

บทที่ 4

ผลการทดลองและวิจารณ์

4.1 การวิเคราะห์สัมบัติทางกายภาพและทางเคมีของลับปะรดกราฟฟอช

4.1.1 การวิเคราะห์สัมบัติทางกายภาพของลับปะรดกราฟฟอช

จากรูปที่ 4.1 พบว่าความเป็นสุญญากาศของลับปะรดที่บรรจุในกราฟฟอชเคลือบดินกุที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์อยู่ในช่วง 7.25 ถึง 10.50 นิวปอร์ท ส่วนความเป็นสุญญากาศของลับปะรดที่บรรจุในกราฟฟอชเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์มีค่าต่ำกว่า คืออยู่ในช่วง 5.00-9.50 นิวปอร์ท เป็นเหตุการณ์ภัยกิริยาการกัดกร่อนทำให้เกิดกาซไฮโดรเจนน้ำในกราฟฟอชเคลือบดินกุที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ กาซไฮโดรเจนที่เกิดขึ้นจะรวมตัวกับกาซออกซิเจนกลอยเป็นน้ำทันที ความเป็นสุญญากาศจึงมีค่าสูง แต่สำหรับกราฟฟอชเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์ที่มีเดียวและสองชั้นแลกเกอร์ที่เคลือบทับกันอยู่ทำให้การกัดกร่อนเกิดน้อยลง กาซออกซิเจนจึงไปเกิดภัยกิริยาตัวกรองและครองแทน จึงไม่ได้รวมตัวกับกาซไฮโดรเจน จึงทำให้เกิดการสะสมไฮโดรเจนในปริมาณมากขึ้น ความเป็นสุญญากาศจึงลดลงมากกว่ากราฟฟอชเคลือบดินกุที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ (13) นอกจากนี้ในภัยกิริยาการเกิดสารสัน្តิษา ทำให้เกิดผลิตภัณฑ์คือสารคาร์บอนไดออกไซด์ที่เกิดขึ้นด้วย (19) ซึ่งในกราฟฟอชเคลือบแลกเกอร์มีสารสัน្តิษาลดลงมากกว่าในกราฟฟอชไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ซึ่งเกิดสารคาร์บอนไดออกไซด์มากกว่า และทำให้ความเป็นสุญญากาศลดลง เนื่องได้รับแรงจากกราฟฟอชว่ามีการลดลงมากกว่ากราฟฟอชที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์

สำหรับเปอร์เซนต์น้ำหนักเนื้อของลับปะรดที่บรรจุในกราฟฟอช พบว่าลับปะรดที่บรรจุในกราฟฟอชทั้งสามชนิดมีค่าอยู่ในช่วง 62.76 ถึง 67.87 % ในช่วงอายุการเก็บจนถึง 12 เดือน ซึ่งมีค่ามากกว่าที่มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมลับปะรดกราฟฟอชกำหนดคือ ให้มีเปอร์เซนต์น้ำหนักเนื้อลับปะรดไม่น้อยกว่า 58 % (34)

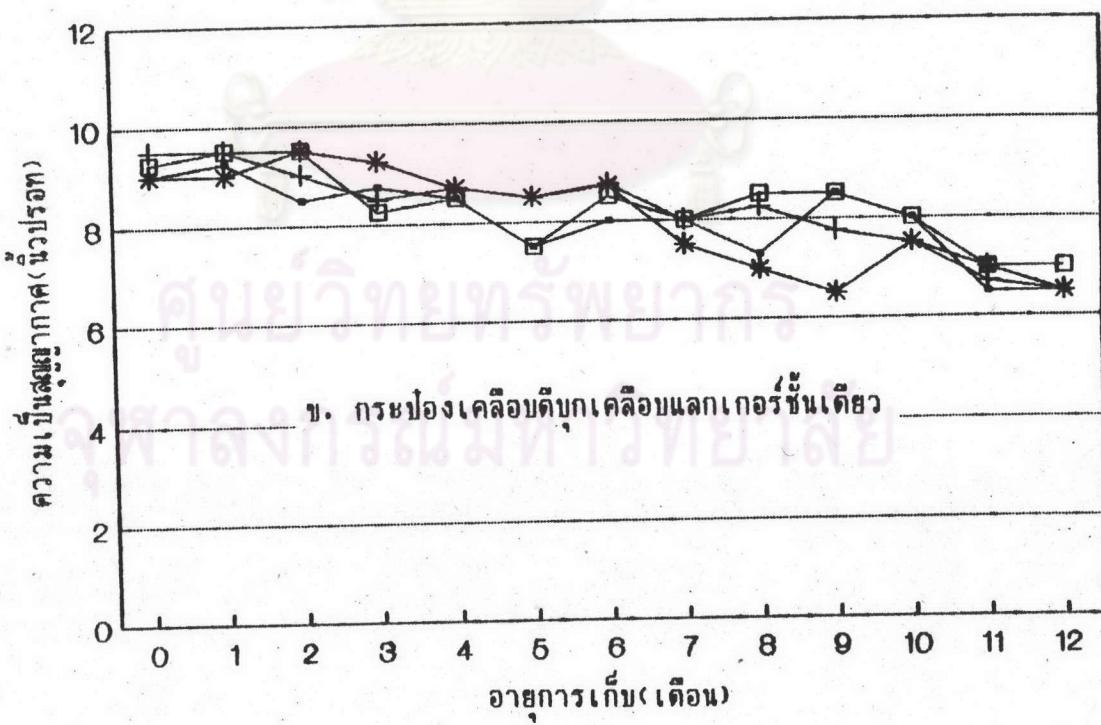
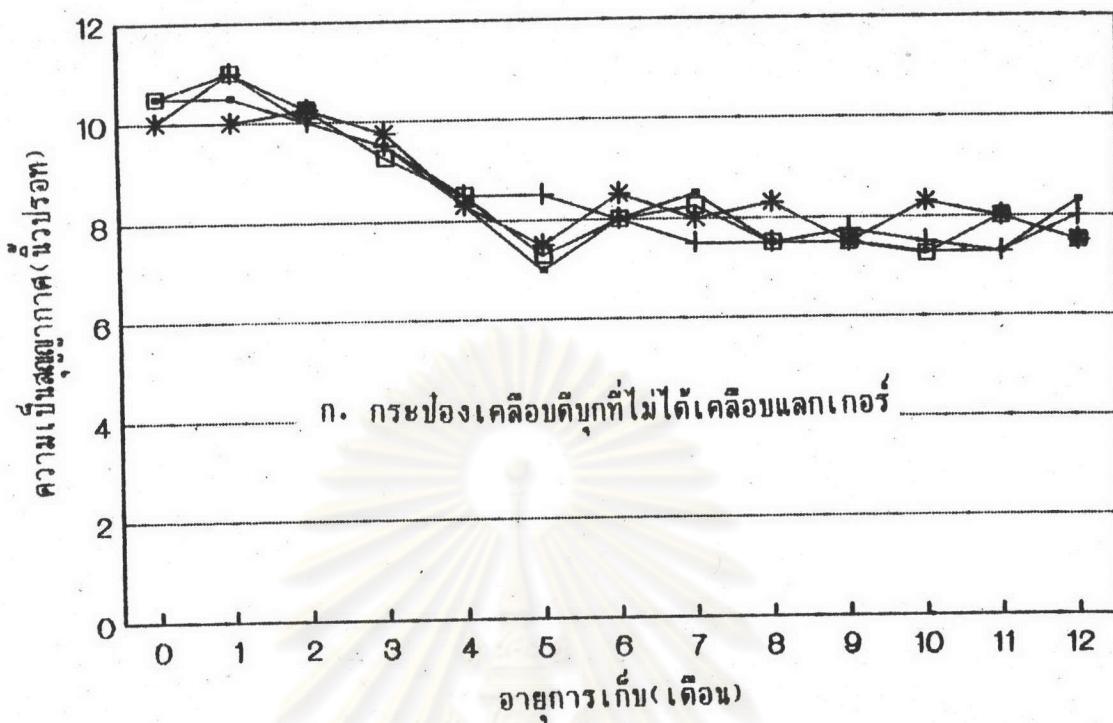
4.1.2 การวิเคราะห์สัมบัติทางเคมีของลับปะรดกราฟฟอช

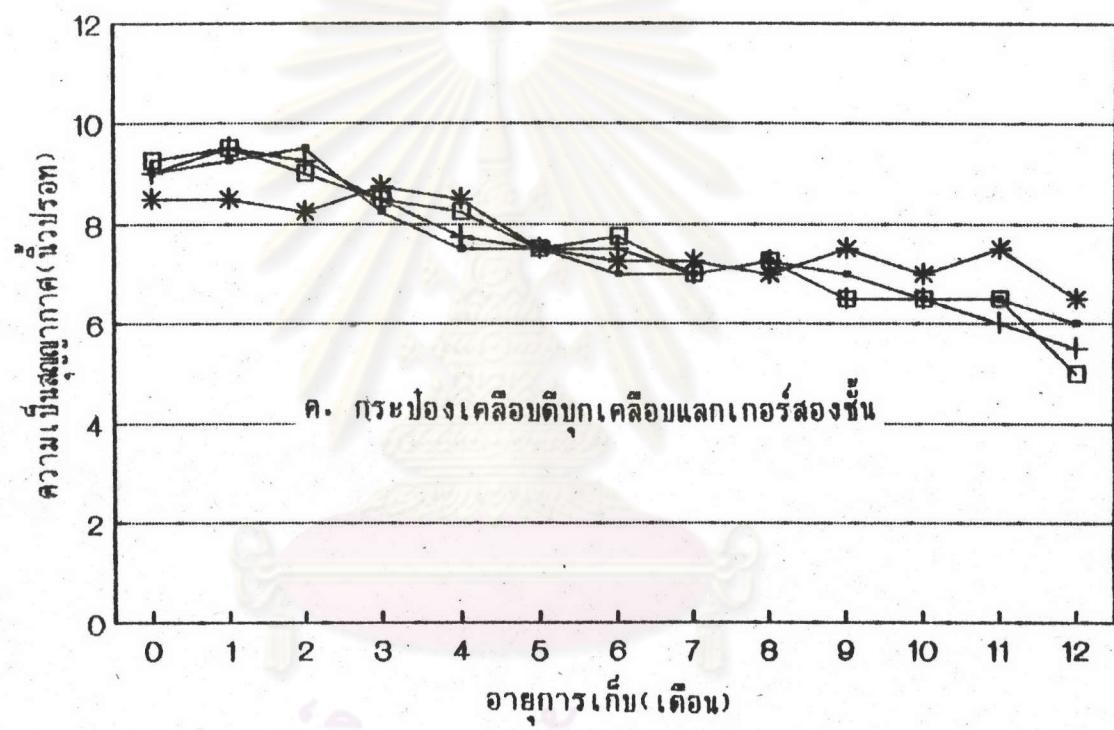
จากการในภาคผนวก ค พบว่า ปริมาณของแข็งที่หลอมเหลวได้ของลับปะรดที่บรรจุในกราฟฟอชทั้งสามชนิดมีค่าใกล้เคียงกัน คือ อยู่ในช่วง 13.10 ถึง 14.25 °Brix สำหรับค่า pH ของลับปะรดที่บรรจุในกราฟฟอชทั้งสามชนิดมีค่าใกล้เคียงกัน คือ อยู่ในช่วง 3.63 ถึง 3.71 และ % acidity ของลับปะรดที่บรรจุในกราฟฟอชทั้งสามชนิดมีค่าใกล้เคียงกัน คือ อยู่ในช่วง 0.58 ถึง 0.67

รูปที่ 4.1 ความเป็นสุขภาพในสับปะรดที่บรรจุกราฟป้องชนิดต่างๆ

- หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่ไม่มีการเติมสารได้เลย
- + หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิร์เบกปริมาณ 700 ppm
- * หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิร์เบกร่วมกับกรดแอลกอร์บิก
อย่างละปริมาณ 350 ppm

ศูนย์วิทยทรัพยากร
อุสาสังกรณ์มหาวิทยาลัย





ศูนย์วิทยทรพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.2 ผลของการแผลศอกร์นิก โซเดียมอิริโซร์เบท และอายุการเก็บต่อองค์ประกอบทางเคมี

4.2.1. ผลของการแผลศอกร์นิก โซเดียมอิริโซร์เบท และอายุการเก็บต่อปริมาณกรดแผลศอกร์นิกที่เหลืออยู่

ก. ผลของการแผลศอกร์นิก และโซเดียมอิริโซร์เบท ต่อปริมาณกรดแผลศอกร์นิกที่เหลืออยู่

จากตารางที่ 4.1 ถึง 4.5 เห็นได้ว่าการเติมกรดแผลศอกร์นิก, โซเดียมอิริโซร์เบท และการเติมกรดแผลศอกร์นิกร่วมกับโซเดียมอิริโซร์เบท มีผลทำให้ปริมาณของกรดแผลศอกร์นิกที่เหลืออยู่ทุก ๆ ช่วงของอายุการเก็บแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p < 0.05$) ในกราฟป้องที่ใช้หัวลงสามชนิด โดยสับปะรดที่มีการเติมกรดแผลศอกร์นิกมีปริมาณกรดแผลศอกร์นิกที่เหลืออยู่มากที่สุด รองลงมาได้แก่สับปะรดที่มีการเติมกรดแผลศอกร์นิกร่วมกับโซเดียมอิริโซร์เบท, สับปะรดที่มีการเติมโซเดียมอิริโซร์เบท และสับปะรดที่ไม่มีการเติมสารใดตามลำดับ และเมื่อพิจารณาจากตารางการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ (ตารางที่ 4.1) พบว่าค่า F ที่ได้มีค่าสูงมาก แสดงว่ามีปริมาณกรดแผลศอกร์นิกแตกต่างกันมาก เนื่องจากเมื่อเริ่มต้นทำการวิจัยมีปริมาณกรดแผลศอกร์นิกในแต่ละกราฟป้องไม่เท่ากันอยู่แล้ว จึงส่งผลให้ทุกช่วงของอายุการเก็บมีปริมาณกรดแผลศอกร์นิกที่เหลืออยู่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p < 0.05$) เมื่อเปรียบเทียบอัตราการลดลงของกรดแผลศอกร์นิกที่เหลืออยู่ในกราฟป้อง (ตารางที่ 4.3, 4.4 และ 4.5) พบว่า สับปะรดที่มีการเติมกรดแผลศอกร์นิก 700 ppm มีอัตราการลดลงของกรดแผลศอกร์นิกมากกว่า สับปะรดที่มีการเติมสารอื่นในกราฟป้องทุกชนิด เนื่องจากกรดแผลศอกร์นิกสามารถเกิดปฏิกิริยา กันออกซิเจนได้เร็วกว่าโซเดียมอิริโซร์เบท (21) แม้จะมีปริมาณกรดแผลศอกร์นิกมากก็เกิดปฏิกิริยาได้มากและมีอัตราการลดลงสูง

นอกจากนี้ยังพบว่า ในสับปะรดที่บรรจุในกราฟป้องเคลือบดินกุกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์มีปริมาณกรดแผลศอกร์นิกที่เหลืออยู่ในปริมาณมากกว่าสับปะรดที่บรรจุในกราฟป้องเคลือบดินกุกเคลือบแลกเกอร์ ซึ่งสอดคล้องกับการรายงานผลการวิจัยของ Kefford (21) ซึ่งศึกษาในน้ำสัมภาระจุลทรรษป้องเคลือบดินกุก และกราฟป้องเคลือบดินกุกเคลือบแลกเกอร์ พบว่า ปริมาณกรดแผลศอกร์นิกที่เหลืออยู่ในกราฟป้องเคลือบดินกุกมีปริมาณมากกว่า ทั้งนี้เป็นเพราะกระบวนการกัดกร่อนที่เกิดขึ้นในกราฟป้องเคลือบดินกุกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์มีการละลายของดินกุกเกิดขึ้นดังสมการที่ (1) และทำให้เกิดการไอโตรเจนดังสมการที่ (2) ซึ่งไอโตรเจนที่เกิดขึ้นในกระบวนการกัดกร่อน สามารถรวมตัวกับกาซออกซิเจนในรูเวท headspace กล้ายเป็นน้ำได้เร็วกว่ากราฟป้องเคลือบแลกเกอร์ (10) ออกซิเจนจึงมีปริมาณลดลงอย่าง

ตารางที่ 4.1 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของการเติมกรดแอลกอฮอล์บีก
โดยเดี่ยมอิริชอร์เบก ต่อปริมาณกรดแอลกอฮอล์บีกที่เหลืออยู่ในลับปะรดทั้งบรรจุ
กระป๋องชนิดต่าง ๆ

เดือน	F จากการคำนวณ		
	กระป๋องเคลือบดินกําที่ไม่เคลือบแลกเกอร์	กระป๋องเคลือบดินกําเคลือบแลกเกอร์ชั้นเดียว	กระป๋องเคลือบดินกําเคลือบแลกเกอร์สองชั้น
0	6627.68*	1316.28*	18250.84*
1	46854.69*	2088.21*	4822.92*
2	4182.49*	2878.46*	5208.81*
3	45947.14*	878.48*	495.47*
4	9849.12*	1278.67*	50.15*
5	4990.26*	2.71	54.76*
6	2730.05*	3.03	50.85*
7	4177.05*	68.78*	0.86
8	16122.01*	61.37*	3.17
9	1165.59*	311.25*	83.16*
10	2022.08*	3.99	21.13*
11	7678.61*	733.72*	38.69*
12	1271.56*	19.82*	43.57*

* แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ: ค่า F จากตารางมีค่า 6.59 โดย df เป็น 3,4

ตารางที่ 4.2 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของอายุการเก็บต่อปริมาณกรด
แอลกอฮอลิกที่เหลืออยู่ในสันปะรดที่บรรจุกรดป้องชนิดต่าง ๆ

กรณี เมนท์	F จากการคำนวณ		
	กรดป้องเคลือบดีบุกที่ไม่ เคลือบแลกเกอร์	กรดป้องเคลือบดีบุกเคลือบ แลกเกอร์ชั้นเดียว	กรดป้องเคลือบดีบุกเคลือบ แลกเกอร์สองชั้น
1	1310061.47*	79536.78*	175461.19*
2	4036450.30*	655840.68*	563231.11*
3	8180495.89*	6886399.82*	4875946.52*
4	6000061.59*	1273139.86*	1854560.49*

- 1 หมายถึง สันปะรดกรดป้องที่ไม่มีการเติมสารไดเลย
- 2 หมายถึง สันปะรดกรดป้องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิร์เบกปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง สันปะรดกรดป้องที่มีการเติมกรดแอลกอฮอลิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง สันปะรดกรดป้องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิร์เบกร่วมกับกรดแอลกอฮอลิกอย่างละ
ปริมาณ 350 ppm

* แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ : ค่า F จากตารางมีค่า 2.60 โดย df เป็น 12,13

ตารางที่ 4.3 ผลของการเติมกรดแอกซ์โคร์บิก โซเดียมอิริชอร์เบท และอายุการเก็บต่อปริมาณกรด
แอกซ์โคร์บิกที่เหลืออยู่ในลับปะรดที่บรรจุกราฟป้องเคลือบดินกุกที่ไม่ได้เคลือบแลกເກອ່ງ

อายุการเก็บ (เดือน)	ปริมาณกรดแอกซ์โคร์บิกที่เหลืออยู่ (ไม่ได้กรัมต่อกรัมลับปะรดกราฟป้อง(คูณ))				
	1	2	3	4	
0	42.69 ^a ± 0.86	79.36 ^b ± 1.74	226.20 ^c ± 1.27	149.05 ^a ± 1.63	
1	53.66 ^a ± 1.11	79.60 ^b ± 0.41	180.83 ^b ± 0.47	117.38 ^a ± 0.22	
2	65.67 ^a ± 1.01	78.54 ^b ± 0.21	179.26 ^b ± 1.27	100.92 ^a ± 1.50	
3	57.18 ^b ± 0.04	57.45 ^b ± 0.26	171.45 ^b ± 0.39	111.82 ^a ± 0.53	
4	51.16 ^a ± 0.05	78.68 ^b ± 1.18	169.89 ^b ± 0.19	95.95 ^a ± 0.81	
5	35.19 ^a ± 0.27	58.29 ^b ± 1.81	160.11 ^b ± 1.15	87.89 ^a ± 0.22	
6	41.48 ^a ± 0.57	54.69 ^b ± 0.27	136.86 ^b ± 0.93	42.01 ^a ± 2.52	
7	24.55 ^a ± 0.70	21.43 ^a ± 0.11	129.00 ^b ± 1.60	57.24 ^a ± 1.31	
8	20.65 ^a ± 0.76	19.74 ^a ± 0.18	139.52 ^b ± 0.87	56.79 ^a ± 0.46	
9	17.83 ^a ± 0.40	23.69 ^b ± 0.30	92.76 ^b ± 2.79	54.32 ^a ± 0.16	
10	17.66 ^a ± 1.86	16.83 ^a ± 0.29	86.35 ^b ± 0.83	34.92 ^a ± 0.02	
11	14.38 ^a ± 0.47	17.46 ^b ± 0.26	84.83 ^b ± 0.62	25.90 ^a ± 0.69	
12	14.46 ^a ± 0.92	17.72 ^b ± 0.77	73.13 ^b ± 0.81	22.41 ^a ± 1.54	

- 1 หมายถึง ลับปะรดกราฟป้องที่ไม่มีการเติมสารได้เลย
- 2 หมายถึง ลับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง ลับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมกรดแอกซ์โคร์บิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง ลับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทร่วมกับกรดแอกซ์โคร์บิกอย่างละ
ปริมาณ 350 ppm

หมายเหตุ : ตัวอักษร (a,b,c,...) ที่เหมือนกันในแนวตั้งเดียวกัน และ ตัวอักษร
(ก,ข,ค,...) ที่เหมือนกันในแนวโนนเดียวกัน แสดงว่าไม่มีความแตกต่าง
อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซนต์

ตารางที่ 4.4 ผลของการเติมกรดแอลกอร์บิก โซเดียมอิริโซร์เบท และอายุการเก็บต่อปริมาณกรด
แอลกอร์บิกที่เหลืออยู่ในลับปะรดที่บรรจุกรงป้องเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์ชั้นเดียว

อายุการเก็บ (เดือน)	ปริมาณกรดแอลกอร์บิกที่เหลืออยู่ (ไมโครกรัมต่อกิโลกรัมลับปะรดกรงป้อง (คบก))			
	1	2	3	4
0	28.47 ^{a,b} <u>+0.58</u>	61.66 ^{a,a} <u>+0.34</u>	164.33 ^{a,a} <u>+2.98</u>	87.98 ^{a,a} <u>+3.67</u>
1	27.87 ^{a,c} <u>+0.45</u>	40.29 ^{b,b} <u>+0.98</u>	117.69 ^{b,b} <u>+1.87</u>	43.57 ^{a,c} <u>+1.31</u>
2	18.52 ^{a,t} <u>+0.37</u>	22.31 ^{b,f} <u>+0.16</u>	79.42 ^{b,c} <u>+1.41</u>	35.59 ^{a,d} <u>+0.17</u>
3	21.06 ^{a,a} <u>+1.30</u>	27.51 ^{b,d} <u>+0.70</u>	57.05 ^{a,a} <u>+0.20</u>	43.79 ^{a,b} <u>+2.28</u>
4	17.26 ^{a,j} <u>+0.64</u>	21.19 ^{b,h} <u>+0.37</u>	59.87 ^{b,d} <u>+1.01</u>	29.94 ^{a,a} <u>+0.38</u>
5	29.20 ^{a,a} <u>+0.88</u>	28.84 ^{b,c} <u>+0.81</u>	30.71 ^{b,f} <u>+0.57</u>	29.46 ^{b,f} <u>+0.44</u>
6	23.61 ^{a,d} <u>+0.99</u>	24.09 ^{b,a} <u>+1.46</u>	25.82 ^{b,i} <u>+0.39</u>	25.45 ^{a,a} <u>+1.34</u>
7	20.13 ^{a,f} <u>+0.12</u>	21.97 ^{b,g} <u>+0.50</u>	30.46 ^{b,a} <u>+1.19</u>	24.94 ^{a,h} <u>+0.86</u>
8	19.38 ^{a,a} <u>+0.28</u>	19.98 ^{b,k} <u>+0.01</u>	24.63 ^{b,j} <u>+0.54</u>	20.53 ^{a,j} <u>+0.25</u>
9	17.05 ^{a,k} <u>+0.95</u>	18.32 ^{b,k} <u>+0.08</u>	29.69 ^{b,h} <u>+1.52</u>	24.05 ^{a,i} <u>+0.17</u>
10	18.83 ^{a,h} <u>+0.12</u>	19.41 ^{b,j} <u>+0.13</u>	20.22 ^{b,a} <u>+0.35</u>	20.00 ^{a,k} <u>+0.38</u>
11	16.76 ^{a,k} <u>+0.39</u>	16.19 ^{b,i} <u>+0.02</u>	22.04 ^{b,k} <u>+0.16</u>	17.45 ^{a,i} <u>+0.38</u>
12	14.72 ^{a,a} <u>+0.19</u>	16.05 ^{b,a} <u>+0.36</u>	20.49 ^{b,i} <u>+0.50</u>	15.40 ^{a,a} <u>+1.56</u>

- 1 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่ไม่มีการเติมสารใดเลย
- 2 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริโซร์เบทปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริโซร์เบทร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างลดปริมาณ 350 ppm

หมายเหตุ : ตัวอักษร (a,b,c,...) ที่เหมือนกันในแนวตั้งเดียวกัน และ ตัวอักษร (g,h,k,...) ที่เหมือนกันในแนวอนตั้งเดียวกัน แสดงว่าไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

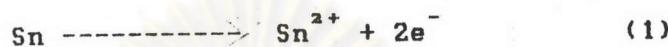
ตารางที่ 4.5 ผลของการเติมกรดแอกซ์โคร์บิก โซเดียมอิริชอร์เบท และอายุการเก็บต่อปริมาณกรด
แอกซ์โคร์บิกที่เหลืออยู่ในสับปะรดที่บรรจุกรงป้องเคลือบดินกุ้กเคลือบแลกเกอร์สองชั้น

อายุการเก็บ (เดือน)	ปริมาณกรดแอกซ์โคร์บิกที่เหลืออยู่ ในโครงรัมต่อกรัมสับปะรดกรงป้อง (ppm)			
	1	2	3	4
0	30.99 ^a ± 0.41	59.63 ^a ± 0.34	140.09 ^b ± 0.30	80.41 ^a ± 0.84
1	29.69 ^a ± 0.22	33.64 ^a ± 0.78	88.76 ^b ± 0.95	76.89 ^a ± 0.72
2	23.00 ^c ± 0.01	30.01 ^a ± 0.16	44.61 ^b ± 0.17	43.48 ^c ± 0.42
3	26.97 ^b ± 1.37	29.26 ^b ± 0.70	46.49 ^b ± 0.58	44.42 ^b ± 1.14
4	28.93 ^a ± 0.57	28.55 ^a ± 0.37	36.13 ^b ± 1.20	30.53 ^a ± 0.24
5	24.30 ^a ± 0.51	24.29 ^c ± 1.00	25.31 ^b ± 1.46	24.47 ^c ± 0.83
6	21.99 ^a ± 0.06	21.02 ^a ± 1.46	28.35 ^b ± 1.29	22.02 ^a ± 0.10
7	20.77 ^b ± 0.99	21.26 ^b ± 0.50	21.90 ^b ± 0.95	21.07 ^b ± 0.03
8	20.21 ^a ± 0.19	20.26 ^a ± 0.01	21.09 ^b ± 0.31	20.95 ^a ± 0.48
9	13.41 ^a ± 0.27	14.92 ^a ± 0.08	18.59 ^b ± 0.27	18.35 ^b ± 0.72
10	16.55 ^a ± 0.18	17.36 ^a ± 0.13	18.48 ^b ± 0.45	17.92 ^a ± 0.08
11	16.46 ^a ± 0.45	17.12 ^a ± 0.02	18.61 ^b ± 0.06	17.88 ^a ± 0.02
12	12.22 ^a ± 0.18	16.19 ^a ± 0.36	19.55 ^b ± 1.24	17.18 ^a ± 0.01

- 1 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่ไม่มีการเติมสารไดเลย
- 2 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมกรดแอกซ์โคร์บิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทร่วมกับกรดแอกซ์โคร์บิกอย่างละ
ปริมาณ 350 ppm

หมายเหตุ : ตัวอักษร (a,b,c,...) ที่เหมือนกันในแนวตั้งเดียวกัน และ ตัวอักษร
(g,h,c,...) ที่เหมือนกันในแนวอนเตียงกัน แสดงว่าไม่มีความแตกต่าง
อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

ราชเรว (33, 34) การกัดกร่อนจึงเกิดได้รวดเร็วอี่งขึ้น ฉะนั้นออกซิเจนไปทำปฏิกิริยา กับกรดแอลูมิโนสคอร์บิกที่มีอยู่ในลับป่ารถที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดินกุไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ได้น้อย จึงเหลือกรดแอลูมิโนสคอร์บิกมากกว่า และมีความเป็นสุญญากาศมากกว่า (รูปที่ 4.1) แต่ใน กระป๋องเคลือบดินกุที่เคลือบแลกเกอร์ทึ้งขึ้นเดียวและสองขึ้น แลกเกอร์ที่เคลือบทับอยู่ทำให้ ออกซิเจนเกิดปฏิกิริยา กับดินกุได้น้อย จึงไปทำปฏิกิริยา กับกรดแอลูมิโนสคอร์บิกแทน กรดแอลูมิโนสคอร์บิก จึงมีปริมาณลดลงอย่างรวดเร็ว ทำให้เกิดการละลายของกาซไอก๊อร์เจน และความเป็น สุญญากาศลดลง



ดังนั้นในลับป่ารถที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดินกุที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ จึงมี ปริมาณกรดแอลูมิโนสคอร์บิกที่เหลืออยู่ในปริมาณมากกว่า

สำหรับลับป่ารถที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์ทึ้งขึ้นเดียวและ ส่องขึ้นนั้นมีกรดแอลูมิโนสคอร์บิกเหลืออยู่ในปริมาณใกล้เคียงกัน เนื่องจากมีการเปลี่ยนแปลงภายใน กระป๋องใกล้เคียงกัน แต่จะมีปริมาณกรดแอลูมิโนสคอร์บิกเหลือน้อยกว่าลับป่ารถที่บรรจุในกระป๋อง เคลือบดินกุไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ (13)

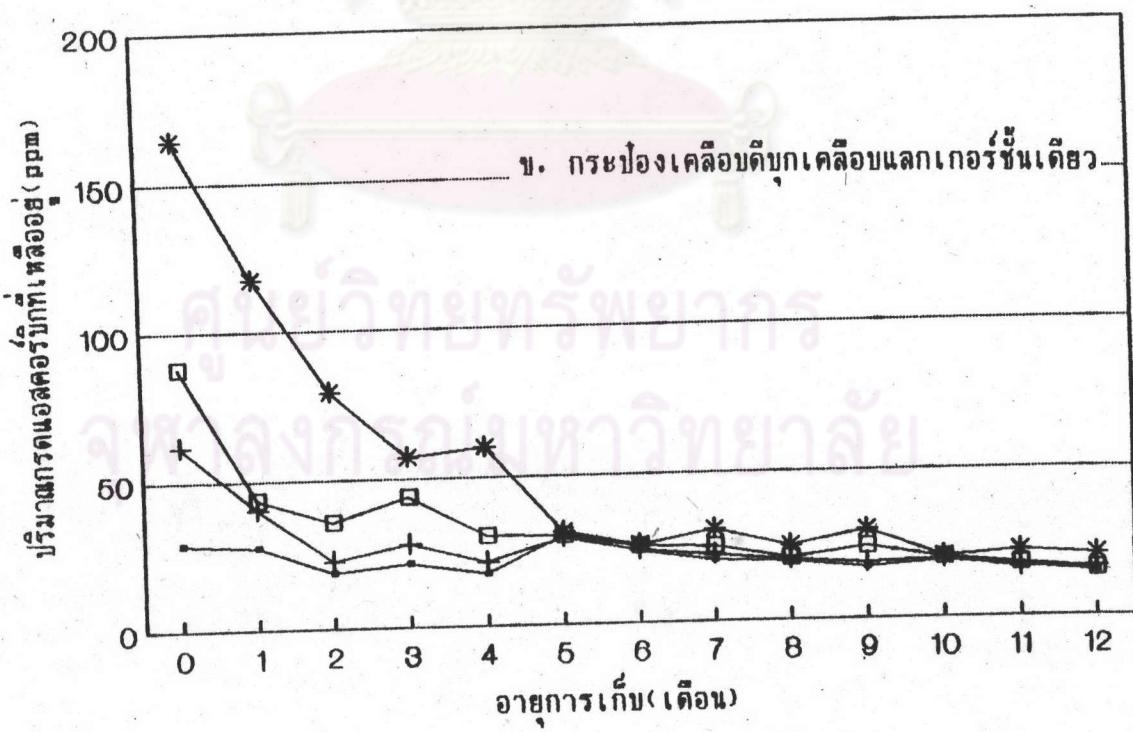
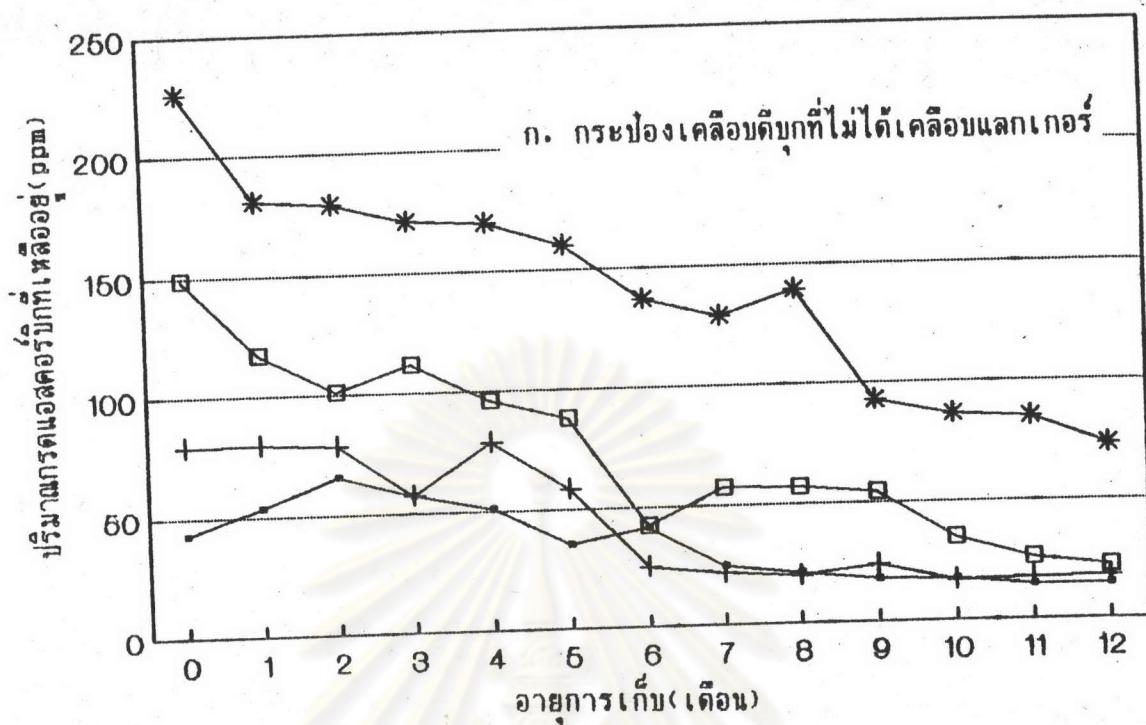
๔. ผลของการเก็บต่อปริมาณกรดแอลูมิโนสคอร์บิกที่เหลืออยู่

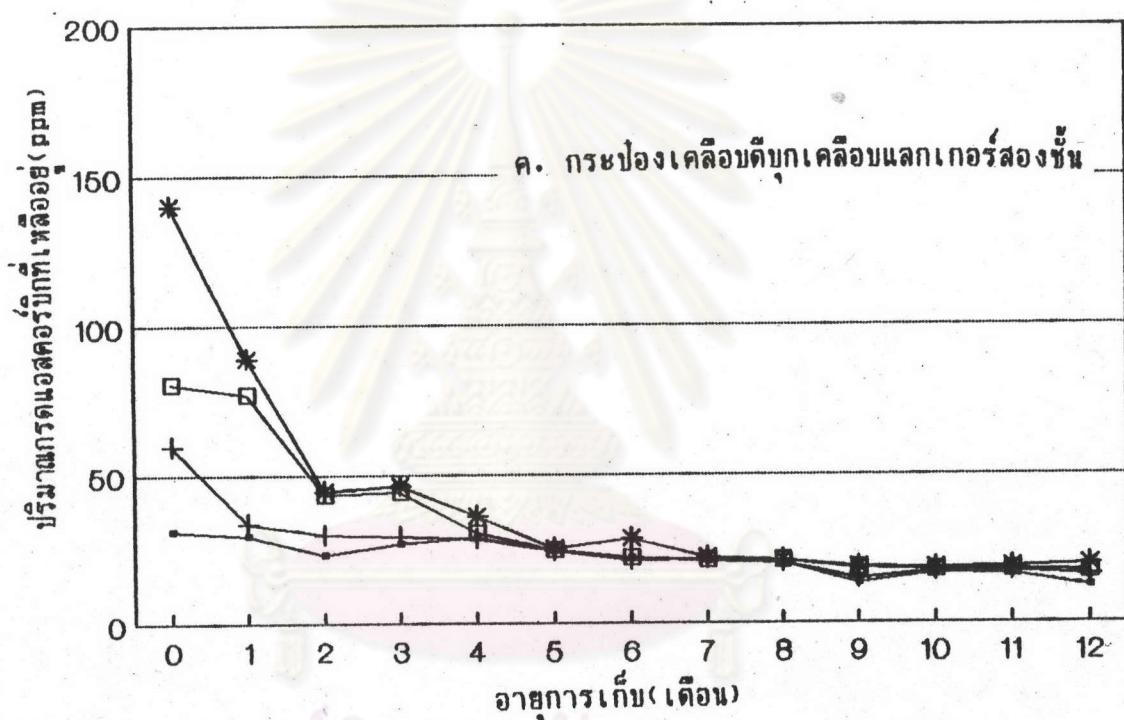
จากตารางที่ 4.1 ถึง 4.5 และรูปที่ 4.2 เห็นได้ว่า เมื่ออายุการเก็บ ของลับป่ารถกระป๋องเพิ่มขึ้น ปริมาณกรดแอลูมิโนสคอร์บิกที่เหลืออยู่ในลับป่ารถกระป๋องลดลงทุก ๆ ทริคเมนต์ โดยปริมาณกรดแอลูมิโนสคอร์บิกของลับป่ารถที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดินกุที่ไม่ได้เคลือบ แลกเกอร์ ลดลงมากกว่าลับป่ารถที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์ทึ้งขึ้นเดียว และ ส่องขึ้น ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองของกันทิพย์ (30) ที่เสนอว่า เมื่ออายุการเก็บมากขึ้น ลับป่ารถในน้ำเชื่อมกระป๋องที่บรรจุในกระป๋อง fully lacquered can มีอัตราการลดลงของ กรดแอลูมิโนสคอร์บิกมากกว่าลับป่ารถที่บรรจุในกระป๋อง partially lacquered can และกระป๋อง plain can นอกจากนี้ Nagy (38) ได้เสนอว่า ชนิดของภาชนะบรรจุมีผลต่อปริมาณกรด แอลูมิโนสคอร์บิกที่เหลืออยู่ใน citrus juice โดยพบว่า เมื่ออายุการเก็บเพิ่มขึ้น การสูญเสียกรด แอลูมิโนสคอร์บิกในกระป๋องเคลือบแลกเกอร์มีมากกว่าในกระป๋องเคลือบดินกุไม่เคลือบแลกเกอร์ ทั้งนี้ เนื่องจากกรดแอลูมิโนสคอร์บิกเกิดปฏิกิริยา กับออกซิเจนมากขึ้น เมื่ออายุการเก็บเพิ่มขึ้น กรดแอลูมิโนสคอร์บิก ที่เหลืออยู่จึงน้อยลงอย่างมาก (13, 21)

รูปที่ 4.2 ปริมาณกรดแอลคอล์บิกที่เหลืออยู่ในสับปะรดที่บรรจุกรงป้องชนิดต่าง ๆ

- หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่ไม่มีการเติมสารใดเลย
- + หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอัลซอร์เบทปริมาณ 700 ppm
- * หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมกรดแอลคอล์บิกปริมาณ 700 ppm
- หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอัลซอร์เบทร่วมกับกรดแอลคอล์บิก
อย่างละปริมาณ 350 ppm

ศูนย์วิทยทรัพยากร
อุปัลงกรณ์มหาวิทยาลัย





4.2.2 ผลของการแผลสคอร์บิก โซเดียมอิริชอร์เบท และอาการเก็บ ต่อปริมาณ ไอครอกซีเมทิลเฟอร์ฟิวรอล

ก. ผลของการแผลสคอร์บิก และโซเดียมอิริชอร์เบท ต่อปริมาณ

ไอครอกซีเมทิลเฟอร์ฟิวรอล

จากตารางที่ 4.6 ถึง 4.10 เห็นได้ว่าการเติมกรดแผลสคอร์บิก,

โซเดียมอิริชอร์เบท และการเติมกรดแผลสคอร์บิกร่วมกับโซเดียมอิริชอร์เบท มีผลทำให้ปริมาณของไอครอกซีเมทิลเฟอร์ฟิวรอลในลับปะรดแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p < 0.05$) ในกราฟป้องที่ใช้ทั้ง 3 ชนิด ให้ผลสอดคล้องกันคือ ลับปะรดที่มีการเติมกรดแผลสคอร์บิกมีปริมาณไอครอกซีเมทิลเฟอร์ฟิวรอลน้อยที่สุด รองลงมาได้แก่ ลับปะรดที่มีการเติมกรดแผลสคอร์บิกร่วมกับโซเดียมอิริชอร์เบท, ลับปะรดที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบท และลับปะรดที่ไม่มีการเติมสารใดตามลำดับ ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองของ Hope (21) ที่ได้รายงานว่าในแอลูมิเนียมบรรจุกราฟป้อง การเติมกรดแผลสคอร์บิก 300 mg/t ผลไม้ 1 ปอนด์ สามารถควบคุมปฏิกิริยาการเกิดสิ่น้ำตาล และลดปริมาณการซอกซีเจนบริเวณ Headspace ลงได้ นอกจากนี้รายงานของบริษัท Fujisawa (39) เสนอว่าการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทสามารถป้องกันปฏิกิริยาการเกิดสิ่น้ำตาลในผลไม้กราฟป้อง เช่น ผักกาดป้อง น้ำmelon เขียว เนื้องจากกรดแผลสคอร์บิกที่เหลืออยู่ในกราฟป้องมีปริมาณลดลง และกรดแผลสคอร์บิกที่สลายไปเนื่องจากการเกิดปฏิกิริยา นี้จะไปรวมตัวกันเอง หรือรวมตัวกับสารอื่น เช่น กรดอมิโนได้สารสิ่น้ำตาล (23) แต่ลับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมกรดแผลสคอร์บิกมีปริมาณกรดแผลสคอร์บิกที่เหลืออยู่มากกว่า จึงมีปริมาณ HMF น้อยกว่า แต่การเติมโซเดียมอิริชอร์เบทพบว่าเกิด HMF มากกว่า ซึ่งสอดคล้องกับ Borenstein ที่เสนอไว้ว่าโซเดียมอิริชอร์เบทมีความสามารถเป็นตัวป้องกันการเกิดออกซิเดชันน้อยกว่ากรดแผลสคอร์บิก (41) และเห็นได้ว่าการเติมสารทั้งสองนี้ร่วมกัน ไม่สามารถช่วยในการลดปริมาณของ HMF ได้

สำหรับลับปะรดที่บรรจุในกราฟป้องเคลือบดีบุกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์มีปริมาณไอครอกซีเมทิลเฟอร์ฟิวรอลน้อยกว่าลับปะรดที่บรรจุในกราฟป้องเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์ ซึ่งสอดคล้องกับที่กันกิฟฟ์ (27) รายงานว่าในลับปะรดที่บรรจุในกราฟป้อง fully lacquered can มีปริมาณ HMF มากกว่าลับปะรดที่บรรจุในกราฟป้อง partially lacquered can และกราฟป้อง plain can ทั้งนี้เป็นเพราะ การกัดกร่อนที่เกิดในกราฟป้องเคลือบแลกเกอร์ ทำให้มีแลกเกอร์บางส่วนหลุดออกมาน และการเคลือบแลกเกอร์ทำให้ออกซิเจนที่ใช้ในการเกิดปฏิกิริยา การกัดกร่อนได้น้อยจึงไปเกิดปฏิกิริยา กับกรดแผลสคอร์บิก และกลไยเป็นสารสิ่น้ำตาลได้มากกว่า

ตารางที่ 4.6 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของการเติมกรดแอลกอร์บิก โซเดียม อิริโซร์เบท ต่อปริมาณไอตรอกซีเมทซิลเฟอร์ฟิวโรลในลับปะรดที่บรรจุกรดป่อง ชนิดต่าง ๆ

เดือน	F จากการคำนวณ		
	รายปีองเคลื่อนตัวบุกที่ไม่เคลื่อนแลกเกอร์	รายปีองเคลื่อนตัวบุกเคลื่อนแลกเกอร์ชั้นเดียว	รายปีองเคลื่อนตัวบุกเคลื่อนแลกเกอร์สองชั้น
0	23.84*	21.00*	4.07
1	2.49	13.18*	13.08*
2	3.33	39.52*	437.34*
3	191.78*	347.56*	63.61*
4	7.76*	128.62*	142.35*
5	99.86*	26.38*	135.28*
6	52.96*	3.04	194.58*
7	7.76*	20.13*	22.11*
8	743.35*	687.22*	3.78
9	16.24*	18.31*	45.72*
10	183.79*	311.03*	9.58*
11	21.40*	63.31*	25.74*
12	1307.88*	59.65*	132.60*

* หมายถึง มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ : ค่า F ตารางมีค่า 6.59 โดย df เป็น 3,4

ตารางที่ 4.7 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของอายุการเก็บต่อปริมาณ
ไอตรอกซีเมทิลเฟอร์ฟิวโรลในสันปะรดที่บรรจุกรงป่องชนิดต่าง ๆ

กรณี เมนท์	F จากการคำนวณ		
	กรงป่องเคลือบดินกุกที่ไม่ เคลือบแลกเกอร์	กรงป่องเคลือบดินกุกเคลือบ แลกเกอร์ชั้นเดียว	กรงป่องเคลือบดินกุกเคลือบ แลกเกอร์สองชั้น
1	44827.59*	99579.08*	75829.84*
2	40510.73*	76274.92*	46666.79*
3	32269.96*	57756.59*	51134.13*
4	56513.07*	86386.22*	77.14*

- 1 หมายถึง สันปะรดกรงป่องที่ไม่มีการเติมสารใดเลย
- 2 หมายถึง สันปะรดกรงป่องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิวร์เบกปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง สันปะรดกรงป่องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง สันปะรดกรงป่องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิวร์เบกร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างละ
ปริมาณ 350 ppm

* แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ : ค่า F จากตารางมีค่า 2.60 โดย df เป็น 12,18

ตารางที่ 4.8 ผลของการเติมกรดแอลกอฮอลิก โซเดียมอิริออร์เบท และอายุการเก็บต่อปริมาณ
ไอครอกซีเมทชิลเฟอร์ฟิวรอลในสบปะรดบรรจุกรงป้องเคลือบดินุ่นไม่เคลือบแลกเกอร์

อายุการเก็บ (เดือน)	ปริมาณไอครอกซีเมทชิลเฟอร์ฟิวรอล (ในครั้งต่อกรัมสบปะรดกรงป้อง (ppm))			
	1	2	3	4
0	3.80 ^{ab} ± 0.02	3.57 ^{bc} ± 0.02	3.18 ^{bk} ± 0.09	3.70 ^{ai} ± 0.06
1	5.17 ^{ai} ± 0.03	5.10 ^{hh} ± 0.07	4.97 ^{hf} ± 0.16	5.21 ^{hk} ± 0.12
2	4.91 ^{hk} ± 0.06	4.91 ^{ai} ± 0.03	4.00 ^{ij} ± 0.78	5.20 ^{hk} ± 0.17
3	5.15 ^{ai} ± 0.13	4.93 ^{ai} ± 0.06	4.01 ^{ij} ± 0.03	5.77 ^{ai} ± 0.01
4	5.51 ^{hh} ± 0.06	5.16 ^{ai} ± 0.06	4.65 ^{hi} ± 0.07	6.10 ^{hh} ± 0.22
5	5.03 ^{ij} ± 0.08	4.94 ^{ai} ± 0.05	4.38 ^{hh} ± 0.02	5.43 ^{ij} ± 0.08
6	6.94 ^{if} ± 0.18	6.43 ^{if} ± 0.18	5.88 ^{ij} ± 0.11	7.78 ^{if} ± 0.08
7	6.85 ^{if} ± 0.40	6.44 ^{if} ± 0.01	6.25 ^{id} ± 0.40	7.30 ^{if} ± 0.07
8	7.73 ⁱⁱ ± 0.05	6.56 ⁱⁱ ± 0.03	4.06 ^{ai} ± 0.14	7.17 ⁱⁱ ± 0.07
9	9.36 ^{id} ± 0.42	9.26 ^{id} ± 0.01	8.38 ^{ie} ± 0.06	9.82 ^{id} ± 0.01
10	10.28 ^{ie} ± 0.07	11.63 ^{ib} ± 0.03	8.95 ^{ie} ± 0.32	12.68 ^{ie} ± 0.02
11	11.62 ^{ib} ± 0.06	11.52 ^{ic} ± 0.01	10.71 ^{ib} ± 0.52	14.26 ^{ib} ± 0.37
12	14.25 ⁱⁱ ± 0.11	11.75 ⁱⁱ ± 0.03	10.68 ^{ie} ± 0.03	14.55 ⁱⁱ ± 0.10

1 หมายถึง สบปะรดกรงป้องที่ไม่มีการเติมสารไดเลย

2 หมายถึง สบปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริออร์เบทปริมาณ 700 ppm

3 หมายถึง สบปะรดกรงป้องที่มีการเติมกรดแอลกอฮอลิกปริมาณ 700 ppm

4 หมายถึง สบปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริออร์เบทร่วมกับกรดแอลกอฮอลิกอย่างละ

ปริมาณ 350 ppm

หมายเหตุ : ตัวอักษร (a,b,c,...) ที่เหมือนกันในแนวตั้งเดียวกัน และ ตัวอักษร
(g,h,i,...) ที่เหมือนกันในแนวอนเดียวกัน แสดงว่าไม่มีความแตกต่าง
อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซนต์

ตารางที่ 4.9 ผลของการเติมกรดแอลสคอร์บิก โซเดียมอิธิออร์เบนท แลวยกการเก็บต่อปริมาณไอครอคชีเมทชิลเฟอร์ฟิวโรลในลับปะรดที่บรรจุกรดป่องเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์ชั้นเดียว

อายุการเก็บ (เดือน)	ปริมาณไอครอคชีเมทชิลเฟอร์ฟิวโรล (ไมโครกรัมต่อกิโลลับปะรดกรดป่อง (ppm))			
	1	2	3	4
0	4.25 ^{**} ±0.12	3.71 ^{**} ±0.02	3.49 ^{**} ±0.14	3.74 ^{**} ±0.02
1	5.15 ^{**} ±0.19	4.88 ^{**} ±0.12	3.57 ^{**} ±0.02	4.52 ^{**} ±0.48
2	6.24 ^{**} ±0.02	5.53 ^{**} ±0.21	5.47 ^{**} ±0.04	6.21 ^{**} ±0.11
3	5.57 ^{**} ±0.06	3.73 ^{**} ±0.06	3.33 ^{**} ±0.06	4.69 ^{**} ±0.12
4	7.11 ^{**} ±0.11	5.90 ^{**} ±0.12	4.77 ^{**} ±0.11	5.91 ^{**} ±0.13
5	7.01 ^{**} ±0.01	6.21 ^{**} ±0.15	6.16 ^{**} ±0.03	6.36 ^{**} ±0.16
6	7.81 ^{**} ±0.16	7.34 ^{**} ±0.05	7.05 ^{**} ±0.40	7.55 ^{**} ±0.16
7	8.43 ^{**} ±0.20	8.46 ^{**} ±0.22	8.10 ^{**} ±0.16	8.99 ^{**} ±0.03
8	10.05 ^{**} ±0.01	7.37 ^{**} ±0.12	7.14 ^{**} ±0.07	8.17 ^{**} ±0.05
9	11.17 nd ±0.06	10.06 nd ±0.24	9.92 nd ±0.05	10.56 nd ±0.27
10	15.19 ^{**} ±0.22	12.42 ^{**} ±0.05	11.69 ^{**} ±0.09	13.67 ^{**} ±0.01
11	16.08 ^{**} ±0.42	13.62 ^{**} ±0.15	11.91 ^{**} ±0.39	13.78 ^{**} ±0.13
12	19.58 ^{**} ±0.10	16.69 ^{**} ±0.18	15.21 ^{**} ±0.50	17.87 ^{**} ±0.64

1 หมายถึง ลับปะรดกรดป่องที่ไม่มีการเติมสารใดเลย

2 หมายถึง ลับปะรดกรดป่องที่มีการเติมโซเดียมอิธิออร์เบนทปริมาณ 700 ppm

3 หมายถึง ลับปะรดกรดป่องที่มีการเติมกรดแอลสคอร์บิกปริมาณ 700 ppm

4 หมายถึง ลับปะรดกรดป่องที่มีการเติมโซเดียมอิธิออร์เบนทร่วมกับกรดแอลสคอร์บิกอย่างละ

ปริมาณ 350 ppm

หมายเหตุ : ตัวอักษร (a,b,c,...) ที่เหมือนกันในแนวตั้งเดียวกัน และ ตัวอักษร (g,h,c,...) ที่เหมือนกันในแนวโนนเดียวกัน แสดงว่าไม่มีความแตกต่าง
อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

ตารางที่ 4.10 ผลของการเติมกรดแอลสคอร์บิก โซเดียมอิริชอร์เบท และอายุการเก็บต่อปริมาณไอครอกชีเมกซิลเฟอร์ฟิวรอลในลับป่ารถที่บรรจุกราฟฟองเคลือบดินกเคลือบแลกเกอร์สองชั้น

อายุการเก็บ (เดือน)	ปริมาณไอครอกชีเมกซิลเฟอร์ฟิวรอล (ไมโครกรัมต่อกรัมลับป่ารถกราฟฟอง (ppm))			
	1	2	3	4
0	4.12 ^{ns} ±0.21	3.88 ^{ns} ±0.41	3.86 ^{ns} ±0.05	4.03 ^{ns} ±0.09
1	3.54 ^{ns} ±0.18	3.48 ^{ns} ±0.11	2.85 ^{**} ±0.13	3.48 ^{ns} ±0.15
2	5.92 ^{**} ±0.05	5.36 ^{**} ±0.04	4.63 ^{**} ±0.02	5.41 ^{**} ±0.04
3	4.98 ^{ns} ±0.13	4.53 ^{**} ±0.01	3.96 ^{ns} ±0.11	4.97 ^{**} ±0.02
4	5.38 ^{**} ±0.15	4.87 ^{**} ±0.12	3.42 ^{ns} ±0.11	5.40 ^{**} ±0.09
5	7.36 ^{**} ±0.13	6.25 ^{**} ±0.11	5.76 ^{**} ±0.08	6.11 ^{**} ±0.11
6	7.61 ^{**} ±0.39	6.16 ^{**} ±0.15	5.89 ^{**} ±0.14	6.97 ^{**} ±0.32
7	8.59 ^{**} ±0.03	6.63 ^{**} ±0.26	6.36 ^{**} ±0.03	7.35 ^{**} ±0.54
8	7.64 ^{**} ±0.28	7.11 ^{**} ±0.26	6.99 ^{**} ±0.16	7.36 ^{**} ±0.03
9	10.32 nd ±0.12	9.35 nd ±0.03	9.33 nd ±0.05	9.61 ^{**} ±0.15
10	12.30 ^{nc} ±0.76	11.12 ^{nc} ±0.18	9.88 ^{**} ±0.40	11.29 ^{**} ±0.23
11	14.18 ^{nb} ±0.09	12.31 ^{nb} ±0.12	12.03 ^{**} ±0.61	14.13 ^{nb} ±0.07
12	19.11 ^{na} ±0.11	14.77 ^{na} ±0.21	14.77 ^{na} ±0.21	16.02 ^{**} ±0.16

1 หมายถึง ลับป่ารถกราฟฟองที่ไม่มีการเติมสารใดเลย

2 หมายถึง ลับป่ารถกราฟฟองที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทปริมาณ 700 ppm

3 หมายถึง ลับป่ารถกราฟฟองที่มีการเติมกรดแอลสคอร์บิกปริมาณ 700 ppm

4 หมายถึง ลับป่ารถกราฟฟองที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทร่วมกับกรดแอลสคอร์บิกอย่างละ

ปริมาณ 350 ppm

หมายเหตุ : ตัวอักษร (a, b, c, ...) ที่เหมือนกันในแนวตั้งเดียวกัน และ ตัวอักษร (g, h, i, ...) ที่เหมือนกันในแนวอนตั้งเดียวกัน แสดงว่าไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

๔. ผลของอายุการเก็บต่อปริมาณไօครอกซิเมทชิลเฟอร์ฟิวโรล

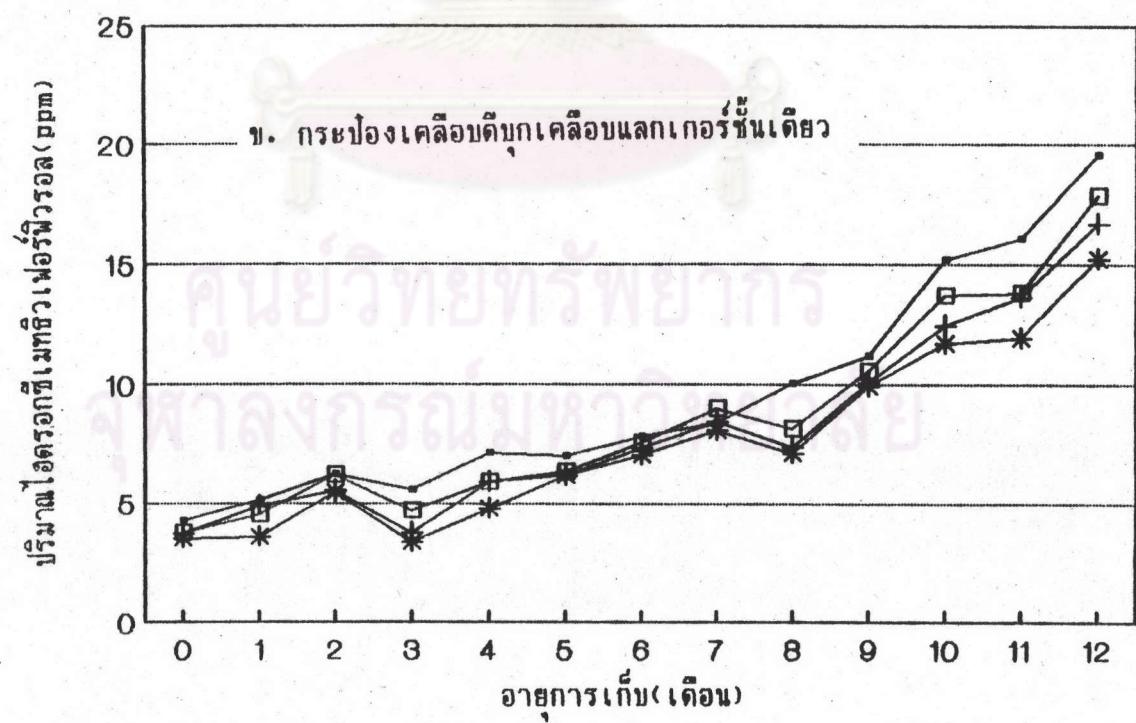
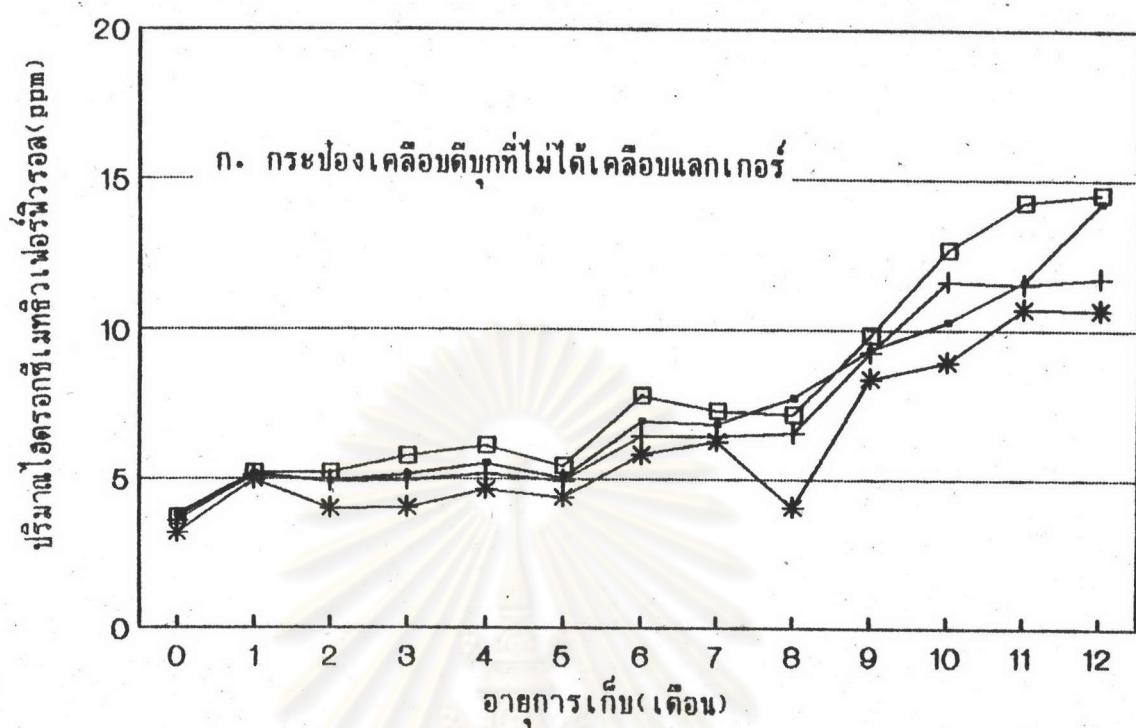
จากตารางที่ 4.6 ถึง 4.10 และรูปที่ 4.3 เห็นได้ว่า เมื่ออายุการเก็บของสับปะรดกรายปีองเพิ่มขึ้น ปริมาณไօครอกซิเมทชิลเฟอร์ฟิวโรลในสับปะรดกรายปีองทุกๆ ทริตเมนต์ เพิ่มขึ้น ซึ่ง Mahadeviah (25) ได้รายงานว่า มะม่วงที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดีบุก เมื่ออายุการเก็บมากขึ้น มีปริมาณ HMF มากขึ้น เนื่องจากมีการเกิดปฏิกิริยาในการสลายตัวของกรดแอลกอร์บิกมากขึ้น จึงมีโอกาสเกิดสารสัน្តิatalมากขึ้น (13, 19, 30) นอกจากนี้ในวิธีการทดลองสามารถหาเป็นปริมาณของ furfuraldehyde และ HMF ตั้งนี้ปริมาณ HMF ที่เกิดขึ้น ทันอยู่กับปริมาณกรดแอลกอร์บิกที่สลายไป และการ polymerize ของ HMF เองด้วย เมื่อนิจารณาถึงปริมาณกรดแอลกอร์บิกที่ลดลงและ HMF ที่เพิ่มขึ้น เห็นได้ว่า การลดลงของกรดแอลกอร์บิกเกิดมากในช่วง ๖ เดือนแรก และค่อยๆ ลดลงใน ๖ เดือนหลัง แต่ปริมาณการเกิด HMF เกิดน้อยในช่วง ๖ เดือนแรกแต่กลับมากขึ้นใน ๖ เดือนหลัง เนื่องจากช่วงแรกปริมาณกรดแอลกอร์บิกลดลงอย่างรวดเร็วจากการทำปฏิกิริยากับออกซิเจนที่มีอยู่ในกระป๋อง เมื่อเวลาผ่านไปออกซิเจนที่มีอยู่มีปริมาณลดลงจึงเกิดปฏิกิริยากับกรดแอลกอร์บิกได้ลดลงด้วย และเมื่อเกิด均衡เป็นสารประเทก dehydroascorbic acid และ diketogululonic acid (23) จึงมีการเร่งการเปลี่ยนแปลงให้เกิดเป็นสารสัน្តิatalได้มากขึ้น ปริมาณ HMF จึงเพิ่มขึ้น เมื่ออายุการเก็บมากขึ้น

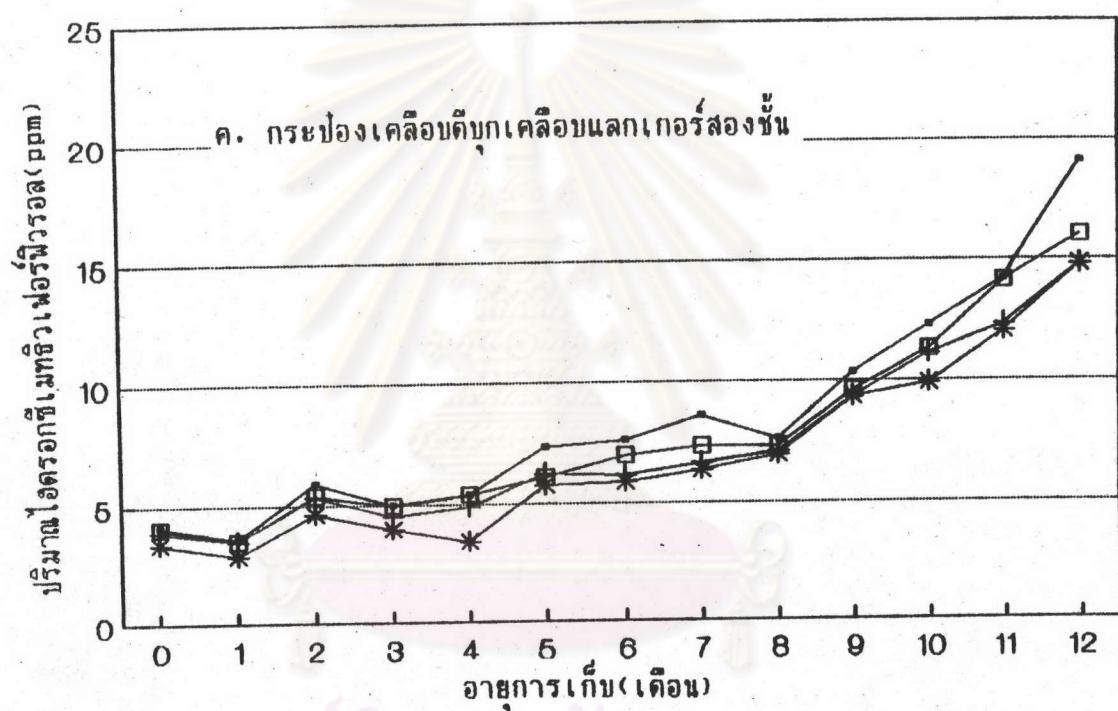
ศูนย์วิทยทรัพยากร
วุฒิการณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 4.3 ปริมาณไออกซีเมทชิลเฟอร์นิวรอยในสับปะรดที่บรรจุกราฟป้องชนิดต่าง ๆ

- หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่ไม่มีการเติมสารได้เลย
- + หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริออร์เบกปริมาณ 700 ppm
- * หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริออร์เบกพร้อมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างละปริมาณ 350 ppm

ศูนย์วิทยทรัพยากร
วุฒิสาลงกรณ์มหาวิทยาลัย





ศูนย์วิทยทรพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.2.3 ผลของกรดแอลคอร์บิก โซเดียมอิธอร์เบก และอายุการเก็บต่อปริมาณดินぐ

ก. ผลของกรดแอลคอร์บิก และโซเดียมอิธอร์เบก ต่อปริมาณดินง

จากตารางที่ 4.11 ถึง 4.15 เห็นได้ว่าการเติมกรดแอลคอร์บิก, โซเดียมอิธอร์เบกและ การเติมกรดแอลคอร์บิกร่วมกับโซเดียมอิธอร์เบก มีผลทำให้ปริมาณของดินงในทุก ๆ ช่วงของอายุการเก็บต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p < 0.05$) ในระยะป้องกัน 3 ชนิด โดยสับปะรดที่มีการเติมกรดแอลคอร์บิกจะมีปริมาณดินงมากที่สุด รองลงมาได้แก่ สับปะรดที่มีการเติมกรดแอลคอร์บิกร่วมกับโซเดียมอิธอร์เบก, สับปะรดที่มีการเติมโซเดียมอิธอร์เบก และสับปะรดที่ไม่มีการเติมสารใดตามลำดับ ผลการทดลองที่ได้นี้ขัดแย้งกับรายงานการทดลองของ Hope (21) ซึ่งพบว่าการเติมสารป้องกันการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน เช่น กรดแอลคอร์บิก และโซเดียมอิธอร์เบกในแอปเปิลบรรจุกระป๋องเคลือบดินงไม่ได้เคลือบแลกเทอร์ มีผลให้ปริมาณออกซิเจนลดลงใน headspace ลดลง และช่วยควบคุมการเกิดสีน้ำตาลได้ จึงเสนอว่าเมื่อ加湿 ออกซิเจนลดลงปฏิกิริยาการกัดกร่อนควรลดลงด้วย นั่นคือ การเติมสารป้องกันการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันน่าจะช่วยลดการละลายของดินงลงได้ แต่ Hope ไม่ได้วัดปริมาณดินงที่ละลายออกมานะ Mahadeviah (24) ทำการทดลองเติมกรดแอลคอร์บิกปริมาณ 50, 100 และ 150 mg/100 g ลงในมะม่วงบรรจุกระป๋อง พบว่าเมื่อเติมกรดแอลคอร์บิกมากขึ้น ปริมาณดินงที่ละลายออกมาก็มากขึ้นด้วย จึงเห็นได้ว่าที่ผ่านมาการทดลองในเรื่องกรดแอลคอร์บิกยังเป็นที่ขัดแย้งกันอยู่ จึงอธิบายได้ว่าแม้การเติมกรดแอลคอร์บิกสามารถช่วยผลักภัยที่ในเรื่องสี และลดปริมาณการออกซิเจนใน headspace ได้จริงแต่ไม่ได้ช่วยลดการละลายของดินงอย่างที่ Hope (21) คาดไว้ แต่กลับทำให้ดินงหลอมละลายออกมากขึ้น ซึ่งเห็นได้จากการวิจัยนี้ที่สอดคล้องกับ Mahadeviah (27) และนอกจากนี้ Hernández (26) ได้ทดลองเติมสารที่ได้จากการสลายตัวของกรดแอลคอร์บิก เช่น dehydroascorbic acid และ diketogulonic acid ลงใน tomato paste บรรจุกระป๋องเคลือบดินงไม่ได้เคลือบแลกเทอร์พบว่าปริมาณดินงที่ละลายออกมากขึ้น ตั้งนี้ จึงกล่าวได้ว่า ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการสลายตัวของกรดแอลคอร์บิก เช่น dehydroascorbic acid เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาให้ดินงหลอมละลายออกมากขึ้น สับปะรดที่มีการเติมกรดแอลคอร์บิกจึงมีปริมาณดินงมากที่สุด สำหรับโซเดียมอิธอร์เบกซึ่งเป็นอนุพันธ์ของกรดอิธอร์บิก แตกต่างจากกรดแอลคอร์บิกตรง carcinon ทำหน่งที่ทำเท่านั้น (40) จึงเกิดปฏิกิริยาเช่นเดียวกัน และสามารถอธิบายการละลายของดินงได้ด้วยเหตุผลเดียวกัน

ตารางที่ 4.11 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของการเติมกรดแอลกอร์บิก ไว้เดียว
อิริออร์เบท ต่อปริมาณดินกในลับปะรดที่บรรจุกรดป้องชนิดต่าง ๆ

เดือน	F จากการคำนวณ		
	รายปีองเคลือบดินกที่ไม่ เคลือบแลกเกอร์	รายปีองเคลือบดินกเคลือบ แลกเกอร์ชั้นเดียว	รายปีองเคลือบดินกเคลือบ แลกเกอร์สองชั้น
0	7.40*	26.77*	23.45*
1	60.20*	5.10	1.96
2	56.02*	1.03	40.83*
3	1577.84*	2.73	151.13*
4	7.83*	5.18	47.68*
5	42.89*	6.78*	413.61*
6	8.70*	3.32	1079.51*
7	133.14*	184.47*	12.56*
8	153.26*	59.20*	16.33*
9	14.88*	6.52	73.58*
10	144.19*	60.25*	34.49*
11	1296.94*	1502.17*	542.33*
12	772.81*	142.63*	416.90*

* หมายถึง มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ : ค่า F ตารางมีค่า 6.59 โดย df เป็น 3,4

ตารางที่ 4.12 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของอายุการเก็บต่อปริมาณดินกุในสันป่ารดที่บรรจุกราฟป้องชนิดต่าง ๆ

ทวีต เมนต์	F จากการคำนวณ		
	กราฟป้องเคลื่อนดินกุที่ไม่เคลื่อนแลกเกอร์	กราฟป้องเคลื่อนดินกุเคลื่อนแลกเกอร์ชั้นเดียว	กราฟป้องเคลื่อนดินกุเคลื่อนแลกเกอร์สองชั้น
1	896403.98*	289471.90*	200612.04*
2	869979.89*	254606.77*	262267.04*
3	900763.85*	1264.05*	576071.41*
4	1457965.09*	346271.79*	492872.31*

- 1 หมายถึง สันป่ารดกราฟป้องที่ไม่มีการเติมสารได้เลย
- 2 หมายถึง สันป่ารดกราฟป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง สันป่ารดกราฟป้องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง สันป่ารดกราฟป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างละปริมาณ 350 ppm

* แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ : ค่า F จากตารางมีค่า 2.60 โดย df เป็น 12,13

ตารางที่ 4.13 ผลของการเติมกรดแอลกอร์บิก ใช้เดียมอิริโซร์เบท และอายุการเก็บต่อปริมาณดินกในลับปะรดที่บรรจุในกระปองเคลือบดินกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์

อายุ การเก็บ (เดือน)	ปริมาณดินก (ในโครงการต่อกรัมต่อกิโลกรัมลับปะรดกระปอง(ppm))			
	1	2	3	4
0	60.59 ^{**} <u>+2.47</u>	60.68 ^{**} <u>+0.95</u>	67.17 ^{**} <u>+1.96</u>	60.59 ^{**} <u>+2.47</u>
1	73.94 ^{**} <u>+1.05</u>	78.11 ^{**} <u>+0.63</u>	88.27 ^{**} <u>+1.02</u>	80.15 ^{**} <u>+1.57</u>
2	81.45 ^{**} <u>+0.47</u>	83.84 ^{**} <u>+1.72</u>	95.40 ^{**} <u>+2.84</u>	93.62 ^{**} <u>+1.61</u>
3	81.52 ^{**} <u>+0.08</u>	82.42 ^{**} <u>+0.14</u>	95.76 ^{**} <u>+0.22</u>	90.11 ^{**} <u>+0.39</u>
4	91.82 ^{**} <u>+1.21</u>	94.82 ^{**} <u>+0.27</u>	91.82 ^{**} <u>+1.35</u>	93.49 ^{**} <u>+1.99</u>
5	90.33 ^{**} <u>+0.92</u>	90.40 ^{**} <u>+1.82</u>	101.64 ^{**} <u>+1.33</u>	91.76 ^{**} <u>+1.03</u>
6	92.00 ^{**} <u>+0.25</u>	94.13 ^{**} <u>+0.60</u>	98.90 ^{**} <u>+0.25</u>	96.69 ^{**} <u>+2.79</u>
7	93.95 ^{**} <u>+1.23</u>	93.96 ^{**} <u>+0.99</u>	101.64 ^{**} <u>+1.33</u>	98.44 ^{**} <u>+0.30</u>
8	93.34 ^{**} <u>+0.64</u>	97.37 ^{**} <u>+0.09</u>	108.67 ^{**} <u>+1.53</u>	104.77 ^{**} <u>+0.91</u>
9	101.72 ^{**} <u>+1.23</u>	101.04 ^{**} <u>+0.60</u>	106.84 ^{**} <u>+1.49</u>	106.83 ^{**} <u>+0.90</u>
10	104.62 ^{**} <u>+0.02</u>	112.78 ^{**} <u>+0.86</u>	112.93 ^{**} <u>+0.04</u>	114.77 ^{**} <u>+0.63</u>
11	104.67 ^{**} <u>+0.09</u>	110.84 ^{**} <u>+0.64</u>	129.49 ^{**} <u>+0.23</u>	126.49 ^{**} <u>+0.08</u>
12	111.41 ^{**} <u>+0.49</u>	119.64 ^{**} <u>+0.29</u>	130.03 ^{**} <u>+0.63</u>	115.20 ^{**} <u>+0.47</u>

1 หมายถึง ลับปะรดกระปองที่ไม่มีการเติมสารใดเลย

2 หมายถึง ลับปะรดกระปองที่มีการเติมใช้เดียมอิริโซร์เบทปริมาณ 700 ppm

3 หมายถึง ลับปะรดกระปองที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm

4 หมายถึง ลับปะรดกระปองที่มีการเติมใช้เดียมอิริโซร์เบทร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างละ

ปริมาณ 350 ppm

หมายเหตุ : ตัวอักษร (a,b,c,...) ที่เหมือนกันในแนวตั้งเดียวกัน และ ตัวอักษร (g,h,i,...) ที่เหมือนกันในแนวอนตั้งเดียวกัน แสดงว่าไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซนต์

ตารางที่ 4.14 ผลของการเติมกรดแอลูมิโนร์บิก ใช้เดียมอิริชอร์เบน แลอายการเก็บต่อปริมาณดินในสับปะรดที่บรรจุในกระปองเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์ชั้นเดียว

อายุการเก็บ (เดือน)	ปริมาณดินกุ (ไมโครกรัมต่อกิโลกรัมสับปะรดกรายปีอง (ppm))			
	1	2	3	4
0	0.63 ^{**} ± 0.08	0.64 ^{**} ± 0.16	1.42 ^{**} ± 0.06	1.04 ^{**} ± 0.09
1	1.22 ^{**} ± 0.01	1.44 ^{**} ± 0.15	1.47 ^{**} ± 0.06	1.55 ^{**} ± 0.01
2	1.50 ^{**} ± 0.31	1.77 ^{**} ± 0.02	1.66 ^{**} ± 0.40	1.93 ^{**} ± 0.03
3	2.43 ^{**} ± 0.05	2.59 ^{**} ± 0.04	2.82 ^{**} ± 0.31	2.80 ^{**} ± 0.04
4	2.29 ^{**} ± 0.57	2.29 ^{**} ± 0.06	2.72 ^{**} ± 0.09	2.61 ^{**} ± 0.25
5	3.22 ^{**} ± 0.51	3.27 ^{**} ± 0.35	4.51 ^{**} ± 0.49	3.33 ^{**} ± 0.06
6	11.49 ^{**} ± 0.06	11.71 ^{**} ± 0.25	13.87 ^{**} ± 1.58	13.70 ^{**} ± 0.97
7	10.39 ^{**} ± 0.99	17.02 ^{**} ± 0.42	18.61 ^{**} ± 0.09	18.12 ^{**} ± 0.57
8	14.91 ^{**} ± 0.62	15.02 ^{**} ± 0.51	20.78 ^{**} ± 0.45	15.36 ^{**} ± 0.50
9	15.75 ^{**} ± 0.37	16.36 ^{**} ± 0.31	17.91 ^{**} ± 0.95	17.18 ^{**} ± 0.25
10	14.36 ^{**} ± 0.64	20.28 ^{**} ± 0.29	20.93 ^{**} ± 0.15	20.74 ^{**} ± 0.89
11	13.05 ^{**} ± 0.24	17.70 ^{**} ± 0.03	25.60 ^{**} ± 0.28	20.78 ^{**} ± 0.01
12	21.14 ^{**} ± 0.19	21.32 ^{**} ± 0.50	28.44 ^{**} ± 0.62	22.04 ^{**} ± 0.01

- 1 หมายถึง สับปะรดกรายปีองที่ไม่มีการเติมสารใดเลย
- 2 หมายถึง สับปะรดกรายปีองที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบนปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง สับปะรดกรายปีองที่มีการเติมกรดแอลูมิโนร์บิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง สับปะรดกรายปีองที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบนร่วมกับกรดแอลูมิโนร์บิกอย่างละปริมาณ 350 ppm

หมายเหตุ : ตัวอักษร (a,b,c,...) ที่เหมือนกันในแนวตั้งเดียวกัน และ ตัวอักษร (g,h,c,...) ที่เหมือนกันในแนวอนตั้งเดียวกัน แสดงว่าไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซนต์

ตารางที่ 4.15 ผลของการเติมกรดแอลกอร์บิก โซเดียมอิธิอร์เบก และอายุการเก็บต่อปริมาณตีบุกในสับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์สองชั้น

อายุการเก็บ (เดือน)	ปริมาณตีบุก (ไมโครกรัมต่อกรัมสับปะรดกระป๋อง (ppm))			
	1	2	3	4
0	0.49 ^{nm} ±0.08	0.62 ^{nm} ±0.06	0.98 ^{nm} ±0.01	0.68 ^{nm} ±0.07
1	1.27 ^{ns} ±0.01	1.32 ^{ns} ±0.78	1.49 ^{ns} ±0.08	1.5 ^{ns} ±0.01
2	1.34 ^{ns} ±0.12	1.55 ^{ns} ±0.16	1.58 ^{ns} ±0.13	2.42 ^{ns} ±0.08
3	1.74 ^{ns} ±0.06	1.76 ^{ns} ±0.70	3.73 ^{ns} ±0.13	2.71 ^{ns} ±0.06
4	2.46 ^{ns} ±0.01	2.81 ^{ns} ±0.37	3.90 ^{ns} ±0.06	3.50 ^{ns} ±0.21
5	4.05 ^{ns} ±0.29	5.30 ^{ns} ±1.00	11.57 ^{ns} ±0.33	10.31 ^{ns} ±0.15
6	6.51 ^{ns} ±0.25	10.52 ^{ns} ±1.46	18.23 ^{ns} ±0.34	10.98 ^{ns} ±0.08
7	10.58 ^{ns} ±0.20	10.74 ^{ns} ±0.28	13.23 ^{ns} ±0.27	12.27 ^{ns} ±0.91
8	13.88 ^{ns} ±0.33	13.89 ^{ns} ±0.86	18.40 ^{ns} ±0.34	15.97 ^{ns} ±1.30
9	11.37 ^{ns} ±0.45	13.96 ^{ns} ±0.77	20.11 ^{ns} ±0.24	16.08 ^{ns} ±0.79
10	13.14 ^{ns} ±0.49	17.60 ^{ns} ±1.96	23.86 ^{ns} ±0.66	19.59 ^{ns} ±0.21
11	15.24 ^{ns} ±0.43	21.13 ^{ns} ±0.11	34.91 ^{ns} ±0.79	25.78 ^{ns} ±0.44
12	20.39 ^{ns} ±0.30	22.79 ^{ns} ±0.30	32.59 ^{ns} ±0.53	27.29 ^{ns} ±0.28

1 หมายถึง สับปะรดกระป๋องที่ไม่มีการเติมสารใดเลย

2 หมายถึง สับปะรดกระป๋องที่มีการเติมโซเดียมอิธิอร์เบกปริมาณ 700 ppm

3 หมายถึง สับปะรดกระป๋องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm

4 หมายถึง สับปะรดกระป๋องที่มีการเติมโซเดียมอิธิอร์เบกร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างละ 350 ppm

หมายเหตุ : ตัวอักษร (a,b,c,...) ที่เหมือนกันในแนวตั้งเดียวกัน และ ตัวอักษร (g,h,c,...) ที่เหมือนกันในแนวอนันต์เดียวกัน แสดงว่าไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซนต์

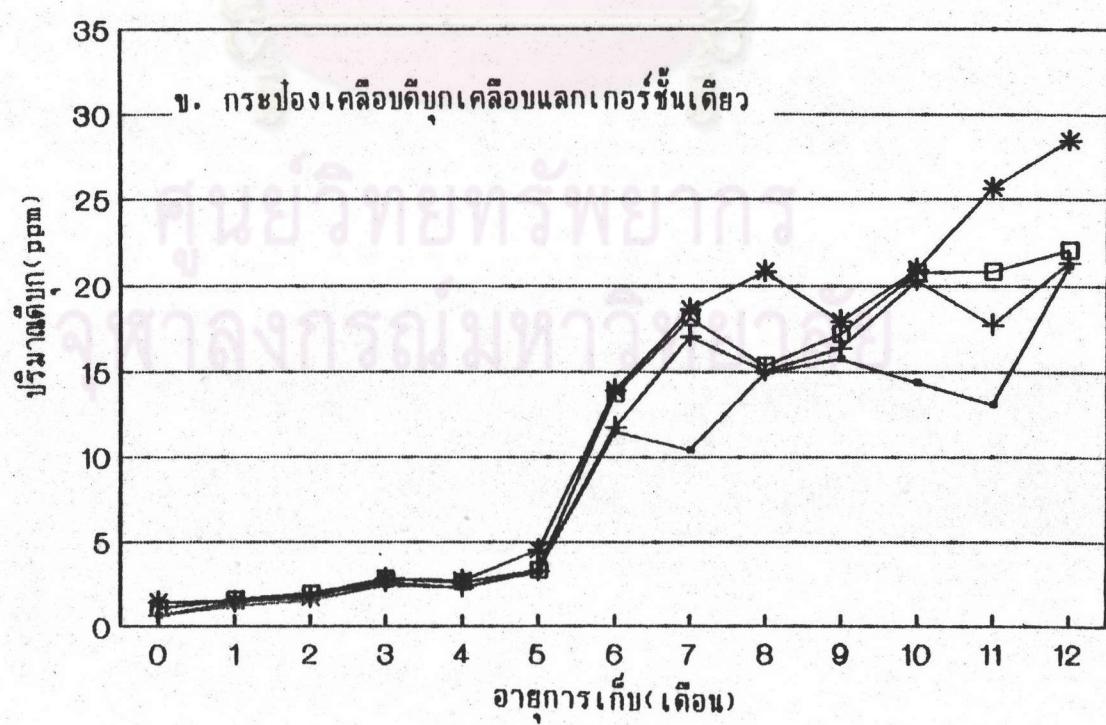
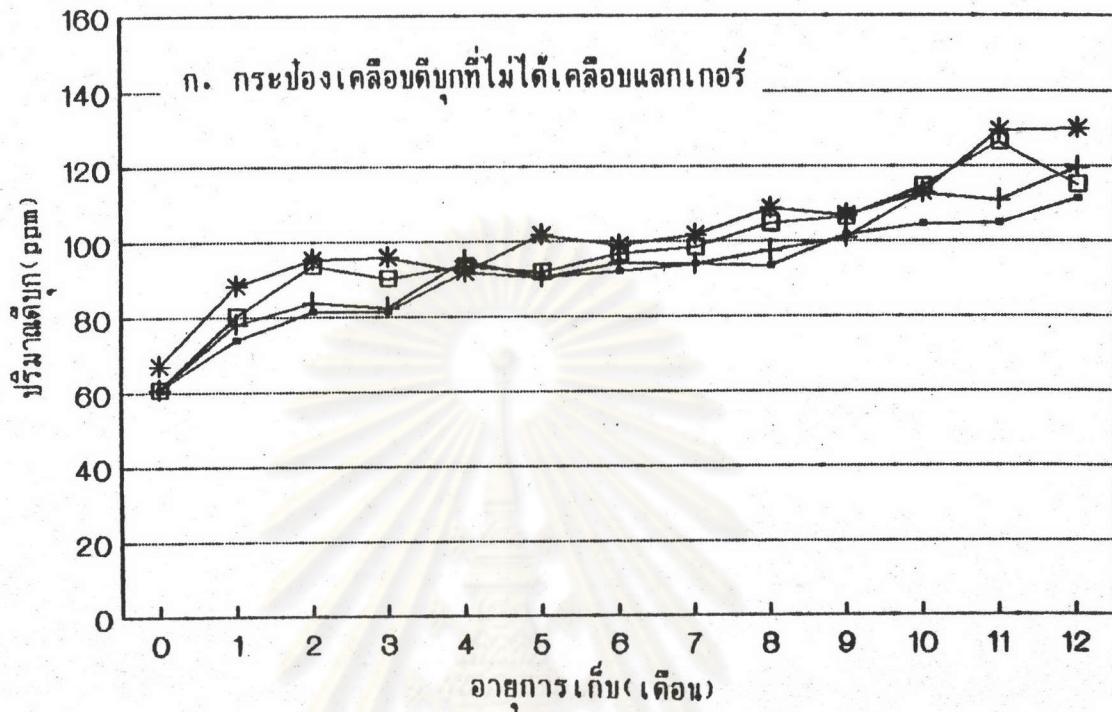
นอกจากนี้ ในสับปะรดที่บรรจุในกระปองเคลือบดีบุกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ มีปริมาณดีบุกมากกว่าสับปะรดที่บรรจุในกระปองเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์ทึ้งขึ้นเดียว และสองรึ้น ทึ้งนี้เป็น เพราะ การกัดกร่อนที่เกิดในกระปองเคลือบดีบุกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์สามารถเกิดขึ้น ได้รวดเร็วกว่ากระปองเคลือบดีบุกที่เคลือบแลกเกอร์ขึ้นเดียวและสองรึ้น สอดคล้องกับงานวิจัย ของ Mahadevibh และคณะ (15) ซึ่งพบว่า มะม่วงที่บรรจุในกระปองเคลือบแลกเกอร์ มีปริมาณ ดีบุกน้อยกว่ามะม่วงที่บรรจุกระปองไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ ตั้งนี้จึงอธิบายได้ว่าออกซิเจนสามารถ เกิดปฏิกิริยาการกัดกร่อนได้อย่างรวดเร็วในกระปองเคลือบดีบุกไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ เนื่องจาก ไม่มีแลกเกอร์เคลือบทับไว้ จึงทำให้ดีบุกละลายออกมายได้มากกว่า (13)

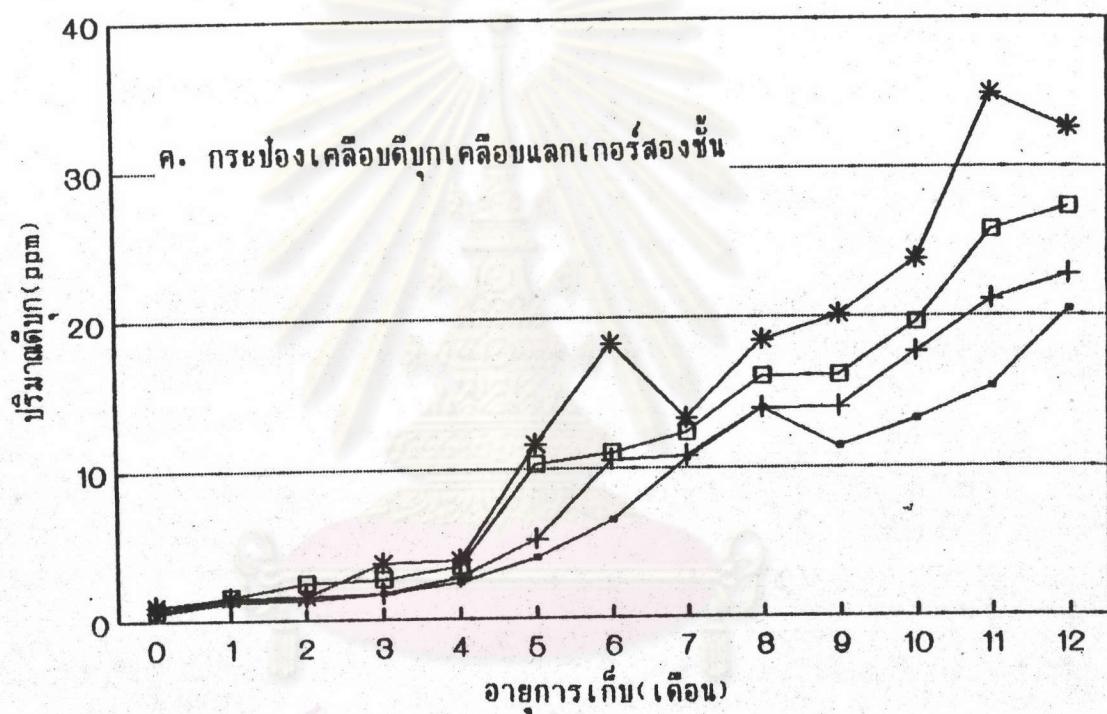
๔. ผลของอายุการเก็บต่อปริมาณดีบุก

จากตารางที่ 4.11 ถึง 4.15 และรูปที่ 4.4 เห็นได้ว่า เมื่ออายุการเก็บ ของสับปะรดกระปองเพิ่มขึ้น ปริมาณดีบุกในสับปะรดกระปองทุก ๆ ทริคเมนที่เพิ่มขึ้น และใน สับปะรดที่บรรจุในกระปองเคลือบดีบุกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ มีการละลายของดีบุกอย่างช้า ๆ ในขณะที่สับปะรดที่บรรจุในกระปองเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์ทึ้งขึ้นเดียวและสองรึ้น มีการละลาย ของดีบุกน้อยมากในระยะแรก และเมื่อมีการกัดกร่อนมากขึ้นจนกระหังตึงเดือนที่ ๕ พบว่าการ ละลายของดีบุกเพิ่มขึ้นอย่างมาก เนื่องจากในกระปองเคลือบดีบุกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ กาก ออกซิเจนสามารถเกิดปฏิกิริยาการกัดกร่อน ทำให้ดีบุกละลายออกมายได้มากกว่า ขณะที่ในกระปอง เคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์นั้น ออกซิเจนไปเกิดปฏิกิริยา กับกรดแอลกอร์บิกแทนทำให้กรดแอลกอร์บิก ที่เหลืออยู่ลคลงอย่างรวดเร็ว และเกิดการสัมมูลของกากไโอโตรเจนทำให้ความเป็นสุญญากาศลดลง ตั้งที่กล่าวไปแล้วนั้น กรดแอลกอร์บิกที่สลายไปดังกล่าวเกิดเป็น dehydroascorbic acid หรือ diketogulonic acid ซึ่งเมื่อมีปริมาณมากขึ้น จึงไปช่วยเร่งปฏิกิริยาการละลายของดีบุก ให้เพิ่มมากขึ้นในช่วงหลัง ทำให้เมื่อเวลาผ่านไปเกิดการละลายของดีบุกเร็วขึ้นมาก และเมื่ออายุ การเก็บครบรอบ ๑๒ เดือนพบว่าสับปะรดบรรจุในกระปองเคลือบดีบุกไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ มีปริมาณ ดีบุกละลายออกมามากที่สุดเพียง ๑๓๐ mg/kg ซึ่งยังต่ำกว่าปริมาณสารปนเปื้อนที่ยอมให้มีได้มาก ที่สุดตามมาตรฐานผลิตภัณฑ์อาหารกรรมอาหารกระปองที่กำหนดให้มีได้ไม่เกิน ๒๕๐ mg/kg (6,7) และยังสอดคล้องกับ Mahadevibh และคณะ (15) ที่เสนอว่า มะม่วงที่บรรจุในกระปองมีปริมาณดีบุก เพิ่มขึ้นเมื่ออายุการเก็บเพิ่มขึ้นเนื่องจากออกซิเจนที่เหลืออยู่บริเวณ headspace ทำปฏิกิริยาการ กัดกร่อนได้มากขึ้น ดีบุกจึงละลายออกมามากขึ้น (13, 30)

รูปที่ 4.4 ปริมาณดีบุกในสับปะรดที่บรรจุกรงป้องชนิดต่าง ๆ

- หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่ไม่มีการเติมสารใดเลย
- + หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิโซออร์เบทปริมาณ 700 ppm
- * หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิโซออร์เบทร่วมกับกรดแอลกอร์บิก
อย่างละปริมาณ 350 ppm





ศูนย์วิทยบรพยศกา
วุฒิลังกຽมมหาวิทยาลัย

**4.2.4 ผลของกรดแอลคอร์บิก โซเดียมอิริออร์เบท และอายุการเก็บ
ต่อปริมาณโซเดียมอิริออร์เบทที่เหลืออยู่**

**ก. ผลของกรดแอลคอร์บิก และโซเดียมอิริออร์เบทต่อปริมาณ
โซเดียมอิริออร์เบทที่เหลืออยู่**

จากตารางในภาคผนวก ง เห็นได้ว่า การเติมกรดแอลคอร์บิก และโซเดียมอิริออร์เบทมีผลทำให้โซเดียมอิริออร์เบทที่เหลืออยู่มีปริมาณไม่เท่ากัน โดยเห็นได้ว่า สับปะรดที่บรรจุกรดป่องชนิดต่าง ๆ ที่มีการเติมโซเดียมอิริออร์เบท 700 ppm มี ปริมาณโซเดียม อิริออร์เบท เหลืออยู่มากกว่าที่เติมโซเดียมอิริออร์เบท และกรดแอลคอร์บิกอย่างละ 350 ppm และในกรดป่องเคลื่อนตัวที่ไม่ได้เคลื่อนแลกเกอร์มีปริมาณโซเดียมอิริออร์เบทเหลือมากกว่า สับปะรดที่บรรจุในกรดป่องเคลื่อนตัวที่เคลื่อนแลกเกอร์ทั้งชิ้นเดียวและสองชิ้น เนื่องจากการที่ กรดป่องเคลื่อนแลกเกอร์ทำให้ออกซิเจนเกิดปฏิกิริยา กับกรดแอลคอร์บิกแทนตัวที่กล่าวไปแล้วนี้ โซเดียมอิริออร์เบทที่เติมลงไปก็สามารถเกิดปฏิกิริยาได้เช่นเดียวกับกรดแอลคอร์บิก แต่เนื่องจาก โซเดียมอิริออร์เบทมีประลักษณ์พิเศษกว่ากรดแอลคอร์บิก (22) กรดแอลคอร์บิกจึงเกิดปฏิกิริยาได้ดีกว่า ทำให้เหลือโซเดียมอิริออร์เบทในปริมาณที่สูงกว่า และเนื่องจากโซเดียมอิริออร์เบทเกิดปฏิกิริยาเช่นเดียวกับกรดแอลคอร์บิก ผลิตภัณฑ์ที่เกิดขึ้นเนื่องจากการสลายตัวจึงเร่งการละลาย ของตัวที่ไม่ได้ในช่วงเวลาหลังจาก ๖ เดือน เช่นกัน

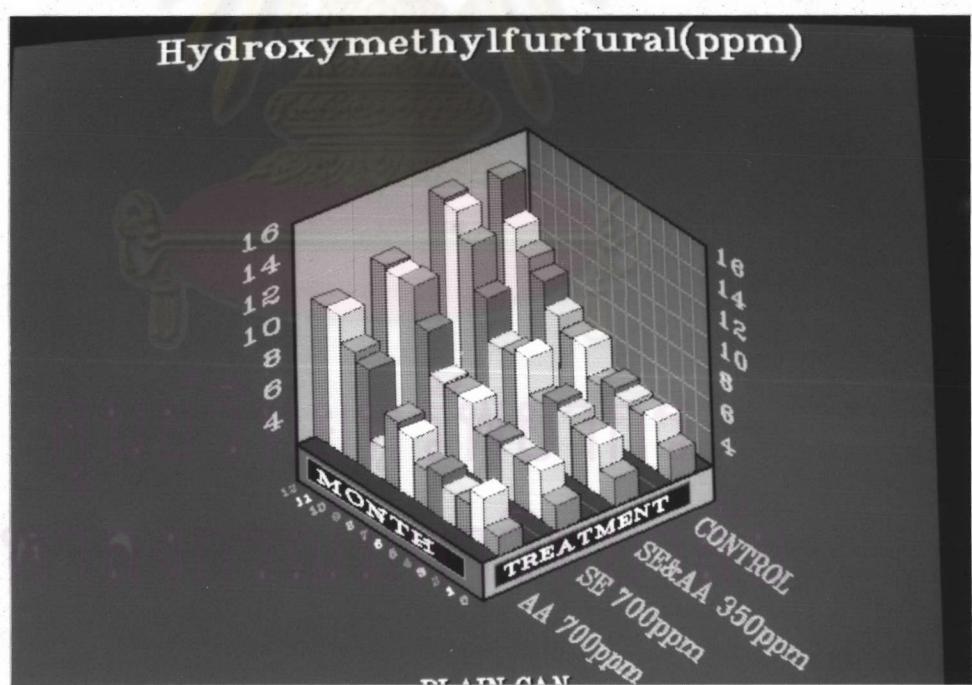
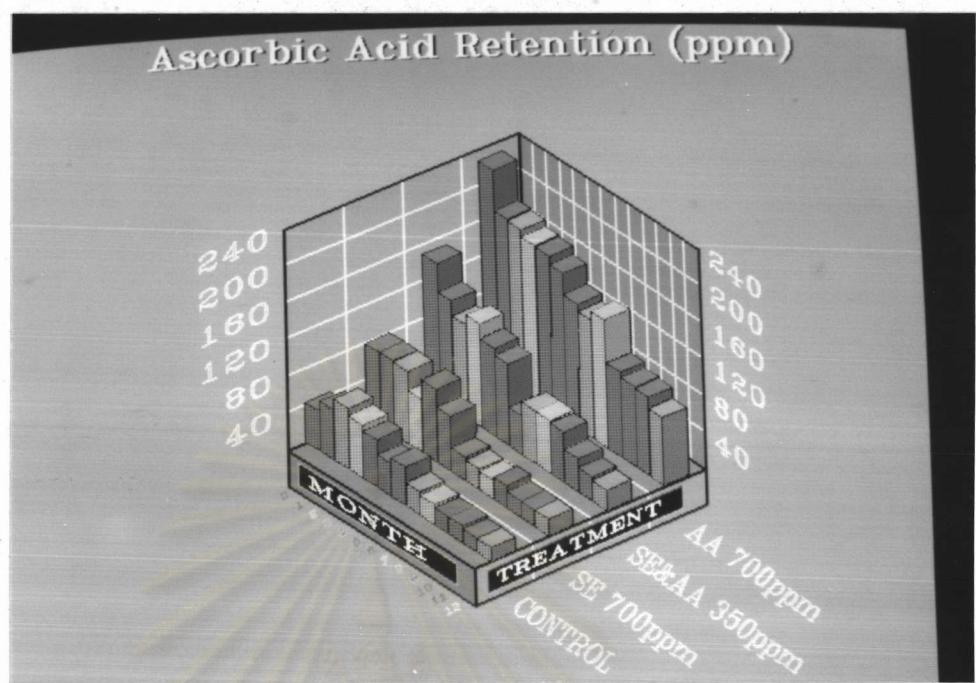
ข. ผลของอายุการเก็บต่อปริมาณโซเดียมอิริออร์เบทที่เหลืออยู่

จากตารางในภาคผนวก ง เห็นได้ว่า เมื่ออายุการเก็บของสับปะรดกรดป่อง เนื้อขึ้นปริมาณโซเดียมอิริออร์เบททุก ๆ ทริทเมนท์ลดลง และปริมาณโซเดียมอิริออร์เบทในกรด ป่องเคลื่อนตัวที่เคลื่อนแลกเกอร์ทั้งชิ้นเดียวและสองชิ้นลดลงเร็วกว่าสับปะรดที่บรรจุในกรดป่อง เคลื่อนตัวที่ไม่ได้เคลื่อนแลกเกอร์ ซึ่งลดลงอย่างมากในช่วง ๒๐๘๐ (20) ที่เติมโซเดียม อิริออร์เบทลงในแอปเปิลบรรจุกรดป่อง และพบว่า เมื่อเวลาผ่านไป โซเดียมอิริออร์เบทลดลง เนื่องจากเกิดปฏิกิริยา กับออกซิเจนเพิ่มขึ้น

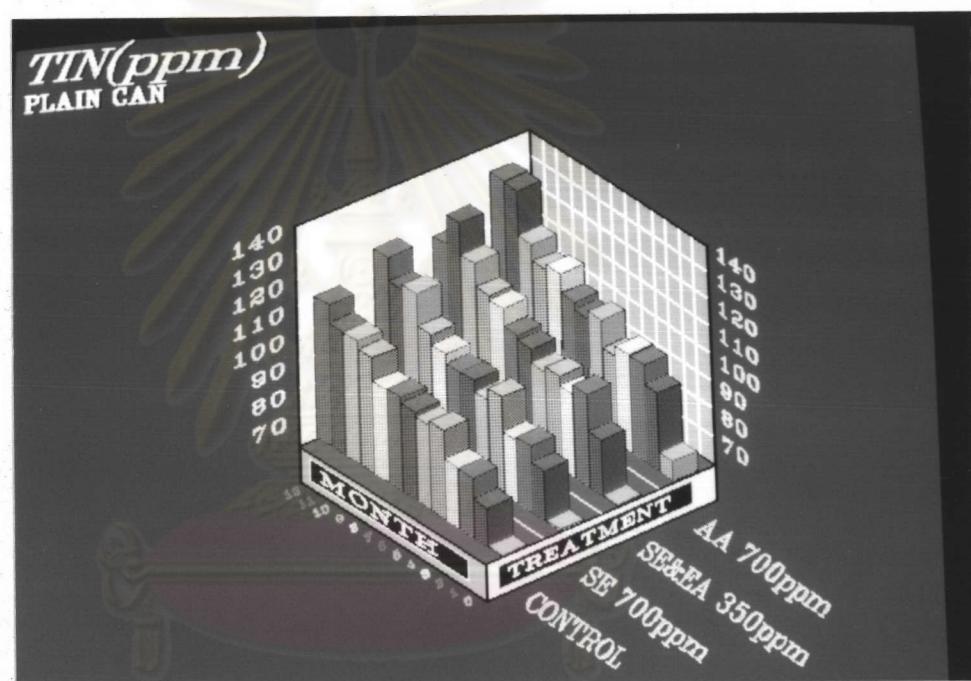
**4.2.5 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณการแผลศอร์บิกที่เหลืออยู่ ปริมาณ
ไอตรอกซีเมทิลเฟอร์ฟิวโรล และปริมาณดีนักที่หล่อละลายออกมากจาก
ลับปะรดที่บรรจุในกระป๋องชนิดต่าง ๆ**

จากรูปที่ 4.5 ถึง 4.7 เห็นได้ว่าลับปะรดที่บรรจุกระป๋องทึ้งสามชนิดในช่วง 6 เดือนแรก มีปริมาณการแผลศอร์บิกที่เหลืออยู่ลดลงอย่างรวดเร็ว ซึ่งเห็นได้ชัดเจนจากลับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์ทั้งห้าขั้นเดียวและสองขั้น ซึ่งมีการลดลงมากกว่าลับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดีบุกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ เนื่องจากในกระป๋องเคลือบดีบุกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ ออกริเจนที่มีอยู่บริเวณ *headspace* เกิดปฏิกิริยาทำให้ดีบุกละลายออกมาก (¹³) และเหลือออกซิเจนไปทำปฏิกิริยากับการแผลศอร์บิกน้อย การแผลศอร์บิกจึงค่อยๆ ลดลง และมีการสลายตัวเป็นไอตรอกซีเมทิลเฟอร์ฟิวโรลเพิ่มขึ้น (²³) แต่ในกระป๋องที่เคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์ทั้งห้าขั้นเดียวและสองขั้น เห็นได้ชัดเจนว่าปริมาณการแผลศอร์บิกลดลงอย่างรวดเร็ว เนื่องจากการเคลือบแลกเกอร์ทำให้ออกริเจนไม่สามารถเกิดปฏิกิริยากับดีบุกได้โดยตรง ดีบุกจึงละลายออกมากได้น้อยกว่ากระป๋องที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ (¹⁴) ออกริเจนที่มีอยู่จึงเกิดปฏิกิริยากับการแผลศอร์บิกแทน ทำให้การแผลศอร์บิกที่เหลืออยู่มีปริมาณลดลงอย่างรวดเร็วในช่วง 6 เดือนแรก และเมื่อการแผลศอร์บิกเกิดการสลายตัวเป็น *dehydroascorbic acid*, *diketogulonic acid* และกล้ายเป็นไอตรอกซีเมทิลเฟอร์ฟิวโรลในที่สุด เมื่ออายุการเก็บมากขึ้นจึงทำให้ปริมาณของไอตรอกซีเมทิลเฟอร์ฟิวโรลมากขึ้นด้วย นอกจากนี้เห็นได้ว่าในช่วง 6 เดือนแรก ดีบุกที่หล่อละลายออกมากในกระป๋องเคลือบแลกเกอร์มีปริมาณน้อย แต่หลังจากนั้นกลับมีปริมาณเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วเนื่องจากเกิดการลสมของผลิตภัณฑ์ที่เกิดขึ้นจากการสลายตัวของการแผลศอร์บิกที่กล่าวไปแล้ว ซึ่งผลิตภัณฑ์เหล่านั้นทำหน้าที่เป็นสารเร่งปฏิกิริยาการหล่อละลายของดีบุก จึงทำให้ปริมาณดีบุกที่หล่อละลายออกมากเพิ่มขึ้นมาก

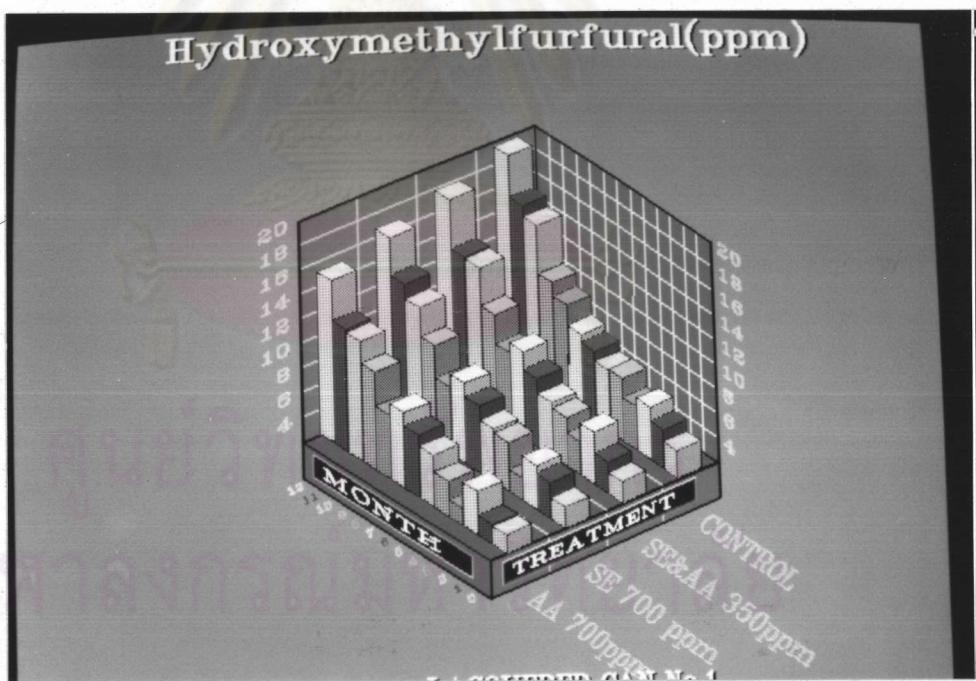
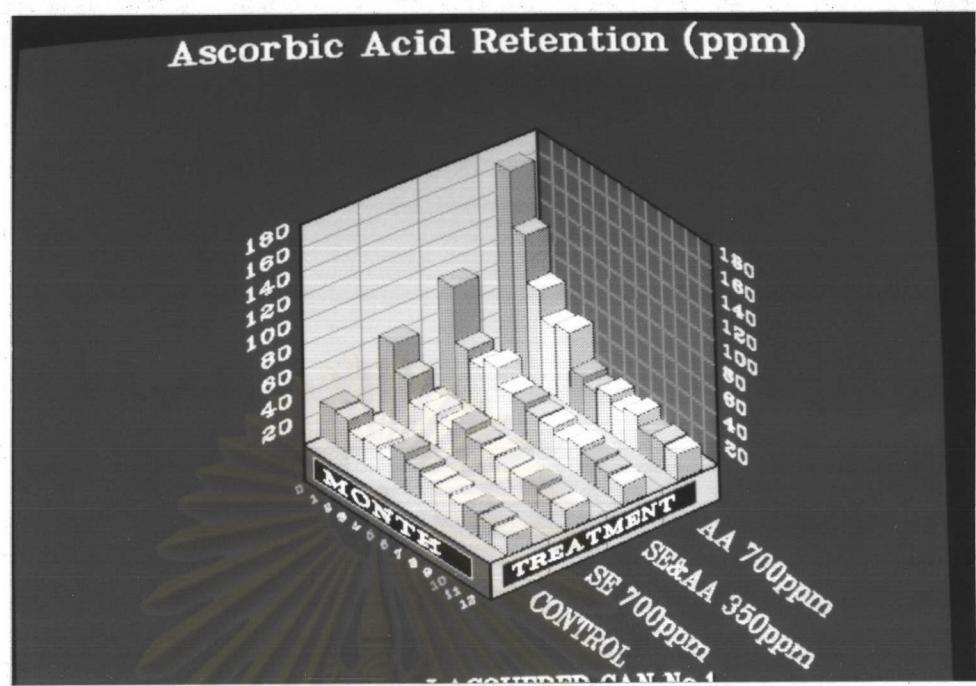
นั่นคือการแผลศอร์บิก, ไอตรอกซีเมทิลเฟอร์ฟิวโรล และดีบุกมีความสัมพันธ์กันเมื่อพิจารณาจากกราฟทึ้งสามรูป (รูป 4.5 ถึง 4.7) การเติมการแผลศอร์บิกลงในลับปะรดบรรจุกระป๋องทึ้งสามชนิดนี้จึงไม่เกิดผลดีในแห่งของดีบุก เนื่องจากผลิตภัณฑ์ที่เกิดจากการสลายตัวของการแผลศอร์บิกทำให้ดีบุกละลายออกมากขึ้น ซึ่งขัดกับวัตถุประสงค์ของการงานวิจัยในความต้องการลดปริมาณดีบุกลง เมื่อพิจารณาถึงอายุการเก็บพบว่าปฏิกิริยาทั้งหลายทำให้เกิดคุณภาพที่ไม่ต้องการหลังจากอายุการเก็บได้ 6 เดือน ดังนั้nlับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดีบุกไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ควรมีอายุการเก็บไม่เกิน 6 เดือน ถ้าต้องการให้อายุการเก็บมากกว่านี้ควรใช้กระป๋องเคลือบดีบุกไม่ได้เคลือบแลกเกอร์



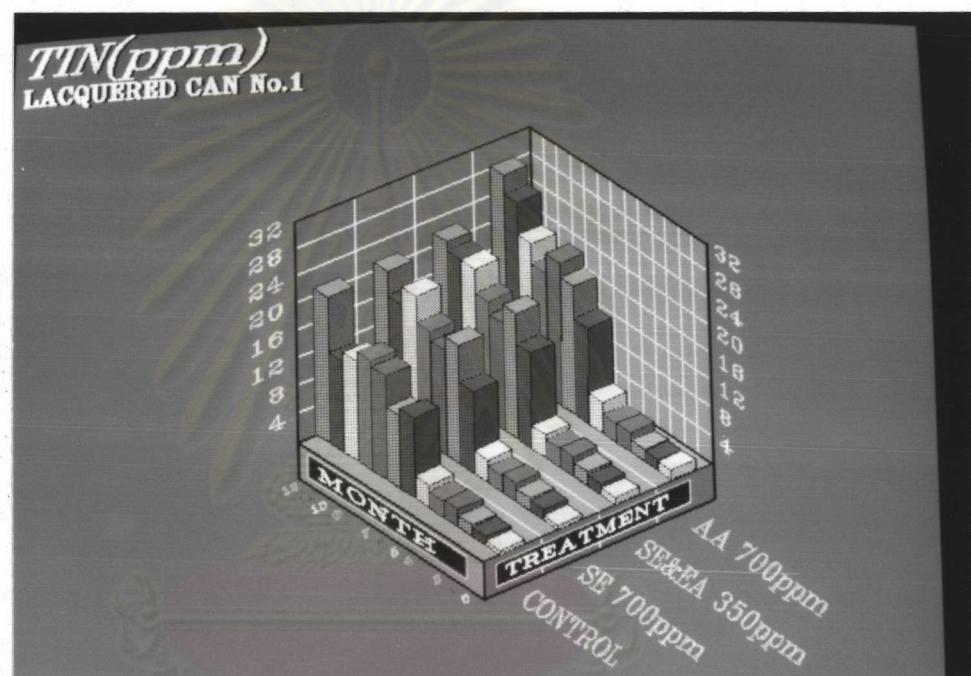
รูปที่ 4.5 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณกรดแอลกอร์บิก ปริมาณไออกซิเมทธิลเฟอร์ฟิวโรล และปริมาณดีบูกในกระป่องเคลือบดินกุ้งที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์



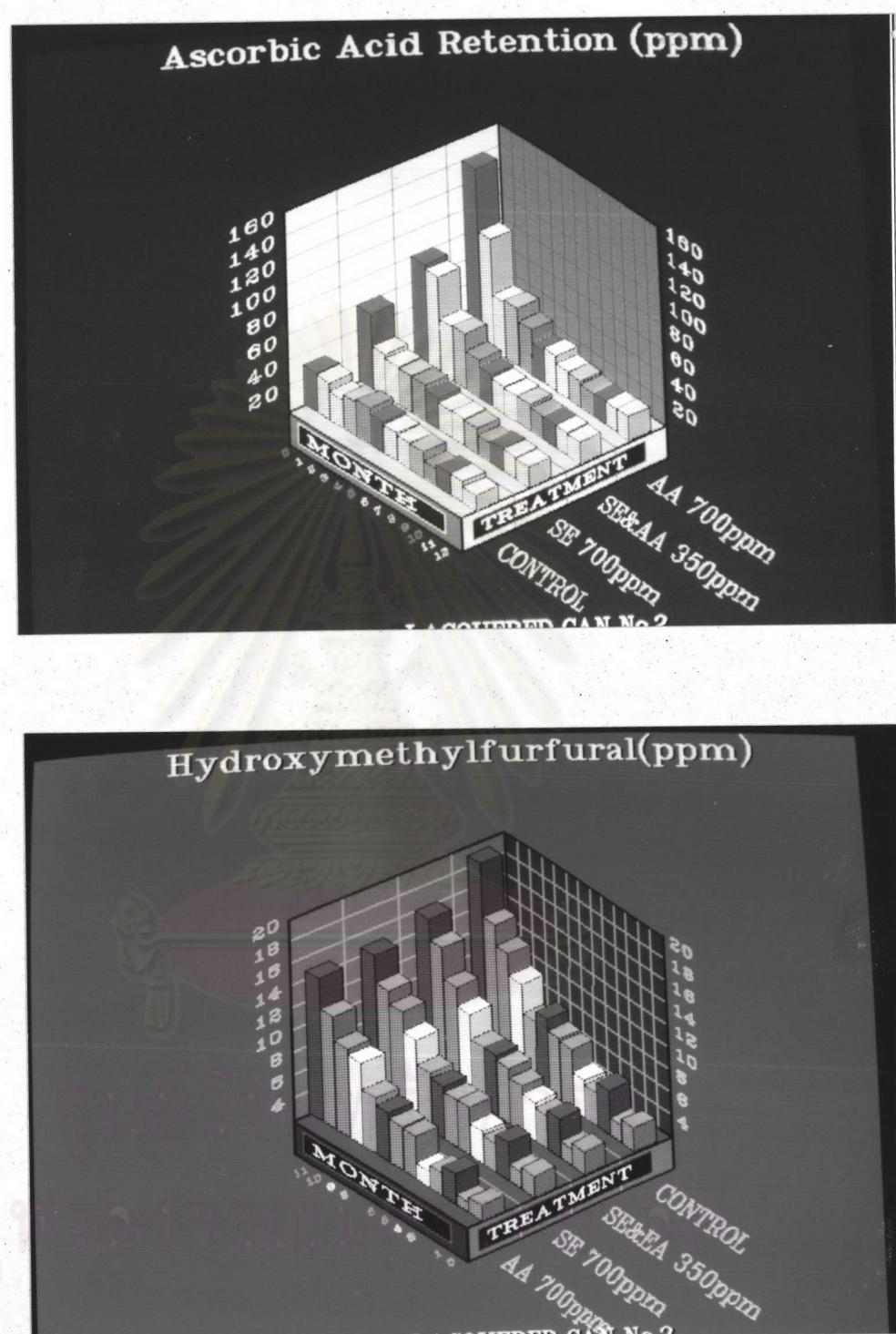
ศูนย์วิทยาศาสตร์
วิทยาลัยครุศาสตร์มหาวิทยาลัย



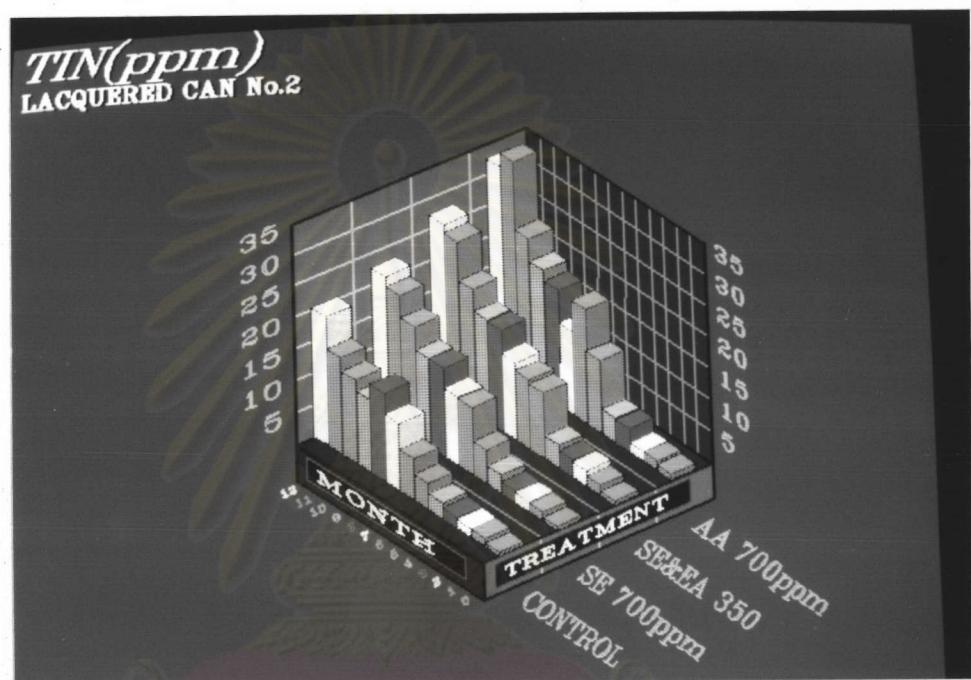
รูปที่ 4.6 ความล้มเหลวชี้ว่า งบประมาณการผลิตครัวเรือน ปริมาณไอลอกซ์เมทิลเฟอร์ฟิวโรล และปริมาณดีบุกในกระป๋องเคลือบดินกเคลือบแลกเกอร์ชั้นเดียว



ศูนย์วิทยพยากรณ์
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 4.7 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณกรดแอลกอร์บิก ปริมาณไฮดรอกซิเมทธิลเฟอร์ฟิวโรล และปริมาณตีบุกในรายปีองเคลือบตีบุกเคลือบแลกเกอร์สองชั้น



ศูนย์วิทยบริพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.3 ผลของกรดแอกซ์คอร์บิก โซเดียมอิริชอร์เบท และอายุการเก็บต่อผลการทดสอบทาง ประสานผ้า

4.3.1 ผลของกรดแอกซ์คอร์บิก โซเดียมอิริชอร์เบท และอายุการเก็บต่อผลการ ทดสอบทางประสานผ้าสัมผัสด้านลักษณะเนื้อและน้ำของลับปะรด

ก. ผลของกรดแอกซ์คอร์บิก โซเดียมอิริชอร์เบท ต่อผลการทดสอบทาง ประสานผ้าสัมผัสด้านลักษณะเนื้อและน้ำของลับปะรด

จากการประเมินผลทางประสานผ้าสัมผัสด้านลักษณะเนื้อและน้ำของลับปะรด ในตารางที่ 4.16 ถึง 4.19 และในภาคผนวก ฉ (ตารางที่ ฉ.1 ถึง ฉ.3) พบว่าลักษณะเนื้อ ลับปะรดอยู่ในช่วงสีเหลืองเหลืองน้ำเงินสีน้ำเงินลับปะรดปกติคือ 11-20 สีของน้ำลับปะรดอยู่ในช่วงสี เหลืองเข้มคือ 1-5 และสีเหลืองใสเหลืองน้ำเงินลับปะรดปกติคือ 6-10 และพบว่าการเติมกรด แอกซ์คอร์บิก, โซเดียมอิริชอร์เบท และการเติมกรดแอกซ์คอร์บิกร่วมกับโซเดียมอิริชอร์เบท มีผล ทำให้ค่าคะแนนทางด้านลักษณะเนื้อของลับปะรดในบางช่วงของอายุการเก็บตัวอย่างที่ 1, 6, 7, 8, 9 และ 11 แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) และลักษณะน้ำในเดือน 0, 3, 4, 7 และ 11 แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อพิจารณาจากคะแนนด้านลักษณะเนื้อ และน้ำลับปะรดซึ่งบรรจุในกระป๋องสามชนิดพบว่าลับปะรดที่มีการเติมกรดแอกซ์คอร์บิกมีค่าคะแนนด้านลักษณะเนื้อสูงกว่า ลับปะรดที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทอย่างเดียว, ลับปะรดที่มีการเติมโซเดียม อิริชอร์เบทร่วมกับกรดแอกซ์คอร์บิก และลับปะรดที่ไม่มีการเติมสารเคมีตามลำดับ ซึ่งสอดคล้องกับ การทดลองที่ Hope (21) เคยทำไว้ในแบบเปี้ลบรรจุกระป๋องพบว่าการเติมกรดแอกซ์คอร์บิก และ โซเดียมอิริชอร์เบท ปริมาณ 300 mg/16 สามารถทำให้ลักษณะเนื้อและน้ำลับปะรดเป็นที่น่าพอใจ ซึ่งเป็นเพียงทั้งกรดแอกซ์คอร์บิกและโซเดียมอิริชอร์เบทเป็นสารป้องกันการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน จึงช่วยลดการเกิดสารสีน้ำตาลได้ จึงทำให้ระดับค่าคะแนนด้านลักษณะน้ำและน้ำลับปะรดมีมากกว่า แต่เนื่องจากกรดแอกซ์คอร์บิกมีความสามารถในการเป็นตัวป้องกันการเกิดปฏิกิริยามากกว่าโซเดียม อิริชอร์เบท (40) จึงทำให้ได้รับค่าคะแนนสูงกว่าโซเดียมอิริชอร์เบทเล็กน้อย

แต่จะเห็นได้ว่าในลับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดักูที่ไม่ได้เคลือบ แลกเกอร์จะมีค่าคะแนนด้านลักษณะน้ำมากกว่าลับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดักูเคลือบแลกเกอร์ ทั้งนี้ เป็นเพราะลับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดักูเคลือบแลกเกอร์ทั้งชั้นเดียวและสองชั้นมีปริมาณ ไอตรอกซิเมทธิลเฟอร์ฟิวโรลมากกว่าลับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดักูที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ ซึ่งไอตรอกซิเมทธิลเฟอร์ฟิวโรลนี้สามารถเกิดการรวมตัวกันเอง หรือเกิดการรวมตัวกับกรดอะมิโน ได้สารสีน้ำตาล (30, 38) นอกจากนี้ยังสังเกตเห็นได้ว่ามีการหลุดลอกของแลกเกอร์เคลือบ กระป๋องที่มีสีเหลือง จึงอาจละลายออกมากทำให้ลับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบแลกเกอร์มีสีคล้ำ

ตารางที่ 4.16 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของการเติมกรดแอลกอฮอล์บีก โซเดียม อิธิออร์เบนท์ ต่อคุณภาพของกรดส่วนทางปะลากัมพ์ทางด้านลักษณะ
เนื้อสับปะรดที่บรรจุในกระป๋องชนิดต่าง ๆ

เดือน	F จากการคำนวณ		
	1	2	3
0	3.48	1.84	1.78
1	3.28	2.17	5.95*
2	2.12	4.41*	2.48
3	2.11	1.72	1.56
4	1.59	1.35	1.81
5	14.98*	1.73	2.35
6	1.44	2.17	4.35*
7	3.02	3.52*	2.17
8	5.87*	1.41	1.74
9	4.13*	5.62*	2.65
10	2.14	2.79	1.42
11	4.47*	5.71*	2.94
12	2.94	2.08	2.76

- 1 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดินกุไม้ได้เคลือบแลกเกอร์
- 2 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์ชั้นเดียว
- 3 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์สองชั้น

* หมายถึง มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ: ค่า F ตารางมีค่า 3.36 โดย df เป็น 4,11

ตารางที่ 4.17 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของอายุการเก็บต่อคะแนนเฉลี่ยของการทดสอบทางประสาทลัมพัสด้านสิบองเนื้องในสันปะรดในสันปะรดที่บรรจุกรายป่องชนิดต่าง ๆ

กรณี เมื่อ	F จากการคำนวณ		
	กรณีป่องเคลือบดินกุกที่ไม่ เคลือบแลกเกอร์	กรณีป่องเคลือบดินกุกเคลือบ แลกเกอร์ชั้นเดียว	กรณีป่องเคลือบดินกุกเคลือบ แลกเกอร์สองชั้น
1	9599.68*	97420.78*	48562.78*
2	8856.08*	86991.15*	69433.93*
3	9696.73*	70339.08*	757.87*
4	4743.23*	918.89*	64644.14*

- 1 หมายถึง สันปะรดกรณีป่องที่ไม่มีการเติมสารได้เลย
- 2 หมายถึง สันปะรดกรณีป่องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิร์เบทปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง สันปะรดกรณีป่องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง สันปะรดกรณีป่องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิร์เบทร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างลักษณะ ปริมาณ 350 ppm

* แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ : ค่า F จากตารางมีค่า 2.60 โดย df เป็น 12,13

ตารางที่ 4.18 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของการเติมกรดแอกซ์คอร์บิก โซเดียม อริโซร์เบท ต่อคุณภาพของการทดสอบทางประสาทลักษณะทางด้านสีของน้ำสับปะรดที่บรรจุกรดป้องกันต่าง ๆ

เดือน	F จากการคำนวณ		
	1	2	3
0	3.73*	2.20	2.58
1	1.55	2.86	1.98
3	5.97*	2.87	1.28
4	3.22	3.82*	1.82
5	2.57	2.61	1.48
6	1.79	1.85	2.05
7	2.68	1.79	6.46*
8	2.55	1.19	1.29
9	1.76	1.78	1.79
10	1.93	1.63	2.10
11	5.68*	2.83	1.84
12	2.91	1.55	2.45

- 1 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกรงป้องเคลือบดินสูญไม่ได้เคลือบแลกเกอร์
- 2 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกรงป้องเคลือบดินสูญเคลือบแลกเกอร์ชั้นเดียว
- 3 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกรงป้องเคลือบดินสูญเคลือบแลกเกอร์สองชั้น

* หมายถึง มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ: ค่า F ตารางมีค่า 3.36 โดย df เป็น 4,11

ตารางที่ 4.19 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของอายุการเก็บต่อคะแนนเฉลี่ยของการทดสอบทางประสกสัมผัสด้านลีของน้ำสับปะรดในลับปะรดที่บรรจุกรายป้องชนิดต่าง ๆ

ทวีต เม็ด	F จากการคำนวณ		
	กรายป้องเคลื่อนดินกุกที่ไม่ เคลื่อนแลกเกอร์	กรายป้องเคลื่อนดินกุกเคลื่อน [*] แลกเกอร์ชั้นเดียว	กรายป้องเคลื่อนดินกุกเคลื่อน [*] แลกเกอร์สองชั้น
1	3335.68 [*]	5923.26 [*]	1492.99 [*]
2	1880.95 [*]	3718.58 [*]	1368.63 [*]
3	2912.03 [*]	3690.22 [*]	2027.42 [*]
4	1840.88 [*]	2793.18 [*]	2354.22 [*]

- 1 หมายถึง สับปะรดกรายป้องที่ไม่มีการเติมสารได้เลย
- 2 หมายถึง สับปะรดกรายป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริซอร์เบทปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง สับปะรดกรายป้องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง สับปะรดกรายป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริซอร์เบทร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างละ
ปริมาณ 350 ppm

* หากต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ : ค่า F จากตารางมีค่า 2.60 โดย df เป็น 12, 13

ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองของ Mahadeviah (16) ศึกษาพบว่าน้ำมันม่วงบรรจุกรวยป่องเคลือบแลกเกอร์ที่ไม่ได้ระบุชนิดเก็บที่ 37° C เป็นเวลา 3 เดือน สีของมันม่วงจะมีสีคล้ำเปลี่ยนจากสีเหลืองส้มเป็นสีอกน้ำตาลเล็กน้อย นอกจากนี้ Priesley (41) ได้เสนอว่าแคโรทินอยต์ในสับปะรดที่บรรจุในกรวยป่องเคลือบดินสูญไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ จะรวมตัวกับดินสูญเกิดเป็นสารประกอบเชิงช้อนเป็นผลให้สับปะรดมีสีเหลือง แต่สับปะรดที่บรรจุในกรวยป่องเคลือบดินสูญเคลือบแลกเกอร์จะมีปริมาณดินสูญที่ลดลงอย่างมากได้น้อยกว่า แคโรทินอยต์จึงอยู่ในส่วนอิสระไม่เกิดสารประกอบเชิงช้อนกับดินสูญ จึงทำให้สีของสับปะรดมีสีเหลืองคล้ำ การประเมินผลทางด้านสีของสับปะรดในกรวยป่องเคลือบดินสูญแลกเกอร์ทั้งชั้นเดียวและสองชั้นจึงมีรายดับคงทนต่ำกว่า

๙. ผลของอายุการเก็บต่อผลการทดสอบทางประสานสัมผัสด้านสีของเนื้อ และน้ำของสับปะรด

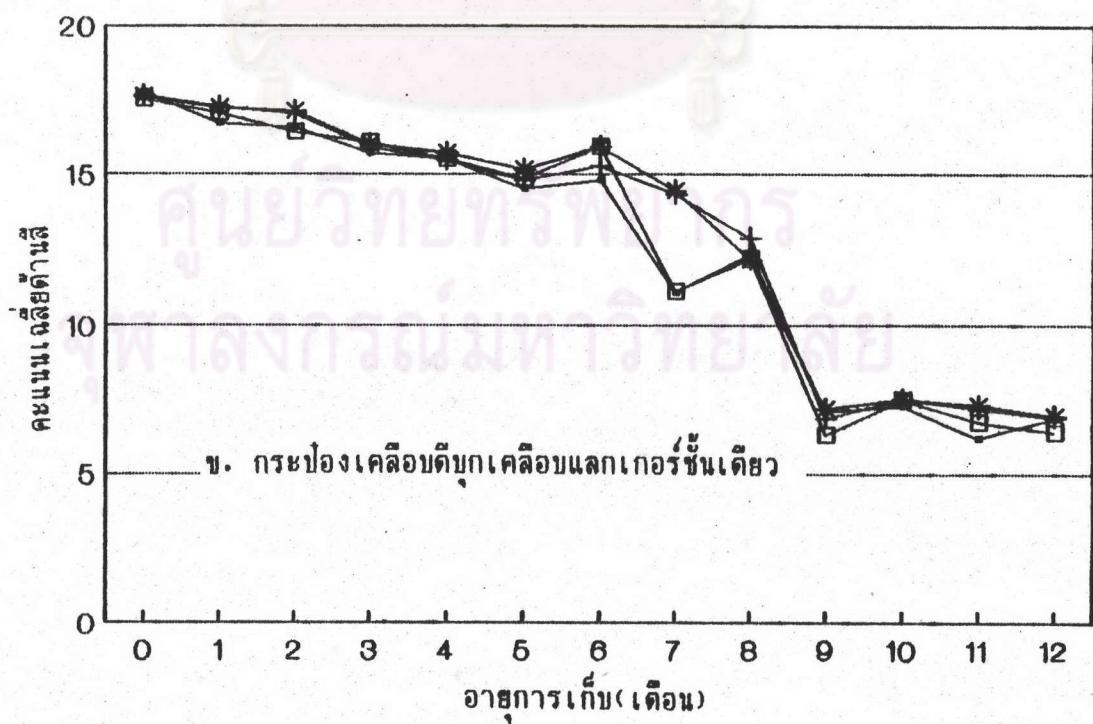
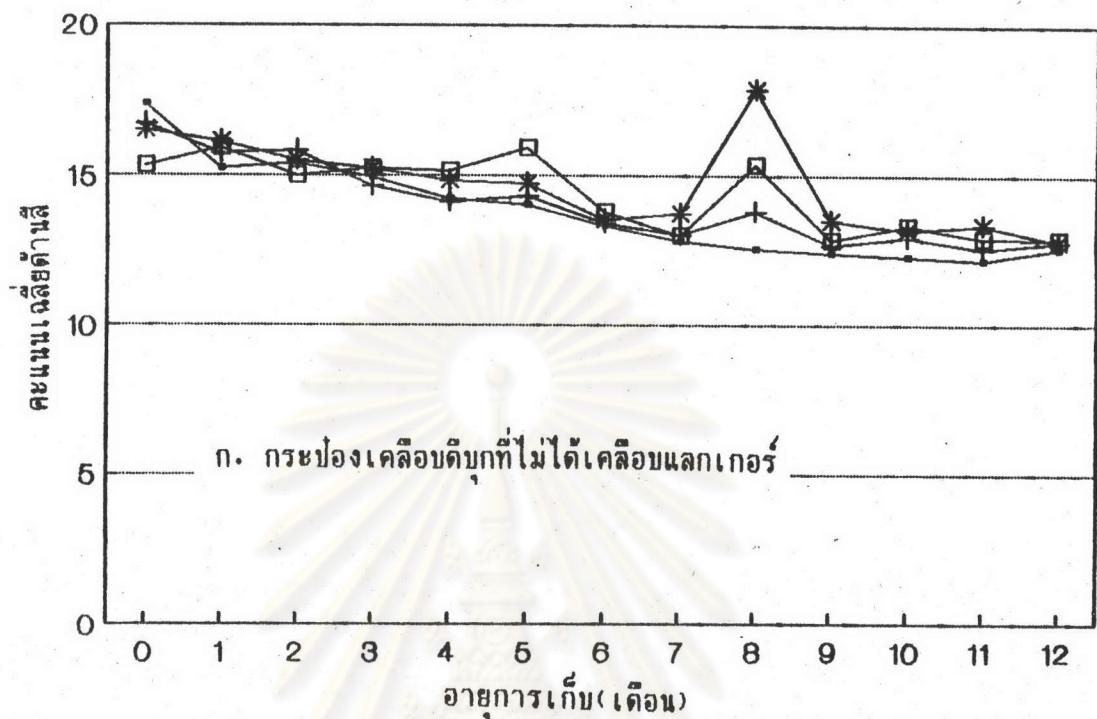
จากรูปที่ 4.8 และ 4.9 เห็นว่าในช่วงแรกจะมีค่าคงทนด้านสีสูง คืออยู่ในช่วงสีของเนื้อปกติคือ 11-20 และล้าวปกติคือ 6-10 เมื่ออายุการเก็บของสับปะรดกรวยป่องเพิ่มขึ้น ค่าคงทนด้านสีของสับปะรดกรวยป่องทุก ๆ ทริคเมนต์ลดลง จนอยู่ในช่วงสีเนื้อเป็นสีเหลืองออกน้ำตาลเล็กน้อยคือ 1-10 และน้ำสับปะรดมีสีเหลืองเข้มคือ 1-5 สังเกตได้ว่าค่าคงทนเฉลี่ยด้านสีของน้ำสับปะรดไม่แตกต่างกันมากนักในกรวยป่องทั้งสามชนิด อาจเนื่องจากน้ำสับปะรดมีลักษณะที่ใกล้เคียงกันในกรวยป่องทุกชนิดจึงทำให้รัฐดับคงทนไม่ต่างกันมากนัก นอกจากนี้ค่าคงทนด้านสีของเนื้อและน้ำของสับปะรดที่บรรจุในกรวยป่องเคลือบดินสูญที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ ลดลงช้ากว่าสับปะรดที่บรรจุในกรวยป่องเคลือบดินสูญแลกเกอร์ทั้งชั้นเดียวและสองชั้น ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองของ Kefford (20) ที่เสนอว่าเมื่ออายุการเก็บเพิ่มมากขึ้นน้ำส้มที่บรรจุในกรวยป่องเคลือบแลกเกอร์มีสีคล้ำมากกว่าน้ำส้มที่บรรจุในกรวยป่องที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ เนื่องจากเมื่อเวลาผ่านไป ปริมาณกรดแอลกอฮอล์ที่เหลืออยู่มีน้อยลงในกรวยป่องทุกชนิด และเกิดปฏิกิริยาได้ไตรออกซิเมทธิลเฟอร์ฟิวโรลได้มากขึ้น (17) จึงทำให้ค่าคงทนด้านสีลดลง และสับปะรดกรวยป่องที่บรรจุในกรวยป่องเคลือบดินสูญแลกเกอร์ มีปริมาณไตรออกซิเมทธิลเฟอร์ฟิวโรลสูงกว่าสับปะรดบรรจุในกรวยป่องที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์จึงมีสีที่คล้ำมากกว่า เมื่ออายุการเก็บเพิ่มขึ้นค่าคงทนด้านสีทั้งเนื้อและน้ำของสับปะรดจึงลดลงมากกว่า

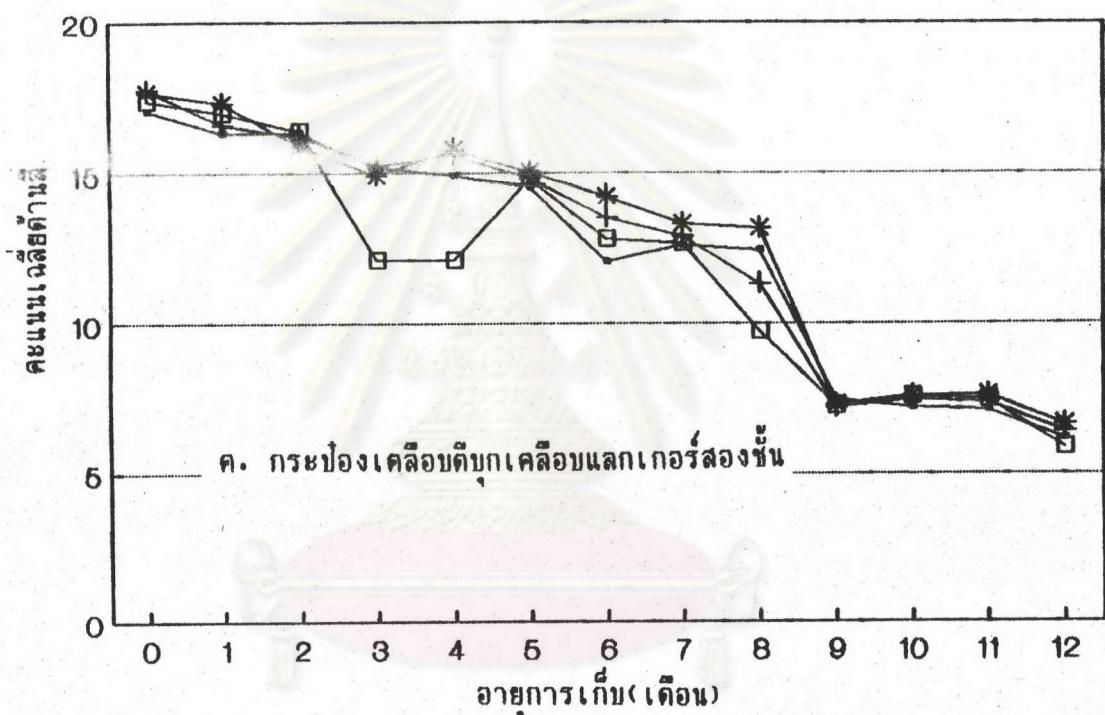
รูปที่ 4.8 คุณภาพการประเมินผลกระทบทางสิ่งแวดล้อมที่มีผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมในระยะปัจจุบัน

ชนิดต่าง ๆ

- หมายถึง สิ่งแวดล้อมที่ไม่มีการเติมสารใดเลย
- + หมายถึง สิ่งแวดล้อมที่มีการเติมโซเดียมอัลลอยด์เบกปริมาณ 700 ppm
- * หมายถึง สิ่งแวดล้อมที่มีการเติมกรดแอกซิเจนิกปริมาณ 700 ppm
- หมายถึง สิ่งแวดล้อมที่มีการเติมโซเดียมอัลลอยด์เบกพร้อมกับกรดแอกซิเจนิกอย่างลงตัว 350 ppm

**ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**



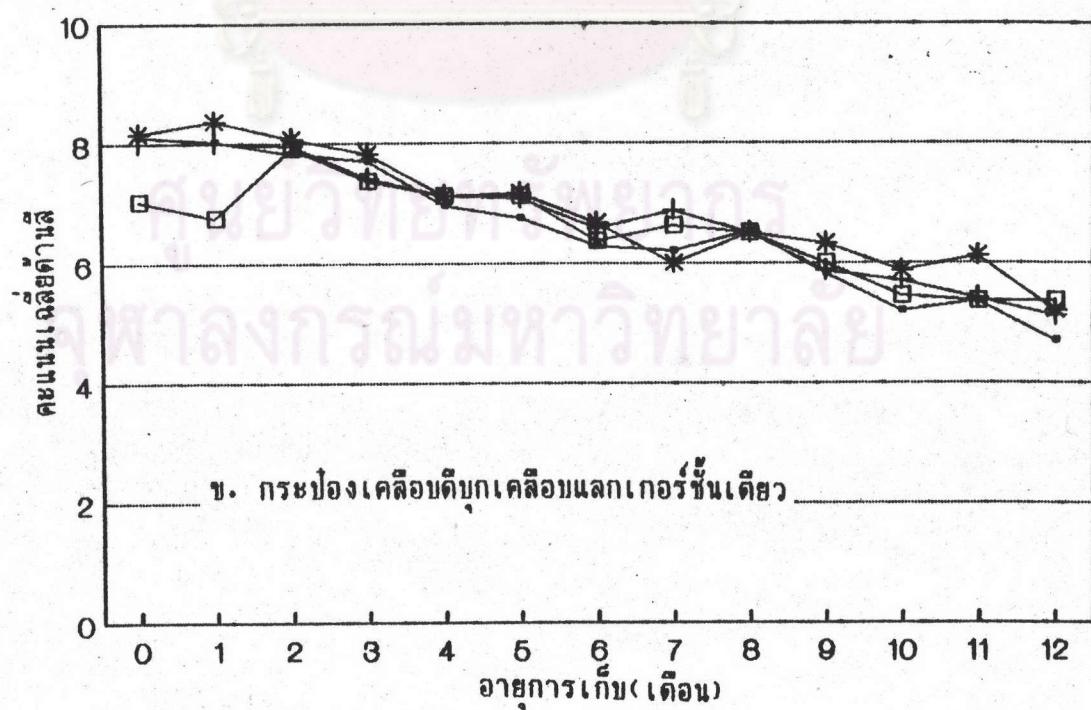
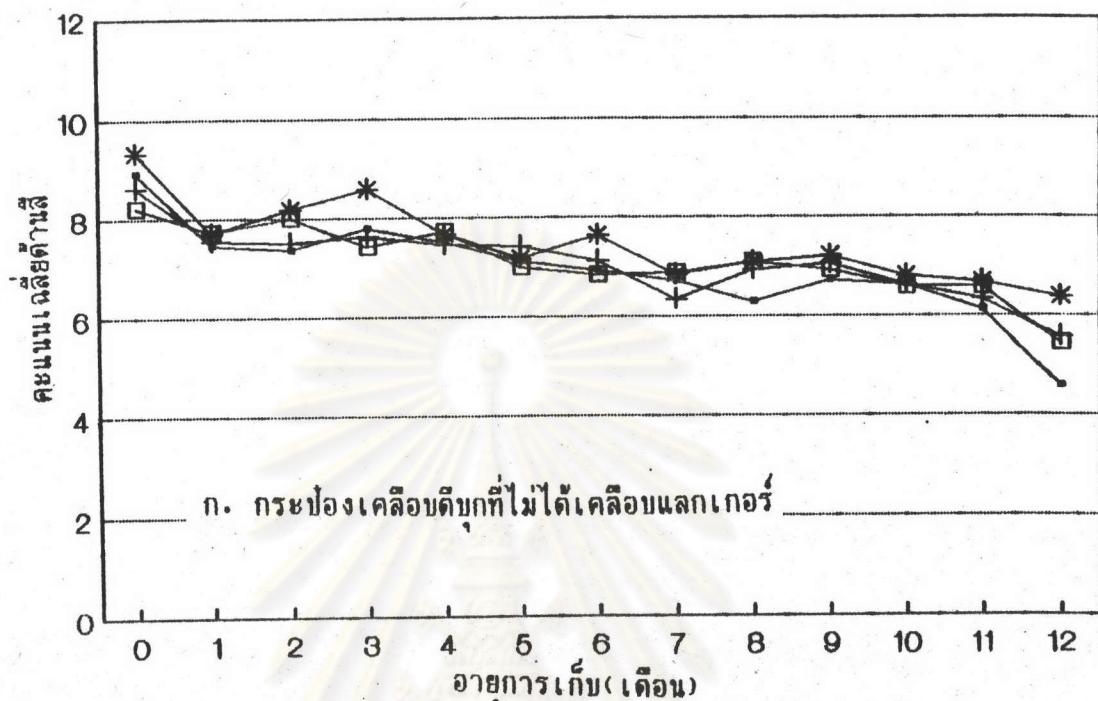


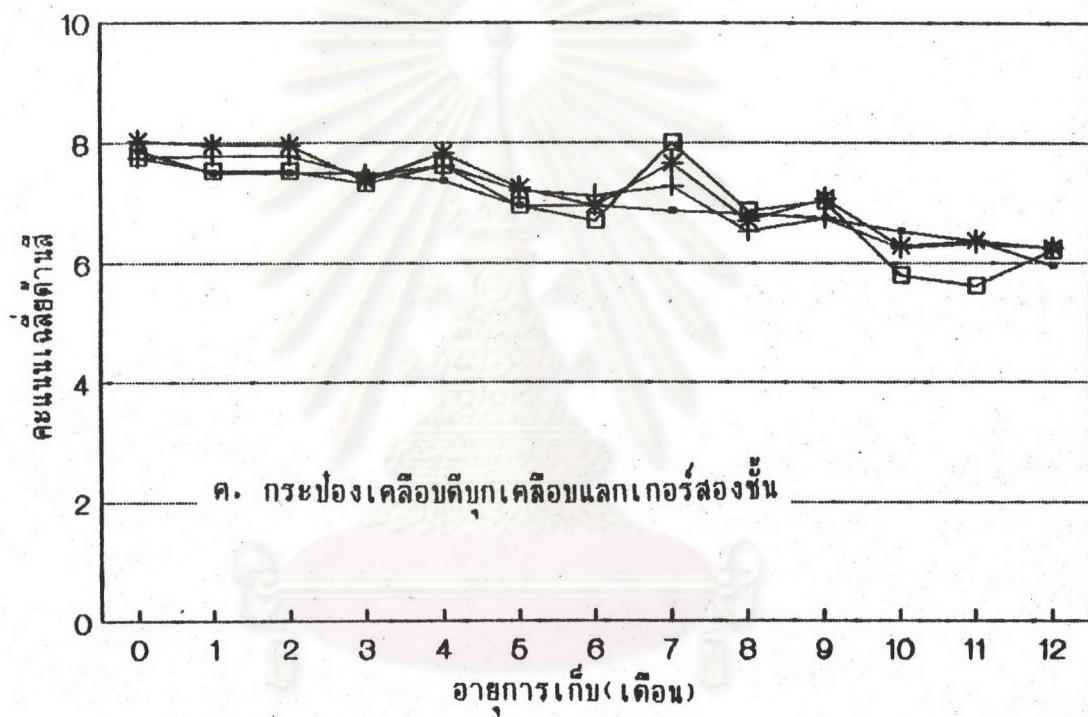
ศูนย์วิทยทรัพยากร
อุปสงค์รวมมหาวิทยาลัย

รูปที่ 4.9 คุณสมบัติของสีน้ำเงินที่มีผลทางปรมาณสัมพัสด้านลักษณะของน้ำสับปะรดที่บรรจุในกระป๋องชนิดต่าง ๆ

- หมายถึง สับปะรดกระป๋องที่ไม่มีการเติมสารเคมีเลย
- + หมายถึง สับปะรดกระป๋องที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทปริมาณ 700 ppm
- * หมายถึง สับปะรดกระป๋องที่มีการเติมกรดแอกซ์ิคปริมาณ 700 ppm
- หมายถึง สับปะรดกระป๋องที่มีการเติมโซเดียมอิริชอร์เบทร่วมกับกรดแอกซ์ิคอย่างละปริมาณ 350 ppm

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย





ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

4.3.2 ผลของกรดแอกซอร์บิก โซเดียมอิริโซร์เบท และอายุการเก็บต่อผลการทดสอบทางป尔斯าทลัมผัสด้านกลืนของสับปะรด

ก. ผลของกรดแอกซอร์บิก และโซเดียมอิริโซร์เบท ต่อผลการทดสอบทางป尔斯าทลัมผัสด้านกลืนของสับปะรด

จากการประเมินผลทางป尔斯าทลัมผัสด้านกลืนของสับปะรด ในตารางที่ 4.20 ถึง 4.21 และในภาคผนวก ฉ (ฉ.7 ถึง ฉ.9) พบว่าการเติมกรดแอกซอร์บิก, โซเดียมอิริโซร์เบท และการเติมกรดแอกซอร์บิกร่วมกับโซเดียมอิริโซร์เบท มีผลทำให้ค่าคะแนนทางด้านกลืนของสับปะรดทรงป่องในทางข้างซ้ายของอายุการเก็บตื้อ เดือนที่ 3, 4, 6, 7 และ 9 แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อพิจารณาจากคะแนนด้านกลืนของสับปะรดซึ่งบรรจุในกระป่องสามชนิด พบว่าสับปะรดที่มีการเติมกรดแอกซอร์บิกมีคะแนนด้านกลืนสูงกว่าสับปะรดที่มีการเติมโซเดียมอิริโซร์เบท, สับปะรดที่มีการเติมโซเดียมอิริโซร์เบทร่วมกับกรดแอกซอร์บิก และสับปะรดที่ไม่มีการเติมสารไดตามลำดับ แต่เห็นได้ว่าในสับปะรดที่บรรจุในกระป่องเคลือบดีบูก็ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์มีคะแนนด้านกลืนมากกว่า สับปะรดที่บรรจุในกระป่องเคลือบดีบกเคลือบแลกเกอร์ทั้งชั้นเดียวและสองชั้น ซึ่งสอดคล้องกับงานวิจัยของ Mahadeviyah (16) ที่ทดลองบรรจุนมม่วงในกระป่องเคลือบแลกเกอร์ พบว่ามีกลิ่นแบลกปลอมเป็นกลิ่นแลกเกอร์ นอกจากนี้งานของ Cabreza (42, 43) ทดลองบรรจุสับปะรดในกระป่องเคลือบดีบูกไม่ได้เคลือบแลกเกอร์, กระป่องเคลือบดีบกเคลือบแลกเกอร์ทั้งชั้นเดียวและสองชั้น พบว่าในสับปะรดที่บรรจุในกระป่องเคลือบแลกเกอร์ทั้งชั้นเดียวและสองชั้นมีกลิ่นแบลกปลอม และการทดสอบด้านกลืนอยู่ในเกณฑ์ไม่ยอมรับ ทั้งนี้เป็นเพราะสับปะรดที่บรรจุในกระป่องเคลือบดีบกเคลือบแลกเกอร์ มีกลิ่นแบลกปลอมจากสารสีน้ำตาลที่เกิดขึ้นจากปฏิกิริยาการเกิดสารสีน้ำตาล และกลิ่นของแลกเกอร์ที่ละลายออกมา (15)

ข. ผลของอายุการเก็บต่อผลการทดสอบทางป尔斯าทลัมผัสด้านกลืนของสับปะรด

จากรูปที่ 4.10 เห็นว่าในช่วงแรกลับปะรดทรงป่องมีคะแนนด้านกลืนสูงอยู่ในช่วงกลืนของสับปะรดเป็นปกติคือ 21-30 เมื่ออายุการเก็บของสับปะรดทรงป่องเพิ่มขึ้น คะแนนด้านกลืนของสับปะรดทรงป่องทุก ๆ ทริตรเมนท์ลดลง จนอยู่ในช่วงที่มีกลิ่นแบลกปลอมเล็กน้อยคือ 11-20 และคะแนนด้านกลืนของสับปะรดที่บรรจุในกระป่องเคลือบดีบูก็ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ ลดลงมากกว่าสับปะรดที่บรรจุในกระป่องเคลือบดีบกเคลือบแลกเกอร์ทั้งชั้นเดียว และสองชั้น นอกจากนี้สับปะรดที่บรรจุในกระป่องเคลือบดีบกเคลือบแลกเกอร์ทั้งชั้นเดียวและสองชั้นยังมีกลิ่นแบลกปลอมด้วย เป็นเพราะเมื่อเวลาผ่านไป ปริมาณกรดแอกซอร์บิกที่เหลืออยู่มีน้อยลง

ตารางที่ 4.20 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของการเติมกรดแอลกอร์บิก ใช้เดือน อธิช哦ร์เบนท์ ต่อคะแนนเฉลี่ยของการทดสอบทางปะลากลัมผัสทางด้านกลืนของ สับปะรดที่บรรจุในกระป๋องชนิดต่าง ๆ

เดือน	F จากการคำนวณ		
	1	2	3
0	2.44	1.81	2.55
1	2.25	2.77	2.09
2	1.37	2.38	2.68
3	1.52	4.44*	2.00
4	1.35	4.31*	2.34
5	2.47	1.88	2.01
6	3.44*	1.93	2.19
7	4.79*	3.01	1.92
8	2.30	1.44	1.52
9	1.87	6.88*	1.24
10	2.30	1.84	1.35
11	3.03	1.97	2.24
12	1.31	2.05	1.76

- 1 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดีบุกไม่ได้เคลือบแลกเกอร์
- 2 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์ซึ่งเดียว
- 3 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์สองชั้น

* หมายถึง มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ: ค่า F ตารางมีค่า 3.36 โดย df เป็น 4,11

ตารางที่ 4.21 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของอายุการเก็บต่อคะแนนเฉลี่ยของการทดสอบทางประสกสัมผัสด้านกลืนของลับปะรดในลับปะรดที่บรรจุกราฟป้องชนิดต่าง ๆ

กรณีที่ เมเนต์	F จากการคำนวณ		
	กราฟป้องเคลือบดีบุกที่ไม่ เคลือบแลกเกอร์	กราฟป้องเคลือบดีบุกเคลือบ แลกเกอร์ชั้นเดียว	กราฟป้องเคลือบดีบุกเคลือบ แลกเกอร์สองชั้น
1	17533.30*	118659.49*	69632.99*
2	16604.90*	88821.41*	30798.38*
3	52.66*	975.41*	55552.00*
4	5869.65*	7253.56*	62333.35*

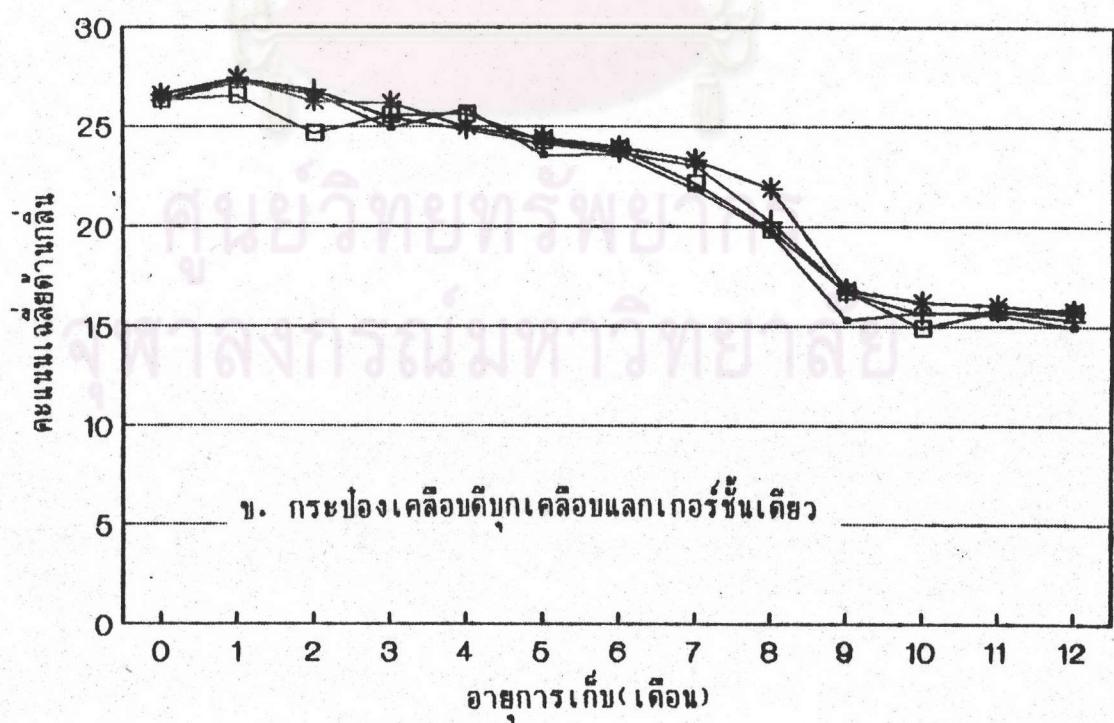
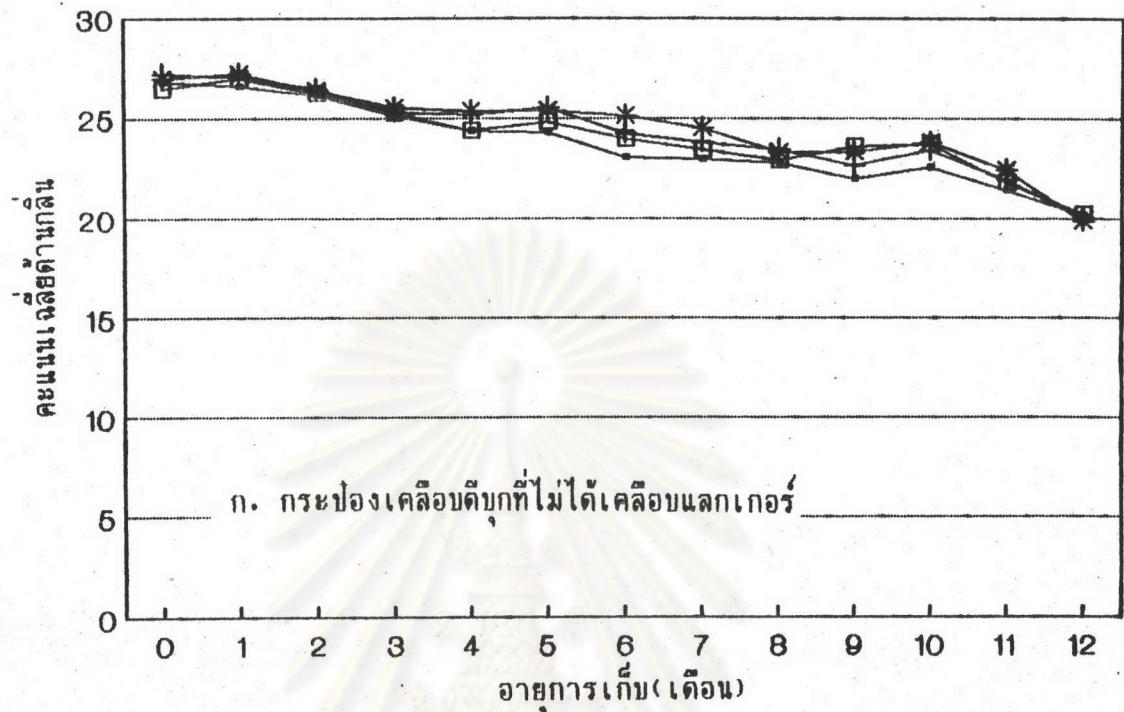
- 1 หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่ไม่มีการเติมสารใดเลย
 - 2 หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริโซร์เบกปริมาณ 700 ppm
 - 3 หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
 - 4 หมายถึง สับปะรดกราฟป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริโซร์เบกร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างลง
- ปริมาณ 350 ppm

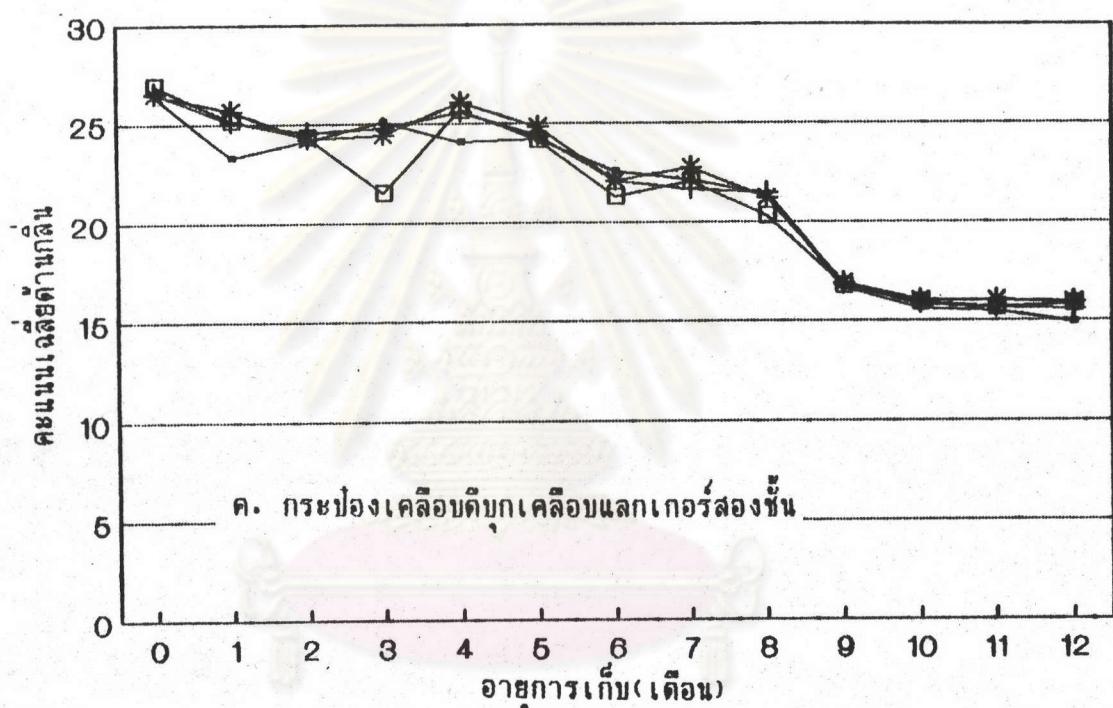
* แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ : ค่า F จากตารางมีค่า 2.60 โดย df เป็น 12,13

รูปที่ 4.10 คณแผนการประเมินผลทางปรีสาทสัมผัสด้านกลิ่นของลับปะรดที่บรรจุในกรงป้องชนิดค้าง ๆ

- หมายถึง ลับปะรดกรงป้องที่ไม่มีการเติมสารใดเลย
- + หมายถึง ลับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิร์เบกปริมาณ 700 ppm
- * หมายถึง ลับปะรดกรงป้องที่มีการเติมกรดแอกซ์โคร์บิกปริมาณ 700 ppm.
- หมายถึง ลับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิร์เบกร่วมกับกรดแอกซ์โคร์บิกอย่างลงปริมาณ 350 ppm.





ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ในรายป้องทุกชนิด และเกิดปฏิกิริยาได้โดยอิรออกซิเมทิลเฟอร์ฟิวโรลไดมากขึ้น จึงทำให้คณานนค้านกลืนลดลง และจากการสังเกตด้วยตาเปล่านพบว่าสับปะรดกระปองที่บรรจุในรายป้องเคลือบดีบุก เคลือบแลกเกอร์ มีแลกเกอร์บางส่วนหลุดออกมากทำให้เกิดกลืนรลที่แปลงปลอม คณานนการทดสอบทางประสาทสัมผัสด้านกลืนจึงลดลง แต่สับปะรดที่บรรจุในรายป้องเคลือบดีบุกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ ยังมีคณานนอยู่ในช่วงที่ เป็นปกติ



ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

**4.3.3 ผลของกรดแอลกอร์บิก โซเดียมอิธอร์เบท และอายุการเก็บต่อผล
การทดสอบทางป尔斯ภาพสัมผัสด้านรสชาติของเนื้อและน้ำของลับปะรด**

จากการประเมินผลทางป尔斯ภาพสัมผัสด้านรสชาติของเนื้อและน้ำของ
ลับปะรด ตั้งตารางที่ 4.22 ถึง 4.25 และในภาคผนวก ฉ (ตาราง ฉ.10 ถึง ฉ.16) พน
ว่าช่วงแรกคือช่วงของการเปลี่ยนแปลงของลับปะรดอยู่ในช่วงรสชาติเนื้อและน้ำของลับปะรด^{อยู่ในช่วงรสชาติเนื้อและน้ำของลับปะรด}
ปกติคือ 8-10 เมื่ออายุการเก็บเพิ่มขึ้นพบว่าระดับคุณภาพลดลงอยู่ในช่วงเนื้อและน้ำของลับปะรดมี
รสชาติเปลกลปломเล็กน้อยแต่ยังยอมรับได้คือ 5-7 และพบว่าการเติมกรดแอลกอร์บิก, โซเดียม
อิธอร์เบท และการเติมกรดแอลกอร์บิกร่วมกับโซเดียมอิธอร์เบท มีผลทำให้คุณภาพทางด้าน^{รสชาติของเนื้อของลับปะรดในบางช่วงของอายุการเก็บคือทุกเดือนยกเว้นเดือนที่ 12 แตกต่าง}
^{กันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) และคุณภาพทางด้านรสชาติของน้ำของลับปะรดกระปร่อง}
^{ในบางช่วงของอายุการเก็บคือ เดือนที่ 1, 3, 4, 5, 6, 8 และ 9 แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทาง}
^{สถิติ ($p \leq 0.05$) ในกระป่องทั้งสามชนิด เมื่อพิจารณาจากคุณภาพทางด้านรสชาติของเนื้อของลับปะรด}
^{มีแนวโน้มว่าลับปะรดที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกมีคุณภาพด้านรสชาติสูงกว่าลับปะรดที่มีการเติม}
^{โซเดียมอิธอร์เบทอย่างเดียว สับปะรดที่ไม่มีการเติมสารใด และลับปะรดที่มีการเติมกรด}
^{แอลกอร์บิกร่วมกับโซเดียมอิธอร์เบทตามลำดับ และเมื่อพิจารณาจากคุณภาพทางด้านรสชาติของ}
^{น้ำของลับปะรด มีแนวโน้มว่าลับปะรดที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกมีคุณภาพด้านรสชาติสูงกว่าลับปะรด}
^{ที่ไม่มีการเติมสารใด สับปะรดที่มีการเติมโซเดียมอิธอร์เบทอย่างเดียว และลับปะรดที่มีการ}
^{เติมกรดแอลกอร์บิกร่วมกับโซเดียมอิธอร์เบทตามลำดับ}

นอกจากนี้ในลับปะรดที่บรรจุในกระป่องเคลือบดีบุกไม่ได้เคลือบแลกเกอร์
มีคุณภาพด้านรสชาติของเนื้อและน้ำมากกว่าลับปะรดที่บรรจุในกระป่องเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์
ทั้งที่น้ำเดียวและสองชั้น ซึ่งสอดคล้องกับงานวิจัยของ Mahadevibh (16) ซึ่งพบว่ามีรสเปลกลปлом
เข้ม รสมุ่น รสมองแลกเกอร์ ทั้งนี้เป็นเพราะลับปะรดที่บรรจุในกระป่องเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์
น่าจะเป็นรสเปลกลปломจากสารสัน្តิชาลที่เกิดขึ้นจากปฏิกิริยาการเกิดสารสัน្តิชาล และรสมอง
แลกเกอร์ที่หล่อละลายออกมาน

๔. อายุการเก็บ

จากรูปที่ 4.11 และ 4.12 เห็นว่าในช่วงแรกมีคุณภาพด้านรสชาติของ
เนื้อและน้ำของลับปะรดสูง คือรสชาติของเนื้อและน้ำของลับปะรดอยู่ในช่วงรสชาติลับปะรดปกติคือ 8-10
เมื่ออายุการเก็บเพิ่มขึ้นพบว่าระดับคุณภาพด้านรสชาติเนื้อและน้ำของลับปะรดกระปร่องทุก ๆ ทริคเมนท์
ลดลงจนอยู่ในช่วงเนื้อและน้ำของลับปะรดมีรสชาติเปลกลปломเล็กน้อยแต่ยังยอมรับได้คือ 5-7 เพราะ
เมื่อเวลาผ่านไป ปริมาณกรดแอลกอร์บิกเหลืออยู่มีน้อยลงในกระป่องทุกชนิด และเกิดปฏิกิริยาได้

ตารางที่ 4.22 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของการเติมกรดแอลกอร์บิก โซเดียม อิริออร์เบก ต่อคะแนนเฉลี่ยของการทดสอบทางประสลักษณ์ทางด้านรสชาติ ของเนื้อสับปะรดที่บรรจุกรดป่องชนิดต่าง ๆ

เดือน	F จากการคำนวณ		
	1	2	3
0	4.29*	6.23*	1.31
1	2.37	4.30*	2.73
2	3.03	4.65*	4.27*
3	1.42	3.89*	3.69*
4	8.77*	1.56	10.35*
5	2.77	4.60*	4.54*
6	2.12	2.73	3.44*
7	4.43*	1.61	2.03
8	1.37	4.28*	4.45*
9	3.85*	4.08*	4.93*
10	2.58	2.05	4.93*
11	3.39*	2.01	3.42*
12	1.45	1.92	2.37

- 1 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกรดป่องเคลือบดินกุไม่ได้เคลือบแลกเกอร์
- 2 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกรดป่องเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์ซึ่นเดียว
- 3 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกรดป่องเคลือบดินกุเคลือบแลกเกอร์สองชั้น

* หมายถึง มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ: ค่า F ตารางมีค่า 3.36 โดย df เป็น 4,11

ตารางที่ 4.23 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของอายุการเก็บต่อคะแนนเฉลี่ยของการทดสอบทางปرسلาทลัมพัสต้านรสมชาติของเนื้อสับปะรดในลับปะรดที่บรรจุกรายปีองชนิดต่าง ๆ

ทวีต เมนต์	F จากการคำนวณ		
	กรายปีองเคลือบดีบูก็ไม่ เคลือบแลกเกอร์	กรายปีองเคลือบดีบูก็เคลือบ แลกเกอร์ซึ่งเดียว	กรายปีองเคลือบดีบูก็เคลือบ แลกเกอร์สองซึ่ง
1	1533.39*	1541.30*	1379.98*
2	17.88*	1264.30*	12.33*
3	1528.55*	1128.52*	1202.03*
4	1236.27*	1064.65*	728.63*

- 1 หมายถึง สับปะรดกรายปีองที่ไม่มีการเติมสารใดเลย
- 2 หมายถึง สับปะรดกรายปีองที่มีการเติมโซเดียมอิริโซร์เบทปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง สับปะรดกรายปีองที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง สับปะรดกรายปีองที่มีการเติมโซเดียมอิริโซร์เบทร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างฉะ
ปริมาณ 350 ppm

* แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ : ค่า F จากตารางมีค่า 2.60 โดย df เป็น 12,13

ตารางที่ 4.24 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของการเติมกรดแอลกอฮอล์บีก ใช้เดือน อธิกอร์เบก พ่อคุณแนลลี่ของการทดสอบทางประสาทล้มผู้สึกทางด้านรสชาติของ น้ำสับปะรดที่บรรจุกรดป้องชนิดต่าง ๆ

เดือน	F จากการคำนวณ		
	1	2	3
0	2.01	3.58*	1.73
1	2.99	2.98	2.69
2	3.88*	4.08*	3.39
3	1.90	3.10	4.50*
4	2.42	1.49	1.70
5	1.43	2.26	2.21
6	2.44	2.15	2.34
8	1.79	2.45	1.15
9	1.05	2.94	1.94
10	3.71*	3.35	1.73
11	3.93*	2.63	1.78
12	1.59	5.91*	2.74

- 1 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดักกิไม่ได้เคลือบแลกเกอร์
- 2 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดักกิเคลือบแลกเกอร์ขึ้นเดียว
- 3 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกระป๋องเคลือบดักกิเคลือบแลกเกอร์สองชั้น

* หมายถึง มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ: ค่า F ตารางนี้ค่า 3.36 โดย df เป็น 4,11

ตารางที่ 4.25 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของอายุการเก็บต่อคะแนนเฉลี่ยของการทดสอบทางป尔斯าทลัมผู้สัมภาษณ์ของน้ำสับปะรดในลับปะรดที่บรรจุกรงป้องชนิดต่าง ๆ

กรณี เม้นต์	F จากการคำนวณ		
	กรงป้องเคลือบดีบกที่ไม่ มีการเติมสารไดเลย	กรงป้องเคลือบดีบกเคลือบ	กรงป้องเคลือบดีบกเคลือบ
1	1905.52*	24.43*	1377.08*
2	342.56*	19.01*	1221.52*
3	1179.21*	2032.15*	4.03*
4	1360.89*	1218.76*	1921.72*

- 1 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่ไม่มีการเติมสารไดเลย
- 2 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริ索ร์เบกปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง สับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริ索ร์เบกร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างละปริมาณ 350 ppm

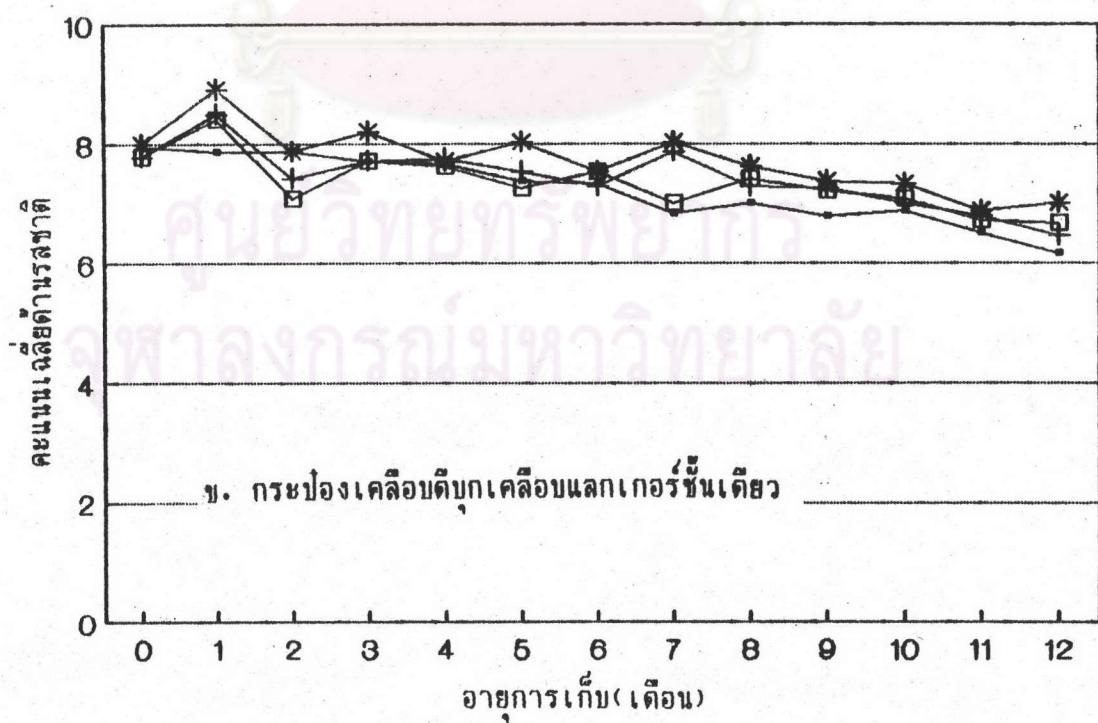
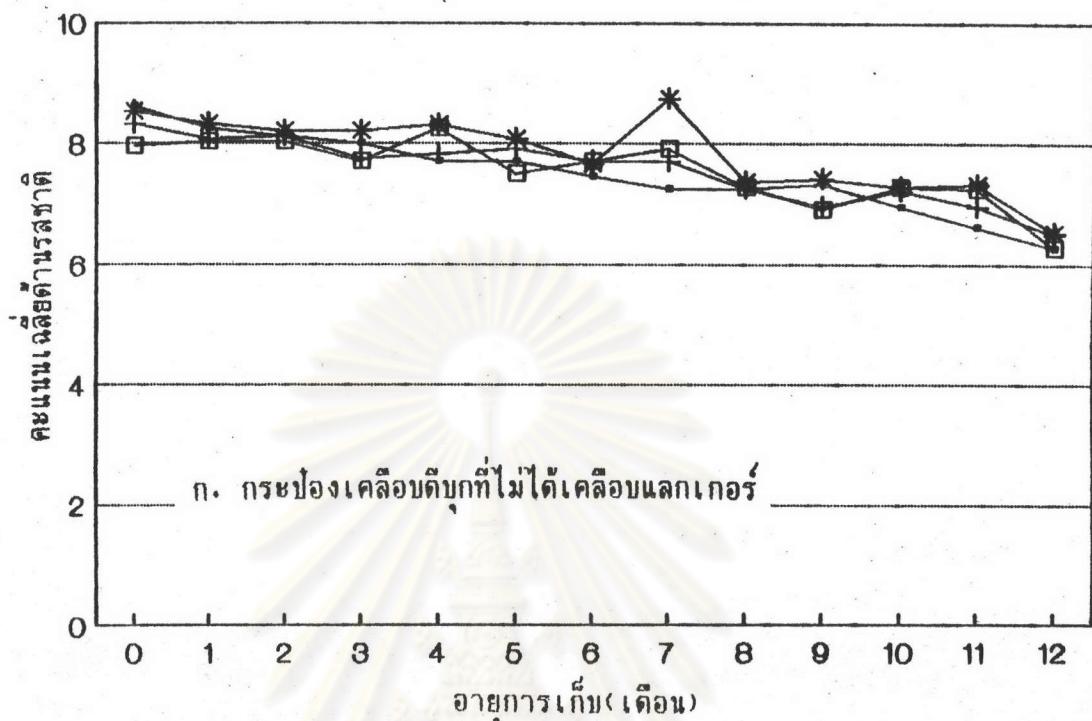
* แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

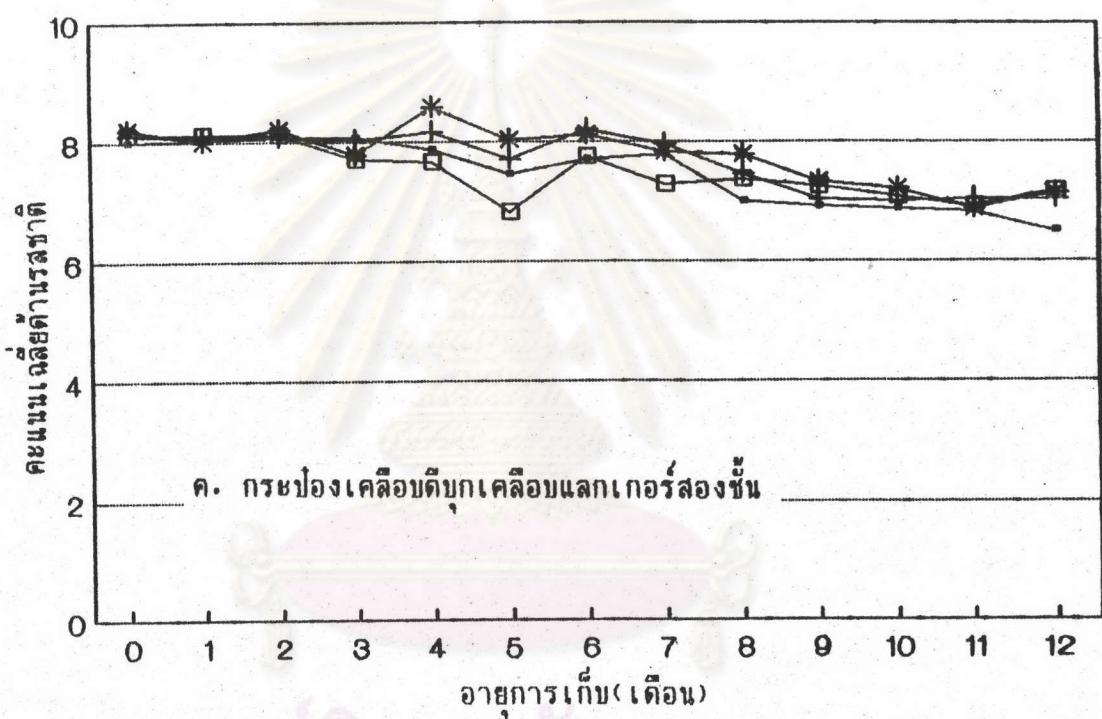
หมายเหตุ : ค่า F จากตารางมีค่า 2.60 โดย df เป็น 12,13

รูปที่ 4.11 คุณภาพการประเมินผลกระทบสังคมด้านเศรษฐกิจของเนื้อสันปะรดที่บรรจุในกระป๋องชนิดต่าง ๆ

- หมายถึง สันปะรดกระป๋องที่ไม่มีการเติมสารใดเลย
- + หมายถึง สันปะรดกระป๋องที่มีการเติมโซเดียมอิริโธร์เบทปริมาณ 700 ppm
- * หมายถึง สันปะรดกระป๋องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- หมายถึง สันปะรดกระป๋องที่มีการเติมโซเดียมอิริโธร์เบทร่วมกับกรดแอลกอร์บิก อัตราส่วนปริมาณ 350 ppm

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

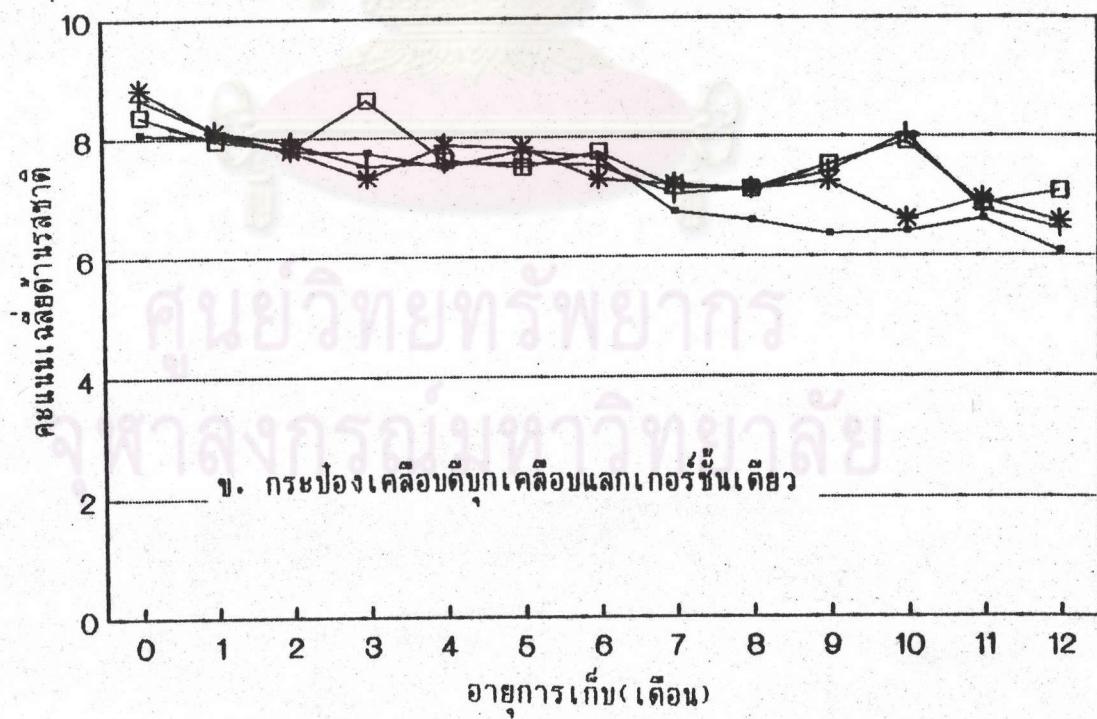
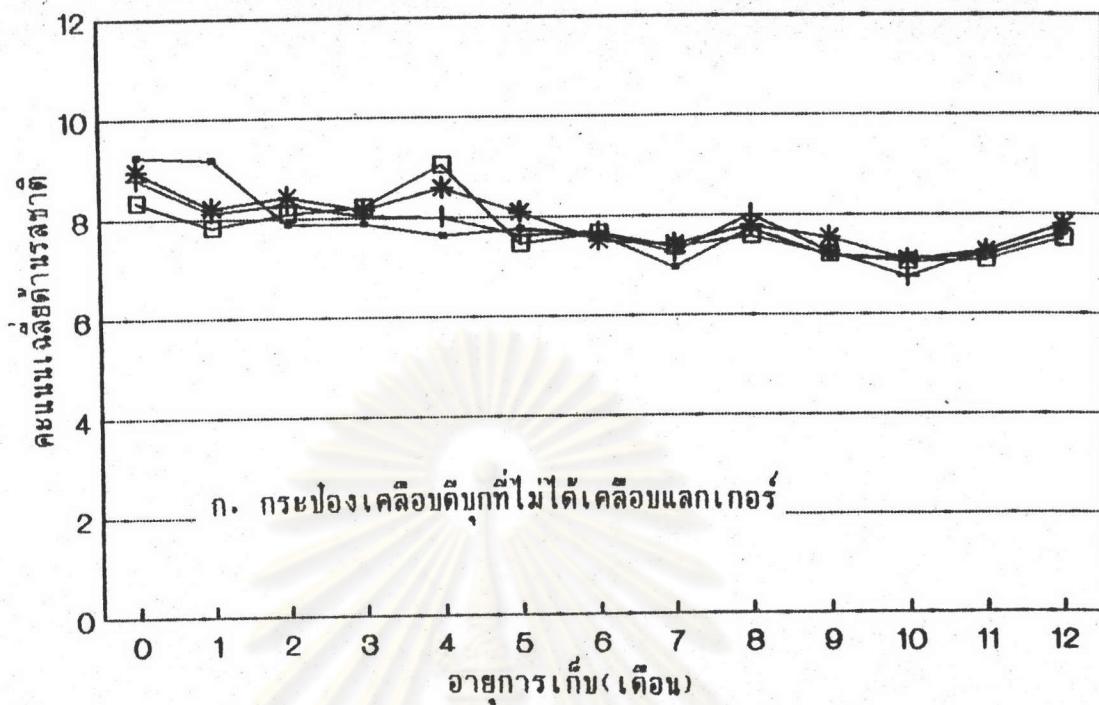


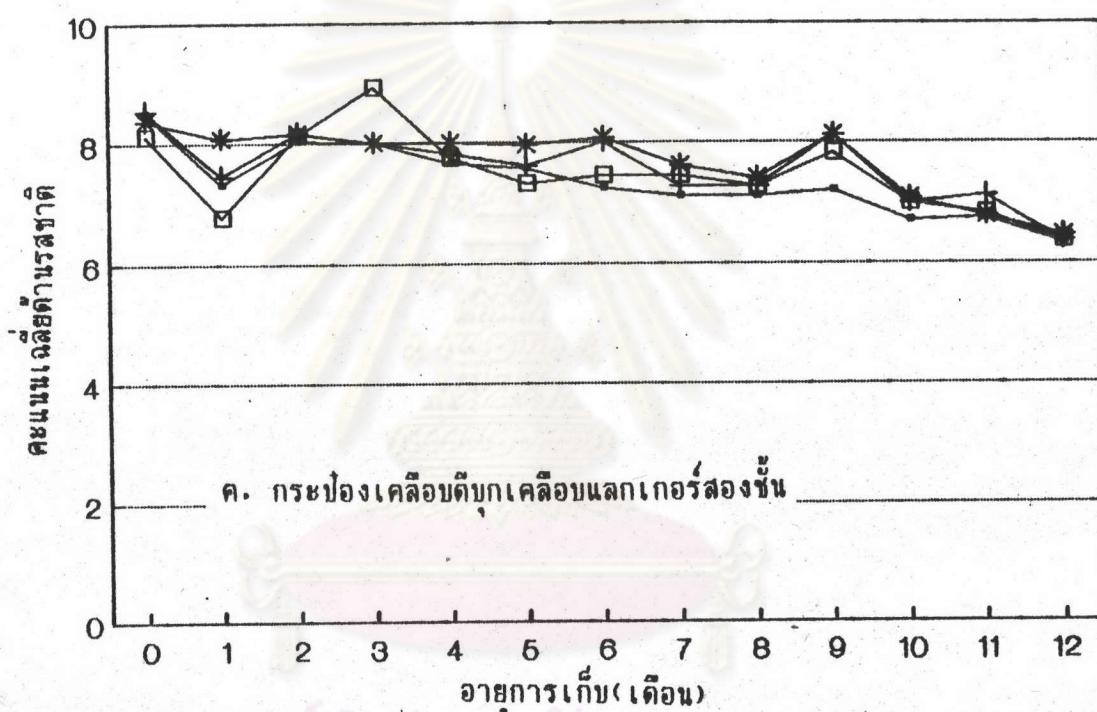


รูปที่ 4.12 คุณภาพการประเมินผลทางประสานสัมผัสต้านรสชาติของน้ำสับปะรดที่บรรจุในกระป๋องชนิดต่าง ๆ

- หมายถึง สับปะรดกรายป่องที่ไม่มีการเติมสารเคมีเลย
- + หมายถึง สับปะรดกรายป่องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิโซเบกปริมาณ 700 ppm
- * หมายถึง สับปะรดกรายป่องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- หมายถึง สับปะรดกรายป่องที่มีการเติมโซเดียมอิโซอิโซเบกร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างลody 350 ppm.

ศูนย์วิทยทรัพยากร
วิชาลังการณ์มหาวิทยาลัย





ศูนย์วิทยทรพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ไอตรอกซีเมทธิลเฟอร์ฟิวรอลได้มากขึ้น จึงทำให้คุณแคนด้านรสชาติลดลง และสับปะรดกระปองที่บรรจุในกระปองเคลือบดินเผาเคลือบแลกเกอร์ อาจมีแลกเกอร์บางส่วนหลุดออกมากทำให้เกิดรสที่เปลกปลอมทำให้คุณแคนด้านรสชาติลดลงได้ ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองของ Mahadeviah (16) ซึ่งทดลองบรรจุมหั่งในกระปองเคลือบแลกเกอร์ พบว่ามีรสชาติเปลกปลอมเข่น รสม นอกจากนี้งานของ Cabral และคณะ (42, 43) ทดลองบรรจุสับปะรดในกระปองเคลือบดินเผาไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ กระปองเคลือบดินเผาแลกเกอร์ทั้งชิ้นเดียวและสองชิ้น พบว่าสับปะรดที่บรรจุในกระปองเคลือบแลกเกอร์ทั้งชิ้นเดียวและสองชิ้นมีรสเปลกปลอม และการทดสอบทางปรีลอก สัมผัสต้านรสชาติอยู่ในเกพที่ไม่ยอมรับ

ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

**4.3.4 ผลของกรดแอกซ์โคร์บิก โซเดียมอิริโซร์เบท และอายุการเก็บต่อผล
การทดสอบทางปรีสต้าลัมพ์สต้านเนื้อสัมผัสของลับปะรด**

**ก. ผลของกรดแอกซ์โคร์บิก และโซเดียมอิริโซร์เบท ต่อผลการทดสอบ
ทางปรีสต้าลัมพ์สต้านเนื้อสัมผัสของลับปะรด**

จากการประเมินผลทางปรีสต้าลัมพ์สต้านเนื้อสัมผัสของลับปะรด ในตารางที่ 4.26 ถึง 4.27 และในภาคผนวก ฉ (ตารางที่ ฉ.16 ถึง ฉ.18) พบว่าการเติมกรดแอกซ์โคร์บิก, โซเดียมอิริโซร์เบท และการเติมกรดแอกซ์โคร์บิกร่วมกับโซเดียมอิริโซร์เบท มีผลทำให้ค่าคะแนนทางด้านเนื้อสัมผัสของลับปะรดในทุกช่วงของอายุการเก็บยกเว้นเดือนที่ 12 แต่ก็ต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ในรายปีองทั้งสามชนิด พบว่าลับปะรดที่มีการเติมกรดแอกซ์โคร์บิกมีค่าคะแนนด้านเนื้อสัมผัสสูงกว่า ลับปะรดที่มีการเติมโซเดียมอิริโซร์เบท, ลับปะรดที่มีการเติมโซเดียมอิริโซร์เบทร่วมกับกรดแอกซ์โคร์บิก และลับปะรดที่ไม่มีการเติมสารใด แต่เมื่อพิจารณาจากการดับค่าคะแนนด้านเนื้อสัมผัสพบว่ามีค่าใกล้เคียงกัน และเห็นได้ว่าในลับปะรดที่บรรจุในรายปีองเคลือบดีบุกที่ไม่ได้เคลือบแลกเกอร์ มีค่าคะแนนด้านเนื้อสัมผัสใกล้เคียงกัน ลับปะรดที่บรรจุในรายปีองเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์ทึ้งชิ้นเดียวและสองชิ้น ทั้งนี้เป็นเพราะลับปะรดที่บรรจุในรายปีองมีความแก่อ่อนและสมบูรณ์ไม่เหมือนกันตลอดทั้งผล จึงทำให้ในบางช่วงของการทดสอบทางปรีสต้าลัมพ์สัมผัสมีความแตกต่างกัน

**ข. ผลของอายุการเก็บต่อผลการทดสอบทางปรีสต้าลัมพ์สต้านเนื้อสัมผัส
ของลับปะรด**

ผลของอายุการเก็บต่อเนื้อสัมผัสของลับปะรดระบุในรูปที่ 4.13 พบว่าค่าคะแนนด้านเนื้อสัมผัสสูงอยู่ในช่วงเนื้อสัมผัสของลับปะรดเป็นปกติคือ 11-20 ตลอดการทดลอง เมื่ออายุการเก็บของลับปะรดกระปีองเพิ่มขึ้น ค่าคะแนนด้านเนื้อสัมผัสของลับปะรดกระปีองทุก ๆ ทรีตเมนต์ลดลงน้ำง ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองของ Cabral และคณะ (42,43) ทดลองบรรจุ ลับปะรดในรายปีองเคลือบดีบุกไม่ได้เคลือบแลกเกอร์, กระปีองเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์ทึ้งชิ้นเดียวและสองชิ้น พบว่าเมื่ออายุการเก็บมากขึ้นค่าคะแนนทางด้านเนื้อสัมผัลลดลงน้ำง แต่ไม่ได้อธิบายผลไว้ จึงคาดว่าอาจเป็นเพราะเมื่อเวลาผ่านไปสารสัน្តิษาที่เกิดขึ้น หรือส่วนประกอบของแลกเกอร์ที่หลุดร้ายออกมอาจทำให้เนื้อสัมผัสของผลไม้มีลงไปน้ำง

ตารางที่ 4.26 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของการเดินกรดแอลกอฮอล์บีก ไซเดียม อิริโซร์เบนท์ ต่อคะแนนเฉลี่ยของการทดสอบทางประสาทสัมผัสทางด้านเนื้อสัมผัส ของลับปะรดที่บรรจุกรดป้องชนิดต่าง ๆ

เดือน	F จากการคำนวณ		
	1	2	3
0	1.86	3.46*	7.88*
1	1.83	2.98	2.95
2	2.13	3.79*	1.49
3	2.82	2.17	1.22
4	5.65*	3.51*	1.29
5	3.01	1.62	7.84*
6	1.91	1.79	3.02
7	3.05	3.67*	2.12
8	4.36*	1.38	1.38
9	1.99	8.67*	1.48
10	2.21	2.07	2.65
11	1.67	3.55*	1.97
12	8.44*	3.03	2.21

- 1 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกรดป้องเคลือบดีบุกไม่ได้เคลือบแลกเกอร์
- 2 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกรดป้องเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์ขึ้นเดียว
- 3 หมายถึง สับปะรดที่บรรจุในกรดป้องเคลือบดีบุกเคลือบแลกเกอร์สองชั้น

* หมายถึง มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ: ค่า F ตารางมีค่า 3.36 โดย df เป็น 4,11

ตารางที่ 4.27 ค่า F ที่ได้จากการวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติของอายุการเก็บต่อคะแนนเฉลี่ยของการทดสอบทางประสาทลัมผัสด้านเนื้อสัมผัสของลับปะรดในลับปะรดที่บรรจุกรงป้องชนิดต่าง ๆ

เกรด เมนต์	F จากการคำนวณ		
	กรงป้องเคลือบดีบุกที่ไม่เคลือบแลกเงอร์	กรงป้องเคลือบดีบุกเคลือบแลกเงอร์ชั้นเดียว	กรงป้องเคลือบดีบุกเคลือบแลกเงอร์สองชั้น
1	11243.78*	6895.53*	6172.56*
2	18.41*	8749.94*	7375.23*
3	8982.01*	9058.61*	4276.50*
4	9348.32*	20298.40*	4442.54*

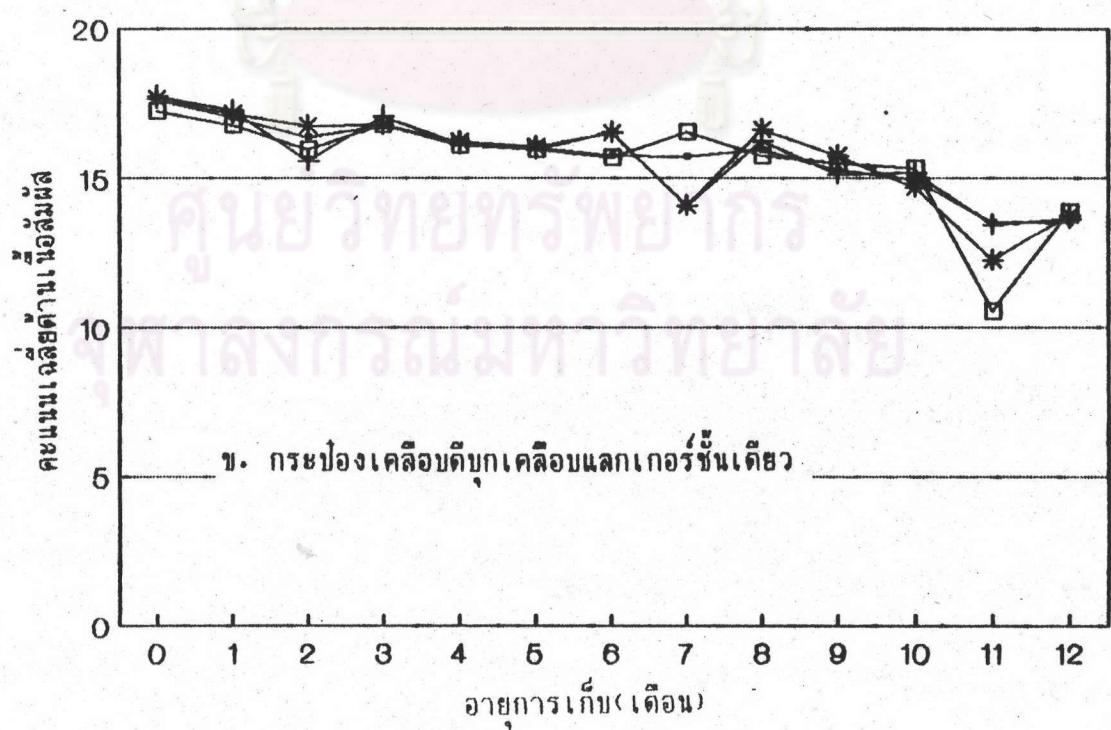
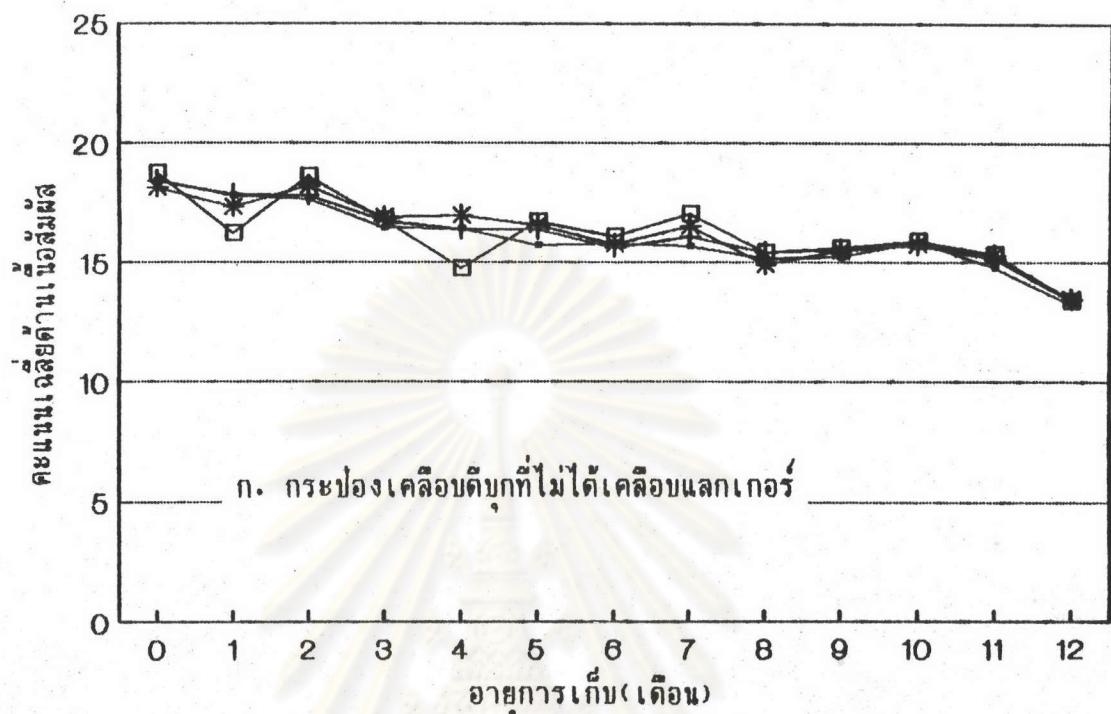
- 1 หมายถึง ลับปะรดกรงป้องที่ไม่มีการเติมสารไดเลย
- 2 หมายถึง ลับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริโหร์เบกปริมาณ 700 ppm
- 3 หมายถึง ลับปะรดกรงป้องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- 4 หมายถึง ลับปะรดกรงป้องที่มีการเติมโซเดียมอิริโหร์เบกร่วมกับกรดแอลกอร์บิกอย่างละปริมาณ 350 ppm

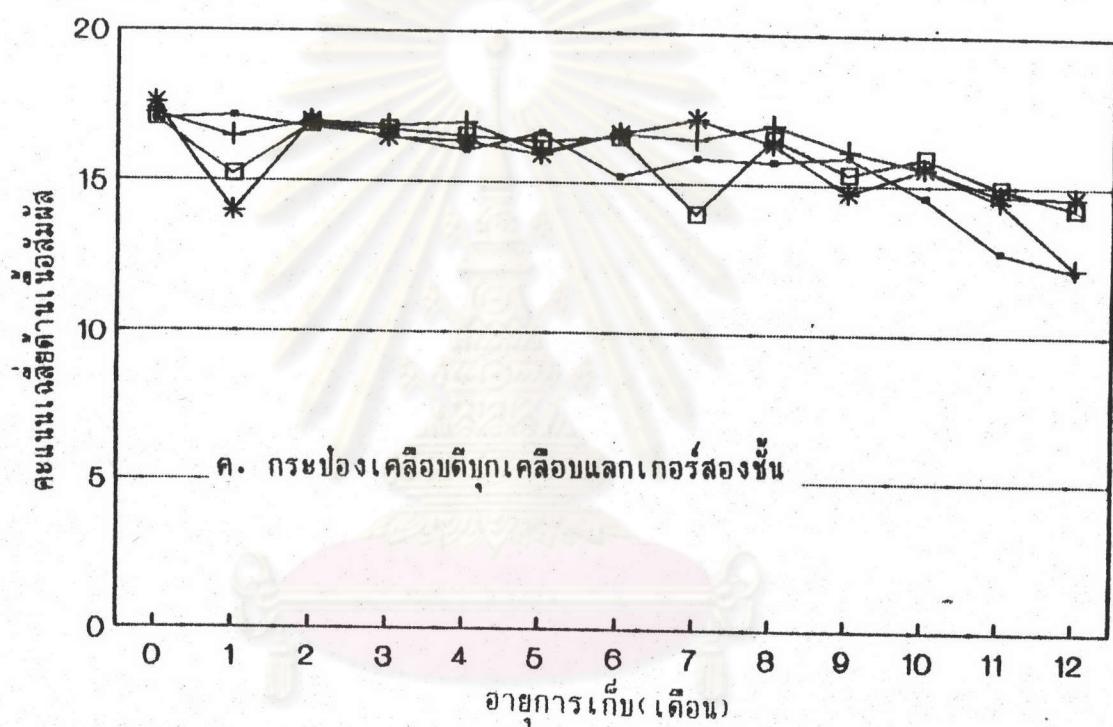
* แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

หมายเหตุ : ค่า F จากตารางมีค่า 2.60 โดย df เป็น 12, 13

รูปที่ 4.13 คณแผนการประเมินผลทางประสาทสัมผัสต้านเนื้อสัมผัสของลับปะรดที่บรรจุใน
กระป๋องชนิดต่าง ๆ

- หมายถึง ลับปะรดกระป๋องที่ไม่มีการเติมสารใดเลย
- + หมายถึง ลับปะรดกระป๋องที่มีการเติมโซเดียมอิริโธร์เบกปริมาณ 700 ppm
- * หมายถึง ลับปะรดกระป๋องที่มีการเติมกรดแอลกอร์บิกปริมาณ 700 ppm
- หมายถึง ลับปะรดกระป๋องที่มีการเติมโซเดียมอิริโธร์เบกร่วมกับกรดแอลกอร์บิก
อย่างละปริมาณ 350 ppm





ศูนย์วิทยทรพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย