

บทที่ 2

ความรู้ทั่วไปเกี่ยวกับปาล์มน้ำมัน

2.1 ปาล์มน้ำมัน (5,6)

ปาล์มน้ำมัน มีชื่อทางวิทยาศาสตร์ว่า อีเลอสิส กินีซิส (Elasis guineensis) ซึ่งเป็นตระกูลเดียวกับพวก มะพร้าว อินทผลัม แหล่งกำเนิดดั้งเดิมอยู่ในทวีปแอฟริกาพบมากอยู่ทางฝั่งตะวันตก และกระจายไปจนถึงเกาะมาดากัสการ์

ปาล์มน้ำมัน ได้ถูกนำเข้ามาในทวีปเอเชียครั้งแรก ที่สวนพฤกษศาสตร์โบกอร์และได้ขยายการปลูกมาสู่ประเทศมาเลเซีย จนปัจจุบันนี้ประเทศมาเลเซียได้กลายเป็นผู้ส่งออกน้ำมันปาล์มรายใหญ่ที่สุดของโลก ตั้งแต่ปี ค.ศ. 1965 เป็นต้นมา

สำหรับประเทศไทย ตามหลักฐานพบว่า ได้มีผู้นำปาล์มน้ำมันเข้ามาปลูกที่จังหวัดสงขลา ก่อนสงครามโลกครั้งที่สองและได้ทำเป็นเชิงการค้าครั้งแรกที่จังหวัดสตูลและกระบี่ เมื่อปี ค.ศ. 1968 โดยนำพันธุ์ปาล์มมาจากประเทศมาเลเซีย ต่อมาการปลูกสวนปาล์มก็ได้ขยายไปในอีกหลายจังหวัดได้แก่ ตรัง สุราษฎร์ธานี ชุมพร ภูเก็ต สงขลา และประจวบคีรีขันธ์ จากการสำรวจถึงกลางปี 1985 พบว่า ทางภาคใต้ของประเทศไทยมีพื้นที่เพาะปลูกสวนปาล์มถึง 513,583 ไร่ ได้ผลผลิตประมาณ 4 แสนตัน สกัดน้ำมันดิบได้ประมาณ 89,300 ตัน นับว่าเป็นปริมาณมากพอใช้ในประเทศ

สภาพดินฟ้าอากาศที่เหมาะสมสำหรับปลูกปาล์มน้ำมันจะต้องเป็นแถบที่มีฝนตกชุกอย่างสม่ำเสมอ มีปริมาณน้ำฝนตลอดปีไม่น้อยกว่า 2,000 มิลลิเมตร อุณหภูมิที่เหมาะสมควรอยู่ในช่วง 23-32 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศประมาณ 75 เปอร์เซ็นต์ขึ้นไป ปาล์มน้ำมันยังต้องการแสงแดดอย่างสม่ำเสมอโดยเฉลี่ยไม่ต่ำกว่า 5 ชั่วโมงต่อวันและตลอดปี ควรได้รับแสงแดดถึง 1,500 ชั่วโมง

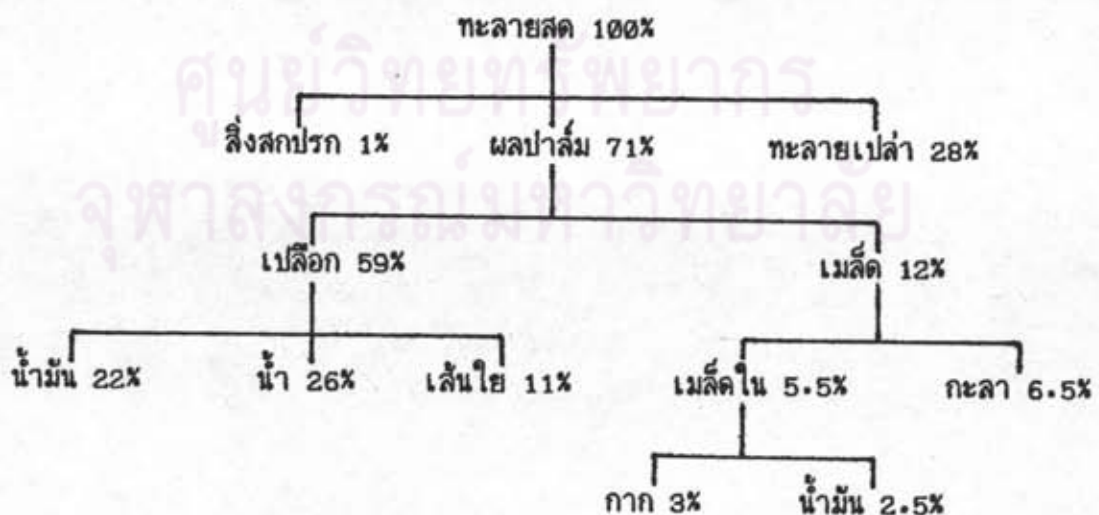
พันธุ์ปาล์มน้ำมันที่มีความสำคัญทางเศรษฐกิจ ได้แก่

- 1) พันธุ์ดูรา (Dura) เป็นพันธุ์ดั้งเดิม ให้ผลที่มีเปลือกบางและกะลาหนาแต่ไม่ค่อยนิยมปลูกกันมากนัก เพราะให้ผลผลิตค่อนข้างต่ำ
- 2) พันธุ์นิลีเฟอรา (Pisifera) เป็นพันธุ์ที่ให้เปอร์เซ็นต์น้ำมันสูง ผลมีเปลือกหนาและกะลาบาง ไม่นิยมปลูกเพราะยุ่งยากในการสกัดน้ำมันออกจากเมล็ด
- 3) พันธุ์เทเนอรา (Tenera) เป็นพันธุ์ผสมระหว่างพันธุ์ดูรากับพันธุ์นิลีเฟอรา เปลือกหนาและให้เปอร์เซ็นต์น้ำมันสูง กะลาบางกว่าพันธุ์ดูรา ปัจจุบันกำลังได้รับความนิยมปลูกกันแพร่หลายในสวนขนาดใหญ่และในโครงการพัฒนาที่ดินใหม่

ปาล์มน้ำมันให้ผลเร็วคือ 3-4 ปีหลังการปลูกและจะให้ผลผลิตสูงขึ้นตามลำดับจนถึงปีที่ 9 จะให้ผลสูงสุด และให้ผลคุ้มค่าทางเศรษฐกิจไปจนถึงอายุ 25 ปี

2.2 ส่วนประกอบของทะลายปาล์มสด

ทะลายปาล์มสด ซึ่งเป็นผลผลิตจากต้นปาล์มจะประกอบด้วยทะลายเปล่า และผลปาล์ม สำหรับปาล์มพันธุ์เทเนอราที่มีอายุเกิน 8 ปีขึ้นไป จะมีส่วนประกอบโดยประมาณดังนี้



2.3 สูตรโครงสร้างของน้ำมันปาล์ม

ผลปาล์มประกอบด้วยส่วน 3 ส่วนคือ

1. เปลือก
2. เมล็ด
3. กะลา

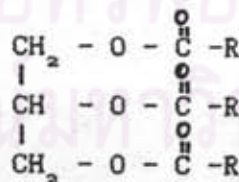
ดังได้แสดงไว้ในรูปที่ 2.1



รูปที่ 2.1 แสดงส่วนประกอบของผลปาล์มโดยผ่าตามขวาง

น้ำมันที่ได้มาจากชั้นของเปลือกของผลปาล์ม เรียกว่า น้ำมันปาล์ม (palm oil)
ส่วนน้ำมันที่ได้มาจากเมล็ด เรียกว่า น้ำมันเมล็ดปาล์ม (kernel oil)

น้ำมันปาล์มและน้ำมันเมล็ดปาล์มก็มีสูตรโครงสร้างคล้ายกับน้ำมันพืชและไขมันสัตว์
เช่น น้ำมันมะพร้าว ถั่วเหลือง ถั่วลิสง มะกอก มันหมู มันวัว ซึ่งเป็นสารอินทรีย์
ชนิดหนึ่งเรียกว่าเอสเทอร์ (ester) ของกรดไขมันอิสระและกลีเซอรอลดังแสดงในรูปที่ 2.2



รูปที่ 2.2 สูตรทั่วไปของโมเลกุล น้ำมันพืช (7)

อักษรหมู่ R, R' และ R'' แทนไฮโดรคาร์บอนโซ่ยาว และแต่ละโซ่จะมีจำนวนคาร์บอน (carbon)
เป็นเลขคู่เสมอ (ถ้านับจำนวนคาร์บอนของหมู่คาร์บอนิล (carbonyl, -C-) ด้วยแล้วกรด
อินทรีย์ของน้ำมันหรือไขมันจะมีจำนวนคาร์บอนเป็นเลขคู่เสมอ) โดยทั่วไปจะมีจำนวนคาร์บอน

11-19 ตัว นอกจากนี้โซ่คาร์บอนอาจจะอิ่มตัว (saturated) หรือไม่อิ่มตัว (unsaturated) ก็ได้ ความอิ่มตัวหรือไม่อิ่มตัวของกรดอินทรีย์ในโมเลกุลของน้ำมันมีผลต่อสมบัติทางเคมีและทางกายภาพของน้ำมัน น้ำมันที่มีความไม่อิ่มตัวมากจะมีจุดหลอมเหลวต่ำและมีค่าไอโอดีสูง

2.4 องค์ประกอบของกรดไขมันของน้ำมันปาล์มและน้ำมันเมล็ดปาล์ม

จากการวิเคราะห์โดยทำให้โมเลกุลของเอสเทอร์แตกสลายเป็นกลีเซอรอลและกรดไขมันแล้วนำมาวิเคราะห์กรดไขมันที่ได้ผลการวิเคราะห์แสดงในตารางที่ 2.1 และตารางที่ 2.2

ตารางที่ 2.1 องค์ประกอบของกรดไขมันของน้ำมันปาล์ม(๕)

กรดไขมันอิ่มตัว	สูตร	จำนวนคาร์บอน	เปอร์เซ็นต์ (น.น.)
ไมริสติก (myristic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{COOH}$	14	2.๐
ปาล์มมิติก (palmitic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{COOH}$	16	43.๐
สเตียริก (stearic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOH}$	18	7.๐
รวม			52.๐

ตารางที่ 2.1 องค์ประกอบของกรดไขมันของน้ำมันปาล์ม (ต่อ)

กรดไขมันไม่อิ่มตัว	สูตร	จำนวนคาร์บอน	เปอร์เซ็นต์ (น.น.)
โอเลอิก (oleic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$	18	39.๐
ลิโนเลอิก (linoleic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$	18	9.๐
ลิโนเลนิก (linolenic)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$	18	TRACE
รวม			48.๐

ตารางที่ 2.2 องค์ประกอบของกรดไขมันของน้ำมันเมล็ดปาล์ม(๕)

กรดไขมันอิ่มตัว	สูตร	จำนวนคาร์บอน	เปอร์เซ็นต์(น.น.)
คาโปรอิก (caproic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$	6	1.0
คาปริลิก (caprylic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{COOH}$	8	2.8
คาปริก (capric)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{COOH}$	10	3.0
ลอริก (lauric)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{COOH}$	12	48.0
ไมริสติก (myristic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{COOH}$	14	17.7
ปาล์มมิติก (palmitic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{COOH}$	16	8.2
สเตียริก (stearic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOH}$	18	1.7
รวม			82.4

ตารางที่ 2.2 องค์ประกอบของกรดไขมันของน้ำมันเมล็ดปาล์ม (ต่อ)

กรดไขมันไม่อิ่มตัว	สูตร	จำนวนคาร์บอน	เปอร์เซ็นต์(น.น.)
โอลลีอิก (oleic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$	18	16.0
ลิโนลีโออิก (linoleic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}-$ $-(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$	18	1.6
รวม			17.6

จากตารางที่ 2.1 และ 2.2 แสดงให้เห็นว่า น้ำมันปาล์มมีปริมาณกรดไขมันอิ่มตัว และไม่อิ่มตัวใกล้เคียงกัน คือ 52 และ 48 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ แต่น้ำมันเมล็ดปาล์มจะมีกรดไขมันอิ่มตัวมากกว่าที่ไม่อิ่มตัว คือ 82.4 และ 17.6 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ

2.5 สารประกอบอื่นๆ

น้ำมันปาล์มและน้ำมันเมล็ดปาล์มนอกจากจะประกอบด้วยเอสเทอร์ของกรดไขมันและกลีเซอรอลยังประกอบด้วยสารอื่นๆดังตารางที่ 2.3

ตารางที่ 2.3 สารที่ประกอบอยู่ในน้ำมันปาล์ม(5)

ชื่อ	ส่วนในล้านส่วน
แคโรทีนอยด์ (carotenoids)	500-700
โทโคเฟอรอล (tocopherols)	500-800
สเตอรอล (sterols)	300
ฟอสฟาไทด์ (phosphatides)	500-1,000
แอลกอฮอล์ (alcohol)	800

สารแคโรทีนอยด์ มีสีแดงส้ม ทำให้น้ำมันปาล์มมีสีส้ม น้ำมันเมล็ดปาล์มมีองค์ประกอบของกรดไขมันคล้ายคลึงกับน้ำมันมะพร้าวมาก คือต่างก็มีกรดไขมันอิ่มตัวสูง ดังตารางที่ 2.4

ตารางที่ 2.4 องค์ประกอบของกรดไขมันของน้ำมันมะพร้าว (8)

กรดไขมันอิ่มตัว	สูตร	จำนวนคาร์บอน	เปอร์เซ็นต์(น.น.)
คาปริลิก (caprylic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{COOH}$	8	8.3
คาปริก (capric)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{COOH}$	10	6.5
ลอริก (lauric)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{COOH}$	12	48.2
ไมริสติก (myristic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{COOH}$	14	16.7
ปาล์มมิติก (palmitic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{COOH}$	16	8.6
สเตียริก (stearic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOH}$	18	2.8
รวม			91.1

ตารางที่ 2.4 องค์ประกอบของกรดไขมันของน้ำมันมะพร้าว (ต่อ)

กรดไขมันไม่อิ่มตัว	สูตร	จำนวนคาร์บอน	เปอร์เซ็นต์(น.น.)
โอลินิก (oleic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7$ -COOH	18	7.3
ลิโนลินิก (linoleic)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}=\text{CHCH}_2-$ -CH=CH(CH ₂) ₇ COOH	18	1.6
รวม			8.9

หากมองในแง่โภชนาการน้ำมันที่ประกอบด้วยกรดไขมันอิ่มตัวสูง เช่น น้ำมันมะพร้าว น้ำมันเมล็ดปาล์มและมันหมู เมื่อบริโภคเข้าไปจะมีผลต่อการเพิ่มสารคอเลสเตอรอล(cholesterol) ในร่างกายเกิดปัญหาไขมันอุดตันในเส้นเลือดด้วยเหตุผลนี้จึงมีผู้หันมานิยมบริโภคน้ำมันพืชที่มีกรดไขมันไม่อิ่มตัวสูงมากขึ้น เช่น น้ำมันคำฝอย น้ำมันถั่วเหลือง เป็นต้น

2.6 กระบวนการสกัดน้ำมันปาล์มดิบ

การสกัดน้ำมันปาล์มดิบจากผลปาล์มได้เริ่มมีมาตั้งแต่สมัยโบราณแล้ว ชาวพื้นเมืองในทวีปแอฟริกาได้นำเอาผลปาล์มมาหีบโดยวิธีง่ายๆ เช่น นำผลปาล์มมาต้มกับน้ำแล้วนำไปตำ จากนั้นนำไปต้มกับน้ำร้อนเพื่อแยกน้ำมันออกมา ซึ่งเป็นวิธีที่มีประสิทธิภาพต่ำมาก ต่อมาได้มีการพัฒนาเครื่องจักรและกระบวนการผลิตโดยประเทศล่าอาณานิคมในแถบ ทวีปแอฟริกา เช่น เบลเยียมและเนเธอร์แลนด์ เครื่องหีบน้ำมันในยุคแรกๆ มีหลายแบบ เช่น เครื่องหีบน้ำมันแบบแรงเหวี่ยงหนีศูนย์กลาง(centrifugal press) เครื่องหีบแบบไฮดรอลิก(hydraulic press) และเครื่องหีบแบบเกลียวอัด(screw press) สำหรับประเทศไทย โรงงานสกัดน้ำมันปาล์มมีกระบวนการผลิตอยู่ 3 แบบคือ

2.6.1. กระบวนการสกัดน้ำมันปาล์มแบบมาตรฐาน

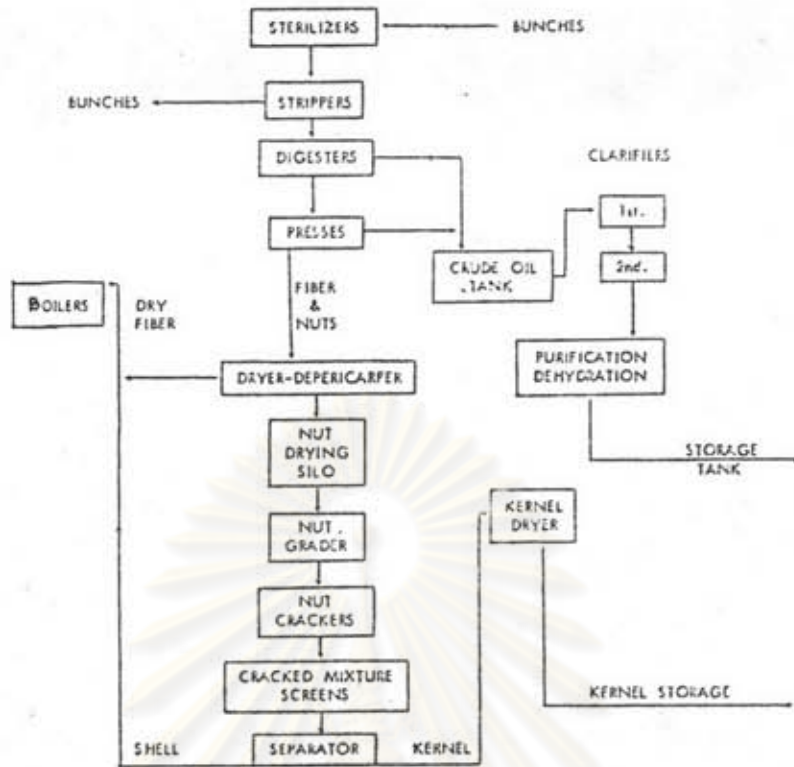
กระบวนการผลิตแบบนี้เป็นกระบวนการสกัดน้ำมันปาล์มแบบมาตรฐาน ซึ่ง

เครื่องจักรและเทคโนโลยีส่วนนำเข้ามาจากต่างประเทศทั้งสิ้น โรงงานประเภทนี้ตั้งขึ้นเป็นครั้งแรกที่จังหวัดกระบี่ ในราวปี ค.ศ. 1974 และปัจจุบันนี้มีโรงงานประเภทนี้อยู่ประมาณ 20 โรงงาน

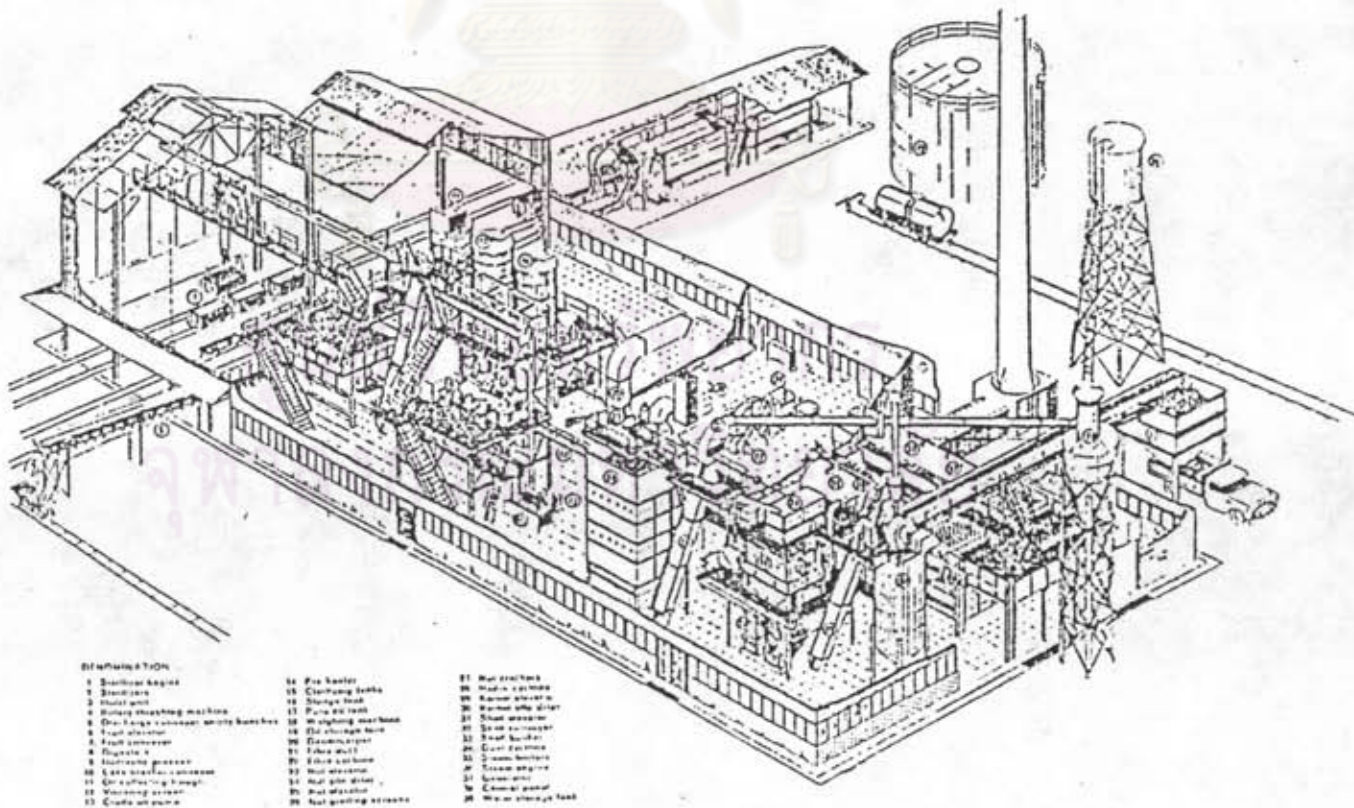
กระบวนการสกัดน้ำมันแบบมาตรฐานได้แสดงไว้ดังแผนผังรูปที่ 2.3 หรือตามรูปที่ 2.4 เริ่มต้นการผลิตโดยนำทะเลาะปาล์มสดมาอบด้วยไอน้ำ(sterilizer) ที่อุณหภูมิประมาณ 120-130 องศาเซลเซียส ความดัน 45 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว ใช้เวลาประมาณ 45 นาที การอบทะเลาะปาล์มมีจุดมุ่งหมายเพื่อหยุดปฏิกิริยาไลโปไลซิส(lipolysis)ซึ่งจะทำให้เกิดกรดไขมันอิสระในผลปาล์ม ทำให้ผลปาล์มอ่อนนุ่มและฉีกหลุดจากทะเลาะได้ง่าย ทะเลาะปาล์มที่อบแล้วจะป้อนเข้าเครื่องแยกปาล์มออกจากทะเลาะ(stripper) โดยส่วนใหญ่เป็นเครื่องแบบโรตารี(rotary)หมุนด้วยความเร็วรอบ 23 รอบต่อนาที ทะเลาะปาล์มเปล่าจะลำเลียงไปเข้าเตาเผาทะเลาะเพื่อทำปุ๋ยต่อไป ส่วนผลปาล์มก็จะนำไปย่อยด้วยเครื่องย่อยปาล์ม(digester) ซึ่งมีลักษณะเป็นทรงกระบอก ข้างในมีใบพัดกวาดผลปาล์มให้เส้นใยฉีกย่อยออกจากเมล็ดและเซลล์น้ำมันแยกตัวออกมาเพื่อง่ายต่อการหีบน้ำมัน เวลาที่ใช้กวาดประมาณ 15 ถึง 20 นาที จากนั้นจะป้อนเข้าเครื่องหีบแบบเกลียวอัด (screw press) ซึ่งส่วนใหญ่เป็นเกลียวอัดคู่ทำงานโดยอัตโนมัติ น้ำมันที่สกัดได้จะส่งเข้าไปถังกรอง(clarifiers)ซึ่งจะแยกน้ำมันออกจากน้ำกับเศษเส้นใยและสิ่งสกปรกอื่น ๆ ในขั้นแรก แล้วนำไปเข้าเครื่องเหวี่ยงเพื่อแยกน้ำมันให้สะอาดขึ้น(purification) จากนั้นนำไปไล่ความชื้น(dehydration)ให้ได้มาตรฐาน แล้วนำไปเก็บในถังเก็บน้ำมันขนาดใหญ่เพื่อเตรียมส่งจำหน่ายโรงงานกลั่นน้ำมันบริสุทธิ์ต่อไป

ส่วนกากผลปาล์ม(fiber and nut)จะนำมาแยกเอาเส้นใยออกจากเมล็ดด้วยเครื่องแยกเส้นใยซึ่งส่วนใหญ่จะใช้แรงลมเป่าให้เส้นใยลอยไปตามท่อไปเข้าเตาของหม้อกำเนิดไอน้ำ(boilers) เมล็ดที่แยกเส้นใยแล้วจะนำไปกะเทาะเมล็ด(nut crackers) เมล็ดที่กะเทาะแล้วก็จะนำไปแยกกะลาออกจากเมล็ดด้วยเครื่องแยกเศษกะลา ซึ่งใช้แบบไฮโดรไซโคลน(hydrocyclone) คือแยกด้วยน้ำหรือใช้แรงลมก็ได้จากนั้นเมล็ดของผลปาล์มจะนำไปหีบและผ่านการกรอง แล้วนำไปเก็บในถังเก็บน้ำมันเมล็ดปาล์ม(kernel oil storage tank) เพื่อส่งจำหน่ายต่อไป

ข้อดีของกระบวนการผลิตแบบนี้ คือเครื่องจักรมีประสิทธิภาพในการหีบน้ำมันสูง และสามารถผลิตน้ำมันที่มีคุณภาพค่อนข้างได้มาตรฐาน เนื่องจากกำลังผลิตสูงจึงผลิตน้ำมันได้



รูปที่ 2.3 แสดงกระบวนการผลิตน้ำมันปาล์มและน้ำมันเมล็ดปาล์ม (6)



รูปที่ 2.4 แสดงรายละเอียดของโรงงานผลิตน้ำมันปาล์มและน้ำมันเมล็ดปาล์ม (9)

เป็นปริมาณมากพอที่จะส่งให้โรงงานกลั่นน้ำมันบริสุทธิ์ หรือส่งจำหน่ายต่างประเทศได้ แต่ปัญหาของกระบวนการผลิตประเภทนี้คือน้ำเสียจากกระบวนการผลิตประมาณ 2.5 ลูกบาศก์เมตร ต่อตันวัตถุดิบ

2.6.2 กระบวนการสกัดน้ำมันแบบทอดผลปาล์ม

เป็นเทคโนโลยีที่พัฒนาขึ้นในประเทศไทยเมื่อประมาณปี ค.ศ. 1979 กระบวนการผลิตของโรงงานประเภทนี้สามารถใช้วัตถุดิบทั้งในรูปของทะลายปาล์มสดและผลปาล์มร่วง วัตถุดิบพวกทะลายปาล์มสดจะนำมาเข้าเครื่องอบทะลายเช่นเดียวกับประเภทแรก จากนั้นจะนำไปแยกผลปาล์มออกจากทะลายเช่นกัน ผลปาล์มที่แยกออกมานำไปทอดในเกลียวด้วยน้ำมันปาล์มที่อุณหภูมิไม่เกิน 120 °C เป็นเวลาประมาณ 12-20 นาที โดยให้ความร้อนด้วยไอน้ำรอบรางลำเลียง วัตถุดิบจำพวกผลปาล์มร่วงก็จะนำเข้ามาทอดตรงจุดนี้เช่นกัน จากนั้นผลปาล์มที่สุกแล้วจะนำไปเข้าเครื่องหีบแบบเกลียวอัดคู่ เช่นเดียวกับโรงงานประเภทแรก น้ำมันที่หีบได้จะนำไปไล่ความชื้นในถังสูญญากาศที่อุณหภูมิ 80-90 °C เป็นเวลาประมาณ 30-60 นาที แล้วนำน้ำมันที่ได้ไปกรองผ่านเครื่องกรองแบบอัดหลายชั้น (filter press) เพื่อแยกสิ่งสกปรกก่อนจะบรรจุลงถังเก็บต่อไป ส่วนกากผลปาล์มก็จะนำไปแยกเอาเมล็ดออกเช่นเดียวกับประเภทแรก ข้อดีของโรงงานประเภทนี้คือไม่มีน้ำเสียในกระบวนการผลิต และสามารถรับวัตถุดิบได้ทั้งทะลายปาล์มและผลปาล์มร่วง

2.6.3. กระบวนการหีบน้ำมันผสม

โรงงานประเภทนี้เกิดขึ้นเมื่อประมาณปี ค.ศ. 1975 โดยการตัดแปลงโรงงานหีบน้ำมันมะพร้าวมาเป็นโรงงานหีบน้ำมันปาล์ม ปัจจุบันนี้มีอยู่ประมาณกว่า 20 โรงงาน โรงงานประเภทนี้ใช้ผลปาล์มร่วงเป็นวัตถุดิบ โดยให้ความร้อนแก่ผลปาล์มในกะเบาะประมาณ 180-200 °C ลมร้อนจากเตาจะเป่าเข้ามาโดยตรงเป็นเวลา 24 ชั่วโมง จากนั้นนำผลปาล์มไปหีบด้วยเครื่องหีบ กระบวนการผลิตแบบนี้ น้ำมันจากเปลือกและเมล็ดจะผสมกันหมด น้ำมันที่ได้จะนำไปกรองด้วยเครื่องกรองแบบอัดหลายชั้น ส่วนกากเส้นใยกะลาและเมล็ดซึ่งปนกันจะบรรจุกระสอบนำไปจำหน่ายเป็นอาหารสัตว์ต่อไป โรงงานนี้ลงทุนต่ำและสามารถหีบได้ทั้งผลปาล์ม มะพร้าว และยางพารา ฯลฯ กระบวนการไม่ซับซ้อน แต่ข้อเสียคือน้ำมันจะไหม้และฟอกสียาก เนื่องจากผลปาล์มสดถูกความร้อนสูงโดยตรงจากลมร้อน ซึ่งได้จากการเผาไม้ น้ำมันจะสกปรกและมีเขม่าควัน กรดไขมันอิสระจะสูงกว่าปกติ ประการสุดท้ายคือน้ำ-

มันปาล์มน้ำมันเมล็ดปาล์มที่ผสมอยู่จะมีปัญหามากเมื่อนำไปกลั่นบริสุทธิ์ ราคาการจำหน่ายจึงต่ำกว่าน้ำมันที่ผ่านจากสองกระบวนการข้างต้น

2.7 มาตรฐานคุณภาพของน้ำมันปาล์ม (10)

โดยทางปฏิบัติคุณภาพของน้ำมันปาล์มจะวัดด้วย 3 ค่า คือ กรดไขมันอิสระ ความชื้น และสิ่งสกปรก รายละเอียดดังตารางที่ 2.5

ตารางที่ 2.5 แสดงมาตรฐานคุณภาพของน้ำมันปาล์ม (10)

รายการ	คุณลักษณะ	เกณฑ์ที่กำหนด		
		น้ำมันปาล์มสำหรับบริโภค		น้ำมันปาล์มสำหรับอุตสาหกรรม
		ธรรมชาติ	รีไฟน์	
1	ความหนาแน่นสัมพัทธ์ (relative density) ที่ 40/25 องศาเซลเซียส	0.900 ถึง 0.907	0.900 ถึง 0.907	0.900 ถึง 0.907
2	ดัชนีหักเห (refractive index) ที่ 40 องศาเซลเซียส	1.45 ถึง 1.46	1.45 ถึง 1.46	1.45 ถึง 1.46
3	ค่าไอโอดีน แบบวิทซ์ (iodine value, Wijs)	45 ถึง 60	45 ถึง 60	45 ถึง 60
4	ค่าสะปอนิฟิเคชัน (saponification value) มิลลิกรัม โปตัสเซียมไฮดรอกไซด์ต่อน้ำมันหนึ่งกรัม	190 ถึง 209	190 ถึง 209	190 ถึง 209
5	สารที่สะปอนิฟายไม่ได้ (unsaponifiable matter) สูงสุด กรมต่อน้ำมันหนึ่งกิโลกรัม	20	15	20
6	ค่าของกรด (acid value) สูงสุด มิลลิกรัม โปตัสเซียมไฮดรอกไซด์ต่อน้ำมันหนึ่งกรัม	4	0.6	10
7	ค่าเปอร์ออกไซด์ (peroxide value) สูงสุด มิลลิกรัม ตมมูลเปอร์ออกไซด์ออกซิเจนต่อน้ำมันหนึ่งกิโลกรัม	10	10	10
8	น้ำและสิ่งระเหยได้ (water and volatile matter) ที่อุณหภูมิ 105 องศาเซลเซียส สูงสุด ร้อยละของน้ำหนัก	0.2	0.2	0.5
9	สารที่ไม่ละลายในน้ำมัน (insoluble impurities) สูงสุด ร้อยละของน้ำหนัก	0.05	0.05	0.05
10	ปริมาณสบู่ (soap content) สูงสุด ร้อยละของน้ำหนัก	0	0.005	0.005
11	ปริมาณเหล็ก สูงสุด มิลลิกรัมต่อน้ำมันหนึ่งกิโลกรัม	5	2.5	10
12	ปริมาณอาร์เซนิก สูงสุด มิลลิกรัมต่อน้ำมันหนึ่งกิโลกรัม	0.1	0.1	0.1
13	ปริมาณทองแดง สูงสุด มิลลิกรัมต่อน้ำมันหนึ่งกิโลกรัม	0.4	0.1	0.4
14	ปริมาณตะกั่ว สูงสุด มิลลิกรัมต่อน้ำมันหนึ่งกิโลกรัม	0.1	0.1	0.2
15	ปริมาณเบตา แคโรทีน (beta-carotene) สูงสุด มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม	500 ถึง 700	ไม่กำหนด	ไม่กำหนด

2.8 การทำน้ำมันปาล์มให้บริสุทธิ์

ในขั้นตอนการแปรรูปขั้นที่สองคือ การทำน้ำมันปาล์มให้บริสุทธิ์ สารเจือปนที่อยู่ในน้ำมันปาล์มดิบ จำแนกออกได้เป็น 3 กลุ่ม คือ

1. กลุ่มไฮโดรไลติก (hydrolytic) ประกอบด้วย ความชื้น สิ่งสกปรกกรดไขมันอิสระ กลีเซอรอล และเอนไซม์ต่าง ๆ
2. กลุ่มออกซิเดทีฟ (oxidative) ประกอบด้วยเศษของโลหะ สารออกซิเดชันต่าง ๆ เม็คลี โทโคเฟอร์รอล (tocopherol) และฟอสฟาไทด์ (phosphatides)
3. สารที่เป็นตัวเร่งให้เกิดสารพิษ ได้แก่ สารจำพวกไนโตรเจน กำมะถัน และฮาโลเจน (halogen) ตลอดจน ฟอสฟาไทด์ และสารออกซิเดชันต่าง ๆ ด้วย

กระบวนการทำน้ำมันให้บริสุทธิ์

มีอยู่ 2 วิธีคือ

1. กระบวนการทำน้ำมันปาล์มให้บริสุทธิ์ทางเคมี (chemical refine process)
2. กระบวนการทำน้ำมันปาล์มให้บริสุทธิ์ทางกายภาพ (physical refine process)

2.8.1 กระบวนการทำน้ำมันปาล์มให้บริสุทธิ์ทางเคมี (Chemical Refine Process) มีขั้นตอนต่าง ๆ ดังต่อไปนี้คือ

- น้ำมันปาล์มดิบ (crude oil)
- แยกสารเหนียว (degumming)
- การทำให้เป็นกลาง (neutralization)
- การล้างด้วยน้ำ (washing)
- การไล่ความชื้น (drying)

- การฟอกสี (bleaching)
- การกรอง (filtration)
- การกำจัดกลิ่น (deodorization)
- การทำให้เย็นและบรรจุถังเก็บ (storage)

รายละเอียดแต่ละขั้นตอนมีดังต่อไปนี้

2.8.1.1 แยกสารเหนียว (dequumming)

เพื่อกำจัดสารพวกฟอสฟาไทด์ ซึ่งจะมีผลต่อคุณภาพของน้ำมัน (ทำให้น้ำมันเป็นฟอง) โดยการใส่กรดฟอสฟอริก (phosphoric acid) เข้มข้น 85% ใช้ ปริมาณ 0.1-0.2 % โดยน้ำหนัก (ไม่ควรใส่มากเกินไปเพราะจะทำให้ต้องใช้โซเดียมไฮดรอกไซด์ (sodium hydroxide) ในการกำจัดกรดมากขึ้น ในขั้นตอนของการทำให้เป็นกลาง) เมื่อเติมกรดฟอสฟอริกเข้มข้นแล้วจะนำน้ำมันมาวิเคราะห์หาเปอร์เซ็นต์ของกรดไขมันอิสระและกรดฟอสฟอริกที่เหลือ เพื่อคำนวณหาปริมาณโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่ต้องใช้ ขั้นตอนนี้ ฟอสฟาไทด์ จะถูกกำจัดออกไปประมาณ 90%

2.8.1.2 การทำให้เป็นกลาง (neutralization)

ขั้นตอนนี้ใช้สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่อุณหภูมิประมาณ 60 °C โซเดียมไฮดรอกไซด์จะไปทำปฏิกิริยากับกรดเกิดเป็นสบู่ (soap) พวกฟอสฟาไทด์ที่เหลือก็จะตกตะกอนขณะที่เติมโซเดียมไฮดรอกไซด์จะต้องผสมอย่างรวดเร็วเพื่อให้เกิดปฏิกิริยากับกรดให้หมดโดยให้เกิดปฏิกิริยากับน้ำมันน้อยที่สุด (การผสมระหว่างน้ำมันกับด่างที่อุณหภูมิสูงจะทำให้ไขมันถูกเปลี่ยนเป็นสบู่ทำให้สูญเสียไขมันเพิ่มขึ้น) เมื่อเติมโซเดียมไฮดรอกไซด์จนได้ ปริมาณตามต้องการแล้ว จะเติมสารละลายเกลือโซเดียมคลอไรด์ (sodium chloride-solution) ที่อิ่มตัวลงไป เพื่อช่วยให้สบู่ตกตะกอนและปั่นแยกได้ดีขึ้น จากนั้นนำเข้าเครื่องหมุนเหวี่ยง (centrifuge) เพื่อบั่นแยกเอาสบู่และตะกอนต่างๆ ออกจากน้ำมัน

น้ำมันที่แยกไขออกแล้วจะเข้าปอเก็บ ส่วนไขสบู่ที่ได้จะแยกเป็น 2 ส่วน ส่วนหนึ่งจะจำหน่ายในรูปของไขสบู่ อีกส่วนหนึ่งจะนำไปเติมกรดซัลฟูริก (sulphuric, H_2SO_4) เข้มข้น เพื่อเปลี่ยนไขสบู่กลับไปเป็น "น้ำมันดำ" (acid oil)

2.8.1.3 การล้าง (washing)

น้ำมันที่ผ่านขั้นตอนการทำให้เป็นกลางจะนำมาล้าง เพื่อล้างเอาไขสบู่ที่ยังแยกออกไม่หมดและสารละลายอื่นๆ ที่ละลายน้ำได้ออกไปจากน้ำมัน เนื่องจากไขสบู่จะมีผลต่อขั้นตอนการฟอกสีของน้ำมันคือ

1) ไขสบู่เมื่อถูกความร้อนและการปั่นกวนในถังฟอกสี จะทำให้เกิดเป็นฟองซึ่งจะทำให้ปริมาตร (working volume) ของบ่อฟอกสี (bleaching tank) ลดลง

2) ทำให้ประสิทธิภาพ (efficiency) ของผงฟอกสีลดลง จำเป็นต้องใช้ผงฟอกสีมากขึ้นทำให้สิ้นเปลือง

3) เนื่องจากผงฟอกสีมีสมบัติเป็นกรด ไขสบู่ที่อยู่ในน้ำมัน จะทำปฏิกิริยากับผงฟอกสี โดยจะแลกเปลี่ยนประจุ (H^+ ไปแทนที่ Na^+ ในไขสบู่) ทำให้ไขสบู่กลายเป็นกรดไขมันอิสระ เปอร์เซนต์ของกรดไขมันอิสระในน้ำมันจะเพิ่มขึ้น

ขั้นตอนการล้าง ทำโดยการเติมน้ำร้อนลงไปแล้วทิ้งไว้ให้เกิดการแยกชั้นระหว่างน้ำกับน้ำมัน โดยน้ำจะอยู่ด้านล่างและมีไขสบู่รวมทั้งโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่เหลืออยู่ด้วย จากนั้นถ่ายน้ำออกทางด้านล่างของถังไปเก็บในบ่อ (batch basin) ซึ่งมีลักษณะเป็นแผงกั้นน้ำมัน (baffle) เพื่อแยกเอาน้ำมันบางส่วนที่ติดมากับน้ำออก น้ำที่มีน้ำมันและไขสบู่จะรวมเข้าสู่บ่อซึ่งมีขดลวดความร้อน (steam coil) ความร้อนจะทำลายอิมัลชัน (emulsion) ระหว่างน้ำกับน้ำมันแล้วแยกเอาน้ำมันกลับเข้ามาสู่กระบวนการใหม่และเป็นการลดค่าบีโอดี (BOD) ในน้ำเสียที่จะต้องนำไปผ่านกระบวนการก่อนปล่อยน้ำทิ้ง น้ำมันที่ผ่านขั้นตอนการล้างจะเก็บเข้าสู่ถังเก็บ (washed neutral oil storage tank) แล้วจะไล่ความชื้นออกโดยใช้ระบบแบบสุญญากาศ (vacuum oil dryer)

การทำให้น้ำมันปราศจากน้ำจะมีผลต่อการฟอกสี เพราะหากน้ำมันมีน้ำมากเกินไปจะทำให้ประสิทธิภาพของผงฟอกสีลดลง เนื่องจากน้ำจะไปจับและล้อม

รอบผงฟอกสี ทำให้พื้นที่ผิวของผงฟอกสีลดลง ไม่สามารถจะดูดสารมีสีได้อย่างมีประสิทธิภาพ ทำให้คุณภาพของน้ำมันไม่ได้ตามต้องการ หรือทำให้ต้องใช้ผงฟอกสีมากขึ้น

2.8.1.4 การฟอกสี (bleaching)

จุดประสงค์เพื่อปรับปรุง สี กลิ่น และเพิ่มความต้านทานในการเสื่อมสภาพของน้ำมัน การกำจัดพวกสารเจือปนโดยเฉพาะคลอโรฟิลล์(chlorophyll) สารเหล่านี้ถูกกำจัดออกในขั้นตอนการทำให้เป็นกลางเป็นส่วนใหญ่ แต่ก็ยังมีหลงเหลืออยู่ หากไม่ผ่านขั้นตอนการฟอกสีก่อน เมื่อเข้าสู่ขั้นตอนการกำจัดกลิ่น ซึ่งจะใช้อุณหภูมิสูงน้ำมันที่ได้จะมีสีเขียวเข้มเนื่องจากการเปลี่ยนแปลงของคลอโรฟิลล์

ผงฟอกสีจะทำหน้าที่เป็นตัวดูดซับ(adsorbent) โดยดูดสารพวก ไชลีนู กัมมะถัน แอลดีไฮด์(aldehyde)และสารมีสี(coloring matter) ผงฟอกสีที่ใช้ เช่นพวก เอกติเวตเตตเอีร์ธ(activated earth)

องค์ประกอบของเอกติเวตเตตเอีร์ธ

SiO_2	77 - 82 %
Al_2O_3	8 - 12 %
Fe_2O_3	1 - 3 %
MgO, CaO	1 - 3 %

สารที่ก่อให้เกิดสีในน้ำมันพืชโดยธรรมชาติประกอบด้วยพวกคาร์โรทีน(carotene)และแซนโทฟิลล์(xanthophyll) ซึ่งก่อให้เกิดสีแดงและสีเหลือง ส่วนคลอโรฟิลล์หรืออนุพันธ์(derivative)ของมัน เช่น ฟอไฟยทิน (phaophytin) จะก่อให้เกิดสีเขียว

ปัจจัยที่มีผลต่อการฟอกสี

1. ชนิดของผงฟอกสี
2. เวลาในการสัมผัส (contact time)
3. อุณหภูมิในการฟอกสี
4. ความชื้น
5. การปั่นกวานหรือการผสม

6. ขนาดของผงฟอกสี

สิ่งที่จะเกิดขึ้นในขั้นตอนของการฟอกสีอีกอย่างหนึ่งคือปริมาณของกรดไขมันอิสระ โดยปกติจะเพิ่มขึ้นประมาณ 0.05-0.1% ซึ่งจะขึ้นอยู่กับความเป็นกรดของผงฟอกสี และโซลูบ์ที่ติดมากับน้ำมัน เนื่องจากประจุของไฮโดรเจน(H^+)จากผงฟอกสีจะไปแทนที่ประจุของโซเดียม(Na^+)ในโซลูบ์ซึ่งเป็นเกลือของกรดไขมัน ทำให้โซลูบ์กลับเป็นกรดไขมันได้ใหม่

2.8.1.5 การกรอง (filtration)

เพื่อแยกเอาผงฟอกสีออกจากน้ำมัน โดยการทำให้เกิดชั้นของเค้ก(form cake)บนตัวกรอง(filter medium)

2.8.1.6 การกำจัดกลิ่น (deodorization)

เนื่องจากในกระบวนการจะมีพวกกรดไขมันอิสระหรือสารประกอบที่มีโมเลกุลขนาดเล็กรวมทั้งพวกแอลดีไฮด์(aldehyde)และคีโตน(ketone)อยู่ การกำจัดชั้นตอนนี้ จะใช้ความร้อนประมาณ 180 °C ภายใต้ความดันสูญญากาศ พวกโมเลกุลเล็กแอลดีไฮด์ คีโตนก็จะระเหยออกไป จากนั้นนำน้ำมันมาหล่อเย็น

2.8.2 กระบวนการทำน้ำมันปาล์มให้บริสุทธิ์ทางกายภาพ(Physical Refines Process)

ประเทศมาเลเซียเป็นประเทศแรกที่เริ่มใช้กระบวนการทางกายภาพในการทำน้ำมันปาล์มให้บริสุทธิ์ เมื่อปี ค.ศ. 1975 ที่ "Palmex Industries Sendirian Berhad" ซึ่งมีขั้นตอนดังต่อไปนี้

- น้ำมันปาล์มดิบ (crude oil)
- แยกสารเหนียว (degumming)
- การฟอกสี (bleaching)

- การกรอง (filtration)

- การแยกกรดและกำจัดกลิ่น (deacidification and deodorization)

- ทำให้เย็นบรรจุในถังเก็บ (storage)

1) การกำจัดสิ่งเจือปนจำพวกฟอสฟาไทด์ และโปรตีนด้วยกรดฟอสฟอริก ทำเช่นเดียวกับกระบวนการทำให้บริสุทธิ์ทางเคมี สารเจือปนจะรวมตัวกันเป็นก้อน (coagulation)

2) ทำการฟอกสีของน้ำมันด้วยดินฟอก ประมาณ 1-2% จากนั้นผ่านเข้าเครื่องกรองเพื่อแยกเอาดินฟอกตลอดจนตะกอนของฟอสฟาไทด์และโปรตีนออกจากน้ำมัน

3) การกำจัดกรด (deacidification) และการกำจัดกลิ่น (deodorization) เพื่อแยกเอากรดไขมันอิสระ สารออกซิเดชัน เม็ดสี แอลดีไฮด์และคีโตนออกจากน้ำมัน โดยผ่านไอน้ำที่อุณหภูมิ 240-260 °C ภายใต้สูญญากาศที่ 1-4 มิลลิเมตรปรอท เป็นเวลาประมาณ 1-2 ชั่วโมง

กระบวนการทำน้ำมันปาล์มให้บริสุทธิ์ทางกายภาพ มีข้อดีหลายประการคือต้นทุนการผลิตต่อหน่วยจะต่ำกว่าเพราะใช้สารเคมีน้อยและน้ำมันไม่สูญเสียมากและประการสุดท้ายจะไม่มีน้ำเสียที่เกิดจากการล้างไซบู่ เช่นกระบวนการทางเคมี ขณะนี้ในประเทศมาเลเซียมีแนวโน้มในการทำน้ำมันปาล์มให้บริสุทธิ์โดยใช้กระบวนการทางกายภาพมากขึ้น

2.9 ประโยชน์ของน้ำมันปาล์ม

น้ำมันปาล์มและน้ำมันจากเมล็ดปาล์มที่ทำให้บริสุทธิ์แล้วสามารถนำไปใช้แปรรูป ในอุตสาหกรรมอุปโภคและบริโภคได้มากมาย ทั้งการแปรรูปโดยตรงและการนำไปเป็นส่วนผสม ในผลิตภัณฑ์ต่าง ๆ ดังนี้

2.9.1 น้ำมันปรุงอาหาร ตามปกติน้ำมันปาล์มบริสุทธิ์ที่อุณหภูมิห้องจะมีลักษณะแยกออกเป็นสองส่วน คือ น้ำมันส่วนใสหรือโอเลอิน ซึ่งมีประมาณ 65-70% และน้ำมันส่วนขุ่นหรือสเตอริน (stearin) ซึ่งมีอยู่ประมาณ 30-35% ดังนั้นในการนำน้ำมันปาล์มมาปรุงอาหาร

จะต้องนำเอาน้ำมันปาล์มบริสุทธิ์มาแยกส่วนเอาน้ำมันส่วนใสมาใช้

2.9.2 มาการีนหรือเนยเทียม มักจะทำมาจากน้ำมันปาล์มและน้ำมันเมล็ดปาล์ม มีลักษณะพิเศษคือละลายได้เร็ว โดยทั่วไปในเชิงอุตสาหกรรมนั้น สูตรการทำมาการีนมักจะใช้ น้ำมันปาล์มบริสุทธิ์ 60% น้ำมันเมล็ดปาล์ม 30% และน้ำมันปาล์มสเตียรีน อีก 10%

2.9.3 น้ำมันทอด ในวงการอุตสาหกรรมที่ใช้ น้ำมันทอดนั้น น้ำมันปาล์มมักจะมีบทบาทเพราะมีราคาถูกและมีคุณสมบัติอยู่ตัวได้ดีกว่าน้ำมันพืชชนิดอื่น คือไม่ออกซิไดซ์กับอากาศ เมื่อถูกความร้อนมีกลิ่นหืน โดยเฉพาะอย่างยิ่งในการทอดน้ำมันในเชิงอุตสาหกรรมนั้นมักจะใช้น้ำมันปาล์มเติมไฮโดรเจน ซึ่งจะทำให้มีคุณสมบัติอยู่ตัวเป็นพิเศษ และยังทำให้มีความกรอบอีกด้วย เช่น พวกมันฝรั่งทอด ข้าวเกรียบทอด และขนมี่สำเร็จรูป เป็นต้น

2.9.4 เนยขาว (shortening) น้ำมันปาล์มที่ฟอกบริสุทธิ์สามารถแปรรูปให้เป็นเนยขาวโดยทำให้เย็นตัวโดยทันทีที่กันได้อุณหภูมิประมาณ -40°C เนยขาวนำไปทำผลิตภัณฑ์ได้มากมาย เช่น ทำขนมไอ้ ไล้ขนมปังกรอบ ขนมพาย และหน้าขนมเค้ก เป็นต้น

2.9.5 น้ำมันปาล์มเติมไฮโดรเจน น้ำมันปาล์มและน้ำมันเมล็ดปาล์ม เมื่อเติมไฮโดรเจนจะทำให้พันธะคู่ในโมเลกุลของน้ำมันแตกตัวออก และไฮโดรเจนจะเข้าไปในโซ่โมเลกุลทำให้น้ำมันไม่ออกซิไดซ์กับอากาศ จึงนำมาใช้เป็นน้ำมันทอดทำขนมปังกรอบและเครื่องสำอาง ส่วนน้ำมันเมล็ดปาล์มที่เติมไฮโดรเจนจะนำมาใช้ทำทอฟฟี่ เคลือบช็อคโกแลต และไอศกรีม

2.9.6 นมข้นหวาน ปัจจุบันน้ำมันปาล์มได้นำมาใช้เป็นส่วนผสมในอุตสาหกรรมนมข้นหวานกันมากเนื่องจากคุณสมบัติหลายอย่างเช่น ไม่มีกลิ่น สำหรับประเทศไทยมีการใช้น้ำมันปาล์มในอุตสาหกรรมนมข้นหวาน ประมาณปีละ 2,500-3,600 ตัน

2.9.7 คอฟฟี่เมท นมผงและเนยเทียม ในอุตสาหกรรมประเภทนี้มักใช้น้ำมันปาล์มสเตียรีนเป็นวัตถุดิบหลักในการผลิต

2.9.8 กรดไขมัน (palm fatty acid distilled, PFAD) เป็นส่วนที่ได้มาจากระบวนการสุดท้ายของการทำบริสุทธิ์แบบกายภาพ โดยที่กรดนี้จะมีความบริ-

สูงที่สุดประมาณ 95% หากนำไปแยกส่วนเป็นกรดต่างๆ ออกมาสามารถนำไปใช้ในอุตสาหกรรมหลายชนิด เช่น กรดลอริก ใช้ทำเป็นเรซินสำหรับอุตสาหกรรมสี กรดปาล์มมิติกใช้น้ำไปเลี้ยงเชื้อราซึ่งใช้สกัดเป็นยาปฏิชีวนะ กรดโอเลอิกนำไปใช้ในอุตสาหกรรมสิ่งทอ กรดสเตียริก นำไปผสมเครื่องสำอางและสบู่ฟอกตัวเด็ก กรดลิโนเลอิกนำไปใช้เป็นยาฉีดลดไขมันในเส้นเลือด เป็นต้น

2.9.9 สบู่ น้ำมันปาล์มสามารถนำมาใช้ผลิตสบู่ได้ดี ทั้งสบู่ฟอกร่างกายและสบู่ซักล้าง เช่นสบู่ใช้ฟอกร่างกายใช้ปาล์มสเตียริน 40% น้ำมันเมล็ดปาล์มหรือน้ำมันมะพร้าวอีก-10% หรือสบู่ใช้ซักล้างใช้น้ำมันสเตียริน 60% น้ำมันรำข้าว 20% น้ำมันเมล็ดปาล์มหรือน้ำมันมะพร้าว 20% เป็นต้น

ประโยชน์ของน้ำมันปาล์มยังสามารถนำมาใช้ในทางด้านพลังงานทดแทนได้ ซึ่งจะกล่าวในบทต่อไปพร้อมทั้งวิธีการเปลี่ยนรูป หรือการแปรสภาพของน้ำมันปาล์มเพื่อเป็นแนวทางศึกษาในการนำน้ำมันปาล์มมาใช้ประโยชน์ให้มากที่สุด

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย