

บทที่ 2

เอกสารที่เกี่ยวข้อง

ไขมันเป็นเอสเทอร์ที่เกิดจากกลีเซอรอลซึ่งเป็นไตรไชคลิกแอลกอฮอล์กับกรดไขมัน ทางเคมีเรารู้ว่า กลีเซอริลเอสเทอร์ (glyceryl esters) หรือกลีเซอไรค์ (glycerides) (ประดิษฐ์นิสุข 2535)

ไขมัน (Lipid) เป็นสารอาหารที่ใช้พลังงานได้สูงสุดมากกว่าสารอาหารชนิดอื่นคือ 1 กรัมให้พลังงานถึง 9 แคลลอรี ไขมันเป็นสารอาหารที่ได้จากหั้งพืชและสัตว์ไขมันส่วนใหญ่จะเป็นสารอาหารที่เป็นกลาส เช่น ไตรกลีเซอไรค์ และฟอสโฟไลปิด สารอาหารไขมันเกิดจากการรวมตัวกระบวนการทางเคมี ประกอบขึ้นเป็นโมเลกุลโดยการรวมตัวของอะตอมต่าง ๆ หน่วยที่เล็กที่สุดของไขมันคือ กรดไขมัน ไขมันจะเป็นส่วนประกอบของอวัยวะของร่างกาย โดยเฉพาะเยื่อประสาทและสมองร่างกายจะเก็บสารอาหารที่ไว้ใช้เป็นเสบียง โดยมากจะเก็บไว้ตามผิวนังทำหน้าที่ ให้ความอบอุ่นกับร่างกายและสมองร่างกายอยู่ร้อน ๆ อวัยวะภายในทั่วไป เพื่อป้องกันไม่ให้อวัยวะกระแทกกระเทือน ไขมันไปคลายในน้ำจึงเรียกว่า ไลปิด (Lipid) ส่วนมันหรือ Fat นั้น เป็นสารที่ก้อนน้ำมัน (oil) มีลักษณะเหลว และอาจจะเป็นก้อนแข็งได้เมื่ออยู่ในอุณหภูมิต่ำ ทั้งไขมันและน้ำมันนี้เป็นส่วนของกรดไขมัน (พิรพงศ์ บุญศิริ และภนร เสนาฤทธิ์ 2541)

ไขมันมี 3 ชนิด ตามจำนวนกรดไขมัน คือ โนโน ได และไตรกลีเซอไรค์ไขมันที่เป็นของแข็งที่อุณหภูมิห้อง มักจะเป็นเอสเทอร์ของกลีเซอรอลกับกรดอินทรีย์ชนิดอื่นตัวที่มีcarboxylic acid 10 อะตอมขึ้นไป เช่น กรดปาล์มนิटิก (palmitic) และกรดสเตอเรียริก (stearic) ส่วนไขมันที่เป็นของเหลวที่อุณหภูมิห้อง เรียกว่า น้ำมัน เช่น น้ำมันหมู น้ำมันมะพร้าว น้ำมันบัว (ประดิษฐ์นิสุข 2529)

ไขมันเป็นสารอาหารที่จำเป็นกับร่างกายเช่นเดียวกับสารอาหารชนิดอื่น มันให้พลังงานแก่ร่างกาย เป็นส่วนประกอบของเยื่อหุ้มเซลล์ เป็นต้นกำเนิดของกรดน้ำดี ซึ่งทำให้ไขมันที่กินเข้าไป มีขนาดเล็กลงกว่าที่จะย่อยเป็นตัวต้นกำเนิดของออร์โนนสเตรียรอยค์ที่ควบคุมหน้าที่ทางเพศ ความสมดุลของน้ำ ความเครียด และขบวนการทางเคมี แต่เนื่องจากไขมันมีหลายชนิด เราต้องร่างกายได้รับไขมันที่ถูกต้องเพียงพอและหลีกเลี่ยงไขมันที่เป็นอันตรายแก่ร่างกาย

ไขมันอื่นตัวมีในไขมันสัตว์มีลักษณะเป็นก้อน แม้อุณหภูมิห้อง เช่น เนยแข็ง เนยเหลว ส่วนที่จับไขงน้ำมันหมู ส่วนไขมันไม่อื่นตัวแบ่งออกเป็น 2 ชนิด คือไขมันไม่อื่นตัวเชิงเดี่ยว มีมากในน้ำมันมะกอก ไม่มีบทบาทอะไรกับคอลเลสเตอรอลในเลือด ส่วนไขมันในตัวเชิงซ้อนกันมากในน้ำมันพืชหลายอย่างยกเว้นน้ำมันในตระกูลมะพร้าวและปาล์ม จะมีบทบาทคอลเลสเตอรอลในเลือด (น.พ. บรรจบ ชุมแสงสวัสดิ์ 2539)

คอลเลสเตอรอลคืออะไร ? คอลเลสเตอรอลก็คือสารน้ำมีลักษณะเหลวคล้ายไขมันที่มีอยู่ในหัวใจเลือด ร่างกายจะผลิตคอลเลสเตอรอลทั้งหมดเท่าที่จำเป็นต่อการสร้างเซลล์และช่วยระบบแมตานอลิซึมของไอลูโพรตีนกลุ่มประสาಥอนซูเลทอิกต่างหาก คอลเลสเตอรอลมีอยู่ด้วยกัน 2 ชนิดคือ ในรูปที่มีความเข้มข้นของไอลูโพรตีน (สารผสมระหว่างโปรตีนกับไขมันไม่ละลายน้ำแต่ละลายในโคโรฟอร์มและออกอโซล) สูงหรือที่เรียกว่า ฯ ว่า เอชดีแอล เป็นชนิดที่ดี ส่วนอีกรูปหนึ่งคือรูปที่มีความเข้มข้นของไอลูโพรตีนต่ำ หรือที่เรียกว่า แอลดีแอล เป็นสาเหตุทำให้เกิดการจับตัวบนผนังหลอดเลือดแดง เป็นอุปสรรคต่อระบบไหลเวียนของกระแสเลือด (โภเมอร์ฟี 2538)

กรดไขมัน (fatty acid) เป็นองค์ประกอบที่สำคัญในลิปิดเกือบทุกชนิด ตามปกติจะไม่ค่อยพบกรดไขมันอิสระในธรรมชาติ แต่อยู่ในสภาพเป็นส่วนประกอบสำคัญของลิพิด กรดไขมันเป็นอนุพันธ์ของลิพิดเพราเจกิจจากการสลายตัวของลิพิด เช่น ต้มลิพิดพากลีเซอไรด์ด้วยด่างหรือกรดหรือย่อยสลายด้วย.enzim ไซม์ไลเพสจะได้กรดไขมัน กรดไขมันทั้งหมดมีมากกว่า 70 ชนิด ในเซลล์ต่าง ๆ กรดไขมันประกอบด้วยอนเป็นไข่ขาวเกาะกันเป็นโซ่อุ่ง มีหมู่ COOH ที่ปลายที่carboxon ตั้งแต่ 3 อะตอน จนมากกว่า 20 อะตอน แต่กรดไขมันพวกที่พบมากที่สุดมีcarboxon 16 - 18 อะตอนกรดไขมันอาจจะมีพันธะเดี่ยว พันธะคู่ หรือพันธะสาม ดังนั้นจึงจำแนกชนิดของกรดไขมันได้เป็นสองชนิดคือกรดไขมันอิ่มตัว (saturated fatty acid) และกรดไขมันไม่อิ่มตัว (unsaturated fatty acid) กรดไขมันไม่อิ่มตัวมีความจำเป็นต่อร่างกาย ซึ่งร่างกายไม่สามารถสังเคราะห์ขึ้นเองได้ หรือสังเคราะห์ได้ก็ไม่เพียงพอ (กุลยา จันทร์อรุณ 2533)

สมบัติของกรดไขมันและไขมัน กรดไขมันอิสระหรือกลีเซอไรด์ของกรดไขมันไม่ละลายน้ำ ถ้าไม่เลกุลให้สูญเสียสามารถในการละลายยิ่งลดลง จุดหลอมเหลวขึ้นอยู่กับความยาวของโนเมเลกุลหรือจำนวนคาร์บอนอะตอนและจำนวนพันธะคู่ จำนวนการบอนเพิ่มขึ้น จุดหลอมเหลวก็เพิ่มสูงขึ้น และจุดหลอมเหลวจะต่ำลงเมื่อกรดไขมันมีพันธะคู่เพิ่มขึ้น ความถ่วงจำเพาะของไขมันและน้ำมันทุกชนิดมีค่าน้อยกว่าน้ำ เมื่อไขมันถูกความร้อนจะมีการเปลี่ยนแปลงเพียงเล็กน้อย ความถ่วงจำเพาะของไขมันและน้ำมันทุกชนิดมีค่าน้อยกว่าน้ำ เมื่อไขมันถูกความร้อนจะมีการเปลี่ยนแปลงเพียงเล็กน้อย จานเมื่ออุณหภูมิถึงจุดหนึ่งประมาณ 300 องศาเซลเซียส จะมีการสลายตัวได้สารนิกติน และอาหารมีกตินไม่น่ารับประทานซึ่งเนื่องจากการระเหยน้ำออกมามาไม่เลกุลของกลีเซอรอล (ยุวดี จอมพิทักษ์ 2542)

ไขมันไม่อิ่มตัว ซึ่งกินเข้าไปแล้วออกจากไม่เพิ่มปริมาณไขมันในเลือด ยังกลับช่วยลดคอลเลสเตอรอลด้วยไขมันไม่อิ่มตัวมีลักษณะเหลว แม้แต่ในอุณหภูมิห้องที่เย็นกว่าปกติ เช่น น้ำมันถั่วเหลือง น้ำมันจากเมล็ดข้าวโพด น้ำมันเมล็ดทานตะวัน แต่น้ำมันพืชกลุ่มนี้ได้จากน้ำมันมะพร้าวและปาล์มน้ำมันมีสัดส่วนของไขมันอิ่มตัวในปริมาณสูง ผลดีของกรดไขมันไม่อิ่มตัวเมื่อเข้าสู่ร่างกายสามารถจับกับอะตอนของสารอื่น ๆ ในร่างกายเราหมุนเวียนไปใช้ได้ง่าย ข้อเสีย คือความที่มัน

มีช่องว่างทางเคมีพร้อมจะจับกับสารอื่นได้ ทำให้มันเกิดปฏิกิริยาเคมีได้ง่ายกับออกซิเจนในอากาศ ด้านปัจจัยแวดล้อมมากระตุน เช่น ความร้อน และเมื่อจับกับออกซิเจนก็จะเกิดเป็นสารชนิดใหม่ กลุ่มนี้ที่เรียกว่า อนุมูลอิสระ (Free radical) สารชนิดนี้เป็นตัวการร้ายที่ก่ออันตรายแก่สุขภาพ และเนื่องจากเป็นสาเหตุการตายอย่างรวดเร็ว เราจะทำให้กีด หลีกเลี่ยงการหยอดอาหารจนเกร็ง จัดหรือน้ำมันที่ใช้ใหม่ค่า เพราะความร้อน คือ ตัวเร่งไข้มันไม่ถูกตัวในน้ำมันพืชให้เกิดปฏิกิริยา กับออกซิเจนในอากาศถ้าเป็นไปได้น้ำมันที่หยอดเข้าแล้วช้าอีกไม่ควรนำมาใช้ และไม่ควรกินอาหาร หยอดจากผู้ขายที่ใช้น้ำมันช้า กระบวนการกลั่นน้ำมันชนิดในเมืองไทยยังใช้ความร้อน จึงเท่ากับ การเติมอนุมูลอิสระในน้ำมันพืชทุกขวด โดยปริยาย คนที่รักสุขภาพและรู้จักต้องรอบรู้ว่าน้ำมัน พืชชนิดสักดีด้วยความเย็น (Cool compressed) วางแผนในบ้านเรา แต่วันนี้อย่างน้อยที่สุด เราจะ ไม่กินน้ำมันพืชจนลีบตัว ด้วยคิดว่าปลอดภัย (บรรจบ ชุมพลวัสดุกุล 2539)

ไขมันและน้ำมัน อาหารประเภทนี้มักเสียจากการเกิดปฏิกิริยาทางเคมีมากกว่ากิจกรรมของ ชุลินทรีย์ การเสียที่พบบ่อยมักเกิดจากการคลายตัว การออกซิไดซ์ ทั้งสองกระบวนการเกิดร่วมกันไป มันและน้ำมันเปลี่ยนแปลงได ๆ ก็ตามของไขมันและน้ำมันจะทำให้เกิดรสไม่ดี ไม่ว่าการเปลี่ยน แปลงนี้จะมีสาเหตุมาจากอะไรก็ตาม เรียกว่าการหืน (rancidity) (สุมาศ เหลืองสกุล 2527)

ไขมันเป็นอาหารที่ให้พลังงานสูงกว่าอาหารชนิดอื่น คนไทยกำลังเผชิญกับปัญหาไขมันสูง โดยเฉพาะอย่างยิ่งการที่ คอเลสเตอรอลในเลือดสูงเกิน 240 มิลลิกรัมต่อลิตรasma 100 มิลลิลิตร การลดความเสี่ยงจากการเป็นโรคหัวใจวิธีที่ดีที่สุดคือ ลดรับประทานไขมันอย่าให้เกินร้อยละ 30 ของพลังงาน ไม่มีผู้กำหนดความต้องการของร่างกายแต่เมื่อผู้แนะนำ

ความต้องการไขมันในร่างกาย ขณะนี้ยังไม่มีผู้กำหนดความต้องการของร่างกายแต่เมื่อผู้ แนะนำว่า เด็กควรกินครด ไขมันที่จำเป็นประมาณร้อยละ 4 ของแคลอรีทั้งหมด : ดินนา นรินทรสรศักดิ์ 2530 ร่างกายของคนเราต้องการครด ไขมันจำเป็นที่เรียกว่า ครดไลโนแล อิค ซึ่งอยู่ในน้ำมันหรือไขมันต่าง ๆ ครด ไขมันไลโนเลอิก อยู่ในรูปน้ำมันพืชมากกว่าน้ำมันสัตว์ เราจึงควรเลือกน้ำมันที่มีคุณภาพดี มีครด ไขมันจำเป็นมาก ๆ เพราะจะได้รับคุณค่าทางอาหาร มาก ๆ (ยุวดี จอมพิทักษ์)

คุณค่าทางโภชนาการส่วนใหญ่ในน้ำมันยังคงอยู่เมื่อใช้หยอดอาหารอย่างไรก็ตามน้ำมันพืช บางชนิด เช่นน้ำมันงา และน้ำมันมะกอกบริสุทธิ์ไม่เหมาะสมสำหรับใช้หยอด เมื่อจากกลิ่นและรสอัน โอชาจะถูกนำไปกับความร้อนน้ำมันที่หยอดอาหารแล้วไม่ควรนำมาใช้อีก เพราะการผ่านความร้อน ช้าจะก่อให้เกิดสารอนุมูลอิสระซึ่งเป็นอันตรายต่อร่างกาย การใช้น้ำมันปรงอาหารประเภทเนื้อสัตว์ จะทำให้เกิดการแตกเปลี่ยนถ่ายเท ไขมันระหว่างเนื้อกับน้ำมันที่ใช้ปรงและส่งผลให้ไขมันอิมตัว รีคเดอร์ส ไคเจสท์ 2540 น้ำมันเพื่อการบริโภคของคนไทยในยุคตื่นตัวความตายน้ำมันเลือกมัน

นาในนามของน้ำมันพืชแทนเจ้าบุคคลองแห่งศตวรรษที่ 20 ประจำครอบครัวที่ทันสมัย (บรรจุ
ขุณหลวสติกุล 2539)

สมาคมโรคหัวใจแห่งอเมริกากับสมาคมมาตรฐานอาหารกำหนดแห่งอเมริกาแนะนำว่าเราควรกำจัดการบริโภคไขมันไม่ให้เกิน 30 เปอร์เซ็นของจำนวนแคลอรีทั้งหมดที่เรารับประทานในแต่ละวัน ซึ่ง 10 เปอร์เซ็นต์ ของจำนวนนี้มานำจากไขมันแต่ละชนิด (ไขมันอิ่มตัว ไขมันไม่อิ่มตัวเชิงเดี่ยว ไขมันไม่อิ่มตัวเชิงซ้อน) แล้วกันทั่วไปจะปฏิบัติตามคำแนะนำนี้ได้อย่างไรถ้าคุณอ่านฉลาก และเลือกซื้อผลิตภัณฑ์อาหารที่มีไขมันในระดับระหว่าง 2 – 3 กรัม นานบริโภคแต่ละมื้อแสดงว่าคุณสมบัติตามคำแนะนำได้ดีที่เดียวแต่ถ้าผลิตภัณฑ์อาหารที่มีไขมันในระดับตั้งแต่ 10 -15 กรัมในแต่ละมื้อจะกระทำการทบทวนเสียใหม่ยังรับรองคงไว้ว่าควรรับประทานอาหารที่มีไขมันมากเป็นพิเศษนั้นหรือไม่ (โฉเมอร์ฟี่ 2538)

การเหม็นหืนของน้ำมันหรือไขมันคือการที่น้ำมันหรือไขมันมีกลิ่นผิดปกติในระหว่างเก็บอาหารที่มีไขมัน หรือน้ำมันเป็นส่วนประกอบ เช่น อาหารทอด นม ไขมันเด็ก สาเหตุการเหม็นหืนเกิดจากออกซิเจน (oxidative rancidity) กรณีไขมันที่ไม่อิ่มตัวจะทำปฏิกิริยากับออกซิเจนในอากาศเรียกว่า ปฏิกิริยาออกซิเกชันปฏิกิริยาที่เกิดเป็นการเกิดแบบลาดคัลอิสระ เมื่อมีน้ำอยู่จะมีกรดไขมัน ถ้าเป็นโมเลกุลของกรดไขมันขนาดเล็ก เช่น กรดบิวไทริก จะเกิดกลิ่นเหม็นหืนขณะนี้จึงป้องกันการเหม็นหืนโดยการใช้ความร้อนทำลายเอนไซม์ก่อนและการให้มีน้ำปนอยู่ในน้ำมัน การเหม็นหืนเนื่องจากเกิดสารพวกคีโตน (Ketonic rancidity) เกิดจากพวกเชื้อราต่างๆ ในน้ำมันและผลิตสารที่ทำให้เกิดกรดไขมันอิ่มตัว การเกิดกรดไขมันที่อิ่มตัวโดยปฏิกิริยาของเอนไซม์ที่มาจากการเชื้อรานี้ทำให้เกิดสารพวกคีโตนขึ้น ซึ่งสารพวกนี้เป็นสารมีกลิ่นเหม็นหืน (กุลยาจันทร์อรุณ 2533)

Saponification number ของกรดไขมัน เลขสปอนนิฟิเคชัน คือ จำนวนมิลิกรัมของโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่ทำปฏิกิริยาพอดีกับไขมันหรือน้ำมัน 1 กรัม ไขมันแต่ละชนิดมีเลขสปอนนิฟิเคชันไม่เท่ากัน ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับจำนวนโมเลกุลของไตรกลีเซอไรด์ 1 กรัม (ประดิษฐ์ มีสุข - 2529)

Iodine number ของกรดไขมัน กือ จำนวนกรัมของไอโอดีนที่ถูกดูดด้วยไขมัน 100 กรัม เป็นการทางค่าของความไม่อิ่มตัวของกรดไขมัน โดยให้ไอโอดีนทำปฏิกิริยากับไขมันแต่ในทางปฏิบัติมักใช้ไอโอดีนโนโนคลอไรด์ ทำปฏิกิริยากับไขมันไม่อิ่มตัว ด้วยการใส่ไอโอดีนโนโนคลอไรด์ลงไปมากเกินพอที่จะทำปฏิกิริยากับไขมัน (ประดิษฐ์ มีสุข 2529)

ปราโมทย์ วิทยาเรืองเดช (2535) รายงานผลการศึกษาพฤติกรรมการบริโภค น้ำมันพืชบรรจุขวดในเขตกรุงเทพมหานครว่า ไขมันเป็นสารอาหารที่ให้พลังงานแก่ร่างกายมนุษย์สูงสุดในบรรดาอาหารหลักห้าหมู่ ไขมันที่นิยมใช้ในการประกอบอาหารส่วนใหญ่ อยู่ในรูปของน้ำมันโดยในสมัยก่อนการประกอบอาหารของคนไทยนิยมใช้น้ำมันที่ได้จากสัตว์ เช่น น้ำมันหมู แต่ปัจจุบันผู้

บรรดาอาหารหลักห้าหมู่ไขมันที่นิยมใช้ในการประกอบอาหารส่วนใหญ่ อยู่ในรูปของน้ำมันโดยในสมัยก่อนการประกอบอาหารของคนไทยนิยมใช้น้ำมันที่ได้จากสัตว์ เช่น น้ำมันหมู แต่ปัจจุบันผู้บริโภค มีการศึกษาและคุณภาพชีวิตที่ดีขึ้น มีการใส่ไขมันและสุขภาพอนามัยรู้จักเลือกอาหารที่มีประโยชน์ต่อสุขภาพ ทำให้ทราบว่า น้ำมันพืช มีประโยชน์ต่อร่างกายช่วยป้องกันไม่ให้เกิดไขมันอุดตันในเส้นเลือดและยังมีกรดไขมันอิมตัวที่มีประโยชน์ต่อร่างกายมากกว่าน้ำมันที่ได้จากสัตว์ อีกทั้งแม่บ้านสมัยใหม่นิยมที่จะออกไปทำงานนอกบ้านมากขึ้น ทำให้มีเวลาอยู่ติดครัวนานอย่างความสะดวกสบายจึงเป็นสถานะสัมคัญที่ทำให้ผู้บริโภคนิยมใช้น้ำมันพืชบรรจุขวดมากขึ้น

ศิริกษณ์ สวยบำรุง (2534) การศึกษาสภาวะตลาดน้ำมันพืชบรรจุขวดในเขตกรุงเทพมหานคร ผลการศึกษาพบว่า สถานการณ์ปัจจุบันในตลาดน้ำมันพืชการแข่งขันได้ทวีความรุนแรงมากขึ้นเรื่อยๆ โดยในปี พ.ศ. 2533 น้ำมันพืชปัจจุบันของถ้วนเหลืองมีการแข่งขันกันอย่างรุนแรงกว่าน้ำมันพืชในกลุ่มของน้ำมันปาล์ม และพัฒนาเนื่องจากผู้ผลิตน้ำมันพืชในกลุ่มนี้เดิมแนวโน้มในการบริโภคว่าเริ่มสนใจสุขภาพมากขึ้น และได้ทราบถึงบางชื่อผู้ผลิตเหล่านี้ได้แก่ กุ๊กทิพ และคร่อง มีรูปแบบในการโฆษณา เน้นจุดขายที่คุณสมบัติของน้ำมัน เช่น เดียว กันหมด ทำให้อยู่นั่นซึ่งเป็นเจ้าของตลาดเดิมต้องปรับปรุงกลยุทธ์พยายามสร้างความแตกต่างให้เกิดขึ้น

มลฤดี เช华ร์ตน์ และคณะ (2539) รายงานผลการศึกษาปฏิกริยาเอสเตเทอร์ฟิเคลชั่นของกรดไขมันอิสระในน้ำมันรำข้าวว่า ในน้ำมันรำข้าวคินที่ปริมาณกรดไขมันอิสระสูงทำให้มีการสูญเสียน้ำมันในกระบวนการทำให้บริสุทธิ์ ดังนั้นการวิจัยจึงมุ่งที่ศึกษาปฏิกริยาเอสเตทีฟิเคลชั่นของกรดไขมันอิสระโดยใช้อ่อนไขมีไลเปส (*Candida cylindracea* 100 กรัม ตระกูล 1 กรัมซีไลท์ และหาสภาวะที่เหมาะสมในการทำปฏิกริยา ซึ่งพบว่าปริมาณน้ำ 30 ไมโครลิตร และอัตราส่วนของเยกเซนต่อน้ำ 79 : 1 เป็นสภาวะที่เยกเซนสามารถลดปริมาณไขมันอิสระจากร้อยละ 45.6 เหลือร้อยละ 7.1 ภายในเวลา 30 ชั่วโมง

พนิดา พงศ์ภาณุมาพร และคณะ (2539) รายงานผลของโลหะ และอุณหภูมิต่อความคงตัวของการเกิดออกซิเดชั่น ว่า การเกิดออกซิเดชั่นของไขมันทำให้เกิดการเหม็นหืนนี้ เป็นตัวบ่งบอกถึงอายุการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์โลหะและอุณหภูมิต่อการเกิดออกซิเดชั่นของกรดไขมันเมธิลเอสเตอร์ ชนิดต่างๆ ได้แก่ เมธิลลิโอลีอิ� (C₁₈:3) เมธิลลิโนลีอิธ (C₁₈:2) และเมธิลโอลีอิธ (C₁₈:1) การศึกษาผลของเกลือโลหะโดยใช้ FeCl₃, CuCl₂ 2H₂O and Co (NO₃)₂ 6H₂O ความเข้มข้น 10 ส่วนในล้านส่วน (ppm) ต่อการเกิดออกซิเดชั่นของกรดไขมันเมธิลเอสเตอร์ที่อุณหภูมิ 50, 60, และ 70 องศาเซลเซียส และ 70 องศาเซลเซียส พบร่วมกับในสภาวะที่มีโลหะจะเริ่มการเกิดปฏิกริยาได้เร็วมาก

การเปลี่ยนแปลงน้ำมันในระหว่างการทอด

การเปลี่ยนแปลงในน้ำมันที่เห็นได้ชัดเจนระหว่างการทอดคือ น้ำมันจะมีสีคล้ำ ความร้อนหนึ่คเพิ่มขึ้น จุดกวนลดลงและเกิดฟองมากขึ้น (Morton, 1979) ได้แบ่งชนิดของปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นในน้ำมันเป็น 3 ชนิดคือ

1. ปฏิกิริยาไฮโดร ไลซิส ได้จากการด้วยมันอิสระ คือ ไขมัน และไดก็ลีเซอไรด์

2. ปฏิกิริยาออกซิเดชัน ได้สารไฮโดรเพอร์ออกไซด์ กรดค่อนขุนเกต ไดอิโนิก (conjugated dienoic acid) อิพอกไซด์ ไฮดรอกไซด์ และค์โตน ซึ่งสารประกอบเหล่านี้สามารถแตกตัวให้สารไดอิก และอาจมีการรวมตัวกันสร้างพันธะเกิดเป็น ไดเมอร์ และโพลิเมอร์ได ซึ่งสารที่เกิดจากปฏิกิริยาออกซิเดชันนี้สามารถแบ่งออกได้เป็น สารที่ระเหยได้และสารประกอบโมโนเมอร์

3. ปฏิกิริยาโพลิเมอไรเซชัน เป็นการเชื่อมพันธะระหว่างคาร์บอนกับคาร์บอนของกรดไขมันในอินตัวในสถานะที่ไม่มีออกซิเจน ทำให้เกิดกรดไขมันที่มีลักษณะเป็นวง (cyclic fatty acid) ถ้าปฏิกิริยาเกิดกับกรดไขมันหนึ่งตัว หรือไดกรดไดเมอร์ ถ้ากรดไขมันสองตัวมาเชื่อมพันธะกัน ส่วนการเชื่อมพันธะระหว่างโมเลกุลจะเกิดสารโพลิเมอร์ที่มีมวลโมเลกุลสูง

ปฏิกิริยาไฮโดร ไลซิส ออกซิเดชัน และโพลิเมอไรเซชัน และโพลิเมอไรเซชัน จะเกิดขึ้นอย่างรวดเร็วในระหว่างการทอด ขอบเขตของปฏิกิริยาเหล่านี้ขึ้นอยู่กับสภาพแวดล้อม เช่น อุณหภูมิ ระยะเวลา การใช้น้ำมันซ้ำ และการสัมผัสน้ำมัน ก็จะมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงน้ำมัน รวมทั้งชนิดของอาหารที่จะทอดก็มีผลต่อองค์ประกอบที่ได้ของน้ำมันด้วย อาหารบางชนิดที่มีไขมันเป็นองค์ประกอบ เช่น ไก่ บางส่วนของไขมัน ไก่จะถูกสักดือกมาและเข้าไปแทนที่น้ำมันที่ใช้ทอด ซึ่งการเปลี่ยนแปลงนี้จะทำให้องค์ประกอบของน้ำมันเปลี่ยนแปลงไปด้วยการทอด ในทางการค้าจึงจำเป็นต้องเติมน้ำมันใหม่บ่อย ๆ และมีหลักหรือวิธีการสังเกตว่า น้ำมันนั้นควรจะเลิกใช้ หรือทิ้งได้แล้วดังนี้

- (1) เมื่อทอดนาน ๆ แล้วเกิดฟอง
- (2) น้ำมันเกิดคราบขึ้นบริเวณร่องรีบ
- (3) น้ำมันเกิดกลิ่นรสผิดปกติหรือมีสีคล้ำ

ส่วนการทอดระดับครัวเรือน แม่น้ำมันส่วนมากจะทิ้งน้ำมันไป หลังจากมีการทอดเพียงครั้งเดียว (Clark and Serbia, 1991)

โดยทั่วไปสารที่เกิดจากการสลายตัวของน้ำมันระหว่างการทอดสามารถแบ่งออกได้เป็น 2 ประเภทใหญ่ ๆ คือ สารพวกที่ระเหยได้ (Volatile Decomposition Products : VDP) และพวกที่ไม่ระเหย (Nonvolatile Decomposition Products : NVDP)

1. สารที่ระเหยได้ (VDP)

VDP ที่เกิดขึ้นส่วนใหญ่จะถูกยกไปออกไประหว่างหอด ข้อพิจารณาของ VDP มี 2 ประการ คือ

(1) กลไกการเกิดขึ้นของสารประกอบเหล่านี้สามารถบ่งบอกได้ว่า ปฏิกิริยาต่าง ๆ โดยเฉพาะการเกิดสารที่ไม่ระเหยได้เกิดขึ้นแล้ว

(2) การสูดดมเอา VDP เข้าไป และสัดส่วนที่เหลืออยู่ในน้ำมัน จะต้องพิจารณาถึงผลกระทำที่มีต่อสุขภาพทั้งของผู้หอดและผู้บริโภค เพราะ VDP บางชนิดเป็นพิษและทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของร่างกาย เมื่อทดลองกับสัตว์ เช่น การศึกษาของ Chang และคณะ (1978 ; อ้างโดยรักชาติ จันทก , 2535) พนว่า VDP จำนวนมากใน 220 ชนิดที่พบในน้ำมันข้าวคัด น้ำมันเม็ดฟายที่ผ่านกระบวนการการเติมไฮโดรเจน ไตรลิโนเลิก และไตรโอลอิน เป็นสารที่มีพิษ และชนิดอื่น ๆ เป็นตัวช่วยทำให้เกิดกลิ่นรสที่ผู้บริโภคพึงพอใจในผลิตภัณฑ์

2. สารไม่ระเหย (NVDP)

การเกิดสารเหล่านี้ขึ้นอยู่กับปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิสูง และปฏิกิริยาพลอยเมอไร เช่นของกรดไขมันไม่อิมตัว ซึ่งการสะ烝ของสารเหล่านี้จะเกิดขึ้นอย่างสม่ำเสมอ NVDP ไม่ได้คงอยู่แต่เฉพาะในน้ำมันเท่านั้น แต่ยังถูกคัดซึ่งไปกับผลิตภัณฑ์ด้วย สารพากที่มีโมเลกุลสูง ๆ จะเป็นตัวอย่างที่เชื่อถือได้ว่าน้ำมันเกิดการเสื่อมเสีย

NVDP ที่เกิดขึ้นทำให้คุณภาพของน้ำมันเปลี่ยนแปลงไปดังนี้

- การเปลี่ยนแปลงทางกายภาพ เช่น ความหนืด สีเปลี่ยน และเกิดฟอง
- การเปลี่ยนแปลงทางเคมี เช่น การเพิ่มขึ้นของค่ากรดไขมันอิสระ ค่าสปอนฟิเกชัน ค่าคาร์บอนิต และองค์ประกอบไฮดรอกซิล

ทำอย่างไรให้กระบวนการหอดเป็นไปอย่างเหมาะสม

การควบคุมให้กระบวนการหอดเป็นไปอย่างเหมาะสม ช่วยยืดอายุการใช้งานของน้ำมัน และช่วยลดการคุดชืบนำมันของอาหาร และลดอัตราไม่ยอมรับผลิตภัณฑ์ (product reject rate) ประสิทธิภาพในการทำความสะอาดสูง ประหยัดพลังงาน และลดค่าใช้จ่าย เพื่อให้การควบคุมเป็นไปอย่างเหมาะสมจึงต้องอาศัยแบบจำลองต่างๆ