

บทที่ ๖

เนื้อและผลิตภัณฑ์เนื้อสัตว์

(Meat and Meat Products)

เนื้อสัตว์ที่มีนุชย์ใช้บริโภคมาจากสัตว์หลายชนิด ได้แก่ สัตว์เลี้ยงลูกด้วยนม เช่น โค กระปือ สุกร แพะ เป็นต้น สัตว์ปีก เช่น นก เป็ด ไก่ เป็นต้น และสัตว์น้ำ เช่น ปลา ปู กุ้ง หอย เป็นต้น

ในบางประเทศประชาชนอาจนิยมบริโภคน้ำเนื้อสัตว์ที่แตกต่างไปจากนี้ ทั้งนี้ขึ้นกับความเชื่อ วัฒนธรรมและศาสนาของแต่ละประเทศ เนื้อสัตว์เป็นอาหารที่อุดมด้วยโปรตีน, ไขมัน, แร่ธาตุและวิตามิน (ตารางที่ 6.1) เนื้อสัตว์จึงเป็นอาหารหลัก โดยเฉพาะสำหรับประชากรทางชีกโลกตะวันตกและอเมริกาเหนือ ประชากรแถบทวีปเอเชียยังบริโภคน้ำเนื้อสัตว์น้อย ทั้งนี้ อาจเป็นเพราะเนื้อสัตว์มีราคาแพง และในบางประเทศ เนื้อสัตว์บางชนิดอาจหายากด้วย

6.1 โครงสร้างและส่วนประกอบของเนื้อสัตว์

เนื้อสัตว์ประกอบด้วยเนื้อยื่อหลายประเภท เช่น เนื้อยื่อกล้ามเนื้อ (muscle tissue) หรือเส้นใยกล้ามเนื้อ (muscle fiber), เนื้อยื่อเกี่ยวพัน (connective tissue) ซึ่งเป็นส่วนที่เป็นพังผืดที่หุ้มกล้ามเนื้อไว้ และเนื้อยื่อไขมัน (adipose tissue) ซึ่งเป็นแหล่งเก็บสะสมไขมัน นอกจากนี้กล้ามเนื้อยังมีเส้นใยประสาท (nerve fiber) และเส้นโลหิตผ่านเข้าและออกจากรากกล้ามเนื้อด้วย

6.1.1 กล้ามเนื้อ

กล้ามเนื้อสัตว์แยกออกได้เป็น ๓ ประเภท คือ

1. กล้ามเนื้อลาย คือ กล้ามเนื้อที่อยู่ใต้บังคับของจิตใจ (voluntary cross-striated muscle) ได้แก่ กล้ามเนื้อโครงสร้าง (skeletal muscle) เช่น กล้ามเนื้อส่วนแขน ขา เป็นต้น เป็นกล้ามเนื้อที่ใช้ในการเคลื่อนไหว

ตารางที่ 6.1 ปริมาณสารอาหารในเนื้อตัวส่วนที่กินได้ 100 กรัม

รายการ	น้ำ	คอลอฟ	ไขมัน ควรรับประทาน ลดลงให้เหลือ แหล่งโปรตีน กลูโคซีบูน โปรตีนสูง เหล็ก	วิตามิน		
				น้ำหนัก	น้ำหนัก	น้ำหนัก
1. ไก่, เนื้อไก่ยุน	66.0	200	12.6	0	20.2	14
2. ไก่, เนื้อไก่แกะ	55.9	302	25.0	0	18.0	14
3. ไก่, เนยขา	76.3	97	0.1	0	22.6	4
4. ไก่, เนยขาไก่ยุน	76.7	108	2.7	0	19.6	10
5. ไก่, เนยอก	75.5	100	0.1	0	23.3	4
6. ไก่, เนยอก, ไก่สาม 76.7	108	2.7	0	19.0	10	157
7. ไก่, กุ้น	73.8	111	1.0	2.5	21.8	18
8. ไก่, ตับ	72.7	128	3.9	4.0	18.1	14
9. ไก่, หัวใจ	74.3	134	6.0	0.1	18.6	4
10. กระเพรา, เนอ	70.0	162	8.0	0	21.0	20
11. แกง, เนอ	66.3	206	14.8	0	17.1	10
12. แกง, เนอพัฒนา	55.8	317	27.7	0	15.7	9
13. กวาง, เนยขา	76.7	95	0.2	0	21.9	12
14. กวาง, เนยซีโครง	76.8	94	0.1	0	21.9	19
15. กบ, เนอ	77.5	95	0.6	0	20.9	46

ຕາງ່າງ 6.1 (ດອ)

ລາຍການ	ນາມ	ຄາລອວ	ໃບໝັນ ຕາຮົນໄຊເຫດວາ ໂປຣສິນ ຕົດໜ້າຍ ກ່ອສ່າຍ ໄທ່ານ ເທົ່ານີ້	ວະນະນຳ									
				ກວມ	ກວມ	ກວມ	ນກ.	ນກວ່າມ	ນກ.	ນກ.			
16. ດັບ, ພາ	81.9	73	0.3	0	16.4	18	147	1.5	0	0.14	0.25	1.2	-
17. ດວຍ, ແນວ	75.6	106	1.6	2.0	19.6	11	187	2.9	-	0.08	0.17	4.7	0
18. ເຈົາ	80.0	79	1.0	2.0	16.0	100	-	1.0	-	0.20	0.50	3.0	-
19. ນກ, ແນວ	72.2	109	0.6	-	25.9	30	250	-	-	-	-	-	-
20. ນົກປັກຫຼຸມ	74.7	118	3.2	0	21.0	29	219	3.7	-	0.29	1.03	8.7	-
21. ນົກຈາກພາກກະກະທິກ72.5	119	4.6	-	-	19.4	470	590	-	30	-	-	6.8	0
22. ເປົ້າ, ແນວຍ	73.7	115	1.7	0	23.3	7	203	2.8	-	0.15	0.39	11.7	-
23. ເປົ້າ, ແນວຍ	73.1	139	6.0	0	19.8	11	164	2.8	-	0.18	0.38	4.1	-
24. ເປົ້າ, ກາ	-	-	-	-	25.0	11	119	2.9	-	-	-	5.4	-
25. ເປົ້າ, ທີ	-	-	-	-	16.5	15	167	5.6	-	-	-	9.0	-
26. ວິ, ແນວ່າມນັ້ນ	70.5	149	6.1	0	22.2	-	245	3.4	-	0.22	0.29	6.4	-
27. ວິ, ແນວ່າມນັ້ນຢາງ	56.6	190	2.9	0	38.5	-	281	4.9	-	0.25	0.34	8.6	-
28. 'ii ແນວ່າມນັ້ນ ດິນ 61.5	187	5.7	0	31.7	-	237	2.7	-	0.16	0.24	4.9	-	
29. ວິ, ແນວ່າມນັ້ນ ຖອຖານີ 49.3	250	8.6	0	40.4	-	210	7.0	-	0.17	0.35	7.9	-	
30. ວິ, ແນວ່າມນັ້ນ	60.0	273	22.0	0	17.5	10	160	2.6	-	0.08	0.16	4.2	0

ตารางที่ 6.1 (ต่อ)

อ้างอิง	ชื่อ	เพศ	ศาสนา	ไข้ปัจจุบัน ภาระไข้เดือน ไข้ประจำเดือน ค่าดัชนีชีวภาพ ทดสอบ ผลตรวจ เหล็ก	จำนวน			น้ำหนัก	น้ำหนัก	น้ำหนัก	น้ำหนัก				
					ก้อน	ก้อน	ก้อน								
31.	๖๓, เนื้อรังเยื่อยางนุ่ม	หญิง	คริสต์	72.0	134	4.1	0	22.8	7	210	2.4	0.04	0.06	7.8	
32.	๖๓, หวาน	ชาย	คริสต์	50.7	365	33.3	0	15.8	13	70	1.5	—	0.04	0.28	1.3
33.	๖๓, ซีโคร์สยา	ชาย	คริสต์	55.9	319	26.2	0	15.1	7	104	0.5	0.02	0.09	5.4	
34.	๖๓, เนื้อไข้ทางเดินหายใจ	ชาย	คริสต์	73.9	123	3.4	0	21.7	6	138	1.8	—	0.03	0.11	7.3
35.	๖๓, เนื้อตับขาว	ชาย	คริสต์	71.0	151	6.8	0	21.1	9	174	3.3	—	0.04	0.06	6.6
36.	๖๓, เนื้อสะโพก	ชาย	คริสต์	75.9	110	2.4	0	20.7	7	150	1.5	—	0.07	0.10	7.3
37.	๖๓, กระเพาะปัสสาวะ	ชาย	คริสต์	78.5	116	5.6	0.2	15.1	53	51	0.4	55	0.04	0.17	1.6
38.	๖๓, ตัว	ชาย	คริสต์	71.3	127	2.3	2.9	22.2	—	312	0.2	24940	0.17	0.76	6.4
39.	๖๓, ตับ, ตับ	ชาย	คริสต์	65.2	160	4.0	4.0	22.5	15	279	4.6	—	0.16	0.36	4.4
40.	a ¹³ , ตับ	ชาย	คริสต์	80.5	86	1.7	1.4	15.3	24	158	2.1	660	0.23	3.30	6.2
41.	๖๓, ลูบด	ชาย	คริสต์	77.9	99	1.9	2.1	17.1	22	138	1.6	40	0.10	0.27	3.5
42.	๖๓, ตับ	ชาย	คริสต์	64.0	218	15.2	4.4	14.8	42	154	1.5	—	0.09	0.18	3.6
43.	๖๓, ตับ, ตับ	ชาย	คริสต์	57.8	267	19.2	4.0	18.2	96	123	2.2	—	0.03	0.06	1.8
44.	๖๓, ลำไส้เล็ก	ชาย	คริสต์	76.7	130	7.2	1.5	14.0	14	115	4.0	—	0.08	0.19	2.6
45.	a ¹² , ลำไส้ใหญ่	ชาย	คริสต์	78.2	128	8.0	1.1	12.2	15	59	Tr.	—	0.05	0.32	1.7

ตารางที่ 6.1 (ต่อ)

อาชญากรรม	ผู้	ค่าเฉลี่ย	จำนวนครัวเรือน	จำนวนบ้าน	จำนวนบ้านที่อยู่อาศัย	จำนวนบ้านที่อยู่อาศัยที่มีผู้อยู่อาศัย	จำนวนบ้านที่อยู่อาศัยที่ไม่มีผู้อยู่อาศัย	จำนวนบ้านที่อยู่อาศัยที่ไม่มีผู้อยู่อาศัย		จำนวนบ้านที่อยู่อาศัยที่ไม่มีผู้อยู่อาศัยที่มีบุตรหลาน	จำนวนบ้านที่อยู่อาศัยที่ไม่มีผู้อยู่อาศัยที่ไม่มีบุตรหลาน			
								บ้าน	บ้านที่ไม่มีบุตรหลาน					
46.	บุรี, หัวใจ	75.0	133	5.9	18.8	11	170	4.1	30	0.48	0.67	6.8	14	
47.	บุรี, นาม	78.0	96	1.7	1.8	17.2	11	201	9.7	195	0.15	0.44	4.7	29
48.	บุรี, แหง	47.7	203	6.3	0	34.3	20	404	5.1	0.07	0.32	3.6	0	
49.	ที่นั่น, เนบ	50.0	376	35.0	0	14.1	8	151	2.1	0	0.69	0.16	3.7	0
50.	ที่นั่น, เนบพิษโภคนา	42.0	457	45.0	0	11.9	7	117	1.8	0	0.58	0.14	3.1	0
51.	ที่นั่น, เนบพันธุ์บ้าน F3.4	242	18.9	0	16.7	14	157	1.5	—	0.69	0.29	5.3	—	
52.	ที่นั่น, ใจ	68.6	179	10.2	0	20.3	16	139	0.5	0.36	0.41	4.9	—	
53.	ที่นั่น, ซีโค้ร์ป, เนบ	57.0	302	26.0	0	15.8	9	177	2.4	0	0.77	0.18	4.1	0
54.	ที่นั่น, ซีโค้ร์ป, ที่ดินน้ำ	53.0	351	32.0	0	14.6	8	158	2.2	0	0.71	0.17	3.8	0
55.	ที่นั่น, กะรังพะ	77.2	125	6.5	2.6	13.1	11	106	1.0	0.09	0.29	2.4	2	
56.	ที่นั่น, ที่	71.6	131	3.7	2.6	20.6	10	356	19.2	10900	0.30	3.03	16.4	23
57.	ที่นั่น, ทุ่งหญ้า	54.0	241	11.5	2.5	29.9	15	539	29.1	14900	0.34	4.36	22.3	22
58.	ที่นั่น, ใจ	76.8	114	4.3	2.4	15.4	13	198	5.1	121	0.38	1.71	9.7	—
59.	ที่นั่น, ใจ, ที่	64.4	—	—	—	—	17.0	245	5.3	—	0.17	0.58	4.2	—
60.	ที่นั่น, ใจ	83.2	76	1.8	2.0	12.2	14	159	3.1	71	0.11	0.41	3.1	10

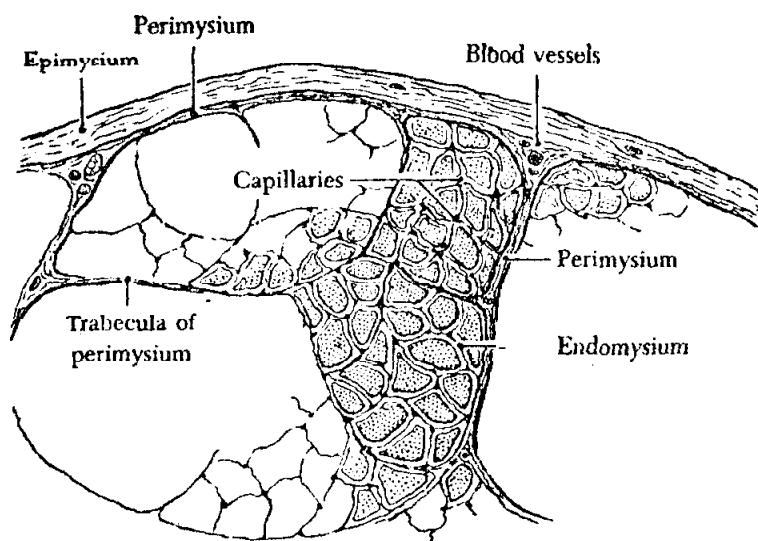
ตารางที่ 6.1 (ต่อ)

รายการ	ชื่า	ผลผลิต	ไข่มุน ควรใบใช้ครัว ปีร่อง ค่าใช้บน ผู้ผลิตอื่น เหล็ก	วัสดุหนึ่ง			
				กิโลกรัม	กิโลกรัม	กิโลกรัม	กิโลกรัม
61.	หม., ล้านสีเทา	81.8	83	2.2	5.6	9.6	12
62.	หม., ล้านสีเขียว	84.2	74	2.3	0	12.6	9
63.	หม., กรม	80.2	91	2.5	0	16.1	13
64.	หม., กรม, กรม	80.2	98	3.7	0	15.2	12
65.	หม., ตัน	61.5	274	23.8	0	13.9	17
66.	หม., เลือก	85.5	57	0.1	1.5	11.7	8
67.	หม., ห้าใจ	76.6	120	5.3	0.6	16.4	6
68.	หม., แซม	60.2	281	24.2	0	14.8	12
69.	หม., เบคเรน, ทิป	19.3	665	69.3	1.0	8.4	13
70.	หม., เบคเรนทิป						
	เขย่าน้ำผึ้งยก	8.1	611	52.0	3.2	30.4	14
71.	หม., ไส้กรอบ	24.9	590	60.0	3.5	8.3	25
	ผลผลิตของกรรมการอาหารขนาดใหญ่แห่งชาติ ๑ สำนักงานเกษตร โรงพยาบาล โรงพยาบาล ๒๕๑๗ หมู่ ๒๔๙-๒๕๒						
				16	1.2	-	0.33
					0.36	0.11	1.8
					0.51	0.34	5.2
							-

2. กล้ามเนื้อเรียบ คือ กล้ามเนื้อที่อยู่นอกอำนาจการบังคับของจิตใจ (involuntary smooth muscle) ได้แก่ กล้ามเนื้อของอวัยวะภายใน เช่น กล้ามเนื้อของกระเพาะ ลำไส้ ตับ ไต และปอด เป็นต้น

3. กล้ามเนื้อหัวใจ (cardiac muscle) คือ กล้ามเนื้อลายที่ไม่มีอยู่ใต้บังคับของจิตใจ

โครงสร้างของกล้ามเนื้อประกอบด้วยมัดของกล้ามเนื้อ (muscle bundle) หลายมัด มีความยาวและความหนาแตกต่างกัน ในแต่ละมัดของกล้ามเนื้อประกอบด้วยเส้นใยกล้ามเนื้อ (muscle fiber) เส้นใยกล้ามเนื้อมีลักษณะเรียวยาว มีความยาวตั้งแต่ 1 ถึง 41 มิลลิเมตร และ มีเส้นผ่าศูนย์กลางในช่วง 10 ถึงมากกว่า 100 ไมโครเมตร ความยาวนี้อาจแตกต่างกันแม้ใน เนื้อสัตว์ชนิดเดียวกัน หรือแม้แต่กล้ามเนื้อมัดเดียวกันก็ตาม

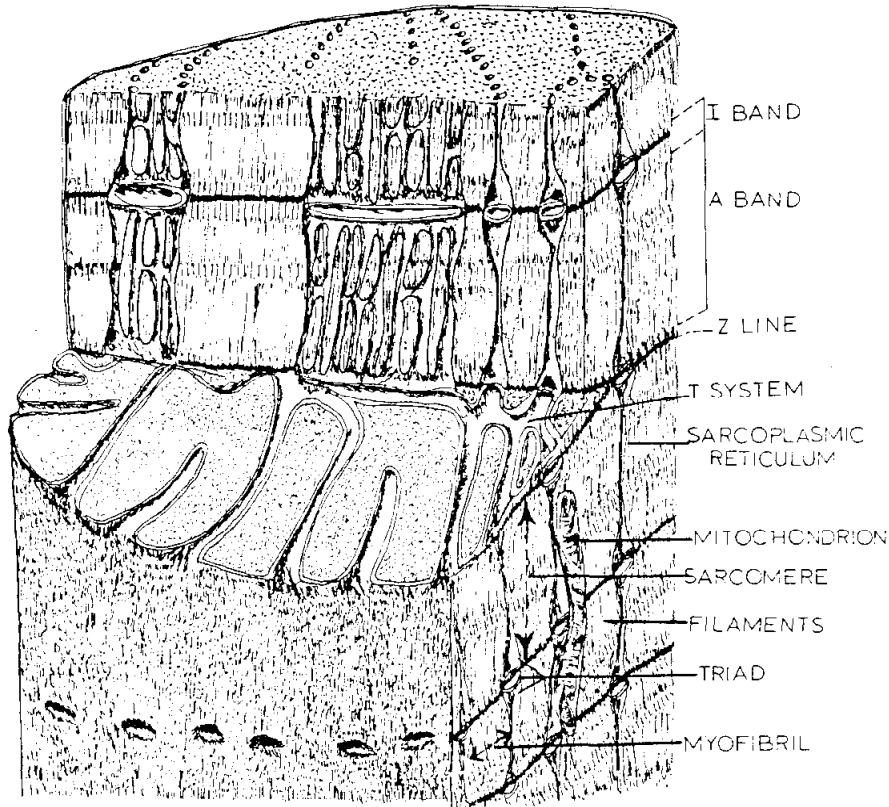


รูปที่ 6.1 โครงสร้างกล้ามเนื้อตัดตามขวาง

รอบ ๆ กล้ามเนื้อทั้งหมดมีพังผืดหนาซึ่งเป็นเนื้อเยื่อเกี่ยวพันหุ้มอยู่ เรียกว่า เอปิ-ไมเซียม (epimysium) จากผิวด้านในของเอปิ-ไมเซียม จะมีเนื้อเยื่อเกี่ยวพันอีกชั้นหนึ่ง ซึ่งล้อมรอบกล้ามเนื้อแต่ละมัดไว้ เรียกว่า เปอริ-ไมเซียม (perimysium) ภายในกล้ามเนื้อแต่ละมัดประกอบด้วยเส้นใยกล้ามเนื้อ พังผืดที่ล้อมรอบเส้นใยกล้ามเนื้อ เรียกว่า เอ็นโด-ไมเซียม (endomysium) กล้ามเนื้อเหล่านี้มีเส้นเอ็น (tendons) ยึดติดกับกระดูกอีกทีหนึ่ง เนื้อเยื่อเกี่ยวพันเหล่านี้แสดงอยู่ในรูปที่ 6.1

รอบ ๆ เส้นใยกล้ามเนื้อมีเยื่อหุ้ม เรียกว่า ชาร์โคเลมมา (sarcolemma) ชาร์โคเลมมาประกอบด้วย 3 ชั้น ชั้นนอกที่เป็นโครงข่าย (net work) ของคอลลาเจนไฟเบอร์ (collagen fibrils), ชั้นกลาง (middle layer) และเยื่อพลาสม่า (plasma membrane) ที่อยู่ชั้นใน เยื่อพลาสม่าเกิดเป็นโครงข่ายของห่อเล็ก ๆ (tubules) เรียกว่า transverse tubules (T tubules) หรือ transverse system (T system) ปลายของ T tubules จะไปบรรจบภายในของเส้นใยกล้ามเนื้อใกล้กับถุงเทอร์มินัล (terminal sacs) ของชาร์โคพลาสมิก เรติคิวลัม ชาร์โคพลาสมิก เรติคิวลัมเป็นระบบเยื่อชีงอยู่ในเส้นใยกล้ามเนื้อ และมักจะจัดตัวขานานกับแกนยาวของเส้นใยกล้ามเนื้อ บริเวณที่ T tubules และชาร์โคพลาสมิกเรติคิวลัมมาบรรจบกัน เรียกว่า triadic joint พนอยู่ภายในกล้ามเนื้อที่ตำแหน่งต่าง ๆ กันขึ้นกับชนิดของกล้ามเนื้อ ในกล้ามเนื้อกบและปลา triadic joint มักอยู่ที่เส้น Z (Z line) หรือรอบ ๆ เส้น Z (รูปที่ 6.2) ส่วนในกล้ามเนื้อของสัตว์เลี้ยงคลาน นกและสัตว์เลี้ยงสูกด้วยนมจะอยู่ที่รอยต่อระหว่าง แบนด์ A และ I (A and I bands) (รูปที่ 6.2)

เมื่อมีการเปลี่ยนข้า (depolarization) ของเยื่อพลาสม่าและ T tubules เป็นตัวจุดชนวนให้ปลดปล่อย Ca^{2+} จากถุงเทอร์มินัลของชาร์โคพลาสมิกเรติคิวลัม Ca^{2+} ที่ถูกปลดปล่อยเข้าสู่ชาร์โคพลาสมิกทำให้ ATPase ของไมโอิซินมีออกติวิตีเพิ่มขึ้น และทำให้กล้ามเนื้อหดตัวพร้อม ๆ กัน เมื่อกล้ามเนื้อออยู่ในสภาพพัก ชาร์โคพลาสมิกเรติคิวลัมจะดูด Ca^{2+} กลับเข้าไปดังเดิม



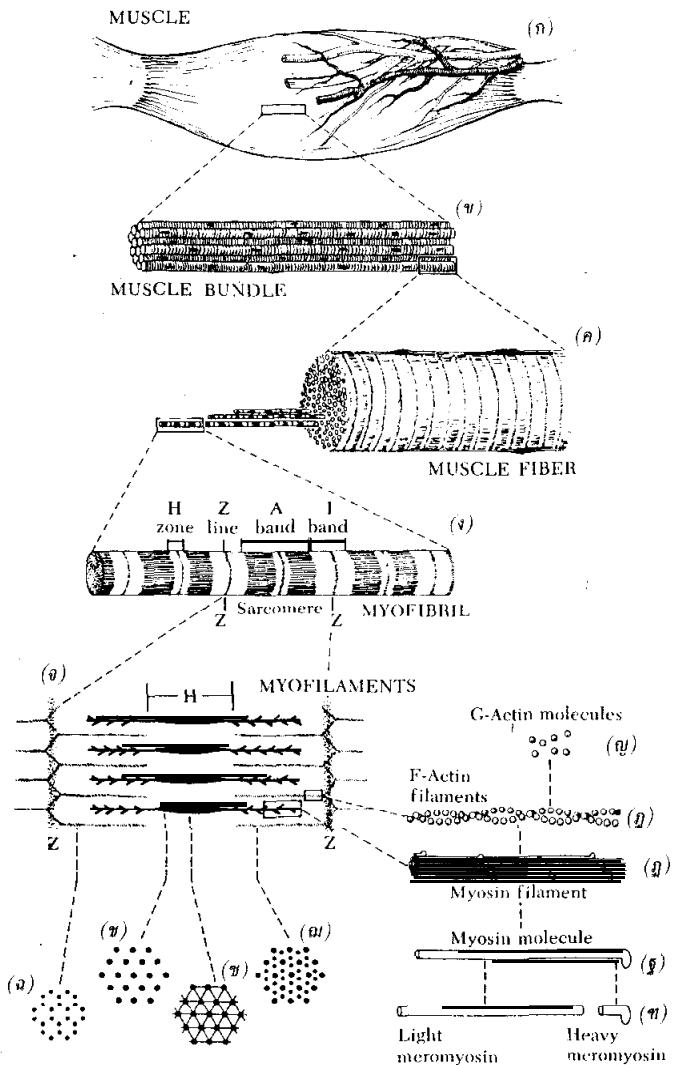
รูปที่ 8.2 เส้นใยกล้ามเนื้อ แสดง T system และชาร์โโคพลาสมิกของสัตว์เลี้ยงลูกด้วยนม

ไม่โตคอนเดรียร์เป็นแหล่งผลิตพลังงานสำหรับเซลล์ของกล้ามเนื้อ และมีอยู่ทั่วไปในเซลล์ ในบางกรณีจะมีไม่โตคอนเดรียร์มากไปกลั่น Z หรือใกล้เยื่อพลาสมา

นิวเคลียสกราะจัดรายอยู่ใกล้ผิวของเส้นใยกล้ามเนื้อ และมีบทบาทสำคัญในการสังเคราะห์โปรตีน

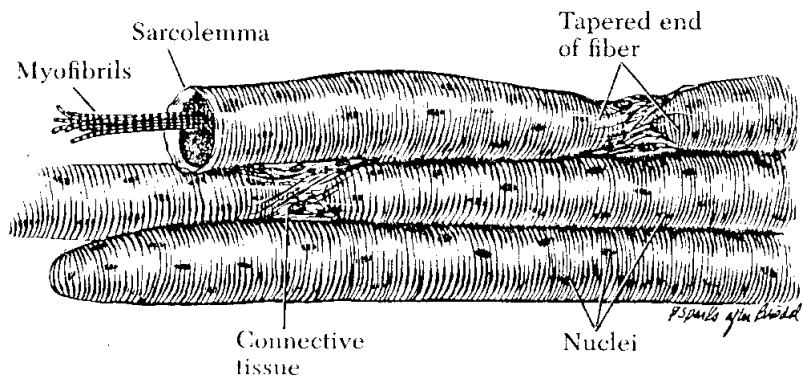
Golgi apparatus ประกอบด้วยถุง (vesicle) ภายในถุงจะบรรจุผลิตภัณฑ์จากเมตา-โบลิซึมของเซลล์ เพื่อที่จะขนส่งออกนอกเซลล์ไป ฉะนั้น จึงทำหน้าที่ในกระบวนการขับถ่าย (secretion)

ไลโซโซม (Lysosome) เป็นถุงเล็ก ๆ อยู่ในชาร์โโคพลาสซึม ประกอบด้วยไฮดรอลิติกเอนไซม์ (hydrolytic enzymes) สามารถย่อยเซลล์และองค์ประกอบภายในเซลล์ ในเอนไซม์เหล่านี้มีกัลูมเอนไซม์ที่ย่อยโปรตีนอยู่ด้วย ได้แก่ คาเทปซิน (cathepsins) คาเทปซินหลายตัวสามารถย่อยโปรตีนของกล้ามเนื้อได้ ดังนั้น มันจึงอาจมีส่วนในการทำให้เนื้อมีระหัวงอกเก็บเนื้อ (aging) เพื่อให้คลายจาก rigor mortis (rigor mortis)

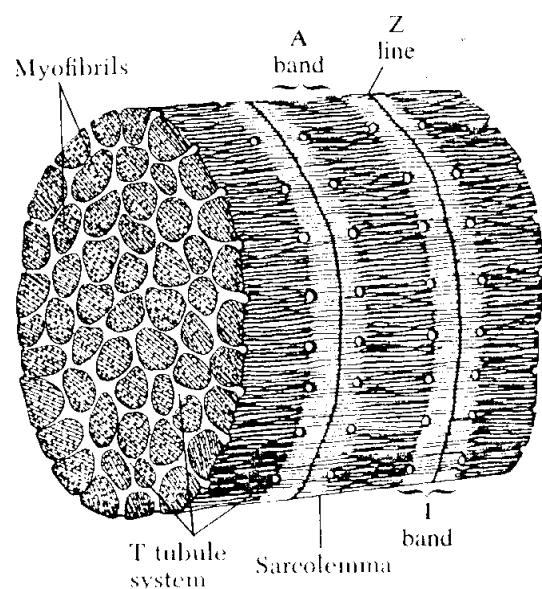


รูปที่ 6.3 แผนภาพแสดงส่วนประกอบของกล้ามเนื้อโครงสร้าง

- | | |
|--|--------------------------|
| (ก) กล้ามเนื้อโครงสร้าง | (ข) มัดกล้ามเนื้อ |
| (ค) เส้นใยกล้ามเนื้อแสดงไมโโอไฟบริล | |
| (ง) ไมโโอไฟบริลแสดงชาร์โคเมีย แบนด์และเส้นต่าง ๆ | |
| (จ) ชาร์โคเมีย แสดงตำแหน่งของไมโอฟิลาเมนต์ | |
| (ฉ-ษ) รูปตัดตามขวางแสดงการจัดตัวของไมโอฟิลาเมนต์ที่ตำแหน่งต่าง ๆ ของชาร์โคเมีย | |
| (ญ) จี-แอกติน | (ญ) เอฟ-แอกติน พิลาเมนต์ |
| (ฎ) ไมโอชินพิลาเมนต์ | (ฐ) ไมเลกุลไมโอชิน |
| (ທ) เมโรไมโอชินเบาและเมโรไมโอชินหนัก | |



รูปที่ 6.4 ภาพวาดแสดงเส้นใยกล้ามเนื้อและไมโไฟบริลในเส้นใยกล้ามเนื้อ



รูปที่ 6.5 ภาพวาดแสดงส่วนที่ตัดตามขวางของเส้นใยกล้ามเนื้อตรงรอยต่อระหว่างแบนด์ A และแบนด์ I

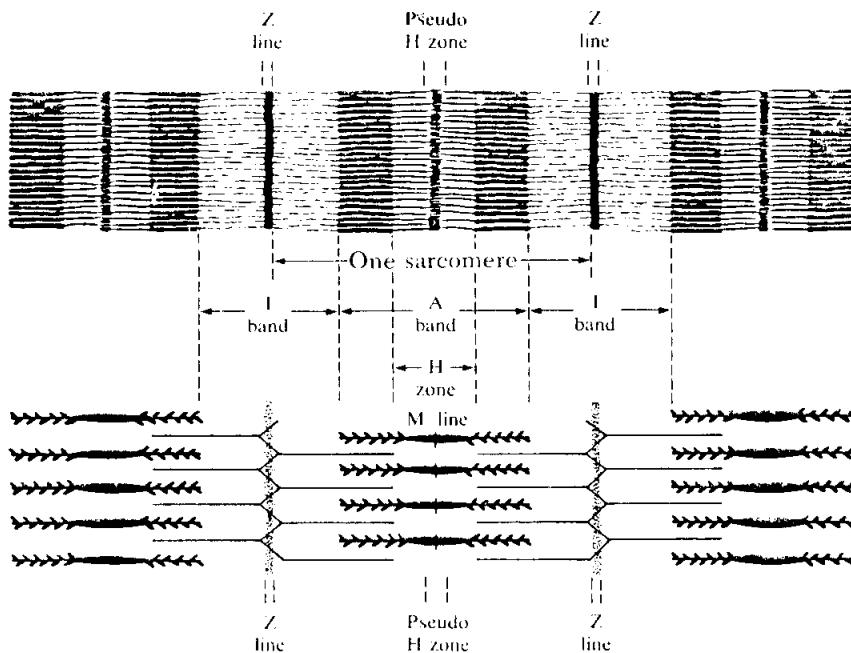
นอกจากนี้ในเส้นใยกล้ามเนื้อยังประกอบด้วยไกลโคเจน (glycogen) และลิปิดหยดเล็ก ๆ (lipid droplets)

องค์ประกอบของเส้นใยกล้ามเนื้อที่กล่าวมานี้ รวมทั้งไมโอไฟบริล (myofibril) ที่จะกล่าวถึงต่อไป มีอยู่ในชาร์โคพลาสซีม ซึ่งเป็นสารกึ่งของเหลว (semifluids) และประกอบด้วยองค์ประกอบที่ละลายได้ เช่น ไมโอกลوبิน (myoglobin), เอ็นไซม์บางชนิดและสารบางชนิดจากเมตาโบลิซึมของเซลล์

เส้นใยกล้ามเนื้อแต่ละเส้นประกอบด้วยไมโอไฟบริล (myofibrils) ซึ่งเป็นไฟบริลเล็ก ๆ เป็นจำนวนมาก (รูปที่ 6.4 และรูปที่ 6.5) ในไมโอไฟบริลถูกล้อมรอบโดยชาร์โคพลาสซีม และองค์ประกอบอื่น ๆ ที่กล่าวมาแล้ว เช่น ไมโตกอนเดรียร์, ระบบ “T tubules” และชาร์โคพลาสมิกเรติคูลัม

ลักษณะที่เป็นเส้นลาย ๆ ของกล้ามเนื้อโครงสร้าง เกิดจากการจัดตัวที่มีลักษณะช้ำ ๆ ของโปรตีนในไมโอไฟบริล การจัดตัวนี้แสดงอยู่ในรูปที่ 6.3(g) และรูปที่ 6.6 แบบดีสีเข้มเรียกว่า แบบดี A (A band) และแบบดีสีอ่อนเรียกว่า แบบดี I (I band) ที่กึ่งกลางของแบบดี I มีเส้นสีเข้มเรียกว่า เส้น Z ที่ส่วนกลางของแบบดี A มีโซนที่มีสีอ่อนกว่าส่วนอื่นในแบบดี A เรียกว่า โซน H และที่กึ่งกลางของโซน H มีเส้น M สีเข้ม ระยะระหว่างเส้น Z 2 เส้นที่ติดกันเรียกว่า ชาร์โคเมียร์ (sarcomere)

แต่ละชาร์โคเมียร์ประกอบด้วยพิลาเมนต์หนาและพิลาเมนต์บาง แบบดี A ประกอบด้วยพิลาเมนต์หนา ส่วนแบบดี I ประกอบด้วยพิลาเมนต์บาง พิลาเมนต์บางมีอยู่ทั้งสองด้านของเส้น Z และในส่วนของแบบดี A พิลาเมนต์บางเกย (overlap) กับพิลาเมนต์หนา โซนสีอ่อนในแบบดี A หรือโซน H เป็นบริเวณที่พิลาเมนต์บางไม่เกยกับพิลาเมนต์หนา กล้ามเนื้อที่หดตัวจะมีผลต่อขนาดของแบบดีและโซนเหล่านี้ เมื่อกล้ามเนื้อหดตัวพิลาเมนต์บางและพิลาเมนต์หนาจะเลื่อนข้ามซึ่งกันและกันได้ แบบดี A จะยังมีความยาวคงที่ แต่แบบดี I และโซน H จะหดสั้นลง เมื่อกล้ามเนื้อหดตัว



รูปที่ 8.6 ภาพวาดแสดงส่วนของไมโอิไฟบริลและหนังชาร์โคเมียร์และแผนภาพแสดงถึงเบนด์, โซน และเส้น hairy ในชาร์โคเมียร์

ที่กล่าวมานี้ เป็นกล้ามเนื้อสัตว์เลี้ยงลูกด้วยนม กล้ามนี้อย่างของสัตว์ที่มีกระดูกสันหลังและไม่มีกระดูกสันหลังส่วนใหญ่จะมีโครงสร้างที่คล้ายคลึงกัน แต่ก็มีบางส่วนที่แตกต่างกัน เช่น การจัดตัวของไมโอิไฟบริล, ปริมาณของชาร์โคพลาสมีน, ความสัมพันธ์ระหว่างนิวเคลียสและไมโตคอนเดรียกับองค์ประกอบอื่น ๆ ของเส้นไอกล้ามเนื้อ, การจัดตัวของชาร์โคพลาสมิกเรติคิวลัม และตำแหน่งของ triadic joint เป็นต้น

(1) ส่วนประกอบทางเคมีของกล้ามเนื้อ

ส่วนประกอบของกล้ามเนื้อโครงสร้าง (skeletal muscle) คือ น้ำ (~75%) ซึ่งมีมากที่สุด รองลงมา ได้แก่ โปรตีน (~20%) ส่วนที่เหลืออีก 5% ประกอบด้วยไขมัน คาร์บอไฮเดรตและองค์ประกอบอนินทรีย์

1. โปรตีน โปรตีนในกล้ามเนื้ออาจแบ่งได้ดังนี้

ก. โปรตีนในชาร์โคพลาสมีน (sarcoplasmic proteins) เป็นโปรตีนที่สกัดได้ด้วยน้ำและสารละลายเกลือที่มีความแรงของไอออน (ionic strengths) ต่ำ ได้แก่ ไมโอกลบิน (myoglobin), เอโนโกลบิน (hemoglobin), และเอ็นไซม์ที่เกี่ยวข้องกับไกโอลโคลิซิส (glycolysis).

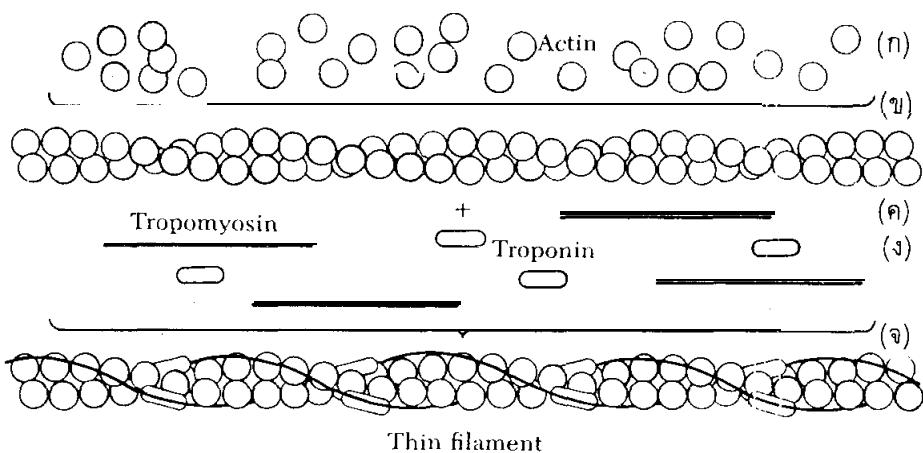
วัฏจักรกรดซิตริก (citric acid cycle) และลูปโซ่การขนส่งอิเล็กตรอน (electron transport chain) เช่น glyceraldehyde phosphate dehydrogenase (GAPDH), enolase (EN), triose phosphate isomerase (TPI), phosphoglucose isomerase (PGI), creatine kinase (CK), aldolase (ALD), phosphoglucomutase (PGM), และ pyruvate kinase (PK)

ข. โปรตีนในไมโไฟบริล (myofibrillar proteins) เป็นโปรตีนที่สำคัญได้โดยใช้สารละลายเกลือที่มีความแรงของไอออนสูง ได้แก่ แอกติน (actin), ไมโอซิน (myosin), โทรโน-ไมโอซิน (tropomyosin), โทรโนพิน (troponin), แอลฟ่า-แอกตินิน (α -actinin) และเบต้า-แอกตินิน (β -actinin) เป็นต้น

ค. โปรตีนส่วนที่ไม่ละลายทึบในน้ำและไม่ละลายในสารละลายเกลือที่มีความแรงของไอออนต่ำและสูง ได้แก่ โปรตีนของเนื้อยื่นเยื่อเยื่อเยื่อ (membrane proteins) และโปรตีนที่มีส่วนเกี่ยวข้องกับการหดตัวของกล้ามเนื้อ แต่เป็นส่วนที่ไม่ละลาย

(2) โปรตีนของไมโไฟบริล

ก. แอกติน เป็นโปรตีนสำคัญของฟิลาเมนต์บาง (thin filament) มีอยู่ประมาณร้อยละ 20-25 ของโปรตีนในไมโไฟบริล และเป็นโปรตีนที่ติดแน่นกับโครงสร้างของกล้ามเนื้อมากกว่าไมโอซิน แอกตินประกอบด้วยกรดอะมิโนโพลีนีน (proline) จำนวนมาก กรดอะมิโนนี้ประกอบด้วยหมู่อิมิโน (imino group, N—H) ทำให้เกิดการขาดพันกันระหว่างโซ่อ็อกซิเปปีทีด (polypeptide chain) เกิดเป็นโมเลกุลรูปโกลบูลาร์ (globular shaped molecule) หรือรูปทรงกลมซึ่งมีเส้นผ่าศูนย์กลางประมาณ 5.5 นาโนเมตร โมเลกุลรูปโกลบูลาร์นี้คือ จี-แอกติน (G-actin หรือ globular actin) และเป็นรูปโมโนเมอร์ (monomeric form) ของแอกติน แอกตินฟิลาเมนต์ (actin filament) ซึ่งเป็นเส้นใยเกิดจากจี-แอกตินโมโนเมอร์มาเชื่อมต่อกันตามยาวเกิดเป็นเอฟ-แอกติน (F-actin หรือ Fibrous actin) ดังแสดงในรูปที่ 6.7 และรูปที่ 6.3 (ญ) และ (ฎ) การเชื่อมตอกันของจี-แอกตินคล้ายกับไข่มุกที่ร้อยเป็นพวงยาว เอฟ-แอกติน 2 เส้น ซึ่งจะเป็นเกลียวจะพันกันไปมา ดังแสดงในรูปที่ 6.7 และรูปที่ 6.3 (ฎ) เกิดเป็นซุปเปอร์ไฮลิกซ์ (super helix) ซึ่งเป็นลักษณะของแอกตินฟิลาเมนต์ เส้นผ่าศูนย์กลางทั้งหมดของแอกตินฟิลาเมนต์ ยาวประมาณ 6-8 นาโนเมตร ไอโซอิเล็กทริก pH (isoelectric pH หรือ pH ที่มีประจุไฟฟ้า нейต์สูดและการละลายน้อยที่สุด) ของแอกตินประมาณ 4.7



รูปที่ 6.7 โครงสร้างลำดับของแอกตินฟิลาเมนต์ (ฟิลาเมนต์บาง)

(ก) จี-แอกติน

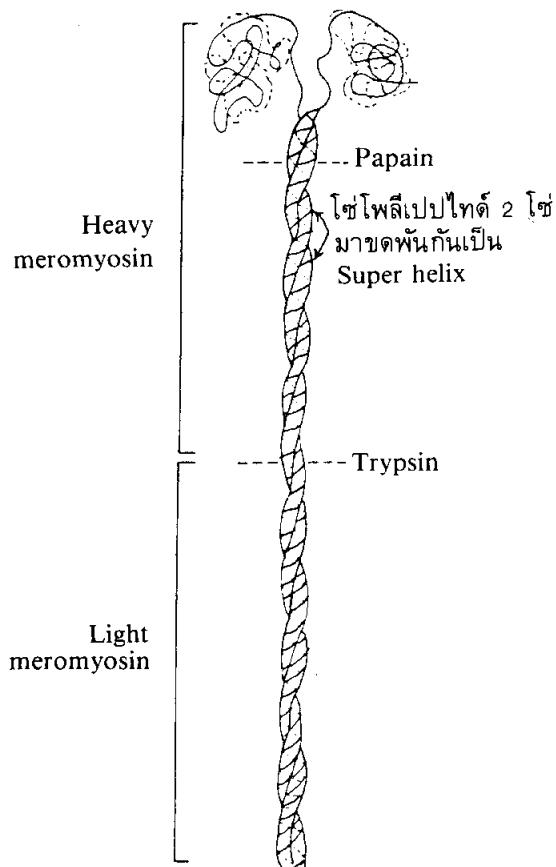
(ข) เอฟ-แอกติน เกิดจากโพลีเมอร์เชนของโมโนเมอร์จี-แอกติน และเอฟ-แอกติน 2 โซ่มาขดพันกัน เกิดเป็นซุปเบอร์-เอลิกชัน เป็นลักษณะของแอกตินฟิลาเมนต์

(ค) โมเลกุลของโกรโพไมโอดิน เป็นเส้นบางยาว

(ง) โมเลกุลของโกรโนนรูปร่างเป็นเม็ด

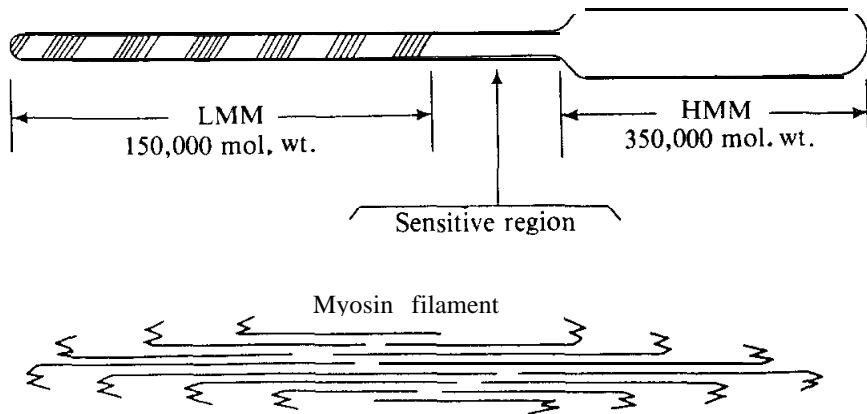
(จ) แอกตินฟิลาเมนต์

ข. ในไขขัน เป็นโปรตีนของฟิลาเมนต์หนา (thick filaments) เป็นโมเลกุลที่ยาวมากและมีน้ำหนักโมเลกุลประมาณ 500,000 ไมโอดินประกอบด้วยโซ่โพลีเบปไทด์ เมื่อนกัน 2 โซ่ซึ่งแต่ละโซ่มีโครงสร้างเป็นแอลfa-เอลิกซ์ (α -helical structure) โพลีเบปไทด์ 2 โซ่นี้มาขดพันกันเป็นซุปเบอร์เอลิกซ์ (super helix) ดังแสดงในรูปที่ 6.8 โมเลกุลของไมโอดินมีหัวกลม (globular heads) ซึ่งมีเอนไซม์ ATPase อยู่ และเป็นส่วนที่สามารถเกิดแรงกระทำ (interaction) กับแอกตินได้ เอ็นไซม์ ATPase สามารถย่อยสลาย ATP ไปเป็น ADP และฟอสเฟตอันทรีฟฟ์ (Pi) หัวกลมนี้มี 2 หัว และเป็นส่วนที่สิ้นสุดของโพลีเบปไทด์ทั้ง 2 โซ่ ไมโอดินถูกไฮโดรไลส์ได้โดยเอนไซม์ที่ย่อยโปรตีน เช่น ทริปซิน (trypsin) ออกเป็น 2 ส่วน ส่วนหนึ่งเรียกว่า เมโร-ไมโอดินเบา (light meromyosin) อีกส่วนหนึ่งเรียกว่า เมโร-ไมโอดินหนัก (heavy meromyosin) หลังจากการไฮโดรไลส์ เมโร-ไมโอดินหนักก็ยังคงมีความสามารถที่จะเกิดแรงกระทำกับแอกตินได้ และแอกตินตัวเดียวของเอนไซม์ ATPase ก็ยังคงอยู่



รูปที่ 6.8 แผนภาพแสดงโมเลกุลของไมโอชิน แสดงส่วนที่เป็นหัวกลม และหางยาว และแสดงจุดที่แตกออกเมื่อถูกไฮโดร ilaสโดยเย็นไฮม์

ไมโอชินมีอยู่ประมาณร้อยละ 50-60 ของโปรตีนในไมโอไฟบริล พิลาเมนต์หนาแต่ละเส้นประกอบด้วยโมเลกุลของไมโอชินประมาณ 400 โมเลกุล โมเลกุลเหล่านี้จะมีขั้วมากเมื่อมันมีแรงกระทำต่อกัน และจะต่อกันแบบหัวต่อหางใน 2 ทิศทาง ดังแสดงในรูปที่ 6.9 การมีขั้วของโมเลกุลนี้เองที่มีผลต่อการหดตัวของกล้ามเนื้อ พิลาเมนต์หนาสามารถทำให้เกิดได้จากโมเลกุลของไมโอชินที่แยกออกจาก



รูปที่ 6.9 โมเลกุลของไมโอชินและส่วนของพิลาเมนต์หนา แสดงการจัดตัวที่เป็นไปได้ของโมเลกุลของไมโอชิน

ไมโอชินสามารถสกัดได้โดยใช้น้ำเกลือที่มีความแรงของไอออนสูง (ionic strength 0.6) ที่มี pH เป็นต่ำงเล็กน้อย มันสามารถทำให้บริสุทธิ์ได้โดยการตกรตะกอนใหม่หลายครั้ง ตามด้วยการละลายในน้ำเกลือที่มีความแรงไอออนสูง สารละลายที่ใช้กันทั่วไปในการสกัด คือ 0.3 M HCl และ 0.15 M พอสเฟตที่ pH 6.5 หรือ 0.47 M KCl, 0.1 M พอสเฟต, และ 0.1 M ไฟฟอฟอสเฟตที่ pH 6.5

ค. แยกトイไมโอชิน เมื่อผสมแอกตินและไมโอชินที่บริสุทธิ์ในหลอดทดลอง จะเกิดสารเชิงซ้อนแยกトイไมโอชิน แยกトイไมโอชินมีลักษณะขั้นมาก แม้ว่าแอกตินจะไม่มีแยกตัววิถีของเอนไซม์ (enzymic activity) แต้มันสามารถเปลี่ยนแปลงแยกตัววิถีของ ATPase ของไมโอชิน ในสารเชิงซ้อนแยกトイไมโอชิน แยกตัววิถีของไมโอชินที่บริสุทธิ์จะถูกกระตุ้นโดย Ca^{2+} แต่ยับยั้งโดย Mg^{2+} การเกิด cross bridge ระหว่างแอกตินและไมโอชิน มีหมู่ชัลไฟฟ์ริลเกี่ยวข้องอยู่ด้วย สารเชิงซ้อนแยกトイไมโอชินในสภาวะที่เหมาะสมสามารถหดตัวได้ และสามารถแยกตัวเป็นแอกตินและไมโอชิน เมื่อมี Mg^{2+} และ ATPase อยู่ด้วย

ว. ไตรโพไมโอชิน มีอยู่ร้อยละ 8 ถึง 10 ของโปรตีนในไมโอไฟบริล เป็นโมเลกุลที่มีประจุมาก โดยมีกรดอะมิโนชนิดที่เป็นกรดและเบส (acidic and basic amino acids) เป็นจำนวนมาก จุดไอโซอิเล็กทริก (isoelectric point) ของไตรโพไมโอชิน มีค่าประมาณ 5.1 โมเลกุลของไตรโพไมโอชินมีปริมาณโพรลีนต่ำ ซึ่งทำให้มันมีคุณสมบัติเป็นเส้นใย โมเลกุลของไตรโพไมโอชิน ประกอบด้วยโซ่อ็อกซิเจปีที 2 โซ่ มาต่อกันปลายต่อปลาย เกิดเป็นเส้นบางยาว

ในแอกตินฟิลาเมนต์จะมีเส้นโกรโพไมโอชินพันไปตามผิวนอกของสายโซ่คู่ที่ขดเป็นเกลียวของเอฟ-แอกติน ความยาวของ 1 มोเลกุลของโกรโพไมโอชิน เท่ากับจี-แอกติน 7 มोเลกุล ในแอกตินฟิลาเมนต์ ดังแสดงในรูปที่ 6.7

จ. โกรโพนิน เป็นโปรตีนชนิดกลบูลาร์ (globular protein) มีปริมาณโพรลีนค่อนข้างสูง มีอยู่ประมาณร้อยละ 8 ถึง 10 ของโปรตีนในไมโอไฟบริล เช่นเดียวกับโกรโพไมโอชิน โกรโพนินวางตัวอยู่ตามร่องของสายโซ่คู่ของเอฟ-แอกติน และคร่อมบนเส้นโกรโพไมโอชิน หรืออาจอยู่ใกล้ส่วนปลายของโมเลกุลของโกรโพไมโอชิน โกรโพนินจะมีอยู่เป็นระยะ ๆ ตามความยาวของแอกตินฟิลาเมนต์ ความสัมพันธ์ของโครงสร้างของเอฟ-แอกติน, โกรโพไมโอชิน และโกรโพนินในแอกตินฟิลาเมนต์ แสดงอยู่ในรูปที่ 6.7 โกรโพนินสามารถจับกับ Ca^{2+} และมีบทบาทสำคัญต่อการหดตัวของกล้ามเนื้อ

สารเชิงซ้อนระหว่างโกรโพนินและโกรโพไมโอชินรวมเรียกว่า “แฟคเตอร์ของการผ่อนคลาย” (relaxing factor) การมีสารเชิงซ้อนนี้อยู่ จะห้ามการหดตัวของกล้ามเนื้อ

โปรตีนอีก 2 ชนิดที่พบในปริมาณน้อย แต่มีความสำคัญต่อการทำงานของกล้ามเนื้อ คือ แอลfa-แอกตินและเบต้า-แอกติน โปรตีนเหล่านี้รวมอยู่กับแอกตินฟิลาเมนต์ แอลfa-แอกตินสามารถทำให้เอฟ-แอกตินเกิดเป็นเจลได้ (gelation) ปรากฏการณ์นี้ขึ้นกับอุณหภูมิและผันกลับได้ถ้ามีโกรโพไมโอชินอยู่ แอลfa-แอกตินเป็นกลบูลาร์โปรตีน มีอยู่ในเส้น Z (Z line) และมีอยู่ประมาณร้อยละ 2-2.5 ของโปรตีนในไมโอไฟบริล แอลfa-แอกตินทำหน้าที่เป็นสารยึด (cementing substance) อยู่ใน Z ฟิลาเมนต์ (Z filaments)

เบต้า-แอกตินนี้เป็นกลบูลาร์โปรตีน อยู่ที่ปลายของแอกตินฟิลาเมนต์ และเชื่อกันว่ามันเป็นสารที่ควบคุมความยาวของแอกตินฟิลาเมนต์ โดยรักษาความยาวของแอกตินฟิลาเมนต์ให้อยู่ประมาณ 1 ไมโครเมตร ในแต่ละครั้งของชาร์โคเมียร์ ถ้าไม่มีเบต้า-แอกติน แอกตินฟิลาเมนต์ในหลอดทดลองจะมีความยาว 3-4 ไมโครเมตร หรือยาวกว่านี้

(3) การหดตัวของกล้ามเนื้อ

การหดตัวของกล้ามเนื้อ มีโปรตีนเกี่ยวข้องด้วยอยู่ 4 ชนิด คือ แอกติน ไมโอชิน โกรโพไมโอชินและโกรโพนิน การหดตัวของกล้ามเนื้อเกิดจากฟิลาเมนต์บาง และฟิลาเมนต์หนาในชาร์โคเมียร์ เลื่อนผ่านกันและกันโดยได้รับพลังงานจากการแยกสายของ ATP โดยเอนไซม์ ATPase ระหว่างการหดตัวของกล้ามเนื้อ ส่วนหัวของไมโอชินจะเกิด crossbridge กับจี-แอกตินของแอกตินฟิลาเมนต์ เกิดเป็นสารเชิงซ้อนแอกโตไมโอชิน การเกิดแอกโตไมโอชิน

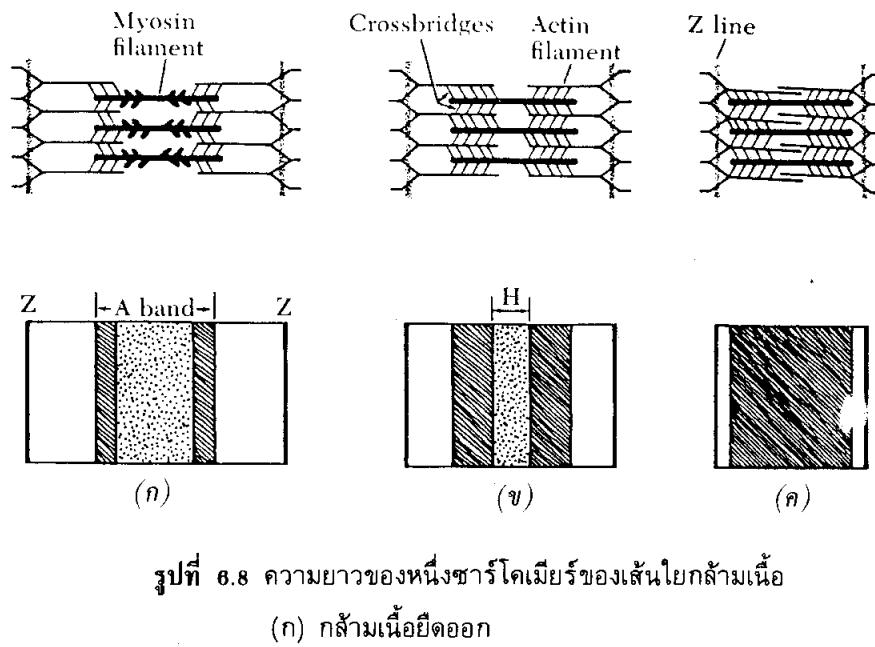
ทำให้กล้ามเนื้อเกิดการเกร็งตัวหรือหดตัว แรกโトイไมโอชินเป็นโปรตีนสำคัญที่พบในกล้ามเนื้อสัตว์หลังสัตว์ถูกฆ่า การเกิดสารเชิงซ้อนระหว่าง troponin และ tropomyosin สามารถยับยั้ง (inhibit) การเกิด crossbridge ระหว่างแอกตินและไมโอชินฟิลาเมนต์

ความเข้มข้นของ Ca^{2+} ก็มีบทบาทสำคัญมากในการควบคุมการทำงานของกล้ามเนื้อ กล้ามเนื้อที่มีชีวิต (living muscle) สามารถทำงานได้อย่างรวดเร็ว เมื่อได้รับคำสั่งจากระบบประสาท และเมื่อหมดคำสั่งแล้วก็สามารถหยุดทำงานได้อย่างรวดเร็วด้วย อัตราการใช้ ATP ขณะทำงานอาจเพิ่มขึ้นถึงพันเท่าของอัตราขณะพักงาน ในเส้นใยกล้ามเนื้อแต่ละเส้นมีไมโอไฟบริลเป็นจำนวนมากซึ่งจะทำงานพร้อม ๆ กันเมื่อได้รับคำสั่ง การทำงานอย่างมีประสิทธิภาพและพร้อมเพียงกันนี้ เกิดขึ้นเนื่องจากเส้นใยกล้ามเนื้อมีระบบชาร์โคพลาสมิก-เรติคิวลัม (sarcoplasmic reticulum) ซึ่งเป็นระบบที่คล้ายกับเอ็นโดพลาสมิกเรติคิวลัม (endoplasmic reticulum) ของเซลล์อื่น ๆ ชาร์โคพลาสมิกเรติคิวลัมประกอบด้วยท่อเล็ก ๆ (tubules) และถุงเทอร์มิ널 (terminal sacs) ซึ่งอยู่รอบ ๆ ไมโอไฟบริล ท่อและถุงของชาร์โคพลาสมิก-เรติคิวลัมทำหน้าที่เป็นตัวดูด (pump) และปล่อย Ca^{2+} เพื่อควบคุมการทำงานของกล้ามเนื้อ เมื่อกล้ามเนื้อออยู่ในสภาพพัก ชาร์โคพลาสมิกเรติคิวลัมจะดูด (pump) Ca^{2+} เข้าตลอดเวลา โดยขบวนการ active transport ซึ่งต้องใช้พลังงานจากการแยกสลายของ ATP การดูด Ca^{2+} ต้องมีประสิทธิภาพมาก เมื่อกล้ามเนื้อได้รับคำสั่งจากระบบประสาทให้ทำงาน (หดตัว) ชาร์โคพลาสมิกเรติคิวลัมก็จะปล่อย Ca^{2+} ออกมาย่างรวดเร็ว และเมื่อกล้ามเนื้อทำงานเสร็จแล้ว ชาร์โคพลาสมิกเรติคิวลัมจะดูด Ca^{2+} กลับเข้าไปด้วยเดิม

เมื่อกล้ามเนื้อออยู่ในสภาพพัก แคลเซียมจะถูกปลดปล่อยเข้าสู่ชาร์โคพลาสซีมันอย (ความเข้มข้นของ Ca^{2+} น้อยกว่า 10^{-7} มอลต่อลิตร) และความเข้มข้นของ ATP จะต้องสูง ATP ส่วนใหญ่อยู่ในรูปสารเชิงซ้อน $\text{Mg}-\text{ATP}$ สารเชิงซ้อน $\text{Mg}-\text{ATP}$ จะต้องมีอยู่เพื่อป้องกันการเกิด crossbridge ระหว่างแอกตินและไมโอชิน และเพื่อให้กล้ามเนื้อออยู่ในสภาพพัก โกร-โพไมโอชินและ troponin จะรวมกันเป็นสารเชิงซ้อน troponin-troponin- troponi-ไมโอชิน สารเชิงซ้อนนี้สามารถยับยั้งการเกิด crossbridge ระหว่างแอกตินและไมโอชิน

เมื่อ Ca^{2+} ถูกปลดปล่อยเข้าสู่ชาร์โคพลาสซีมามาก (ความเข้มข้นของ Ca^{2+} ประมาณ 10^{-6} ถึง 10^{-5} มอลต่อลิตร) มันจะจับกับ troponin ทำให้มีการเปลี่ยนแปลงคอนฟอร์เมชัน (conformation) ของโปรตีนในฟิลาเมนต์บาง สารเชิงซ้อน troponi-ไมโอชิน- troponin จะไม่สามารถยับยั้งการเกิด crossbridge ระหว่างแอกตินและไมโอชินอีกต่อไป ในโอชินจึงมีอิสระ

ที่จะเกิด crossbridge กับแอกตินฟิลาเมนต์ ขณะเดียวกัน ATP จะถูกไฮโดรไลส์โดย ATPase ของไมโอชินเป็น ADP และพอสเฟตอนินทรีฟ และให้พลังงานためือกมา พลังงานเคมีจะถูกเปลี่ยนเป็นพลังงานกลในการเลื่อนแอกตินฟิลาเมนต์เข้าหากัน (รูปที่ 6.8)



รูปที่ 6.8 ความยาวของหนึ่งชาร์โคเมียร์ของเส้นไอกล้ามเนื้อ

- (ก) กล้ามเนื้อผ่อนคลาย
- (ข) กล้ามเนื้อในสภาพพัก
- (ค) กล้ามเนื้อหดสั้นลงมาก

(4) องค์ประกอบที่ละลายได้ในกล้ามเนื้อ

องค์ประกอบที่ละลายได้ (ในน้ำและสารละลายเกลือที่มีความแรงของไอออนต่ำ) ในกล้ามเนื้อ ได้แก่ โปรตีนของชาร์โคพลาสซีมซึ่งส่วนใหญ่เป็นเอ็นไซม์ของกระบวนการไกลโค-ลิซิส เอ็นไซม์ของลูกโซ่การขนส่งอิเล็กตรอน และเอ็นไซม์ของวัฏจักรซิตริก นอกจากนี้ยังมีโปรตีนซึ่งเก็บสะสมออกซิเจนได้ของเส้นไอกล้ามเนื้อ คือ ไมโอกลบิน

องค์ประกอบอื่น ๆ ที่ละลายได้ในชาร์โคพลาสซีม ประกอบด้วยสารประกอบที่มีในไตรเจน เช่น กรดอะมิโน นิวคลีโอไทด์ คาร์บอไฮเดรตที่ละลายน้ำได้ เช่น กรดแลกติก (lactic acid) ซึ่งเป็นผลิตภัณฑ์สำคัญของไกลโคลิซิส โคแฟคเตอร์ของเอ็นไซม์ (enzyme cofactors) เป็นจำนวนมาก ไออกอนอนินทรีฟ เช่น พอสเฟตอนินทรีฟ โพแทสเซียม โซเดียม แมกนีเซียม แคลเซียมและเหล็ก

(5) องค์ประกอบที่ไม่ละลายในกล้ามเนื้อ

องค์ประกอบที่ไม่ละลายในกล้ามเนื้อ ได้แก่ องค์ประกอบที่ไม่ละลายทั้งในน้ำ สารละลายเกลือที่มีความแรงของไอออนต่ำ และสารละลายเกลือที่มีความแรงของไอออนสูง ซึ่งใช้สกัดโปรตีนในไข่ไก่บริสุทธิ์ได้ โปรตีนที่ไม่ละลายในกล้ามเนื้อ ได้แก่ โปรตีนบางส่วนที่ไม่ละลายที่เกี่ยวข้องกับการหดตัวของกล้ามเนื้อ โปรตีนของเยื่อบางส่วน และโปรตีนที่มีมากที่สุดคือ โปรตีนของเนื้อยื่นเยื่อเกี่ยวพันซึ่งเป็นองค์ประกอบที่ไม่ละลายที่มีมากที่สุดในกล้ามเนื้อตัวอย่าง

นอกจากนี้ ยังมีองค์ประกอบที่ไม่ละลายอื่น ๆ เช่น เม็ดไอกลโคเจน (glycogen granules) และไขมันหยดเล็ก ๆ (lipid droplets)

สารลิปิดที่มีมากที่สุดในกล้ามเนื้อ รวมอยู่กับเยื่อต่าง ๆ และสารเหล่านี้ประกอบจะมีฟอสฟอลิปิด (phospholipids) อยู่มาก ปริมาณของฟอสฟอลิปิดของเยื่อจะแตกต่างกัน ขึ้นกับชนิดของเยื่อ ในส่วนของลิปิดของไข่โตค่อนเดรียจะมีฟอสฟอลิปิดอยู่ร้อยละ 90 และในเยื่อพลาสม่าจะมีฟอสฟอลิปิดร้อยละ 50 ปริมาณของลิปิดในกล้ามเนื้อมีน้อย มีเพียงประมาณร้อยละ 3 ถึง 4 ของน้ำหนักหั้งหมุดของเส้นใยกล้ามเนื้อ แต่ลิปิดเหล่านี้มีความสำคัญมาก เพราะมันเป็นส่วนของโครงสร้างของเยื่อต่าง ๆ และมีความสำคัญมากต่อปฏิกิริยาที่ทำให้เกิดกลิ่นหรือน้ำเสียง

ฟอสฟอลิปิดที่สำคัญคือ เลซิธิน (lecithin) หรือฟอสฟาติดิลคอเลอีน (phosphatidyl choline), ฟอสฟาติดิลเอทานอลามีน (phosphatidyl ethanolamine), ฟอสฟาติดิลเซอร์ีน (phosphatidyl serine), ฟอสฟาติดิโนซิตอล (phosphatidyl inositol) และกลีเซอรอลฟอสฟายาทีดที่เป็นกรด (acidic glycerol phosphatides) บางชนิด เช่น คาร์ดิโอลิพิน (cardiolipin) ส่วนประกอบของลิปิดจะแตกต่างกัน ขึ้นกับกล้ามเนื้อของสัตว์แต่ละชนิด

ลิปิดที่เป็นกลาสที่สำคัญในกล้ามเนื้อ คือ ไตรกลีเซอไรด์และコレสเตอโรล (cholesterol)

(6) ชนิดของกล้ามเนื้อ

กล้ามเนื้ออ Jacque ได้เป็น 2 ชนิด ตามสีที่ปรากฏให้เห็นเป็นกล้ามเนื้อขาวและกล้ามเนื้อแดง แม้แต่กล้ามเนื้อของสัตว์ตัวเดียวกัน ก็อาจมีสีแตกต่างกันได้ เช่น กล้ามเนื้อของอกไก่มีสีขาว ส่วนกล้ามเนื้อของน่องไก่มีสีเข้ม นอกจากนี้ สีของเนื้อชิ้นเดียวกันยังอาจมีสีแตกต่างกัน โดยมีสีแดงที่ส่วนนอกของเนื้อมากกว่าส่วนกลาง โดยทั่วไปกล้ามเนื้อสีขาวจะสามารถหดตัวได้เร็วและสั้น (fati que) เร็วตัวอย่าง ส่วนกล้ามเนื้อสีแดงหดตัวช้ากว่ามาก แต่หดตัวอยู่ได้

นานกว่า

การจำแนกกล้ามเนื้อตามสีที่ปรากฏนั้น ไม่ค่อยถูกต้องนัก เพราะกล้ามเนื้อส่วนใหญ่ ประกอบด้วยเส้นใยทั้งสีแดงและสีขาว กล้ามเนื้อสีแดงก็คือกล้ามเนื้อที่ประกอบด้วยเส้นใยสีแดงมากกว่าเส้นใยสีขาว ส่วนกล้ามเนื้อสีขาวคือ กล้ามเนื้อที่ประกอบด้วยเส้นใยสีขาวมากกว่าเส้นใยสีแดง ดังนั้น กล้ามเนื้อจึงอาจแตกต่างกันที่ระดับความแดงและระดับความขาว

นอกจากความแตกต่างของสีแล้ว ยังมีลักษณะอื่น ๆ ที่แตกต่างกันอีก เช่น เส้นใยสีแดงมักจะเล็กกว่า (เส้นผ่าศูนย์กลางเล็กกว่า) ประกอบด้วยไมโโกลบินและลิปิดมากกว่า และมีขนาดใหญ่กว่า มีความเข้มข้นของไมโโกลบินและลิปิดมากกว่า มีความหนาแน่นของท่อรูเชิญ (capillary density) มากกว่า ซึ่งจะช่วยในการขนส่งของเสียจากเมตาโบลิซึมและสารอาหาร (โดยเฉพาะออกซิเจน) ไปมาผ่านเส้นเลือด อย่างไรก็ได้ โกลโคเจนและเอ็นไซม์ที่เกี่ยวข้องกับไกลโคลิซิสในเส้นใยสีแดง จะน้อยกว่าในเส้นใยสีขาว นอกจากนี้ เส้นใยสีแดงยังมีชาร์โคลเอมามากกว่า ลักษณะเป็นเม็ด (granular) น้อยกว่าเส้นใยสีขาว เส้น Z ของเส้นใยสีแดงก็หยาบกว่าและหนากว่าเส้นใยสีขาว

การจำแนกสันใยกล้ามเนื้อเป็นสีแดงและขาว ยังไม่สมบูรณ์นัก เพราะยังมีเส้นใยกล้ามเนื้ออีกประเภทหนึ่งซึ่งมีคุณสมบัติอยู่ระหว่างเส้นใยสีแดงและเส้นใยสีขาว จึงเรียกว่า เส้นไยอินเทอร์มีเดียฟ (intermediate fiber) คุณลักษณะหล่ายอย่างของเส้นไยสีแดง สีขาว และเส้นไยอินเทอร์มีเดียฟแสดงอยู่ในตารางที่ 6.2

เส้นใยสีแดงและสีขาวมีเอกตัวที่ทางชีวเคมี (biochemical activities) หล่ายอย่างแตกต่างกัน เส้นใยสีแดงมีระบบห่อมา กว่า จึงมีปริมาณออกซิเจนมากในเส้นใย และยังมีปริมาณของไมโโกลบินสูง นอกจากนี้ยังประกอบด้วยเอ็นไซม์ที่เกี่ยวข้องกับเมตาโบลิซึมที่ใช้ออกซิเจนอยู่มาก ดังนั้น เส้นใยสีแดงจึงมีอัตราการเกิดเมตาโบลิซึมที่ใช้ออกซิเจน (oxidative metabolism) สูงกว่าเส้นใยสีขาว และปฏิกิริยาเหล่านี้สามารถดำเนินต่อเนื่องกัน ทราบได้ที่ยังมีออกซิเจนอยู่ และให้พลังงานออกมา ปริมาณของลิปิดที่มากกว่าในเส้นใยสีแดง ยังใช้เป็นเชื้อเพลิงสำหรับเมตาโบลิซึมได้ด้วย ส่วนเส้นใยสีขาวมีเอ็นไซม์ที่เกี่ยวข้องกับไกลโคลิซิสมากกว่าเส้นใยสีแดง เมตาโบลิซึมของไกลโคลเจน (glycolytic metabolism) สามารถเกิดได้โดยใช้ออกซิเจนหรือไม่ใช้ออกซิเจนก็ได้ นอกจากนี้ เส้นใยสีขาวยังมีชาร์โคลาสมิเกรติกวัลล์และระบบ T tubules ที่พัฒนาแล้วอยู่มากกว่า นี้เป็นเหตุผลที่ทำให้เส้นใยสีขาวหดตัวได้เร็วกว่าเส้นใยสีแดงแต่ล้า (fatigued) เร็วกว่า ส่วนเส้นใยสีแดงหดตัวช้ากว่ามาก แต่หดตัวได้นาน เพราะ

เมตาโนบิลิชีมปังคงดำเนินต่อไป ตราบใดที่มีออกซิเจนอยู่ ส่วนเส้นใยอินเทอร์มีเดียทหดตัวได้เร็ว กว่าเส้นไสีแดง และล้าช้ากว่าเส้นไสีขาว

ตารางที่ 6.2 คุณลักษณะของเส้นไสีแดง เส้นไสีขาว และเส้นใยอินเทอร์มีเดียท

คุณลักษณะ	เส้นไสีแดง	เส้นใยอินเทอร์มีเดียท	เส้นไสีขาว
สี	แดง	แดง	ขาว
ปริมาณไขมัน	สูง	สูง	ต่ำ
เส้นผ่าศูนย์กลางเส้นใย	เล็ก	เล็ก-กลาง	ใหญ่
อัตราการหดตัว	ช้า	เร็ว	เร็ว
ลักษณะการหดตัว	ต่อเนื่องนาน	ต่อเนื่องนาน	ล้าเร็ว
จำนวนไขมันคงเดรีย	มาก	ปานกลาง	น้อย
ความหนาแน่นของท่อรูเข็ม	สูง	ปานกลาง	ต่ำ
ขนาดของไขมันคงเดรีย	ใหญ่	ปานกลาง	เล็ก
เมตาโนบิลิชีมที่ใช้ออกซิเจน	สูง	ปานกลาง	ต่ำ
เมตาโนบิลิชีมของไกลโคเจน	ต่ำ	ปานกลาง	สูง
ปริมาณลิปิด	สูง	ปานกลาง	ต่ำ
ปริมาณไกลโคเจน	ต่ำ	สูง	สูง

6.1.2 เนื้อเยื่อเกี่ยวพัน

เนื้อเยื่อเกี่ยวพันประกอบด้วยเส้นใยหลาຍชนิด เชลล์หลาຍชนิด และ ground substances เนื้อเยื่อเกี่ยวพันทำหน้าที่ยึดและค้ำจุนกล้ามเนื้อ ได้แก่ เส้นเอ็น (tendons), พวงพังผืด เช่น เอพิไมเชียม (epimysium), เพอริไมเชียม (perimysium) และเอ็นโดไมเชียม (endomysium)

Ground substances เป็นสารผสมที่ไม่มีโครงสร้างแน่นอน (nonstructured mixture) ประกอบด้วยคาร์โบไฮเดรตโปรตีนและลิปิด (lipids) สารผสมนี้บางส่วนล้อมรอบเชลล์อยู่ เป็นส่วนของชาร์โคลเคมมา

มีเชลล์หลาຍชนิดในเนื้อเยื่อเกี่ยวพัน ได้แก่ ไฟโนบรอลัสต์ (fibroblasts), เชลล์มีเซน-

ไคเมร์ (mesenchyme cell), เชลล์ม่าโครฟ้า (macrophages), เชลล์ลิมฟอยด์ (lymphoid cells), เชลล์แมสต์ (mast cells) และเชลล์อีโซนิฟิลิก (eosinophilic cells)

เชลล์ไขมันเป็นเชลล์ที่น่าสนใจ เชลล์ไขมันเกิดจากเซลล์มีเซนไคเมร์ที่ไม่เปลี่ยนสภาพ (undifferentiate mesenchyme cells) และมักจะเกิดขึ้นรอบ ๆ เส้นเลือดในกล้ามเนื้อ เมื่อเริ่มมีเชลล์ไขมัน มันจะค่อย ๆ สะสมหยดโดยมันและหยดไขมันเหล่านี้จะสะสมมากเข้าจนกลายเป็นเชลล์ไขมันที่เจริญเติบโตที่ประกอบด้วยเม็ดไขมันใหญ่เม็ดเดียว เชลล์ไขมันเริ่มแรกประกอบด้วยไซโตพลาสซึม, ไมโทคอนเดรีย ไรโบโซมอิสระและเอ็นโดพลาสมิคเรติคัลัม (endoplasmic reticulum) เมื่อเชลล์ไขมันโตเต็มที่ มันจะมีไขมันอยู่เต็มไซโตพลาสซึม ไมโทคอนเดรีย, นิวเคลียส และองค์ประกอบอื่น ๆ ของเซลล์จะถูกผลักดันไปอยู่ด้านข้าง เชลล์ไขมันมีอยู่เป็นจำนวนมากมาก และมีหัวใจไปในเนื้อเยื่อเทียบพันธุ์ของสัตว์ที่แข็งแรงและโตเติบไว้ ในสัตว์อ่อน มากจะมีการสะสมไขมันรอบ ๆ ไส้พุงและไห และเมื่อสัตว์รับประทานอาหารมากและเจริญเติบโตมากขึ้น ไขมันจะสะสมอยู่ระหว่างกล้ามเนื้อ อยู่ใต้ผิวหนังและในที่สุดจะแทรกอยู่ภายในกล้ามเนื้อ (marbling fat) การที่จะให้มีไขมันแทรกอยู่ใต้ผิวหนัง จำเป็นต้องให้อาหารสัตว์เป็นจำนวนมาก ไขมันที่อยู่รอบและภายในกล้ามเนื้อจะไม่คงที่ แต่จะเพิ่มขึ้นหรือลดลงขึ้นกับอาหารที่สัตว์บริโภคและปัจจัยอื่น ๆ กล้ามเนื้อที่มีไขมันแทรกอยู่เป็นกล้ามเนื้อชั้นดีและมีราคาแพง เพราะจะมีกลิ่นรสดีกว่าเนื้อที่ไม่มีไขมันแทรก เนื้อชนิดนี้จะมีความนุ่ม (tenderness) และฉ่ำ (juiciness)

ปริมาณของไขมันในเนื้อสัตว์แตกต่างกันตามส่วนต่าง ๆ ของกล้ามเนื้อ เช่น เนื้อน่องมีไขมันน้อยกว่าเนื้อสันและเนื้อสะโพก เนื้อหมูมีไขมันมากกว่าเนื้อร้า และเนื้อกะแกรมไขมันมากกว่าเนื้อไก่อ่อน

สีของเนื้อยื่นไขมันขึ้นกับชนิดของสัตว์ พันธุ์สัตว์ อายุ และอาหารของสัตว์ มันของควาย แกะ และหมูมีสีขาว ส่วนมันวัวมีสีเหลืองซึ่งมาจากสีของแครอทที่น้อยอยู่ในอาหาร อาหารที่มีแครอทน้อยลงสูงมันวัวจะยิ่งเหลือง มันของวัวแกมมีสีเหลืองกว่าวัวอ่อน มันของวัวพันธุ์นมกเหลืองกว่าวัวพันธุ์เนื้อ

เมื่อท่อสูตรอบ ๆ เชลล์ไขมันประกอบด้วยฟอฟอลิปิด (phopholipids) เล็กน้อย และมีคอเลสเตอรอล (cholesterol) อยู่บ้าง ปริมาณของลิปิดที่มีมากที่สุดในเนื้อยื่นไขมัน (adipose tissue) คือ ไตรกลีเซอไรด์และกรดไขมันอิสระ ไขมันเหล่านี้สามารถใช้เป็นน้ำมันในการประกอบอาหาร นอกจากนี้ น้ำมันเหล่านี้ยังอาจนำไปผลิตเป็นซอฟเทอร์นิ่ง (shortening) และมาร์การีน (margarine) ในทางอุตสาหกรรม

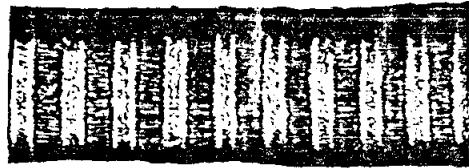
6.1.3 โปรตีนของเนื้อเยื่อเกี่ยวพัน

โปรตีนสำคัญในเนื้อเยื่อเกี่ยวพัน คือ คอลลาเจน (collagen), อีลัสติน (elastin) และรีติคิวลีน (reticulin)

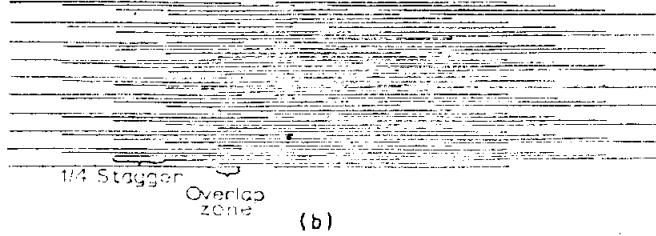
ก. คอลลาเจน

คอลลาเจนเป็นโปรตีนที่มีมากที่สุดในเนื้อเยื่อเกี่ยวพัน และมีความสำคัญต่อความเหนียวของเนื้อ คอลลาเจนเป็นโปรตีนสำคัญของโครงสร้างของเนื้อเยื่อเกี่ยวพัน และเป็นองค์ประกอบสำคัญของเส้นเอ็น (tendons), ผิวนัง, กระดูก, ระบบเส้นเลือดของสัตว์ และเป็นพังผืดหุ้มกล้ามเนื้อ คอลลาเจนมีอยู่ประมาณเท่ากับหรือมากกว่าหนึ่งในสามของโปรตีนทั้งหมดในกล้ามเนื้อของสัตว์เลี้ยงลูกด้วยนม ส่วนหนึ่งของคอลลาเจนละลายได้ในสารละลายเกลือที่เป็นกลาง บางส่วนละลายได้ในสารละลายเกลือที่เป็นกรด และบางส่วนไม่ละลาย

หน่วยย่อยของโครงสร้างของคอลลาเจน คือ โกรโพคอลลาเจนซึ่งเป็นโมเลกุลที่มีรูปทรง宛如รากยาวประมาณ 2,800 แองสตรอม (\AA) และมีเส้นผ่าศูนย์กลาง 14 ถึง 15 แองสตรอม (\AA) ประกอบด้วยโพลีเปปไทด์ 3 โซ่ (ใน 3 โซ่นี้ มี 2 โซ่เหมือนกัน) ขดพันกันไปมาเป็นซุปเปอร์ไฮลิกซ์ (superhelix) โซ่โพลีเปปไทด์ ในโกรโพคอลลาเจนมี 2 ชนิด เรียกว่า ชนิดที่ 1 และ 2 ซึ่งมีขนาดประมาณเท่า ๆ กัน แต่ละโซ่ของโพลีเปปไทด์มีหนักโมเลกุลประมาณ 100,000 เกิดเป็นโมเลกุลของโกรโพคอลลาเจนที่มีหนักโมเลกุล 300,000 โพลีเปปไทด์ในโกรโพคอลลาเจนมีโครงสร้างแบบไฮลิกซ์ (helical structural) แต่แตกต่างไปจากแอลฟ่า-ไฮลิกซ์ ($\alpha - \text{helix}$) ธรรมชาติทั่วไป เพราะปริมาณของโปรดีน (proline) ซึ่งมีมากทำให้มันไม่สามารถเกิดเป็นแอลฟ่า-ไฮลิกซ์ โมเลกุลของโกรโพคอลลาเจนจะเชื่อมต่อกันโดยต่อกันโดยต่อกันและอยู่ติดกันเกิดเป็นคอลลาเจนไฟบริล (collagen fibril) แต่ละโมเลกุลของโกรโพคอลลาเจน จะวางเหลื่อมกับโกรโพคอลลาเจนอีกโมเลกุลที่อยู่ข้างเคียง ประมาณหนึ่งในสี่ของความยาวของมัน ทำให้เกิดเป็นลายขวางบนเส้นใยคอลลาเจน ดังแสดงในรูปที่ 6.9



(a)



(b)

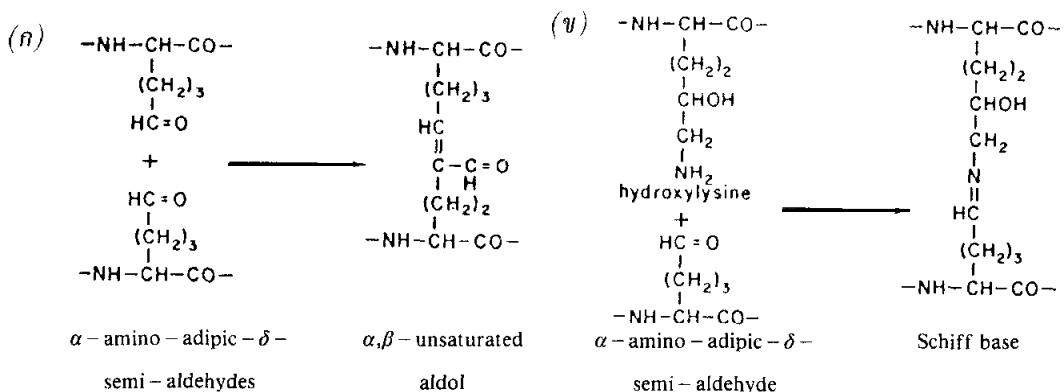
รูปที่ 8.9 (ก) ภาพแสดงคอลลาเจนไฟบริล

(ข) การเขียนแสดงการวางตัวของโมเลกุลของโกรโพคอลลาเจน ในคอลลาเจนไฟบริล

กรดอะมิโนที่มีมากที่สุดในคอลลาเจน คือ ไกลซีน (glycine) ซึ่งมีอยู่ประมาณหนึ่งในสามของกรดอะมิโนทั้งหมด และกรดอะมิโนนี้จะกระจายอย่างสม่ำเสมอที่ทุก ๆ ตำแหน่งที่สามของโซ่อีเพปไทด์ตลอดเกือบทั้งโมเลกุล ยกเว้นช่วงของกรดอะมิโน 15 ตัวแรก นับจากปลายในโตรเจน (N-terminus) และช่วงของกรดอะมิโน 10 ตัวแรก นับจากปลายคาร์บอน (C-terminus) ที่ไม่มีการจัดตัวของไกลซีนในลักษณะดังกล่าว คอลลาเจนยังมีลักษณะที่เป็นเอกลักษณ์ คือ มีปริมาณของไฮดรอกซีโพรลีนสูง (มากถึง 10%) และประกอบด้วยกรดอะมิโนไฮดรอกซีไลซีน (hydroxylysine) นอกจากนี้ ยังมีกรดอะมิโนโพรลีนมากด้วย ในโมเลกุลของคอลลาเจน แทบไม่มีกรดอะมิโนทริปโตฟัน (tryptophan) ออยู่เลย คอลลาเจนจึงเป็นโปรตีนที่มีคุณค่าห้อยในทางโภชนาการ

ระหว่างโซ่อีเพปไทด์ของโกรโพคอลลาเจน สามารถเกิดครอสลิงค์แบบพันธะโคเวเลนต์ (covalent crosslinks) ถ้าโซ่อีเพปไทด์สองโซ่อีเพปไทด์ของโกรโพคอลลาเจนเกิดครอสลิงค์แบบพันธะโคเวเลนต์กัน จะเกิดผลิตภัณฑ์ที่เรียกว่า เบต้า คอมโพเนนต์ (β -component) และถ้าโซ่อีเพปไทด์สามโซ่อีเพปไทด์สามโซ่อีเพปไทด์สามโดยเกิดครอสลิงค์แบบพันธะโคเวเลนต์ ผลิตภัณฑ์ที่ได้เรียกว่า แกรมมา คอมโพเนนต์ (γ -component) การเกิดครอสลิงค์ระหว่างโมเลกุลของโกรโพคอลลาเจนจะเกิดขึ้นเอง โดยวิธีคอนเดนเซชันของหมู่แอลดีไฮด์ (condensation of aldehyde groups) เรียกว่า แอลดอลคอนเดนเซชัน (Aldol condensations) หรือโดยการเกิด Schiff base

เมื่อแอลดีไฮด์ทำปฏิกิริยากับหมู่อะมิโน ปฏิกิริยาเหล่านี้แสดงอยู่ในรูปที่ 6.10



รูปที่ 6.10 การเกิดครอสลิงค์ในคอลลาเจนโดยหมู่ข้างเคียงของโซ่ (side chain groups)

(ก) แอลกออลคอนเดนเซชันตามด้วยการสูญเสียน้ำ

(ข) การเกิด Schiff base ไลซินจะทำปฏิกิริยานิลักษณะที่เหมือนกับไฮดรอกซ์ไลซิน

การเกิดครอสลิงค์ในคอลลาเจน จะเพิ่มขึ้นเมื่อสัตว์มีอายุมากขึ้น นี้เป็นเหตุผลที่ทำให้สัตว์แก่เมื่อเห็นว่าสัตว์อ่อน ถึงแม้ว่าในสัตว์อ่อนอาจจะมีคอลลาเจนในกล้ามเนื้อมากกว่าสัตว์แก่ แต่คอลลาเจนของสัตว์อ่อนเกิดครอสลิงค์น้อยกว่า คอลลาเจนของสัตว์อ่อนเป็นชนิดที่ละลายน้ำได้ แต่สัตว์แก่เป็นชนิดที่ไม่ละลายน้ำ

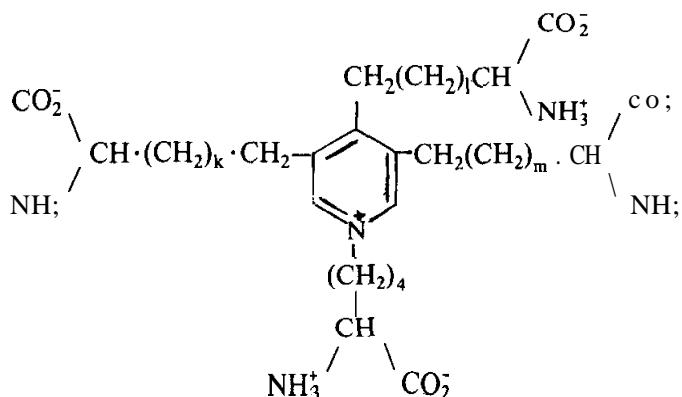
เอนไซม์ที่ไฮโดรไลส์คอลลาเจน เรียกว่า Collagenase ซึ่งเกิดโดยธรรมชาติ ในกล้ามเนื้อและมันยังสามารถเข้าจุลทรรษที่ปนเปื้อนมา เอ็นไซม์เหล่านี้ปกติจะทำให้โซ่ของคอลลาเจนแตกได้อุ่งมาก 3 โซ่ และไม่ทำให้มันสูญเสียโครงสร้างแบบไฮลิกซ์ เอ็นไซม์นี้อาจมีส่วนในการทำให้เนื้อนุ่มในช่วงที่เก็บเนื้อไว้มาก ภายหลังสัตว์ถูกฆ่า

ถ้าต้มเส้นใยคอลลาเจนนาน ๆ พันธะระหว่างโมเลกุล (intermolecular bonds), พันธะภายในโมเลกุล (intramolecular bonds) เช่น พันธะที่เกิดจากแอลกออลคอนเดนเซชันและพันธะของ Schiff base ตลอดจนพันธะเปปไทด์ของโซ่สำคัญบางโซ่ จะถูกไฮโดรไลส์ ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างของคอลลาเจนจากโพลิเปปไทด์ 3 โซ่ พันกันไปเป็นรูปอสัณฐาน (amorphous form) เรียกว่า เจลาติน (gelatin) การเปลี่ยนแปลงเหล่านี้ หมายถึง การแปลงสภาพ (denaturation) ของโมเลกุลของคอลลาเจน แต่ยังไม่ถึงจุดที่ทำลายโครงสร้างทั้งหมดของมัน เพราะถ้าเป็นเช่นนั้นคอลลาเจนจะเปลี่ยนเป็นกาว (glue) แทนที่จะเป็นเจลาติน

ช. อีลัสติน (elastin)

อีลัสตินเป็นโปรตีนที่มีอยู่ในปริมาณน้อยกว่าคอลลาเจนมาก มีลักษณะคล้ายยาง คือ ยืดออกได้มากและหดกลับที่เดิมได้ทันที อีลัสตินมีในเส้นเอ็น (ligament) และผนังของเส้นโลหิตแดงและอวัยวะอื่น ๆ อีลัสตินพบมากในกล้ามเนื้อวัว แต่ในกล้ามเนื้อสัตว์อื่นมีปริมาณอีลัสตินค่อนข้างน้อย ส่วนประกอบของกรดอะมิโนในอีลัสตินแตกต่างจากคอลลาเจน แต่ไกลสีนีก็ยังคงมีมากที่สุดในอีลัสติน นอกจากนี้ยังประกอบด้วยโพรลีนในปริมาณมากพอควร กรดอะมิโนพิเศษที่พบในอีลัสตินคือ เดสโนซีน (desmosine) และไอโซเดสโนซีน (isodesmosine)

โมเลกุลของเดสโนซีนและไอโซเดสโนซีน ประกอบด้วยหมู่คาร์บอกริช 4 หมู่ และกรดอะมิโนไลซีน 4 โมเลกุล และมีวงคิวเทอนารีไพริดินียม (quaternary pyridinium rings) ด้วย แต่กรดอะมิโนนี้ไม่เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน-รีดักชัน ซึ่งแตกต่างจากการดันนิโคตินิก (nicotinic acid) ไพริดินนิวเคลียส (pyridine nucleus) ของกรดอะมิโนสองชนิดนี้ ถูกทำลายได้โดยการออกซิไดต์อย่างอ่อนด้วยแอลคาไลน์เฟอร์ริไซยาไนด์ (alkaline ferricyanide) จากผลของการออกซิไดต์นี้ เดสโนซีนและไอโซเดสโนซีนส่วนใหญ่จะถูกทำลาย และไลซีนจะถูกปลดปล่อยออกมานะ



Desmosine

(โครงสร้างบางส่วนที่เป็นไปได้)

อีลัสตินไม่ละลายน้ำ ทั้งนี้เพราะมันประกอบด้วยกรดอะมิโนที่ไม่โพลาร์ (nonpolar amino acids) จำนวนมาก (ประมาณ 90%) นอกจากนี้ยังอาจเกิดครอสลิงค์ระหว่างโซลีโพลี-เปปไทด์ของอีลัสตินด้วย

โมเลกุลของอีลัสตินไม่มีกรดอะมิโนที่จำเป็นในด้านโภชนาการอยู่ มันจึงมีคุณค่าน้อย

โปรตีนเหล่านี้ทำให้เนื้อสัตว์เห็นiy

ค. เรติคิวลิน (Reticulin)

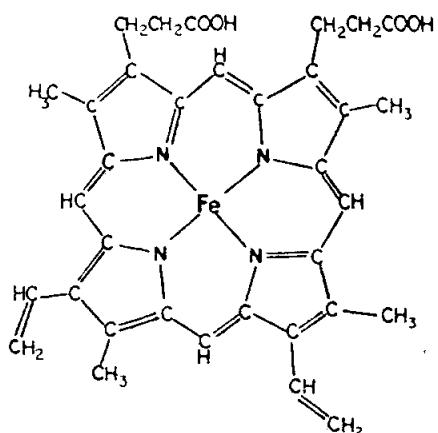
เรติคิวลินประกอบด้วยเส้นใยเล็ก ๆ ซึ่งเกิดเป็นโครงข่ายที่ละเอียดอ่อน (delicate networks) อยู่รอบ ๆ เชลล์ต่าง ๆ ในเส้นโลหิตแดง, ในโครงสร้างของระบบประสาทและเยื่อบุผิว ระหว่างการเจริญเติบโตของถูกสัตว์ในท้อง เส้นใยที่เกิดขึ้นครั้งแรกคือเส้นใยเรติคิวลิน และต่อมาจะเพิ่มจำนวนขึ้น แต่มีเส้นใยคอลลาเจนเกิดมากจนท่วมทัน อย่างไรก็ตาม เส้นใยเรติคิวลินยังคงมีอยู่ในกล้ามเนื้อสัตว์จนสัตว์โตเต็มที่แล้ว และเป็นส่วนของโครงสร้างของพวกเนื้อเยื่อเกี่ยวพัน

6.1.4 สีของเนื้อ

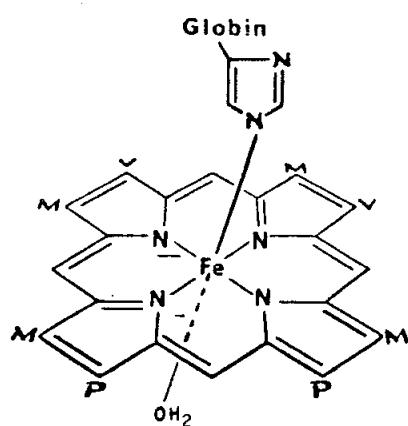
รังควัตถุที่ให้สีแดงของเนื้อสัตว์เป็นโปรตีน ได้แก่ ไมโอกอลบิน (myoglobin) ซึ่งมีมากในกล้ามเนื้อ และเอโนโกลบิน (hemoglobin) ซึ่งมีมากในเลือด ในกล้ามเนื้อ เอโนโกลบินจะยังคงเหลือติดอยู่บ้างในเส้นเลือดฝอย และในอวัยวะที่มีเลือดไปหล่อเลี้ยงมาก เช่น ตับและหัวใจ เป็นต้น รังควัตถุทั้งสองชนิดนี้มีหน้าที่รับออกซิเจนไว้ใช้สำหรับเตาปฏิชีมของสัตว์ เอโนโกลบินพาออกซิเจนไปตามเส้นโลหิตไปสู่อวัยวะต่าง ๆ ส่วนไมโอกอลบินรับออกซิเจนจากเอโนโกลบินเพื่อใช้ในการหาดตัวของกล้ามเนื้อ

ไมโอกอลบินและเอโนโกลบินเป็นโปรตีนที่ซับซ้อน ประกอบด้วยฮีม (heme) และส่วนที่เป็นโปรตีนคือโกลบิน (globin) ฮีมประกอบด้วยวงพอร์ไฟริน (prophyrin ring) ซึ่งแบบราบและเหล็ก ฮีมมีโครงสร้างคล้ายคลึงกับคลอโรฟิลล์โดยแมกนีเซียมถูกแทนที่ด้วยเหล็ก

ไมโอกอลบินประกอบด้วยฮีมเพียงหมู่เดียว ส่วนเอโนโกลบินประกอบด้วยฮีม 4 หมู่ เราจึงอาจพิจารณาได้ว่า เอโนโกลบินประกอบด้วยไมโอกอลบิน 4 โมเลกุล ในการศึกษาคุณสมบัติทางเคมีของรังควัตถุเหล่านี้ เราจึงจะกล่าวเฉพาะของไมโอกอลบินเท่านั้น รูปที่ 6.11 แสดงโครงสร้างของฮีมซึ่งเมื่อรวมกับโกลบิน จะเกิดเป็นไมโอกอลบิน (รูปที่ 6.12)

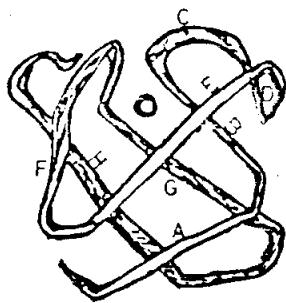


รูปที่ 6.11 โครงสร้างของเอม



รูปที่ 6.12 โครงสร้างของไมโอโกลบิน

ความจริงโครงสร้างของไมโอโกลบินซับซ้อนกว่าที่เห็นอยู่นี้มาก ถ้ามองแบบง่าย ๆ คือ ส่วนของโปรตีนจะขาดวนรอบเหล็กของเอมเป็นแบบแอลฟ่า-ไฮลิกอร์ รวมแล้วมีส่วนที่ขดอยู่ 8 แห่ง (A ถึง H) ดังแสดงในรูปที่ 6.13

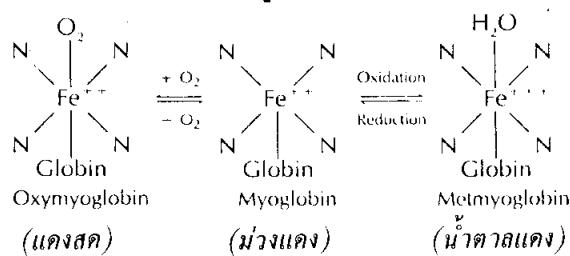


รูปที่ 6.13 โครงสร้างรูปสามมิติของโมเลกุลของไมโอโกลบิน

จากรูปที่ 6.13 เหล็กและไฮแมสตองโดยวงกลมอยู่ที่ส่วนกลางด้านบนของรูป และโซ่เปปไทด์ที่เป็นไฮลิกซ์แสดงโดย A ถึง H โดยเริ่มต้นจากปลายของหมู่อะมิโนจนถึงปลายของหมู่คาร์บอนออกซีของโมเลกุล

ไมโอโกลบินเป็นโปรตีนที่พบในชาร์โคพลาสมีของกล้ามเนื้อ ละลายได้ในน้ำและสารละลายน้ำที่มีความแรงของไอออนต่ำ ไมโอโกลบินของสัตว์ที่มีชีวิตมีสีม่วงแดง เมื่อร่วมกับออกซิเจนจะมีสีแดงของออกซิไมโอโกลบิน (oxymyoglobin) เมื่อสัตว์ถูกฆ่า ออกซิเจนถูกใช้ไปหมดอย่างรวดเร็ว ไมโอโกลบินจะเปลี่ยนเป็นสีม่วงแดง ถ้าเก็บเนื้อไว้ที่อุณหภูมิต่ำ (แช่แข็ง) เป็นเวลานาน เนื้อชันจะมีสีม่วงแดง เพราะไม่ได้รับออกซิเจน เวลาตัดข่ายตามรอยตัด มีสีแดงสดชี้ว่าขณะนี้ เพราะไมโอโกลบินรวมกับออกซิเจนในอากาศอีก ด้วยเหตุนี้ เนื้อจึงมีสีแดงสดเฉพาะด้านนอก ส่วนด้านในมีสีม่วงแดง

สีน้ำตาลแดง สีเทา และสีเขียว เป็นสีที่ผิดปกติของเนื้อ สีน้ำตาลของเนื้อเป็นสีของเมทไมโอโกลบิน (metmyoglobin) ซึ่งเกิดจากออกซิเดชันของเหล็กในไมโอโกลบิน จาก Fe^{++} ไปเป็น Fe^{+++} ในไมโอโกลบินดูดกลืนรังสีอัลตราไวโอเลตที่ λ_{\max} 555 นาโนเมตร อยู่ในส่วนที่เป็นสีเขียวของスペคตรัมและเกิดเป็นสีม่วง ส่วนเมทไมโอโกลบินมีพีคสำคัญที่ 505 นาโนเมตร ในส่วนที่เป็นสีน้ำเงินของスペคตรัม และมีพีคเล็ก ๆ ที่ 627 นาโนเมตรในส่วนที่เป็นสีแดงของスペคตรัม สีที่ปรากฏให้เห็นจึงเป็นสีน้ำตาล รูปที่ 6.14 แสดงการเปลี่ยนแปลงรังควัตถุในเนื้อดิบ



รูปที่ 6.14 การเปลี่ยนแปลงของรังควัตถุในเนื้อดิบ

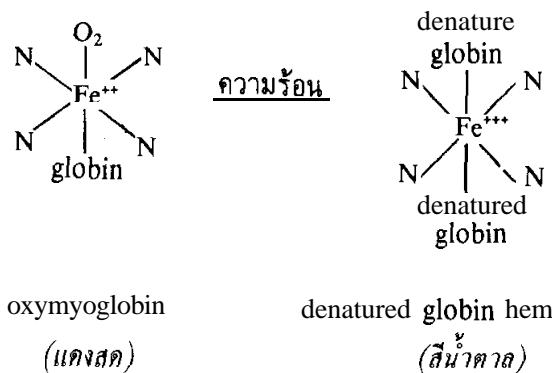
การเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาลแดง ไม่ทำให้กลืนลงเนื้อเปลี่ยนไป เพียงแต่ทำให้สีไม่น่าดู สารที่ลดออกซิเจน เช่น กรดแอกโซร์บิก มีประโยชน์ในการรักษาเมทไมโอกลบินกลับไปเป็นไมโอกลบินได้

การเกิดเมทไมโอกลบินเกิดเร็วมาก ถ้าหากเนื้อมีเชือแบบที่เรียกว่าปนอยู่ และที่อุณหภูมิสูง ในสภาวะที่ทำให้โกลบินถูกแปลงสภาพ (denatured) จะเร่งปฏิกิริยาการเกิดเมทไมโอกลบินได้ เช่น การแช่แข็ง การหมักเกลือ แสงยัลตราไวโอเลต และโลหะบางชนิด การป้องกันการเกิดเมทไมโอกลบินในเนื้อสัตว์แช่แข็ง อาจใช้วิธีเติมกรดแอกโซร์บิกในเนื้อสีเขียวที่เกิดในเนื้อ เกิดจากการควัตฤทธิ์เขียวซึ่งเป็นผลจากการเปลี่ยนแปลงของชิมปฏิกิริยาเกิดที่วงพอร์ไฟร์นโดยจุดที่ถูกทำลาย คือ α -methene bridge ซึ่งจะมีผลทำให้เกิดการทำลายพันธะคู่ ๆ ณ จุดนี้ จากนั้นจะมีการทำลายพันธะคู่หลายพันธะที่เป็นส่วนของวงพอร์ไฟร์น และทำลายโครงสร้างเรโซแนซ์ของมัน วงพอร์ไฟร์นอาจไม่แตกหักในขั้นนี้ เพราะอาจเกิดรังควัตฤทธิ์เขียวที่ประกอบด้วยวงพอร์ไฟร์นอยู่ นอกจากนี้ยังอาจเกิดเวอร์โดไฮเมส (verdohemes) สีเขียว ซึ่งเกิดจากการแตกออกของคาร์บอน อะตอนที่ α -methene bridge ทำให้เกิดการเปิดวงพอร์ไฟร์น methene bridge อีก ๑ ก็อาจเกิดปฏิกิริยานิรันดร์เดียวกัน ทำให้เกิดการแตกตัวเป็นหน่วยย่อยที่ประกอบด้วยวงไฟร์โรล (pyrrole fragement) หลายส่วน

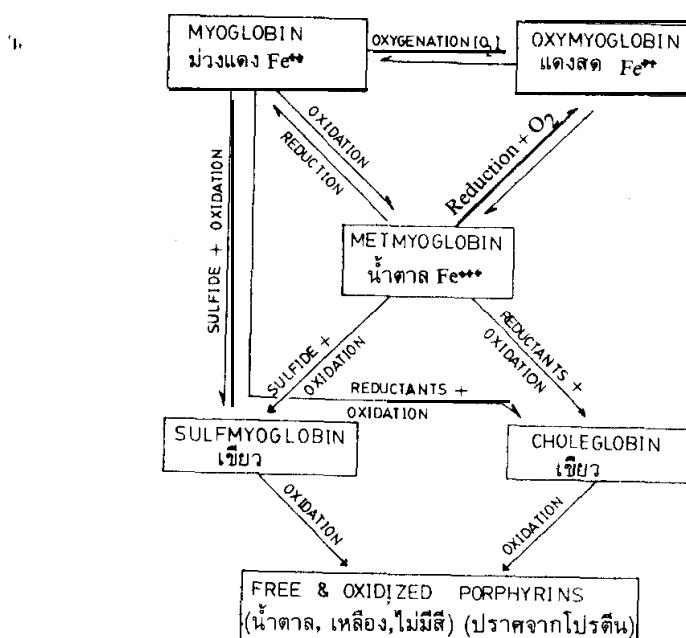
การเกิดสีเขียวในเนื้ออาจเกิดจากการเกิด H_2S หรือ H_2O_2 ในเนื้อ กรณีเช่นนี้อาจเกิดจากเชือแบบที่เรียกว่าในกรณีของเนื้อสัด การเกิด H_2O_2 ไม่มีปัญหาอะไร เพราะในเนื้อมีเอ็นไซม์คากาเลส (catalase) ซึ่งย่อยสลาย H_2O_2 ได้ ในการกรณีของเนื้อบ้มไม่มีเอ็นไซม์คากาเลสอยู่ ถ้ามี H_2O_2 อยู่จะทำให้เกิด choleglobin สีเขียวขึ้นที่เนื้ออ讶งรวดเร็ว ส่วนผลของ H_2S และออกซิเจนที่มีต่อในไมโอกลบินคือ ทำให้เกิด Sulfmyoglobin ซึ่งมีสีเขียว

ปฏิกิริยาการเกิดรังควัตฤทธิ์แดง สีน้ำตาลแดงและสีเขียวของเนื้อสัตว์ แสดงอยู่ในรูปที่ 6.15

เมื่อต้มเนื้อสัดซึ่งมีสีแดง เนื้อจะเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาล เกิดจากโปรตีนโกลบินในไมโอกลบินถูกแปลงสภาพไป และเหล็กถูกออกซิไดร์จาก Fe^{++} ไปเป็น Fe^{+++} ได้สารซึ่งชื่อว่า denatured globin hemichrome ดังสมการต่อไปนี้



สารนี้จะเร่งปฏิกิริยาการเกิดกลิ่นหืนของไขมันในเนื้อสุก ดังนั้นเนื้อสุกที่เก็บในตู้เย็น หรือแช่แข็งไว้ จึงเกิดกลิ่นหืนภายในเวลาอันสั้น



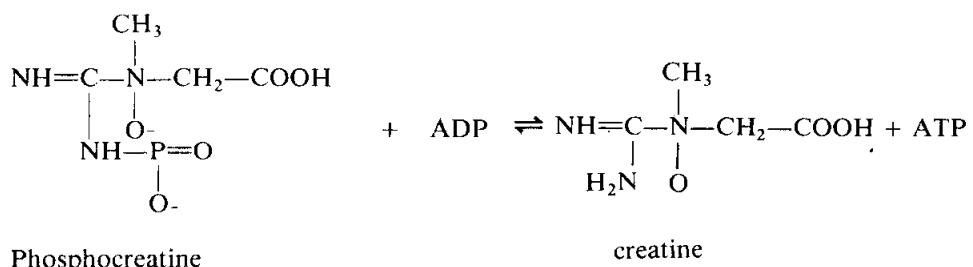
รูปที่ 6.15 การเปลี่ยนแปลงของสีในกล้ามเนื้อ

การบ่มเนื้อเป็นขบวนการสำคัญในการผลิตผลิตภัณฑ์เนื้อหลายประเภท และยังใช้สำหรับถนอมเนื้อได้ด้วย ขบวนการดังกล่าวนี้ก่อให้เกิดการเปลี่ยนสีของเนื้อที่บ่ม รายละเอียดเกี่ยวกับเรื่องนี้จะกล่าวถึงในหัวข้อที่ 6.7

ปฏิกิริยาของรงควัตถุทึบแสงในเนื้อสดและเนื้อบ่ม แสดงอยู่ในรูปที่ 6.17

6.2 แหล่งของพลังงานสำหรับการหดตัวของกล้ามเนื้อ

การทำงานของกล้ามเนื้อเป็นระบบหนึ่งซึ่งแสดงถึงการเปลี่ยนพลังงานเคมี ไปเป็นพลังงานกลในระบบสิ่งมีชีวิต การยึดหด (contractile) ของกล้ามเนื้อต้องการพลังงานโดยเฉพาะการหดตัว (contraction) ของกล้ามเนื้อต้องการพลังงานมาก many พลังงานนี้จะได้มาทันทีจากสารพลังงานสูงคือ ATP ในกล้ามเนื้อขณะพักมีสารพลังงานสูง คือ ฟอสโฟคเลอตีน (phosphocreatine) ซึ่งจะย้ายอนุญลฟอสเฟตที่มีพลังงานสูงไปยัง ADP เพื่อสร้าง ATP ขึ้นใช้ เพื่อป้องกันมิให้ระดับของ ATP ลดลงเร็วเกินไประหว่างที่กล้ามเนื้อทำงาน การสร้าง ATP ขึ้นใหม่จาก ADP และฟอสโฟคเลอตีนมีเอนไซม์คเลอตีนไครเนส (creatine kinase) เป็นตัวเร่ง (รูปที่ 6.16)



รูปที่ 6.16 ปฏิกิริยาระหว่างฟอสโฟคเลอตีนและ ADP ก่อให้เกิด ATP

ปฏิกิริยานี้ผันกลับได้ แต่สมดุลจะไปทางทิศทางการเกิด ATP อย่างไรก็ตาม ฟอสฟอคเลอตีนเป็นแหล่งกำเนิด ATP เพียงชั่วคราว ถ้ากล้ามเนื้อต้องทำงานหนักติดต่อกัน สารนี้ก็จะหมดไป ดังนั้นจึงต้องมีการผลิต ATP เพิ่มขึ้น แหล่งผลิต ATP ที่ให้ผลดีที่สุดคือ เมตาโบลิซึมที่ใช้ออกซิเจน (oxidative metabolism) ซึ่งได้แก่ เมตาโบลิซึมของสารอาหาร (nutrients) เช่น โปรตีน ไขมัน และโปรตีน สารอาหารเหล่านี้จะแตกสลายไปเป็นคาร์บอนไดออกไซด์ และน้ำ และพลังงานที่ปลดปล่อยออกมายังใช้ในการสร้าง ATP ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการแตกสลายของสารอาหารทั้งหมด จะผ่านปฏิกิริยาเหล่านี้ในที่สุด เราจะใช้การแตกสลายของกลูโคสเป็นตัวอย่าง เพื่ออธิบายขบวนการเมตาโบลิซึมที่ใช้ออกซิเจนนี้

ในกล้ามเนื้อมีไอกลโคเจน (glycogen) สะสมอยู่ ซึ่งจะแตกสลายให้กูลูโคส - 1 - ฟอสเฟต และเข้าสู่ขบวนการไอกลโคลิซิส (glycolysis) ขบวนนี้เกิดในชาร์โคพลาสซึมและเอนไซม์ที่เร่งปฏิกิริยาที่เป็นเอนไซม์ที่ละลายในชาร์โคพลาสซึม แต่ละหน่วยของกูลูโคสจะถูกแยกเป็นสารประกอบที่มีคาร์บอน 3 อะตอม ได้ผลิตภัณฑ์คือ กรดไพรูวิก (pyruvic acid) ขบวนการ

ไกลโคลิซีสจะให้ 3 ATP และ 4 H⁺ ซึ่งจะรับไว้โดย NAD⁺ (nicotinamide adenine dinucleotide) และขันส่งไปยังไมโตคอนเดรียเพื่อเกิดปฏิกิริยาส่วนที่สามต่อไป

ปฏิกิริยาส่วนที่สองคือ วัฏจักรไตรคาร์บอคิลิก (Tricarboxylic acid cycle) หรือ วัฏจักร TCA ซึ่งเกิดในไมโตคอนเดรีย สารประกอบชื่อนูพันธ์จากการดีฟูวิก (ที่ได้จากขบวนการไกลโคลิซีส) จะเข้าสู่วัฏจักร TCA และแตกสลายให้คาร์บอนไดออกไซด์ และ H⁺ คาร์บอนไดออกไซด์เพร่กระจายไป และในที่สุดจะเข้าสู่เส้นเลือดกลาญเป็นของเสีย ส่วน H⁺ จะรับไว้ โดย NAD⁺ ผลิตภัณฑ์จากการแตกสลายของกรดไขมันและโปรตีน ก็เข้าสู่วัฏจักร TCA ด้วย และถูกเปลี่ยนเป็นพลังงานที่มีประโยชน์

ปฏิกิริยาฟอสฟอริเลชัน (rephosphorylation) เกิดในปฏิกิริยาส่วนที่สาม ซึ่งได้แก่ ลูกโซไซโคโนโคราม (cytochrome chain) ไซโตโครามเป็นกลุ่มของเอ็นไซม์ที่ประกอบด้วยเหล็ก ในลูกโซไซโคโนโคราม H⁺ จากไกลโคลิซีส และวัฏจักร TCA จะขันส่งจาก NAD⁺ และรวมกับโมเลกุลของออกซิเจนเกิดเป็นน้ำ และพลังงานส่วนใหญ่ที่ปลดปล่อยออกมำจะใช้ในการรีฟอสฟอริเรท (rephosphorylate) ADP ไปเป็น ATP และที่เหลือจะสูญเสียไปเป็นความร้อน สำหรับแต่ละคู่ของ H⁺ จากวัฏจักร TCA จะให้ 3 ATP

ดังนั้น จาก 1 โมเลกุลของกลูโคส ซึ่งแตกสลายไปจากไกลโคลเจนและเมื่อผ่านปฏิกิริยาทั้งหมด ATP ที่ได้จะเป็นดังนี้

1. ไกลโคลิซีสได้ 3 ATP และ 4 H⁺ ซึ่งจะให้อีก 4 ATP ในขบวนการลูกโซไซโคโนโคราม
2. หลังจากขบวนการไกลโคลิซีส 1 โมเลกุลของกลูโคสจะให้กรดไฟฟูวิก 2 โมเลกุล แต่ละ 1 โมเลกุลของกรดไฟฟูวิกจะให้ 10 H⁺ ดังนั้น จากไซโตเรเจนอะตอม 20 อะตอมในวัฏจักร TCA จะถูกเปลี่ยนเป็น 30 ATP ในขบวนการลูกโซไซโคโนโคราม

ดังนั้น จากกลูโคส 1 โมเลกุลที่ได้จากไกลโคลเจนจะแตกสลายไปเป็น CO₂ และ H₂O จะให้ 37 ADP ซึ่งจะถูกเปลี่ยนเป็น 37 ATP

ถ้ากล้ามเนื้อทำงานช้า ๆ ออกซิเจนมีปริมาณเพียงพอ เมตาโบลิซึมที่ใช้ออกซิเจนและการแตกสลายของฟอสฟอคิลีอีติน สามารถให้พลังงานเพียงพอ แต่ถ้ากล้ามเนื้อหดตัวอย่างรวดเร็ว ออกซิเจนจะมีไม่เพียงพอที่จะเอื้ออำนวย ให้มีการสังเคราะห์ ATP ขึ้นใหม่ได้ทันกับความต้องการ ในกรณีเช่นนี้ ขบวนการไกลโคลิซีสในสภาวะไร้อากาศ (anaerobic glycolysis) จะกล้ายเป็นขบวนการสำคัญในการผลิต ATP เพื่อใช้ชั่วคราว เนื่องจากปริมาณออกซิเจนมีไม่เพียงพอ H⁺ ที่ปลดปล่อยจากไกลโคลิซีสและวัฏจักร TCA จะไม่สามารถรวมกับออกซิเจน

ในอัตราเร็วพอเพียง มันจึงถูกสะสมอยู่ในกล้ามเนื้อ H^+ ที่มีมากเกินพอนี้ จะรีดิวัสดุไฟฟ้าวิกไบเป็นกรดแลกติก (lactic acid) ซึ่งจะช่วยให้กลโคลิซิสเกิดได้เร็วขึ้น จากขบวนการไกลโคลิซิส 1 โมเลกุลของกลูโคส จะให้ ATP ได้ 3 โมเลกุลตังที่กล่าวมาแล้ว ดังนั้น ขบวนการไกลโคลิซิสที่ไม่ใช้ออกซิเจน จึงสามารถให้พลังงานสำหรับการทำงานหนักของกล้ามเนื้ออย่างไรก็ตาม พลังงานที่ได้จากไกลโคลิซิสที่ไม่ใช้ออกซิเจนจะมีปริมาณจำกัด ถ้ากรดแลกติกสะสมมากขึ้น pH ของกล้ามเนื้อจะลดลงต่ำลง และที่ pH ต่ำกว่า 6.0-6.5 ขบวนการไกลโคลิซิสจะเกิดช้าลง ทำให้การผลิต ATP ช้าลงด้วย กรณีเช่นนี้กล้ามเนื้อจะเกิดการเมื่อยล้าอย่างรวดเร็ว และไม่สามารถหดตัวได้อีก เนื่องจากมีพลังงานไม่เพียงพอ และมีปริมาณกรดมากเกินไป (pH ต่ำ) ด้วย

หลังจากกล้ามเนื้อพักจากการหดตัวแล้ว เซลล์มีริชที่จะสร้างฟอสฟอรีเอตินขึ้นใหม่ และกำจัดกรดแลกติกออกไประออกซิเจนที่ถูกส่งมาจากปอดไปยังเซลล์กล้ามเนื้อจะใช้ในการผลิต ATP จากไมโตคอนเดรีย ส่วนหนึ่งของกรดแลกติกจะถูกออกซิได้สกัดไปเป็นกรดไฟฟ้าวิกซึ่งจะถูกออกซิได้สกัดไปในไมโตคอนเดรีย ATP ที่สร้างขึ้นใหม่ จะผลักดันปฏิกิริยาในรูปที่ 6.16 ให้ผ่านกลับไปทางชัย เพื่อสร้างฟอสฟอรีเอตินกลับคืนมา ATP อีกส่วนหนึ่งจะนำไปสร้างไกลโคลเจนขึ้นใหม่ในเซลล์กล้ามเนื้อจากกรดแลกติก กรดแลกติกที่เหลือส่วนใหญ่จะแพร่เข้าไปในเส้นเลือดและวิ่งเข้าตับ ซึ่งจะใช้กรดแลกติกนี้สร้างไกลโคลเจนขึ้นใหม่ในเซลล์ของตับ

6.3 การเปลี่ยนแปลงของเนื้อสัตว์หลังสัตว์ถูกฆ่า

ปฏิกิริยาบางปฏิกิริยาที่ก่อตัวในหัวข้อ 6.2 ยังคงดำเนินต่อไปภายหลังสัตว์ถูกฆ่าและมีผลกระทบต่อคุณภาพของเนื้อ ในเนื้อยื่อยของสัตว์ที่มีชีวิต มีระบบการหมุนเวียนของโลหิตแต่หลังสัตว์ถูกฆ่า ระบบเหล่านี้จะหยุดชะงักและทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของเนื้อยื่อยอย่างฉับพลัน การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นคือ การขาดออกซิเจน เกิดสภาพว่าไร้อากาศ (anaerobic conditions) และเกิดการสะสมของเสียคือกรดแลกติก ซึ่งมีผลทำให้ pH ของเนื้อต่ำลงในช่วงเวลาสั้น ๆ หลังสัตว์ถูกฆ่า ระบบไมโตคอนเดรียจะหยุดทำงานทั้งหมด ยกเว้นเซลล์ที่อยู่บริเวณผิวของกล้ามเนื้อ เพราะออกซิเจนภายในกล้ามเนื้อจะหมดไปอย่างรวดเร็ว เมتاโนบิลิซึมของซัพสเตรต (substrate) บางชนิด เช่น เมตาโนบิลิซึมของลิปิดจะหยุดชะงัก ATP จะค่อย ๆ หมดไปจากการย่อยสลายโดย ATPase ซึ่งบางส่วนมาจากโปรตีนของกล้ามเนื้อ แต่ส่วนใหญ่มาจากการระบบเยื่อ ATP บางส่วนจะถูกผลิตขึ้นชั่วคราว โดยฟอสฟอรีเอตินเปลี่ยนไปเป็นคลีอเต็น

และมีการย้ายฟอสเฟตของมันไปที่ ADP หลังจากฟอสโฟคลีอีดีนถูกใช้หมด ซึ่งเกิดขึ้นค่อนข้างเร็ว ขบวนการไกลโคลิซิสที่ไม่ใช้ออกซิเจนจะผลิต ATP บางส่วนต่อไป พร้อมกับการสะสมกรดแลกติก ขบวนการนี้จะข้าลงเมื่อ pH ลดลง และเมื่อ pH ลดลงมาก เอ็นไซม์ที่สำคัญบางตัว เช่น ฟอสโฟฟรูโคடีคีแนส (phosphofructokinase) จะถูกยับยั้ง (inhibited) และขบวนการไกลโคลิซิสจะหยุดชะงัก pH ที่จุดนี้อยู่ระหว่าง 5.1-5.5 (pH ของกล้ามเนื้อของสัตว์ที่มีชีวิตประมาณ 7.4)

pH ของเนื้อสัตว์มีความสำคัญต่อคุณภาพของเนื้อสัมผัส (texture) ของเนื้อสัตว์ ความสามารถในการอุ้มน้ำของเนื้อ การต่อต้านเชื้อจุลทรรศน์และสีของเนื้อ ถ้าสัตว์ดื่นระหว่างนกตกใจ และดื่นมากก่อนถูกฆ่า ปริมาณของไกลโคลเจนในเนื้อจะลดลง และกรดแลกติกจะเกิดน้อยกว่าปกติ ทำให้ pH ของเนื้อสูงขึ้นกว่าปกติเล็กน้อย ที่ pH สูงขนาดนี้ (pH 6.6) เนื้อมีสีแดงคล้ำ (dark red) หรือสีม่วง เนื้อแน่นหนึบและแห้ง (dark, firm and dry meat หรือ DFD-meat) ซึ่งเกิดจากเนื้ออุ้มน้ำไว้ภายในเซลล์ได้ดีมาก และเป็น pH ที่เหมาะสมสำหรับการเจริญเติบโตของเชื้อแบคทีเรีย เนื้อลักษณะเช่นนี้เป็นเนื้อที่มีคุณภาพดีและไม่เป็นที่ยอมรับ ความผิดปกตินี้ป้องกันได้โดยเลี้ยงสัตว์ให้อ้วมและให้สัตว์ได้พักผ่อนเพียงพอก่อนนำ้าไปป่า

อีกรสหนึ่ง ถ้า pH และ ATP ของเนื้อสัตว์ลดลงเร็วเกินไปหลังสัตว์ถูกฆ่า เนื้อจะมีสีซีด นุ่มและมีน้ำเยิ้มที่ผิว(exudative) เกิดจากเนื้อสูญเสียความสามารถในการอุ้มน้ำไปบางส่วน สภาวะเช่นนี้เรียกว่า สภาวะ PSE(pale-soft-exudative)ซึ่งพบบ่อยในเนื้อหมู อาจเกิดจากสาเหตุหลายอย่างรวมกัน สาเหตุเหล่านี้มีผลทำให้เกิดการเปล่งสภาพ (denaturation) ของโปรตีนบางชนิดในเนื้อ ถ้า pH ในเนื้อลดลงมากก่อนที่เนื้อจะถูกฆ่าเย็นจนมีอุณหภูมิต่ำเพียงพอ (นั่นคือ pH 6.0 และ 35°C) โปรตีนจะถูกเปล่งสภาพไปมากและเกิดสภาวะ PSE

การเปลี่ยนแปลงที่สำคัญอีกอย่างหนึ่งที่เกิดในกล้ามเนื้อสัตว์ หลังจากที่สัตว์ตายแล้ว คือ การเกร็งตัวของกล้ามเนื้อ ปรากฏการณ์นี้เรียกว่า “ริเกอร์มอร์ติส” (Rigor mortis) การเกร็งตัวของกล้ามเนื้อเกิดจากการเกิด crossbridges ที่ถาวร ระหว่างแอคตินและไมโอซินฟิลาเมนต์ในกล้ามเนื้อ ในขณะที่ ATP ค่อย ๆ หมดไปจากกล้ามเนื้อ การเกิด crossbridge ระหว่างแอคตินและไมโอซินในสัตว์ที่ตายแล้ว จะไม่สามารถผันกลับ เพราะขาดพลังงานที่จะแตกสลายพันธะของแอคตินไมโอซิน ผลที่เกิดขึ้นคือ กล้ามเนื้อขาดความยืดหยุ่นและหดสั้นลง ทำให้เนื้อเหนียวและแข็ง

อาการเกร็งตัวของกล้ามเนื้อจะเกิดอย่างรวดเร็วกับสัตว์ที่ออกกำลังมาก หรือดื่นมาก

ก่อนถูกฆ่า และกับสัตว์ที่มีอายุน้อย เนื้อหมูจะเกร็งเร็วกว่าเนื้อวัวมาก แต่หายเกร็งภายในเวลาไม่เกินชั่วโมง วัวเริ่มเกิดอาการเกร็งหลังจากประมาณ 10 ถึง 24 ชั่วโมง และเกร็งอยู่นาน 24 ถึง 72 ชั่วโมง ช่วงเวลาที่เริ่มเกร็งตัวจะขึ้นกับอุณหภูมิตัว เนื้อวัวจะเริ่มเกร็งตัวหลังถูกฆ่าเพียง 4 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิ 37°C

6.4 Aging หรือ Ripening

ในต่างประเทศ หลังฆ่าสัตว์แล้วมักจะแขวนเนื้อสัตว์ที่ชำแหละแล้วในห้องเย็นชั่วระยะหนึ่ง เพื่อให้เนื้อผ่านระยะริกอร์มอดิส จนเนื้อสัตว์นุ่มนิ่มน้ำออกจำกัด ขบวนการเก็บเนื้อนี้เรียกว่า aging หรือ ripening ส่วนขบวนการที่มีผลทำให้เนื้อคลายจากการเกร็งตัวและนุ่มนิ่มนี้เรียกว่า resolution of rigor

การที่เนื้อนุ่มนิ่นหลังเก็บไว้ชั่วระยะเวลาหนึ่งนั้น มีได้เกิดจากการแตกสลายของพันธะของแออกโตไมโอซิน หรือแออกโตไมโอซินผันกลับไปเป็นแอกตินและไมโอซิน เพราะในกล้ามเนื้อของสัตว์ที่ตายแล้ว จะไม่มีพลังงานเพียงพอที่จะแตกสลายพันธะของแออกโตไมโอซิน แต่เชื่อกันว่า เกิดจากโปรตีนบางส่วนในเซลล์ของกล้ามเนื้อถูกไไซโรไลส์โดยเอ็นไซม์คาเทปซิน (cathepsin) อาจมีการทำลายโปรตีนของเส้น Z ซึ่งจะลดความแข็งของไมโอไฟบริล นอกจากนี้ยังอาจมีการเปลี่ยนแปลงปริมาณของ crossbridge ระหว่างแอกตินและไมโอซินฟิลามนต์ทำให้ชาร์โคลเมียวยาวขึ้น การเปลี่ยนแปลงโครงสร้างเหล่านี้อาจเกิดขึ้นได้ เมื่อจากการกระทำของเอ็นไซม์คาเทปซิน หรือไม่ก็อาจเกิดจากผลการกระทำของเอนไซม์คาเทปซินที่มีต่อเยื่อเซลล์ ซึ่งจะเปลี่ยนแปลงคุณสมบัติของเยื่อเซลล์ในการควบคุมการผ่านเข้าออกของสาร (cell membrane permeability) การทำลายโครงสร้างของเยื่อเซลล์ อาจเกิดขึ้นได้แม้ว่าจะไม่มีการพิสูจน์โดยการทดลอง แต่พบว่ามีการแพร่กระจายของไอออนบางส่วนเข้าไปบริเวณรอบ ๆ โปรตีนของกล้ามเนื้อ ทำให้เกิดการแทนที่เดวเลนต์ไอออน (divalent ions) ของโซ่อิเลตด้วยไมโนเวเลนต์ไอออน (monovalent ions) ผลกระทบคือทุก ๆ ไดเวเลนต์ไอออนที่ถูกแทนที่ จะเกิดหมุนชาติอิสระบนใบตีน 1 หมุนที่จะจับกันแน่ได้ และแรงที่ดึงโปรตีนของเนื้อเข้าด้วยกันจะลดลง การแตกเปลี่ยนไอออนในโปรตีนของกล้ามเนื้อ ยังมีผลในการเพิ่มความสามารถในการอุ้มน้ำของเนื้อตัวย

ระยะเวลาที่เก็บเนื้อสัตว์แต่ละชนิดจะไม่เท่ากัน เนื้อหมู แพะ ลูกวัวและไก่ ไม่จำเป็นต้องเก็บนาน เนื้อวัวซึ่งมีไขมันมากกว่าต้องเก็บไวนานหลายสัปดาห์ หลังจากการเก็บ เนื้อจะนุ่มนิ่มน้ำและมีกลิ่นรสดีขึ้น ห้องเย็นที่ใช้เก็บเนื้อต้องควบคุมความชื้นและอุณหภูมิตัว เพื่อ

ป้องกันการเจริญเติบโตของเชื้อจุลินทรีย์ ปกติมักนิยมเก็บเนื้อที่อุณหภูมิ 2°ซ เนื้อจะนิ่มภาย ใน 2 อาทิตย์ แต่ถ้าเก็บที่ 7°ซ ใช้เวลาถึง 5 ถึง 6 วัน และที่ 13°ซ จะใช้เวลาเพียง 3-4 วัน ทั้งนี้ เพราะความนิ่มน้ำของเนื้อยังคงกับปฏิกิริยาของเอ็นไซม์ ซึ่งจะทำงานได้ที่อุณหภูมิสูง ขึ้น แต่อุณหภูมิที่ใช้เก็บเนื้อจะต้องมีขีดจำกัด โดยต้องคำนึงถึงการเจริญเติบโตของเชื้อจุลินทรีย์ ด้วย ในทางอุตสาหกรรมจะใช้รังสีอัลตราไวโอลेटทำลายเชื้อจุลินทรีย์ที่มีในเนื้อ ในการนี้ สามารถเก็บเนื้อที่อุณหภูมิสูงถึง 15°ซ และใช้เวลาเพียง 3 วัน การเก็บเนื้อที่อุณหภูมิสูงต้อง คำนึงถึงความชื้นด้วย เพื่อป้องกันการสูญเสียน้ำในเนื้อ

6.5 ความนิ่มน้ำของเนื้อสัตว์

ความนิ่มน้ำเป็นคุณสมบัติสำคัญของเนื้อสัตว์ และเป็นที่ต้องการของผู้บริโภค เนื้อนิ่มน้ำ จึงมีราคาแพงกว่าเนื้อเหนียว องค์ประกอบของเนื้อที่มีผลต่อความนิ่มน้ำของเนื้อ คือ เนื้อยี่โภค พันและเส้นไยกล้ามเนื้อ ส่วนไขมันที่แทรกอยู่ในเนื้อยี่โภคกล้ามเนื้อ (marbling fat) นั้น เดิมเข้าใจว่าเป็นปัจจัยสำคัญที่ทำให้เนื้อนิ่ม แต่จากการศึกษาวิจัยเป็นเวลาหลายปีพบว่า ไขมันเหล่านี้ มีส่วนในการทำให้เนื้อชุ่ม (juiciness) และมีกลิ่นรสดีเท่านั้น แต่ไม่ใช่ปัจจัยสำคัญที่ทำให้เนื้อนิ่ม

ความนิ่มน้ำของเนื้อขึ้นกับชนิดและปริมาณของเนื้อยี่โภคพัน (พังผืด) ที่มีอยู่ในเนื้อ เนื้อยี่โภคพันที่สำคัญคือ เส้นไขคอลลาเจนที่มีสีขาวและเส้นไขอีลาสตินที่มีสีเหลือง เส้นไขคอลลาเจนมีมากที่สุดในกล้ามเนื้อ และเป็นตัวการสำคัญที่ทำให้เนื้อเหนียว เส้นไขคอลลาเจน ในสัตว์ที่มีอายุน้อยจะเกิดครอบคลุมค์ระหว่างโมเลกุlnอย ส่วนสัตว์ที่มีอายุมากขึ้นจำนวนครอบคลุมค์ระหว่างโมเลกุlnในเส้นไขคอลลาเจนจะมากขึ้น เนื้อของสัตว์ที่มีอายุมาก จึงเหนียวกว่าเนื้อของสัตว์ที่มีอายุน้อย ส่วนเส้นไขอีลาสตินมีอยู่น้อยในกล้ามเนื้อ แต่ในเนื้อส่วนที่ออกกำลังมากจะมีเส้นไขคอลลาเจนมากและมีเส้นไขอีลาสตินมากด้วย เส้นไขอีลาสตินเหนียวและยึดหยุ่นได้มาก เป็นโปรตีนที่ย่อยยากมาก การต้มเนื้อนาน ๆ เส้นไขคอลลาเจนจะสลายตัวไปเป็นเจลatin แต่ เส้นไขอีลาสตินจะไม่เปลี่ยนแปลง วิธีที่ย่อยสลายเส้นไขอีลาสตินได้ คือการใช้อินไซม์ที่ย่อย โปรตีน (proteolytic enzymes)

ปริมาณและชนิดของเนื้อยี่โภคพัน (พังผืด) จะแตกต่างกันขึ้นกับชนิด เพศและ อายุของสัตว์ เนื้อหมูมีพังผืดน้อยกว่าเนื้อวัว เนื้อปลาส่วนใหญ่มีพังผืดน้อยเนื้อจึงนิ่ม สัตว์ตัวผู้ มีพังผืดมากกว่าสัตว์ตัวเมีย ยกเว้นสัตว์ตัวผู้ที่ตอยนแล้ว เนื้อไก่ต่อนจะนิ่มน้ำมาก เนื้อส่วนที่ออก กำลังมาก เช่น เนื้อส่วนขา และเนื้อสะโพกของวัว ซึ่งมีพังผืดมากและมีอีลาสตินมากด้วย จะ

นุ่มน้อยกว่าเนื้อสันใน เนื้อออกไก่จะนุ่มกว่าเนื้อที่น่อง เป็นต้น

ปัจจัยสำคัญอีกประการหนึ่งที่มีผลต่อความนุ่มของเนื้อ เกิดจากคุณสมบัติของเส้นใยกล้ามเนื้อ คือการเกร็งตัว (การเกิดริเกอร์มอร์ติส) ของกล้ามเนื้อหลังสัตว์ถูกฆ่า ซึ่งจะมีผลทำให้เนื้อแข็งและเหนียว ถ้าต้มเนื้อทันทีหลังสัตว์ตายใหม่ ๆ แต่ยังไม่เริ่มการเกร็งตัว เนื้อจะนุ่ม เพราะแยกตินและไม่โซชินพิลาเมนต์ในไมโอไฟบริลของกล้ามเนื้อ ยังไม่เกิดแรงกระทำซึ่งกันและกัน แต่เมื่อกล้ามเนื้อถูกการเกร็งตัวแล้วชาร์โคลเมียร์จะสั้นลง ถ้านำเนื้อไปต้ม เนื้อจะเหนียว วิธีที่จะทำให้เนื้อนุ่มขึ้น คือ การเก็บเนื้อไว้ช่วงระยะเวลาหนึ่ง (aging) เพื่อให้เนื้อคลายจาก การเกร็งตัว (resolution of rigor) เนื้อก็จะนุ่มขึ้น

6.6 สารที่ทำให้นุ่มนุ่ม (Meat tenderizers)

การใช้อีนไซม์ที่ย่อยโปรตีน (proteolytic enzymes) เพื่อทำให้เนื้อนุ่มมีมาช้านานแล้ว อีนไซม์ที่ใช้มากที่สุดคือปาเป่น (papain) จากมะละกอ นอกจากนี้ยังมีอีนไซม์ไฟซิน (ficin) จากผลมะเดื่อ อีนไซม์ไบรมelin (bromelin) จากสับปะรด ทริปซิน (trypsin) จากตับอ่อนของสัตว์ และโรไซม์ (Rhozyme) จากเชื้อรา อีนไซม์เหล่านี้ใช้ในการค้า สำหรับวิธีการใช้อาจใช้อีนไซม์เพียงตัวเดียว หรือใช้สารผสมของอีนไซม์ก็ได้ หรืออาจฉีดอีนไซม์ที่ย่อยโปรตีนเข้าไปในเนื้อวัวก่อนจะฆ่า ก็สามารถเพิ่มความนุ่มของเนื้อได้

อีนไซม์แต่ละชนิดมีปฏิกิริยาไม่เหมือนกัน ตัวอย่างเช่น ไบรมelinย่อยคอลลาเจนได้มาก ปาเป่นย่อยแยกໄตไมโอชินและอีลาสตินได้มาก แต่ย่อยคอลลาเจนได้น้อย ส่วนไฟซินย่อยโปรตีนทุกชนิดได้

อีนไซม์จะทำงานได้ผลเพียงไร ขึ้นกับวิธีการใช้ด้วย เช่น ปาเป่นสามารถซึมเข้าไปในชั้นเนื้อได้เพียง 0.5-2 มิลลิเมตร ดังนั้น ถ้าจะให้ได้ผลดีจะต้องใช้ส้อมจิมเนื้อให้เป็นรูเสียก่อนที่จะคลุกับอีนไซม์ จากการศึกษาพบว่าอีนไซม์มีประสิทธิภาพมากที่สุด ที่อุณหภูมิ 50-80 องศาเซลเซียส คือ อุณหภูมิขณะหุงต้มนั่นเอง ดังนั้น การหมักเนื้อกับอีนไซม์ทิ้งไว้สักพักหนึ่งที่อุณหภูมิธรรมชาติ จะมีผลเท่ากับการคลุกเนื้อกับอีนไซม์แล้วหุงต้มทันที

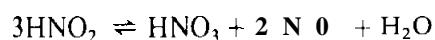
6.7 การบ่มเนื้อ (Curing)

การบ่มเนื้อเป็นวิธีที่ใช้ในการผลิตผลิตภัณฑ์เนื้อ เช่น แฮม เบคอน แฮนน์ และไส้กรอก ส่วนประกอบสำคัญ 2 อย่างที่ใช้ในการบ่มเนื้อ ได้แก่ เกลือแรง (โซเดียมคลอไรด์)

และไนเตรต (nitrate) หรือไนไตรต์ (nitrite) นอกจากนี้อาจใส่น้ำตาลและสารปรุงรส (seasonings) อีน ๆ เป็นต้น การใส่เกลือแกงก็เพื่อปรุงรสของเนื้อ มิได้มุ่งประสงค์เพื่อการถนอมเนื้อ อย่างไร ก็ตาม แม้ว่าเกลือแกงที่ใช้จะมีความเข้มข้นต่ำ แต่ก็มีผลอยู่บ้างในการช่วยถนอมเนื้อ โดย เกลือแกงจะช่วยลดปริมาณน้ำซึ่งเป็นแหล่งเจริญเติบโตของเชื้อจุลทรรศ์ แต่เกลือแกงทำให้เกิด ออกซิเดชันของไมโโกลบินได้ เนื่องที่หมักเกลือแกงอย่างเดียวจึงมีสีคล้ำไม่น่าดู ดังนั้น จึงใส่ เกลือไนเตรตหรือไนไตรต์เพื่อให้เนื้อที่บ่มมีสีชมพูคงทน

การทำให้เกิดสีชมพูบนเนื้อที่บ่ม สามารถทำได้โดยให้ไมโโกลบินในเนื้อสัมผัสโดย ตรงกับก้าชไนตริกออกไซด์ (nitric oxide) ซึ่งเป็นก้าชที่ไม่มีสีและละลายน้ำได้เล็กน้อย แต่ใน ทางการค้ายังไม่มีการใช้วิธีดังกล่าวในการบ่มเนื้อ วิธีที่ใช้กันคือ การทำให้เกิดก้าชไนตริก- ออกไซด์โดยการรีดิวส์ (reduced) ในไตรตและไนไตรต์ ถ้าใช้ไนไตรต์จะต้องถูกเปลี่ยนเป็น ในไตรต์ก่อนแล้ว จึงจะถูกรีดิวส์ไปเป็นไนตริกออกไซด์ ถ้าใช้ไนไตรต์โดยตรง สีจะเกิดเร็วขึ้น ดังนั้น ในทางการค้าจึงนิยมใช้ไนไตรต์มากกว่าไนไตรต์ ในทางกฎหมายได้จำกัดปริมาณของ ในไตรต์ในผลิตภัณฑ์เนื้อสุกท้ายไม่ให้เกิน 200 ส่วนในล้านส่วน (ppm) และปริมาณของไนไตรต จะต้องไม่ให้เกิน 500 ppm ปริมาณสูงสุดของไนไตรต์ในรูปของโซเดียมไนไตรต์ และโพแทส- เชียมไนไตรต์ที่ใช้ในการบ่มเนื้อ คือ 2 ปอนด์ใน 100 แกลลอนของน้ำเกลือ (239.7 กรัมต่อ 100 ลิตร) ปริมาณที่ใช้ในการบ่มแห้ง (dry cure) คือ 1 ออนซ์ต่อ 100 ปอนด์ (62.8 กรัมต่อ 100 กิโลกรัม) ของเนื้อ ส่วนปริมาณในการทำไส้กรอก (sausage) คือ $\frac{1}{4}$ oz. ต่อ 100 ปอนด์ (15.7 กรัมต่อ 100 กิโลกรัม) ของเนื้อที่สับละเอียด ในไตรต์ที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์สุกท้ายจะมี ปริมาณน้อยกว่าปริมาณเริ่มแรกที่ใส่เข้าไปมาก

เมกลไกหลายอย่างในการเปลี่ยนไนไตรต์เป็นก้าชไนตริกออกไซด์ที่ pH ของเนื้อ (5.5-6.0) ส่วนหนึ่งของสารละลายไนไตรต์ในน้ำจะกลายเป็นกรดไนตรัส (nitrous acid) (HNO_2) และที่ pH ดังกล่าวที่กรดไนตรัสจะละลายตัวให้ในไนตริกออกไซด์ ดังสมการต่อไปนี้

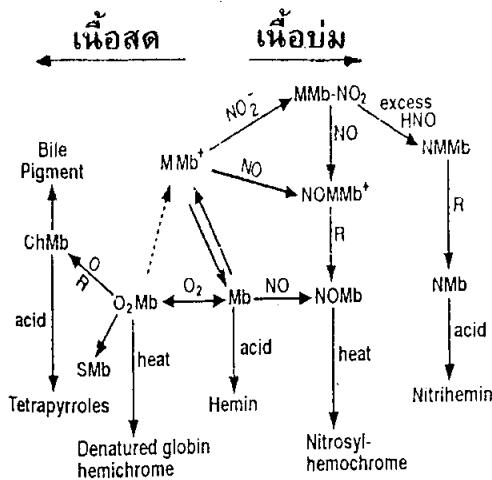


แต่การเกิดไนตริกออกไซด์โดยวิถีทางนี้ ต้องใช้เวลา長 จึงเป็นวิธีที่มีความสำคัญ น้อยต่อการบ่มเนื้อที่ต้องการความรวดเร็ว

ซับสเตอตและเอนไซม์จากปฏิกิริยาต่าง ๆ เช่น จากวัฏจักรกรดไนตรัสบวกซิลิก ที่ยังมีอยู่และยังทำงานอยู่ สามารถให้สารรีดิวส์ เช่น NADH ภายใต้สภาวะไร้อกис สาร รีดิวส์เหล่านี้จะถูกใช้โดยลูกโซ่การขนส่งอิเล็กตรอน (electron transport chain) ของไมโโคลอน-

เครียไปรีดิวส์ในไตรต์ ปฏิกิริยาเรตักชัน (reduction) นี้ อาจทำให้เกิดก้าช์ในตริกออกไซด์ บางส่วนที่จำเป็นสำหรับการเปลี่ยนสีของเนื้อ อย่างไรก็ตาม ขบวนการนี้เกิดข้ามหาก และสามารถผลิตก้าช์ในตริกออกไซด์ที่ปริมาณเพียงพอเฉพาะเมื่อมีการบ่มนาน

การเกิดก้าช์ในตริกออกไซด์อาจถูกเร่งให้เร็วขึ้น โดยสารรีดิวส์ เช่น เกลือโซเดียมของกรดแอกซิโคร์บิกและกรดเอริโคร์บิก (erythorbic acid) ปฏิกิริยาที่เกิดระหว่างการบ่มเนื้อ แสดงอยู่ในรูปที่ 6.17



รูปที่ 6.17 ปฏิกิริยาของไมโโกลบินในเนื้อสดและเนื้อบ่ำ ChMb = cholemyoglobin (oxidized porphyrin ring); O₂Mb = oxymyoglobin (Fe^{2+}); MMb = metmyoglobin (Fe^{3+}); Mb = myoglobin (Fe^{2+}); MMb-NO₂ = metmyoglobin nitrite; NOMMb = nitrosylmetmyoglobin; NOMb = nitrosylmyoglobin; NMMb = nitrometmyoglobin; NMb = nitromyoglobin. พลิตภัณฑ์ 2 ตัวหลังเป็นผลิตภัณฑ์ของปฏิกิริยาระหว่างกรดในตัวส่วนห้องของโมเลกุล, R=สารรีดิวส์, O=สภาวะออกซิไดส์อย่างรุนแรง

ในไตรต์เป็นสารออกซิไดส์ (oxidizing agent) ที่ดีสำหรับไมโโกลบิน ปฏิกิริยาขึ้นแรกอาจเกิดจากไมโโกลบินและออกซิในไมโโกลบิน ถูกเปลี่ยนเป็นเมทไมโโกลบิน และในตริกออกไซด์จะรวมกับส่วนอีมของเมทไมโโกลบินเกิดเป็นในตริกออกไซด์เมท-ไมโโกลบิน (nitric oxide metmyoglobin) ในตริกออกไซด์เมทไมโโกลบินจะต้องถูกรีดิวส์เป็นในตริกออกไซด์ในไมโโกลบิน จึงจะได้รังควัตถุของเนื้อที่บ่ม การรีดิวส์ในตริกออกไซด์เมทไมโโกลบินเกี่ยวข้องกับการเติมอิเล็กตรอน 1 ตัวเข้าที่ Fe^{++} ของอีม ทำให้ Fe^{++} ถูกเปลี่ยนเป็น Fe^{+} การรีดิวส์ (reduction) นี้ อาจเกิดโดยธรรมชาติในเนื้อหรือโดยการเติมสารรีดิวส์ลงในส่วนประกอบที่ใช้บ่ม ถ้าใช้สารรีดิวส์ ระยะเวลาที่ใช้บ่มจะสั้นลงเป็นสองสามชั่วโมง แทนที่จะเป็นสองสามวันถ้าปล่อยให้เกิดการรีดิวส์เอง ในการบ่มเนื้อเพื่อทำแห้งและ

ເບຄອນ ຈະໃຫ້ວິທີມສາຮັດືວົ່ວ

ກາຮັດມືນເນື້ອທຶນແລ້ວໄທສຸກ ຈະໄດ້ໃນໂຕຣືລເຂໂມໂຄຣມ (nitrosyl hemochrome) ທີ່ຈຶ່ງປະເມີນໃນໄມໂໂໂກລົບນຈະຖຸກແປລັງສພາພໄປ ແຕ່ໂຄຮງສຮ້າງຂອງເຊີມທີ່ມີໃນຕຣິກອອກໄຊດໍຕິດອູ່ຍັງຄອງເດີມ ກາຮັດມືນແປລັງສພາພຂອງປະເມີນໂດຍກາຮັດມືນເນື້ອ ມີຜລກາທີ່ໃຫ້ໃນຕຣິກອອກໄຊດໍໃນໄມໂໂໂກລົບນທີ່ຈຶ່ງມີສີແດງ ເປີ່ຍັນເປັນໃນໂຕຣືລເຂໂມໂຄຣມທີ່ມີສີໜຸ່ມ ສີຂອງໃນໂຕຣືລເຂໂມໂຄຣມຄອງທຳກວ່າສີຂອງໃນຕຣິກອອກໄຊໃນໄມໂໂໂກລົບນ

ຄ້າຕົມເນື້ອຄານ ຈີ່ສີຂອງໃນໂຕຣືລເຂໂມໂຄຣມຈະໄມ່ເປີ່ຍັນແປລັງ ແຕ່ຄ້າໃນຕຣິກອອກໄຊດໍໃນໄມໂໂໂກລົບນ ແລະ ໃນໂຕຣືລເຂໂມໂຄຣມຖຸກແສງສີຈະຫຼືດລົງໄດ້ ຄ້າເອານເນື້ອທຶນແລ້ວໄປວາງໄວໄດ້ແສງພຸລູອອເຣສເໜັນຕົ້ນ (fluorescent illumination) ໃນຂະນະທີ່ສັນຜັກບັນອາກາດດ້ວຍ ສີທີ່ຜົວເນື້ອຈະຫຼືດລົງກາຍໃນປະມາມໜຶ່ງຂ້ວມ່ວນ ກາຍໃຫ້ສພາວະເດີຍວັກນີ້ ເນື້ອສດຈະຍັງຄົມມີສີເດີມເປັນເວລາ 3 ວັນ ພ້ອນານກວ່ານັ້ນ ກາຍທີ່ສີຂອງເນື້ອປົມຫຼືດລົງເກີດຈາກຂວານກາຮັດມືນ 2 ຂັ້ນຕອນ ຄືວ່າ

1. ກາຍແຕກດ້ວຍຂອງໃນຕຣິກອອກໄຊດໍຈາກເຊີມ ທີ່ຈຶ່ງເປັນປົງກິໂຮຍາທີ່ເຮັດວຽກ
2. ຕິດຕາມດ້ວຍກາຮັດມືນໃນຕຣິກອອກໄຊດໍໂດຍອອກເຊີເຈັນ ນອກຈາກນີ້ໜຸ່ມເຊີມກົງກົງອອກເຊີດສີໂດຍອອກເຊີເຈັນໄດ້ຈ້ວຍ ເກີດສີເຫານ້າຕາລັນຜົວຂອງເນື້ອໃນຮ່ວ່າງທີ່ແສງທຳໄໝສີຫຼືດລົງທັນນີ້ ເພົ່າໃນຂະນະນີ້ຮ່ວມຄວັດຖຸສີຫຼືດທີ່ບ່າງທີ່ເຮົາກວ່າ ເຂີມໂຄຣມ (hemichrome) ມີໜຸ່ມເຊີມຂອງມັນຍູ້ໃນສພາວະເພື່ອຮົກ

ກາຍປັ້ງກັນໄມ່ໄໝສີຫຼືດທຳໄດ້ໂດຍກາຮັດມືນໄໝກັນມີໄໝອອກເຊີເຈັນສັນຜັກບັນຜົວຂອງເນື້ອ ວິທີທີ່ໄດ້ພື້ນຄືວ່າ ກາຍບຽງຈຸເນື້ອແບບສຸງຢາກາດ ທີ່ບ່ອນຈຸໃນແຜ່ນຟິລົມທີ່ອອກເຊີເຈັນຝ່າຍເກົ່າອົກກຸໄມໄໝໄດ້ຄ້າປາປາຈາກອອກເຊີເຈັນ ໃນຕຣິກອອກໄຊດໍຈະໄມ່ຖຸກອອກເຊີດສີ ແລະ ສາມາຄາຮ່ວມກັບເຊີມໄດ້ແໜ່ງກາຍເຕີມແອສກອຣບເບຖ (ascorbate) ໃນເນື້ອປົມ ທີ່ບ່ອນຈຸເນື້ອແບບປົກກົງໃນກົມພົມທີ່ກົມພົມ ທີ່ບ່ອນຈຸເນື້ອ ຈະທຳໄໝສີຫຼືດຫ້າລັງ ອາຈເປັນພົມແອສກອຣບທະໜ່ວຍໄໝມີກາຍເກີດກຳມົງໃນຕຣິກອອກໄຊດໍທີ່ຕ່ອງຢ່າງຕ່ອງເນື້ອຈາກໄຕຣິດທີ່ມີໃນເນື້ອ ກາຍໃຫ້ວັດຈຸນວັນຈຸນເທົ່ານີ້ແສງ (opaque) ກົບປັ້ງກັນມີໄໝສີຫຼືດໄດ້ ເພົ່າໃຫ້ທັງແສງແລະຄອກເຊີເຈັນມີສ່ວນທຳໃຫ້ເນື້ອປົມມີສີຫຼືດລົງ

6.8. ພົມຕົກມືນທີ່ເນື້ອສັດວ່າ

1. ແອມ (Ham)

ແອມເປັນພົມຕົກມືນທີ່ໄດ້ຈາກກາຮັດມືນສ່ວນຂາໜ້າລັງຂອງສຸກ ໃນສ່ວນພສມຄືວ່າ NaCl , KNO_3 , ແລະ ນໍ້າຕາລ ວິທີ່ມັກ ຄືວ່າ ຄຣຸກສ່ວນພສມທີ່ເປັນຜົງແລ້ວຖູ້ໄທ້ສ່ວນຂອງຂາສຸກ ວິທີ່ເຮົາກວ່າ

การบ่มแห้ง (dry cure) หรือใช้วิธีหมักด้วยการแช่ในน้ำเกลือ โดยเอาส่วนผสมเหล่านี้มาละลายในน้ำหรือน้ำเกลือ แต่ 2 วิธีนี้ต้องใช้เวลาหมักนาน เพื่อให้น้ำเกลือแทรกซึมเข้าไปทั่วทุกส่วนของเนื้อที่หมัก วิธีที่เร็วกว่าคือ การฉีดสารละลายของส่วนผสมเข้ากล้ามเนื้อหรือเส้นเลือด ความเข้มข้นของน้ำเกลือที่ผสมแล้วไม่ควรต่ำกว่า 65 องศาเซลเซียส เมื่อบ่มจนเกลือแทรกซึมทั่วกล้ามเนื้อแล้ว นำไปแช่น้ำไว้ระยะหนึ่งเพื่อล้างเกลือส่วนที่มากเกินพอกออก แล้วจึงนำไปรมควัน ไม่ที่ให้คุณไฟคุณภาพดีคือ ไม่นีโอแข็ง แต่ไม่ใช้เม็นหรือไมย่าง ในประเทศไทยไม่ที่ให้คุณไฟคุณภาพดีคือ ไม้สัก กับมะพร้าว ชานอ้อย ซึ่งข้าวโพด เป็นต้น ในการรมควันต้องให้อุณหภูมิภายในเนื้อประมาณ 61 องศาเซลเซียส

2. เบคอน (Bacon)

กรรมวิธีในการทำเบคอนคล้ายคลึงกับการทำแฮม แต่ใช้ส่วนของสุกรแตกต่างกัน เบคอนเป็นผลิตภัณฑ์ที่ได้จากส่วนหน้าห้องของสุกร (สามชั้น) โดยทั่วไปเกลือที่ใช้หมักเบคอนจะเข้มข้นน้อยกว่าที่ใช้หมักแฮม

3. ไส้กรอก (sausage)

ไส้กรอกเป็นผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเอาเนื้อบดผสมกับไขมัน น้ำ ส่วนประกอบที่ใช้บ่ม (curing ingredients) เครื่องเทศ เป็นต้น และบรรจุในไส้ ในการทำไส้กรอก เนื้อจะต้องผ่านการบดเป็นชิ้นเล็กลง (comminuted) การทำไส้กรอกบางชนิด อาจใช้เนื้อที่บดอย่างหยาบ ๆ เช่น ไส้กรอกชาลามี (salami) ส่วนไส้กรอกแฟรงเฟรตเตอร์ (Frankfurter) และไส้กรอกโบโลกนา (bologna) ต้องใช้เนื้อที่บดละเอียดมาก และคลุกเคล้าเข้ากับส่วนผสมอื่น ๆ ไส้ที่ใช้บรรจุเนื้ออาจเป็นไส้ของวัว หมู หรือของสัตว์อื่น ๆ หรือเป็นหลอดทำจากเส้นใยเซลลูโลส (cellulose tube) หรือทำจากวัสดุอื่น ๆ เช่น คอคลาเจนหรือพลาสติก เป็นต้น ไส้กรอกแบ่งออกได้หลายชนิด เช่น ไส้กรอกสด ไส้กรอกรมควัน ไส้กรอกสุกและไส้กรอกแห้ง เป็นต้น ไส้กรอกสุกที่นิยมมาก ได้แก่ ไส้กรอกเวียนนาหรือแฟรงเฟรตเตอร์ (Frankfurters) ซึ่งทำจากเนื้อวัวและเนื้อสุกรในอัตรา 60 ส่วนต่อ 40 ส่วน หมักกับเกลือโซเดียมคลอไรด์ ในเตรตและในไตรต์ที่อุณหภูมิ 2 ถึง 5 องศาเซลเซียสอย่างต่อ 24 ชั่วโมง และนำมาดผสมกับเครื่องเทศในมันและน้ำแข็ง บรรจุในไส้แกะและมัดเป็นปล่อง นำไปรมควันและต้มให้สุก

ไส้กรอกแห้งที่นิยมมากในยุโรป ได้แก่ ชาลามี (salami) ส่วนในประเทศไทยมีไส้กรอกพื้นเมืองของภาคตะวันออกเฉียงเหนือจัดเป็นไส้กรอกสด ซึ่งอาจทำจากเนื้อหมูหรือเนื้อโคกีได้ นำมาสับหรือบดผสมกับมันหมูชิ้นเล็ก ๆ เกลือ กระเทียม น้ำตาล ข้าวสุกและบรรจุในไส้หมู

ผลิตภัณฑ์อีกชนิดหนึ่งที่นิยมในประเทศไทยและแคนาดาเชียตะวันออกเฉียงใต้ คือ กุนเชียง ซึ่งทำโดยการหมักเนื้อสุกรและมันแข็งที่หั่นเป็นชิ้นเล็ก ๆ กับส่วนประกอบอื่น ๆ บรรจุในไส้และตากให้แห้ง

4. แทนน

เป็นผลิตภัณฑ์อาหารเนื้อที่ทำจากเนื้อสอดสับละอ่อนสมกับเกลือ ข้าวสุก และหนังหมูบรรจุในไส้พลาสติกหรือห่อด้วยใบตอง เก็บไว้ประมาณ 2-3 วัน เพื่อให้เกิดการดแลกติก

5. หมูยอ

นิยมทำจากเนื้อหมูตีผสานกับมันแข็ง น้ำแข็งและเครื่องปรุงจนเหนียว บรรจุหรือห่อและต้มให้สุก

6.9 การเปลี่ยนแปลงของเนื้อสัตว์ระหว่างการหุงต้ม

จุดประสงค์ในการหุงต้มเนื้อสัตว์มีหลายประการ ได้แก่ การช่วยให้เนื้อมีลักษณะที่น่ารับประทานมากขึ้น ช่วยเพิ่มกลิ่นรสของเนื้อ ช่วยให้เนื้อนุ่มขึ้นและที่สำคัญที่สุดคือ ความร้อนในการหุงต้มจะทำลายเชื้อจุลินทรีย์ที่ติดมากับเนื้อสัตว์ ความร้อนที่ใช้ในการหุงต้มเนื้อก่อให้เกิดการเปลี่ยนแปลงในเนื้อได้หลายอย่างดังต่อไปนี้

เอ็นไซม์ในเนื้อ

ความร้อนอาจทำลายเอกติวิตีของเอ็นไซม์บางส่วนหรือทั้งหมด ขึ้นกับปริมาณความร้อนที่ให้กับเนื้อ การให้ความร้อนกับเนื้อที่อุณหภูมิ 60 ถึง 70 °C ในช่วงระยะเวลา 1-2 นาที ความร้อนจะทำลายเอกติวิตีของเอ็นไซม์บางชนิดในกล้ามเนื้ออาจไม่ถูกทำลาย อย่างไรก็ตาม การให้ความร้อนกับเนื้อไม่ว่าจะโดยอิฐไก มักจะมีผลในการทำลายเอกติวิตีของเอ็นไซม์ส่วนใหญ่

โปรตีนของเส้นใยกล้ามเนื้อ

เมื่อโปรตีนของเส้นใยกล้ามเนื้อได้รับความร้อน มันจะถูกแปลงสภาพ (denatured) และจับเป็นก้อน (coagulate) ซึ่งจะทำให้โปรตีนแข็งตัว (protein hardening) ที่อุณหภูมิเพียง 40 °C โปรตีนจะไม่หลุดตัว แต่ที่อุณหภูมิสูงกว่านี้โปรตีนจะหลุดตัวด้วย อุณหภูมิยิ่งสูงมาก โปรตีนจะยิ่งหลุดตัวและแข็งมากขึ้น การแปลงสภาพของโปรตีนในเส้นใยกล้ามเนื้อ จะทำให้โปรตีนสูญเสียความสามารถในการอุ้มน้ำ การใช้อุณหภูมิสูงในการต้มเนื้อ จึงทำให้เนื้อสูญเสียความสามารถในการอุ้มน้ำ แม้เนื้อที่แข็งในน้ำก็สูญเสียน้ำได้เช่นกัน ดังนั้น การต้มเนื้อที่อุณหภูมิสูง

เป็นเวลานาน เนื้อจะแห้งและเสียรสชาติ

เนื้อเยื่ออเกียรพัน

เมื่อสันไยคอลลาเจนได้รับความร้อน จะเกิดการเปลี่ยนแปลงซึ่งมีผลทำให้มันละลายได้ขึ้น การเปลี่ยนแปลงขึ้นแรกคือ การหดตัวของสันไยคอลลาเจนจนเหลือความยาวหนึ่งในสามของความยาวเดิม การเปลี่ยนแปลงนี้เกิดขึ้นได้กับสันไยคอลลาเจนแม้ที่อุณหภูมิต่ำเพียง 50°C เท่านั้น และเมื่ออุณหภูมิสูงถึง $61-62^{\circ}\text{C}$ สันไยคอลลาเจนจะหดเหลือเพียงครึ่งหนึ่งของความยาวเดิม (collagen shrinkage) การเปลี่ยนแปลงนี้จะเกิดพร้อมกับการละลายได้ขึ้นของคอลลาเจน ถ้าต้มเนื้อในน้ำต่อไปอีกรยะเวลาหนึ่ง คอลลาเจนจะถูกไฮโดรไลส์ และเกิดเป็นเจลาติน ดังนั้น คอลลาเจนจะนุ่มขึ้น และสามารถอุ้มน้ำได้มากขึ้น แต่ความร้อนไม่ทำให้สันไยอีลัสตินเปลี่ยนแปลง เนื้อบางชนิดแม้จะต้มนานก็ไม่หายเหนี่ยว ทั้งนี้เนื่องจากในเนื้อมีปริมาณอีลัสตินสูง เนื้อชนิดนี้ต้องใช้อุ่นไชร์ที่ปอยโปรตีน จึงจะช่วยให้นุ่มได้

ในการหุงต้มเนื้อสัตว์ ต้องคำนึงถึงอุณหภูมิและเวลาที่ใช้ในการหุงต้ม เนื้อบางชนิดควรใช้เวลาหุงต้มเพียงทำให้เนื้อสุกพอแล้ว และไม่ควรให้อุณหภูมิภายในเนื้อสูงเกินระดับที่ทำให้โปรตีนในเนื้อแข็งตัว แต่เนื้อบางชนิดอาจต้องต้มนานและต้องใช้อุณหภูมิสูงพอควร เพื่อทำให้เนื้อนุ่ม และให้มีสีของเนื้อตามที่ต้องการ อุณหภูมิสูงสุดที่ควรใช้ในการหุงต้มเนื้อหมูคือ 77°C สำหรับเนื้อเป็ด ไก่ อุณหภูมิสูงสุดที่ควรใช้คือ $77-82^{\circ}\text{C}$ ส่วนอุณหภูมิที่พอเหมาะสมสำหรับเนื้อวัวขึ้นกับความต้องการของผู้บริโภค เนื้อวัวที่สุกขั้น rare ซึ่งเป็นที่นิยมของชาวตะวันตก มีอุณหภูมิภายในเนื้อสูง $58-60^{\circ}\text{C}$ เนื้อนี้จะสุกเฉพาะภายนอก แต่ภายในยังแดงอยู่ เนื้อจะนุ่มและชุ่ม เนื้อที่สุกขั้น medium rare มีอุณหภูมิภายใน $66-68^{\circ}\text{C}$ และอุณหภูมิที่สุกขั้น medium มีอุณหภูมิภายใน $73-75^{\circ}\text{C}$ ส่วนเนื้อที่สุกทั่วทั้งชิ้นหรือสุกขั้น well done มีอุณหภูมิภายใน $80-82^{\circ}\text{C}$ เนื้อนี้ค่อนข้างจะแข็งแห้งและไม่นุ่มเลย

โดยทั่วไปเนื้อหมูมักจะต้มให้สุกทั่วทั้งชิ้น เพราะในเนื้อหมูอาจมีพยาธิเชื้อ *trichinella spiralis* ซึ่งทำให้เกิดโรค Trichinosis ในคนได้ ไข่ของพยาธินี้สามารถแพร่ไปตามกระเพาะเลือด และไปทั่วอวัยวะต่าง ๆ ของร่างกาย ทำให้เนื้อยื่ออักเสบ มันอาจถูกทำลายและขับออกจากร่างกาย แต่ถ้าพยาธินี้อยู่ในรูปของซิส (cyst) มันอาจจะมีชีวิตอยู่ในสันไยกล้ามเนื้อเป็นปี ๆ ดังนั้น จึงควรต้มเนื้อหมูให้สุก โดยให้อุณหภูมิภายในของเนื้อหมูเท่ากับ 65°C กันบัวปอดถูกยังแล้ว

การหุงต้มเนื้อโดยใช้ความร้อนสูงมาก โปรตีนและกรดอะมิโนิสระของเนื้อมีการ

เปลี่ยนแปลงต่อไป โดยการแตกสลายเป็นผลิตภัณฑ์ที่ระเหยได้หลายชนิด ได้แก่ สารประกอบที่มีชัลเพอร์ เช่น ไฮโดรเจนชัลไฟฟ์, เมอร์แคปแทน (mercaptans), ชัลไฟฟ์และไดชัลไฟฟ์ ตลอดจนแอลดิไฮด์, คีโตน, แอลกอฮอล์, เอมินที่ระเหยง่ายและอื่น ๆ องค์ประกอบของลิปิดอาจแตกสลายไปเป็นผลิตภัณฑ์ที่ระเหยง่ายได้ด้วย เช่น แอลดิไฮด์, คีโตน, แอลกอฮอล์, กรดหรือไฮโดรคาร์บอน สารประกอบที่ระเหยได้เหล่านี้ซึ่งมีอยู่ในมันและเนื้อสัตว์ส่วนที่มีไขมันน้อย มีส่วนช่วยให้เนื้อที่ต้มสุกมีกลิ่นรสดี

สีของเนื้อ

ความร้อนทำให้สีแดงของเนื้อสด (ไมโอโกลบิน) เปลี่ยนเป็นสีน้ำตาลของเนื้อสุก การเกิดสีน้ำตาลที่ผิวของเนื้อย่างและเนื้อบน เกิดจากปฏิกิริยาระหว่างหมู่อะมิโนของโปรตีน ในกล้ามเนื้อและน้ำตาลรีดิวส์ (reducing sugars) ซึ่งมีอยู่ในเนื้อยื่อ (ปฏิกิริยาเมลาร์ด) ส่วนการเปลี่ยนสีภายในเนื้อเกิดจากการแปลงสภาพ (denaturation) ของไมโอโกลบิน ไมโอโกลบินเริ่มเปลี่ยนสีที่อุณหภูมิ 50° โดยเปลี่ยนจากสีม่วงแดงไปเป็นสีแดงสด เนื่องจากไมโอโกลบินรวมกับออกซิเจนกิดเป็นออกซิไมโอโกลบิน ที่อุณหภูมิ 65-68° ออกซิไมโอโกลบินเริ่มสลายตัวให้สีน้ำตาลของ denatured globin hemichrome ความร้อนภายในเนื้อที่สุกข้น rare ยังไม่เพียงพอที่จะทำให้ไมโอโกลบินถูกแปลงสภาพ ดังนั้น ภายในเนื้อยังคงเป็นสีแดง เนื้อวัวจะเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาลสมบูรณ์ที่อุณหภูมิประมาณ 70°

ไขมัน

ไขมันส่วนใหญ่แทรกอยู่ในคอลลาเจน และบางส่วนแทรกอยู่ในเส้นใยกล้ามเนื้อ ความร้อนทำให้ไขมันละลายให้ลอกออกจากชั้นเนื้อ การละลายของคอลลาเจนทำให้เกิดช่องทางที่ไขมันสามารถแพร่กระจายไปได้ การแพร่กระจายของไขมันไปทั่วกล้ามเนื้อจะช่วยขวางกั้น มิให้เกิดการสูญเสียน้ำในระหว่างหุงต้ม ดังนั้นเนื้อที่มีไขมันแทรกอยู่ จะหดตัวน้อยระหว่างการหุงต้ม ทำให้เนื้อยังคงชุ่มอยู่ ไขมันยังช่วยให้เนื้อย่างไม่แห้งเกินไป และลดการสูญเสียน้ำจากเนื้อด้วย

คุณค่าทางโภชนาการ

ความร้อนอาจมีผลต่อปริมาณของวิตามินในเนื้อด้วย ขึ้นกับปริมาณความร้อนและระยะเวลาที่หุงต้ม โดยปกติวิตามินบีหนึ่ง จะถูกทำลายได้ง่ายที่สุด จึงเกิดการสูญเสียมากที่สุด

ส่วนวิตามินบีสอง และในอาชีนสูญเสียไปเพียงเล็กน้อย แร่ธาตุและวิตามินอาจละลายในน้ำที่ใช้หุงต้ม การกินซุปเนื้อและการใช้ซุปเนื้อในการประกอบอาหาร จะช่วยให้สูญเสียอาหารเหล่านี้น้อยลง ในน้ำซุปเนื้อมีวิตามินที่ละลายน้ำและแร่ธาตุสูง น้ำซุปเนื้อยังมีรสอร่อยและช่วยเรียกน้ำย่อย ทำให้รับประทานอาหารได้มากขึ้น ชาวตะวันตกจึงนิยมรับประทานน้ำซุปก่อนอาหารเสมอ

6.10 วิธีหุงต้มเนื้อสัตว์

การหุงต้มเนื้อสัตว์ไม่ว่าจะใช้วิธีใด การที่จะให้ได้น้ำสุกที่มีสิน่ารับประทาน เนื้อนุ่ม และมีกลิ่นรสดีนั้น อุณหภูมิและระยะเวลาที่หุงต้มสำคัญมาก ถ้าใช้เวลานานเกินไป โปรดีนในเนื้อสัตว์จะแข็งตัวและหดตัว เนื้อจะแห้งและมีกลิ่นรสที่ไม่ดี อุณหภูมิและเวลาที่ต้องใช้ในการหุงต้มเนื้อด้วยวิธีใดวิธีหนึ่งนั้น ขึ้นกับส่วนประกอบของเนื้อสัตว์ ขนาดความหนาและรูปลักษณะของชิ้นเนื้อนั้นด้วย สำหรับเนื้อที่ตัดเป็นชิ้นบาง ผู้ประกอบอาหารที่ชำนาญจะสามารถออกแบบจุดที่จะยุติการให้ความร้อน โดยเพียงแต่พิจารณาสีและเนื้อสัมผัสดของชิ้นเนื้อนั้น สำหรับเนื้อชิ้นหนา ต้องเสียบทeroโมมิเตอร์เข้าไปในส่วนหนาที่สุดของชิ้นเนื้อ จนถึงชิ้นในสุดเพื่อวัดอุณหภูมิ จึงจะทราบระดับความสุกของเนื้อตามที่ต้องการ

1. การหุงต้มโดยใช้ความร้อนแห้ง (Dry heat cookery)

ได้แก่การย่างและการอบแบบแห้ง ซึ่งใช้อากาศเป็นตัวนำความร้อน และการทอดซึ่งใช้น้ำมันเป็นตัวนำความร้อน วิธีเหล่านี้เหมาะสมสำหรับเนื้อนุ่ม เพราะเวลาที่ใช้ในการหุงต้มน้อยเกินกว่าที่จะทำให้เนื้อยื่นเยื้อเกี่ยวพันแตกสลาย เนื้อนุ่มได้แก่ เนื้อสันในของวัว เนื้อหมู เนื้อไก่อ่อน ปลาและกุ้ง เป็นต้น เนื้อบดไม่ว่ามาจากการส่วนใดของสัตว์ ก็ถือว่าเป็นเนื้อนุ่ม

ก. การย่างเนื้อ (Broiling) ในยุโรปและอเมริกานิยมย่างเนื้อในเตาอบ ซึ่งมีไฟอยู่เหนือและใต้ถาดที่ใส่เนื้อ เมื่อย่างจนด้านหนึ่งของเนื้อเป็นสีน้ำตาลแล้ว ก็กลับอีกด้านหนึ่งจนได้สีน้ำตาลเช่นกัน อาจต้องใช้มีดกรีดส่วนที่เป็นไขมันเพื่อให้เนื้อม้วนตัว และควรวางชิ้นเนื้อที่หนาให้ใกล้กับไฟมากกว่าเนื้อชิ้นบาง

การย่างเนื้อด้วยใช้เตาถ่านเป็นวิธีที่นิยมมาก วิธีนี้ทำให้เนื้อมีกลิ่นรสดี เพราะเนื้อที่ย่างจะได้กลิ่นคันพิเศษจากถ่านที่เผาไหม้ และกลิ่นคันจากไขมันที่หลอมบนเตาไฟ อุณหภูมิที่ใช้ในการย่างมักจะต่ำกว่าการย่างในเตาอบ

การทอดคล้ายกับการย่างโดยใช้น้ำมันเป็นตัวนำความร้อนแทนอากาศ การทอดแบ่ง

เป็น 2 แบบคือ การทอดโดยใช้น้ำมันน้อยกับการทอดโดยใช้น้ำมันมากจนท่วมชิ้นเนื้อ การทอดใช้เวลาเพียงสั้น ๆ จึงควรใช้เนื้อนุ่มและไม่ควรหั่นเนื้อหนาเกินไป เพราะเนื้อข้างนอกอาจจะสุกเกรียม แต่ด้านในยังไม่สุก การทอดเนื้อชิ้นหนาควรใช้ไฟอ่อน ๆ

ข. การอบแห้ง (Roasting) วิธีนี้เหมาะสมสำหรับเนื้อนุ่มเท่านั้น โดยนำชิ้นเนื้อไปอบในเตาอบที่อุณหภูมิ 150-175°ซ. เนื้อที่อบควรมีชั้นไขมันหุ้มอยู่รอบ ๆ เพื่อป้องกันการสูญเสียน้ำถ้าเป็นเนื้อชิ้นใหญ่ ควรสอดเทอร์โมมิเตอร์เข้าไปในชิ้นเนื้อ เพื่อวัดอุณหภูมิภายในเนื้อ และอาจใช้อุณหภูมิต่ำลงเล็กน้อย (120°ซ.) และใช้เวลาอบนานมากขึ้น ไม่ควรเติมน้ำ และไม่ควรเอาฝาครอบเนื้อไว้

2. การหุงต้มโดยใช้ความร้อนเปียก (Moist heat cookery)

ได้แก่ การต้ม ดุ้นหรือนึ่ง โดยมีน้ำหรือไวน้ำเป็นตัวนำความร้อน วิธีนี้ใช้เวลานาน เพียงพอที่จะทำให้เนื้อเปื่อย จึงเหมาะสมสำหรับเนื้อส่วนที่ค่อนข้างเหนียว เช่น เนื้อรักที่มีพังผืดมาก เนื้อควาย ไก่แก่ เป็นต้น

อย่างไรก็ตาม อาจใช้วิธีหุงต้มแบบความร้อนเปียกกับเนื้อส่วนที่นุ่มได้ และอาจใช้ความร้อนแห้งกับเนื้อส่วนที่เหนียว ก็ได้ โดยการลดหรือเพิ่มเวลาตามความเหมาะสม เช่น การลวกเนื้อส่วนที่นุ่มเป็นการใช้ความร้อนเปียกโดยใช้เวลาเพียงสั้น ๆ หรือเอาเนื้อส่วนที่เหนียว มาอบแห้งที่อุณหภูมิต่ำเป็นเวลาหลายชั่วโมง ก็ทำให้เนื้อนุ่มได้ ไม่ว่าจะใช้วิธีใดในการหุงต้ม ต้องคำนึงถึงระยะเวลาในการหุงต้ม ถ้าใช้เวลาในการหุงต้มนานเกินไป เนื้อนุ่มอาจจะกลlays เป็นเนื้อเหนียว เพราะโปรตีนในเนื้อแข็งตัวจนทำให้เนื้อหดตัว เนื้อจะแห้งและมีรสชาติไม่ดี

ก. การอบแบบมีน้ำ (Braising) วิธีนี้เป็นการอบเนื้อในน้ำ โดยใส่เนื้อในภาชนะที่มีฝาปิดมิดชิดและใส่น้ำเล็กน้อย เติมเครื่องปรุง ซอส เครื่องเทศหรือแป้ง เพื่อให้มีกลิ่นรสตามที่ต้องการ แล้วปิดฝา ลดไฟเหลือเพียงให้เดือดบุบ ๆ แต่ไม่ถึงกับเดือดพลา่น หรืออาจอบในเตาอบที่มีอุณหภูมิต่ำ ก็ได้ ระหว่างอบควรเติมน้ำบ้างเพื่อมีไห้เนื้อแห้ง

การอบหม้อดิน การอบกระทะหรือการผัดแล้วครอบทิ้งไว้ ก็เป็นวิธีหุงต้มโดยใช้ความร้อนเปียก การอบเนื้อด้วยห่อเนื้อด้วยวัสดุกันการระเหยของน้ำในเตาอบ และการเผาปลาที่พอกโคลนหรือห่อด้วยใบตอง ก็เป็นการอบแบบมีน้ำ โดยนำในเนื้อไม่ระเหยไป จึงมีส่วนช่วยในการหุงต้มต่อไป

เนื้อชิ้นหนาซึ่งมีปริมาณเนื้อเยื่อเกี้ยวพันมาก สามารถใช้วิธีหุงต้มแบบนี้ โดยการต้มเนื้อในน้ำ น้ำจะໄอดีโรลลิสเส้นไปคลอลลาเจนไปเป็นเจลาติน การหุงต้มในน้ำที่อุณหภูมิต่ำ

แต่ใช้เวลานาน สามารถทำให้คอลลาเจนเปลี่ยนเป็นเจลatin โดยไม่ทำให้ปรตินของเส้นใยกล้ามเนื้อแข็งตัว การหุงต้มนี้ไม่มีผลต่ออีลาสติน ดังนั้น เนื้อที่ต้มนานแล้วยังไม่นุ่ม แสดงว่าเนื้อนั้นมีปริมาณอีลาสตินสูง

ข. การหุงต้มในน้ำ (Cooking in water) วิธีนี้ได้แก่ การต้มเนื้อในน้ำเพื่อทำแกงจืดเนื้อตุ๋น แกงเผ็ดและสูตร เป็นต้น

การเคี่ยวเนื้ออาจใช้เนื้อหรือเนื้อที่กัดน้ำมันจนผิวนอกเป็นสีน้ำตาลก่อน วางแผนเนื้อในหม้อกับลีก เติมน้ำจนท่วมเนื้อ เติมเครื่องปรุงตามที่ต้องการ และปิดฝาให้แน่น ใช้ความร้อนต่ำเคี่ยวจนเนื้อเปื่อย เนื้อจะเหนียวและขึ้นใหญ่ต้องใช้เวลาเคี่ยวนาน จึงจะทำให้เปื่อยยุ่ยได้ เช่น การเคี่ยวเนื้อวัวชั้นใหญ่เพื่อทำแกงมัสมั่น ถ้าเป็นเนื้อสะโพกต้องใช้เวลาเคี่ยว 2 ชั่วโมง เนื้อสมอึนใช้เวลาประมาณ 3 ชั่วโมง ถ้าเป็นเนื้อจากบริเวณห้องใช้เวลานานถึง 5 ชั่วโมง ถ้าเป็นเนื้อชั้นเล็กสำหรับทำแกงเขียวหวาน ใช้เวลาเคี่ยวเพียง 1 ชั่วโมงก็เปื่อย

3. การหุงต้มโดยใช้เครื่องไมโครเวฟ (Microwave cookery)

วิธีนี้เป็นวิธีที่ทันสมัย รวดเร็ว และมีการสูญเสียคุณค่าทางโภชนาการของเนื้อน้อยกว่าวิธีอื่น ๆ หลักการทำงานของเครื่องไมโครเวฟอาศัยการเปลี่ยนพลังงานไมโครเวฟไปเป็นพลังงานความร้อน โดยผลของความเสียดทานที่เกิดจากการหมุนของโมเลกุลเมื่อโมเลกุลเกิดแรงกระแทกคลื่นรังสีแม่เหล็กไฟฟ้าที่เปลี่ยนแปลงขั้นลงอย่างรวดเร็ว ความถี่ที่ใช้กับเครื่องไมโครเวฟคือ 915 และ 2,450 เมกะเอิร์ตซ์ (megahertz) วิธีนี้ช่วยให้หุงต้มเร็วกว่าวิธีธรรมดายิ่งเท่า เนื่องจากความร้อนจากขดลวดด้านนอกใช้เพื่อทำให้ผิวนอกของเนื้อเป็นสีน้ำตาล ในขณะที่ภายในเนื้อยังคงทำให้สุกโดยรังสีไมโครเวฟ ปัจจุบันเครื่องไมโครเวฟใช้กันแพร่หลายในการหุงต้มเนื้อสัตว์ในโรงงานผลิตอาหารสำเร็จรูป และยังนิยมใช้สำหรับการหุงต้มตามบ้านด้วย