

## บทที่ 4

### ผลการทดลองและวิจารณ์

การศึกษาการปรับสภาพเส้นใยทะลายปาล์มเปล่า เพื่อเพิ่มการดูดซับสารไม่มีข้าวชี้ในงานวิจัยนี้สารที่ใช้ทดสอบคือน้ำมันดิเซล เพื่อศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการปรับสภาพเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าด้วยวิธีซิลิเลชัน โดยมีตัวแปรศึกษาดังต่อไปนี้ คือ ชนิดของไฮเดน ความเข้มข้น และเวลาที่ใช้ในการทำปฏิกิริยา โดยใช้ไฮเดน 2 ชนิด คือ ไตรเมทิลคลอโรไฮเดน (TMCS) และไดออกทิลไดคลอโรไฮเดน (DEDCS) ความเข้มข้นของสารละลายเป็น 1 3 5 และ 9 ร้อยละ โดยนำหนัก และเวลาที่ใช้ในการทำปฏิกิริยา 3 5 และ 9 ชั่วโมง สภาวะที่เหมาะสมที่สุดสำหรับการปรับสภาพจะถูกนำมาศึกษาความสามารถในการดูดซับน้ำและน้ำมันทั้งในกรณีที่อยู่นิ่ง (Static) และเคลื่อนที่ (Dynamics) เพื่อเปรียบเทียบความสามารถในการดูดซับของเส้นใยก่อนและหลังทำการปรับสภาพเส้นใย

#### 4.1 การปรับสภาพเส้นใยทะลายปาล์มเปล่า

เส้นใยทะลายปาล์มเปล่ามีองค์ประกอบส่วนใหญ่เป็น เซลลูโลส เอมิเซลลูโลส และลิกนิน องค์ประกอบเหล่านี้มีโครงสร้างที่มีหมุนฟังก์ชันเป็นไฮดรอกซิล (R-OH) อีเทอร์

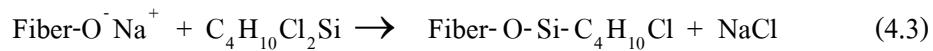
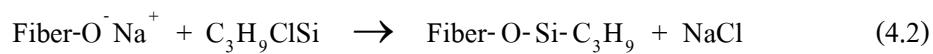
(R-O-R') เอสเตอร์ (R-C-O-R') และคาร์บอเนต (R-C-O) ซึ่งมีหมุนฟังก์ชันเป็นส่วนใหญ่ หมุนฟังก์ชันของสารที่มีข้าวได้ดีกว่าสารที่ไม่มีข้าว ซึ่งแสดงถึงพฤติกรรมที่ชอบน้ำ (Hydrophilic) ของเส้นใยตัวอย่างสภาพข้าวของสารที่มีหมุนฟังก์ชันแสดงดังตารางที่ 4.1 การปรับสภาพทางเคมีจะไปกำจัดหมุนฟังก์ชันบนเส้นใยให้หลุดออกไป ซึ่งได้ทำการปรับสภาพขันตันด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์ ความเข้มข้นร้อยละ 5 โดยนำหนัก เป็นเวลา 48 ชั่วโมง จากการศึกษาของ Bei Wang (2004) พบว่า ความเข้มข้นที่เหมาะสมก่อนทำปฏิกิริยาซิลิเลชัน คือใช้โซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้นร้อยละ 5 โดยนำหนัก ปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นเป็นดังสมการที่ 4.1

เมอร์เซอร์ไรเซชัน:



จากสมการที่ 4.1 จะพบว่า Na ได้เข้าทำปฏิกิริยาตรงพันธะไฮโคลเจน ทำให้ไฮโคลเจนหลุดออกแล้วรวมตัวกับ -OH ของโซเดียมไฮดรอกไซด์ลายเป็นน้ำ ( $H_2O$ ) Na จะเข้าไปแทนที่ไฮโคลเจนบนเส้นใย เกิดพันธะกันอย่าง牢固ๆ พันธะที่สร้างขึ้นใหม่นี้เป็นพันธะที่ไม่แข็งแรงหลุดออกได้ง่าย การปรับสภาพขั้นต้นด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์ก่อนปรับสภาพด้วยวิธี ชิลิเลชัน เป็นการกระตุนให้เส้นใยพร้อมที่จะทำปฏิกิริยาต่อ ปฏิกิริยาชิลิเลชันที่เกิดจากไฮเดนที่ใช้ทำปฏิกิริยา 2 ชนิด คือ “ไตรเมทิลคลอโรไฮเดน ( $C_3H_9ClSi$ ) และ “ไดเอทิลไดคลอโรไฮเดน ( $C_4H_{10}Cl_2Si$ ) เป็นดังสมการที่ 4.2 และ 4.3 ตามลำดับ

ໜີລິເຄັ້ນ:



หน่วยไซลิด ( $R-Si$ ) จากสารละลายน้ำเด่นจะเข้าทำปฏิกิริยาแทนที่  $Na^+$  ได้โครงสร้างใหม่  $Na^+$  ที่หลุดออกจะไปรวมกับ  $Cl^-$  เกิดเป็น  $NaCl$  หลังจากทำการปรับสภาพจะเห็นได้ว่าหน่วยไซลิดบนเส้นใยถูกกำจัดออก คาดว่าการปรับสภาพจะทำให้เส้นใยมีสมบัติความไม่ชอบน้ำเพิ่มขึ้น

#### ตารางที่ 4.1 สภาพขั้วของสารบางชนิด

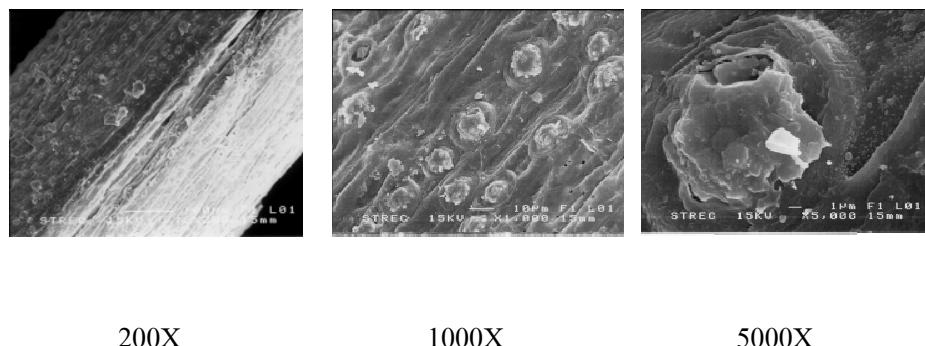
สาร	สูตรโมเลกุล	สภาพข้าว
เมทานอล	$\text{CH}_3\text{OH}$	33
1-บิวทานอล	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	18
กรดอะซิติก	$\text{CH}_3\text{COOH}$	6.2

ที่มา: <http://encyclopedia.laborlawtalk.com/Solvent> (7 มีนาคม 2549)

การปรับสภาพด้วยวิธีซิลิเลชัน ได้ศึกษาถึงชนิดของไข gele ความเข้มข้น และเวลาในการทำปฏิกิริยา ซึ่งคุณลักษณะของเส้นใยพะลายปาล์มเปล่าที่เกิดการเปลี่ยนแปลงจะถูกวิเคราะห์โดยใช้กล้องจุลทรรศน์แบบส่องกราด และฟูเรียทرانส์ฟอร์มอินฟราเรดสเปกโตรสโคป เพื่อพิจารณาสภาพที่เหมาะสมในการทำปฏิกิริยา

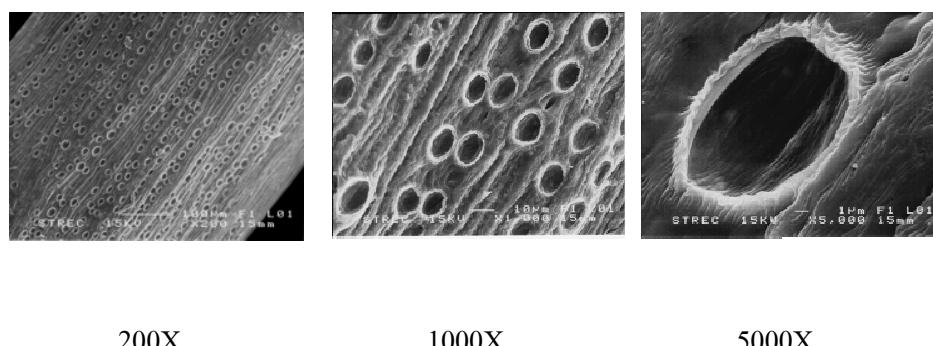
## 4.2 การวิเคราะห์คุณลักษณะของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่า

### 4.2.1 กล้องจุลทรรศน์แบบส่องกราด



รูปที่ 4.1 ลักษณะพื้นผิวของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสัดที่กำลังขยาย 200 1000 5000 เท่า

รูปที่ 4.1 แสดงภาพถ่ายลักษณะพื้นผิวของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสัดที่กำลังขยาย 200 1000 และ 5000 เท่า จากภาพถ่ายจะสังเกตเห็นได้ว่ามีแผ่นหรือก้อนที่มีลักษณะคล้ายไข่ผึ้ง (Wax) อยู่บนผิวตลอดเส้นใยหรืออาจเป็นสิ่งสกปรกที่เกาะอยู่บนเส้นใย ภาพถ่ายพื้นผิวของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าที่ปรับสภาพขึ้นต้นด้วยโซเดียมไฮดรอกไซซ์ (เมอร์เซอร์ไrozิชั่น) แสดงดังรูปที่ 4.2



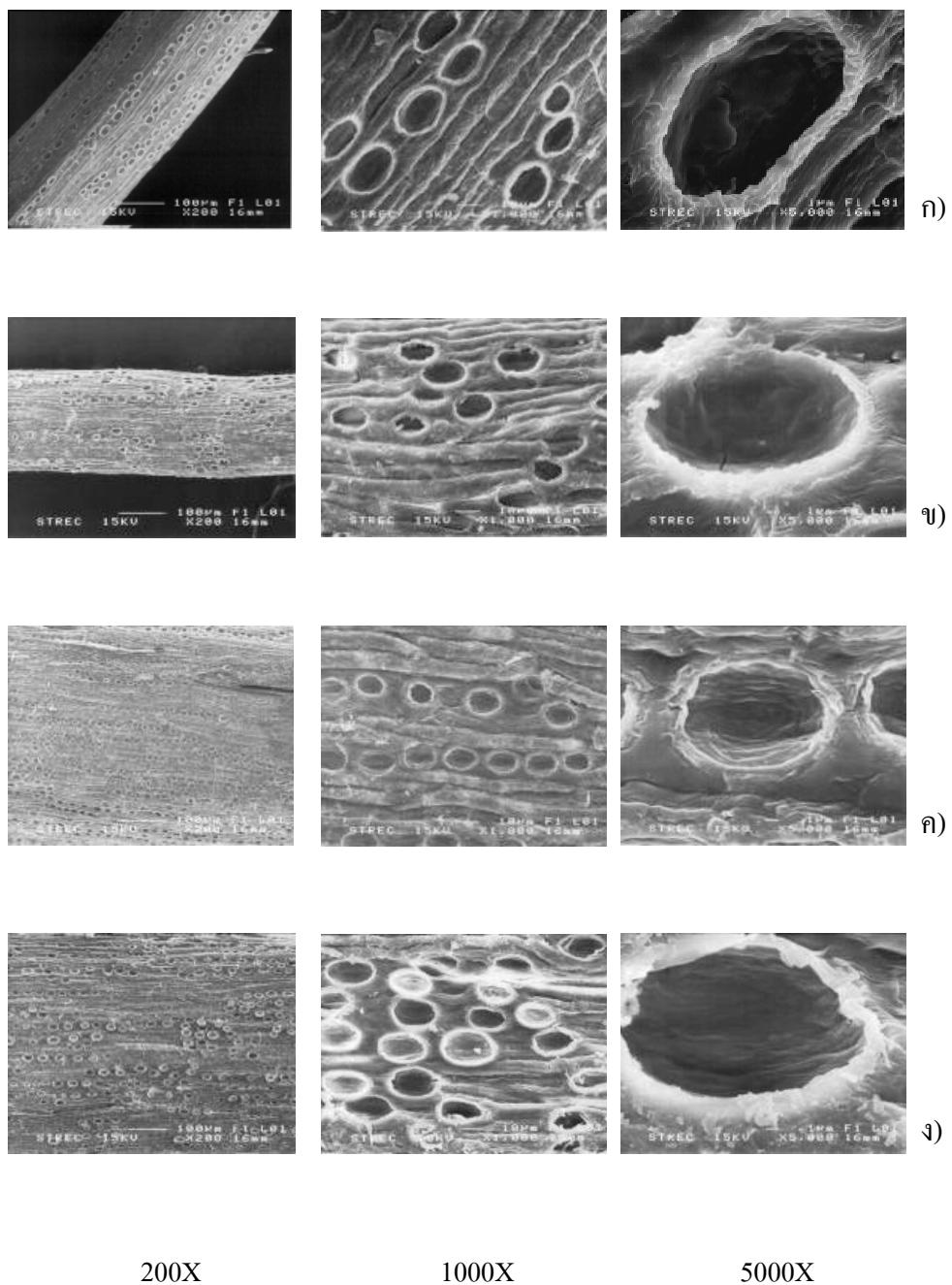
รูปที่ 4.2 ลักษณะพื้นผิวของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าที่ปรับสภาพขึ้นต้นด้วยวิธีเมอร์เซอร์ไrozิชั่น ที่กำลังขยาย 200 1000 5000 เท่า

จากภาพถ่าย แสดงให้เห็นว่าการปรับสภาพด้วยวิธีเมอร์เซอร์ไrozิชั่น (รูปที่ 4.2) จะไปกำจัดแผ่นหรือก้อนดังกล่าวบนผิวเส้นใยให้หลุดออก ทำให้สามารถมองเห็นรูพรุนหรือรูเปิดบน

เส้นไขทະລາຍປາລົມເປົ່າ ຜຶ້ງການປັບສປາພຈະທຳໃຫ້ຮຽນເປີດອອກ ມິນາດທີ່ເຫັນໄດ້ຂັດເຈນບື້ນ ເສັ້ນໄຍທີ່ຜ່ານການປັບສປາພຈະມິນາດຮຽນເນີ້ນຢ່າງປະມາມ 13 ໄມຄຣອນ ພຸດກາຣທຄລອງດັກລ່າວສອດ ຄລ້ອງກັບພຸດກາຣສຶກຍາຂອງ Sreekala et al. (1997) ເປັນທີ່ນໍາສັກຕາງພຸດອອນນໍ້າໜັກກ່ອນ-ຫລັ້ງການ ປັບສປາພື້ນຕົ້ນ ນໍ້າໜັກຂອງເສັ້ນໄຍທີ່ລົມເປົ່າລົດລອງຮ້ອຍລະ 25-30

ຮູບທີ່ 4.3 ແລະ 4.4 ແສດງກາພຄ່າຍພື້ນຜົວອອງເສັ້ນໄຍທີ່ລົມເປົ່າທີ່ປັບສປາພ ດ້ວຍວິທີ່ຊີລີເລັ້ນທີ່ສປາວະສຶກຍາຕ່າງກັນ ໂດຍໃຊ້ໄຕຮມທິຄຄລອໂຮ້ໄຊເລັນແລະ ໄດເອທິລໄດ້ຄຄລອໂຮ້ໄຊເລັນ ຕາມດຳດັນ ກາພຄ່າຍພື້ນຜົວເສັ້ນໄຍຈແສດງທີ່ສປາວະສຶກຍາຕໍ່ສຸດແລະສູງສຸດ (ກາພຄ່າຍທຸກສປາວະສຶກຍາ ແສດງໄວ້ໃນກາຄພນວກ ກ) ເມື່ອຜ່ານການປັບສປາພດ້ວຍວິທີ່ຊີລີເລັ້ນ ຂາດຮຽນເນີ້ນຂອງເສັ້ນໄຍຂາຍ ຕ້າໄຫຼຸ່ງເຈັ້ນປັ້ນ 15 ໄມຄຣອນ (ຄ່າເຈລື້ຍ) ນໍ້າໜັກຂອງເສັ້ນໄຍທີ່ລົມເປົ່າລົດລອງອີກຮ້ອຍລະ 5 ຈາກ ກາພຄ່າຍ ພບວ່າລັກຍະຮຽນນັນຜົວເສັ້ນໄຍຈແປົດອອກໃຫ້ເຫັນໄດ້ຂັດເຈນບື້ນ ຂາດຂອງຮຽນທີ່ບໍ່ຍາຍ ໄຫຼຸ່ງເຈັ້ນນີ້ເປັນພົດຕື່ສໍາຮັບການນຳເສັ້ນໄຍທີ່ລົມເປົ່າມາໃຊ້ເປັນວັດຈຸດຈັບ ການນຳມາໃຊ້ເປັນ ວັດຈຸດສົມລັກຍະຂອງຮຽນຈະມີປະໂຍໝນ໌ໃນການເຊື່ອມປະສານກັນຮ່ວ່າງເສັ້ນໄຍ ແລະເນື້ອເຮັນ (Sreekala et al., 1997)

ສປາວະໃນການທຳປົງກິໂຮຍາຊີລີເລັ້ນທີ່ຕ່າງກັນ ຄື່ອ ຄວາມເຂັ້ມຂຶ້ນຂອງສາຮະລາຍໄຊເລັນ ຮ້ອຍລະ 1 ໂດຍນໍ້າໜັກ ເວລາທຳປົງກິໂຮຍາ 3 ຊ້ວນໂມງ ແລະ 9 ຊ້ວນໂມງ ແລະທີ່ຄວາມເຂັ້ມຂຶ້ນຂອງສາຮະລາຍໄຊ ເລັນຮ້ອຍລະ 9 ໂດຍນໍ້າໜັກ ເວລາທຳປົງກິໂຮຍາ 3 ຊ້ວນໂມງ ແລະ 9 ຊ້ວນໂມງ ແສດງກາເປັ້ນແປງທີ່ໄມ່ຂັດ ເຈນນັກ ທີ່ນີ້ມີການເພີ່ມຄວາມເຂັ້ມຂຶ້ນຂອງສາຮະລາຍໄຊເລັນແລະເວລາໃນການທຳປົງກິໂຮຍາຕາມ ຜຶ້ງ ກາວົກຮະໜ້າໂດຍໃຊ້ກາພຄ່າຍພື້ນຜົວເສັ້ນໄຍທີ່ລົມເປົ່າຈາກກລ້ອງຈຸລທຮຽນແບບສ່ອງກາດ ເພີ່ງ ອ່າງເຄີຍບັນຍາໄດ້ໄມ່ຂັດເຈນຄື່ນສປາວະທີ່ເໝາະສົມທີ່ສຸດລໍາຮັບການທຳປົງກິໂຮຍາຊີລີເລັ້ນ ຕ້ອງ ອາຍຸກາວົກຮະໜ້າທີ່ຍ່າງອື່ນຮ່ວມ ເພື່ອໃຫ້ຄວາມຂັດເຈນນັກຍິ່ງເຈັ້ນ ໃນທີ່ນີ້ກົດໃຫ້ພູເຮົາທ ຮານສົ່ພອຣມອົນຝຣາເຣດສເປັກໂທຣສ ໂກປີ ເພື່ອຕຽວຈັດກາເປັ້ນແປງໂຄຮງສ້າງຂອງເສັ້ນໄຍທີ່ລົມເປົ່າຫລັ້ງຈາກທຳປົງກິໂຮຍາທີ່ສປາວະຕ້າແປຕ່າງກັນ ຜຶ້ງຈະກຳລ່າວໃນຫ້ວ້ອກັດໄປ

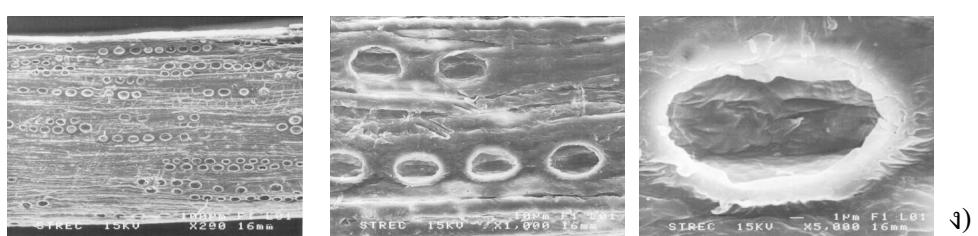
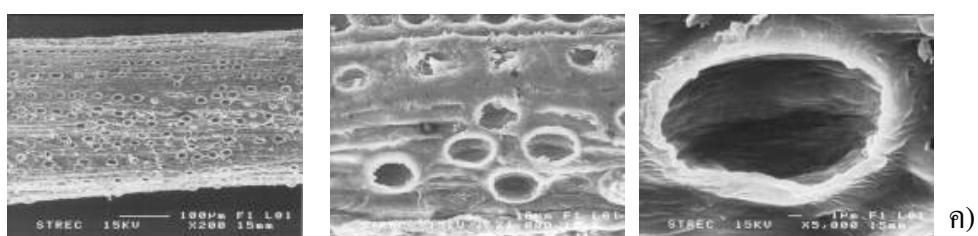
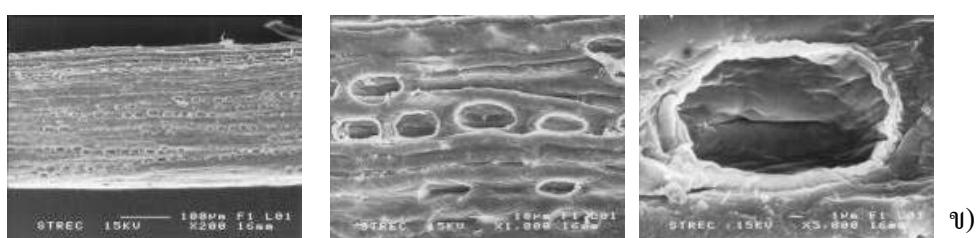
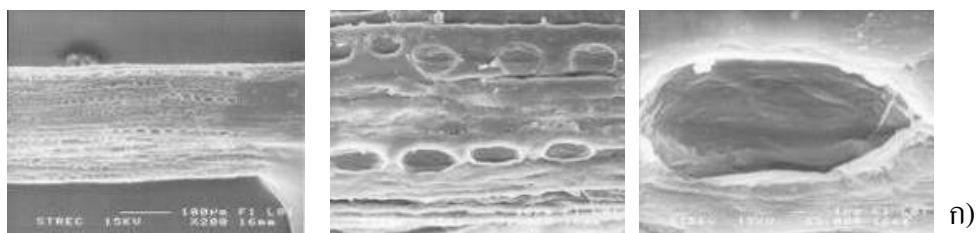


รูปที่ 4.3 ลักษณะพื้นผิวของเส้นใยทະลายปาล์มเปล่าที่ปรับสภาพด้วยวิธีซิลิเลชันโดยใช้ไตรเมทิลคลอโรไซเลน ที่สภาวะต่างๆ กำลังขยาย 200 1000 5000 เท่า

ก) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยนำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง

ข) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยนำหนัก เวลา 9 ชั่วโมง

- ก) ความเข้มข้นร้อยละ 9 โดยน้ำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง  
 จ) ความเข้มข้นร้อยละ 9 โดยน้ำหนัก เวลา 9 ชั่วโมง



200X

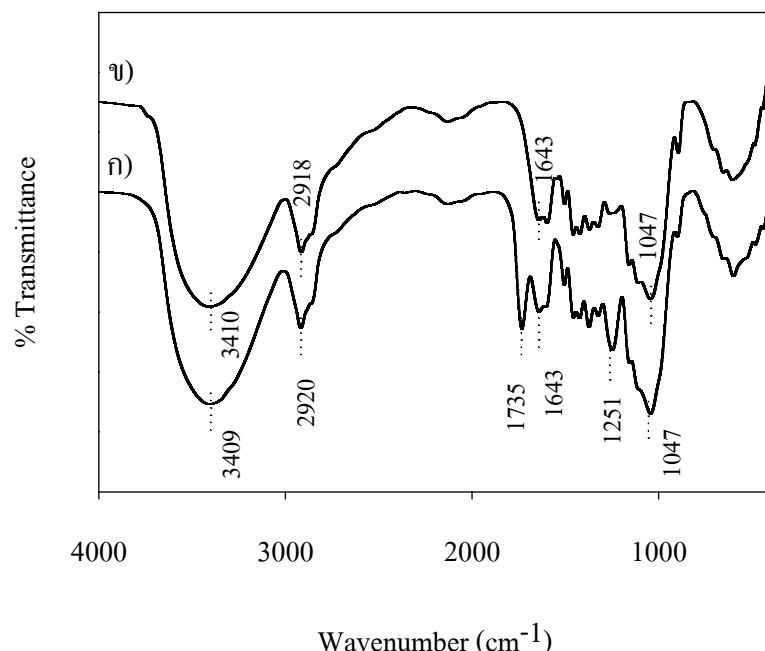
1000X

5000X

รูปที่ 4.4 ลักษณะพื้นผิวของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าที่ปรับสภาพด้วยวิธีซิลิเกชันโดยใช้ไอดอทิลไอดคลอโรไซเลน ที่สภาวะต่างๆ กำลังขยาย 200 1000 5000 เท่า<sup>ก)</sup>  
 ก) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง  
 จ) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก เวลา 9 ชั่วโมง

- ก) ความเข้มข้นร้อยละ 9 โดยนำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง  
 จ) ความเข้มข้นร้อยละ 9 โดยนำหนัก เวลา 9 ชั่วโมง

#### 4.2.2 การศึกษาอินฟราเรดสเปกตรัม

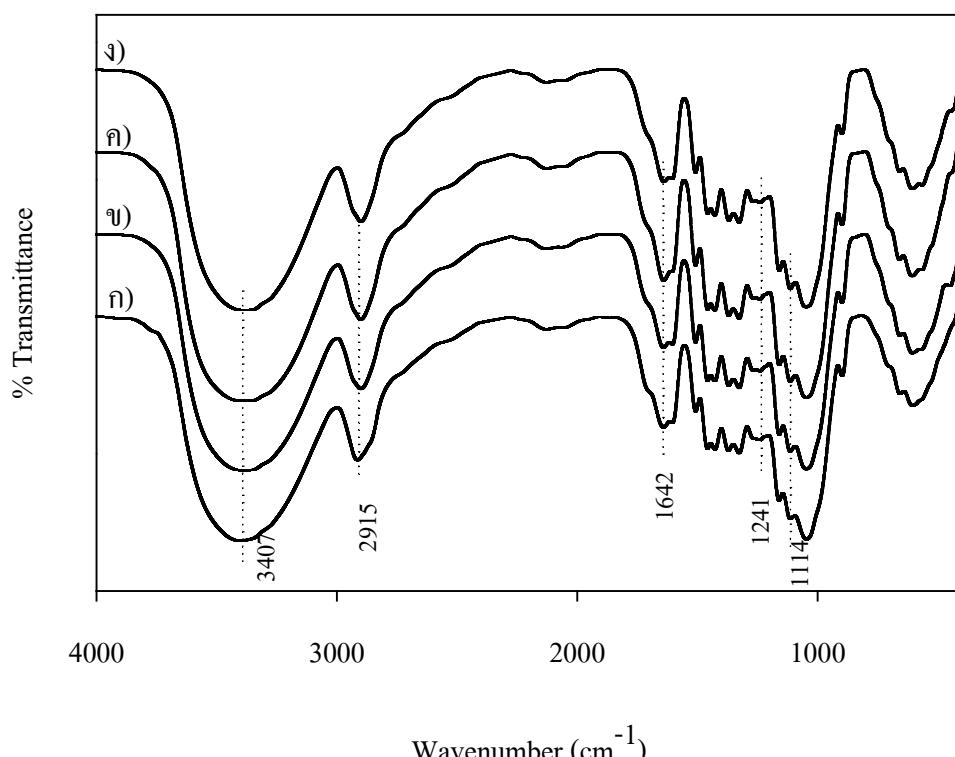


รูปที่ 4.5 อินฟราเรดสเปกตรัมของเส้นใย涤ลายปาล์มเปล่าสัดและที่ปรับสภาพ  
 ก) เส้นใย涤ลายปาล์มเปล่าสัด  
 จ) เส้นใยที่ปรับสภาพด้วยวิธีเมอร์เชอร์ไซซ์ชัน (สารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์ ความเข้มข้นร้อยละ 5 โดยนำหนัก 48 ชั่วโมง)

อินฟราเรดสเปกตรัมของเส้นใย涤ลายปาล์มเปล่าสัดแสดงในรูปที่ 4.5 จากสเปกตรัม แสดงพิกัดความยาวคลื่นในช่วง 1047, 1251, 1643, 1735, 2920 และ  $3409\text{ cm}^{-1}$  ซึ่งแสดงถึงการปรากฏของหมู่ฟังก์ชัน C-O-C, C-O, C=C, C=O, C-H และ O-H ตามลำดับ ที่เป็นองค์ประกอบรวมของ เชลลูโลส เอมิเชลลูโลส และลิกนินในเส้นใย ตัวอย่างเช่น ที่ความยาวคลื่น  $1047\text{ cm}^{-1}$  แสดงการ stretching ของหมู่ C-O-C,  $1251\text{ cm}^{-1}$  แสดงการ stretching ของหมู่ C-O,  $1643\text{ cm}^{-1}$  แสดงการ stretching ของหมู่ C=C,  $1735\text{ cm}^{-1}$  แสดงการ stretching ของหมู่ C=O, ความยาวคลื่น  $3409\text{ cm}^{-1}$  แสดงการ stretching ของหมู่ O-H stretching เป็นต้น ผลดังกล่าวสอดคล้องกับโครงสร้างของเส้นใยที่รายงานโดย Durig et al., (1988) Han and Rowell (1997) Pandey and Pitman (2003) และ Noguchi (2001)

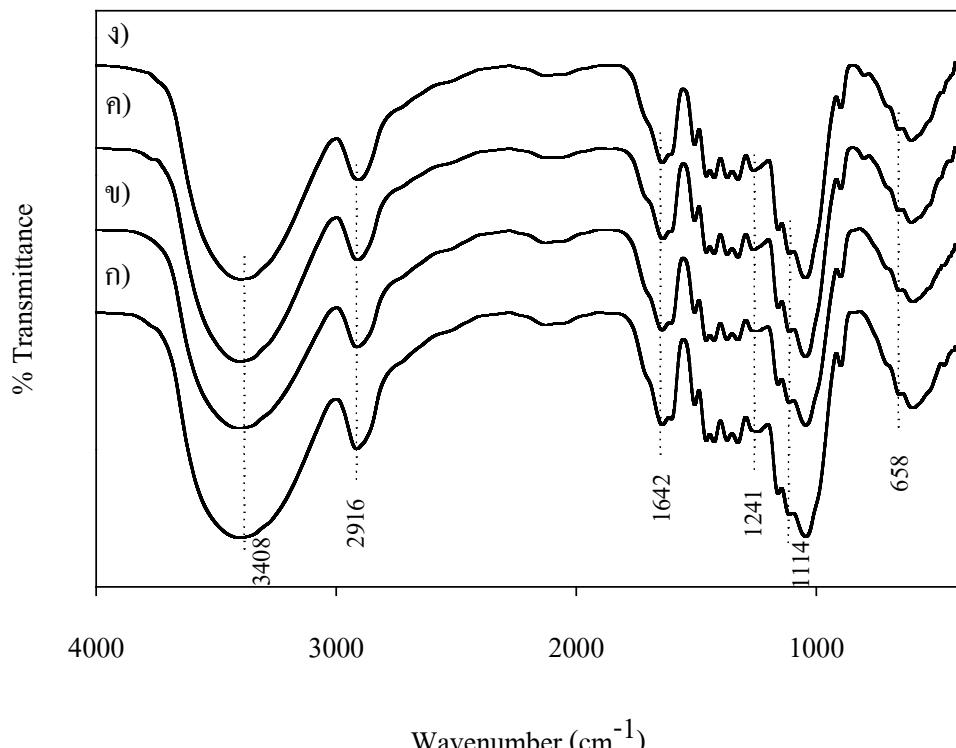
เมื่อเส้นใยทะลายปัล์มเปล่าผ่านการปรับสภาพด้วยวิธีเมอร์เซอร์ไหรเซชัน ซึ่งให้ผลตามที่ปรากฏในรูปที่ 4.5 จะเห็นได้ว่าไม่ปรากฏพิกที่ความยาวคลื่น  $1735\text{ cm}^{-1}$  ทั้งนี้เนื่องมาจากการปรับสภาพขั้นต้นด้วยวิธีเมอร์เซอร์ไหรเซชัน จะไปช่วยล้างเอาหมู่คาร์บอนออกซิลิกออกไประดับเดียวกันไม่ปรากฏพิกที่ความยาวคลื่น  $1251\text{ cm}^{-1}$  ซึ่งเป็นตำแหน่งของ C-O stretching ซึ่งแสดงถึงการเกิดปฏิกิริยา กันโซเดียมไฮดรอกไซด์และเปลี่ยนสภาพเป็น Fiber-O<sup>-</sup>Na<sup>+</sup>

หลังจากทำการปรับสภาพขั้นต้น เส้นใยจะถูกนำไปทำปฏิกิริยาซิลิเลชัน อินฟราเรดสเปกตรัมของเส้นใยที่ปรับสภาพโดยใช้ไตรเมทิลคลอโรไฮเดน และไดเอทิลไดคลอโรไฮเดนที่สภาวะต่างๆ แสดงในรูปที่ 4.6 และ 4.7 ตามลำดับ (อินฟราเรดสเปกตรัมของทุกสภาวะศึกษาแสดงในภาคผนวก ข)



รูปที่ 4.6 อินฟราเรดสเปกตรัมของเส้นใยทะลายปัล์มเปล่าที่ปรับสภาพด้วยวิธีซิลิเลชัน โดยใช้ไตรเมทิลคลอโรไฮเดนที่สภาวะต่างๆ

- ก) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยนำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง
- ข) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยนำหนัก เวลา 9 ชั่วโมง
- ค) ความเข้มข้นร้อยละ 9 โดยนำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง
- ง) ความเข้มข้นร้อยละ 9 โดยนำหนัก เวลา 9 ชั่วโมง



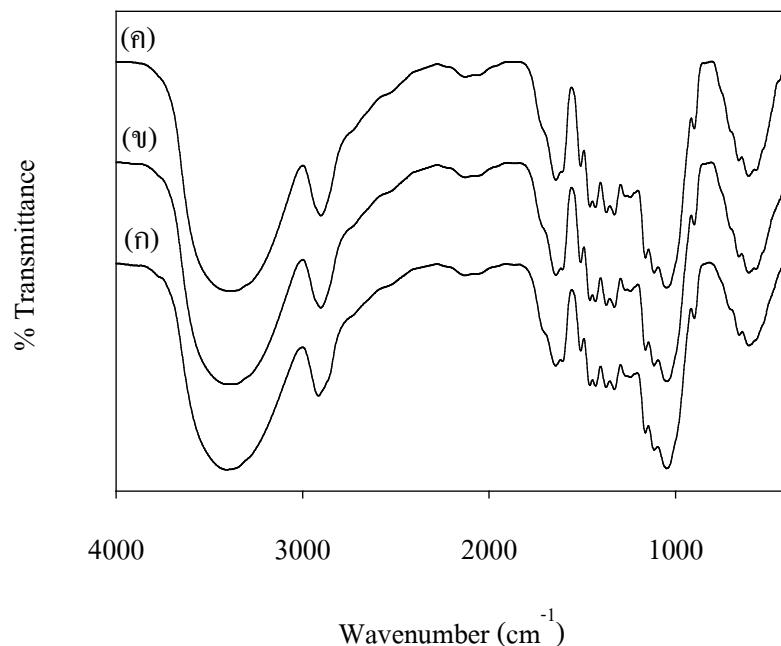
รูปที่ 4.7 อินฟราเรดสเปกตรัมของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าที่ปรับสภาพด้วยวิธีชิลเลชันโดยใช้ไคลอเทลิดคลอโรไฮเดนที่สภาวะต่างๆ

- ก) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง
- ข) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก เวลา 9 ชั่วโมง
- ค) ความเข้มข้นร้อยละ 9 โดยน้ำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง
- ง) ความเข้มข้นร้อยละ 9 โดยน้ำหนัก เวลา 9 ชั่วโมง

จากสเปกตรัมในรูปที่ 4.6 และ 4.7 จะพบว่าการเปลี่ยนแปลงของสเปกตรัมโดยรวมแล้วสังเกตได้ยาก เนื่องจากตำแหน่งพิกัดของหมู่ฟังก์ชันของเซลลูโลส เอมิเซลลูโลส และลิกนินของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าค่อนข้างทันกับหมู่ฟังก์ชันเพิ่มเติมจากปฏิกิริยา ซึ่งประกอบด้วย Si-Cl, Si-CH<sub>3</sub>, Si-O เป็นต้น อย่างไรก็ตามเมื่อพิจารณาตำแหน่งเฉพาะ จะพบว่าไม่ปรากฏพิกต์ความยาวคลื่น 1735  $\text{cm}^{-1}$  และ 1251  $\text{cm}^{-1}$  เช่นเดียวกัน การเปลี่ยนสภาพโครงสร้างของเส้นใยเนื่องมาจากการเกิดปฏิกิริยากับสารละลายไฮเดนและเปลี่ยนสภาพเป็น O-Si-C<sub>3</sub>H<sub>9</sub> และ O-Si-C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>Cl ทำให้ปรากฏพิกเคลพะที่หลายตำแหน่งได้แก่ Si-CH<sub>3</sub> ณ ตำแหน่ง 1241  $\text{cm}^{-1}$  และหมู่ของ Si-O-C ที่

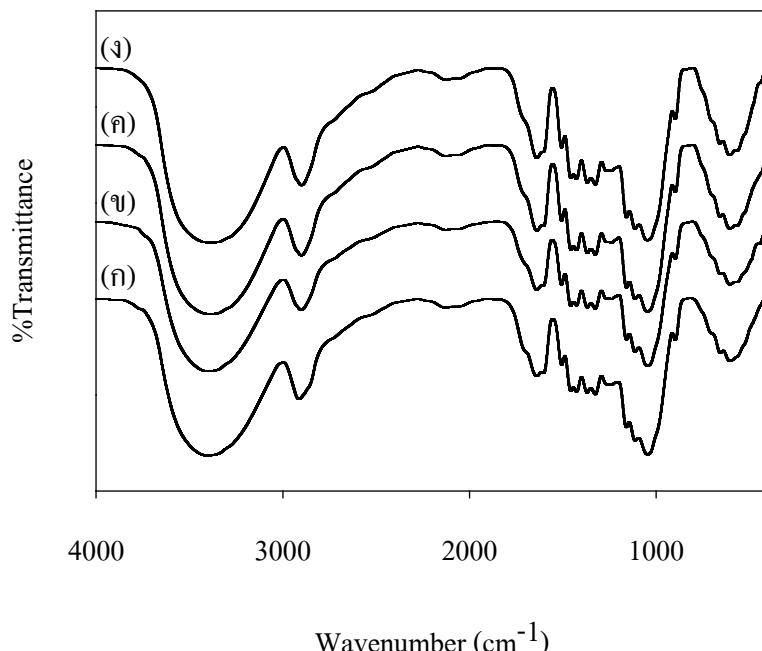
ปรากฏที่ตำแหน่ง  $1114\text{ cm}^{-1}$  ซึ่งเป็นพีกที่ไม่เด่น สำหรับ Si-Cl ที่ตำแหน่ง  $658\text{ cm}^{-1}$  (broad vibrational feature) (Ferguson et al., 2000) ซึ่งมาจากการปรับสภาพด้วยไคลอติล/ไคลคลอโรไฮเดน มีลักษณะทับซ้อนกับหมุนผิดจังหวะไม่เห็นการเปลี่ยนแปลง ทั้งหมดนี้แสดงให้เห็นว่ามีปฏิกิริยาแทนที่เกิดขึ้นได้จริงบนพื้นผิวของเส้นไฮ拜师学艺ปัล์มเปล่า

เมื่อเปรียบเทียบการทำปฏิกิริยาชิลิเลชันระหว่างสารละลายไฮเดน 2 ชนิด คือ สารละลายไตรเมทิลคลอโรไฮเดน (รูปที่ 4.6) และไคลอติล/ไคลคลอโรไฮเดน (รูปที่ 4.7) ที่สภาวะเดียว กัน พบร่วมกันของสเปกตรัมมีสัดส่วนของพีกแต่ละค่าไม่แตกต่างกัน แสดงให้เห็นถึงข้อจำกัดของปริมาณโซเดียมไอกอน ที่มีจำนวนจำกัดในการทำปฏิกิริยาแม้ว่าจะทำปฏิกิริยาด้วยความเข้มข้นร้อยละ 9 โดยน้ำหนัก และเวลา 9 ชั่วโมงก็ตาม ซึ่งต่อไปจะทำการเปรียบเทียบตัวแปรศึกษาเพื่อหาสาขาวิชาที่เหมาะสมโดยใช้การปรับสภาพด้วยไตรเมทิลคลอโรไฮเดน



รูปที่ 4.8 อินฟราเรดสเปกตรัมของเส้นไฮ拜师学艺ปัล์มเปล่าที่ปรับสภาพด้วยวิธีชิลิเลชันโดยใช้ไตรเมทิลคลอโรไฮเดนที่เวลาในการทำปฏิกิริยาต่างๆ  
 ก) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง  
 ข) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก เวลา 5 ชั่วโมง  
 ค) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก เวลา 9 ชั่วโมง

รูปที่ 4.8 แสดงスペกตรัมของเส้นไฮทัลัยปาล์มเปล่าที่ปรับสภาพด้วยวิธีชิลิเลชัน ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก เวลาที่ใช้ในการทำปฏิกิริยาเป็น 3 5 และ 9 ชั่วโมง และรูปที่ 4.9 แสดงスペกตรัมของเส้นไฮทัลัยปาล์มเปล่าที่ปรับสภาพด้วยวิธีชิลิเลชัน เวลาในการทำปฏิกิริยา เป็น 3 ชั่วโมง แต่ความเข้มข้นเป็น 1 3 5 และ 9 ร้อยละ โดยน้ำหนัก โดยใช้ไตรเมทิลคลอโรไฮเดน จะเห็นได้ว่าลักษณะสัดส่วนของスペกตรัม มีลักษณะไม่แตกต่างกัน แสดงให้เห็นว่าในช่วงการศึกษาที่ใช้สารไตรเมทิลคลอโรไฮเดน และไอกอทิลไอกล็อกโอลไฮเดน ความเข้มข้น 1 3 5 และ 9 ร้อยละ โดยน้ำหนัก และเวลาในการทำปฏิกิริยาเป็น 3 5 และ 9 ชั่วโมง บนเส้นไฮทัลัยปาล์มเปล่า ปฏิกิริยาสามารถดำเนินไปจนถึงสมดุลได้ภายใน 3 ชั่วโมงของความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก ซึ่งจะใช้สภาวะดังกล่าวในการศึกษาการคุณค่า



รูปที่ 4.9 อินฟราเรดスペกตรัมของเส้นไฮทัลัยปาล์มเปล่าที่ปรับสภาพด้วยวิธีชิลิเลชัน โดยใช้ไตรเมทิลคลอโรไฮเดนที่ความเข้มข้นต่างๆ  
 ก) ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง  
 ข) ความเข้มข้นร้อยละ 3 โดยน้ำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง  
 ค) ความเข้มข้นร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง  
 ง) ความเข้มข้นร้อยละ 9 โดยน้ำหนัก เวลา 3 ชั่วโมง

### 4.3 การคุณชั้บของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่า

ผลการศึกษาการคุณชั้บน้ำ และน้ำมันในสารผสมอิมัลชันน้ำมันในน้ำของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าทั้งเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสดและที่ปรับสภาพ ได้ทำการเปรียบเทียบความสามารถในการคุณชั้บน้ำและน้ำมันของเส้นใยก่อนและหลังการปรับสภาพ เส้นใยทะลายปาล์มเปล่าปรับสภาพที่ใช้ในการทดลอง จะใช้เส้นใยที่ปรับสภาพด้วยไตรเมทธิคลอโรไฮเดรน ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก ใช้เวลาทำปฏิกิริยา 3 ชั่วโมง ซึ่งเป็นสภาพที่ดีที่สุด ลักษณะของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าก่อนและหลังปรับสภาพแสดงดังรูปที่ 4.10 ตามลำดับ



(ก)

(ข)

รูปที่ 4.10 เส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสดและที่ปรับสภาพ

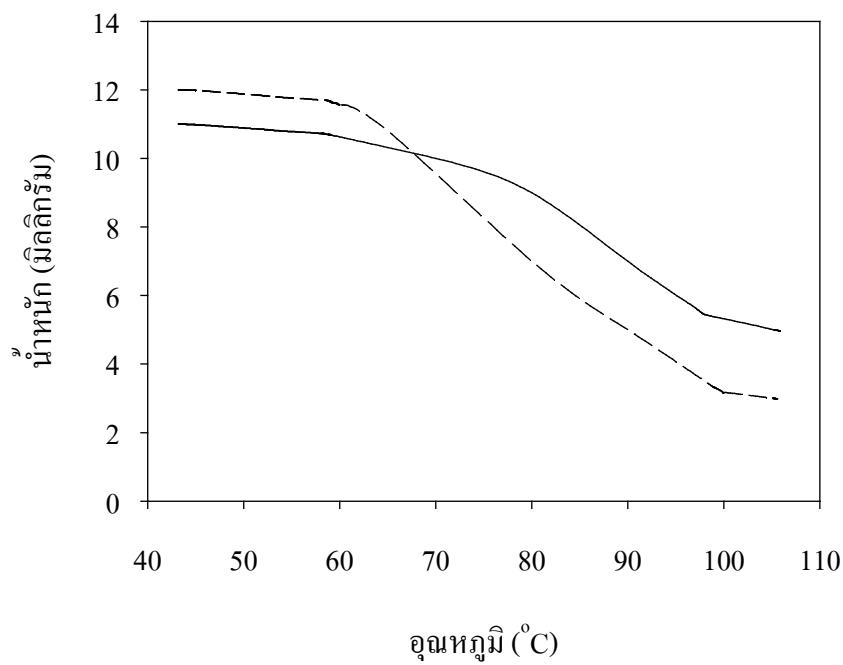
(ก) เส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสด

(ข) เส้นใยทะลายปาล์มเปล่าปรับสภาพ

ลักษณะทางกายภาพของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสดจะเป็นสีน้ำตาล มีความยืดหยุ่นและเหนียว ขนาดเส้นผ่าวนศูนย์กลางเฉลี่ยประมาณ 0.32 เซนติเมตร เมื่อผ่านการปรับสภาพเส้นใยจะมีสีน้ำตาลเข้ม มีความยืดหยุ่นลดลง ขนาดเส้นผ่าวนศูนย์กลางเฉลี่ยลดลงเป็น 0.22 เซนติเมตร ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากการกำจัดไขปี้ที่อยู่บนเส้นใย ตามผลที่แสดงไว้หัวข้อ 4.2

#### 4.3.1 การคุณชั้บนำของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่า

การศึกษาการดูดซับน้ำของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสัดและที่ปรับสภาพ โดยการแข่งเส้นใยในน้ำเป็นเวลา 24 ชั่วโมง แล้วนำมาหาปริมาณการดูดซับน้ำ รูปที่ 4.11 แสดงความสามารถในการดูดซับน้ำของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสัดและที่ปรับสภาพ พบว่าเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสัดดูดซับน้ำได้มากกว่าเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าปรับสภาพ จากกราฟสามารถประมาณค่าการดูดซับน้ำของเส้นใยได้ (แสดงในภาคผนวก ค) โดยเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสัดดูดซับน้ำได้ประมาณ 3 กรัมต่อกรัมเส้นใย เส้นใยทะลายปาล์มเปล่าปรับสภาพดูดซับน้ำได้ประมาณ 1.2 กรัมต่อกรัมเส้นใย หลังการปรับสภาพ เส้นใยดูดซับน้ำลดลง 1.8 กรัม กิตเป็นร้อยละ 60 ซึ่งถือได้ว่าการปรับสภาพทำให้เส้นใยมีคุณสมบัติความไม่ชอบน้ำ (Hydrophobic property) เพิ่มมากขึ้น ซึ่งสอดคล้องกับผล FTIR การปรับสภาพเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าทำให้หมู่ไฮดรอกซิลอนเส้นใยถูกกำจัดออกไป โดยการแทนที่ของหมู่ไฮลิที่ใช้ในการทำปฏิกิริยา ทำให้ดูดซับน้ำได้น้อยลง

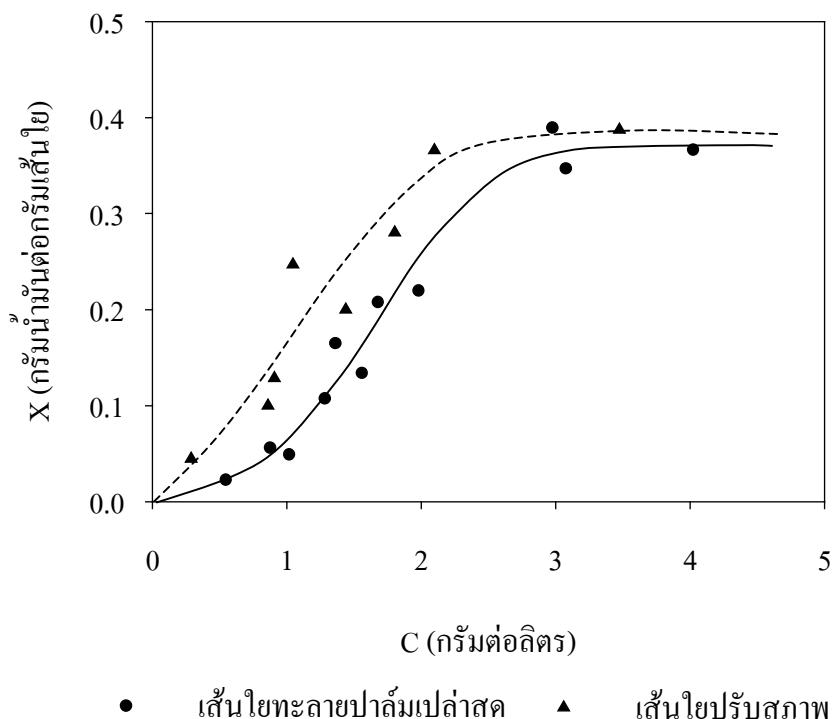


รูปที่ 4.11 นำหนักของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าตามการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิ  
 (----) เส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสัด  
 (—) เส้นใยทะลายปาล์มเปล่าปรับสภาพ

#### 4.3.2 การดูดซับอิมัลชันน้ำมันในน้ำของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าแบบทดสอบ

การดูดซับน้ำมันของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสตดและที่ปรับสภาพ มีพฤติกรรมของไอโซเทร์มแสดงดัง รูปที่ 4.12 ซึ่งผลอัตราห่วงความเข้มข้นที่สมดุล (C) กับปริมาณน้ำมันที่ดูดซับได้ต่อกรัมเส้นใย (X) ซึ่งจะเห็นได้ว่าปริมาณการดูดซับน้ำมันเพิ่มขึ้นอย่างต่อเนื่องเมื่อความเข้มข้นสมดุลเพิ่มขึ้น และจะมีแนวโน้มคงที่เมื่อถึงจุดสมดุลของความเข้มข้น จากรูปที่ 4.12 ค่าการดูดซับจะเริ่มคงที่ที่ความเข้มข้นสมดุล 3 กรัมต่อลิตร แสดงให้เห็นว่าเส้นใยที่ปรับสภาพสามารถดูดซับน้ำมันในช่วงความเข้มข้นที่สมดุลต่ำได้มากกว่าเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสตด ซึ่งนับว่าเป็นประโยชน์ในการดูดซับน้ำมันระดับอิมัลชัน

ปริมาณการดูดซับน้ำมันของเส้นใยในอิมัลชันน้ำมันกับน้ำ สามารถเป็นไปได้ 2 กรณีด้วยกัน คือเกิดจากการดูดซับไว้ในรูปธูนและผิวของเส้นใย และเกิดจากการเกาะติดผิวเส้นใยโดยค่าการดูดซับปริมาณน้ำมันที่ได้ เป็นค่าที่มาจากการรวมของทั้งสองกรณี การแยกกันระหว่างการดูดซับและการเกาะติดบนเส้นใยเป็นสัดส่วน จะต้องทำการวิเคราะห์เชิงพลังงานพันธะ ซึ่งอาจมีปัญหาต่อการศึกษาเนื่องจากต้องกระทำที่อุณหภูมิสูง และต้องใช้การอธินายโดยวิธีเทอร์โมกราฟิกซ์ (Thermogravimetric analysis) จึงไม่ขอทำการศึกษาในครั้งนี้ เนื่องจากวัสดุดูดซับที่ใช้เป็นวัสดุธรรมชาติอาจจะถูกทำลายได้ ดังนั้นค่าการดูดซับที่ได้ จึงอนุมานให้เป็นผลรวมของการดูดซับน้ำมันที่เส้นใยดูดซับไว้ได้



รูปที่ 4.12 ไอโซเทิร์มการดูดซับน้ำมันบนเส้นไขทะเลป่าล้มเปล่าสุดและที่ปรับสภาพ

ลักษณะการดูดซับอิมัลชันน้ำมันในน้ำของเส้นไขที่จุดสมดุล จะพิจารณาจาก ไอโซเทิร์ม ในการทดลองนี้ได้ใช้ไอโซเทิร์ม 3 แบบ เพื่อขอรบกษาลักษณะการดูดซับที่สมดุล คือ ไอโซเทิร์มแบบ Langmuir (Langmuir isotherm) ฟรอยดลิช (Freundlich isotherm) และ เทมคิน (Temkin isotherm) โดยข้อจำกัดของ ไอโซเทิร์มแต่ละแบบ สามารถขอรบกษาได้ดังนี้ (จตุพร วิทยาคุณ และนุรักษ์ กฤษฎาธุรกษ์ 2547; Mall et al., 2005; Ahmad et al., 2004; Papadopoulos et al., 2002)

ไอโซเทิร์มแบบ Langmuir เป็นไอโซเทิร์มที่ง่ายที่สุดซึ่งใช้กันมากสำหรับการ ดูดซับแบบชั้นเดียว โดยสมมุติให้การดูดซับเกิดบนผิวน้ำอ่อนพันธ์ (Homogeneous) การดูดซับเป็นการ ดูดซับทางเคมีซึ่งแข็งแรงและเป็นแบบชั้นเดียว สมการ Langmuir สามารถแสดงได้สมการ 4.4 หรือ 4.5

สมการ Langmuir :

$$\frac{C}{X} = \frac{1}{KX_m} + \frac{C}{X_m} \quad (4.4)$$

หรือ

$$\frac{1}{X} = \frac{1}{KX_m C} + \frac{1}{X_m} \quad (4.5)$$

โดยที่  $C$  = ความเข้มข้นที่สมดุล (มิลลิกรัมต่อลิตร)

$X$  = ปริมาณน้ำมันที่ดูดซับได้ (กรัมน้ำมันต่อกรัมเส้นไข)

$K$  = ค่าคงที่การดูดซับแบบ Langmuir

$X_m$  = ปริมาณน้ำมันที่ดูดซับได้สูงสุด (กรัมน้ำมันต่อกรัมเส้นไข)

ไอโซเทิร์มแบบ Freundlich มีสมมุติฐานว่าการดูดซับเกิดบนผิวน้ำวิวิชพันธ์ (Heterogeneous) เป็นการดูดซับแบบหลายชั้น พัฒนาจาก ไอโซเทิร์ม Langmuir ที่เกิดบนผิวน้ำวิวิชพันธ์ซึ่งไม่เป็นเนื้อเดียว โดยกำหนดให้การกระจายตัวของพลังงานมีลักษณะแบบเลขชี้กำลัง (Exponential) ดังสมการที่ 4.6 หรือ 4.7

สมการ Freundlich :

$$X = KC^{1/n} \quad (4.6)$$

และเมื่อทำการแปลงเป็นลอการิทึม

$$\ln X = \ln K + 1/n \ln C \quad (4.7)$$

โดยที่  $C$  = ความเข้มข้นที่สมดุล (มิลลิกรัมต่อลิตร)

$X$  = ปริมาณน้ำมันที่คุณซับได้ (กรัมน้ำมันต่อกิโลเมตรเส้นสาย)

$K$  = ค่าคงที่การคุณซับแบบฟรอยด์ลิช

$1/n$  = ค่าคงที่

ไอโซเทิร์มแบบเทมคิน เป็นไอโซเทิร์มที่ทำการจัดระเบียบความร้อนของการคุณซับมีลักษณะเป็นเชิงเส้น (Linearization) และมีการทำปฏิกิริยาระหว่างตัวถูกคุณซับและตัวถูกคุณซับ โดยมีสมการ ไอโซเทิร์มดังสมการที่ 4.8

สมการเทมคิน :

$$X = a + b \ln C \quad (4.8)$$

โดยที่  $a = (RTxm/B) \ln A$

$b = RTxm/B$

$R$  = ค่าคงที่ของแก๊ส

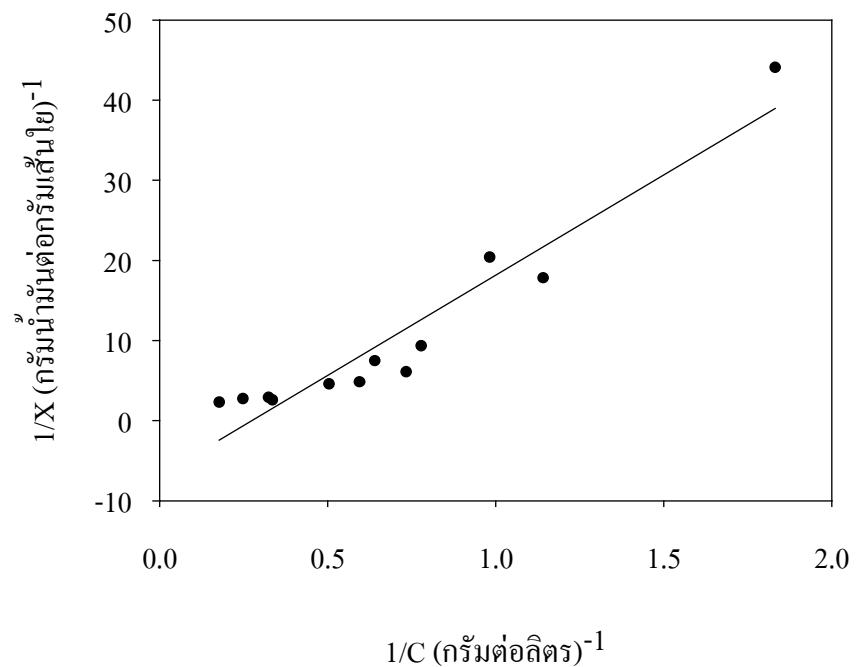
$T$  = อุณหภูมิสัมบูรณ์ ( $K$ )

$A = \text{Exp}(a/b)$

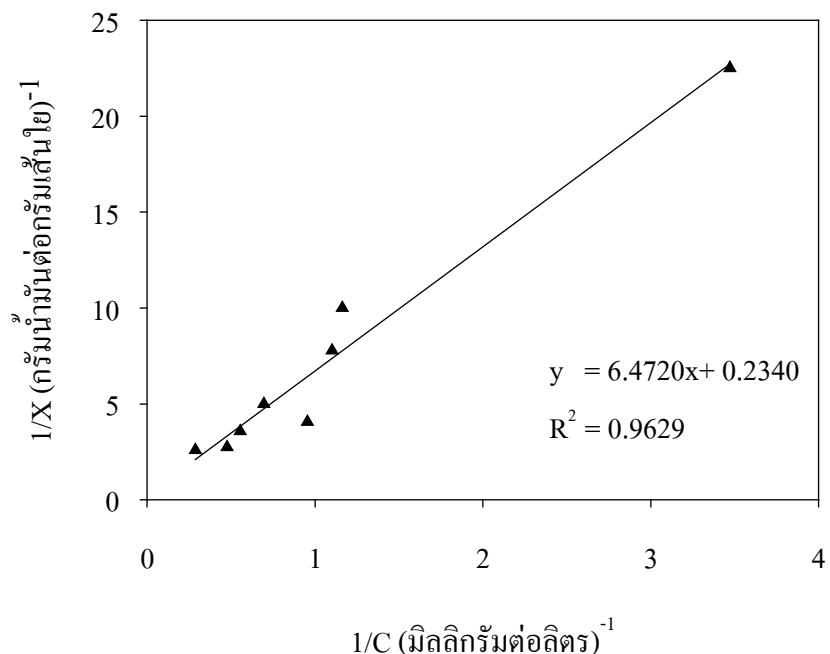
$B$  = ค่าคงที่

รูปที่ 4.13 4.14 และ 4.15 แสดงการจัดเรียงเส้นของ ไอโซเทิร์มแบบແລງเมียร์ ฟรอยด์ลิช และเทมคิน สำหรับการคุณซับอิมัลชันน้ำมันในน้ำของเส้นไขทະลายปาล์มเปล่าสดและที่ปรับสภาพ (1%TMCS, 3 ชั่วโมง) ตามลำดับ

โดยเมื่อพิจารณาถึงรูปแบบการคุณซับที่เหมาะสม จะพิจารณาจากการลดด้อยเชิงเส้น (Linear regression) ซึ่งแสดงในตารางที่ 4.2 โดยตารางที่ 4.2 แสดงผลการคำนวณค่าตัวแปรคงที่ต่างๆ ของแต่ละ ไอโซเทิร์ม สำหรับฟรอยด์ลิช ไอโซเทิร์ม ค่าเลขยกกำลัง  $1/n$  จะเป็นตัวบ่งบอกถึงความสามารถในการคุณซับ จากผลการคำนวณในตารางพบว่าความสามารถในการคุณซับของเส้นไขทະลายปาล์มเปล่าสดและที่ปรับสภาพที่ได้มีค่าเป็นบวก ซึ่งแสดงถึงการคุณซับย่อมเกิดได้ทั้งสองตัวคุณซับ โดยที่  $1/n = 1.3235$  และ  $0.9401$  ตามลำดับ จากค่าดังกล่าวแสดงว่าเส้นไขที่ถูกปรับสภาพจะมีความสามารถในการคุณซับที่ดีก่อนในช่วงการศึกษา

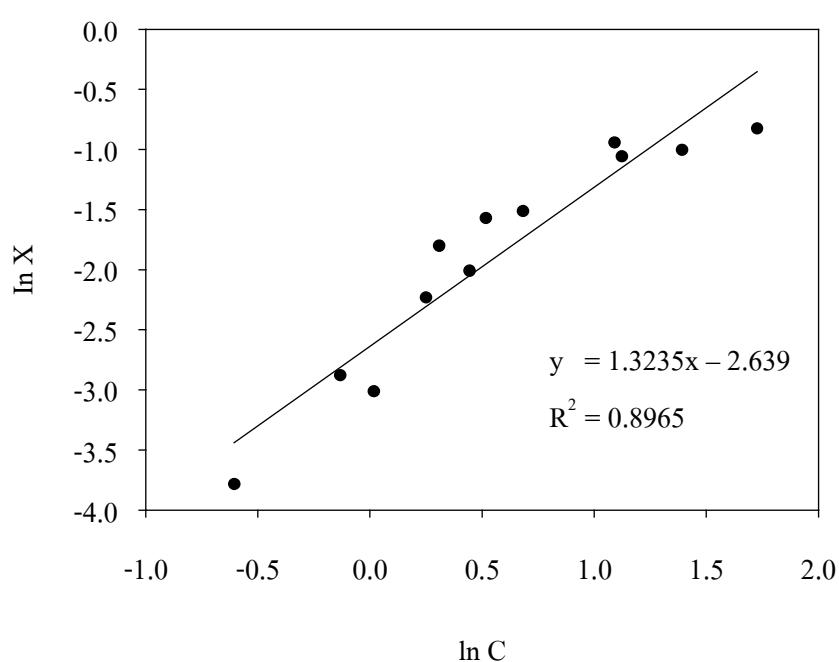


(n)

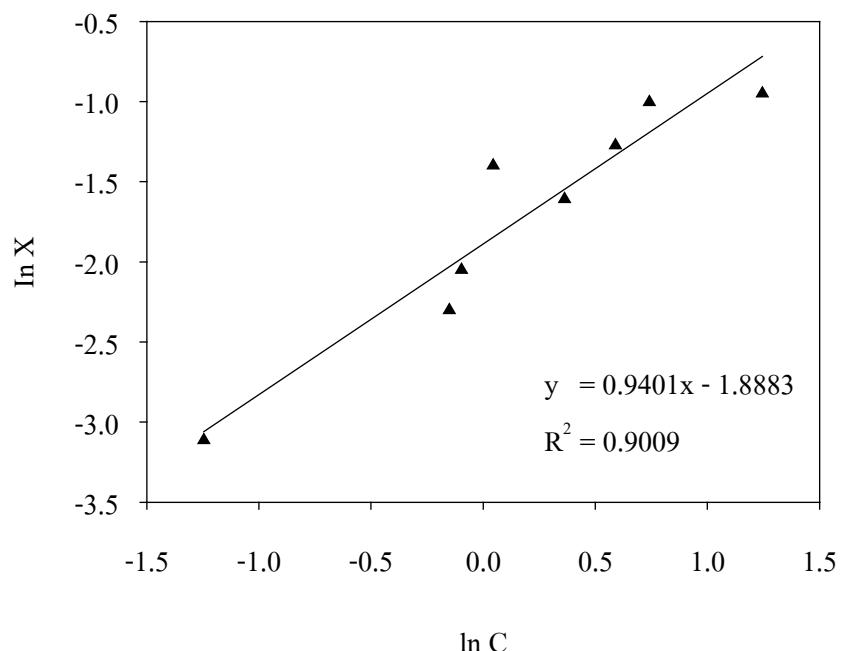


(v)

รูปที่ 4 13 ไอโซเทิร์นและเมิร์สสำหรับการดัดห้าเคมีลักษณะน้ำในน้ำคงเส้นໃทธະລາຍໄລ້ມປຸລ່າ

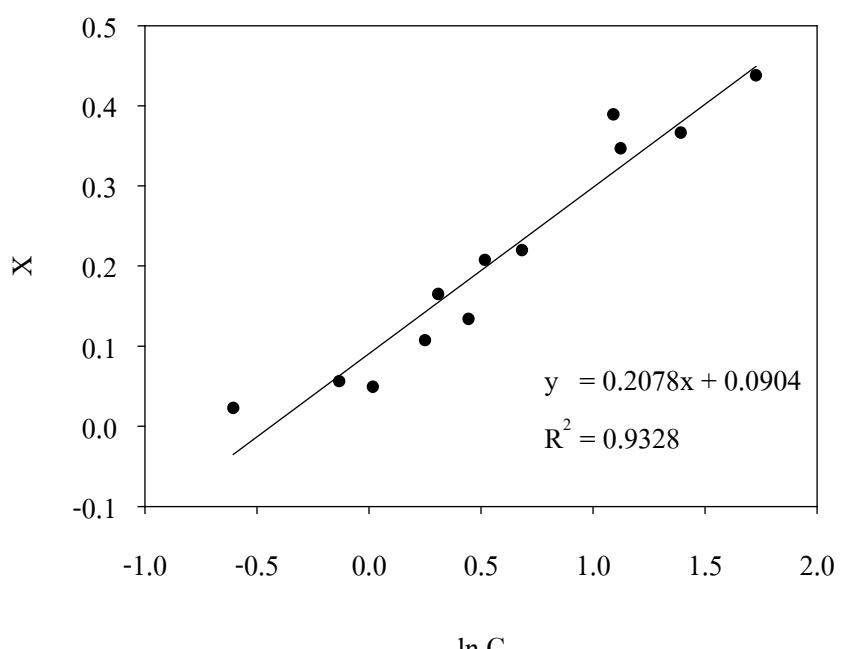


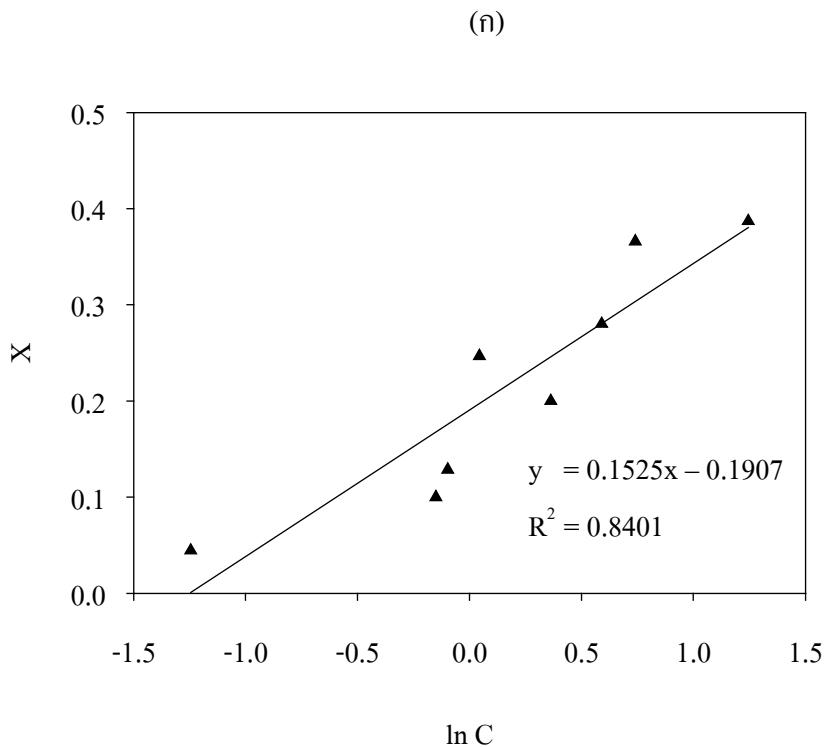
(n)



(u)

รูปที่ 4.14 ໄອ โซเทิร์นฟลอยด์ลิชสำหรับการดูดซับอนิลชั้นนำมันในน้ำของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่า<sup>ก)</sup> เส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสด ข) เส้นใยทะลายปาล์มเปล่าปรับสภาพ





(ก)

รูปที่ 4.15 ไอโซเทิร์มคินสำหรับการดูดซับอิมัลชันน้ำมันในน้ำของเส้นไขทะเลป่าล้มเปล่า<sup>ก)</sup> เส้นไขทะเลป่าล้มเปล่าสด ข) เส้นไขทะเลป่าล้มเปล่าปรับสภาพ  
ตารางที่ 4.2 ค่าตัวแปรของไอโซเทิร์มสำหรับการดูดซับอิมัลชันน้ำมันในน้ำของเส้นไขทะเล  
ป่าล้มเปล่าสดและที่ปรับสภาพ

ไอโซเทิร์ม	ตัวแปร	$R^2$
คงมีขร	K	Xm
เส้นไขทะเลป่าล้มเปล่าสด	-0.2759	-0.1447
เส้นไขปรับสภาพ	0.0362	4.2735
ฟลอยดลิช	K	1/n
เส้นไขทะเลป่าล้มเปล่าสด	0.0714	1.3235
เส้นไขปรับสภาพ	0.1513	0.9401

เทมคิน	a	b
เส้นไขทະລາຍປາລົມເປົ່າສດ	0.0904	0.2078
เส้นໃຫປັບສກາພ	0.1907	0.1525

การคุณชับโดยเส้นไขທະລາຍປາລົມເປົ່າສດ จะไม่สามารถอธิบายด้วยໄອໂໂທເທິຣີມແບນແลงເມືຍຮ່າງເດືອນຈາກຄ່າຕ້ວແປທີ່ໄດ້ມີຄ່າເປັນລຸນ ( $K = -0.2759$  ແລະ  $X_m = -0.1447$ ) ໂນໍ້າສາມາດໃຊ້ອຳນວຍພຸດທິກຣມກາຮຸດໜັບໄດ້ ສອດຄລູ້ອກກັບເມື່ອພິຈາລາດຶງລັກນະບອງໄອໂໂທເທິຣີມ ແລະຈະມີລັກນະແບນ III ຕາມການປັ້ງໝົດຂອງ IUPAC (ຈຸດພຣ ວິທາຄຸນ ແລະນຸກົກຍ໌ ກຸມດານຸກົກຍ໌ 2547) ຜົ່ງມີລັກນະທີ່ເກີດກາເໜື່ອຍ່ານໍາຮະຫວ່າງຕົວຖຸກຄຸດໜັບດ້ວຍກັນເອງ ຜົ່ງຂັດກັບສົມຜຸດສູານຂອງໄອໂໂທເທິຣີມແບນແลงເມືຍຮ່າງເດືອນຈາກຄ່າຕ້ວແປທີ່ໄດ້ມີຄ່າເປັນລຸນເຊີ້ວວ່າເປັນກາຮຸດໜັບແບນຂັ້ນເຄີຍວ່າ ອີ້ວ ເກີດກາເໜື່ອຍ່ານໍາຮະຫວ່າງຕົວຄຸດໜັບແລະຕົວຖຸກຄຸດໜັບເທົ່ານັ້ນ ຜົ່ງໄອໂໂທເທິຣີມແບນເທັມຄິນ ສາມາດອຳນວຍກາຮຸດໜັບນໍ້າມັນຂອງເສັ້ນໃຫທະລາຍປາລົມເປົ່າສດໄດ້ສື່ຖ່ຽນຈາກພິຈາລາດຶງ  $R^2 = 0.9328$  ເມື່ອແກ່ນຄ່າຕ້ວແປປ່ອງໃນສົມກາທີ່ 4.8 ສົມກາເທັມຄິນຂອງເສັ້ນໃຫທະລາຍປາລົມເປົ່າສດເປັນດັ່ງສົມກາທີ່ 4.9

$$X = 0.0904 + 0.2078 \ln C \quad (4.9)$$

ເມື່ອມີການປັບສກາພ ກາຮຸດໜັບເໜາະສົມກັບໄອໂໂທເທິຣີມແບນແลงເມືຍຮ່າງ ພິຈາລາດຶງຈາກ  $R^2 = 0.9629$  ຈາກສົມກາທີ່ 4.5 ເມື່ອແກ່ນຄ່າຕ້ວແປຈາກກາຮຸດໜັບທີ່ໃຊ້ເສັ້ນ ສົມກາແລງເມືຍຮ່າງເສັ້ນໃຫທະລາຍປາລົມເປົ່າສດເປັນດັ່ງສົມກາທີ່ 4.10

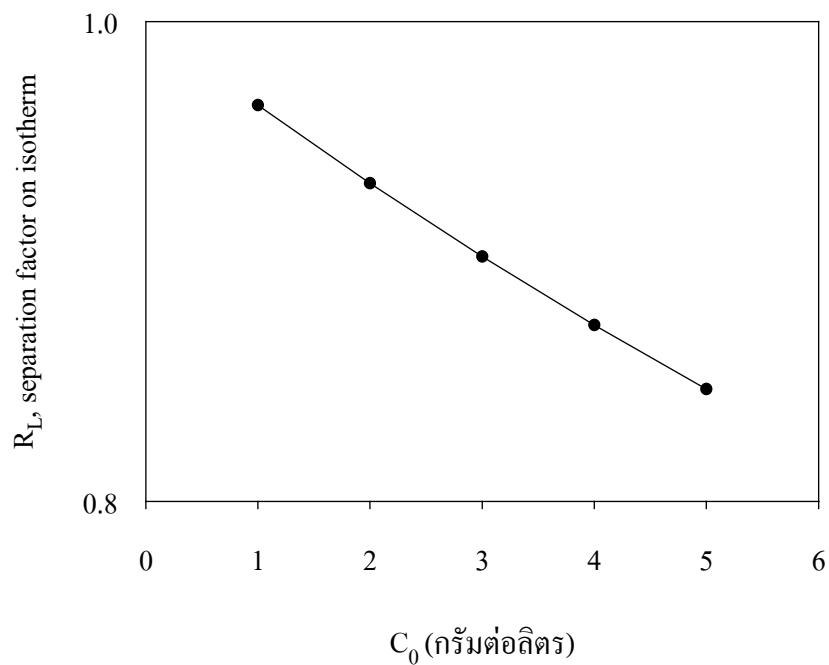
$$X = \frac{0.1547C}{1 + 0.0362C} \quad (4.10)$$

ລັກນະຂອງໄອໂໂທເທິຣີມແບນແลงເມືຍຮ່າງ ສໍາຫຼັບກາຮຸດໜັບນໍ້າມັນຂອງເສັ້ນໃຫທີ່ປັບສກາພດ້ວຍວິທີ່ຈີລີເລັ້ນສາມາດແສດງໃນເທົ່ອມຂອງຄ່າຄົງທີ່ໄຮ້ໜ່ວຍດັ່ງສົມກາ (Hall et al., 1966)

$$R_L = \frac{1}{(1 + KC_0)} \quad (4.11)$$

โดยที่  $C_0$  = ความเข้มข้นเริ่มต้นของแต่ละการทดลอง (กรัมต่อลิตร)  
 $K$  = ค่าคงที่การดูดซับแบบແลงເມີຣ໌

ค่า  $R_L$  แสดงถึงรูปร่างของໄອໂຫເທິຣົມ໌ເປັນໄປຕາມຕາຮາງທີ່ 4.3 (Hall et al., 1966) ค่า  $R_L$  สำหรับทุกความเข้มข้นแสดงในຮູບທີ່ 4.16 ຈະເຫັນໄດ້ວ່າ  $R_L$  ມີຄ່າອຸ່ຽນກຳນົດວ່າງ 0-1 ທີ່ສະແດງຄື່ງ ຄວາມສາມາດຄືໃນການດູດຊັບນໍາມັນໃນອົມລັບນໍາມັນກັບນໍາຂອງເສັ້ນໄຍທ໌ຜ່ານການປັບສາພັບ ດ້ວຍວິທີ ຜິລິເລັບຊັນ ຈາກຄ່າດັກລ່າວແສດງວ່າເສັ້ນໄຍທ໌ປັບສາພັບດ້ວຍວິທີ ຜິລິເລັບຊັນເປັນວັດດູດຊັບທີ່ເອີ້ນອໍານວຍຕ່ອງການດູດຊັບທີ່ຄວາມເຂັ້ມຂຶ້ນດຳ



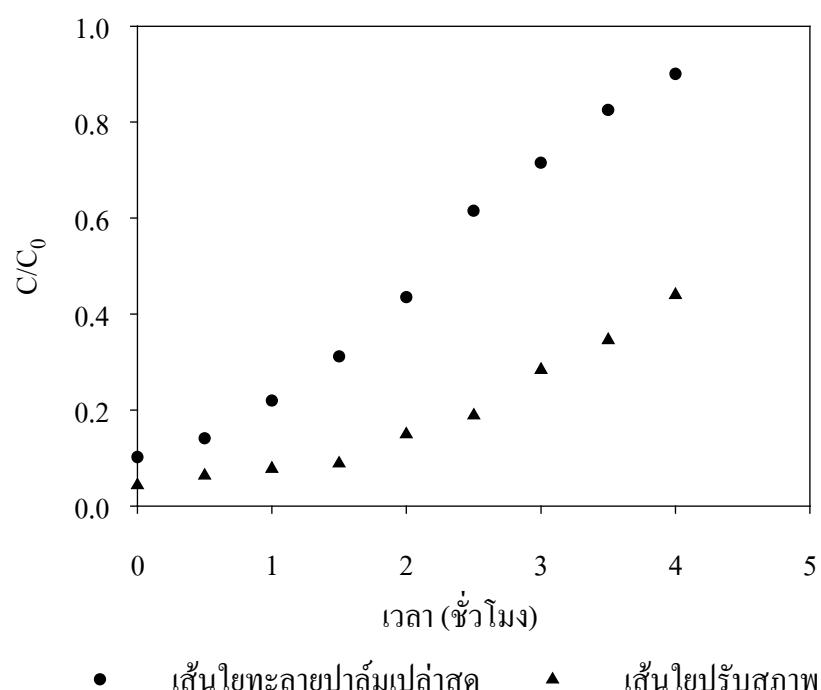
ຮູບທີ່ 4.16 ແພກເຕອຮົກຮາຍກຳຫົວໄອໂຫເທິຣົມແລງເມີຣ໌ ( $R_L$ )  
 ຕາຮາງທີ່ 4.3 ພລຂອງແພກເຕອຮົກຮາຍກຳຕ່ອງການດູດຊັບນັ້ນຕ້ວດູດຊັບ

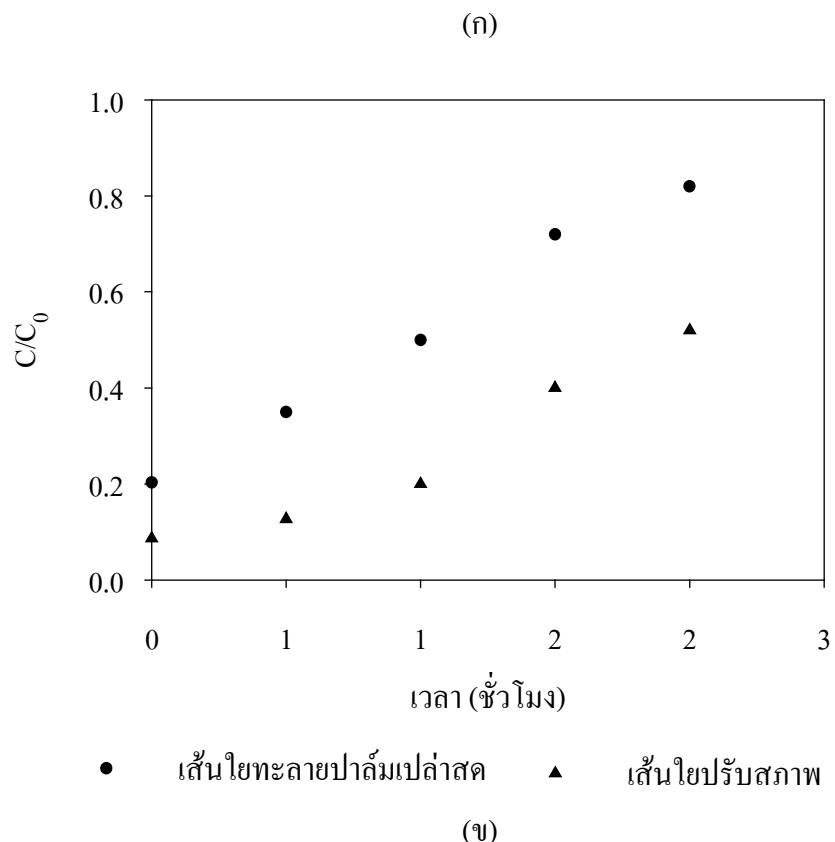
ຄ່າ $R_L$	ພລກາຮູດຊັບນັ້ນຕ້ວດູດຊັບ
$R_L > 1$	ໄມ່ຂອບຮູດຊັບ
$R_L = 1$	ຮູດຊັບແບບເສັ້ນຕຽງ
$0 < R_L < 1$	ຂອບຮູດຊັບ
$R_L = 0$	ຮູດຊັບແບບຜັນກັບໄມ່ໄດ້

ຖົມາ: Hall et al., 1966

#### 4.3.3 การดูดซับอิมัลชันน้ำมันในน้ำของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าแบบต่อเนื่อง

พฤติกรรมการดูดซับแบบบ่งบอกถึงความสามารถสูงสุดในการดูดซับ โดยต้องรอให้ตัวดูดซับดูดซับจนถึงจุดสมดุล ซึ่งใช้เวลานาน จึงไม่สามารถนำไปใช้ประโยชน์ในเชิงประยุกต์ได้ การนำไปใช้ในเชิงประยุกต์จะอาศัยหลักการทำงานไดนามิกส์ ดังนี้จึงจำเป็นต้องทำการศึกษาการดูดซับอิมัลชันน้ำมันในน้ำแบบต่อเนื่องของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสด และที่ปรับสภาพแล้ว ผลการทดลองแสดงดังรูปที่ 4.17 ซึ่งแสดงปริมาณความเข้มข้นของน้ำมันในอิมัลชันหลังจากผ่านการดูดซับของเส้นใยต่อความเข้มข้นเริ่มต้นที่เวลาต่างๆ อนึ่งการทดลองจะใช้ค่าความเข้มข้นเริ่มต้นที่เมื่อคำนวณเทียบปริมาณวัสดุทดสอบกับผลของค่าจลนพลศาสตร์แล้ว พบว่ามีค่าสูงสุดคือ 5 กรัมต่อลิตรของน้ำมัน โดยในการทดลองนี้แสดงผลของอัตราการไหลด 2 ค่า คือ 35 และ 70 มิลลิลิตรต่อน้ำมัน (รูป 14.7 ก และ ข) จะเห็นได้ว่าความเข้มข้นของอิมัลชันหลังจากผ่านตัวดูดซับจะถอยๆ เพิ่มขึ้นตามเวลา ทั้งเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสดและเส้นใยที่ปรับสภาพแล้ว ที่อัตราการไหลดเดียวกัน อัตราส่วนระหว่างความเข้มข้นของอิมัลชันน้ำมันกับความเข้มข้นของอิมัลชันน้ำมันที่เวลาเริ่มต้นที่เวลาต่างๆ ของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสดมีค่ามากกว่าเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าที่ผ่านการปรับสภาพแล้ว แสดงให้เห็นว่า เส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสดสามารถดูดซับน้ำมันเอาไว้ได้น้อยกว่าเส้นใยที่ผ่านการปรับสภาพ เนื่องจากการดูดซับน้ำมันในอิมัลชันของเส้นใยที่ผ่านการปรับสภาพแล้วนั้นมีความไม่ชอบน้ำ หรือชอบน้ำมัน (Oleophilic) มากกว่าเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสด





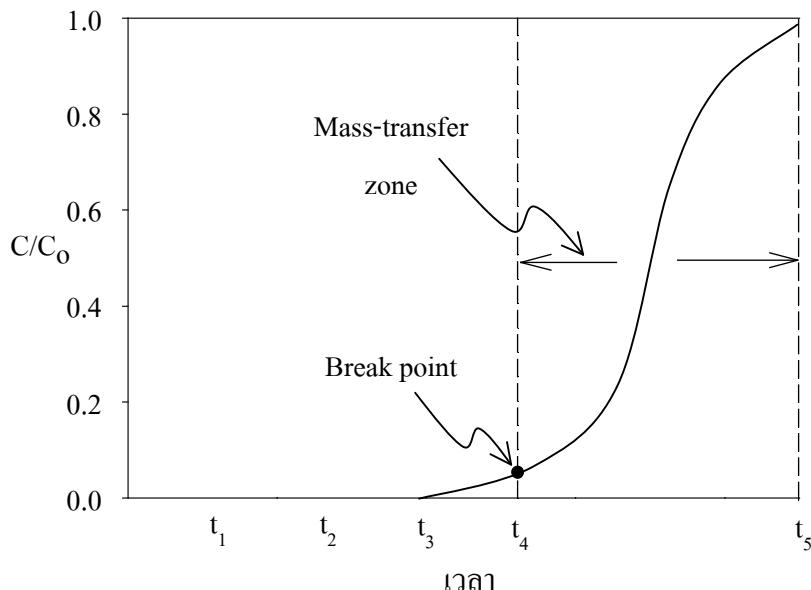
รูปที่ 4.17 การคุณชันอิมัลชันน้ำมันในน้ำแบบต่อเนื่องของเส้นไขทะเลย์ปัล์มเปล่า

ก) ที่อัตราการไหลด 35 มิลลิตรต่อนาที ข) ที่อัตราการไหลด 70 มิลลิตรต่อนาที อัตราการไหลดของอิมัลชัน มีผลต่อความสามารถในการคุณชันน้ำมันของเส้นไขเห็นได้จาก รูปที่ 4.17 ซึ่งได้ทำการทดลองที่อัตราการไหลด 2 ค่า คือ 35 มิลลิตรต่อนาที และ 70 มิลลิตรต่อนาที โดยที่อัตราการไหลดของอิมัลชันต่ำ (35 มิลลิตรต่อนาที) เส้นไขจะสามารถคุณชันน้ำมันเอาไว้ได้มากกว่าที่อัตราการไหลดสูง (70 มิลลิตรต่อนาที) เนื่องจากที่อัตราการไหลดต่ำมีระยะเวลาของการสัมผัสระหว่างเส้นไขและน้ำมันมากขึ้น เส้นไขทะเลย์ปัล์มเปล่าที่ปรับสภาพจะสามารถคุณชันน้ำมันในอิมัลชันได้มากกว่าเส้นไขทะเลย์ปัล์มเปล่าสุด

ความเป็นไปได้ของกลไกการคุณชันน้ำมันของเส้นไขที่เกิดขึ้น สามารถอธิบายได้ 3 ช่วงด้วยกันคือ ในตอนเริ่มต้นน้ำมันในอิมัลชันจะเกะติดที่ผิวดวงเส้นไขซึ่งมีความไม่ชอบน้ำ ในช่วงที่ 2 น้ำมันจะเกิดการรวมตัวกันของหยดน้ำมันบนผิวดวงเส้นไข ได้หยดน้ำมันที่มีเส้นผ่าศูนย์กลางที่ใหญ่ขึ้น ในช่วงที่ 3 น้ำมันที่รวมตัวเป็นหยดน้ำมันขนาดใหญ่ จะค่อยๆ หลุดออกจากผิวดวงเส้น

ไข่ ไหลดออกໄປกับน้ำมันมากขึ้น ด้วยเหตุผลนี้ ทำให้ในช่วงเวลาแรกๆ ของการไหลดผ่านของ อิมัลชันน้ำมันในน้ำ จึงมีน้ำมันไหลดผ่านออกໄປได้น้อยกว่าเมื่อเวลาผ่านไป

ในกระบวนการคุณซับที่มีตัวคุณซับบรรจุอยู่ในคอลัมน์ และมีของเหลวที่มีตัวถูกคุณซับหนึ่งชนิดหรือมากกว่าหนึ่งชนิดไหลดผ่านคอลัมน์ จะมีการคุณซับเกิดขึ้นเมื่อของเหลวถูกป้อนเข้าคอลัมน์ ตัวคุณซับจะค่อยๆ คุณซับของเหลวจนถึงจุดอิ่มตัว หลังจากนั้นความเข้มข้น



รูปที่ 4.18 Breakthrough curve ของของเหลวที่ผ่านตัวคุณซับ

ที่มา: Geankoplis, 1993

ของของเหลวขาออกจะมีค่าใกล้เคียงศูนย์ จนถึงจุดเบรก (Break point) ความเข้มข้นของของเหลว เป็นความเข้มข้นสูงสุดที่ต้องมีการเปลี่ยนตัวคุณซับเพื่อนำไปกระตุ้น (Regenerate) ใหม่ หลังจากจุดเบรกนี้ ความเข้มข้นของของเหลวจะเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วจนกระทั่งมีค่าเท่ากับหนึ่ง บริเวณนี้จะมี การถ่ายโอนมวลจากของเหลวไปยังตัวคุณซับเกิดขึ้น (Mass transfer zone) สามารถแสดง Breakthrough curve ได้ดังรูปที่ 4.18

สำหรับการทดลองการคุณซับน้ำมันของเส้นใยทະลายปาล์มเปล่าแบบต่อเนื่อง ซึ่งแสดงในรูปที่ 4.17 ใน การทดลองจะไม่มี Breakthrough curve ของทั้งเส้นใยทະลายปาล์มเปล่าสด และที่ปรับสภาพ ซึ่งจุดแรกของกราฟไม่ได้เริ่มต้นที่ศูนย์ แต่จะเริ่มต้นที่ความเข้มข้นจุดเบรก (Break point concentration) เป็นต้นไป ซึ่งมีเฉพาะเป็นบริเวณที่มีการถ่ายโอนมวล ทั้งนี้อาจเนื่องมา จากลักษณะการจัดวางตัวของเส้นใยในคอลัมน์ รูปที่ 4.19 แสดงลักษณะการจัดวางตัวของเส้นใยใน

columne จากรูปจะเห็นได้ว่า การจัดวางตัวของเส้นใยในคอลัมน์จะเกิดช่องว่างระหว่างเส้นใยด้วยกันเอง เมื่ออิมัลชันน้ำมันในน้ำไหลผ่านเส้นใย น้ำมันบางส่วนจะไหลผ่านช่องว่าง (Channeling) ระหว่างเส้นใย ซึ่งน้ำมันยังไม่ถูกดูดซับไว้ ทำให้มีน้ำมันออกมากับกระแสน้ำ ณ เวลาเริ่มต้น ( $t = 0$ )



รูปที่ 4.19 ลักษณะการจัดวางตัวของเส้นใยทະลายปาล์มเปล่าในคอลัมน์

#### 4.4 การดูดซับอิมัลชันน้ำมันในน้ำแบบแบบทช่องเส้นใยทະลายปาล์มเปล่าที่ผ่านการขีนรูป

การศึกษาการดูดซับน้ำมันของเส้นใยทະลายปาล์มเปล่าในหัวข้อ 4.3.2 และ 4.3.3 ได้ทำการศึกษาความสามารถในการดูดซับน้ำมันของเส้นใยทະลายปาล์มเปล่าสด และที่ปรับสภาพโดยนำเส้นใยทະลายปาล์มเปล่ามาทดสอบการดูดซับ โดยไม่ได้มีการขีนรูปเส้นใยให้เป็นรูปร่าง ในหัวข้อนี้จะศึกษาความสามารถในการดูดซับน้ำมันในอิมัลชันน้ำมันกับน้ำ ของเส้นใยทະลายปาล์มเปล่าที่ได้ทำการขีนรูป รูปที่ 4.20 แสดงตัวอย่างเส้นใยทະลายปาล์มเปล่าสดขีนรูป การขีนรูปเส้นใยทະลายปาล์มเปล่าโดยนำมาผสานกับโพลีสไตรีน ซึ่งใชอะซีโตนและโกลูอินเป็นตัวทำละลาย สามารถทำให้เส้นใยยึดเกาะติดกันเป็นรูปทรงตามต้องการ ทำให้ได้วัสดุดูดซับที่สามารถนำไปใช้งานได้ง่ายและสะดวก ลักษณะของชิ้นงานที่ผ่านการขีนรูปจะมีความแข็งแรง น้ำหนักเบา สามารถอยู่น้ำได้ ซึ่งถือเป็นข้อดีของการนำมาใช้เป็นวัสดุดูดซับ



รูปที่ 4.20 เส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสอดขึ้นรูป

การศึกษาการดูดซับน้ำมันในสารผสมอิมัลชันน้ำมันกับน้ำของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าขึ้นรูปทั้งเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสอดและที่ปรับสภาพ โดยการแซ่ในอิมัลชัน ความเข้มข้น 5 กรัมต่อลิตร เบย่าเป็นเวลา 24 ชั่วโมง ซึ่งจะทำการเบรียบที่อบกับวัสดุดูดซับสังเคราะห์ ตารางที่ 4.4 แสดงปริมาณการดูดซับน้ำมันของตัวดูดซับชนิดต่างๆ จากการทดลองพบว่า ปริมาณการดูดซับน้ำมันของเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าปรับสภาพ ( $0.053$  กรัมน้ำมันต่อกรัมติเมตรของตัวดูดซับ) มากกว่าเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าสอด ( $0.047$  กรัมน้ำมันต่อกรัมติเมตรของตัวดูดซับ) โพลีสไตรีนที่ใช้เป็นตัวประสานให้เส้นใยเบคติดกัน สามารถดูดซับน้ำมันได้  $0.027$  กรัมน้ำมันต่อกรัมติเมตรของตัวดูดซับ เมื่อเบรียบที่อบปริมาณการดูดซับน้ำมันระหว่างเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าที่ปรับสภาพกับโพลีโพร์พลีน ซึ่งเป็นวัสดุดูดซับสังเคราะห์ ( $0.055$  กรัมน้ำมันต่อกรัมติเมตรของตัวดูดซับ) พบร่วมกัน แสดงให้เห็นว่าเส้นใยทะลายปาล์มเปล่าปรับสภาพสามารถนำໄไปใช้เป็นวัสดุดูดซับน้ำมัน ทดแทนวัสดุดูดซับที่ทำจากโพลีเมอร์สังเคราะห์ได้

ตารางที่ 4.4 ปริมาณการดูดซับน้ำมันในอิมัลชันน้ำมันกับน้ำของตัวดูดซับชนิดต่างๆ

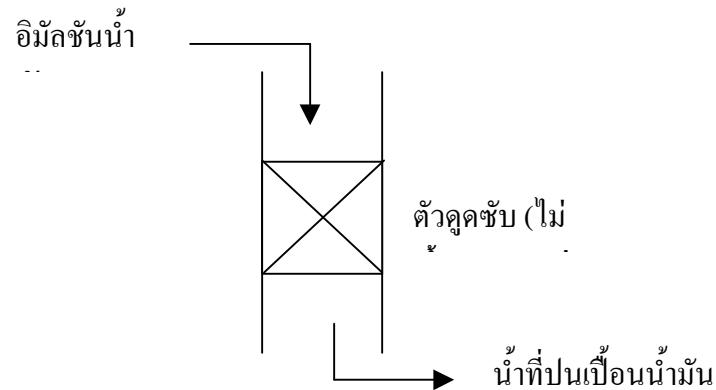
ตัวคูดซับ	ปริมาณการคูดซับน้ำมัน	ความหนาแน่น
	(กรัมน้ำมันต่อลูกบาศก์)	(กรัมต่อลูกบาศก์)
	เซนติเมตรของตัวคูดซับ)	เซนติเมตร)
โพลีไพรพิลิน	0.055	0.135
โพลีสไตรีน	0.027	0.318
เส้นไขทະลายปาล์มเปล่าสดขึ้นรูป	0.047	0.519
เส้นไขทະลายปาล์มปรับสภาพขึ้นรูป	0.053	0.496

เมื่อพิจารณาถึงความสามารถในการคูดซับน้ำมันในสารเคมีมลชัน ระหว่างน้ำมันกับน้ำ เปรียบเทียบกันระหว่างเส้นไขทະลายปาล์มเปล่าสดและเส้นไขที่ปรับสภาพกับโพลี- โพรพิลิน ซึ่งเป็นวัสดุคูดซับน้ำมันสังเคราะห์ ในตารางที่ 4.4 พบว่าเส้นไขทະลายปาล์มเปล่าสดคูดซับน้ำมันได้น้อยกว่าโพลีไพรพิลิน 0.008 กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร (ลดลงร้อยละ 14.5) และ เส้นไขที่ปรับสภาพคูดซับน้ำมันได้น้อยกว่าโพลีไพรพิลิน 0.002 กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร (ลดลง ร้อยละ 3.6) โดยที่เส้นไขทະลายปาล์มเปล่าปรับสภาพสามารถคูดซับน้ำมันได้เพิ่มขึ้น 0.006 กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตรเมื่อเปรียบเทียบกับเส้นไขทະลายปาล์มเปล่าสด หรือเพิ่มขึ้นร้อยละ 12.8

อย่างไรก็ตาม จะเห็นได้ว่าปริมาณการคูดซับน้ำมันในหน่วยกรัมน้ำมันต่อลูกบาศก์เซนติเมตรของตัวคูดซับ เส้นไขทະลายปาล์มเปล่าสดกับเส้นไขทະลายปาล์มเปล่าปรับสภาพ มีค่าแตกต่างกันไม่มาก แต่ถ้าพิจารณาถึงการใช้งานที่มีน้ำมันปนเปื้อนในแหล่งน้ำปริมาณมากๆ จะพบว่าปริมาณการคูดซับน้ำมันเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ

นอกจากนี้ได้ทำการทดลองหยดน้ำมันลงบนเส้นไขทະลายปาล์มเปล่าขึ้นรูป พบว่า เส้นไขสามารถคูดซับน้ำมันได้อย่างรวดเร็ว เช่นเดียวกับโพลีไพรพิลิน เนื่องจากลักษณะของเส้นไขทະลายปาล์มเปล่าขึ้นรูปที่เป็นตาข่าย การนำเส้นไขทະลายปาล์มเปล่าไปใช้คูดซับน้ำมันในกรณีของน้ำมันอยู่บนผิวน้ำอาจจะทำให้ความสามารถในการคูดซับน้ำมันของเส้นไขดีขึ้น

ในการนำเส้นไขทະลายปาล์มเปล่ามาใช้เป็นวัสดุคูดซับน้ำมัน สามารถใช้งานได้ 2 แบบ คือ แบบแรก คือ นำมาใช้คูดซับโดยตรง (คงสภาพเดิม) และแบบที่ 2 คือ ทำการขึ้นรูปก่อนคูดซับ เส้นไขทະลายปาล์มเปล่าสภาพเดิมหมายความว่าสำหรับนำไปใช้คูดซับน้ำมันในอิมัลชันที่เป็นการไฟล์ฟ่านท่อ หรือคอลัมน์ ดังรูปที่ 4.21 ซึ่งมีลักษณะเหมือนเป็นตัวกรองน้ำมัน



รูปที่ 4.21 การทำบัดน้ำมันโดยใช้เส้นไขทະลายปาล์มเปล่า (ไม้ขีนรูป) เป็นตัวดูดซับ

เส้นไขทະลายปาล์มขีนรูป หมายความว่ารับนำไปใช้ดูดซับน้ำมันในกรณีที่มีน้ำมันปริมาณมากอยู่บนผิวน้ำของน้ำได้ (รูปที่ 4.22) เช่น กรณีของน้ำมันรั่วไหลในทะเล ในบ่อทำบัดน้ำเสียของโรงงานต่างๆ เนื่องจากมีน้ำหนักเบาและสามารถดูดซับน้ำได้ ซึ่งสะดวกต่อการกำจัดเนื่องจากเส้นไขที่ขีนรูปจะคงรูปในขณะที่ดูดซับน้ำมัน ซึ่งจะสะดวกในการขนถ่าย



รูปที่ 4.22 ลักษณะน้ำมันดอยบันผิวน้ำ