

บทที่ 4

ผลการทดลองและวิจารณ์

การศึกษาผลของแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัมผลมะม่วงต่อการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพและทางเคมีระหว่างการสุกของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์และมหาชน ในช่วงระยะเวลาการบ่มให้สุกนาน 12 วัน ได้ผลการทดลองดังแสดงในตารางที่ 4.1 ถึง 4.11 และรูปที่ 4.1 ถึง 4.17

4.1 การเปลี่ยนแปลงทางกายภาพ

4.1.1 สีเปลือก (Peel colour)

ผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงค่าสีเปลือกของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ แสดงดังตารางที่ 4.1 และรูปที่ 4.1 - 4.5 ผลการทดลองพบว่าระหว่างการสุกของผลมะม่วงค่า L^* เพิ่มขึ้นเล็กน้อยในช่วงแรกและค่อนข้างคงที่ในช่วงหลังของการสุก โดยผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 9 กรัมต่อกิโลกรัมมีค่า L^* เพิ่มขึ้นจาก 59.87 ± 0.09 เมื่อเริ่มต้นเป็น 73.58 ± 0.90 ในวันที่ 3 ของการบ่ม ผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่า L^* เพิ่มขึ้นช้ากว่าที่ระดับ 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในวันที่ 3, 6 และ 9 วันของการบ่ม แต่ในวันที่ 12 ค่า L^* ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์มีค่าลดลงเล็กน้อยในขณะที่ค่า L^* ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0 กรัมต่อกิโลกรัม ยังคงมีค่าเพิ่มขึ้น และมีค่าเฉลี่ยน้อยกว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม และค่า L^* เฉลี่ยในทุกระดับแคลเซียมคาร์ไบด์ มีค่าไม่แตกต่างกันในวันที่ 3, 6, 9 และ 12 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ค่า a^* ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์เพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วง 6 วันแรกของการบ่ม โดยผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 6 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่า a^* เพิ่มขึ้นจาก -17.41 ± 1.55 เมื่อเริ่มต้น เป็น 3.12 ± 2.52 แต่ค่า a^* ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 0 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่าเพิ่มขึ้นช้ากว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในทุกระดับตลอดระยะเวลาการบ่ม โดยผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่า a^* เพิ่มขึ้นตลอดระยะเวลาการบ่มและไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ตารางที่ 4.1 ค่าสีเปลือกผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ปริมาณที่แตกต่างกัน 4 ระดับในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน

ปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ (กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง)	ระยะเวลาการบ่ม (วัน)					X
	0	3	6	9	12	
	L*					
0	59.87 ± 0.09	57.91 ± 1.46	57.99 ± 1.06	61.54 ± 4.02	70.10 ± 4.41	61.08 a
3	59.87 ± 0.09	72.53 ± 1.79	70.26 ± 5.89	72.22 ± 0.49	71.81 ± 0.36	69.39 b
6	59.87 ± 0.09	72.97 ± 1.42	73.46 ± 0.68	73.11 ± 0.75	69.94 ± 0.17	69.74 b
9	59.87 ± 0.09	73.58 ± 0.90	72.87 ± 1.35	72.20 ± 1.52	69.85 ± 0.42	69.87 b
\bar{X}	59.87 a	68.90 b	69.25 b	69.85 b	70.42 b	
	a*					
0	-17.41 ± 1.55	-16.72 ± 0.26	-13.75 ± 4.17	-13.12 ± 3.83	-4.55 ± 6.99	-13.11 a
3	-17.41 ± 1.55	-6.48 ± 1.98	-2.26 ± 10.96	5.68 ± 2.53	7.34 ± 0.27	-2.62 b
6	-17.41 ± 1.55	-5.46 ± 1.12	3.12 ± 2.52	6.63 ± 0.36	9.47 ± 0.32	-0.73 b
9	-17.41 ± 1.55	-1.01 ± 2.72	4.71 ± 2.15	6.83 ± 1.05	9.97 ± 0.03	0.62 b
\bar{X}	-17.41 a	-7.42 b	-2.05 bc	1.51 cd	5.56 d	
	b*					
0	25.28 ± 2.11	27.35 ± 1.76	28.58 ± 4.15	36.11 ± 7.61	48.22 ± 7.74	33.11 a
3	25.28 ± 2.11	49.55 ± 0.98	52.83 ± 10.46	61.23 ± 2.26	60.54 ± 2.23	49.89 b
6	25.28 ± 2.11	51.30 ± 1.77	56.83 ± 1.86	59.43 ± 0.61	57.87 ± 2.78	50.14 b
9	25.28 ± 2.11	53.54 ± 3.58	59.09 ± 1.92	57.66 ± 0.75	57.24 ± 0.55	50.56 b
\bar{X}	25.28 a	45.44 b	49.33 bc	53.61 bc	55.97 c	
	Hue angle					
0	124.56 ± 0.95	121.51 ± 1.57	114.89 ± 7.73	112.83 ± 7.22	96.60 ± 8.77	114.08 a
3	124.56 ± 0.95	97.82 ± 3.00	94.31 ± 14.17	84.76 ± 2.25	83.04 ± 0.03	96.90 b
6	124.56 ± 0.95	96.12 ± 1.49	86.98 ± 2.58	83.62 ± 0.30	80.68 ± 0.46	94.39 b
9	124.56 ± 0.95	91.22 ± 3.04	85.38 ± 2.16	83.21 ± 1.10	80.34 ± 0.63	92.94 b
\bar{X}	124.56 a	101.67 b	95.40 bc	91.11 cd	85.17 d	
	Chroma					
0	34.30 ± 3.20	32.17 ± 1.34	32.21 ± 4.48	39.42 ± 6.64	48.95 ± 7.22	37.71 a
3	34.30 ± 3.20	50.18 ± 0.46	53.90 ± 8.97	61.56 ± 2.40	60.99 ± 2.26	52.48 b
6	34.30 ± 3.20	51.61 ± 1.63	57.04 ± 1.87	59.81 ± 0.64	58.65 ± 2.76	52.58 b
9	34.30 ± 3.20	53.68 ± 3.66	58.80 ± 2.48	58.07 ± 0.67	55.37 ± 3.94	52.34 b
\bar{X}	34.30 a	46.91 b	50.49 bc	54.71 c	56.00 c	

หมายเหตุ: - ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าตัวเลขเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
- ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวทั้งแนวดิ่งและแนวนอน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ค่า b^* เพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วง 3 วันแรกของการบ่ม โดยผลมะม่วงด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 6 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่า b^* เพิ่มขึ้นจาก 25.28 ± 2.11 เมื่อเริ่มต้น เป็น 51.30 ± 1.77 และค่า b^* ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 0 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่าเพิ่มขึ้นช้ากว่าผลที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ทั้ง 3 ระดับ แต่ผลการวิเคราะห์ทางสถิติพบว่าทั้ง 3 ระดับมีค่าไม่แตกต่างกันโดยเมื่อบ่มผลมะม่วงได้ 3, 6 และ 9 วัน ค่า b^* เฉลี่ยของทุกระดับแคลเซียมคาร์ไบด์ มีค่าไม่แตกต่างกัน แต่มีค่าน้อยกว่าผลมะม่วงที่บ่มนาน 12 วัน อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$) โดยผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 3 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่า b^* สูงสุดในวันที่ 9 ซึ่งช้ากว่าที่ระดับ 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ซึ่งมีค่าเพิ่มสูงสุดในวันที่ 6 ของการบ่ม

ค่า H^0 ของผลมะม่วงลดลงอย่างรวดเร็วในวันที่ 3 ของการบ่ม คือเมื่อใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ 6 กรัมต่อกิโลกรัม ลดลงจาก 124.56 ± 0.95 เมื่อเริ่มต้น เป็น 96.12 ± 1.49 แต่ค่า H^0 ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 0 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่าลดลงช้ากว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในทุกระดับ และค่า H^0 ของผลที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 9 กรัมต่อกิโลกรัมมีค่าลดลงเร็วกว่าที่ระดับ 3 และ 6 กรัมต่อกิโลกรัม โดยค่าเฉลี่ยรวมทุกระดับในวันที่ 6 และ 9 มีค่าไม่แตกต่างกัน แต่มีค่ามากกว่าผลมะม่วงที่บ่มนาน 12 วัน และแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ค่า C^* ของผลมะม่วงมีค่าเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วงวันที่ 3 ของการบ่ม จาก 34.30 ± 3.20 เมื่อเริ่มต้นเป็น 51.61 ± 1.63 เมื่อใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ 6 กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง และค่า C^* ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 9 กรัมต่อกิโลกรัมมีค่าสูงสุดในวันที่ 3 ในขณะที่ระดับ 3 และ 6 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่าสูงสุดในวันที่ 6 ของการบ่ม และผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 0 กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง มีค่าเพิ่มขึ้นช้ากว่าผลที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ทั้ง 3 ระดับ โดยทั้ง 3 ระดับมีค่า C^* ไม่แตกต่างกันแต่แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$) เมื่อเปรียบเทียบกับผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 0 กรัมต่อกิโลกรัม

ผลมะม่วงพันธุ์มหาชนก

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงค่าสีเปลือกของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกแสดงดังตารางที่ 4.2 และรูปที่ 4.2 ผลการทดลองพบว่า ค่า L^* ของผลมะม่วงเพิ่มขึ้นเล็กน้อยในช่วง 3 วันแรกของการบ่มโดยเพิ่มขึ้นจาก 58.10 ± 6.92 เมื่อเริ่มต้นเป็น 71.21 ± 1.09 ในวันที่ 3 เมื่อใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ 3 กรัมต่อกิโลกรัม และค่า L^* ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ทุกระดับ มีค่าไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และเมื่อระยะเวลาในการบ่มที่นานขึ้นค่า L^* มีค่ามากขึ้นโดยในวันที่ 6 มีค่า L^* เฉลี่ยของทุกระดับมากกว่าในวันที่ 3 และวันเริ่มต้น แต่เมื่อวันที่ 12 ค่า L^* กลับเริ่มลดลง แต่ยังคงมีค่ามากกว่าวันเริ่มต้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ตารางที่ 4.2 ค่าสีเปลือกผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ปริมาณที่แตกต่างกัน 4 ระดับในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน

ปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ (กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง)	ระยะเวลาการบ่ม (วัน)					\bar{X}
	0	3	6	9	12	
	L*					
0	58.10 ± 6.92	70.20 ± 2.28	70.23 ± 1.08	69.31 ± 1.38	68.99 ± 1.27	67.90 a
3	58.10 ± 6.92	71.21 ± 1.09	69.74 ± 6.83	69.26 ± 1.32	65.86 ± 1.42	66.77 a
6	58.10 ± 6.92	70.26 ± 0.70	68.84 ± 1.41	68.62 ± 0.72	66.42 ± 1.40	66.99 a
9	58.10 ± 6.92	70.71 ± 0.77	68.78 ± 1.15	68.30 ± 1.65	65.85 ± 1.56	66.89 a
\bar{X}	60.79 a	70.60 d	68.65 c	68.87 c	66.78 b	
	a*					
0	-14.12 ± 2.38	1.26 ± 2.08	10.16 ± 0.36	11.07 ± 0.58	12.26 ± 0.63	4.32 a
3	-14.12 ± 2.38	2.81 ± 0.61	11.05 ± 0.45	11.92 ± 1.41	13.07 ± 0.54	5.14 a
6	-14.12 ± 2.38	5.17 ± 2.77	11.03 ± 1.05	11.45 ± 1.47	12.89 ± 0.40	5.47 a
9	-14.12 ± 2.38	7.51 ± 1.37	10.90 ± 0.36	12.63 ± 0.53	13.14 ± 0.50	6.20 a
\bar{X}	-13.17 a	4.19 b	10.79 c	11.77 cd	12.84 d	
	b*					
0	35.21 ± 9.49	50.45 ± 0.66	54.38 ± 4.25	54.13 ± 0.82	52.05 ± 1.23	48.88 a
3	35.21 ± 9.49	53.82 ± 2.40	56.81 ± 2.26	55.27 ± 2.13	50.96 ± 1.19	50.05 a
6	35.21 ± 9.49	52.29 ± 0.65	55.25 ± 6.11	54.55 ± 2.90	51.75 ± 1.54	49.44 a
9	35.21 ± 9.49	53.54 ± 4.22	53.46 ± 2.71	52.64 ± 1.52	48.83 ± 3.27	48.37 a
\bar{X}	33.37 a	52.52 bc	54.98 d	54.15 cd	50.90 b	
	Hue angle					
0	110.20 ± 9.65	88.71 ± 2.53	81.08 ± 3.30	78.45 ± 0.43	71.64 ± 8.33	86.62 a
3	110.20 ± 9.65	86.96 ± 0.78	78.97 ± 0.61	77.80 ± 1.64	75.61 ± 0.38	86.51 a
6	110.20 ± 9.65	84.42 ± 2.97	78.64 ± 1.25	78.10 ± 1.65	75.99 ± 0.04	86.08 a
9	110.20 ± 9.65	81.87 ± 1.95	78.40 ± 0.49	76.48 ± 0.88	75.19 ± 1.51	85.04 a
\bar{X}	113.24 d	85.50 c	79.27 b	77.71 b	74.61 a	
	Chroma					
0	39.49 ± 9.50	50.53 ± 0.69	55.17 ± 4.02	55.26 ± 0.92	56.46 ± 4.23	50.72 a
3	39.49 ± 9.50	53.90 ± 2.36	57.88 ± 2.24	56.56 ± 1.96	52.63 ± 1.27	51.44 a
6	39.49 ± 9.50	52.60 ± 0.87	56.36 ± 6.08	55.78 ± 2.80	53.33 ± 1.60	50.86 a
9	39.49 ± 9.50	54.10 ± 4.07	54.58 ± 2.69	54.15 ± 1.38	50.50 ± 3.29	49.91 a
\bar{X}	36.21 a	52.78 b	56.00 c	55.44 c	53.23 b	

- หมายเหตุ:
- ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าตัวเลขเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
 - ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวทั้งแนวดิ่งและแนวนอน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ค่า a^* ของผลมะม่วงมีค่าเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วง 3 วันแรกของการบ่มและเพิ่มขึ้นอย่างช้าๆ ในภายหลัง โดยค่า a^* ของผลมะม่วงเพิ่มขึ้นจาก -14.12 ± 2.38 เมื่อเริ่มต้นเป็น 5.17 ± 2.77 ในวันที่ 3 เมื่อบ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 6 กรัมต่อกิโลกรัม และไม่แตกต่างกับที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม โดยเมื่อบ่มผลมะม่วงนานขึ้นค่า a^* มีเพิ่มมากขึ้นโดยในวันที่ 6 และ 9 มีค่าสูงกว่าวันที่ 3 แต่ในวันที่ 9 และ 12 มีค่าไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ค่า b^* ของผลมะม่วงมีค่าเพิ่มขึ้นในช่วง 3 วันแรกของการบ่มหลังจากนั้น ค่อนข้างที่และมีแนวโน้มลดลงหลังจากวันที่ 9 โดยมีค่าไม่แตกต่างกับวันที่ 3 และเมื่อบ่มผลมะม่วงด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 3 กรัมต่อกิโลกรัม ในวันที่ 3 มีค่า b^* เพิ่มขึ้นจาก 33.21 ± 9.49 เมื่อเริ่มต้นเป็น 56.82 ± 2.40 และค่า b^* ในทุกระดับของแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ใช้ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ค่า H^0 มีค่าลดลงตลอดระยะเวลาการบ่ม โดยมีค่าลดลงมากในช่วง 3 วันแรกของการบ่มคือ ลดลงจาก 110.20 ± 9.65 เมื่อเริ่มต้นเป็น 86.96 ± 0.78 ในวันที่ 3 เมื่อบ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 3 กรัมต่อกิโลกรัมและไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ เมื่อเปรียบเทียบกับผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม และเมื่อบ่มได้นาน 6 และ 9 วัน ผลมะม่วงมีค่าไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ค่า C^* มีค่าเพิ่มขึ้นในช่วง 3 วันแรกของการบ่ม หลังจากนั้นแนวโน้มคงที่ตลอดระยะเวลาการบ่ม โดยมีค่าเพิ่มขึ้นจาก 39.49 ± 9.50 เมื่อเริ่มต้นเป็น 53.90 ± 2.36 ในวันที่ 3 ของการบ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 3 กรัมต่อกิโลกรัม ส่วนในวันที่ 6 และ 9 มีค่า C^* ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ แต่ในวันที่ 12 ค่า C^* ลดต่ำลงมากกว่าในวันที่ 6 และ 9 แต่ไม่แตกต่างกับวันที่ 3 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

4.1.2 สีเนื้อมะม่วง (flesh colour)

ผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงของสีเนื้อของผลมะม่วงโชคอนันต์ แสดงดังตารางที่ 4.3 และรูปที่ 4.6 - 4.10 ผลการทดลองพบว่า ค่า L^* ของเนื้อมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์มีค่าลดลงในช่วง 3 วันแรก คือ ลดลงจาก 84.90 ± 0.19 เมื่อเริ่มต้น เป็น 75.03 ± 1.54 ในวันที่ 3 ของการบ่มเมื่อใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 3 กรัมต่อกิโลกรัม โดยค่า L^* ของเนื้อมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัมมีค่าลดลงมากกว่าที่ระดับ 0 กรัมต่อกิโลกรัม และค่า L^* ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในระดับ 3, 6 และ 9 กรัม มีค่าไม่แตกต่างกันอย่างมี

นัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$) ในขณะที่ค่า L^* ของเนื้อมะม่วงที่ระดับ 0 กรัมต่อกิโลกรัม ลดลงช้ากว่าที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับอื่นๆ

ค่า a^* ของเนื้อมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์มีค่าเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วง 3 – 6 วันแรกของการบ่ม โดยมีค่าเพิ่มขึ้นจาก -5.31 ± 0.65 เมื่อเริ่มต้นเป็น 6.06 ± 0.61 ในวันที่ 6 ของการบ่มเมื่อใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 6 กรัมต่อกิโลกรัม ซึ่งไม่แตกต่างกับที่ระดับ 3 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในขณะที่ค่า a^* ของเนื้อมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 0 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่าเพิ่มขึ้นช้ากว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับอื่นๆ และค่า a^* ของเนื้อมะม่วงเมื่อบ่มได้นาน 9 และ 12 วัน ค่า a^* มีค่าไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ค่า b^* ของเนื้อมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์เพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วงวันที่ 3 ของการบ่ม โดยมีค่าเพิ่มขึ้นจาก 34.87 ± 1.08 เป็น 66.49 ± 0.38 เมื่อใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 3 กรัมต่อกิโลกรัม โดยค่า b^* ของเนื้อที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในระดับ 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่ามากกว่าที่ระดับ 0 กรัมต่อกิโลกรัม แสดงให้เห็นว่าค่า b^* ของเนื้อมะม่วงที่ไม่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์เพิ่มขึ้นช้ากว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ และพบว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในวันที่ 3, 6, 9 และ 12 มีค่า b^* ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ค่า H^0 ของเนื้อมะม่วง ที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ลดลงจนเห็นได้ชัดในวันที่ 6 ของการบ่ม โดยมีค่าลดลงจาก 98.63 ± 0.79 เมื่อเริ่มต้นเป็น 85.73 ± 7.79 แต่ไม่มีความแตกต่างของค่า H^0 ระหว่างผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัมในการบ่มวันที่ 3 และค่า H^0 เหลือของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในวันที่ 12 มีค่าน้อยกว่าในวันที่ 3 และ 6 แต่ไม่แตกต่างกับวันที่ 9 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ค่า C^* ของเนื้อมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์เพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วงวันที่ 3 ของการบ่มจาก 35.11 ± 1.26 เป็น 67.03 ± 0.87 เมื่อใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 6 กรัมต่อกิโลกรัม โดยค่า C^* ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 9 กรัม มีค่าสูงสุดในวันที่ 6 และลดลงในวันที่ 9 ในขณะที่ผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 6 กรัม ยังคงมีค่าเพิ่มขึ้นและค่า C^* ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 0 กรัม มีค่าเพิ่มขึ้นช้ากว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในทุกระดับ และมีค่าไม่แตกต่างกันในวันที่ 3, 6, 9 และ 12 วันของการบ่มอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ตารางที่ 4.3 ค่าสีเนื้อผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ปริมาณที่แตกต่างกัน 4 ระดับในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน

ปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ (กรัมต่อ กิโลกรัมมะม่วง)	ระยะเวลาการบ่ม (วัน)					X
	0	3	6	9	12	
	L*					
0	84.90 ± 0.19	84.00 ± 1.01	81.91 ± 6.73	80.33 ± 4.13	79.01 ± 5.93	82.03 b
3	84.90 ± 0.19	75.03 ± 1.54	73.28 ± 6.15	66.88 ± 3.36	69.09 ± 1.92	73.83 a
6	84.90 ± 0.19	75.09 ± 0.62	70.47 ± 1.38	69.29 ± 1.03	69.14 ± 1.68	73.78 a
9	84.90 ± 0.19	73.82 ± 2.38	49.71 ± 2.06	70.38 ± 1.02	68.64 ± 1.20	73.49 a
\bar{X}	84.89 c	76.98 b	73.85 b	71.72 a	71.47 a	
	a*					
0	84.90 ± 0.19	84.00 ± 1.01	81.91 ± 6.73	80.33 ± 4.13	79.01 ± 5.93	-2.30 a
3	84.90 ± 0.19	75.03 ± 1.54	73.28 ± 6.15	66.88 ± 3.36	69.09 ± 1.92	4.17 b
6	84.90 ± 0.19	75.09 ± 0.62	70.47 ± 1.38	69.29 ± 1.03	69.14 ± 1.68	3.75 b
9	84.90 ± 0.19	73.82 ± 2.38	49.71 ± 2.06	70.38 ± 1.02	68.64 ± 1.20	3.85 b
\bar{X}	-5.50 a	-1.95 b	2.91 c	7.53 d	8.85 d	
	b*					
0	34.87 ± 1.08	41.81 ± 3.79	45.07 ± 17.99	47.16 ± 8.97	55.55 ± 1.36	44.99 a
3	34.87 ± 1.08	66.49 ± 0.38	63.72 ± 11.83	68.38 ± 2.17	69.37 ± 1.76	60.66 b
6	34.87 ± 1.08	66.19 ± 1.86	71.74 ± 1.55	67.54 ± 6.38	70.90 ± 0.61	62.34 b
9	34.87 ± 1.08	57.20 ± 1.35	71.10 ± 1.61	73.29 ± 1.38	70.33 ± 1.76	61.45 b
\bar{X}	35.34 a	57.92 b	62.91 b	64.09 b	66.54 b	
	Hue angle					
0	98.63 ± 0.79	96.43 ± 0.35	95.61 ± 4.46	92.73 ± 3.47	88.71 ± 5.74	94.46 b
3	98.63 ± 0.79	87.79 ± 5.78	85.73 ± 7.79	79.45 ± 1.62	80.74 ± 1.80	86.50 a
6	98.63 ± 0.79	91.46 ± 0.84	84.89 ± 0.86	81.85 ± 1.62	81.58 ± 0.65	87.72 a
9	98.63 ± 0.79	98.12 ± 1.07	85.15 ± 85.15	83.10 ± 0.54	81.43 ± 0.37	89.32 ab
\bar{X}	98.82 d	93.45 c	87.84 b	84.28 ab	83.11 a	
	Chroma					
0	35.11 ± 1.26	42.07 ± 3.77	45.30 ± 17.79	47.42 ± 9.01	55.94 ± 13.57	45.30 a
3	35.11 ± 1.26	67.03 ± 0.78	64.44 ± 12.33	69.57 ± 2.14	70.36 ± 2.01	61.43 b
6	35.11 ± 1.26	66.23 ± 1.84	72.04 ± 1.47	68.22 ± 6.21	71.89 ± 0.67	62.79 b
9	35.11 ± 1.26	57.47 ± 17.91	71.36 ± 1.55	73.84 ± 1.34	71.27 ± 1.88	61.91 b
\bar{X}	35.77 a	58.20 b	63.29 b	64.76 b	67.28 b	

- หมายเหตุ:
- ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าตัวเลขเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
 - ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวทั้งแนวดิ่งและแนวนอน แสดงว่ามีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ผลมะม่วงพันธุ์มหาชนก

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงค่าสีเนื้อของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกแสดงดังตารางที่ 4.4 และรูปที่ 4.6-4.10 ผลการทดลองพบว่า ค่าสี L^* ของเนื้อมะม่วงมีการลดลงตลอดระยะเวลาการบ่ม ในขณะที่ L^* มีค่าไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$) ระหว่างผลมะม่วงที่บ่มและไม่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์

ค่า a^* ของเนื้อมะม่วง มีค่าเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วจนถึงวันที่ 6 ของการบ่ม หลังจากนั้นเพิ่มขึ้นอย่างช้าๆ โดยในวันที่ 12 ค่าสี a^* มีค่ามากกว่าวันที่ 3 และ 6 ของการบ่ม ค่า a^* ของเนื้อมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 9 กรัมต่อกิโลกรัม เพิ่มขึ้นเร็วกว่าผลมะม่วงที่ด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 0, 3 และ 6 กรัมต่อกิโลกรัม แต่มีค่าลดลงในวันที่ 9 ในขณะที่ค่า a^* ของสีเนื้อที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในระดับ 3 กรัมต่อกิโลกรัมยังคงมีค่าเพิ่มขึ้นหลังจากวันที่ 6 ของการบ่ม

ค่า b^* ของเนื้อมะม่วงมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นในช่วง 3 วันแรกของการบ่มและเริ่มลดลง จนในวันที่ 12 ของการบ่ม ไม่พบความแตกต่างของค่า b^* ของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม แต่ในวันที่ 6, 9 และ 12 วันของการบ่มพบว่าค่า b^* ไม่มีความแตกต่างกันในทุกระดับของแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ใช้ ($p = 0.05$)

ค่า H° ของเนื้อมะม่วงมีแนวโน้มลดลงจนถึงวันที่ 6 ของการบ่มแล้วเริ่มคงที่โดยลดลงจาก 89.14 ± 3.35 เป็น 77.31 ± 0.78 เมื่อบ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 6 กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง โดยที่ค่า H° มีค่าไม่แตกต่างกันในทุกระดับของแคลเซียมคาร์ไบด์ เช่นเดียวกับในวันที่ 3, 9 และ 12 ของการบ่ม ค่าสี H° ไม่แตกต่างกันแต่มีค่ามากกว่าวันที่ 12 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ค่า C^* ของเนื้อมะม่วงมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นใน 3 วันแรกของการบ่ม โดยเพิ่มขึ้นจาก 58.89 ± 5.40 จากเริ่มต้นเป็น 66.26 ± 0.70 และเริ่มลดลงในวันที่ 6 เมื่อใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 3 กรัมต่อกิโลกรัม โดยผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 9 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่าลดลงมากกว่าที่ระดับ 0, 3 และ 6 กรัมต่อกิโลกรัม แต่มีค่า C^* ไม่แตกต่างกัน โดยค่า C^* ของผลมะม่วงที่บ่มนาน 6 และ 9 วัน มีค่ามากกว่าในวันที่ 12 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

การบ่มผลมะม่วงให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับสูงและระยะเวลาการบ่มนานขึ้น ทำให้สีเปลือกมีความสว่างมากขึ้น การเปลี่ยนแปลงสีเปลือกจัดเป็นการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพของผลมะม่วงในระหว่างการสุกที่เห็นได้ชัดเจน โดยผลมะม่วงที่อยู่ในระยะแก่จัดและสุกมีการเปลี่ยนแปลงสีเปลือกจากสีเขียวไปเป็นสีเหลือง ซึ่งเป็นผลมาจากการเสื่อมสลายของคลอโรฟิลล์ซึ่งเป็นรงควัตถุหลักที่มีสีเขียวอยู่ในคลอโรพลาสต์ ทำหน้าที่สังเคราะห์แสงและมีการสร้างแคโรทีนอยด์ซึ่งมีสีเหลืองเพิ่มมากขึ้น จึงทำให้เปลือกผลมะม่วงเปลี่ยนแปลงเป็นสีเหลือง (ศิวพร, 2539) ทำให้ความสว่างของสีผิวมีมากขึ้น และในช่วงแรกของการสุกสีผิวมะม่วงเปลี่ยนเป็นสีเหลืองของสารสี

แคโรทีนอยด์และแซนโทฟิลล์ที่อาจมีอยู่แล้ว แต่ถูกคลอโรฟิลล์บดบังไว้ จึงปรากฏสีเด่นชัดขึ้นเมื่อคลอโรฟิลล์สลายตัวหายไป และความสว่างได้ลดลงเมื่อผลมะม่วงสุกงอม ซึ่งอาจเป็นช่วงที่มีสีแดงและสีเหลืองเพิ่มมากขึ้นจากที่มีการสังเคราะห์สารสีในกลุ่มของแคโรทีนอยด์มากขึ้น โดยจากการศึกษาปริมาณของคลอโรฟิลล์และแคโรทีนอยด์ของผลมะม่วงพันธุ์ Kent และพันธุ์น้ำดอกไม้ พบว่าคลอโรฟิลล์มีปริมาณลดลง ในขณะที่แคโรทีนอยด์มีปริมาณเพิ่มขึ้นตลอดระยะเวลาการสุก (ดิสร, 2541)

นอกจากนี้ยังมีรายงานพบว่าการเปลี่ยนแปลงปริมาณเอนไซม์ที่เกี่ยวข้องกับการสลายคลอโรฟิลล์และแคโรทีนอยด์ซึ่ง ได้แก่ เอนไซม์ chlorophyllase และ peroxidase ตามลำดับ ในผลมะม่วงพันธุ์น้ำดอกไม้และพันธุ์ทองคำพบว่าเอนไซม์ chlorophyllase มีปริมาณลดลง แต่เอนไซม์ peroxidase มีปริมาณเพิ่มขึ้น ซึ่งสอดคล้องกับปริมาณคลอโรฟิลล์ที่ลดลงในระหว่างการสุกของผลมะม่วง (Ketsa *et al.*, 1999).

สีเนื้อของผลมะม่วงขณะผลดิบมีเนื้อสีขาวจึงมีความสว่างมากทำให้ค่าสี L^* สูง เมื่อผลสุกสีเนื้อเปลี่ยนเป็นสีเหลือง ซึ่งเป็นสารสีในกลุ่มของแคโรทีนอยด์ที่เพิ่มมากขึ้น (อรรณพ, 2538 ; รุ่งอรุณ, 2545)

การศึกษาในผลมะม่วงพันธุ์มหาชนก พบว่าปริมาณเบต้า-แคโรทีน ในเปลือกเพิ่มสูงขึ้นในช่วงหลังจากวันดอกบาน 98 วัน และสูงขึ้นเรื่อยๆ จนถึงวันที่ 133 วันหลังดอกบานซึ่งทำให้เห็นถึงการพัฒนาของสีเหลืองที่มีมากขึ้น และจากการศึกษาปริมาณเบต้า-แคโรทีนในเนื้อมะม่วงพบว่ามีปริมาณมากขึ้นตามระยะความแก่ของผลมะม่วง โดยเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วเมื่อผลมีอายุ 133 วันหลังดอกบาน (สรรมงคล, 2545)

สมาพร (2545) รายงานว่าสีเปลือกของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกและโหลคอนันต์เมื่อเก็บรักษานาน 10 วัน มีค่า L^* , a^* และ b^* เพิ่มขึ้น คือ ค่า L^* เพิ่มขึ้นจาก 56.91 เป็น 67.09 และจาก 58.29 เป็น 70.86 ค่า a^* เพิ่มขึ้นจาก -14.58 เป็น 5.07 และจาก -12.54 เป็น -6.38 และค่า b^* เพิ่มขึ้นจาก 21.22 เป็น 43.49 และจาก 22.94 เป็น 41.63 ของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกและโหลคอนันต์ตามลำดับ

ตารางที่ 4.4 ค่าสีเนื้อผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ปริมาณที่แตกต่างกัน 4 ระดับในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน

ปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ (กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง)	ระยะเวลาการบ่ม (วัน)					X
	0	3	6	9	12	
	L*					
0	77.26 ± 3.23	72.14 ± 1.25	64.72 ± 1.42	68.49 ± 3.03	63.76 ± 0.87	69.60 a
3	77.26 ± 3.23	71.08 ± 1.18	65.51 ± 2.30	68.41 ± 0.97	64.37 ± 0.39	69.66 a
6	77.26 ± 3.23	73.06 ± 1.16	65.60 ± 0.46	67.41 ± 1.11	61.87 ± 2.93	69.37 a
9	77.26 ± 3.23	70.42 ± 1.34	61.52 ± 3.20	67.48 ± 1.79	53.06 ± 1.53	66.27 a
\bar{X}	78.91 c	71.68 d	67.95 c	64.34 b	60.77 a	
	a*					
0	-0.39 ± 3.56	7.96 ± 1.02	12.82 ± 0.33	14.64 ± 0.71	16.35 ± 1.80	10.28 a
3	-0.39 ± 3.56	8.09 ± 0.68	14.06 ± 0.96	15.88 ± 0.78	16.06 ± 0.55	10.74 a
6	-0.39 ± 3.56	6.61 ± 1.20	14.46 ± 1.13	15.65 ± 1.42	17.09 ± 0.68	10.68 a
9	-0.39 ± 3.56	8.67 ± 1.60	15.60 ± 1.14	15.27 ± 1.15	17.05 ± 0.52	11.24 a
\bar{X}	-0.39 a	7.83 b	14.24 c	15.36 d	16.64 c	
	b*					
0	58.84 ± 5.38	65.68 ± 0.14	62.31 ± 2.03	62.56 ± 1.00	60.00 ± 3.76	61.88 a
3	58.84 ± 5.38	65.69 ± 0.71	62.32 ± 1.76	62.45 ± 0.40	58.54 ± 1.76	61.58 a
6	58.84 ± 5.38	67.04 ± 0.37	62.81 ± 0.52	61.59 ± 0.33	59.56 ± 1.31	61.97 a
9	58.84 ± 5.38	66.29 ± 0.72	62.92 ± 3.47	62.57 ± 1.73	59.79 ± 1.87	62.08 a
\bar{X}	58.84 a	66.19 c	62.59 b	62.29 b	59.47 a	
	Hue angle					
0	89.14 ± 3.35	83.09 ± 0.93	76.02 ± 0.32	76.83 ± 0.67	74.79 ± 0.72	80.24 a
3	89.14 ± 3.35	82.99 ± 0.59	76.70 ± 1.04	75.76 ± 0.74	74.63 ± 0.61	80.11 a
6	89.14 ± 3.35	84.37 ± 1.00	77.31 ± 0.78	75.73 ± 1.19	73.98 ± 0.74	80.38 a
9	89.14 ± 3.35	82.55 ± 1.36	76.06 ± 1.91	76.27 ± 1.30	74.08 ± 0.26	79.89 a
\bar{X}	90.50 d	83.25 c	76.52 b	76.15 b	74.37 a	
	Chroma					
0	58.89 ± 5.40	66.20 ± 0.05	64.21 ± 2.02	64.25 ± 0.98	62.19 ± 4.10	63.15 a
3	58.89 ± 5.40	66.26 ± 0.70	64.05 ± 1.74	64.46 ± 0.34	60.70 ± 1.73	62.87 a
6	58.89 ± 5.40	67.39 ± 0.42	64.39 ± 0.53	63.56 ± 0.68	61.97 ± 1.25	63.24 a
9	58.89 ± 5.40	66.87 ± 0.72	62.11 ± 1.64	64.43 ± 1.51	62.18 ± 1.92	62.90 a
\bar{X}	58.89 a	66.68 d	63.69 c	64.17 c	61.76 b	

- หมายเหตุ:
- ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าตัวเลขเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
 - ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวทั้งแนวดิ่งและแนวนอน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

4.1.3 ความแน่นเนื้อ

มะม่วงพันธุ์โชคอนันต์

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงความแน่นเนื้อของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.5 และรูปที่ 4.11 ผลการทดลองพบว่าผลมะม่วงเมื่อเริ่มต้นมีความแน่นเนื้อ 114.83 ± 4.10 นิวตัน และลดลงอย่างรวดเร็วใน 3 วันแรกเมื่อบ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ โดยผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0 กรัมต่อกิโลกรัม ความแน่นเนื้อลดลงอย่างรวดเร็วเมื่อบ่มนาน 6 - 9 วัน และมีค่าต่ำสุดในวันที่ 12 ของการบ่ม ซึ่งก็มีค่าใกล้เคียงกับผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 3 กรัมต่อกิโลกรัม นาน 3 วัน และพบว่าความแน่นเนื้อของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 9 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่าลดลงมากกว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3 และ 6 กรัมต่อกิโลกรัม โดยในวันที่ 6 และ 9 ของการบ่ม มีค่าความแน่นเนื้อไม่แตกต่างกัน แต่มีค่ามากกว่าวันที่ 12 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

มะม่วงพันธุ์มหาชนก

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงความแน่นเนื้อของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.5 และรูปที่ 4.11 ผลการทดลองพบว่าผลมะม่วงเมื่อเริ่มต้นมีความแน่นเนื้อ 59.85 ± 4.95 นิวตัน และลดลงอย่างรวดเร็วใน 3 วันแรกของการบ่มโดยลดลงเหลือ 3.74 ± 0.46 นิวตัน เมื่อใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 3 กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง และค่าความแน่นเนื้อค่อนข้างคงที่ โดยในวันที่ 3 ของการบ่ม ความแน่นเนื้อของผลมะม่วงมีค่าความแน่นเนื้อสูงกว่าผลมะม่วงที่บ่มนาน 6, 9 และ 12 วัน ซึ่งไม่แตกต่างกันและไม่พบความแตกต่างความแน่นเนื้อของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ทุกระดับอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

การอ่อนนิ่มของผลไม้สามารถใช้เป็นดัชนีหนึ่งในการบ่งชี้ได้ว่าผลกำลังเข้าสู่กระบวนการสุก ซึ่งในระหว่างการสุกของผลนั้นจะมีการเปลี่ยนแปลงทั้งทางชีวเคมีและทางสรีรวิทยาเกิดขึ้น และการอ่อนนิ่มของผลไม้ก็เป็นการเปลี่ยนแปลงทางชีวเคมีที่เกิดขึ้นในระหว่างการสุกและสามารถสังเกตได้อย่างชัดเจนและไม่สามารถทำให้กลับคืนสู่สภาพเดิมได้ (สายชล, 2528) เช่น การสุกของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกมีความแน่นเนื้อลดลงอย่างรวดเร็วในวันที่ 8 ของการเก็บรักษาและพันธุ์โชคอนันต์ลดลงในวันที่ 10 ซึ่งสอดคล้องกับกิจกรรมของเอนไซม์ pectin methylesterase (PME) และ polygalacturonase (PG) ที่มีค่าสูงมากขึ้นพร้อมๆ กับการเพิ่มขึ้นของอัตราการหายใจและอัตราการผลิตเอทิลีน ในวันที่ 6 และ 8 ของการเก็บรักษา (สมาพร, 2545)

ตารางที่ 4.5 ความแน่นอนของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์และมหาชนกที่ป้อนให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ปริมาณที่ต่างกัน 4 ระดับในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน

ปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ (กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง)	ระยะเวลาการบ่ม (วัน)					X
	0	3	6	9	12	
	พันธุ์โชคอนันต์					
0	114.75 ± 4.10	104.69 ± 7.62	105.35 ± 8.53	35.14 ± 3.45	19.08 ± 7.74	75.44 a
3	114.75 ± 4.10	18.12 ± 2.55	4.64 ± 0.85	2.57 ± 0.18	2.78 ± 0.62	28.21 a
6	114.75 ± 4.10	8.20 ± 2.91	4.64 ± 0.51	2.81 ± 0.37	2.52 ± 0.59	26.23 a
9	114.75 ± 4.10	5.52 ± 0.96	4.07 ± 0.74	2.20 ± 0.27	2.32 ± 0.40	25.41 b
\bar{X}	112.96 c	34.13 b	29.68 ab	10.68 ab	6.67 a	
	พันธุ์มหาชนก					
0	59.85 ± 4.95	5.14 ± 0.86	3.04 ± 0.79	3.34 ± 0.08	2.97 ± 0.27	14.93 a
3	59.85 ± 4.95	3.74 ± 0.46	2.90 ± 0.32	2.78 ± 0.15	2.51 ± 0.16	14.61 a
6	59.85 ± 4.95	3.60 ± 0.34	3.05 ± 0.69	2.52 ± 0.12	2.38 ± 0.22	14.54 a
9	59.85 ± 4.95	2.93 ± 0.52	1.90 ± 0.61	3.21 ± 0.33	1.93 ± 0.03	14.22 a
\bar{X}	59.85 ± 4.95	3.85 b	2.96 a	2.47 a	2.45 a	

หมายเหตุ: - ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าตัวเลขเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
- ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวทั้งแนวดิ่งและแนวนอน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

4.1.4 การสูญเสียน้ำหนัก (weight loss)

มะม่วงพันธุ์โชคอนันต์

ผลการวิเคราะห์การสูญเสียน้ำหนักของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่ป้อนให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.6 และรูปที่ 4.12 ผลการทดลองพบว่าเมื่อระยะเวลาการบ่มนานขึ้น ทำให้ผลมะม่วงสูญเสียน้ำหนักมากขึ้น โดยผลที่ป้อนด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับสูงสูญเสียน้ำหนักมากกว่าการบ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับต่ำ โดยที่ระดับแคลเซียมคาร์ไบด์ 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง มีการสูญเสียน้ำหนักเฉลี่ยในวันที่ 12 เท่ากับ $12.47 \pm 1.20\%$, $13.78 \pm 2.19\%$ และ $14.99 \pm 0.86\%$ ตามลำดับ และมีค่าไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

มะม่วงพันธุ์มหาชนก

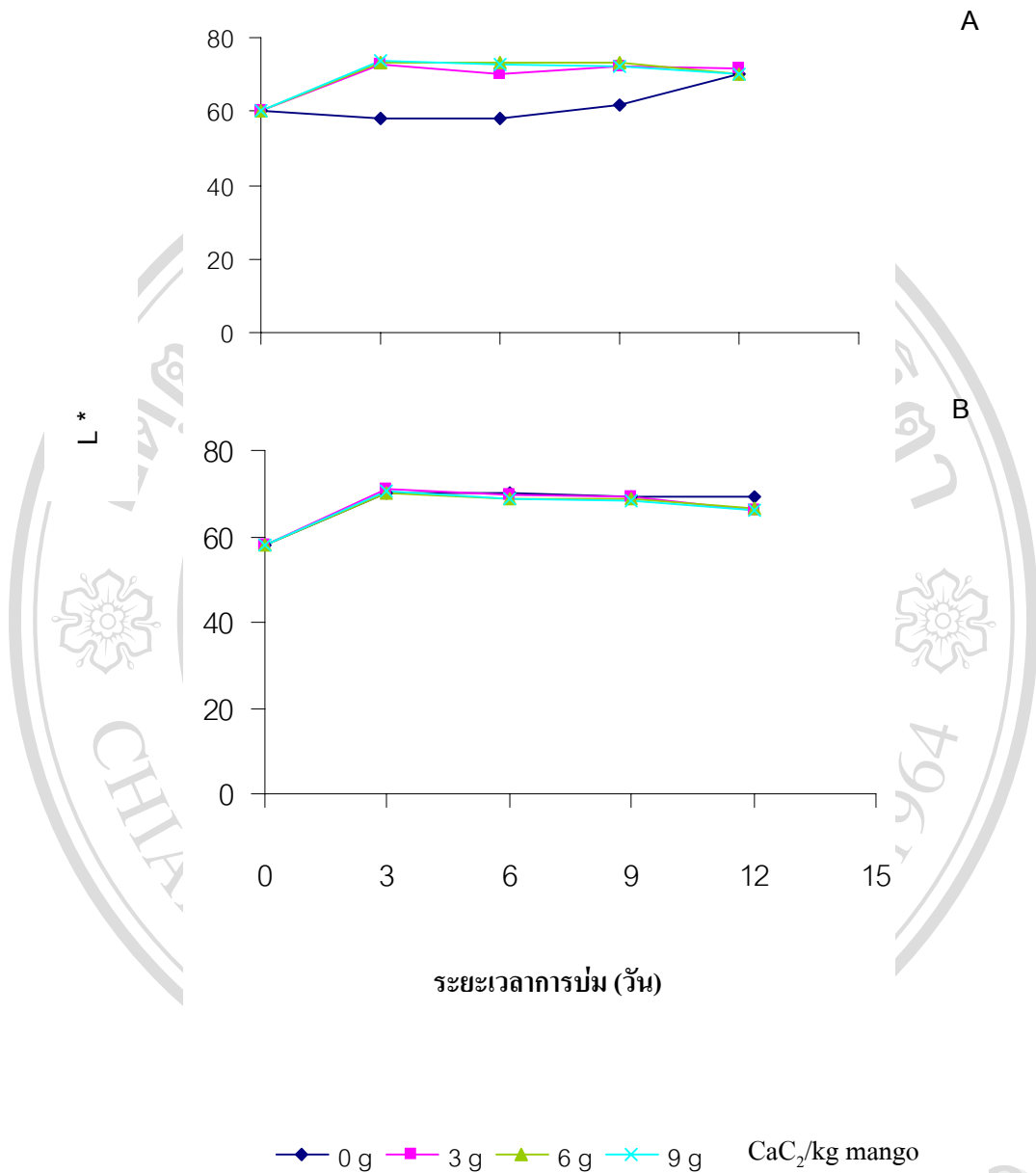
ผลการวิเคราะห์การสูญเสียน้ำหนักของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัมในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.6 และรูปที่ 4.12 ผลการทดลองพบว่าเมื่อระยะเวลาการบ่มนานขึ้น ทำให้ผลมะม่วงมีการสูญเสียน้ำหนักมากขึ้น โดยในช่วงระยะเวลาการบ่ม 3 วัน พบว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 9 กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง สูญเสียน้ำหนัก $4.75 \pm 0.71\%$ ซึ่งมากกว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 0, 3 และ 6 กรัมต่อกิโลกรัม คือมีค่าเท่ากับ $3.16 \pm 0.40\%$, $3.75 \pm 0.38\%$ และ $3.96 \pm 0.60\%$ ตามลำดับ แต่ในวันที่ 12 ของการบ่มมีการสูญเสียน้ำหนักมากกว่าในวันที่ 0, 3, 6 และ 9 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

การสูญเสียน้ำหนักของผลผลิตส่วนใหญ่เกิดจากการสูญเสียน้ำ เนื่องจากความแตกต่างของความชื้นสัมพัทธ์ และความดันไอ (vapor pressure) ระหว่างภายในผลผลิตกับอากาศที่อยู่รอบๆ ผลผลิต ทำให้น้ำเคลื่อนที่จากภายในผลผลิตสู่อากาศ แต่ในพืชนั้นเปรียบเหมือนกับน้ำที่อยู่ในภาชนะปิดที่มีช่องทางให้น้ำระเหยออกสู่ภายนอกได้น้อย เมื่อเปรียบเทียบกับพื้นผิวทั้งหมด เพราะมีเนื้อเยื่อ epidermis ซึ่งมี cuticle หนาปกคลุมอยู่ (จริงแท้, 2544) เมื่อผลมะม่วงสุกซึ่งเป็นการเข้าสู่ระยะการเสื่อมสลาย (senescence) ซึ่งในระยะนี้จะมีการเปลี่ยนแปลงมากมาย รวมทั้งการเสื่อมสลายของชั้นเนื้อเยื่อชนิดต่างๆ ของผลมะม่วงด้วย ซึ่งจะทำให้เนื้อเยื่อ epidermis ซึ่งมี cuticle หนาปกคลุมอยู่เสื่อมสลายไปด้วย ทำให้ไม่สามารถที่จะป้องกันการระเหยของน้ำได้ (อรรถพร, 2532) รวมทั้งการสูญเสียน้ำจากบริเวณบาดแผล เช่น บริเวณขั้วของผลมะม่วง จึงมีการสูญเสียน้ำหนักเกิดขึ้นได้ นอกจากนี้การใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ในระดับสูง ผลมะม่วงมีการสูญเสียน้ำหนักมากกว่าแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับต่ำ อาจเนื่องมาจากแคลเซียมคาร์ไบด์ใช้น้ำหรือความชื้นภายในภาชนะบรรจุ ทำปฏิกิริยาละลายตัวให้ก๊าซอะเซทิลีน เมื่อน้ำหรือความชื้นภายในภาชนะบรรจุลดน้อยลง ทำให้ความชื้นสัมพัทธ์และความดันไอรอบๆ ภายในผลมะม่วงกับอากาศในภาชนะบรรจุแตกต่างกันมากขึ้น จึงทำให้ผลมะม่วงสูญเสียน้ำหนักมากขึ้น

ตารางที่ 4.6 การสูญเสียน้ำหนักของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์และมหาชนกที่บ่มให้สุกด้วย
แคลเซียมคาร์ไบด์ปริมาณที่แตกต่างกัน 4 ระดับในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน

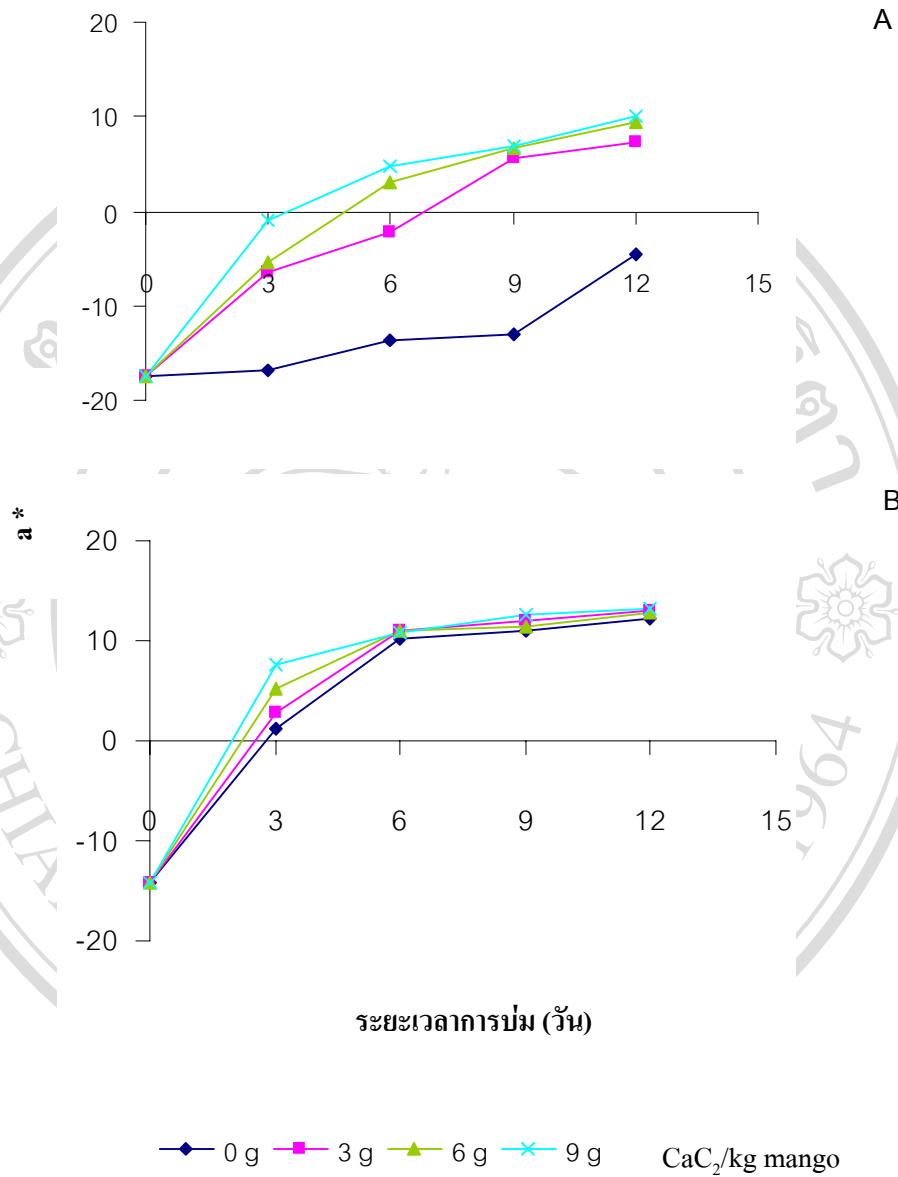
ปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ (กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง)	ระยะเวลาการบ่ม (วัน)					X
	0	3	6	9	12	
	พันธุ์โชคอนันต์					
0	0	2.58 ± 0.61	5.85 ± 0.71	8.66 ± 0.32	10.58 ± 0.53	5.54 a
3	0	3.44 ± 0.16	6.49 ± 0.75	10.37 ± 0.10	12.47 ± 1.20	6.55 a
6	0	4.04 ± 0.26	8.12 ± 1.13	10.64 ± 1.21	13.78 ± 2.19	7.34 a
9	0	4.17 ± 0.39	8.09 ± 0.36	10.54 ± 0.50	14.99 ± 0.86	7.53 a
\bar{X}	0 a	3.56 b	7.14 c	10.05 d	12.96 c	
	พันธุ์มหาชนก					
0	0	3.61 ± 0.40	5.64 ± 0.39	9.61 ± 0.61	13.07 ± 0.82	6.45 a
3	0	3.75 ± 0.38	6.68 ± 0.40	10.00 ± 1.30	12.06 ± 0.35	6.50 a
6	0	3.96 ± 0.60	7.95 ± 1.16	10.56 ± 2.08	13.36 ± 0.70	7.16 a
9	0	4.75 ± 0.71	7.77 ± 0.29	11.15 ± 0.58	14.53 ± 3.02	7.80 a
\bar{X}	0 a	4.48 b	6.83 c	10.33 d	13.56 e	

- หมายเหตุ:
- ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าตัวเลขเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
 - ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวทั้งแนวตั้งและแนวนอน แสดงว่ามีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright © by Chiang Mai University

รูปที่ 4.1 การเปลี่ยนแปลงค่า L* ของเปลือกผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) พันธุ์มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคลอไรด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน



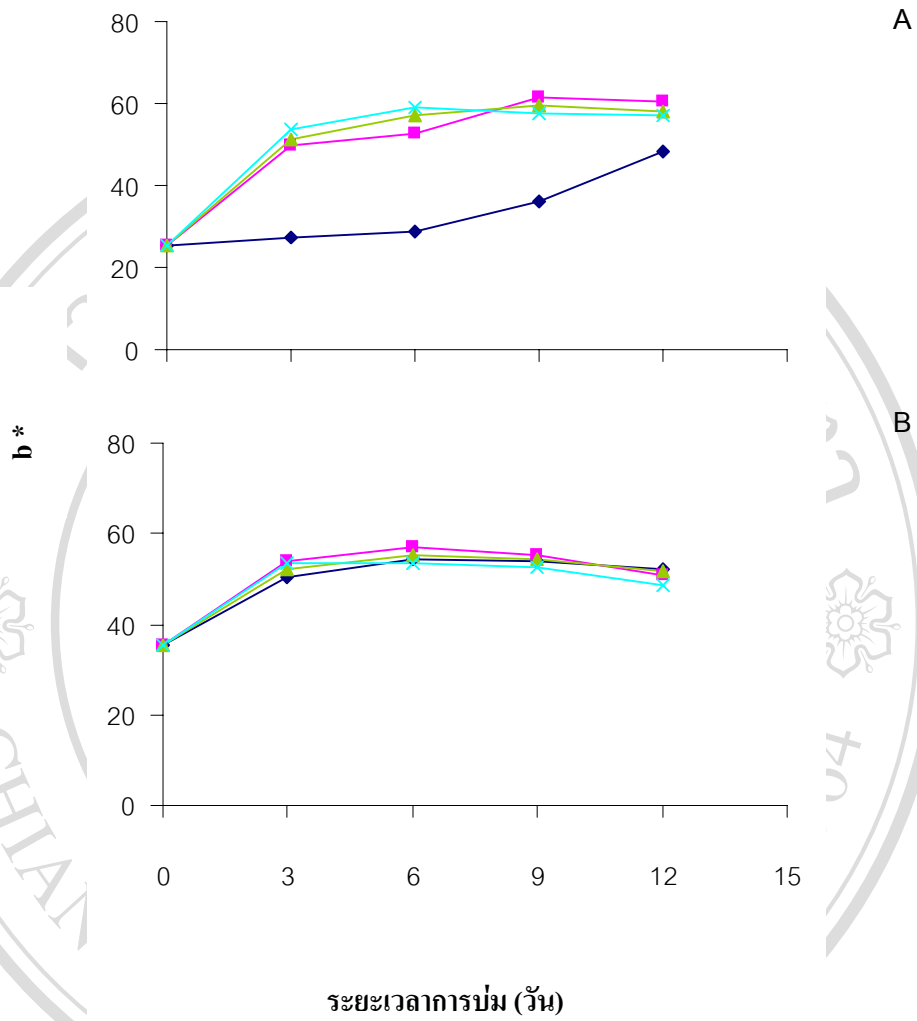
ลิขสิทธิ์

ของใหม่

Copyright © by Chiang Mai University

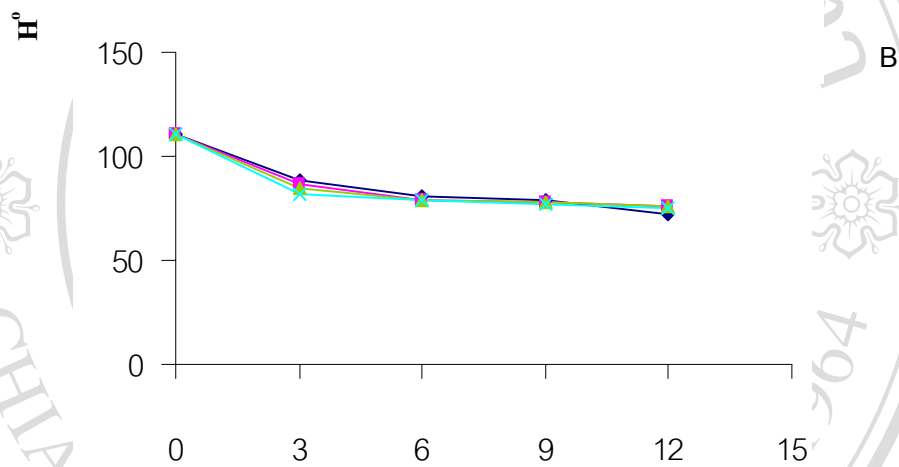
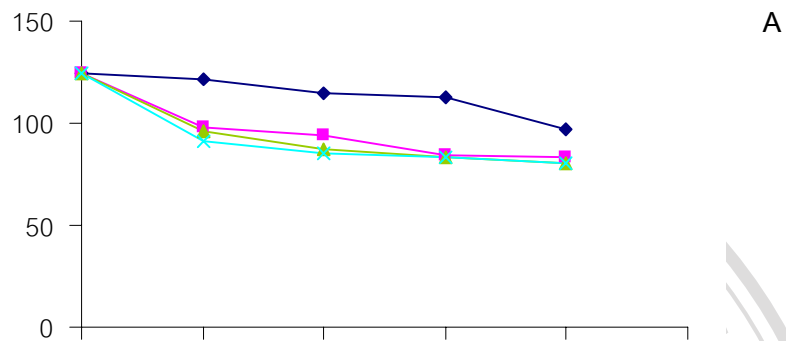
All rights reserved

รูปที่ 4.2 การเปลี่ยนแปลงค่า a^* ของเปลือกผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) พันธ์ุ้มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคลอไรด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright © by Chiang Mai University
All rights reserved

รูปที่ 4.3 การเปลี่ยนแปลงค่า b* ของเปลือกผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) พันธุ์มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคลอไรด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน



ระยะเวลาการบ่ม (วัน)

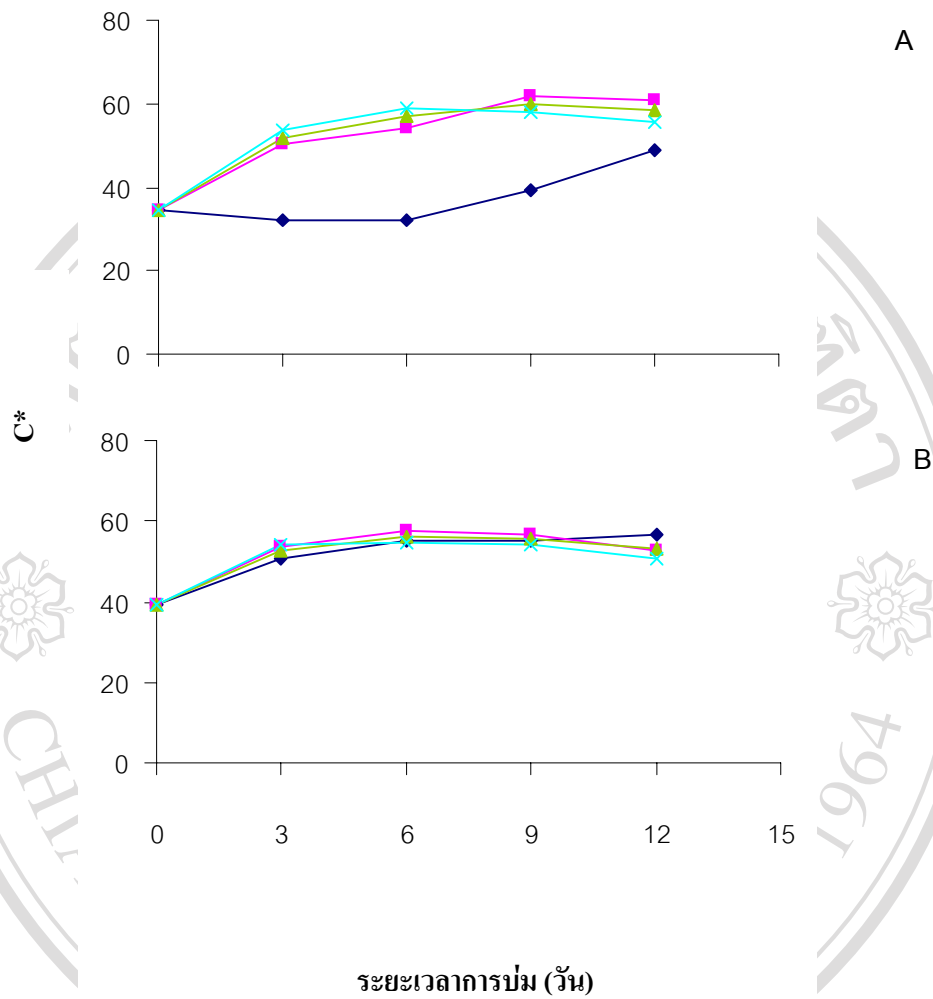
—◆— 0 g —■— 3 g —▲— 6 g —×— 9 g CaC₂/kg mango

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright © by Chiang Mai University

All rights reserved

รูปที่ 4.4 การเปลี่ยนแปลงค่า H^o ของเปลือกผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) พันธุ์มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน

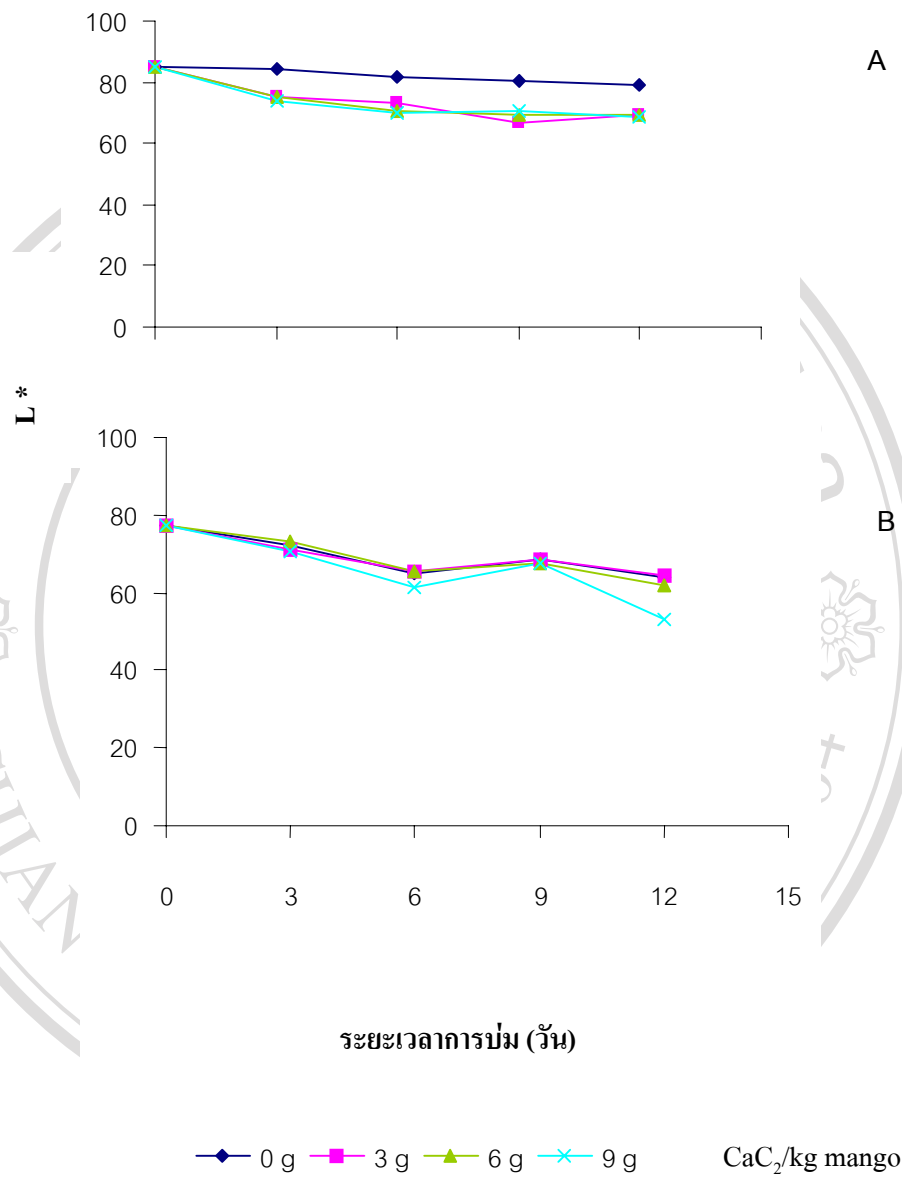


ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

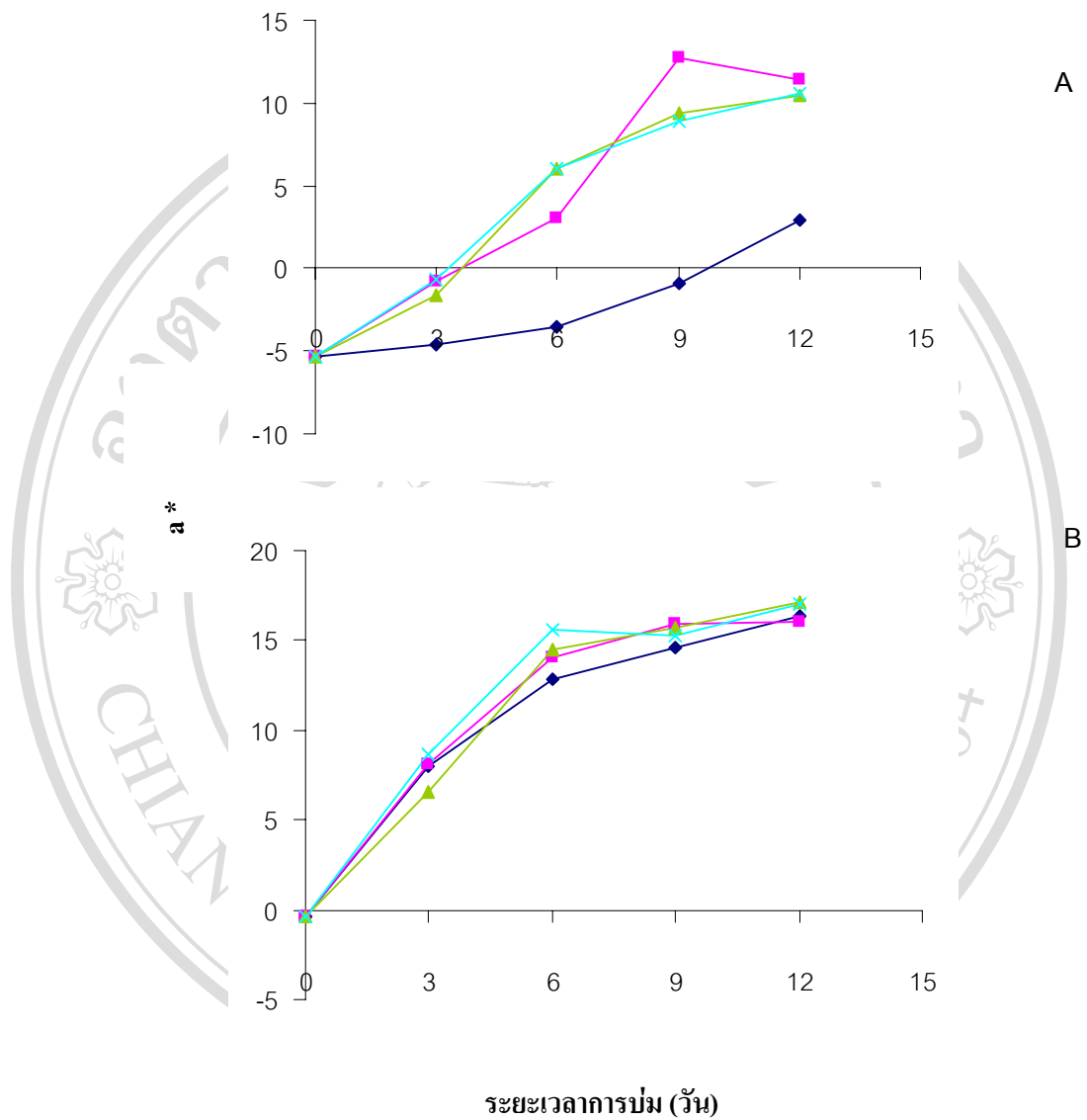
Copyright © by Chiang Mai University

All rights reserved

รูปที่ 4.5 การเปลี่ยนแปลงค่า C* ของเปลือกผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) พันธุ์มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน



รูปที่ 4.6 การเปลี่ยนแปลงค่า L* ของเนื้อผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) พันธุ์มหาชนก (B) ที่ป่มด้วยแคลเซียมคลอไรด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน

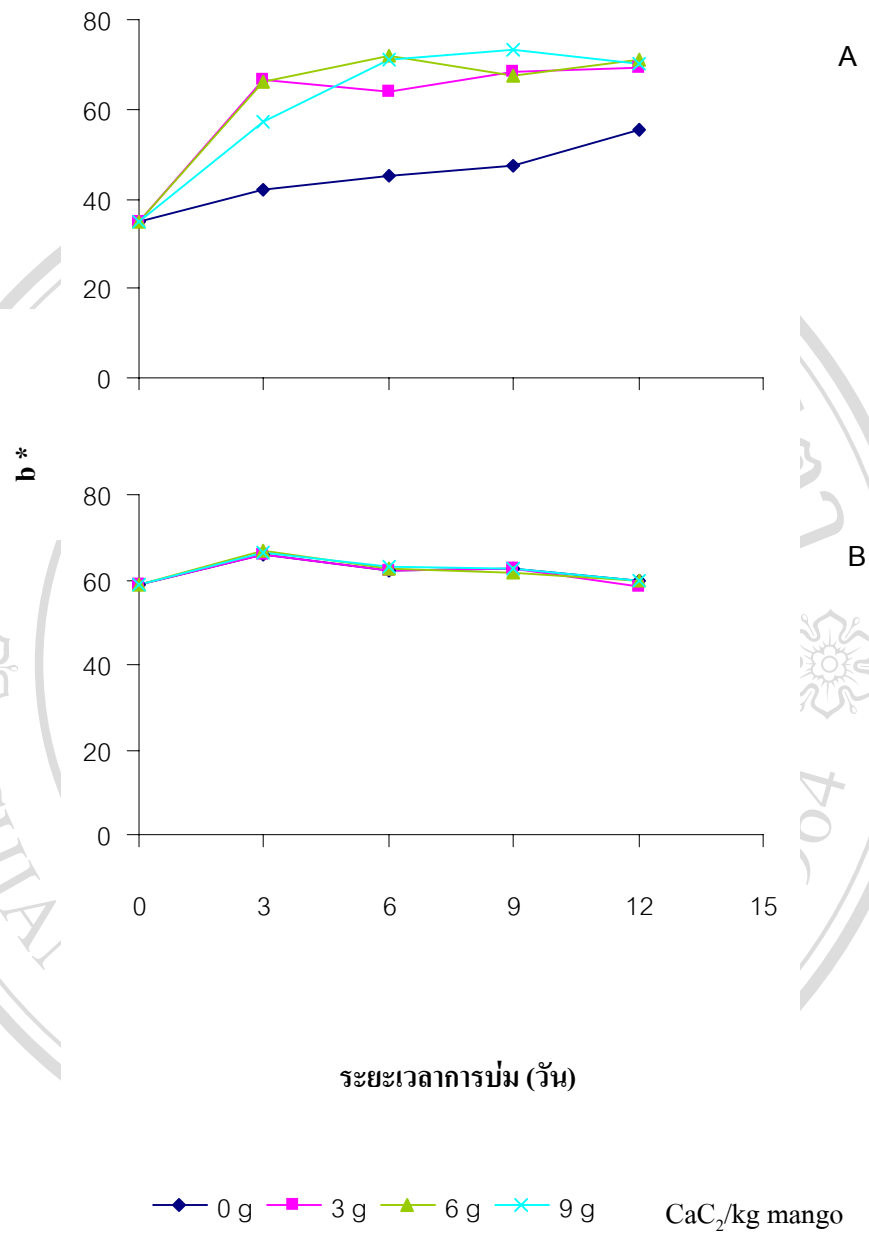


ลิขสิทธิ์

Copyright

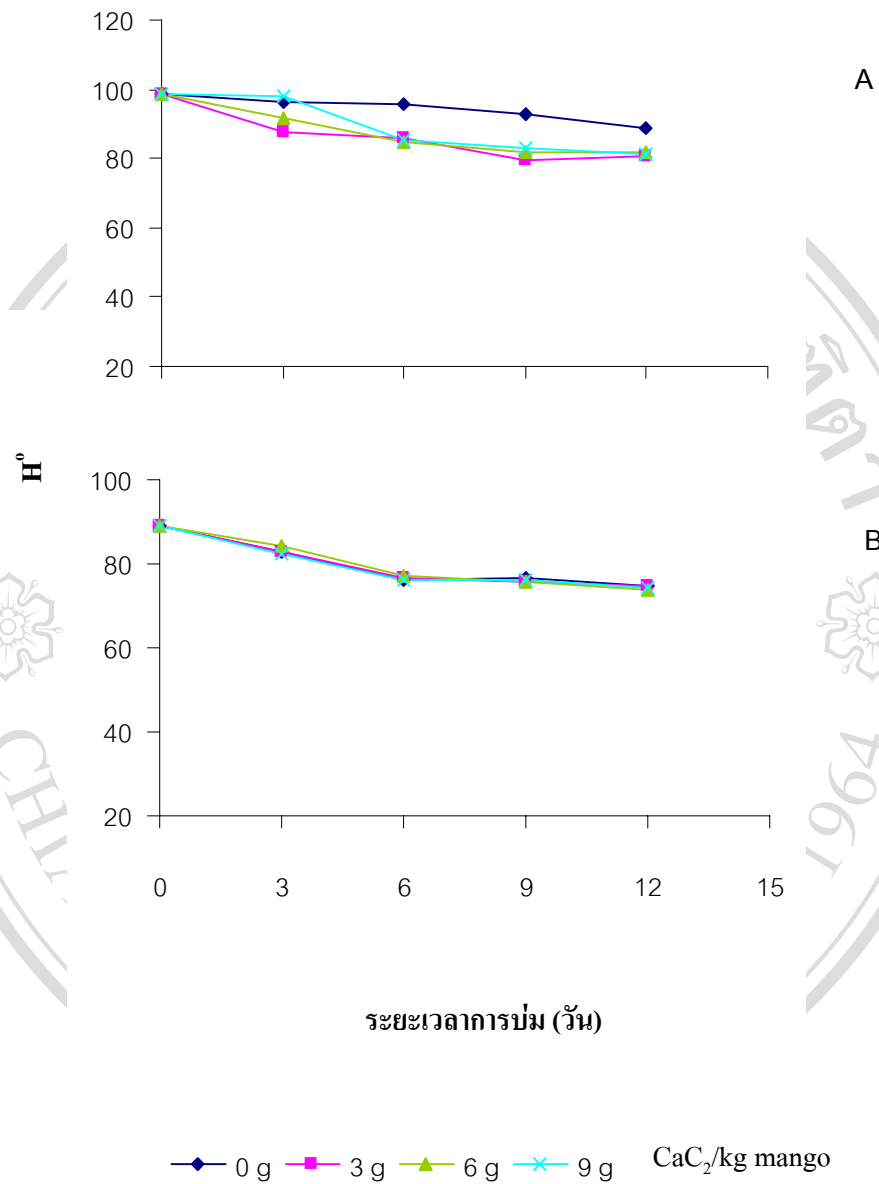
All rights reserved

รูปที่ 4.7 การเปลี่ยนแปลงค่า a^* ของเนื้อผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) พันธุ์มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน



ลิขสิทธิ์: เอ็มเอ็ม
Copyright © by Chiang Mai University
All rights reserved

รูปที่ 4.8 การเปลี่ยนแปลงค่า b* ของเนื้อผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) พันธุ์มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคลอไรด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน



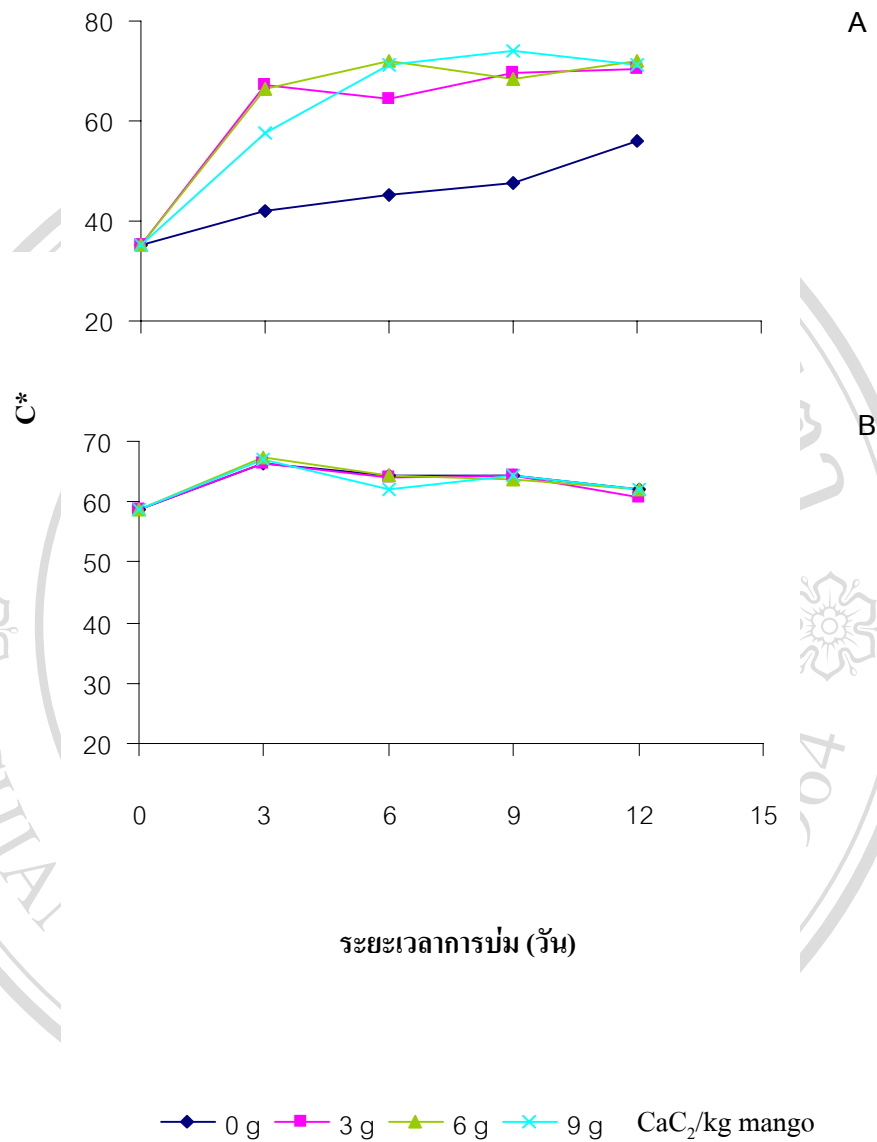
ลิขสิทธิ์

ของใหม่

Copyright © by Chiang Mai University

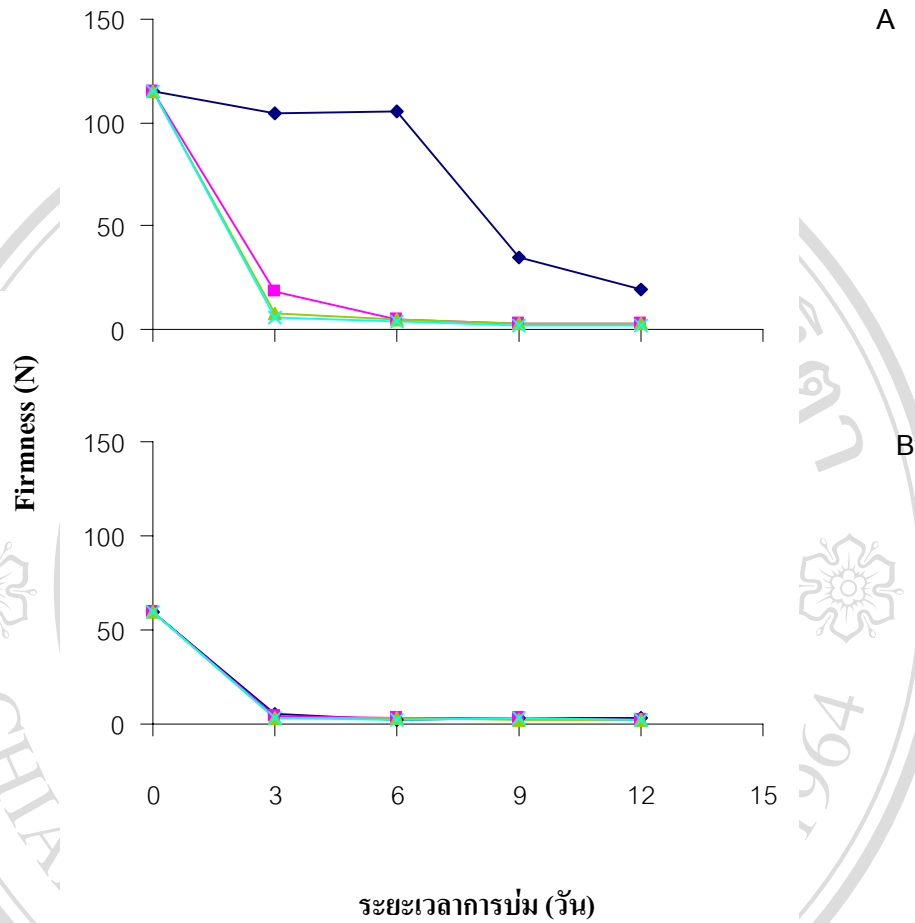
All rights reserved

รูปที่ 4.9 การเปลี่ยนแปลงค่า H° ของเนื้อผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) พันธุ์มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน



ลิขสิทธิ์ของมหาวิทยาลัยเชียงใหม่
 Copyright © by Chiang Mai University
 All rights reserved

รูปที่ 4.10 การเปลี่ยนแปลงค่า C^* ของเนื้อผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) พันธุ์มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคลอไรด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน

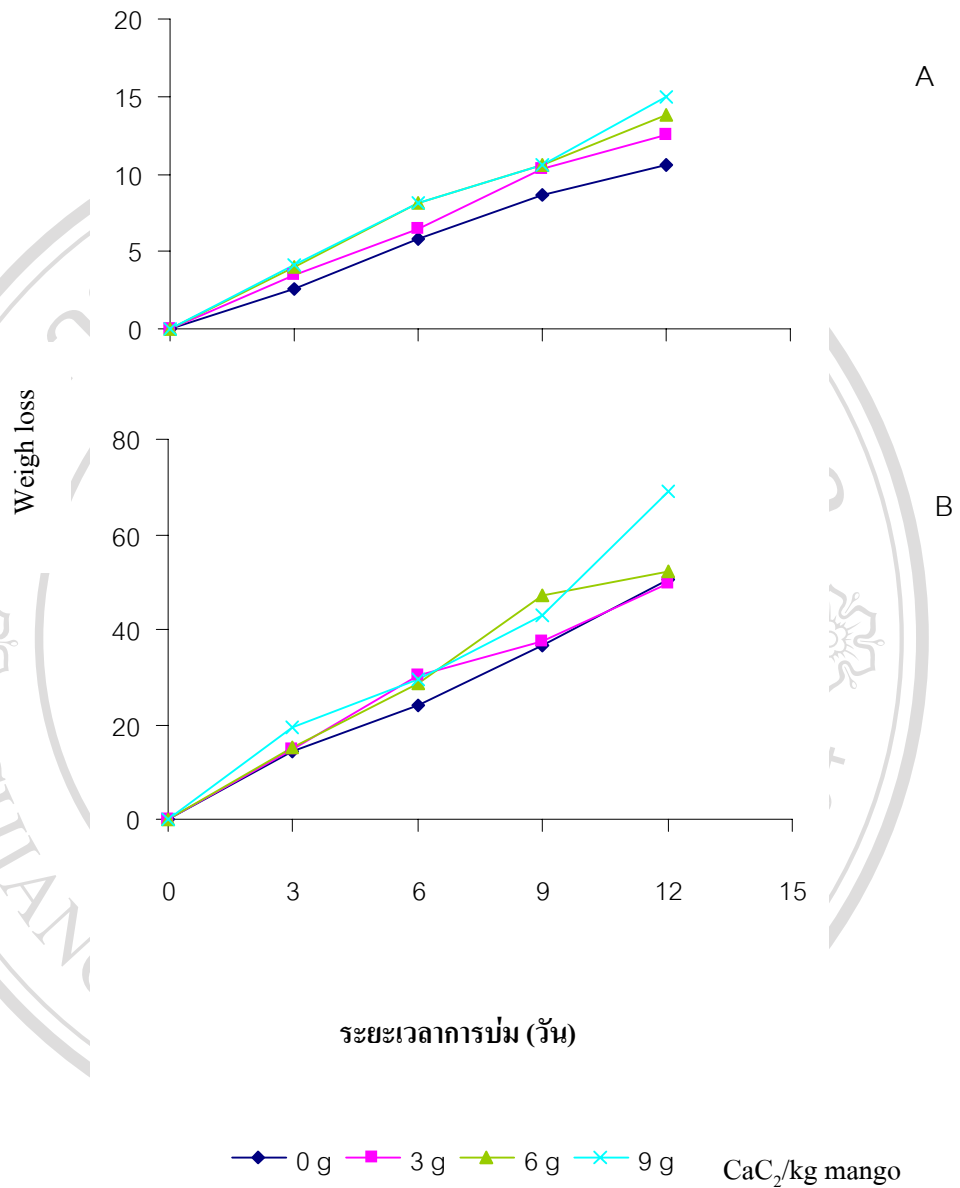


ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright © by Chiang Mai University

รูปที่ 4.11 การเปลี่ยนแปลงความแน่นเนื้อของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) และพันธุ์มหาชนก

(B) ที่ปรมด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright © by Chiang Mai University

All rights reserved
รูปที่ 4.12 การเปลี่ยนแปลงค่าสูญเสียน้ำหนักของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) และพันธุ์มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน

4.2 การเปลี่ยนแปลงทางเคมี

4.2.1 ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH)

มะม่วงพันธุ์โชคอนันต์

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงค่าความเป็นกรด-ด่างของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.7 และรูปที่ 4.13 ผลการทดลองพบว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ที่สูงและระยะเวลาการบ่มนานขึ้น ทำให้ค่าความเป็นกรด-ด่างเพิ่มมากขึ้น โดยผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในระดับสูง มีผลทำให้ค่าความเป็นกรด-ด่างเพิ่มขึ้นเร็วกว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในระดับต่ำและที่ไม่ได้บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ โดยเฉพาะในช่วงวันที่ 3-6 ของการบ่ม เมื่อบ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 9 กรัมต่อกิโลกรัม นาน 3 วัน มีค่าความเป็นกรด-ด่าง 4.42 ± 0.22 ซึ่งมีค่าค่าความเป็นกรด-ด่างมากกว่าการบ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3 และ 6 กรัมต่อกิโลกรัม ซึ่งมีค่าเท่ากับ 3.65 ± 0.03 , 4.01 ± 0.11 และ 3.99 ± 0.16 ตามลำดับ โดยในวันที่ 12 ของการบ่มพบว่าความเป็นกรด-ด่างเฉลี่ยมีค่าใกล้เคียงกันในทุกระดับของแคลเซียมคาร์ไบด์ ซึ่งแสดงว่าผลมะม่วงมีความสุกที่สมบูรณ์แล้ว

มะม่วงพันธุ์มหาชนก

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงค่าความเป็นกรด-ด่างของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.7 และรูปที่ 4.13 ผลการทดลองพบว่า ได้ผลเช่นเดียวกันกับผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ คือเมื่อระยะเวลาการบ่มนานขึ้นและปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ใช้สูงขึ้น ทำให้มีค่าความเป็นกรด-ด่างเพิ่มมากขึ้น และค่าความเป็นกรด-ด่างของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม เมื่อบ่มนาน 6 วัน ผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกมีค่าความเป็นกรด-ด่างเฉลี่ย 3.91 ± 0.28 , 4.21 ± 0.16 , 4.50 ± 0.04 และ 4.79 ± 0.08 และมีค่าเฉลี่ยเมื่อบ่มนาน 12 วัน ไม่แตกต่างกันในทุกระดับแคลเซียมคาร์ไบด์ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

จากตารางที่ 4.7 พบว่าเมื่อระยะเวลาการบ่มนานขึ้นและปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ที่มากขึ้นจะทำให้ค่าความเป็นกรด-ด่างเฉลี่ยของผลมะม่วงเพิ่มขึ้น และค่าความเป็นกรด-ด่างที่เพิ่มขึ้นมีความสัมพันธ์กับปริมาณกรดทั้งหมดที่วิเคราะห์ได้ในผลมะม่วงทั้งสองสายพันธุ์ โดยพบว่ามะม่วงผลดิบมีปริมาณกรดทั้งหมดสูง จึงมีค่าความเป็นกรด-ด่างต่ำ และเมื่อผลมะม่วงสุกมีปริมาณกรดทั้งหมดลดต่ำลง จึงมีค่าความเป็นกรด-ด่างสูงขึ้น ซึ่งสอดคล้องกับผลการศึกษาค่าความเป็นกรด-ด่างของผลมะม่วงแก้วที่พบว่ามีค่าต่ำสุด 3.14 ± 0.01 เมื่อผลยังดิบ และค่าความเป็นกรด-ด่างมีค่ามากขึ้น

เมื่อผลสุกมากขึ้น มีค่าสูงสุดเมื่อผลสุกเต็มที่ 4.25 ± 0.04 เช่นเดียวกับผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์มีค่าความเป็นกรด-ด่างต่ำสุดและสูงสุดมีค่า 3.83 ± 0.01 และ 4.41 ± 0.02 ตามลำดับ (รุ่งอรุณ, 2545)

4.2.2 ปริมาณกรดทั้งหมดที่ไตเตรตได้ มะม่วงพันธุ์โชคอนันต์

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมดของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.8 และรูปที่ 4.14 ผลการทดลองพบว่าในวันที่ 3 ของการบ่ม พบความแตกต่างของปริมาณกรดทั้งหมดของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม อย่างเห็นได้ชัดคือมีค่า $0.85 \pm 0.06\%$, $0.55 \pm 0.04\%$, $0.65 \pm 0.04\%$ และ $0.35 \pm 0.02\%$ ในรูปของกรดซิตริก และในวันที่ 6 ของการบ่มผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ มีปริมาณกรดทั้งหมดลดลงอย่างรวดเร็วโดยมีค่าเหลือเพียง $0.27 \pm 0.01\%$ เมื่อใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ 6 กรัมต่อกิโลกรัม โดยผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0 กรัมต่อกิโลกรัม ปริมาณกรดทั้งหมดลดลงอย่างรวดเร็วในวันที่ 6 ของการบ่ม ซึ่งช้ากว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ทุกระดับ และลดลงตลอดระยะเวลาการบ่ม จนถึงวันที่ 12 ปริมาณกรดทั้งหมดมีค่าเฉลี่ยใกล้เคียงกับผลมะม่วงที่บ่มได้ 9 วัน และมีค่าไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

มะม่วงพันธุ์มหาชนก

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมดของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.8 และรูปที่ 4.14 ผลการทดลองพบว่าในระยะเวลาการบ่มที่นานขึ้นทำให้มีปริมาณกรดทั้งหมดลดลงมากขึ้น โดยในวันที่ 3 ของการบ่ม พบว่าปริมาณกรดทั้งหมดของผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับต่างกันมีปริมาณกรดทั้งหมดแตกต่างกันอย่างเห็นได้ชัด โดยมีค่า $0.82 \pm 0.03\%$, $0.56 \pm 0.02\%$, $0.45 \pm 0.02\%$ และ $0.28 \pm 0.02\%$ เมื่อบ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ แต่เมื่อบ่มผลมะม่วงเป็นเวลานาน 6, 9 และ 12 วัน ไม่พบความแตกต่างของปริมาณกรดทั้งหมดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ผลมะม่วงทั้งสองพันธุ์ที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับสูง (9 กรัมต่อกิโลกรัม) มีปริมาณกรดทั้งหมดลดลงอย่างรวดเร็วในช่วง 3 วันแรก ขณะที่ผลมะม่วงที่ปล่อยให้สุกเองมีปริมาณกรดทั้งหมดลดลงอย่างช้าๆ

การเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดอินทรีย์ในผลมะม่วงที่แก่จัด มีปริมาณกรดลดลงเมื่อผลเข้าสู่กระบวนการสุก ซึ่งกรดอินทรีย์ในผลมะม่วงส่วนใหญ่เป็นกรดซิตริก การลดลงของปริมาณกรดอินทรีย์เป็นผลจากกระบวนการหายใจ โดยกรดอินทรีย์จะถูกนำมาใช้เป็นสับสเตรทของการหายใจ (สิวพร, 2539) นอกจากนั้นกรดอินทรีย์เหล่านี้ยังนำไปสังเคราะห์สารชนิดอื่นๆ ได้อีกด้วย เช่น กรดอะมิโนชนิดต่างๆ (จริงแท้, 2544) จากผลการทดลองที่ได้ในผลมะม่วงทั้งสองพันธุ์พบว่ามีการเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมดลดลงเช่นเดียวกับผลมะม่วงพันธุ์น้ำดอกไม้ โดยพบว่าเมื่อผลดิบปริมาณกรดทั้งหมดที่ไตเตรทได้ในวันแรก มีค่าเท่ากับ 1.2% และลดลงมาเป็น 0.34% ในวันที่ 8 ของการสุก ซึ่งการเปลี่ยนแปลงนี้มีผลทำให้รสชาติของผลมะม่วงเปลี่ยนไป คือเมื่อผลสุกรสเปรี้ยวจากกรดอินทรีย์ลดลง (สุกันยา, 2539) ในผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกมีปริมาณกรดทั้งหมดลดลงจาก 1.51% เป็น 0.17% ในวันที่ 6 ของการเก็บรักษา และในผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์มีปริมาณกรดทั้งหมดลดลงจาก 0.83% เป็น 0.12% ในวันที่ 10 ของการเก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิห้อง (ศมาพร, 2545)

ตารางที่ 4.7 ค่าความเป็นกรด-ด่างของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์และมหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ปริมาณที่แตกต่างกัน 4 ระดับในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน

ปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ (กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง)	ระยะเวลาการบ่ม (วัน)					
	0	3	6	9	12	
	พันธุ์โชคอนันต์					
0	3.27 ± 0.05	3.65 ± 0.03	3.83 ± 0.01	4.39 ± 0.19	4.95 ± 0.07	4.01 a
3	3.27 ± 0.05	4.01 ± 0.11	4.37 ± 0.16	4.62 ± 0.12	4.76 ± 0.10	4.02 a
6	3.27 ± 0.05	3.99 ± 0.16	4.77 ± 0.28	5.15 ± 0.02	5.40 ± 0.08	4.15 a
9	3.27 ± 0.05	4.42 ± 0.22	4.79 ± 0.03	5.06 ± 0.18	5.13 ± 0.21	4.53 a
\bar{X}	3.24 a	4.01 b	4.44 c	4.18 d	5.06 e	
	พันธุ์มหาชนก					
0	3.39 ± 0.04	3.46 ± 0.06	3.91 ± 0.28	4.62 ± 0.07	5.12 ± 0.10	4.07 a
3	3.39 ± 0.04	3.81 ± 0.08	4.21 ± 0.16	4.49 ± 0.12	4.96 ± 0.15	4.15 a
6	3.39 ± 0.04	4.18 ± 0.23	4.50 ± 0.04	4.46 ± 0.12	4.96 ± 0.18	4.31 a
9	3.39 ± 0.04	4.22 ± 0.44	4.79 ± 0.08	4.89 ± 0.14	4.99 ± 0.06	4.44 a
\bar{X}	3.39 ± 0.04	3.92 b	4.35 c	4.66 d	5.02 e	

หมายเหตุ:

- ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าตัวเลขเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
- ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวทั้งแนวตั้งและแนวนอนแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ตารางที่ 4.8 ปริมาณกรดทั้งหมดที่ไตเตรตได้ของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์และมหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ปริมาณที่ต่างกัน 4 ระดับในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน

ปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ (กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง)	ระยะเวลาการบ่ม (วัน)					
	0	3	6	9	12	
พันธุ์โชคอนันต์						
0	0.88 ± 0.06	0.85 ± 0.06	0.73 ± 0.03	0.36 ± 0.02	0.18 ± 0.04	0.66 a
3	0.88 ± 0.06	0.55 ± 0.04	0.28 ± 0.01	0.21 ± 0.00	0.22 ± 0.03	0.48 a
6	0.88 ± 0.06	0.65 ± 0.04	0.27 ± 0.01	0.23 ± 0.01	0.18 ± 0.03	0.46 a
9	0.88 ± 0.06	0.35 ± 0.02	0.28 ± 0.02	0.24 ± 0.02	0.19 ± 0.02	0.42 a
\bar{X}	0.96 d	0.66 b	0.43 b	0.29 a	0.21 a	
พันธุ์มหาชนก						
0	1.05 ± 0.02	0.82 ± 0.03	0.17 ± 0.03	0.18 ± 0.01	0.23 ± 0.22	0.53 a
3	1.05 ± 0.02	0.56 ± 0.02	0.21 ± 0.07	0.25 ± 0.02	0.17 ± 0.02	0.48 a
6	1.05 ± 0.02	0.45 ± 0.02	0.21 ± 0.03	0.16 ± 0.02	0.11 ± 0.03	0.42 a
9	1.05 ± 0.02	0.28 ± 0.02	0.21 ± 0.05	0.16 ± 0.03	0.14 ± 0.03	0.39 a
\bar{X}	1.10 c	0.58 b	0.22 a	0.21 a	0.19 a	

หมายเหตุ: - ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าตัวเลขเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
- ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวทั้งแนวดิ่งและแนวนอนแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

4.2.3 ปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมด

มะม่วงพันธุ์โชคอนันต์

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมดของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.9 และรูปที่ 4.15 ผลการทดลองพบว่าเมื่อระยะเวลาการบ่มนานขึ้นทำให้มีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เพิ่มมากขึ้นโดยเฉพาะในช่วง 3 วันแรกของการบ่ม โดยเพิ่มขึ้นอย่างเห็นได้ชัดเจน ผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ให้ค่าที่ต่างกัน คือ $11.48 \pm 0.62\%$, $15.62 \pm 0.53\%$, $16.05 \pm 0.31\%$ และ $16.83 \pm 0.35\%$ ตามลำดับ หลังจากนั้นปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้มีค่าเพิ่มขึ้นเล็กน้อย และในระยะเวลาการบ่ม 6 วัน ผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม มีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เฉลี่ย $15.37 \pm 0.15\%$, $16.02 \pm 0.42\%$, $16.57 \pm 0.81\%$ และ $17.60 \pm$

0.46% ตามลำดับ และพบว่าไม่มีความแตกต่างกัน ในวันที่ 6, 9 และ 12 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

มะม่วงพันธุ์มหาชนก

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อ กิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.9 และรูปที่ 4.15 ผลการทดลองพบว่าปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เพิ่มมากขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วง 3 วันแรกของการบ่ม โดยผลมะม่วงที่ใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0 กรัมต่อ กิโลกรัม มีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เพิ่มขึ้นช้ากว่าผลมะม่วงที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับอื่นๆ และปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ที่เพิ่มขึ้นทำให้ปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เพิ่มมากขึ้น แต่ไม่มีความแตกต่างกัน และไม่พบความแตกต่างเมื่อบ่มได้นาน 6, 9 และ 12 วัน อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

ผลการศึกษาในผลมะม่วงพันธุ์น้ำดอกไม้ พบว่าเมื่อผลสุกมีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เพิ่มขึ้น โดยจากวันแรกของการทดลองซึ่งมีค่าเท่ากับ 13% เป็น 20% ในวันที่ 8 ของการสุก (สุกกันยา, 2539) นอกจากนี้ยังมีการศึกษาในผลมะม่วงพันธุ์อื่นๆ ได้แก่ พันธุ์ Kent ระหว่างการสุกมีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เพิ่มขึ้นโดยมีค่าเฉลี่ยอยู่ในช่วง 7-15 % (ศิสร, 2541) ผลมะม่วงพันธุ์หนึ่งกลางวันมีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้สูงขึ้นเรื่อยๆ ในระหว่างการสุก โดยมีค่าสูงสุดในวันที่ 11 ของการเก็บรักษา ซึ่งมีค่าเท่ากับ 16.88% (ธีระ, 2532) ผลมะม่วงพันธุ์เขียวเสวยเมื่อสุกมีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้สูงสุดเท่ากับ 12.15% พันธุ์ทองคำมีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้สูงสุดเท่ากับ 11.75% พันธุ์พิมเสนและมะลิลามีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้สูงสุดเท่ากับ 9.96-10.55% และพันธุ์หนองแขงมีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้ เท่ากับ 8.57% (อารี, 2530) ส่วนผลมะม่วงพันธุ์น้ำดอกไม้ไม่มีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้เพิ่มสูงขึ้นขณะที่ผลสุกโดยเพิ่มจาก 8.5% เป็น 18.22% ในวันที่ 4 ของการเก็บรักษา (สายชลและสุนทร, 2535) ผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกมีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้สูงขึ้นอย่างรวดเร็วและมีค่าสูงสุดในวันที่ 6 ของการเก็บรักษาเท่ากับ 16.55% ส่วนพันธุ์โชคอนันต์มีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้สูงสุดในวันที่ 8 ของการเก็บรักษามีค่าเท่ากับ 17.08% (ศมาพร, 2545) ผลมะม่วงแก้วและโชคอนันต์ขณะผลดิบมีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้ $7.18 \pm 0.12\%$ และ $6.67 \pm 0.06\%$ และมีค่าสูงสุดเมื่อผลสุกเต็มที่ $19.87 \pm 0.01\%$ และ $18.20 \pm 0.10\%$ ตามลำดับ (รุ่งอรุณ, 2545)

ตารางที่ 4.9 ปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมดของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์และมหาชนก ที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ปริมาณที่แตกต่างกัน 4 ระดับในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน

ปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ (กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง)	ระยะเวลาการบ่ม (วัน)					
	0	3	6	9	12	
พันธุ์โชคอนันต์						
0	7.33 ± 0.76	11.48 ± 0.62	15.37 ± 0.15	16.67 ± 0.76	17.02 ± 0.28	13.57 a
3	7.33 ± 0.76	15.62 ± 0.53	16.02 ± 0.42	16.52 ± 0.32	17.43 ± 0.40	14.85 a
6	7.33 ± 0.76	16.05 ± 0.31	16.57 ± 0.81	17.43 ± 0.42	17.23 ± 0.25	14.92 a
9	7.33 ± 0.76	16.83 ± 0.35	17.60 ± 0.46	17.80 ± 0.26	17.33 ± 1.06	15.38 a
\bar{X}	7.33 a	15.00 b	16.39 c	17.10 c	17.25 c	
พันธุ์มหาชนก						
0	8.20 ± 1.44	14.40 ± 0.60	16.48 ± 0.46	17.12 ± 0.53	17.10 ± 0.40	14.66 a
3	8.20 ± 1.44	15.87 ± 0.42	16.90 ± 0.36	17.20 ± 0.26	16.07 ± 0.31	14.85 a
6	8.20 ± 1.44	15.73 ± 0.40	16.90 ± 0.36	17.17 ± 0.29	16.17 ± 0.82	15.01 a
9	8.20 ± 1.44	16.30 ± 0.26	17.17 ± 0.29	17.33 ± 0.29	16.90 ± 0.53	15.18 a
\bar{X}	8.20 a	15.58 b	16.69 c	16.95 c	17.20 c	

หมายเหตุ: - ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าตัวเลขเฉลี่ย + ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
- ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวทั้งแนวนอนและแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

4.2.4 ปริมาณน้ำตาลรีดิวซิง

มะม่วงพันธุ์โชคอนันต์

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงปริมาณน้ำตาลรีดิวซิงของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.10 และรูปที่ 4.16 ผลการทดลองพบว่าผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 9 กรัมต่อกิโลกรัม มีปริมาณน้ำตาลรีดิวซิงเพิ่มขึ้นรวดเร็วกว่าและถึงระดับสูงสุดในวันที่ 6 ของการบ่ม การใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 6 กรัมต่อกิโลกรัม บ่มผลมะม่วงทำให้มีปริมาณน้ำตาลรีดิวซิงเพิ่มสูงสุดในวันที่ 9 ของการบ่ม ซึ่งช้ากว่าการใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 9 กรัมต่อกิโลกรัม หลังจากนั้นปริมาณน้ำตาลรีดิวซิงค่อยๆ ลดลง สำหรับผลมะม่วงที่ใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ 0 และ 3 กรัมต่อกิโลกรัม มีปริมาณน้ำตาลรีดิวซิงเพิ่มขึ้นอย่างช้าๆ

แสดงให้เห็นว่าการใช้แคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับสูงขึ้นและจะทำให้ผลมะม่วงสุกเร็วขึ้นและทำให้มีปริมาณน้ำตาลรีดิวิซิงเพิ่มขึ้น

มะม่วงพันธุ์มหาชนก

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงปริมาณน้ำตาลรีดิวิซิงของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.10 และรูปที่ 4.16 ผลการทดลองพบว่าเมื่อระยะเวลาการบ่มนานขึ้น ปริมาณน้ำตาลรีดิวิซิงค่อยๆ เพิ่มขึ้นอย่างช้าๆ และในวันที่ 6 น้ำตาลรีดิวิซิงมีปริมาณสูงสุด แต่ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติในแต่ละระดับของแคลเซียมคาร์ไบด์ ($p = 0.05$) และหลังจากวันที่ 6 ปริมาณน้ำตาลรีดิวิซิงค่อยๆ ลดลง

ตารางที่ 4.10 ปริมาณน้ำตาลรีดิวิซิงของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์และมหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ปริมาณที่แตกต่างกัน 4 ระดับในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน

ปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ (กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง)	ระยะเวลาการบ่ม (วัน)					
	0	3	6	9	12	
	พันธุ์โชคอนันต์					
0	3.55 ± 0.25	4.01 ± 0.23	4.00 ± 0.11	4.59 ± 0.70	5.00 ± 0.47	4.23 a
3	3.55 ± 0.25	4.04 ± 0.25	4.13 ± 0.78	5.65 ± 0.55	5.40 ± 0.11	4.59 ab
6	3.55 ± 0.25	4.66 ± 0.32	5.70 ± 0.41	6.29 ± 0.18	5.58 ± 0.05	5.16 b
9	3.55 ± 0.25	5.12 ± 0.72	6.15 ± 0.15	5.80 ± 0.74	5.53 ± 0.09	5.23 b
\bar{X}	3.55 a	4.46 b	5.04 c	5.38 c	5.58 c	
	พันธุ์มหาชนก					
0	2.77 ± 0.16	2.90 ± 0.02	3.06 ± 0.05	2.79 ± 0.14	2.79 ± 0.13	2.86 a
3	2.77 ± 0.16	2.89 ± 0.19	3.01 ± 0.24	2.84 ± 0.08	2.83 ± 0.05	2.86 a
6	2.77 ± 0.16	2.97 ± 0.11	3.01 ± 0.19	2.82 ± 0.11	2.82 ± 0.08	2.87 a
9	2.77 ± 0.16	3.02 ± 0.14	3.14 ± 0.06	2.87 ± 0.12	2.74 ± 0.10	2.91 a
\bar{X}	2.77 a	2.94 b	3.05 c	2.83 a	2.80 a	

- หมายเหตุ:
- ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าตัวเลขเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
 - ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวทั้งแนวดิ่งและแนวนอนแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ผลการศึกษาปริมาณน้ำตาลซูโครส กลูโคส และฟรุกโทสของผลมะม่วงแก้วและพันธุ์โชคอนันต์มีค่าเพิ่มมากขึ้นตามระยะการสุก โดยผลมะม่วงแก้วมีปริมาณน้ำตาลสูงสุดเท่ากับ 7.77 ± 0.06 กรัมต่อ 100 กรัมเมื่อผลมะม่วงสุกในระดับที่ 5 (รุ่งอรุณ, 2545)

4.2.5 ปริมาณน้ำตาลทั้งหมด

มะม่วงพันธุ์โชคอนันต์

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงปริมาณน้ำตาลทั้งหมดของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.11 และรูปที่ 4.17 ผลการทดลองพบว่า ผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 9 กรัมต่อกิโลกรัม มีปริมาณน้ำตาลทั้งหมดมากกว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในระดับอื่นๆ โดยมีค่าสูงสุดในวันที่ 6 ในขณะที่ผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับ 6 กรัมต่อกิโลกรัม มีค่าสูงสุดในวันที่ 9 และผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0 กรัมต่อกิโลกรัม มีปริมาณน้ำตาลทั้งหมดเพิ่มขึ้นอย่างช้าๆ และมีปริมาณสูงสุดในวันที่ 12 ของการบ่ม แสดงให้เห็นว่าปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับสูงจะช่วยให้ปริมาณน้ำตาลทั้งหมดเพิ่มสูงขึ้นเร็วกว่าผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ในระดับต่ำ แต่ปริมาณน้ำตาลที่สูงนี้ก็ลดต่ำลงเร็วกว่าด้วย

มะม่วงพันธุ์มหาชนก

ผลการวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงปริมาณน้ำตาลทั้งหมดของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกที่บ่มให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับ 0, 3, 6 และ 9 กรัมต่อกิโลกรัม ในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน แสดงดังตารางที่ 4.11 และรูปที่ 4.17 ผลการทดลองพบว่า มีปริมาณน้ำตาลทั้งหมดเพิ่มอย่างรวดเร็วในวันที่ 3 ของการบ่ม โดยเพิ่มจาก $5.65 \pm 0.38\%$ จากเมื่อเริ่มต้นเป็น $13.72 \pm 0.60\%$ เมื่อบ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ 3 กรัมต่อกิโลกรัม แต่มีค่าไม่แตกต่างกับผลมะม่วงที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ที่ระดับอื่นๆ และปริมาณน้ำตาลทั้งหมดลดลงภายหลังการบ่มนาน 9 วัน โดยแต่ละระดับของแคลเซียมคาร์ไบด์ทำให้ผลมะม่วงมีปริมาณน้ำตาลทั้งหมดไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p = 0.05$)

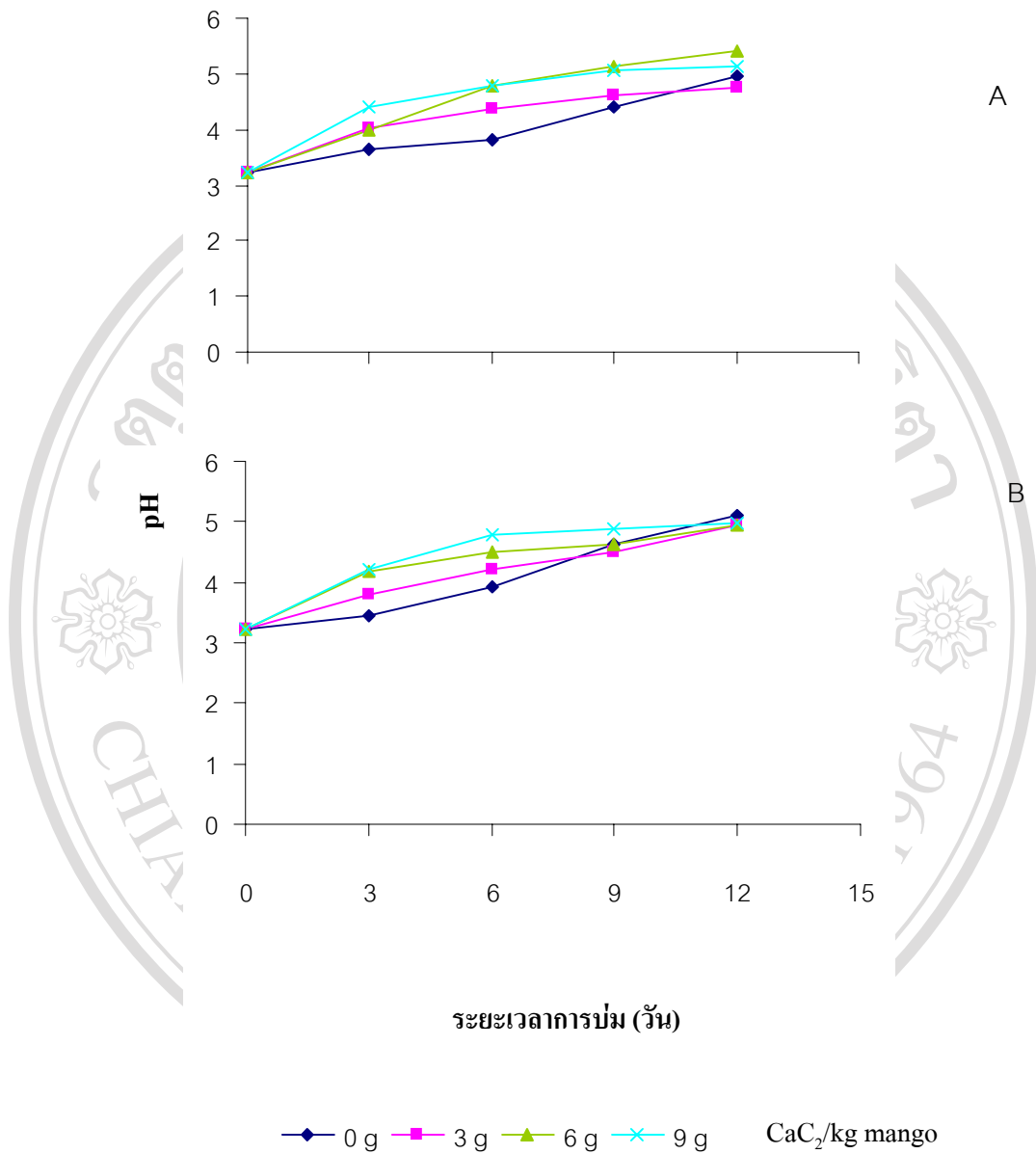
รุ่งอรุณ (2545) ได้รายงานว่าผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์เมื่อสุกมีปริมาณน้ำตาลทั้งหมดเท่ากับ 8.39 ± 0.05 กรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด โดยมีสัดส่วนของน้ำตาลซูโครสมากที่สุด รองลงมาได้แก่ น้ำตาลฟรุกโทสและกลูโคส ตามลำดับ ในขณะที่ผลมะม่วงพันธุ์มหาชนกเมื่อแก่ มีอายุ 98-133

วันหลังดอกบานมีปริมาณน้ำตาลรีดิวซิง 127.7 มิลลิกรัมในรูปดี-กลูโคสต่อกรัมน้ำหนักแห้ง (สรรพมงคล, 2545)

ตารางที่ 4.11 ปริมาณน้ำตาลทั้งหมดของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์และมหาชนกที่ปมให้สุกด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ปริมาณที่แตกต่างกัน 4 ระดับในช่วงระยะเวลาการบ่มนาน 12 วัน

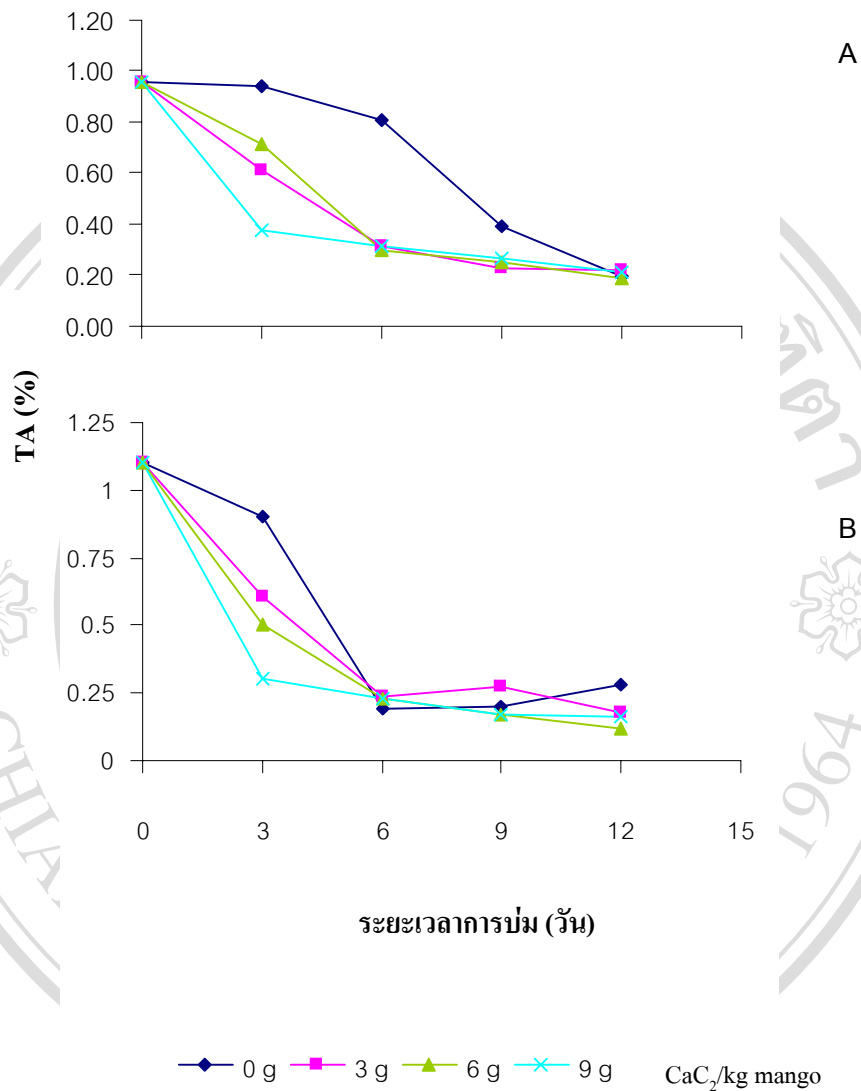
ปริมาณแคลเซียมคาร์ไบด์ (กรัมต่อกิโลกรัมมะม่วง)	ระยะเวลาการบ่ม (วัน)					
	0	3	6	9	12	
	พันธุ์โชคอนันต์					
0	4.83 ± 0.09	7.98 ± 0.05	10.08 ± 0.27	11.34 ± 1.55	11.36 ± 0.33	9.13 a
3	4.83 ± 0.09	10.03 ± 0.13	10.54 ± 0.44	13.04 ± 1.06	11.80 ± 0.75	10.01 a
6	4.83 ± 0.09	11.64 ± 0.23	12.40 ± 1.13	11.65 ± 0.88	12.87 ± 0.14	10.10 a
9	4.83 ± 0.09	13.09 ± 0.74	13.72 ± 1.33	9.97 ± 0.69	8.91 ± 0.18	10.68 a
\bar{X}	4.83 a	10.68 b	11.21 b	11.50 b	11.68 b	
	พันธุ์มหาชนก					
0	5.65 ± 0.38	13.68 ± 0.77	13.72 ± 0.61	14.04 ± 0.93	11.06 ± 1.17	11.55 a
3	5.65 ± 0.38	13.72 ± 0.60	13.78 ± 0.39	14.17 ± 0.41	11.56 ± 1.32	11.63 a
6	5.65 ± 0.38	13.59 ± 0.34	13.42 ± 0.56	14.05 ± 1.18	11.08 ± 0.94	11.77 a
9	5.65 ± 0.38	13.43 ± 0.49	13.93 ± 0.83	14.70 ± 0.96	11.34 ± 0.39	11.81 a
\bar{X}	5.65 a	13.60 c	13.71 cd	14.24 d	11.26 b	

หมายเหตุ: - ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าตัวเลขเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
- ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในแต่ละแถวทั้งแนวดิ่งและแนวนอนแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัย เชียงใหม่
 Copyright © by Chiang Mai University
 All rights reserved

รูปที่ 4.13 การเปลี่ยนแปลงค่าความเป็นกรด-ด่างของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) และพันธุ์มหาชนก (B) ที่ป่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน



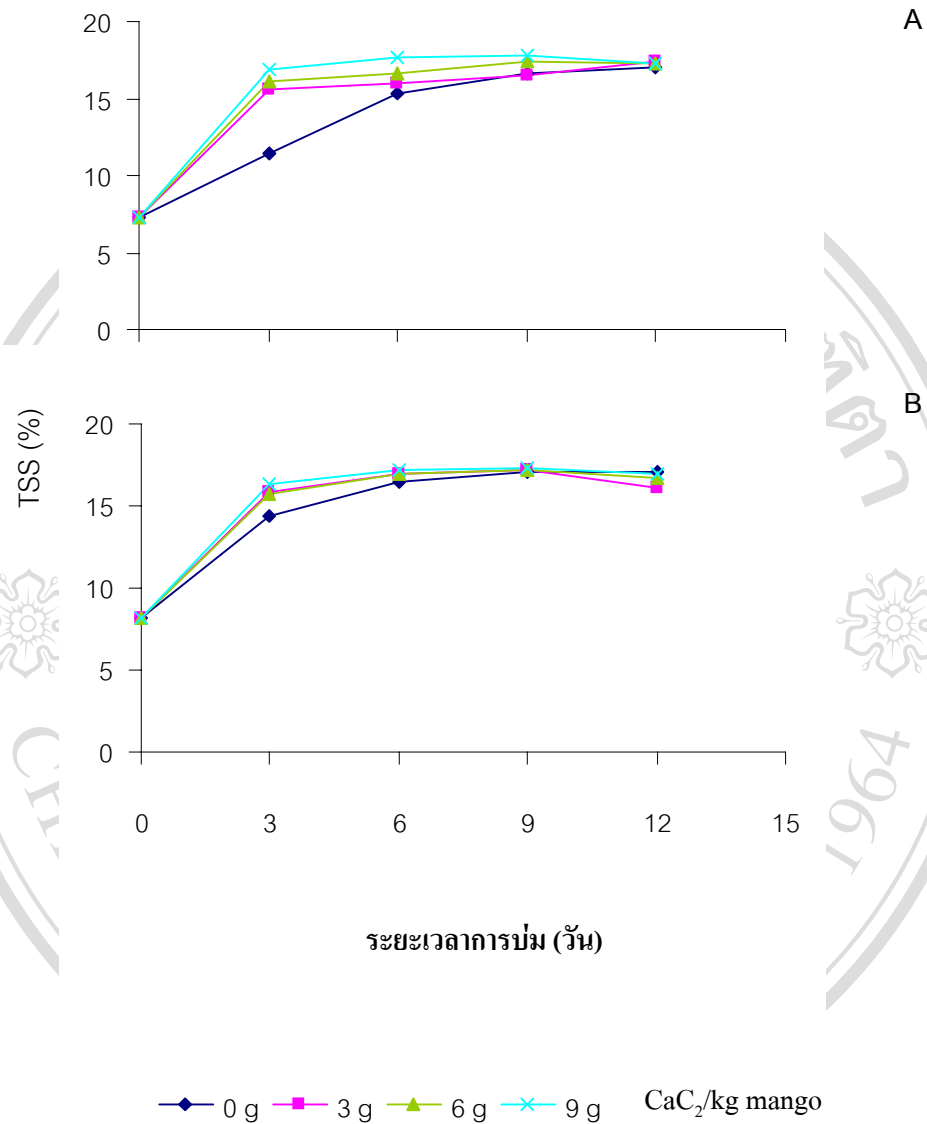
ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright © by Chiang Mai University

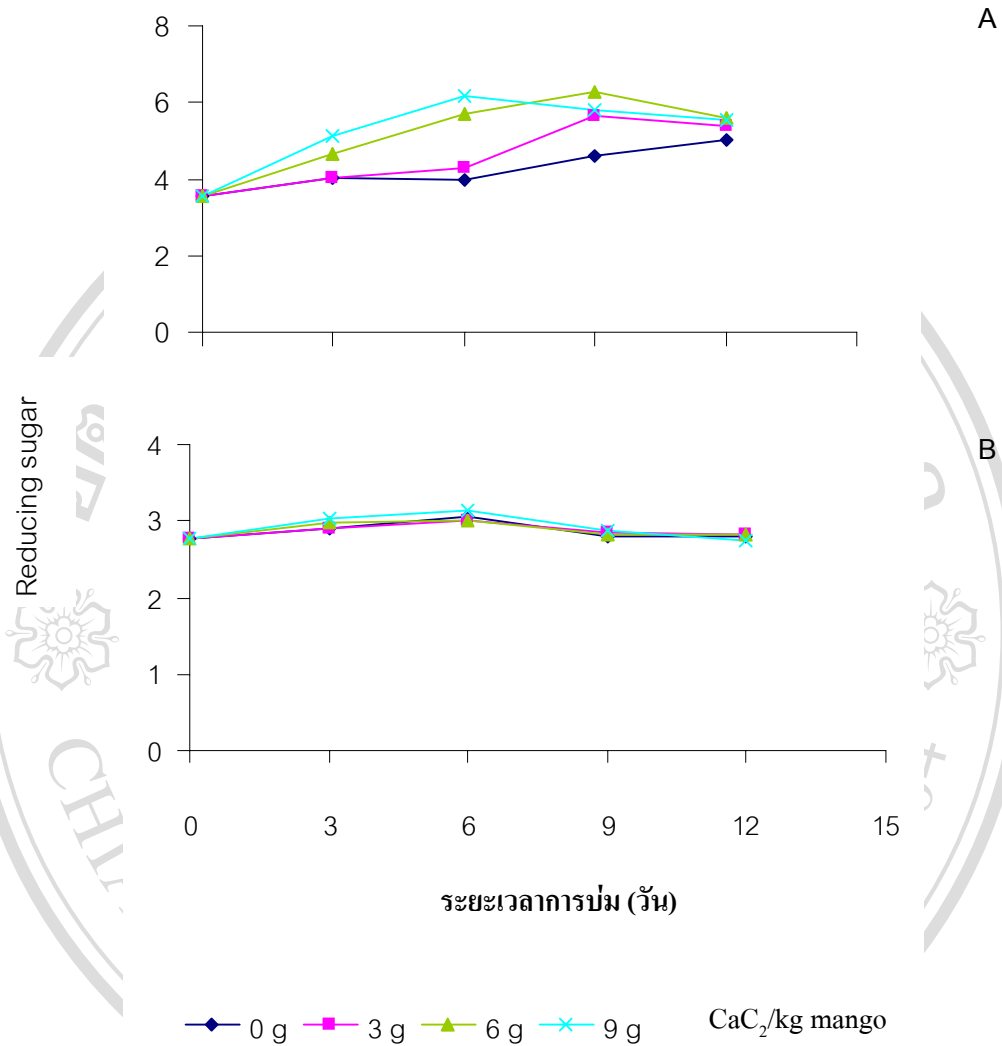
All rights reserved

รูปที่ 4.14 การเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดที่สามารถไทเตรทได้ของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A)

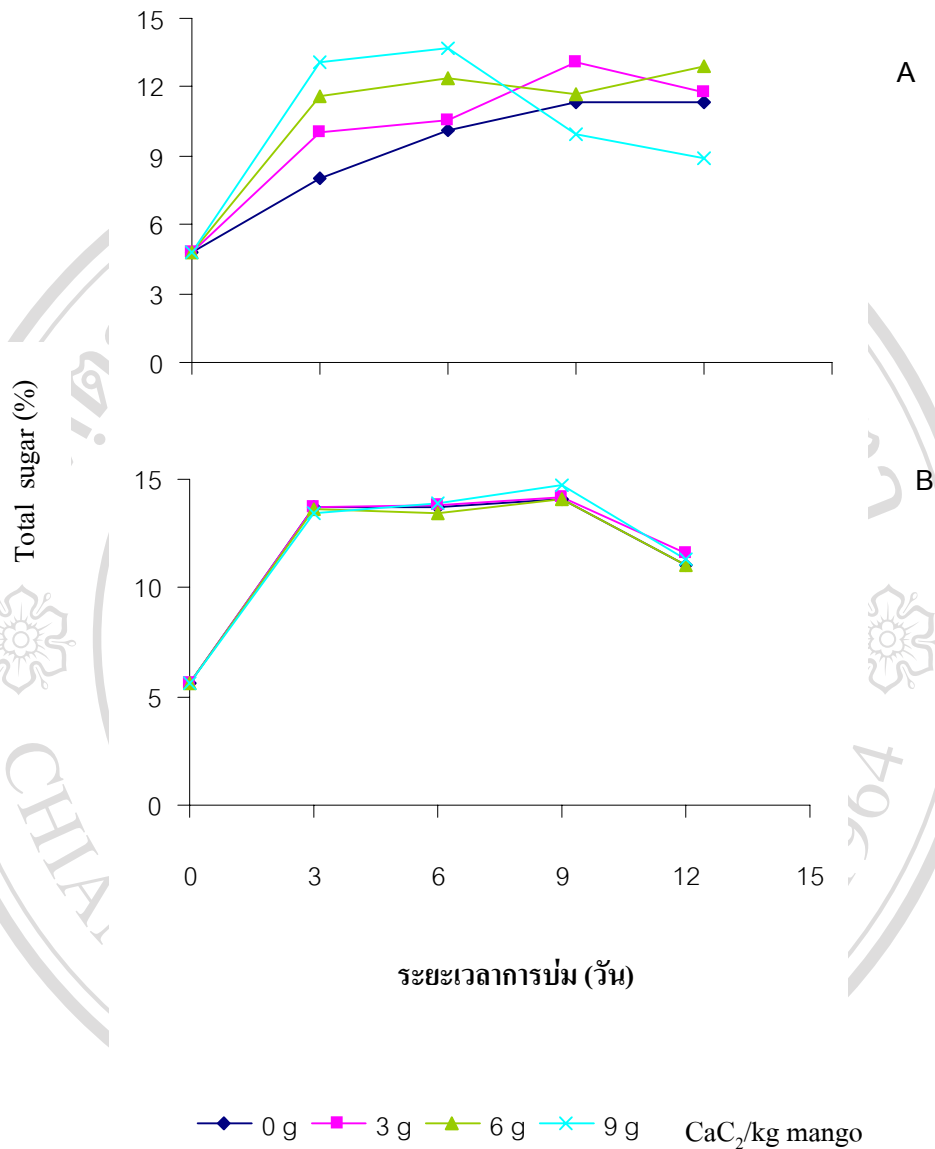
และพันธุ์มหาชนก (B) ที่ป่นด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
 รูปที่ 4.15 การเปลี่ยนแปลงปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้ของผลมะม่วง
 พันธุ์โชคอนันต์ (A) และพันธุ์มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคลอไรด์
 ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน
 All rights reserved



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
 รูปที่ 4.16 การเปลี่ยนแปลงปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) และ
 พันธุ์มหาชนก (B) ที่ป่มด้วยแคลเซียมคลอไรด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน
 All rights reserved



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright © by Chiang Mai University

รูปที่ 4.17 การเปลี่ยนแปลงปริมาณน้ำตาลทั้งหมดของผลมะม่วงพันธุ์โชคอนันต์ (A) และพันธุ์มหาชนก (B) ที่บ่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ต่างกัน 4 ระดับ เป็นเวลา 12 วัน



รูปที่ 4.18 การเปลี่ยนแปลงของผลมะม่วงพันธุ์โชกอนันต์ระหว่างการสุกเมื่อบ่มด้วยแคลเซียมคลอไรด์ ระดับต่างๆ



รูปที่ 4.19 การเปลี่ยนแปลงของผลมะม่วงพันธุ์มหาชนระหว่างการสุกเมื่อป่มด้วยแคลเซียมคาร์ไบด์ระดับต่างๆ