมกับเวลา					

ข้อ ที่	รายการประเมิน	ระดับคะแนน				
		5	4	3	2	1
9	กิจกรรมการเรียนรู้สอดคล้องกับจุดประสงค์เนื้อหาสาระ และ ระดับชั้น					
10	กิจกรรมการเรียนรู้เป็นกิจกรรมที่ส่งเสริมการสร้างแบบจำลอง ความคิด					
11	กิจกรรมการเรียนรู้เป็นกิจกรรมที่ส่งเสริมกระบวนการคิดของ นักเรียน					
12	กิจกรรมเน้นให้นักเรียนเรียนรู้จากการปฏิบัติจริง					
13	กิจกรรมการเรียนรู้ส่งเสริมการเรียนรู้ผ่านโปรแกรม Chem Draw					
14	วัสดุอุปกรณ์ สื่อและแหล่งเรียนรู้ส่งเสริมการสร้างแบบจำลอง ความคิด					
15	วัสดุอุปกรณ์ สื่อและแหล่งเรียนรู้เหมาะสมกับเนื้อหาสาระ					
16	นักเรียนได้ใช้สื่อและแหล่งเรียนรู้ด้วยตนเอง					
17	นักเรียนทำชีวนิภัยที่ได้ผู้คนรู้ ความคิดมากกว่าการทำท่านที่ครูกำหนด					
18	มีการวัดและประเมินผลที่สอดคล้องกับจุดประสงค์การเรียนรู้					
19	มีการวัดและประเมินผลที่สอดคล้องกับกิจกรรมการเรียนรู้					
20	มีการวัดประเมินก่อน ระหว่าง หลังการจัดการเรียนรู้					
รวม						
คะแนนเฉลี่ย						

ข้อคิดเห็น/ข้อเสนอแนะ

.....

.....

.....

ลงชื่อ ..... ผู้ประเมิน

(.....)

ตำแหน่ง .....

ภาคผนวก ค ผลการประเมินความเหมาะสมของแผนการจัดการเรียนรู้

ตาราง 8 แสดงผลการพิจารณาความเหมาะสมของแผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม Chem Draw ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง สารชีวโมเลกุล แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 1 เรื่อง โปรตีน

รายการประเมิน	ความคิดเห็น ของผู้เชี่ยวชาญ			$\bar{X}$	S.D.	แปลผล
	1 คน คุณ คุณ	2 คน คุณ คุณ	3 คน คุณ คุณ			
1. หน่วยการเรียนรู้มีความสมบูรณ์ เหมาะสม และมีรายละเอียดที่สอดคล้องสมพันธ์กัน	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
2. แผนการจัดการเรียนรู้สอดคล้องสมพันธ์กับหน่วยการเรียนรู้ที่กำหนดได้	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
3. แผนการจัดการเรียนรู้มีองค์ประกอบสำคัญครบถ้วนร้อยละสัมพันธ์กัน	5	4	4	4.33	0.58	ดี
4. การเขียนสาระสำคัญในแผนถูกต้อง	5	4	4	4.33	0.58	ดี
5. จุดประสงค์การเรียนรู้มีความชัดเจน ครอบคลุมเนื้อหาสาระ	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
6. จุดประสงค์การเรียนรู้พัฒนาภัยต้านความรู้ ทักษะกระบวนการและจดคิด	4	5	5	4.67	0.58	ดีมาก
7. จุดประสงค์การเรียนรู้เรียงลำดับพฤติกรรม จากง่ายไปยาก	4	4	5	4.33	0.58	ดี
8. กำหนดเนื้อหาสาระเหมาะสมสมกับความเวลา	4	4	5	4.33	0.58	ดี
9. กิจกรรมการเรียนรู้สอดคล้องกับจุดประสงค์ เนื้อหาสาระ และระดับชั้น	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
10. กิจกรรมการเรียนรู้เป็นกิจกรรมที่ส่งเสริมการสร้างแบบจำลองความคิด	4	4	5	4.33	0.58	ดี

ตาราง 8 (ต่อ)

รายการประเมิน	ความคิดเห็น ของผู้เชี่ยวชาญ			$\bar{X}$	S.D.	แปลผล
	คนที่ 1	คนที่ 2	คนที่ 3			
11. กิจกรรมการเรียนรู้เป็นกิจกรรมที่ส่งเสริมกระบวนการคิดของนักเรียน	4	4	5	4.33	0.58	ดี
12. กิจกรรมเน้นให้นักเรียนเรียนรู้จากการปฏิบัติจริง	4	5	5	4.67	0.58	ดีมาก
13. กิจกรรมการเรียนรู้ส่งเสริมการเรียนรู้ผ่านโปรแกรม Chem Draw	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
14. วัสดุอุปกรณ์ สื่อและแหล่งเรียนรู้ส่งเสริมการสร้างแบบจำลองความคิด	4	4	5	4.33	0.58	ดี
15. วัสดุอุปกรณ์ สื่อและแหล่งเรียนรู้เหมาะสมกับเนื้อหาสาระ	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
16. นักเรียนได้ใช้สื่อและแหล่งเรียนรู้ด้วยตนเอง	4	4	5	4.33	0.58	ดี
17. นักเรียนทำซึ่งงานที่ได้ใช้ความรู้ ความคิดมากกว่าการทำท่านที่คุ้นเคย	4	4	4	4.00	0.00	ดี
18. มีการวัดและประเมินผลที่สอดคล้องกับมาตรฐานคุณภาพ	5	4	4	4.33	0.58	ดี
19. มีการวัดและประเมินผลที่สอดคล้องกับกิจกรรมการเรียนรู้	5	4	4	4.33	0.58	ดี
20. มีการวัดประเมินก่อน ระหว่าง หลังการจัดการเรียนรู้	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
สรุป				4.47	0.55	ดี

ตาราง 9 แสดงผลการพิจารณาความเหมาะสมของแผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้  
แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม Chem Draw ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5  
เรื่อง สารชีวโมเลกุล แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 2 เรื่อง ลิพิด

รายการประเมิน	ความคิดเห็น ของผู้เรียนชากูณ			$\bar{X}$	S.D.	แปลผล
	1 ดีมาก	2 ดี	3 พอใช้			
1. หน่วยการเรียนรู้มีความสมบูรณ์ เหมาะสม <sup>*</sup> และมีรายละเอียดที่สอดคล้องสมพันธ์กัน	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
2. แผนการจัดการเรียนรู้สอดคล้องสมพันธ์กับ <sup>*</sup> หน่วยการเรียนรู้ที่กำหนดให้	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
3. แผนการจัดการเรียนรู้มีองค์ประกอบสำคัญ <sup>*</sup> ครบถ้วนร้อยรัดสมพันธ์กัน	5	4	4	4.33	0.58	ดี
4. การเขียนสาระสำคัญในแผนถูกต้อง	5	4	4	4.33	0.58	ดี
5. จุดประสงค์การเรียนรู้มีความชัดเจน <sup>*</sup> ครอบคลุมเนื้อหาสาระ	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
6. จุดประสงค์การเรียนรู้พัฒนานักเรียนด้านความรู้ <sup>*</sup> ทักษะกระบวนการฯ และคติ	4	5	5	4.67	0.58	ดีมาก
7. จุดประสงค์การเรียนรู้เรียงลำดับพฤติกรรม <sup>*</sup> จากง่ายไปยาก	4	4	5	4.33	0.58	ดี
8. กำหนดเนื้อหาสาระเหมาะสมสมกับความเวลา	4	4	4	4.00	0.00	ดี
9. กิจกรรมการเรียนรู้สอดคล้องกับจุดประสงค์ <sup>*</sup> เนื้อหาสาระ และระดับชั้น	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
10. กิจกรรมการเรียนรู้เป็นกิจกรรมที่ส่งเสริมการ <sup>*</sup> สร้างแบบจำลองความคิด	4	4	5	4.33	0.58	ดี

ตาราง 9 (ต่อ)

รายการประเมิน	ความคิดเห็น ของผู้เชี่ยวชาญ			$\bar{X}$	S.D.	แปลผล
	คนที่ 1	คนที่ 2	คนที่ 3			
11. กิจกรรมการเรียนรู้เป็นกิจกรรมที่ส่งเสริม กระบวนการคิดของนักเรียน	4	4	5	4.33	0.58	ดี
12. กิจกรรมเน้นให้นักเรียนเรียนรู้จากการปฏิบัติ จริง	4	5	5	4.67	0.58	ดีมาก
13. กิจกรรมการเรียนรู้ส่งเสริมการเรียนรู้ผ่าน โปรแกรม Chem Draw	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
14. วัสดุอุปกรณ์ สื่อและแหล่งเรียนรู้ส่งเสริมการ สร้างแบบจำลองความคิด	4	4	5	4.33	0.58	ดี
15. วัสดุอุปกรณ์ สื่อและแหล่งเรียนรู้เหมาะสม กับเนื้อหาสาระ	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
16. นักเรียนได้ใช้สื่อและแหล่งเรียนรู้ด้วยตนเอง	4	4	5	4.33	0.58	ดี
17. นักเรียนทำซึ้งงานที่ได้ใช้ความรู้ ความคิดมากกว่า การทำตามที่ครูกำหนด	4	4	4	4.00	0.00	ดี
18. มีการวัดและประเมินผลที่สอดคล้องกับ มาตรฐานคุณภาพ	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
19. มีการวัดและประเมินผลที่สอดคล้องกับ กิจกรรมการเรียนรู้	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
20. มีการวัดประเมินก่อน ระหว่าง หลังการ จัดการเรียนรู้	5	4	4	4.33	0.58	ดี
สรุป				4.47	0.52	ดี

ตาราง 10 แสดงผลการพิจารณาความเหมาะสมของแผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้  
แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม Chem Draw ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5  
เรื่อง สารชีวโมเลกุล แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 3 เรื่อง คาร์บอไฮเดรต

รายการประเมิน	ความคิดเห็น ของผู้เชี่ยวชาญ			$\bar{X}$	S.D.	แปลผล
	คนที่ 1 คน	คนที่ 2 คน	คนที่ 3 คน			
1. หน่วยการเรียนรู้มีความสมบูรณ์ เหมาะสม <sup>*</sup> และมีรายละเอียดที่สอดคล้องสมพันธ์กัน	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
2. แผนการจัดการเรียนรู้สอดคล้องสมพันธ์กับ <sup>*</sup> หน่วยการเรียนรู้ที่กำหนดไว้	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
3. แผนการจัดการเรียนรู้มีองค์ประกอบสำคัญ <sup>*</sup> ครบถ้วนวัดยังวัดสัมพันธ์กัน	5	4	4	4.33	0.58	ดี
4. การเขียนสาระสำคัญในแผนถูกต้อง	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
5. จุดประสงค์การเรียนรู้มีความชัดเจน <sup>*</sup> ครอบคลุมเนื้อหาสาระ	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
6. จุดประสงค์การเรียนรู้พัฒนาภาระเรียนตามความต้อง <sup>*</sup> ทักษะภาระงานการและเขตติ	4	5	4	4.33	0.58	ดี
7. จุดประสงค์การเรียนรู้เรียงลำดับพอดีกับ <sup>*</sup> จากง่ายไปยาก	4	4	5	4.33	0.58	ดี
8. กำหนดเนื้อหาสาระเหมาะสมกับความเวลา	4	4	4	4.00	0.00	ดี
9. กิจกรรมการเรียนรู้สอดคล้องกับจุดประสงค์ <sup>*</sup> เนื้อหาสาระ และระดับขั้น	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
10. กิจกรรมการเรียนรู้เป็นกิจกรรมที่ส่งเสริมการ <sup>*</sup> สร้างแบบจำลองความคิด	4	4	5	4.33	0.58	ดี

ตาราง 10 (ต่อ)

รายการประเมิน	ความคิดเห็น ของผู้เชี่ยวชาญ			$\bar{X}$	S.D.	แปลผล
	คนที่ 1	คนที่ 2	คนที่ 3			
11. กิจกรรมการเรียนรู้เป็นกิจกรรมที่ส่งเสริมกระบวนการคิดของนักเรียน	4	4	5	4.33	0.58	ดี
12. กิจกรรมเน้นให้นักเรียนเรียนรู้จากการปฏิบัติจริง	4	4	5	4.33	0.58	ดี
13. กิจกรรมการเรียนรู้ส่งเสริมการเรียนรู้ฝ่านิ่งโปรแกรม Chem Draw	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
14. วัสดุอุปกรณ์ สื่อและแหล่งเรียนรู้ส่งเสริมการสร้างแบบจำลองความคิด	4	4	5	4.33	0.58	ดี
15. วัสดุอุปกรณ์ สื่อและแหล่งเรียนรู้เหมาะสมกับเนื้อหาสาระ	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
16. นักเรียนได้ใช้สื่อและแหล่งเรียนรู้ด้วยตนเอง	4	4	5	4.33	0.58	ดี
17. นักเรียนทำซึ่งงานที่ได้ใช้ความรู้ ความคิดมากกว่าการทำตามที่ครุกรำหนด	4	4	4	4.00	0.00	ดี
18. มีการวัดและประเมินผลที่สอดคล้องกับมาตรฐานศักยภาพของนักเรียน	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
19. มีการวัดและประเมินผลที่สอดคล้องกับกิจกรรมการเรียนรู้	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
20. มีการวัดประเมินก่อน ระหว่าง หลังการจัดการเรียนรู้	5	4	4	4.33	0.58	ดี
สรุป				4.45	0.52	ดี

ตาราง 11 แสดงผลการพิจารณาความเหมาะสมของแผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม Chem Draw ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง สารชีวโมเลกุล แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 4 เรื่อง กรณีวิเคราะห์

รายการประเมิน	ความคิดเห็น ของผู้เชี่ยวชาญ			$\bar{X}$	S.D.	แปลผล
	๑ ดีมาก	๒ ดี	๓ พอใช้			
1. หน่วยการเรียนรู้มีความสมบูรณ์ เหมาะสม และมีรายละเอียดที่สอดคล้องสมพันธ์กัน	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
2. แผนการจัดการเรียนรู้สอดคล้องสมพันธ์กับหน่วยการเรียนรู้ที่กำหนดไว้	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
3. แผนการจัดการเรียนรู้นี้องค์ประกอบสำคัญครบถ้วนร้อยละสัมพันธ์กัน	5	4	4	4.33	0.58	ดี
4. การเขียนสาระสำคัญในแผนถูกต้อง	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
5. จุดประสงค์การเรียนรู้มีความชัดเจน ครอบคลุมเนื้อหาสาระ	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
6. จุดประสงค์การเรียนรู้พัฒนาภาระเรียนเด้านานาภัย ทักษะกระบวนการและจดคิด	4	5	4	4.33	0.58	ดี
7. จุดประสงค์การเรียนรู้เรียงลำดับพอดีกับนักเรียน ง่ายไปยาก	4	4	4	4.00	0.00	ดี
8. กำหนดเนื้อหาสาระเหมาะสมกับความสนใจ	4	4	5	4.33	0.58	ดี
9. กิจกรรมการเรียนรู้สอดคล้องกับจุดประสงค์ เนื้อหาสาระ และระดับชั้น	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
10. กิจกรรมการเรียนรู้เป็นกิจกรรมที่ส่งเสริมการสร้างแบบจำลองความคิด	4	4	5	4.33	0.58	ดี

ตาราง 11 (ต่อ)

รายการประเมิน	ความคิดเห็น ของผู้เชี่ยวชาญ			$\bar{X}$	S.D.	แปล ผล
	คนที่ 1	คนที่ 2	คนที่ 3			
11. กิจกรรมการเรียนรู้เป็นกิจกรรมที่ส่งเสริม กระบวนการคิดของนักเรียน	4	4	5	4.33	0.58	ดี
12. กิจกรรมเน้นให้นักเรียนเรียนรู้จากการปฏิบัติจริง	4	5	5	4.67	0.58	ดีมาก
13. กิจกรรมการเรียนรู้ส่งเสริมการเรียนรู้ผ่าน โปรแกรม Chem Draw	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
14. วัสดุอุปกรณ์ สื่อและแหล่งเรียนรู้ส่งเสริมการ สร้างแบบจำลองความคิด	4	4	5	4.33	0.58	ดี
15. วัสดุอุปกรณ์ สื่อและแหล่งเรียนรู้เหมาะสมกับ เนื้อหาสาระ	5	4	5	4.67	0.58	ดีมาก
16. นักเรียนได้ใช้สื่อและแหล่งเรียนรู้ด้วยตนเอง	4	4	4	4.00	0.00	ดี
17. นักเรียนทำซึ่งงานที่ได้ใช้ความรู้ ความคิดมากกว่าการทำ ตามที่ครุกำหนด	4	4	4	4.00	0.00	ดี
18. มีการวัดและประเมินผลที่สอดคล้องกับ มาตรฐานคุณภาพ	5	4	4	4.33	0.58	ดี
19. มีการวัดและประเมินผลที่สอดคล้องกับกิจกรรม การเรียนรู้	5	4	4	4.33	0.58	ดี
20. มีการวัดประเมินก่อน ระหว่าง หลังการจัดการ เรียนรู้	5	4	4	4.33	0.58	ดี
<b>สรุป</b>				4.42	0.49	ดี

สรุปผลการพิจารณาความเหมาะสมของแผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม Chem Draw ขั้นม้อยมศึกษาปีที่ 5 เรื่อง สารชีวโมเลกุล ทั้ง 5 แผนการจัดการเรียนรู้ พบร่วมกัน ที่มีความเหมาะสมอยู่ในระดับดี ถือว่าเป็นแผนการจัดการเรียนรู้ที่สามารถนำไปใช้ได้

ภาคผนวก ง ตัวอย่างแบบตรวจสอบคุณภาพของเครื่องมือของผู้เชี่ยวชาญ การหาค่าดัชนีความสอดคล้องระหว่างข้อคำถามของแบบวัดแบบจำลองความคิดกับรายละเอียดแนวคิด

**แบบตรวจสอบคุณภาพของเครื่องมือของผู้เชี่ยวชาญ  
การหาค่าดัชนีความสอดคล้องระหว่างข้อคำถามของแบบวัดแบบจำลองความคิด  
กับรายละเอียดแนวคิด**

**คำชี้แจง** ขอให้ท่านผู้เชี่ยวชาญได้กรุณาแสดงความคิดเห็นของท่านที่มีต่อ แบบวัดแบบจำลอง ทางความคิดของนักเรียนเรื่องสาระไม่เลกุล โดยใส่เครื่องหมาย (✓) ลงในช่อง ความคิดเห็นของท่านพร้อมเขียนข้อเสนอแนะ ที่เป็นประโยชน์ในการนำไปพิจารณา ปรับปรุงต่อไป

ข้อ	รายละเอียดของแนวคิด	ความคิดเห็นของผู้เชี่ยวชาญ			ข้อเสนอแนะ
		เหมาะสม (+1)	ไม่ แน่ใจ (0)	ไม่ เหมาะสม (-1)	
1	<u>โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน</u> ไม่เลกุลของกรดอะมิโน <sup>1</sup> ประกอบด้วยหมู่ฟังชัน์ 2 หมู่ คือ <sup>2</sup> หมู่อะมิโน (-NH <sub>2</sub> ) และหมู่คาร์บอโคชิล (-COOH) $\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{R} - \text{CH} - \text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{NH}_2 \end{array}$ <sup>1</sup> เป็นอนุจัติและอนุตัว				
2	<u>การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่ง</u> <u>ของพันธะเพปไทด์ในไมเลกุลของ</u> <u>โปรตีน</u> พันธะเพปไทด์ คือ พันธะโคเกเลนต์ ที่เกิดขึ้นระหว่าง C อะตอนในหมู่คาร์บอโคชิล (-COOH) ของกรดอะมิโน				

ข้อ	รายละเอียดของแนวคิด	ความคิดเห็นของผู้เชี่ยวชาญ			ข้อเสนอแนะ
		เหมาะสม (+1)	ไม่ แน่นใจ (0)	ไม่ เหมาะสม (-1)	
	<p>โมเลกุลหนึ่งยึดกับ N อะตอน ในหมู่อะมิโน (-NH<sub>2</sub>) ของกรดอะมิโนอีกโมเลกุลหนึ่ง</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- สารที่ประกอบด้วยกรดอะมิโน 2 โมเลกุล เรียกว่า ไดเพปไทด์</li> <li>- สารที่ประกอบด้วยกรดอะมิโน 3 โมเลกุล เรียกว่า ไตรเพปไทด์</li> <li>- สารที่ประกอบด้วยกรดอะมิโนตั้งแต่ 100 โมเลกุลขึ้นไป เรียกว่า พอลิเพปไทด์นิ่ว โปรตีน</li> </ul>				
3	<p><u>โครงสร้างของอนองค์ประกอบค่าไรต์</u></p> <p>น้ำตาลโมเลกุลเดียว หรือเรียกว่า โมโนแซคค่าไรต์ (monosaccharide) เป็นน้ำตาลที่เกิดจากการรวมตัวของคาร์บอนตั้งแต่ 3 ตัวถึง 8 อะตอน น้ำตาลกลุ่มนี้จัดอยู่ในกลุ่มของคาร์บอไฮเดรตที่ให้ส่วนของสูตรโมเลกุลคือ C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>O<sub>n</sub> เป็นคาร์บอไฮเดรตที่มีขนาดโมเลกุลเล็กที่สุด เมื่อรับประทานเข้าไปสามารถร่างกายสามารถดูดซึมแล้วนำไปใช้ได้โดยไม่ต้องย่อยอีก สำหรับน้ำตาลที่ประกอบด้วยคาร์บอน 5 ตัว เรียกว่า เพนโทส (pentose) ส่วนน้ำตาลเอก</p>				

ข้อ	รายละเอียดของแนวคิด	ความคิดเห็นของผู้เชี่ยวชาญ			ช้อเสนอแนะ
		เหมาะสม (+1)	ไม่ แน่นใจ (0)	ไม่ เหมาะสม (-1)	
	ไฮส (hexose) มีจำนวน carbon 6 อะตอม เป็นน้ำตาลที่พบมากที่สุด มี 3 ชนิด คือ น้ำตาลกลูโคส น้ำตาลฟรุกโตส และน้ำตาลกาแลกโตส น้ำตาลพากนี้จะละลายน้ำได้ดี เป็นผลึกสีขาว มีรสหวาน พบร้าในผักผลไม้ น้ำนม และน้ำผึ้ง				
4	<u>โครงสร้างของไดแซคคาไรด์</u>  น้ำตาลโมเลกุลคู่ หรือเรียกว่าไดแซคคาไรด์(disaccharide) หรือ น้ำตาลสองชั้น (double sugar) จัดอยู่ในกลุ่มของคาร์บอไฮเดรตที่ให้รสหวาน เป็นคาร์บอไฮเดรตที่เกิดโดยในแซคคาไรด์ 2 โมเลกุล มารวมตัวกัน เมื่อเรารับประทานน้ำตาลโมเลกุลคู่เข้าไป จะมีการย่อยโดยเอนไซม์ในระบบย่อยอาหารได้น้ำตาลชั้นเดียวท่อนจึงจะดูดซึมต่อไปได้ คาร์บอไฮเดรตประเภทนี้ที่สำคัญคือ น้ำตาลซูโคโรสหรือน้ำตาลทราย น้ำตาลอมอลิส และน้ำตาลแล็กโตส มีความสามารถในการละลาย น้ำได้ดี น้ำตาลอมอลิสละลายน้ำได้ค่อนข้างดี ส่วนน้ำตาลแล็กโตสละลายน้ำได้เล็กน้อย				

ข้อ	รายละเอียดของแนวคิด	ความคิดเห็นของผู้เชี่ยวชาญ			ข้อเสนอแนะ
		เหมาะสม (+1)	ไม่ แน่นใจ (0)	ไม่ เหมาะสม (-1)	
5	<p><u>โครงสร้างของพอลิแซ็คไพร์ด</u></p> <p>เป็นคาร์บอเนตที่มีโมเลกุลขนาดใหญ่มาก ประกอบด้วยน้ำตาลโมเลกุลเดี่ยวจำนวนมากหลายโมเลกุลมาเชื่อมตอกัน พอลิแซ็คไพร์ดเป็นกลุ่มคาร์บอเนตเดี่ยวที่ไม่มีรสมานะ ละลายน้ำได้ยากหรือไม่ละลายเลย แบ่งออกเป็น 3 ชนิด ได้แก่ แป้ง เซลลูโลส และไกลโคเจน</p>				
6	<p><u>องค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน</u></p> <p>ไขมัน และน้ำมัน (Fat and oil) คือสารอินทรีย์ประเภทลิปิดชนิดหนึ่ง มีสูตรทั่วไปดังนี้</p> $  \begin{array}{c}  \text{O} \\     \\  \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C} - \text{R}_1 \\    \\  \text{O} \\     \\  \text{CH} - \text{O} - \text{C} - \text{R}_2 \\    \\  \text{O} \\     \\  \text{CH}_2 - \text{O} - \text{C} - \text{R}_3  \end{array}  $ <p>ไขมันและน้ำมันมีหมู่ฟังก์ชันเหมือนเอสเทอเรจด้วยสารประกอบเอสเทอเรชนิดหนึ่งได้</p>				

ข้อ	รายละเอียดของแนวคิด	ความคิดเห็นของผู้เชี่ยวชาญ			ข้อเสนอแนะ
		เหมาะสม (+1)	ไม่ แน่นใจ (0)	ไม่ เหมาะสม (-1)	
7 และ 8	<p><u>สรุปร่างของกรดไขมันอิมตัวและกรดไขมันไม่อิมตัว</u></p> <p>กรดไขมัน (Fatty acid) คือ กรดอินทรีย์ชนิดหนึ่งที่มีหมู่คาร์บอไฮเดรตเป็นหมู่พังก์ชัน สูตรทั่วไปดังนี้</p> <p style="text-align: center;"> <math display="block">\text{R}_1 - \overset{\text{O}}{\underset{\text{H}}{\text{C}}} - \text{R}_2 - \overset{\text{O}}{\underset{\text{H}}{\text{C}}} - \text{R}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{R}_1 - \text{OH} + \text{C}_{16}\text{H}_{32}\text{COOH}</math> <math display="block">\text{R}_1 - \text{OH} + \text{C}_{16}\text{H}_{32}\text{COOH}</math> </p> <p>จำนวน C อะตอมเป็นเลขคู่ C ใน R ต่อ กันเป็นสายยาวไม่ค่อยพับ彎 曲 กิ่งก้านสาขา และขาดเป็นวงปิด</p>				
9	<p><u>โครงสร้างของกรดนิวคลีอิก</u></p> <p>กรดนิวคลีอิกเป็นสารชีวโมเลกุลที่มีขนาดใหญ่ ประกอบด้วยโมเลกุลย่อยๆ ที่เรียกว่า นิวคลีโอไทด์ (nucleotide) จำนวนมากมาสร้างพันธะโคลเวเลนต์ต่อ กันเป็นสายยาวโดยโมเลกุลนิวคลีโอไทด์จะประกอบด้วย 3 หน่วยย่อย ดังนี้</p> <p>1) น้ำตาลเพโนทอส (pentose) เป็นน้ำตาลโมเลกุลเดี่ยวซึ่งประกอบด้วยคาร์บอน 5 อะตอม มี 2 ชนิด คือ น้ำตาลไรโบส (ribose) ซึ่งเป็นองค์ประกอบของอาร์เอ็นเอและดี</p>				

ข้อ	รายละเอียดของแนวคิด	ความคิดเห็นของผู้เชี่ยวชาญ			ข้อเสนอแนะ
		เหมาะสม (+1)	ไม่ แน่ใจ (0)	ไม่ เหมาะสม (-1)	
	<p>ออกซีไรบอส (deoxyribose) ซึ่งเป็นองค์ประกอบของดีเอ็นเอ โดยทั้งสองชนิดจะมีความแตกต่างกันคือ น้ำตาลตือออกซีไรบอสจะมีอะดอมธาตุออกซิเจนน้อยกว่าน้ำตาลไรบอสอยู่ 1 อะดอม</p> <p>2) ในไตรเจนเบส (nitrogenous base) มีอยู่ทั้งสิ้น 5 ชนิด คือ อะเดนีน (Adenine ; A), กวานีน (Guanine ; G), ไซโตซีน (Cytosine ; C), ยูเรซิล (Uracil ; U) และไทเมีน (Thymine ; T) ซึ่งส่วนของไนโตรเจนเบสนี้จะเป็นส่วนที่กำหนดความแตกต่างของโมเลกุลนิวคลีอิโ Ik โดยในดีเอ็นเอจะประกอบด้วยนิวคลีอิโ Ik ชนิดที่มีเบสเป็น A, C, G หรือ T ขณะที่ในอาร์เอ็นเอประกอบด้วยนิวคลีอิโ Ik ชนิดที่มีเบสเป็น A, C, G หรือ U</p> <p>3) หมู่ฟอกเฟต เป็นบริเวณที่สามารถสร้างพันธะกับน้ำตาลเพนไทส์ของนิวคลีอิโ Ik อีกโมเลกุล ทำให้โมเลกุลของนิวคลีอิโ Ik แต่ละโมเลกุลสามารถเชื่อมต่อกันได้</p>				

ลงชื่อ.....ผู้ประเมิน

(.....)

ตำแหน่ง .....

**ภาคผนวก ๑ ผลการประเมินความสอดคล้องระหว่างข้อคำถามของแบบวัดแบบจำลอง  
ความคิดกับรายละเอียดแนวคิด**

**ตาราง 12 ผลการประเมินความสอดคล้องระหว่างข้อคำถามของแบบวัดแบบจำลอง  
ความคิดกับรายละเอียดแนวคิด โดยผู้เชี่ยวชาญ ( $k = 3$ )**

แนวคิดย่อย	ข้อที่	คะแนนความคิดเห็นของ			ผลรวม	IOC		
		ผู้เชี่ยวชาญ		คนที่ 3				
		คนที่ 1	คนที่ 2					
โครงสร้างพื้นฐานของกรดอะมิโน	1	1	1	1	3	1		
การเกิดพันธะเพปไทด์และตัวแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน	2	1	1	1	3	1		
โครงสร้างของมอนอยเช็กค่าไร์ด	3	1	1	1	3	1		
โครงสร้างของไดอะซึคิค่าไร์ด	4	1	1	1	3	1		
โครงสร้างของพอลิอะซึคิค่าไร์ด	5		1	1	3	1		
องค์ประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน	6	1	1	1	3	1		
รูปร่างของกรดไขมันอิมตัวและกรดไขมันไม่อิมตัว	7	1	1	1	3	1		
โครงสร้างของกรดนิวคลีอิก	8	1	1	1	3	1		
	9	1	1	1	3	1		

สรุปผลการประเมินความสอดคล้องระหว่างข้อคำถามของแบบวัดแบบจำลองความคิดกับรายละเอียดแนวคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล พบว่า มีข้อคำถามที่มีความสอดคล้อง หรือมีค่าดัชนีความสอดคล้อง (IOC) สูงกว่า 0.5 จำนวน 8 ข้อ

## **ภาคผนวก ๙ ตัวอย่างเครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย**

1. แผนการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw เรื่องสารชีว-ไมเลกุล
2. แบบบันทึกหลังสอนของครู
3. แบบวัดแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวไมเลกุล
4. แบบสัมภาษณ์ประกอบภาพและเหตุการณ์

## แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 1

กลุ่มสาระการเรียนรู้วิทยาศาสตร์ ว30102 เคมีพื้นฐาน  
หน่วยการเรียนรู้ที่ 5 เรื่อง สารชีวโมเลกุล  
ชื่อเรื่อง ปรอตีน

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5/3  
ภาคเรียนที่ 2 ปีการศึกษา 2561  
เวลา 5 ชั่วโมง

### 1. มาตรฐานการเรียนรู้

สาระที่ 3 สารและสมบัติของสาร

มาตรฐาน ว 3.2 เช้าใจนลักษณะและธรรมชาติของการเปลี่ยนแปลงสถานะของสาร การเกิดสารละลาย การเกิดปฏิกิริยา มีกระบวนการสืบเสาะหาความรู้และจิตวิทยาศาสตร์ สื่อสารสิ่งที่เรียนรู้ และนำความรู้ไปใช้ประโยชน์

สาระที่ 8 ธรรมชาติของวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี

มาตรฐาน ว 8.1 ใช้กระบวนการทางวิทยาศาสตร์และจิตวิทยาศาสตร์ในการสืบเสาะหาความรู้ การแก้ปัญหา รู้ว่าปรากฏการณ์ทางธรรมชาติที่เกิดขึ้นส่วนใหญ่มีรูปแบบที่แน่นอน สามารถอธิบายและตรวจสอบได้ภายใต้ข้อมูลและเครื่องมือที่มีอยู่ในช่วงเวลาหนึ่ง ๆ เช้าใจว่า วิทยาศาสตร์ เทคโนโลยี สังคม และสิ่งแวดล้อมมีความเกี่ยวข้องสัมพันธ์กัน

### 2. ตัวชี้วัด

ว 3.2 น.4-6/9 ทดลองและอธิบายองค์ประกอบ ประโยชน์และปฏิกิริยาบางชนิดของโปรตีน และการนิวคลีอิก

ว 8.1 ม.4-6/2 สร้างสมมติฐานที่มีทฤษฎีรองรับ หรือคาดการณ์สิ่งที่จะพบ หรือสร้างแบบจำลอง หรือสร้างรูปแบบ เพื่อนำไปสู่การสำรวจตรวจสอบ

ว 8.1 ม.4-6/8 พิจารณาความน่าเชื่อถือของวิธีการและผลการสำรวจตรวจสอบ โดยใช้หลักความคลาดเคลื่อน ของการวัดและการสังเกต เสนอแนะการปรับปรุงวิธีการสำรวจตรวจสอบ

ว 8.1 ม.4-6/9 นำผลของการสำรวจตรวจสอบที่ได้ทั้งวิธีการและองค์ความรู้ที่ได้ไปใช้สร้างคำถานใหม่ นำไปใช้แก้ปัญหาในชีวิตจริง

### 3. จุดประสงค์การเรียนรู้

#### ด้านความรู้ (K)

- นักเรียนระบุธาตุองค์ประกอบหลักและหน่วยย่อของโปรตีนได้
- นักเรียนอธิบายความหมายและความสำคัญของกรดอะมิโนจำเป็นได้

3. นักเรียนอธิบายการเกิดพันธะเพปไทด์และระบุตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีนได้

4. นักเรียนอธิบายวิธีทดสอบโปรตีนในอาหารได้

#### ด้านทักษะ (P)

1. นักเรียนสร้างแบบจำลอง 3 มิติ แสดงโครงสร้างทั่วไปของกรดอะมิโน และแสดงพันธะเพปไทด์ที่เขื่อมกรดอะมิโนเข้าด้วยกันเป็นโซเดียมของโปรตีนได้

2. นักเรียนสร้างแบบจำลอง 3 มิติ แสดงโครงสร้างการเกิดสารประกอบเชิงชั้นระหว่างคopolymer (II) ไอออนกับในต่อเจนในการทดสอบโปรตีนในอาหารได้

#### ด้านจิตพิสัย (A)

1. นักเรียนมีความมุ่งมั่นและตั้งใจในการเรียน

### 4. สาระสำคัญ

หน่วยย่อยของโปรตีนคือ กรดอะมิโน โดยกรดอะมิโนจำนวนมากเขื่อมต่อกันด้วยพันธะเพปไทด์ ระหว่างอะตอมของคาร์บอนในหมู่คาร์บอキซิลของกรดอะมิโนโมเลกุลหนึ่งกับอะตอมของไนโตรเจนในหมู่อะมิโนของกรดอะมิโนอีกโมเลกุลหนึ่ง ทดสอบได้โดยใช้สารละลายไบูเรต ได้สารสีน้ำเงินม่วง ซึ่งเป็นสารประกอบเชิงชั้นระหว่างคopolymer (II) ไอออนกับในต่อเจนในสารที่มีไดเพปไทด์ตั้งแต่ 1 พันธะขึ้นไป กรดอะมิโนบางชนิดร่วงกายสามารถสังเคราะห์ได้ แต่บางชนิดสังเคราะห์เองไม่ได้ ต้องได้รับจากภายนอกเท่านั้น

### 5. สาระการเรียนรู้

โปรตีนเป็นพอลิเมอร์ธรรมชาติที่มีมวลโมเลกุลสูง ประกอบด้วยกรดอะมิโนจำนวนมาก เขื่อมต่อกันด้วยพันธะเพปไทด์ ซึ่งเป็นพันธะโคเกลน์ระหว่างอะตอมของคาร์บอนในหมู่คาร์บอキซิลของกรดอะมิโนโมเลกุลหนึ่งกับอะตอมของไนโตรเจนในหมู่อะมิโนอีกโมเลกุลหนึ่ง โดยแหล่งของโปรตีนพบในอาหารประเภทเนื้อสัตว์ นม ไข่ สัตว์ และฯ เป็นต้น สามารถทดสอบโปรตีนในอาหารได้โดยใช้สารละลายไบูเรต ซึ่งก็คือสารละลายคopolymer (II) ซัลเฟต ( $\text{CuSO}_4$ ) เจือจางในสารละลายเบส สารละลายดังกล่าวจะทำปฏิกิริยากับในต่อเจนของสายเพปไทด์ ได้สารสีน้ำเงินม่วง ซึ่งเป็นสีของสารประกอบเชิงชั้นระหว่างคopolymer (II) ไอออนกับในต่อเจนในสารที่มีไดเพปไทด์ตั้งแต่ 1 พันธะขึ้นไป เรียกว่าการทดสอบนี้ว่า การทดสอบไบูเรต (biuret test)

โมเลกุลของกรดอะมิโนประกอบด้วยหมู่ฟังชันก์ 2 หมู่ คือ หมู่อะมิโน ( $-\text{NH}_2$ ) และหมู่คาร์บอキซิล ( $-\text{COOH}$ ) เป็นโครงสร้างพื้นฐาน โปรตีนในร่างกายของคนประกอบด้วยกรดอะมิโนหลัก

20 ชนิด ซึ่งมีโครงสร้างต่างกันที่มุ่ง R ทำให้กรดอะมิโนมีความแตกต่างกัน ทั้งรูปร่าง ขนาด ความ มีช้ำ และประจุ เช่น ต้านมุ่ง R มีจำนวนคาร์บอน (C) มากจะทำให้กรดอะมิโนมีขนาดใหญ่ หรือ ต้านมุ่ง R มีช้ำ และมีประจุจะทำให้กรดอะมิโนแสดงคุณสมบัติละลายน้ำได้ กรดอะมิโนบางชนิด ร่างกายสามารถสังเคราะห์ได้ แต่บางชนิดสังเคราะห์เองไม่ได้ ต้องได้รับจากภายนอกเท่านั้น ซึ่ง เรียกว่า กรดอะมิโนจำเป็น ได้แก่ เมไทโอลีน ทริโอลีน ไลซีน เวลีน ลิวีน ไอโซลิวีน ฟีนิโลลาโนน ทริปโตเฟน และไฮสติดีน

## 6. วิธีการจัดการเรียนรู้

กิจกรรมการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม ChemDraw มีขั้นตอนดังนี้  
ขั้นตอนที่ 1

### 1. ขั้นสร้างแบบจำลอง

#### 1.1 ครูนำเข้าสู่บทเรียนโดยใช้คำถ้ามกราฟต้น

คำถ้า	แนวคิดสอน
- ตอนเข้ากินข้าวกับอาหารตามปกติ	- ผัดกระเพรา ข้าวมันไก่ ไข่ต้ม ฯลฯ (อาหารต่าง ๆ)
- นักเรียนคิดว่าอาหารที่นักเรียนกินเข้าไป มีสารอาหารประเภทใดเป็นองค์ประกอบ บ้าง	- โปรตีน คาร์โบไฮเดรต ไขมัน วิตามิน เกลือแร่ ฯลฯ
- ให้นักเรียนยกตัวอย่างอาหารที่มีโปรตีน ในชีวิตประจำวันที่ตนเองรู้จัก	- ผัดกระเพรา ข้าวมันไก่ ไข่ต้ม ถั่วต้ม ฯลฯ (อาหารต่าง ๆ)
- เราจะพบโปรตีนได้ตามแหล่งใดบ้าง	- เนื้อสัตว์ ไข่ไก่ นม ถั่วต่าง ๆ
- เราจะรู้ได้อย่างไรว่าอาหารที่เรา รับประทานเข้าไปมีโปรตีนเป็น องค์ประกอบ	- กินแล้วแข็งแรง มีพลังงาน ทดสอบโดยใช้สารละลายใบบูร์เจต

1.2 ครูแบ่งกลุ่มนักเรียนออกเป็น 8 กลุ่ม ๆ ละ 5-6 คน พิจารณาและวิเคราะห์ว่าวันนี้เราจะทำการทดสอบโปรตีนในอาหารกัน

1.3 นักเรียนแต่ละกลุ่มทำการทดลองกิจกรรมที่ 5.2 การทดสอบโปรตีนในอาหาร ในหนังสือเรียนเคมีพื้นฐาน สรว. ดังนี้

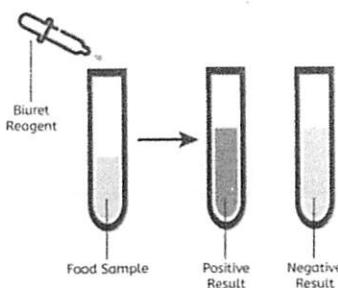
(1) ใช้ข้าวติบ 1 cm<sup>3</sup> ลงในหลอดทดลองขนาดเล็ก เติมสารละลายน้ำเดี่ยมไอ ครอกไซด์ 2.5 mol/dm<sup>3</sup> จำนวน 1 cm<sup>3</sup>

(2) เติมสารละลายคอเปปอร์ (II) ชัลเฟต 0.1 mol/dm<sup>3</sup> ลงไป 5 หยด สังเกตและบันทึกการเปลี่ยนแปลง

(3) ทำการทดลองซ้ำในข้อ 1 และ 2 แต่ใช้สารอาหารอื่น ๆ ที่นักเรียนสนใจ เช่น นมถั่วเหลือง นมสด น้ำมันพืช ข้าวเจ้าบดละเอียด เป็นต้น สังเกตและบันทึกผล

1.4 นักเรียนแต่ละกลุ่มบันทึกผลการทดลอง ร่วมกันสรุปและอภิปรายผลการทดลองในใบงานการทดลอง

Biuret Test for Protein



ตัวอย่างผลการทดลองการทดสอบโปรตีนในอาหาร

1.5 ครูและนักเรียนร่วมกันอภิปรายหลังการทดลอง โดยมีแนวทางการอภิปรายดังนี้

“อาหารที่นำมาทดสอบ ถ้ามีโปรตีนอยู่ด้วยจะเกิดการเปลี่ยนแปลงเป็นสีเข้มพูม่วงเหมือนกัน ถ้าไม่มีโปรตีนอยู่ด้วย สารละลายคอเปปอร์ (II) ชัลเฟตจะไม่เปลี่ยนสี”

1.6 ครูตั้งคำถามเพื่อนำไปสู่การสร้างแบบจำลองความคิดของนักเรียน ดังนี้ “สีเข้มพูม่วง ที่เกิดขึ้น เกิดจากอะไร และเป็นสีของสารใด”

ช่วงมองที่ 2 - 3

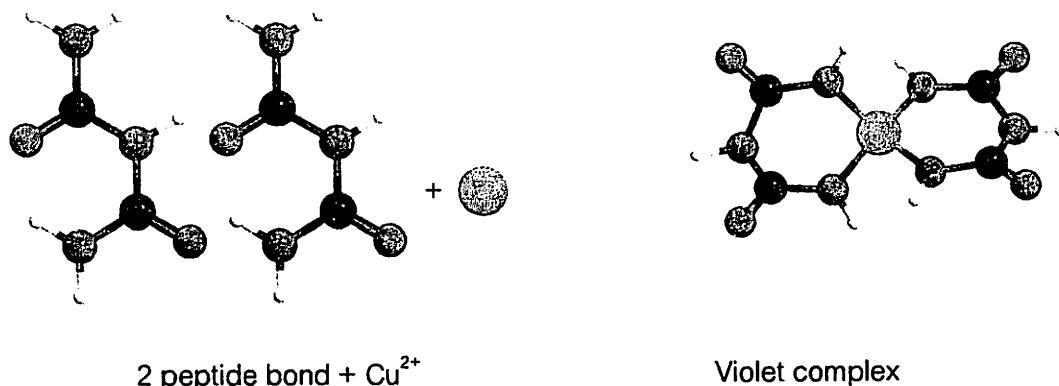
2. ขั้นการแสดงออกแบบจำลอง

2.1 นักเรียนแต่ละกลุ่มร่วมกันวาดแบบจำลองสามมิติ และการเกิดสารสีเข้มพูม่วงจากกระบวนการทดสอบไบยูเรต โดยใช้โปรแกรม Chem Draw

2.2 นักเรียนแต่ละกลุ่มน้ำเส้นออกแบบจำลองสามมิติแสดงการเกิดสารสีชุมพูม่วงจากการทดสอบใบญูเร็ต ของกลุ่มคนเองหน้าชั้นเรียน

2.3 ครูและนักเรียนร่วมกันอภิปรายเกี่ยวกับการเกิดสารสีชุมพูม่วงจากการทดสอบใบญูเร็ต เพื่อให้ได้ข้อสรุปดังนี้

“การที่สีของสารละลายคือ peptide (II) ขั้ลเฟตเกิดการเปลี่ยนแปลงจากสารละลายสีฟ้าเป็น สีชุมพูม่วง เนื่องจากพันธะเพปไทด์ในโปรตีนจะทำปฏิกิริยากับสารละลายคือ peptide (II) ขัลเฟตในเบส เกิดเป็นสารเรืองแสงที่มีสีม่วง ดังภาพ”



#### ขั้วโมงที่ 4

### 3. ขั้นการทดสอบแบบจำลอง

3.1 ครูใช้คำถามกระตุ้นเพื่อเชื่อมโยงไปถึงโครงสร้างของโปรตีน โดยใช้แบบจำลองสามมิติ ที่นักเรียนได้สร้างขึ้นด้วยประกอบการตอบคำถาม

- จากแบบจำลองสามมิติที่นักเรียนได้วาด ส่วนใด คือโครงสร้างของโปรตีน	
- โปรตีนมีชาตุใดเป็นองค์ประกอบ	- ชาตุ C, H, O และ N เป็น องค์ประกอบหลัก
- หน่วยย่อยของโปรตีนคืออะไร	- กรดอะมิโน

<ul style="list-style-type: none"> <li>- หน่วยย่อยของโปรตีนเชื่อมต่อกันอย่างไรด้วยพันธะเพปไทด์</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- เชื่อมต่อกันด้วยพันธะเพปไทด์ระหว่างอะตอมของ C ในหมู่คาร์บอคิลของกรดอะมิโนและกลุ่มนี้กับอะตอมของ N ในหมู่อะมิโนของกรดอะมิโนอีกกลุ่มนึง</li> </ul>
---	---

3.2 ครูให้นักเรียนแต่ละกลุ่มแสดงออกแบบจำลองสามมิติอีกครั้ง โดยใช้โปรแกรม Chem Draw ในการสร้างแบบจำลองของกรดอะมิโน และการเกิดพันธะเพปไทด์

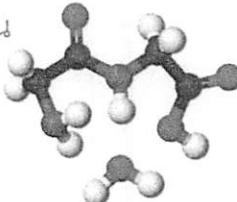


ตัวอย่างแบบจำลอง 3 มิติ ของกรดอะมิโน ตัวอย่างแบบจำลอง 3 มิติ การเกิดพันธะเพปไทด์

3.3 ครูและนักเรียนร่วมกันอภิปรายเกี่ยวกับแบบจำลองสามมิติแสดงโครงสร้างทั่วไปของกรดอะมิโนที่นักเรียนสร้างขึ้น เพื่อให้นักเรียนตรวจสอบแบบจำลองความคิดทางวิทยาศาสตร์ของตนเอง โดยครูใช้คำถามดังนี้

คำถาม	แนวคิดตอบ
<ul style="list-style-type: none"> <li>- โครงสร้างทั่วไปของกรดอะมิโนที่นักเรียนสร้าง ประกอบด้วยอะไรบ้าง</li> </ul>	
<ul style="list-style-type: none"> <li>- นักเรียนคิดว่าองค์ประกอบใดในโครงสร้างของกรดอะมิโนแต่ละชนิดที่มีเหมือนกันและแตกต่างกัน</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- เมื่อนอกนี้ คือ หมู่อะมิโน (<math>\text{-NH}_3^+</math>) อย่างน้อย 1 หมู่ และหมู่คาร์บอคิล (<math>\text{-COOH}</math>) อย่างน้อย 1 หมู่ เกาะที่คาร์บอนตัวเดียว กัน</li> <li>- แตกต่างกัน คือ ไซด์เชนส์ (side chains)</li> </ul>
<ul style="list-style-type: none"> <li>- นักเรียนคิดว่าองค์ประกอบใดในโครงสร้างทั่วไปของกรดอะมิโนจะมีผลต่อสมบัติของกรดอะมิโน</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- ไซด์เชนส์ (side chains) เป็นส่วนที่ทำให้กรดอะมิโนแต่ละชนิดมีสมบัติแตกต่างกัน</li> </ul>

3.4 ครูและนักเรียนร่วมกันอภิปรายเกี่ยวกับแบบจำลองสารมิตรแสดงพันธะเพปไทด์ที่เขื่อมกรดอะมิโนเข้าด้วยกันเป็นโซ่ยาวของโปรตีน โดยใช้คำตาม ดังนี้

คำตาม	แนวคิดตอบ
- พันธะเพปไทด์ที่เขื่อมกรดอะมิโนเข้าด้วยกันเกิดขึ้นระหว่างองค์ประกอบใดของกรดอะมิโน	- เขื่อมระหว่าง C ในหมู่คาร์บอเนต กับ N ในหมู่อะมิโน 
- นักเรียนคิดว่าการเกิดพันธะเพปไทด์ระหว่างกรดอะมิโน มีผลิตภัณฑ์อะไรเกิดขึ้นบ้าง	- ปฏิกิริยาระหว่าง $\text{OH}$ ในหมู่คาร์บอเนต กับ $\text{H}$ ในหมู่อะมิโน จะผลิตภัณฑ์คือ $\text{H}_2\text{O}$
- นักเรียนคิดว่าโปรตีนแต่ละชนิดประกอบด้วยกรดอะมิโนที่เหมือนกันและมีจำนวนเท่ากันหรือไม่	- ไม่เหมือนและมีจำนวนต่างกัน

3.5 ครูให้นักเรียนแต่ละกลุ่มใช้แบบจำลองสารมิตรของตนเองอธิบายความแตกต่างของกรดอะมิโนชนิดต่าง ๆ โดยอธิบายถึงตำแหน่งที่กรดอะมิโนแสดงชนิดที่แตกต่างกัน

#### แนวการอธิบาย

สูตรทั่วไปของกรดอะมิโน

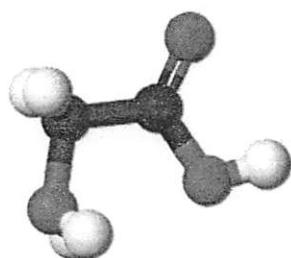
โดย R คือ ไซด์เชน (side chains) เป็นกลุ่มอะตอมของธาตุต่าง ๆ

อะตอมสีดำ คือ คาร์บอน (C)

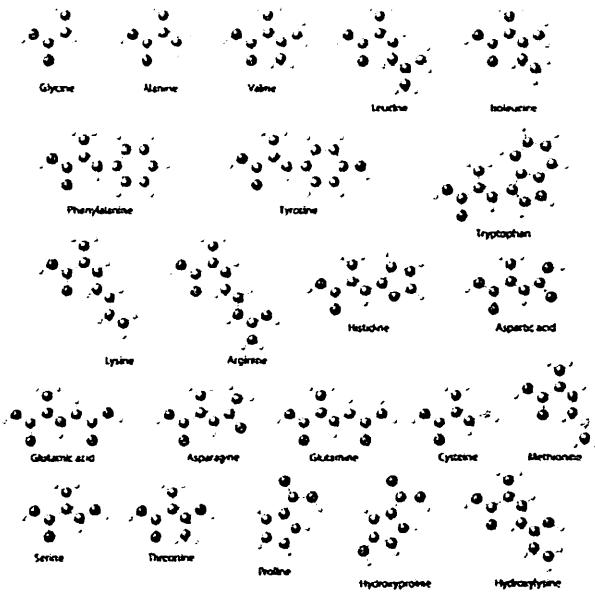
อะตอมสีน้ำเงิน คือ ไนโตรเจน (N)

อะตอมสีแดง คือ ออกซิเจน (O)

อะตอมสีขาว คือ ไฮโดรเจน (H)



ตำแหน่งที่ปั่งบากชนิดของกรดอะมิโนคือ R หรือ ไซด์เชน (side chains) ดังนั้นกรดอะมิโนชนิดต่าง ๆ จะแตกต่างกันที่ตำแหน่ง R



ตัวอย่าง แบบจำลองสารมิติของกรดอะมิโนชนิดต่าง ๆ

3.6 หากแบบจำลองสารมิติของนักเรียนกลุ่มใดไม่สามารถอธิบายประเด็งดังกล่าวข้างต้นได้ ต้องกลับไปแก้ไขแบบจำลองใหม่อีกครั้ง

### ช่วงมองที่ 5

#### 4. ขั้นการประเมินแบบจำลอง

4.1 นักเรียนแต่ละกลุ่มร่วมกันอภิปรายเกี่ยวกับแบบจำลองของกลุ่มตนเองอีกครั้งเพื่อดูว่า แบบจำลองนั้นถูกต้องหรือไม่

#### 4.2 ครุอธิบายเพิ่มเติมเกี่ยวกับกรดอะมิโนจำเป็น

“กรดอะมิโนเพียง 8 ชนิดเท่านั้นที่ถือว่าเป็นกรดอะมิโนจำเป็น เพราะร่างกายจะไม่สามารถขึ้นเองได้ ต้องได้รับจากการรับประทานอาหารต่าง ๆ รวมไปถึงอาหารเสริม และยังมีกรดอะมิโนจำเป็นตัวที่ 9 ที่มีชื่อว่าอิสทีดีนซึ่งจัดเป็นกรดอะมิโนจำเป็นเฉพาะในเด็กและทารกเท่านั้น ส่วนกรดอะมิโนไม่จำเป็นนั้nr่างกายสามารถสร้างขึ้นเองได้

- ทริปโตเฟน (Tryptophan) ลดความเครียด บรรเทาอาการไมเกรน ช่วยส่งเสริมการนอนหลับอย่างเป็นธรรมชาติ
- ทรีโอนีน (Threonine) ช่วยเพิ่มน้ำมูกคุ้มกัน ช่วยเผาผลาญไขมัน และมีส่วนสำคัญในการสร้างกรดอะมิโนอย่างไอลีนและเซรีน
- พีนิลอะลานีน (Phenylalanine) เพิ่มความตื่นตัว เสริมความจำ บรรเทาอาการซึมเศร้า ลดความอหังการ และช่วยเพิ่มความสนใจในเรื่องเพศ

- เมทีโอนีน (Methionine) เป็นสารต่อต้านอนุมูลอิสระอันทรงพลัง และช่วยในการย่อยสลายไขมัน
- ลิวซีน (Leucine) ช่วยกระตุ้นการทำงานของสมอง เพิ่มพลังให้กล้ามเนื้อ และช่วยให้เซลล์ประสาทแข็งแรงขึ้น
- ไลซีน (Lysine) ช่วยเสริมสมานาธิ ช่วยป้องกันโรคเริมและโรคกระดูกพูน บรรเทาบัญชาด้านการสืบพันธุ์
- วาลีน (Valine) ช่วยกระตุ้นสมรรถนะของสมองและช่วยการประสานกันของ กล้ามเนื้อ
- ไอโซลิวซีน (Isoleucine) ช่วยเสริมสร้างการเจริญเติบโตและเสริมสร้างการ ทำงานของระบบประสาท ช่วยพัฒนาการเรียนรู้
- ไฮสทีดีน (Histidine) เป็นกรดอะมิโนจำเป็น สำหรับทางการและเด็กเท่านั้น\*\*

4.3 ครูให้คำแนะนำวิธีการแบบจำลองสามมิติของนักเรียนที่สร้างขึ้นโดยใช้โปรแกรม Chem

Draw

4.4 นักเรียนทำแบบวัดแบบจำลองความคิดและแบบทดสอบหลังเรียน เรื่อง สารชีว ไมเดกูล

## 7. สื่อและแหล่งเรียนรู้

- โปรแกรม ChemDraw
- อุปกรณ์การทดลองทางวิทยาศาสตร์กิจกรรมที่ 5.2 การทดสอบโปรตีนในอาหาร
- ในงานการทดลอง
- ในงาน เรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์
- ในงานการสร้างแบบจำลองความคิด เรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์

### 8. การวัดและประเมินผล

จุดประสงค์การเรียนรู้	วิธีการวัด	เครื่องมือที่ใช้วัด	ฐบดิค
<u>ด้านความรู้ (K)</u> 1. นักเรียนระบุมาตรฐานคุณภาพของหลักและหน่วยอย่างของประเทศไทยได้ 2. นักเรียนอธิบายการเกิดพันธะเพปไทด์และระบุตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของประเทศไทยได้ 3. นักเรียนอธิบายความหมายและความสำคัญของกรดอะมิโนจำเป็นได้ 4. นักเรียนอธิบายวิธีทดสอบโปรตีนในอาหารได้	- นักเรียนทำแบบวัดแบบจำลองความคิด เรื่องสารชีวโมเลกุล - นักเรียนทำใบงานเรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์และใบงานการสร้างแบบจำลองความคิด เรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์ - ครูสัมภาษณ์นักเรียน	- แบบวัดแบบจำลองทางความคิด เรื่องสารชีวโมเลกุล - ใบงานเรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์ - ใบงานการสร้างแบบจำลองความคิด เรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์ - แบบสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์	- นักเรียนร้อยละ 60 มีแบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง - นักเรียนได้คะแนนมากกว่า 60%
<u>ด้านทักษะ (P)</u> 1. นักเรียนสร้างแบบจำลองแสดงโครงสร้างทั่วไปของกรดอะมิโน และแสดงพันธะเพปไทด์ที่เข้มกรดอะมิโนเข้าด้วยกันเป็นเชิงๆ ของประเทศไทยได้	- ครูประเมินชิ้นงานนักเรียน	- แบบประเมินชิ้นงาน	- มากกว่าระดับดี ถือว่าฝ่าน

<p>2. นักเรียนสร้างแบบจำลองแสดงโครงสร้างการเกิดสารประกอบของเชิงชั้อนระหว่างคopolymer (II) ไอออนกับไนโตรเจนในการทดสอบโปรตีนในอาหารได้</p>			
<p><u>ด้านจิตพิสัย (A)</u></p> <p>1. นักเรียนมีความมุ่งมั่นและตั้งใจในการเรียน</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- ครูสังเกตนักเรียน</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- แบบสังเกตพฤติกรรมการเรียน</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- มากกว่าระดับดีถึงว่าผ่าน</li> </ul>

ខ្លួនឯងទុកដាក់របស់ខ្លួន

ខ្លួនឯងទុកដាក់របស់ខ្លួន

ខ្លួនឯងទុកដាក់របស់ខ្លួន

6. ពូជនិត្យ

## **ប័ណ្ណាខាងការទីន្ទូន**

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

## **សារធាតុខាងការទីន្ទូន**

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

## **នៅពេលវេលាដែលត្រូវបានរៀបចំឡើង**

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

លេខីម្ពោះ ..... ជូនប្រាស់ ..... លេខីម្ពោះ ..... ជូនប្រាស់  
(នាយកដ្ឋាន សារិក) (នាយកបណ្តុះបណ្តាល សាយកុំព្យូទ័រ)  
គ្រួសារីសារិក (គ.ស.ិ) គ្រួសារីសារិក (គ.ស.ិ)  
រាជក្រឹតា ..... រាជក្រឹតា .....

## แบบประเมินชิ้นงานแบบจำลอง

กลุ่มที่ ..... เรื่องที่สอน ..... ชั้น .....

รายการประเมิน	ระดับคะแนน			คะแนน
	ตีมาก (3)	ตี (2)	พอใช้ (1)	
1. ความถูกต้องของแบบจำลอง	ว่าด้วยแบบจำลองที่มีชนิดของอะตอมจำนวน จำนวนอะตอมแต่ละชนิด สัญลักษณ์ทางวิทยาศาสตร์ได้ถูกต้องและครบถ้วน	ว่าด้วยแบบจำลองที่มีชนิดของอะตอมจำนวนอะตอมแต่ละชนิด สัญลักษณ์ทางวิทยาศาสตร์ได้ถูกต้องแต่ไม่ครบถ้วน	ว่าด้วยแบบจำลองที่มีชนิดของอะตอมจำนวนอะตอมแต่ละชนิด สัญลักษณ์ทางวิทยาศาสตร์ไม่ถูกต้องและไม่ครบถ้วน	
2. อธิบายสถานการณ์ที่ศึกษาได้	ว่าด้วยแบบจำลองที่แสดงรายละเอียดเงื่อนไข หรือสิ่งที่ต้องการศึกษาได้ครบถ้วนแต่ไม่ชัดเจน	ว่าด้วยแบบจำลองที่แสดงรายละเอียดเงื่อนไข หรือสิ่งที่ต้องการศึกษาได้ครบถ้วนแต่ไม่ชัดเจน	ว่าด้วยแบบจำลองที่แสดงรายละเอียดเงื่อนไข หรือสิ่งที่ต้องการศึกษาไม่ครบถ้วนและไม่ชัดเจน	

ลงชื่อ ..... ผู้ประเมิน

(นางสาวนิลุบล สาระ)

วันที่ .....

## แบบสังเกตพฤติกรรมการเรียน

กลุ่ม ที่	หัวข้อการประเมิน																		รวม		
	การตอบคำถาม				ความตั้งใจเรียน				การช่วยเหลือเพื่อน สมาชิก				การเข้าเรียน				การส่งงาน				
	3	2	1	0	3	2	1	0	3	2	1	0	3	2	1	0	3	2	1	0	
1																					
2																					
3																					
4																					
5																					
6																					
7																					
8																					

### ระดับคุณภาพ

คะแนน 12 – 15 หมายถึง ดีมาก

คะแนน 8 – 11 หมายถึง ดี

คะแนน 4 – 7 หมายถึง พอดี

คะแนน 0 - 3 หมายถึง ปรับปรุง

ลงชื่อ.....ผู้ประเมิน

(นางสาวนิลุบล สาระ )

วันที่...../...../.....

## รายละเอียดเกณฑ์การให้คะแนนแบบสังเกตพฤติกรรมการเรียนรู้

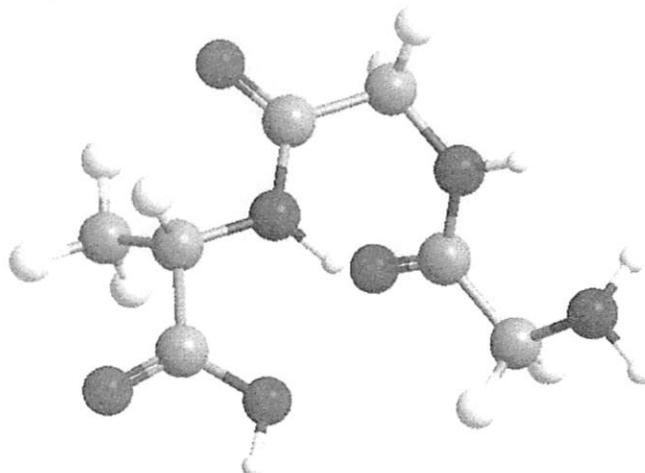
หัวข้อ การประเมิน	เกณฑ์การให้คะแนน			
	3	2	1	0
1. การตอบ คำถาม	มีส่วนร่วมในการตอบ คำถามทุกครั้ง และตอบ คำถามได้อย่างถูกต้อง	มีส่วนร่วมใน การตอบ คำถาม บางครั้ง และ ตอบคำถาม อย่างถูกต้อง	มีส่วนร่วมในการ ตอบคำถาม บางครั้ง แต่ตอบ คำถามไม่ ถูกต้อง	ไม่มีส่วนร่วมใน การตอบคำถาม
2. ความตั้งใจ เรียน	- ตั้งใจฟังที่ครูสอน - ตั้งใจทำงานที่ได้รับ มอบหมาย - ถามเมื่อมีข้อสงสัย - ไม่ส่งเสียงดังหรือหยอก ล้อกันขณะเรียน - ไม่เล่นโทรศัพท์มือถือ ขณะเรียน	ขาด 1 คุณลักษณะ หรือไม่ชัดเจน	ขาด 2 คุณลักษณะ หรือไม่ชัดเจน	ขาดมากกว่า 2 คุณลักษณะขึ้น ไป หรือไม่ชัดเจน
3. ความ ซื่อสัตย์	ตอบคำถาม บันทึกผล การทดลองตามความ เป็นจริง ไม่ลอกงานผู้อื่น	ตอบคำถาม บันทึกผลการ ทดลองตาม ความเป็นจริง แต่ลอกงาน ผู้อื่น	ตอบคำถามและ บันทึกผลการ ทดลองบิดเบือน ความเป็นจริง และลอกงาน ผู้อื่น	ไม่ตอบคำถาม และ บันทึกผล การทดลองตาม ความเป็นจริง
4. การเข้า เรียน	เข้าเรียนตรงเวลา	เข้าเรียนช้า 1- 5 นาที	เข้าเรียนช้า 6-10 นาที	เข้าเรียนช้า มากกว่า 10 นาที
5. การส่งงาน	ส่งงานตามกำหนดเวลา	ส่งงานล่าช้า แต่ส่งภายใน วันที่กำหนด	ส่งงานล่าช้า 1 วัน	ส่งงานล่าช้า มากกว่า 1 วัน

## ใบงาน เรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์

ชื่อ ..... ชั้น ..... เลขที่ .....

คำชี้แจง จงตอบคำถามต่อไปนี้

1. ธาตุองค์ประกอบหลักของโปรตีน ได้แก่อะไรบ้าง
- .....
2. หน่วยย่อยของโปรตีน คืออะไร
- .....
3. กรดอะมิโนจำเป็น คืออะไร และประกอบไปด้วยอะไรบ้าง
- .....
- .....
- .....
4. เรากำลังทดสอบว่าเข้า ใช่ແດງ และนำ้เต้าหู้ โดยใช้อะไร
- .....
5. จงพิจารณาสูตรโครงสร้างของสารต่อไปนี้



ก. มีพันธะเพปไทด์กี่พันธะ

ข. เกิดจากกรดอะมิโนกี่โมเลกุล

ใบงานการสร้างแบบจำลองความคิด เรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์ (งาน  
เตี่ยง)

ชื่อ ..... ชั้น ..... เลขที่ .....

คำชี้แจง ให้นักเรียนเขียนโครงสร้างทั่วไปของกรดอะมิโน

ภาพวาดแบบจำลอง 2 มิติ แสดงโครงสร้างทั่วไปของกรดอะมิโน

ใบงานการสร้างแบบจำลองความคิด เรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์ (งานกลุ่ม)

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

คำชี้แจง พิจารณาข้อความต่อไปนี้

โปรดีนเป็นสารที่มีมวลโมเลกุลสูง ประกอบด้วยกรดอะมิโนจำนวนมากเชื่อมต่อกันด้วยพันธะเพปไทด์ ซึ่งเป็นพันธะเคมีเด่นระหว่างอะตอมของคาร์บอนในหมู่คาร์บอยด์ของกรดอะมิโนโมเลกุล หนึ่งกับอะตอมของในตัวเจนในหมู่อะมิโนของกรดอะมิโนอีกโมเลกุลนึง

วางแผนแบบจำลองแสดงพันธะเพปไทด์ระหว่างกรดอะมิโนเป็นโซ่ยาวของโปรดีน

## เฉลย ใบงาน เรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์

ชื่อ ..... ชั้น ..... เลขที่ .....

### คำชี้แจง จงตอบคำถามต่อไปนี้

- ธาตุองค์ประกอบหลักของโปรตีน ได้แก่อะไรบ้าง  
..... คาร์บอน (C), ไฮโดรเจน (H), ออกซิเจน (O) และ ไนโตรเจน (N) .....

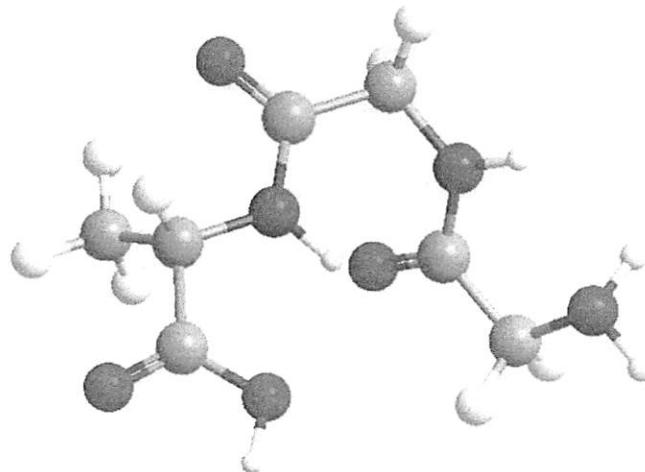
- หน่วยย่อยของโปรตีน คืออะไร ..... กรดอะมิโน .....

- กรดอะมิโนจำเป็น คืออะไร และประกอบไปด้วยอะไรบ้าง

กรดอะมิโนจำเป็น คือกรดอะมิโนที่ร่างกายจะไม่สามารถขึ้นเองได้ ต้องได้รับจาก การรับประทานอาหารต่าง ๆ รวมไปถึงอาหารเสริมเท่านั้น ประกอบไปด้วย ฮิสติดีน (Histidine), ไอโซลิวซีน (Isoleucine), ลิวซีน (Leucine), ไลซีน (Lysine), เมทิโอนีน (Methionine), ฟีนิลอะลานีน (Phenylalanine), ทรีโอนีน (Threonine), ทริปโทฟาน (Tryptophan), วาลีน (Valine)

- เราสามารถทดสอบไข่ขาว ไข่แดง และน้ำเต้าหู้ โดยใช้อะไร  
..... ทดสอบโดยใช้สารละลายเบญจุเวต .....

- จงพิจารณาสูตรโครงสร้างของสารต่อไปนี้



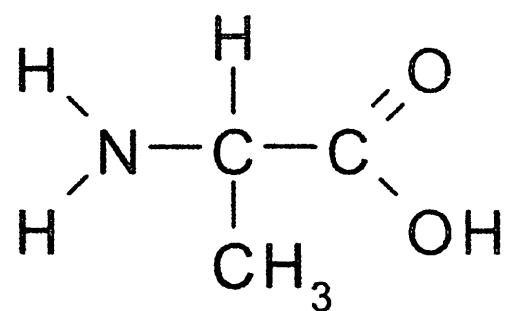
- ก. มีพันธะเพปไทด์กี่พันธะ ..... 2 พันธะ .....
- ข. เกิดจากกรดอะมิโนกี่โมเลกุล ..... 3 โมเลกุล .....

เฉลย ในงานการสร้างแบบจำลองความคิด เรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์  
(งานเดี่ยว)

ชื่อ ..... ชั้น ..... เลขที่ .....

คำชี้แจง ให้นักเรียนเขียนโครงสร้างทั่วไปของกรดอะมิโน

ภาพวาดแบบจำลอง 2 มิติ แสดงโครงสร้างทั่วไปของกรดอะมิโน

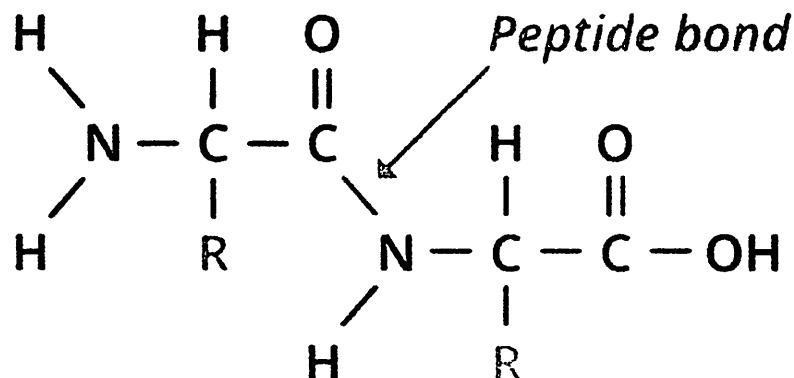


เฉลย ใบงานการสร้างแบบจำลองความคิด เรื่อง กรดอะมิโนและพันธะเพปไทด์  
 (งานกลุ่ม)

ชื่อ ..... ชั้น ..... เลขที่ .....  
 คำชี้แจง พิจารณาข้อความต่อไปนี้

โปรตีนเป็นสารที่มีมวลไม่เล็กสูง ประกอบด้วยกรดอะมิโนจำนวนมากเชื่อมต่อกันด้วยพันธะเพปไทด์ ซึ่งเป็นพันธะโคลาเกนต์ระหว่างอะตอมของคาร์บอนในหมู่คาร์บอชีลของกรดอะมิโนไม่เล็กน้อย กับอะตอมของไนโตรเจนในหมู่อะมิโนของกรดอะมิโนอีกไม่เล็กน้อย

วิธีภาพแบบจำลอง 2 มิติ แสดงพันธะเพปไทด์ระหว่างกรดอะมิโนเป็นชี้ยวของโปรตีน



คำชี้แจง

## แบบวัดแบบจำลองทางความคิดของนักเรียนเรื่องสารชีวโมเลกุล

แบบสอบถามนี้สร้างขึ้นเพื่อเป็นเครื่องมือในการศึกษาวิจัยเรื่อง “การพัฒนาแบบจำลองทางความคิด เรื่อง สารชีวโมเลกุล ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 โดยการจัดการเรียนรู้โดยใช้แบบจำลองเป็นฐานร่วมกับโปรแกรม Chem Draw” โดยมีผู้วิจัย คือ นางสาวนิลุบล สาระ นิสิตระดับปริญญาโท สาขาวิทยาศาสตร์ศึกษา ภาควิชาการศึกษา คณะศึกษาศาสตร์ มหาวิทยาลัยนเรศวร ข้อมูลที่ได้จากการตอบแบบวัดจะถูกนำเสนอในภาพรวมและไม่ส่งผลกระทบต่อผู้ตอบแบบวัดแต่อย่างใด จึงขอความ กรุณาร่วมตอบคำถาม ทุกข้อด้วยความตั้งใจ

แบบวัด แบ่งออกเป็น 2 ส่วน มีรายละเอียดดังนี้

ส่วนที่ 1 ข้อมูลเกี่ยวกับภูมิหลังของผู้ตอบแบบวัด จำนวน 4 ข้อ

ส่วนที่ 2 แบบจำลองความคิดของนักเรียนเรื่อง สารชีวโมเลกุล จำนวน 9 ข้อ

ส่วนที่ 1 ข้อมูลเกี่ยวกับภูมิหลังของผู้ตอบแบบวัด

คำชี้แจง เติมข้อมูลของท่านลงในช่องว่างที่กำหนดให้ หรือทำเครื่องหมาย ✓ ลงใน

หน้าข้อความที่ตรงกับข้อมูลของท่าน

1. ชื่อ ..... นามสกุล .....

2. โรงเรียน ..... ชั้น .....

3. เกรดเฉลี่ยวิชาเคมี .....

4. เพศ  ชาย  หญิง

## ส่วนที่ 2 แบบจำลองความคิดของนักเรียนในเรื่อง สารชีวโมเลกุล

คำชี้แจง แสดงความคิดเห็น และวัดภาพแสดงแบบจำลองความคิดของท่าน ลงในที่ว่างใต้  
คำถามแต่ละข้อ พร้อมทั้งให้เหตุผลประกอบ

### 1. ให้นักเรียนพิจารณาข้อความต่อไปนี้

คอลลาเจนเป็นโปรตีนที่มีความสำคัญอย่างมาก เป็นองค์ประกอบหลักของผิวนัง  
หน้าที่เชื่อมเซลล์ทุก ๆ เซลล์ในร่างกายไว้ด้วยกัน ทำให้เกิดเป็นเนื้อเยื่อ ovaries และร่างกาย  
ที่สมบูรณ์ขึ้นมาได้ คอลลาเจนจึงมีปริมาณถึง 1 ใน 3 ของโปรตีนในร่างกาย เพราะเป็น  
โครงสร้างในส่วนที่ยึดหยุ่นของร่างกาย

เมื่ออายุมากขึ้น คอลลาเจนในร่างกายและผิวนังจะเสื่อมสภาพไป ร่างกายสร้าง  
คอลลาเจนได้น้อยลง จึงเป็นเหตุให้ผิวนังเหี่ยวย่น แต่ข้อมูลเรื่องการบริโภคคอลลาเจนจาก  
แหล่งอื่น ๆ จะเสริมสร้างคอลลาเจนในร่างกายได้นั้น เป็นข้อมูลที่บิดเบือนความจริงโดยใช้คำ  
ว่า “ช่วยเสริมสร้าง” คอลลาเจนในผิวนัง ซึ่งไม่ใช้การโกรกแต่อย่างใด เพราะการกินคอลลา  
เจนร่างกายจะได้รับ ..... ซึ่งเป็นสารตั้งต้นในการสร้างโปรตีนทุกชนิด  
รวมทั้งคอลลาเจนด้วย แต่นั้นไม่ได้มายความว่าสารตั้งต้นที่ได้รับจะถูกนำไปสร้างเป็นคอลลา  
เจน ในผู้สูงอายุร่างกายมีการสร้างคอลลาเจนที่ผิวนังน้อยลง ไม่ได้เป็นเพาะชาดโปรตีนที่  
เป็นวัตถุดีในการสร้าง แต่เพาะกลไกต่าง ๆ ในการสร้างคอลลาเจนเสื่อมไปตามอายุ ดังนั้น  
การกินโปรตีนเพิ่มขึ้นจึง帮忙จะไม่ “ช่วยเสริมสร้าง” คอลลาเจนในผิวนังเลย

จากข้อความข้างต้น นักเรียนคิดว่าหน่วยอย่างที่เล็กที่สุดของโปรตีนคอลลาเจนที่ร่างกาย  
สามารถเข้าไปใช้งานได้มีโครงสร้างเป็นแบบใด พร้อมอธิบายเหตุผลประกอบ

หน่วยอย่างที่เล็กที่สุดของโปรตีนคอลลาเจน

## 2. ให้นักเรียนพิจารณาข้อความต่อไป

เด็กชายภูตตะวัน นักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2 ของโรงเรียนแห่งหนึ่ง ต้องการทราบว่าสาร Unknown ที่ได้รับจากคุณครู มีองค์ประกอบของ ..... หรือไม่ เขายังทำการทดสอบด้วยปฏิกิริยาไบปูร์เป็ต โดยการเติมสารละลายน้ำ  $\text{CuSO}_4$  ในสารละลายเบส  $\text{NaOH}$  ลงไปในสาร Unknown ที่อยู่ในหลอดทดลอง ผลการทดลองพบว่า เกิดสารสีน้ำเงินม่วงขึ้นในหลอดทดลอง ซึ่งเป็นสารประกอบเชิงช้อนระหว่าง  $\text{Cu}^{2+}$  กับ ในโทรศัพท์สารที่มี .....ตั้งแต่ 2 พันประชีนไป

จากข้อความข้างต้น ให้นักเรียนเขียนโครงสร้างของสาร Unknown ที่ทดสอบด้วยปฏิกิริยาไบปูร์เป็ตแล้วเกิดสารเชิงช้อนสีน้ำเงินม่วงขึ้น พร้อมอธิบายเหตุผลประกอบ โดยให้นักเรียนสมมติสาร Unknown ขึ้นเองให้เหมาะสม

โครงสร้างของสาร Unknown ที่ทดสอบด้วยปฏิกิริยาไบปูร์เป็ตแล้วเกิดสารเชิงช้อนสีน้ำเงินม่วง

### 3. ให้นักเรียนพิจารณาข้อความต่อไปนี้

น้ำตาล ..... มีอยู่ในธรรมชาติทั่วไป ในพืช ผัก ผลไม้ อุ่นหัวโพด น้ำผึ้ง น้ำอัดลม C อยู่ 6 อะตอม ตามสูตรโมเลกุลคือ  $C_6H_{12}O_6$  เป็นน้ำตาลที่ сл่ายให้พลังงานมากที่สุดในสิ่งมีชีวิต มีความหวานเป็นที่สองรองจากน้ำตาลฟรักโทส ทางการแพทย์ใช้น้ำตาลชนิดนี้เป็นแหล่งพลังงานที่ต้องการให้อายุรเวดเริ่ง เช่น ในคนป่วยที่อ่อนแ้อย่างน้ำตาลชนิดนี้เป็นน้ำตาลชนิดเดียวในกระแสเลือดของมนุษย์ที่ได้จากการย่อยอาหารใบไอกีเดรตจึงเรียกว่า น้ำตาลในเลือด (blood sugar) เซลล์จำนวนมากใช้ไขมันและโปรตีนในการสร้างพลังงานได้อย่างไรก็ได้ เนื่องจากปริมาณน้ำตาลชนิดนี้อย่างเดียวเท่านั้น ส่วนในสตอร์มักพบน้ำตาลชนิดนี้ มีอยู่ตลอดเวลา เนื่องจากเป็นสารที่จำเป็นต้องใช้ในการเปลี่ยนโมเลกุลของไขมันและโปรตีนเป็นคาร์บอไฮเดรต

จากข้อความข้างต้น ให้นักเรียนเขียนโครงสร้างของน้ำตาลที่ сл่ายให้พลังงานมากที่สุดในสิ่งมีชีวิต พร้อมอธิบายเหตุผลประกอบ

โครงสร้างของน้ำตาลที่ сл่ายให้พลังงานมากที่สุดในสิ่งมีชีวิต

#### 4. ให้นักเรียนพิจารณาข้อความต่อไปนี้

น้ำตาล ..... หรือน้ำตาลทรายหรือน้ำตาลอ้อย มีสูตรโมเลกุลคือ  $C_{12}H_{22}O_{11}$  เป็นน้ำตาลที่เรารับประทานกันมากกว่าคาร์บอโนไฮเดรตชนิดอื่นๆ เมื่อน้ำตาลชนิดนี้แตกตัวหรือถูกย่อยจะให้น้ำตาลกลูโคสกับน้ำตาลฟรักโตสอย่างละ 1 มิลลิกรัม คนไทยบริโภคน้ำตาลประมาณคนละ 10 กิโลกรัม/ ปี เพื่อนำมาใช้ประกอบอาหารเกือบทุกชนิด น้ำตาลชนิดนี้พบมากในอ้อย หัวบีต และผลไม้ที่มีรสหวานเกือบทุกชนิด

จากข้อความข้างต้น ให้นักเรียนเขียนโครงสร้างของน้ำตาลทรายหรือน้ำตาลอ้อย พิรุณ อธิบายเหตุผลประกอบ ในแต่ละส่วนของโครงสร้าง

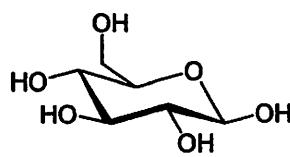
โครงสร้างของน้ำตาลทรายหรือน้ำตาลอ้อย

## 5. ให้นักเรียนพิจารณาข้อความต่อไปนี้

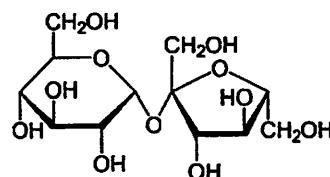
..... เป็นคาร์บอไฮเดรตโมเลกุลใหญ่ ประกอบด้วยโมเลกุลที่ต่อกันเป็นโซเดียมของกลูโคส พบมากในพืช เพื่อทำหน้าที่เสริมโครงสร้างของลำต้น และกิ่งก้านของพืช ผักและผลไม้ให้แข็งแรง ร่างกายคนเราไม่สามารถย่อยสลายคาร์บอไฮเดรตชนิดนี้ได้ แต่จะมีการขับถ่ายออกมานอกจากกระบวนการเดียวกันว่า เส้นใยอาหาร ช่วยกระตุ้นให้ลำไส้ใหญ่ทำงานอย่างมีประสิทธิภาพยิ่งขึ้น ทำให้ขับถ่ายสะดวก พืชประเภทผัก และถั่ว ผลไม้ จัดเป็นแหล่งที่ให้เส้นใยอาหาร เพราะมีเซลลูโลสอยู่ปริมาณสูง ดังนั้นจึงควรกินเป็นประจำทุกวัน คาร์บอไฮเดรตชนิดนี้มีอยู่จะแตกตัวออกให้น้ำตาลกลูโคส ส่วนที่กินเหลือจะสามารถย่อยคาร์บอไฮเดรตชนิดนี้ได้โดยอาศัยแบคทีเรียในกระเพาะอาหารเป็นตัวช่วย เมื่อย่อยแล้วจะได้น้ำตาลกลูโคส แต่ถ้าสลายไม่สมบูรณ์ จะได้เป็นน้ำตาลเชลดอล์บีโอดิส คาร์บอไฮเดรตชนิดนี้เป็นสารที่ไม่ละลายน้ำ เพราะมีโมเลกุลใหญ่มาก ประกอบด้วยกลูโคสประมาณ 1,250-12,500 โมเลกุล

จากข้อความข้างต้น ให้นักเรียนพิจารณาโครงสร้างต่อไปนี้ โครงสร้างใดเป็นโครงสร้างของคำตอบจากข้อความด้านบน พิจารณาด้วยเหตุผลประกอบ

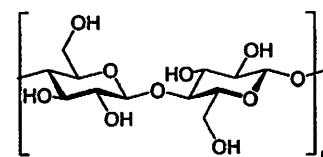
ก.



ข.



ค.




---



---



---



---

## 6. ให้นักเรียนพิจารณาข้อความต่อไปนี้

.....เป็นเอสเทอร์ที่มีสถานะของแข็ง ส่วน ..... เป็นเอสเทอร์ประจำทางของเหลวที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส เป็นสารที่ไม่ละลายน้ำ แต่ละลายในตัวทำละลายอินทรีย์ เช่น อีเทอร์ คลอโรฟอร์ม สารชนิดนี้พบได้ทั้งในพืชและสัตว์ ซึ่งเกิดจากการรวมตัวของกรดไขมันซึ่งเป็นกรดอินทรีย์ที่มีมวลโมเลกุลมาก (โดยมี C-atom ตั้งแต่ 14 อะตอมขึ้นไป) กับกลีเซอรอลซึ่งเป็นแอลกอฮอล์ที่มีหมู่ OH ถึง 3 หมู่

จากข้อความข้างต้น ให้นักเรียนเขียนโครงสร้างสารพื้นฐานของ Palknow ชนิดนี้ ที่เกิดจากการรวมตัวของกรดไขมันกับกลีเซอรอล พิร้อมอธิบายเหตุผลประกอบ

โครงสร้างของสาร Palknow เกิดจากการรวมตัวของกรดไขมันกับกลีเซอรอล

7-8. ให้นักเรียนพิจารณาข้อความต่อไปนี้

น้ำมันประเทา(8) ..... จะเกิดอนุมูลิสระได้มาก เนื่องจากมีพันธะคู่ จึงเกิดปฏิกิริยา กับสารอื่นได้ง่าย ซึ่งอาจก่อให้เกิดอันตรายแก่ร่างกาย ดังนั้นในการปุงอาหารที่มีการให้ความร้อนนาน ๆ เช่น การทอด จึงควรใช้น้ำมันประเทา (7) ..... เพราะจะเกิดอนุมูลิสระได้ยากกว่า แต่ถ้าให้ความร้อนไม่นาน เช่น การผัด สามารถใช้น้ำมันประเทา (8) ..... ได้

จากข้อความข้างต้น ให้นักเรียนเขียนโครงสร้างของน้ำมันที่เหมาะสมกับการปุงอาหาร ด้วยการทอดและการผัด พร้อมอธิบายเหตุผลประกอบ โดยให้นักเรียนสมมติหมู่แลคิด (R) ในโครงสร้างของน้ำมันขึ้นเองให้เหมาะสม

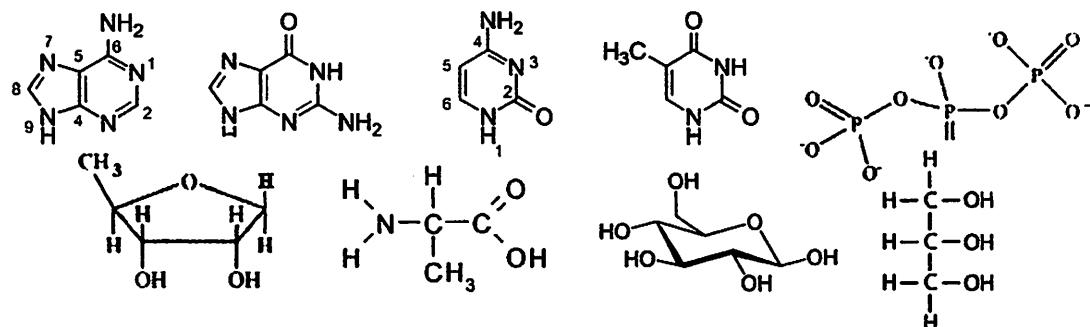
โครงสร้างของน้ำมันที่เหมาะสมกับการปุงอาหารด้วยการทอด (7)

โครงสร้างของน้ำมันที่เหมาะสมกับการปุงอาหารด้วยการผัด (8)

### 9. ให้นักเรียนพิจารณาข้อความต่อไปนี้

สารพันธุกรรมเป็นสารชีวโมเลกุลประเภท..... ซึ่งมีหน้าที่เป็นหน่วยบันทึกข้อมูลเกี่ยวกับลักษณะต่าง ๆ ของสิ่งมีชีวิต และมีบทบาทในการถ่ายทอดลักษณะของสิ่งมีชีวิตจากรุ่นพ่อและแม่ไปสู่รุ่นลูก สารพันธุกรรมสามารถจำแนกได้เป็น 2 ประเภท คือ ดีเอ็นเอ (DNA) และอาร์เอ็นเอ (RNA) ประกอบไปด้วยน้ำตาลเพนตอส ในโครงเจนเบส และหมู่ฟอสเฟต ในมนุชย์มีดีเอ็นเอเป็นสารพันธุกรรม ซึ่งมีลักษณะเป็นสายยาวสองสาย พันกันเป็นเกลียวคู่ สายดีเอ็นเอของแต่ละเซลล์จะอยู่ร่วมกับโปรตีนเป็นโครงสร้างที่มีลักษณะเป็นสายยาวเรียกว่า โครมาทิน (chromatin) และเมื่อเซลล์เข้าสู่กระบวนการ分裂 แบ่งตัว โครมาทินจะมีการพันตัวเป็นเกลียวหนามากขึ้นจนกลายเป็นโครงสร้างที่เรียกว่า โครโนโซม (chromosome)

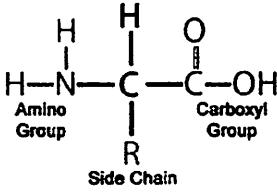
จากข้อความข้างต้น ให้นักเรียนเขียนโครงสร้างของคำตอบด้านบน พื้นที่มีขนาดใหญ่แต่ละส่วนของโครงสร้าง เมื่อกำหนดโครงสร้างของสารชนิดต่าง ๆ ให้ดังนี้



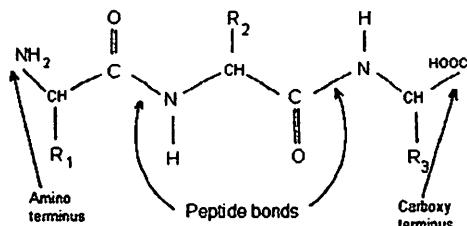
โครงสร้างของ .....

## เกณฑ์การจัดกลุ่มแบบจำลองความคิด เรื่อง สารชีวิเมเลกุล

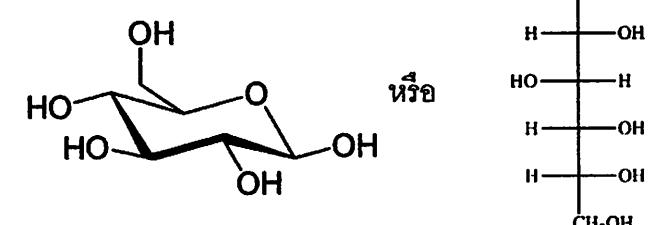
### ข้อที่ 1 แนวคิดย่อๆ โครงสร้างพื้นฐานของการตอบมโน

ประเภทแบบจำลองความคิด	แนวคิดตอบ
1. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (Correct mental model; CM)	<p>กรดอะมิโน</p>  <p>นักเรียนอธิบายครบถ้วน สมบูรณ์ “ไม่เลกุลของการตอบมโนในประกอบด้วยหมู่ฟังชัน 2 หมู่ คือ หมู่อะมิโน (-NH<sub>2</sub>) และหมู่คาร์บօกซิล (-COOH) กรดอะมิโนแต่ละชนิด มีโครงสร้างต่างกันที่หมู่ R”</p>
2. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง แต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model; ICM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก แล้วภาพแบบจำลอง ถูกต้อง ครบถ้วน</p> <p>นักเรียนอธิบาย อย่างได้อย่างหนึ่ง หรือ อธิบายได้ไม่สมบูรณ์</p>
3. แบบจำลองความคิดที่ สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model; CFM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก หรือ ภาพแบบจำลอง อย่างได้อย่าง หนึ่งถูกต้อง</p> <p>แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
4. แบบจำลองความคิดไม่ ถูกต้อง (Flawed mental model; FM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก แล้วภาพแบบจำลอง ไม่ถูกต้อง และเขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
5. แบบจำลองความคิดที่ไม่ เชื่อมโยง (Incoherent mental model; IM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก แล้วภาพแบบจำลอง ไม่เชื่อมโยง กับข้อคำถาม</p> <p>และเขียนอธิบายไม่เชื่อมโยงกับข้อคำถาม</p>
6. ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (No response; NO)	ไม่แสดงคำตอบและไม่ภาพใด ๆ

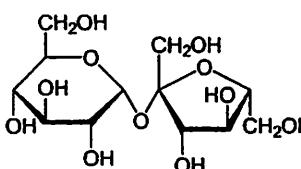
## ข้อที่ 2 แนวคิดย่อๆ การเกิดพันธะเพปไทด์และตำแหน่งของพันธะเพปไทด์ในโมเลกุลของโปรตีน

ประเภทแบบจำลอง ความคิด	แนวคิดตอบ
1. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (Correct mental model; CM)	<p>กรดอะมิโน และ พันธะเพปไทด์</p>  <p>นักเรียนอธิบายครบถ้วน สมบูรณ์ “พันธะเพปไทด์เกิดเชื่อมระหว่าง C ในหมู่คาร์บอนชีล กับ N ในหมู่อะมิโน กรดอะมิโน 3 โมเลกุล เกิดพันธะเพปไทด์ 2 พันธะ”</p>
2. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model; ICM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก แล้ว ขาดภาพแบบจำลอง ถูกต้องครบถ้วน นักเรียนอธิบาย อย่างได้อย่างหนึ่ง หรือ อธิบายได้ไม่สมบูรณ์</p>
3. แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model; CFM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก หรือ ขาดภาพแบบจำลอง อย่างได้อย่างหนึ่ง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
4. แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (Flawed mental model; FM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก แล้ว ขาดภาพแบบจำลอง ไม่ถูกต้อง และเขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
5. แบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง (Incoherent mental model; IM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก และขาดภาพแบบจำลอง ไม่เชื่อมโยงกับข้อคำถูก และเขียนอธิบายไม่เชื่อมโยงกับข้อคำถูก</p>
6. ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (No response; NO)	<p>ไม่แสดงคำตอบและไม่วัดภาพใด ๆ</p>

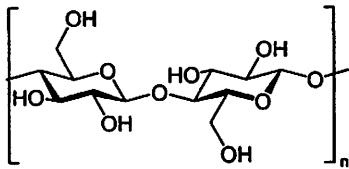
### ข้อที่ 3 แนวคิดย่อของโครงสร้างของ分子ไฮด์รอกาโรลด์

ประเภทแบบจำลอง ความคิด	แนวคิดตอบ
1. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (Correct mental model; CM)	<p>น้ำตาลกลูโคส</p>  <p>นักเรียนอธิบายครบถ้วน สมบูรณ์ “น้ำตาลกลูโคส เป็นน้ำตาลในเลกุลเดี่ยว มีคาร์บอน 6 อะตอม หากเป็นโซเดียมสูตรโมเลกุลคือ <math>C_nH_{2n}O_n</math>”</p>
2. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model; ICM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก แต่ขาดภาพแบบจำลอง ถูกต้องครบถ้วน นักเรียนอธิบาย อย่างได้อย่างหนึ่ง หรือ อธิบายได้ไม่สมบูรณ์</p>
3. แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model; CFM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก หรือ ขาดภาพแบบจำลอง อย่างได้อย่างหนึ่ง แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
4. แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (Flawed mental model; FM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก แต่ขาดภาพแบบจำลอง ไม่ถูกต้อง และเขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
5. แบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง (Incoherent mental model; IM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก แต่ขาดภาพแบบจำลอง ไม่เชื่อมโยงกับ ข้อคำถาม และเขียนอธิบายไม่เชื่อมโยงกับข้อคำถาม</p>
6. ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (No response; NO)	<p>ไม่แสดงคำตอบและไม่ขาดภาพใด ๆ</p>

#### ข้อที่ 4 แนวคิดย่ออย โครงสร้างของไดไฮด์รอการ์บอเรต

ประเภทแบบจำลอง ความคิด	แนวคำตอบ
1. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (Correct mental model; CM)	<p>น้ำตาลซูโคส</p>  <p>นักเรียนอธิบายครบถ้วน สมบูรณ์ “น้ำตาลซูโคสเป็นน้ำตาลโมเลกุลคู่ ประกอบด้วยน้ำตาลโมเลกุลเดียว 2 หน่วย คือ น้ำตาลฟรักราโนส และน้ำตาลกลูโคส”</p>
2. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model; ICM)	<p>นักเรียนตอบคำถูกต้อง แต่ขาดภาพแบบจำลอง หรือ อธิบายไม่ครบถ้วน</p> <p>นักเรียนอธิบาย อย่างได้อย่างหนึ่ง หรือ อธิบายได้ไม่สมบูรณ์</p>
3. แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model; CFM)	<p>นักเรียนตอบคำถูกต้อง หรือ ขาดภาพแบบจำลอง อย่างได้อย่างหนึ่ง</p> <p>แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
4. แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (Flawed mental model; FM)	<p>นักเรียนตอบคำถูกต้อง แต่ขาดภาพแบบจำลอง ไม่ถูกต้อง</p> <p>และเขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
5. แบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง (Incoherent mental model; IM)	<p>นักเรียนตอบคำถูกต้อง และขาดภาพแบบจำลอง ไม่เชื่อมโยงกับข้อคำถาม</p> <p>และเขียนอธิบายไม่เชื่อมโยงกับข้อคำถาม</p>
6. ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (No response; NO)	ไม่แสดงคำตอบและไม่วัดภาพใด ๆ

## ข้อที่ 5 แนวคิดย่ออย โครงสร้างของพอลิไฮด์คาร์บอเนต

ประเภทแบบจำลอง ความคิด	แนวคิดตอบ
1. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (Correct mental model; CM)	<p>เซลลูโลส นักเรียนเลือกภาพ ค.</p>  <p>นักเรียนอธิบายครบถ้วน สมบูรณ์          “เซลลูโลส เป็นคาร์บอไฮเดรตที่มีโมเลกุลใหญ่มาก ประกอบด้วยกลูโคสประมาณ 1,250-12,500 มิลเลกุล ภาพ ก. เป็นโมเลกุลของน้ำตาลกลูโคส 1 มิลเลกุล ภาพ ข. เป็นโมเลกุลของน้ำตาลซูโคโรส จึงไม่ใช่โครงสร้างของเซลลูโลส”</p>
2. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model; ICM)	<p>นักเรียนตอบคำตาม และ วัดภาพแบบจำลอง ถูกต้องครบถ้วน          นักเรียนอธิบาย อย่างได้อย่างหนึ่ง หรือ อธิบายได้ไม่สมบูรณ์</p>
3. แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model; CFM)	<p>นักเรียนตอบคำตาม หรือ วัดภาพแบบจำลอง อย่างได้อย่างหนึ่งถูกต้อง          แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
4. แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (Flawed mental model; FM)	<p>นักเรียนตอบคำตาม และ วัดภาพแบบจำลอง ไม่ถูกต้อง และเขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
5. แบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง (Incoherent mental model; IM)	<p>นักเรียนตอบคำตาม และ วัดภาพแบบจำลอง ไม่เชื่อมโยงกับชื่อคำตาม          และเขียนอธิบายไม่เชื่อมโยงกับชื่อคำตาม</p>
6. ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (No response; NO)	ไม่แสดงคำตอบและไม่วัดภาพใด ๆ

## ข้อที่ 6 แนวคิดย่ออย่างประกอบและโครงสร้างของไขมันและน้ำมัน

ประเภทแบบจำลองความคิด	แนวคิดตอบ
1. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (Correct mental model; CM)	<p>1. ไขมัน 2. น้ำมัน</p> <p>นักเรียนอธิบายครบถ้วน สมบูรณ์ “ไขมันและน้ำมันเกิดจากการทำปฏิกิริยาระหว่างกลีซอรอล 1 ในเลกุล กับ กรดไขมัน 3 ในเลกุล เกิดเป็นไขมันและน้ำมัน 1 ในเลกุล และน้ำ 3 ในเลกุล”</p>
2. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model; ICM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก รวมทั้งวิเคราะห์ความคิดที่ถูกต้อง</p> <p>นักเรียนอธิบายอย่างโดยย่างหนึ่ง หรือ อธิบายได้ไม่สมบูรณ์</p>
3. แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model; CFM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก หรือ วิเคราะห์ความคิดที่ถูกต้องอย่างหนึ่ง</p> <p>แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
4. แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (Flawed mental model; FM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก รวมทั้งวิเคราะห์ความคิดที่ไม่ถูกต้อง</p> <p>และเขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
5. แบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง (Incoherent mental model; IM)	<p>นักเรียนตอบคำถูก และวิเคราะห์ความคิดที่ไม่เชื่อมโยงกับชุดคำถาม</p> <p>และเขียนอธิบายไม่เชื่อมโยงกับชุดคำถาม</p>
6. ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (No response; NO)	ไม่แสดงคำตอบและไม่วิเคราะห์ใด ๆ

ข้อที่ 7-8 แนวคิดย่ออยู่รูปร่างของกรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว

ประเภทแบบจำลอง ความคิด	แนวคิดตอบ
2. แบบจำลองความคิดที่ ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model; ICM)	นักเรียนตอบคำถูกต้อง แต่ขาดภาพแบบจำลอง ถูกต้องครบถ้วน นักเรียนอธิบายเหตุผล อย่างได้อย่างหนึ่ง หรือ อธิบายได้ไม่ สมบูรณ์
3. แบบจำลองความคิดที่ สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model; CFM)	นักเรียนตอบคำถูกต้อง หรือ ขาดภาพแบบจำลอง อย่างได้อย่าง หนึ่งถูกต้อง แต่เขียนอธิบายเหตุผลไม่ถูกต้อง
4. แบบจำลองความคิดไม่ ถูกต้อง (Flawed mental model; FM)	นักเรียนตอบคำถูกต้อง แต่ขาดภาพแบบจำลอง ไม่ถูกต้อง และเขียนอธิบายเหตุผลไม่ถูกต้อง
5. แบบจำลองความคิดที่ไม่ เชื่อมโยง (Incoherent mental model; IM)	นักเรียนตอบคำถูกต้อง และขาดภาพแบบจำลอง ไม่เชื่อมโยงกับข้อ คำถาม และเขียนอธิบายเหตุผลไม่เชื่อมโยงกับข้อคำถาม
6. ไม่แสดงแบบจำลอง ความคิด (No response; NO)	ไม่แสดงคำตอบและไม่ขาดภาพใด ๆ

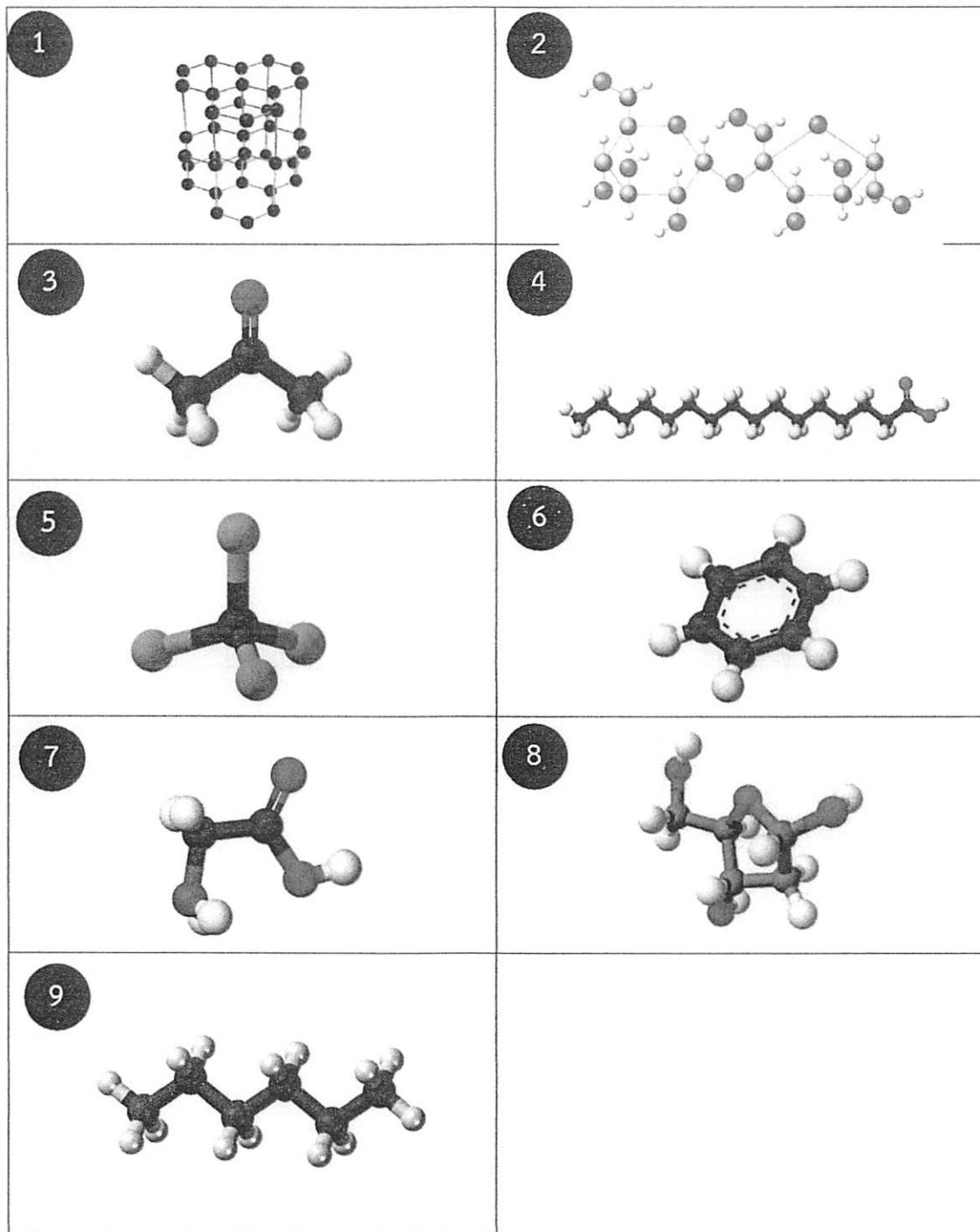
## ข้อที่ 9 แนวคิดย่อย โครงสร้างของกรดนิวคลีอิก

ประเภทแบบจำลองความคิด	แนวคิดตอบ
1. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้อง (Correct mental model; CM)	<p>1. กรดนิวคลีอิก</p> <p><u>โครงสร้างของกรดนิวคลีอิก</u></p> <p>นักเรียนอธิบายครบถ้วน สมบูรณ์ “ไม่เลกุลของกรดนิวคลีอิก ประกอบด้วยหน่วยน่วยย่อยที่เรียกว่า นิวคลีโอไทด์ ซึ่งไม่เลกุลของนิวคลีโอไทด์ประกอบด้วยส่วนย่อย 3 ส่วน ได้แก่            1. หมู่ฟอสเฟต (ภาพที่ 5)            2. น้ำตาลที่มีคาร์บอน 5 อะตอม (ภาพที่ 6)            3. เบสที่มีในตอเรเจนเป็นองค์ประกอบซึ่งมีอยู่ด้วยกัน 5 ชนิด แตกต่างกันที่องค์ประกอบที่เป็นเบส (ภาพที่ 1 หรือ 2 หรือ 3 หรือ 4)”</p>
2. แบบจำลองความคิดที่ถูกต้องแต่ไม่สมบูรณ์ (Incomplete correct mental model; ICM)	<p>นักเรียนตอบคำตาม และ วาดภาพแบบจำลอง ถูกต้องครบถ้วน</p> <p>นักเรียนอธิบาย อย่างได้อย่างหนึ่ง หรือ อธิบายได้ไม่สมบูรณ์</p>
3. แบบจำลองความคิดที่สมบูรณ์แต่ไม่ถูกต้อง (Complete flawed mental model; CFM)	<p>นักเรียนตอบคำตาม หรือ วาดภาพแบบจำลอง อย่างได้อย่างหนึ่งถูกต้อง</p> <p>แต่เขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>
4. แบบจำลองความคิดไม่ถูกต้อง (Flawed mental model; FM)	<p>นักเรียนตอบคำตาม และ วาดภาพแบบจำลอง ไม่ถูกต้อง และเขียนอธิบายไม่ถูกต้อง</p>

ประเภทแบบจำลองความคิด	แนวคำตอบ
5. แบบจำลองความคิดที่ไม่เชื่อมโยง (Incoherent mental model; IM)	นักเรียนตอบคำถาม และวัดภาพแบบจำลอง ไม่เชื่อมโยงกับข้อคำถาม และเขียนอธิบายไม่เชื่อมโยงกับข้อคำถาม
6. ไม่แสดงแบบจำลองความคิด (No response; NO)	ไม่แสดงคำตอบและไม่วัดภาพใด ๆ

แบบสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เรื่องสารชีวโมเลกุล

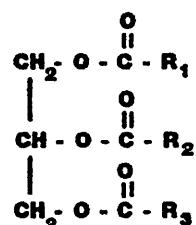
กำหนด อะตอมสีดำ คือ คาร์บอน (C) อะตอมสีแดง คือ อออกซิเจน (O)  
อะตอมสีขาว คือ ไฮโดรเจน (H) อะตอมสีน้ำเงิน คือ ไนโตรเจน (N)  
อะตอมสีเขียว คือ คลอร์ (Cl)



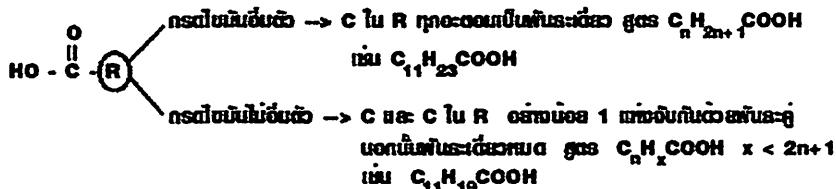
## เฉลย แบบสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เรื่องสารชีวโมเลกุล

สารชีวโมเลกุล คือ สารอินทรีย์ในสิ่งมีชีวิต ซึ่งภายในโมเลกุลจะประกอบด้วยธาตุพื้นฐาน คือ คาร์บอน (C) ไฮโดรเจน (H) และออกซิเจน (O) เป็นสารที่สิ่งมีชีวิตใช้ในการดำรงชีวิต ซึ่งจำแนกได้เป็น 4 ประเภท ได้แก่ โปรตีน คาร์บอไอกอเดต ลิปิด และกรดนิวคลีอิก

1. โปรตีนเป็นโพลิเมอร์ธรรมชาติเกิดจากกระบวนการตัวของกรดอะมิโนจำนวนมาก ที่มาสร้างพันธะเพปไทด์ เชื่อมต่อกันระหว่างโมเลกุล มี 20 ชนิด กรดอะมิโน (amino acid) มีสูตรโครงสร้างเป็น  $\text{NH}_2\text{-CHR-COOH}$
2. คาร์บอไอกอเดตเป็นสารชีวโมเลกุลที่เป็นองค์ประกอบของสิ่งมีชีวิตทุกชนิด มี สูตรเคมีอย่างง่ายคือ  $(\text{C}\cdot\text{H}_2\text{O})_n$  ซึ่ง  $n \geq 3$  หน่วยที่เล็กที่สุดของคาร์บอไอกอเดตก็คือน้ำตาลโมเลกุลเดียวหรือเรียกว่าโมโนแซคคาไรด์ คาร์บอไอกอเดตที่พบทั่วไปในชีวิตประจำวัน ได้แก่ น้ำตาล แบงค์ เซลลูโลส และไกลด์โคเจน คาร์บอไอกอเดตเป็นสารประกอบประเภทแอลดีไฮด์ (aldehyde) หรือ คีโตน (ketone) ที่มีหมู่ไฮดรอกซิกลาจิญู่
3. ลิปิด (Lipid) เป็นสารประกอบที่มีอยู่ในเนื้อเยื่อของพืชและสัตว์ เป็นสารชีวโมเลกุลที่มีธาตุคาร์บอน ไฮโดรเจน และออกซิเจนเป็นองค์ประกอบหลัก ไขมันและน้ำมันมีหมู่ฟังก์ชันเหมือนเอสเทอร์จัดเป็นสารประเภทเอสเทอร์ชนิดหนึ่งได้ มีสูตรทั่วไปดังนี้



กรดไขมันแบ่งออกเป็น กรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว มีสูตรทั่วไปดังนี้



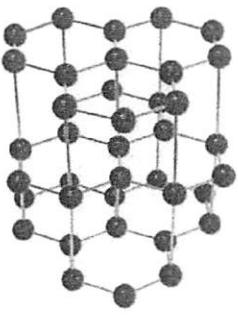
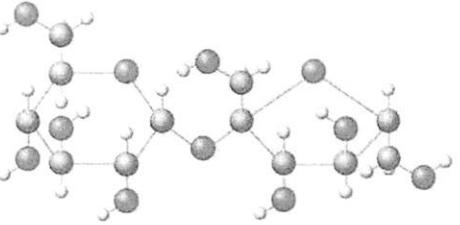
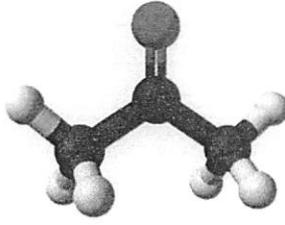
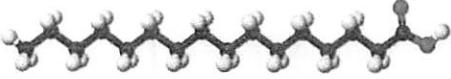
4. กรณีวัคซีกเป็นสารชีวโมเลกุลที่มีขนาดใหญ่ ประกอบด้วยโมเลกุลย่อยๆ ที่เรียกว่า นิวคลีอไทด์ (nucleotide) จำนวนมากมาสร้างพันธะโคเวเลนต์ต่อ กันเป็นสายยาว โดยโมเลกุlnิวคลีอไทด์จะประกอบด้วย 3 หน่วยย่อย ดังนี้

1) น้ำตาลเพนโทส (pentose) เป็นน้ำตาลโมเลกุลเดียวซึ่งประกอบด้วยคาร์บอน 5 อะตอม มี 2 ชนิด คือ น้ำตาลไรโบส (ribose) ซึ่งเป็นองค์ประกอบของอาร์เอ็นเอและดีออกซีไรโบส (deoxyribose) ซึ่งเป็นองค์ประกอบของดีเอ็นเอ โดยทั้งสองชนิดจะมีความแตกต่างกันคือ น้ำตาลดีออกซีไรโบสจะมีอะตอมธาตุออกซิเจนน้อยกว่าน้ำตาลไรโบสอยู่ 1 อะตอม

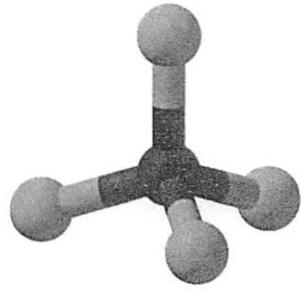
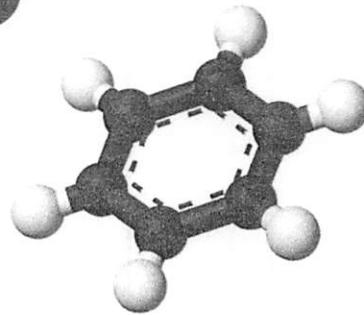
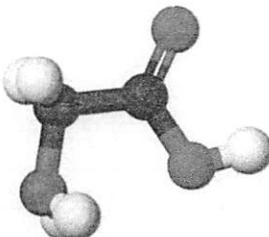
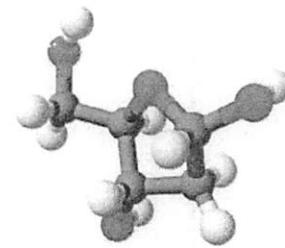
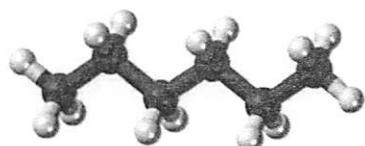
2) ไนโตรเจนเบส (nitrogenous base) มีอยู่ห้าสิบ 5 ชนิด คือ อะดีนีน (Adenine ; A), 瓜anine (Guanine ; G), ไซโตซีน (Cytosine ; C), ยูเรซิล (Uracil ; U) และทีเม淫 (Thymine ; T) ซึ่งส่วนของไนโตรเจนเบสนี้จะเป็นส่วนที่กำหนดความแตกต่างของโมเลกุlnิวคลีอไทด์ โดยในดีเอ็นเอจะประกอบด้วยนิวคลีอไทด์ชนิดที่มีเบสเป็น A, C, G หรือ T ขณะที่ในอาร์เอ็นเอประกอบด้วยนิวคลีอไทด์ชนิดที่มีเบสเป็น A, C, G หรือ U

3) หมู่ฟอสเฟต เป็นบริเวณที่สามารถสร้างพันธะกับน้ำตาลเพนโทส ของนิวคลีอไทด์ซึ่งโมเลกุลทำให้โมเลกุลของนิวคลีอไทด์แต่ละโมเลกุลสามารถเชื่อมต่อกันได้

## เฉลย แบบสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เรื่องสารชีวโมเลกุล

<p>1</p> 	<p>2</p> 
<p>ภาพที่ 1 แกรไฟต์ ไม่ใช่โครงสร้างของสารชีวโมเลกุล เป็นผลึกโคเวลน์รูปแบบหนึ่งของคาร์บอน อะตอมของคาร์บอนในแกรไฟต์มีการจัดเรียงตัวต่อกันเป็นชั้น ๆ และสร้างพันธะโคเวลน์ต่อกันเป็นวง วงละ 6 อะตอม ต่อเนื่องกันอยู่ในแนวระนาบ คาร์บอนในแต่ละชั้นของแกรไฟต์ยังเชื่อมต่อกันด้วย แรงแวนเดอร์วัลส์</p>	<p>ภาพที่ 2 น้ำตาลซูโครัส เป็นโครงสร้างของสารชีวโมเลกุลประเภทคาร์บอไฮเดรต ซูโครัสเป็นน้ำตาลโมเลกุลคู่ ก่อตัวจากน้ำตาลโมเลกุลเดี่ยว 2 ชนิด คือ น้ำตาลฟรอกโนส และน้ำตาลกลูโคส</p>
<p>3</p> 	<p>4</p> 
<p>ภาพที่ 3 อะซีตอën ไม่ใช่โครงสร้างของสารชีวโมเลกุล มีสูตรโมเลกุลคือ <math>\text{CH}_3\text{COCH}_3</math> โดยอะตอมของคาร์บอนสร้างพันธะคู่กับอะตอมของออกซิเจน</p>	<p>ภาพที่ 4 กรดปาล์มมิติก (palmitic acid) เป็นโครงสร้างของสารชีวโมเลกุลประเภท ลิปิด เป็นกรดไขมัน ประเภทกรดไขมันชนิดอิ่มตัว (saturated fatty acid) ที่มีจำนวนcarbonในโมเลกุล 16 อะตอม พบรากในน้ำมันปาล์มน้ำมันมะพร้าว</p>

เฉลย แบบสัมภาษณ์เกี่ยวกับภาพตัวอย่างและเหตุการณ์ เรื่องสารชีวโมเลกุล (ต่อ)

 5	 6
<p>ภาพที่ 5 คาร์บอนเตตระคลอไรด์ ไม่เป็นโครงสร้างของสารชีวโมเลกุล มีสูตรโมเลกุลคือ <math>\text{CCl}_4</math> โดยอะตอมของคาร์บอน 1 อะตอม สร้างพันธะเดียวกับคลอรีน 4 อะตอม</p>	<p>ภาพที่ 6 เป็นเชิงไม่เป็นโครงสร้างของสารชีวโมเลกุล เป็นสารไฮโดรคาร์บอนชนิดหนึ่ง มีสูตรโมเลกุลคือ <math>\text{C}_6\text{H}_6</math> มีโครงสร้างเป็นรูปหกเหลี่ยมแบบราบ คาร์บอนและไฮโดรเจนทุกตัวอยู่ร่วมรอบ เดียวกัน</p>
 7	 8
<p>ภาพที่ 7 ไกลซีน เป็นโครงสร้างของสารชีวโมเลกุล แต่ไม่ใช่โปรตีน เป็นเพียงกรดอะมิโนชนิดหนึ่งที่จำเป็นสำหรับการสร้างโปรตีนในร่างกาย การสังเคราะห์กรดนิวคลีอิก การสร้างของ RNA, DNA, กรดน้ำดี และกรดอะมิโนอื่นๆ ในร่างกาย</p>	<p>ภาพที่ 8 น้ำตาลดีออกซีโรบอส เป็นโครงสร้างของสารชีวโมเลกุล ซึ่งเป็นน้ำตาลโรบอสที่มีคาร์บอน 5 อะตอม และพบว่าที่หมู่ไฮดรอกซี่ (-OH) ของคาร์บอนตำแหน่งที่ 2 ของน้ำตาลนั้นขาดออกซิเจนไปเหลือเพียงไฮโดรเจนอะตอม มีสูตรโมเลกุลเป็น <math>\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_4</math></p>
 9	<p>ภาพที่ 9 เอกเซน ไม่เป็นโครงสร้างของสารชีวโมเลกุล เนื่องจากเป็นสารประกอบไฮโดรคาร์บอนชนิดหนึ่ง มีสูตรโมเลกุลคือ <math>\text{C}_6\text{H}_6</math></p>

**ประวัติผู้วิจัย**

សំគាល់ជាមួយ

ชื่อ – ชื่อสกุล นิคบูล สาระ  
วัน เดือน ปี เกิด 31 ตุลาคม 2536  
ที่อยู่ปัจจุบัน 237/3 ม. 14 ต.ชัยน์แแดง อ.ปึงสามพัน จ. เพชรบูรณ์ 67160  
ที่ทำงานปัจจุบัน โรงเรียนนิยมศิลป์อนุสรณ์  
ตำแหน่งหน้าที่ปัจจุบัน ครู  
ประวัติการศึกษา  
พ.ศ. 2558 กศ.บ. (เคมี) มหาวิทยาลัยนเรศวร