

ภาคผนวก

ภาคผนวก ก

การทดสอบหาความสัมพันธ์ของความหวานภายในผลแก้วมังกร

การทดสอบแบ่งออกเป็น 2 ส่วน

1. ศึกษาความสัมพันธ์ของความหวานที่ผิวผลแก้วมังกรในแนวข้อผลถึงปลาย
2. ศึกษาความสัมพันธ์ของความหวานที่ผิวผลแก้วมังกรในแนวระดับ

การทดสอบส่วนที่ 1 ศึกษาความสัมพันธ์ของความหวานที่ผิวผลแก้วมังกรในแนวข้อผลถึงปลาย

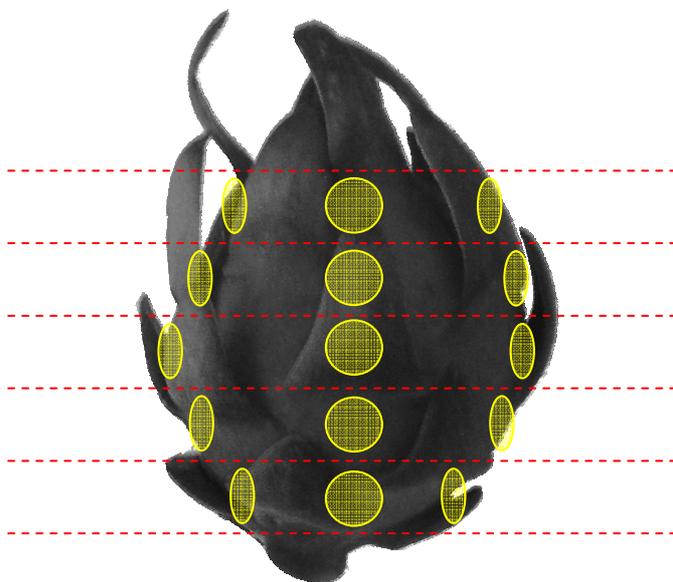
1. นำผลแก้วมังกรจำนวน 30 ผลโดยเลือกขนาดที่เท่า ๆ กัน
2. แบ่งผลแก้วมังกรออกเป็น 5 ส่วน จากข้อผลถึงปลาย
3. ทำการวัดปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ตามจุดที่ทำการแบ่งผลแก้วมังกรออกเป็น 5 ส่วนจากข้อผลถึงปลายโดยการปลอกเปลือกและวัด
4. ทำการวัดค่าปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้จำนวนจุดละ 3 ซ้ำ
5. หาความสัมพันธ์โดยทางสถิติระหว่างระดับของจุดที่ทำการวัด



ภาพผนวกที่ ๑1 จุดที่ทำการหาค่าปริมาณของแข็งที่ละลายได้ในแนวข้อผลถึงปลายของผลแก้วมังกร

การทดสอบส่วนที่ 2 ศึกษาความสัมพันธ์ของความหวานที่ผิวผลแก้วมังกรในแนวระดับ

1. นำผลแก้วมังกรจำนวน 30 ผล โดยเลือกขนาดที่เท่า ๆ กัน
2. แบ่งผลแก้วมังกรออกเป็น 5 ส่วน จากขั้วผลถึงปลาย
3. ทำการวัดปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ตามจุดที่ทำกรแบ่งผลแก้วมังกรออกเป็น 5 ส่วนจากขั้วผลถึงปลาย โดยการปลอกเปลือกและวัด โดยแต่ละระดับวัด 4 จุด โดยทำแนวตั้งฉากกัน
4. ทำการวัดค่าปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้จำนวนจุดละ 3 ซ้ำ
5. หาความสัมพันธ์โดยทางสถิติระหว่างแนวระดับของจุดที่ทำกรวัด



ภาพผนวกที่ ก2 จุดที่ทำกรหาค่าปริมาณของแข็งที่ละลายได้ในแนวระดับของผลแก้วมังกร

ตารางผนวกที่ ก1 ค่าทางเคมีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ (°Brix)

ตัวอย่างที่	จุดที่	ด้านที่ 1	ด้านที่ 2	ด้านที่ 3	ด้านที่ 4
1	1	10.30	10.80	9.37	11.43
	2	10.07	10.43	10.60	10.43
	3	12.23	10.03	10.23	10.83
	4	9.50	9.70	9.10	9.73
	5	9.50	9.03	8.93	10.27
2	1	12.33	10.17	11.30	12.83
	2	10.67	11.10	12.43	10.90
	3	10.77	10.73	11.50	10.83
	4	11.10	10.43	11.13	10.93
	5	12.37	10.23	10.13	9.93
3	1	10.50	8.83	9.97	10.13
	2	9.97	9.83	9.93	11.10
	3	10.20	9.53	10.13	10.43
	4	10.20	10.10	9.77	10.33
	5	9.60	10.63	10.30	11.07
4	1	9.13	9.77	10.43	10.90
	2	10.17	9.77	10.37	10.03
	3	10.47	10.00	10.57	10.87
	4	11.07	9.00	10.47	11.17
	5	10.17	9.20	10.10	10.40
5	1	11.37	12.80	12.00	11.17
	2	11.33	11.63	12.23	11.33
	3	10.97	11.27	11.60	10.93
	4	10.30	10.63	11.20	10.47
	5	10.27	9.90	10.87	9.73
6	1	11.50	11.17	11.07	11.50
	2	10.57	10.03	10.33	10.40
	3	10.17	9.53	10.40	10.37
	4	10.03	9.43	10.03	10.20
	5	10.97	8.63	9.73	10.30

ตารางผนวกที่ ก1 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	จุดที่	ด้านที่ 1	ด้านที่ 2	ด้านที่ 3	ด้านที่ 4
7	1	10.93	10.10	11.73	12.60
	2	11.43	10.10	11.03	11.63
	3	11.30	10.93	11.93	11.63
	4	11.23	11.00	11.40	11.20
	5	10.37	10.30	11.97	10.87
8	1	10.80	11.07	12.00	11.73
	2	11.00	10.03	11.53	11.00
	3	10.73	9.20	11.70	11.50
	4	10.37	8.87	10.77	11.10
	5	9.00	8.47	11.23	11.23
9	1	12.23	11.80	12.50	13.73
	2	12.57	11.20	12.90	13.27
	3	12.37	11.43	12.20	12.93
	4	12.10	11.03	11.87	13.00
	5	11.40	10.17	13.07	12.53
10	1	12.97	13.40	13.70	14.57
	2	12.43	11.60	13.43	13.47
	3	12.67	12.03	13.07	14.07
	4	11.77	12.30	12.73	13.07
	5	12.33	10.90	13.50	13.40
11	1	11.77	11.40	13.47	12.70
	2	12.00	11.63	11.87	11.87
	3	11.57	11.60	11.60	12.07
	4	10.97	10.93	11.13	10.83
	5	10.87	13.00	12.13	11.30
12	1	10.57	10.07	10.53	10.13
	2	10.57	10.13	11.33	11.07
	3	10.70	9.57	11.20	10.67
	4	10.07	8.97	10.90	10.53
	5	10.00	8.03	10.80	10.03

ตารางผนวกที่ ก1 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	จุดที่	ด้านที่ 1	ด้านที่ 2	ด้านที่ 3	ด้านที่ 4
13	1	10.93	9.23	9.50	11.10
	2	10.90	10.17	9.77	10.27
	3	11.30	10.57	9.93	10.60
	4	11.40	10.77	10.30	10.70
	5	10.77	10.57	9.73	10.83
14	1	11.87	12.10	12.23	11.07
	2	10.30	11.00	11.93	11.13
	3	10.23	10.87	10.17	10.23
	4	10.60	9.93	9.70	10.17
	5	10.33	10.03	9.80	10.23
15	1	10.83	9.87	10.43	11.53
	2	8.87	9.70	9.57	9.67
	3	9.77	9.53	9.83	10.50
	4	9.80	9.53	9.27	9.93
	5	9.80	9.97	9.80	9.10
16	1	11.50	9.80	10.17	11.70
	2	11.00	9.47	9.40	9.43
	3	10.37	9.90	9.77	9.67
	4	10.27	9.57	9.73	9.93
	5	10.27	9.53	10.07	10.43
17	1	8.43	7.53	9.37	10.67
	2	8.73	8.53	9.10	8.93
	3	8.83	8.50	8.90	9.40
	4	8.77	8.43	8.97	9.07
	5	8.97	9.23	10.00	9.23
18	1	12.73	10.43	12.30	12.50
	2	12.77	11.23	13.70	12.50
	3	12.43	11.27	12.23	12.63
	4	11.93	11.40	11.47	12.60
	5	14.40	12.47	13.83	13.30

ตารางผนวกที่ ก1 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	จุดที่	ด้านที่ 1	ด้านที่ 2	ด้านที่ 3	ด้านที่ 4
19	1	11.27	10.17	11.53	12.60
	2	11.83	10.40	11.00	11.30
	3	11.30	10.67	10.70	11.30
	4	11.90	10.17	11.10	11.30
	5	11.20	9.47	10.87	11.07
20	1	8.43	8.53	9.17	10.57
	2	8.83	8.77	8.77	9.37
	3	9.20	8.67	8.97	10.03
	4	9.23	8.60	9.00	9.73
	5	9.83	9.40	8.60	9.67
21	1	8.20	8.53	9.47	9.53
	2	8.83	9.13	9.23	9.50
	3	9.07	9.23	9.27	9.47
	4	8.23	9.03	9.03	9.17
	5	7.77	8.53	8.23	8.40
22	1	11.77	10.13	10.50	11.27
	2	12.33	9.90	10.93	10.60
	3	11.87	10.23	10.37	11.40
	4	11.13	9.77	11.03	11.03
	5	9.37	8.73	11.47	10.40
23	1	9.60	8.83	8.47	9.37
	2	9.33	9.40	9.13	9.93
	3	9.30	9.57	9.83	10.03
	4	9.23	9.27	10.03	9.30
	5	8.67	9.37	9.67	8.77
24	1	10.87	9.83	10.43	11.40
	2	10.33	9.93	11.17	11.00
	3	10.93	9.83	11.40	11.63
	4	10.53	9.80	11.23	11.47
	5	9.60	9.67	10.83	10.47

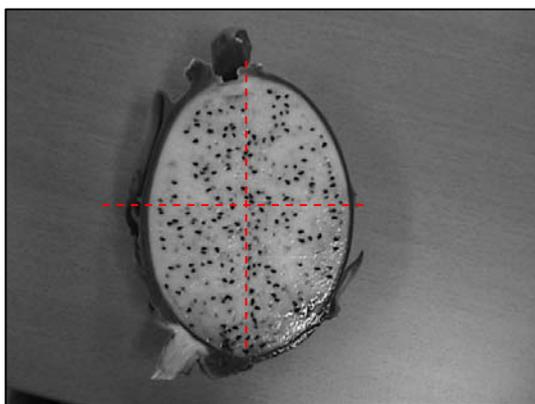
ตารางผนวกที่ ก1 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	จุดที่	ด้านที่ 1	ด้านที่ 2	ด้านที่ 3	ด้านที่ 4
25	1	10.40	10.60	10.80	11.20
	2	10.77	9.90	10.67	10.63
	3	10.17	9.80	10.30	10.43
	4	9.97	9.60	10.50	10.30
	5	10.77	10.00	11.63	10.93
26	1	8.17	7.70	31.77	9.63
	2	7.93	8.10	8.03	8.43
	3	8.50	8.17	8.27	8.77
	4	8.23	8.07	8.40	8.63
	5	7.90	7.53	8.27	8.30
27	1	10.07	8.97	9.80	10.57
	2	8.57	8.70	9.23	10.40
	3	9.10	8.97	9.47	9.93
	4	9.43	9.60	10.07	9.13
	5	10.13	9.60	11.03	10.00
28	1	10.30	8.97	10.33	10.00
	2	10.23	9.20	10.97	9.20
	3	10.70	10.13	10.63	9.67
	4	10.07	9.83	10.77	9.37
	5	10.07	9.43	9.57	9.37
29	1	10.90	10.63	11.23	12.13
	2	11.70	10.77	10.67	11.50
	3	11.80	10.47	10.77	11.70
	4	11.77	10.73	10.80	11.10
	5	12.60	12.80	10.90	11.47
30	1	10.87	11.47	11.13	12.57
	2	11.50	11.50	10.73	10.63
	3	11.07	11.47	10.90	10.80
	4	10.33	11.60	10.83	11.00
	5	10.73	11.73	10.50	11.20

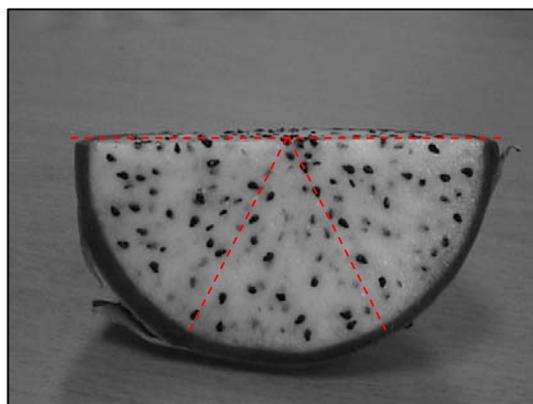
การทดสอบหาความน่าจะเป็นที่จะพบเมล็ดภายในผลแก้วมังกรในระยะ 5 มิลลิเมตรจากผิวเปลือก

วิธีการทดลอง

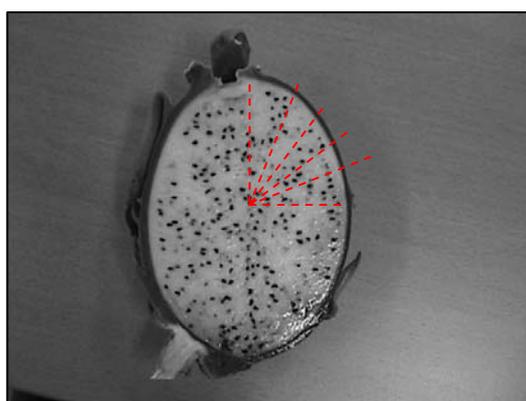
1. นำผลแก้วมังกรจำนวน 20 ผล โดยเลือกขนาดที่เท่า ๆ กัน
2. แบ่งผลแก้วมังกรออกเป็น 4 ส่วน ในหนึ่งผลเลือกด้านที่ทำการสแกน
3. ในแต่ละด้านทำการวัดเป็น 3 ส่วน
4. ทำการวัดในแต่ละส่วน 5 จุด ทำการวัดทั้ง 2 ด้าน



(ก)



(ข)



(ค)

ภาพผนวกที่ ๓ จุดที่ทำการวัดระยะหาเมล็ดแก้วมังกร (ก) แบ่งผลแก้วมังกรเป็น 4 ส่วน
(ข) ในแต่ละด้านแบ่งออกเป็น 3 ส่วน (ค) แบ่งด้านที่วัดเป็น 5 จุด

ภาคผนวก ข

การวิเคราะห์หาค่าทางเคมี

การหาปริมาณกรดทั้งหมด

การหาปริมาณกรดทั้งหมด ในน้ำผลไม้โดยวิธีการไตเตรท ตามวิธี A.O.A.C (1990) มีวิธีการดังต่อไปนี้

1. ใส่น้ำกลั่นปริมาตร 10 มิลลิลิตร ลงในขวดรูปชมพู่
2. บีบคั้นน้ำส้มพู่ 2 มิลลิลิตร ใส่น้ำกลั่นลงไปลงในขวดรูปชมพู่ที่ใส่น้ำกลั่นไว้
3. หยดฟีนอล์ฟทาลีน เพื่อเป็นอินดิเคเตอร์ ให้เห็นจุดยุติไป 2 หยด
4. นำไปไตเตรทกับ 0.1 N. โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) จนกระทั่งถึงจุดยุติ คือ ตัวอย่างเปลี่ยนเป็นสีชมพูอ่อน
5. อ่านปริมาตรโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้ แล้วคำนวณหาปริมาณกรดทั้งหมด จากสูตร

$$\text{Acidity} = \frac{[NaOH] \times V_{NaOH} \times Eq.Wt. Citric acid : 0.064 \times 100}{V_{sample}}$$

ภาคผนวก ค

ตารางผนวกที่ ๑1 ค่าปริมาณของแข็งที่ละลายได้ ปริมาณกรด ในผลแก้วมังกรการทดลองที่ 1

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
1	13.05	0.269
2	11.6	0.253
3	11.05	0.277
4	11.4	0.301
5	13.65	0.206
6	12.85	0.19
7	12.95	0.206
8	11.7	0.23
9	12.85	0.127
10	12.15	0.143
11	11.25	0.127
12	11.35	0.127
13	6.6	0.269
14	13.6	0.269
15	11.75	0.317
16	11.3	0.253
17	11.55	0.364
18	10.85	0.301
19	10.1	0.317
20	10	0.301
21	10.85	0.253
22	10.6	0.206
23	10.3	0.222
24	10.25	0.19
25	11.3	0.253
26	12.65	0.238
27	11.55	0.285
28	11.35	0.317
29	11.9	0.222
30	12.3	0.253

ตารางผนวกที่ ค1 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
31	11.9	0.238
32	11.95	0.269
33	11.3	0.095
34	11.8	0.143
35	11.35	0.127
36	11.1	0.143
37	8.95	0.301
38	8.55	0.348
39	8.35	0.301
40	8.95	0.285
41	11.25	0.111
42	11.95	0.161
43	10.95	0.143
44	11.25	0.143
45	8.85	0.158
46	10	0.19
47	9.45	0.158
48	7.75	0.174
49	12.2	0.174
50	11.75	0.238
51	12.85	0.174
52	11.5	0.158
53	12.05	0.127
54	12.15	0.111
55	11.6	0.095
56	12.85	0.111
57	8.15	0.253
58	9.35	0.222
59	8.2	0.222
60	8.85	0.19

ตารางผนวกที่ ๑1 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
61	12.85	0.19
62	14.4	0.127
63	14.05	0.19
64	11.95	0.143
65	9.3	0.158
66	8.95	0.174
67	9.05	0.174
68	9.35	0.174
69	12.4	0.095
70	12.55	0.127
71	12.75	0.111
72	11.85	0.111
73	10.45	0.111
74	11.25	0.127
75	11.2	0.158
76	10.5	0.238
77	8.95	0.19
78	9	0.19
79	9.4	0.19
80	8.4	0.19
81	9.55	0.301
82	9.9	0.364
83	8.85	0.364
84	9.35	0.38
85	9.65	0.396
86	9.8	0.38
87	8.9	0.433
88	9.2	0.401
89	10	0.38
90	10.3	0.412

ตารางผนวกที่ ๑1 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
91	9.75	0.348
92	9.85	0.348
93	11.1	0.301
94	10.2	0.317
95	9.75	0.253
96	10.35	0.253
97	9.65	0.285
98	11.95	0.238
99	11.5	0.253
100	9.65	0.222
101	9.55	0.23
102	8.9	0.206
103	8.5	0.214
104	8.75	0.246
105	9.35	0.214
106	9.35	0.246
107	9.1	0.23
108	9.95	0.277
109	10.7	0.23
110	9.8	0.253
111	10.7	0.253
112	9.9	0.261
113	10.2	0.253
114	9.85	0.285
115	9.5	0.174
116	8.85	0.19
117	9.6	0.317
118	10.45	0.341
119	9.05	0.348
120	9.6	0.38

ตารางผนวกที่ ค1 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
121	9	0.333
122	9.2	0.285
123	8.65	0.301
124	8.45	0.277
125	8.75	0.372
126	9.95	0.333
127	9.55	0.325
128	9.65	0.301
129	10.7	0.301
130	10.35	0.348
131	9.95	0.333
132	10.85	0.325
133	9.4	0.325
134	9.5	0.317
135	9.45	0.333
136	8.45	0.301
137	8.25	0.372
138	8.7	0.467
139	9.1	0.42
140	9.15	0.388
141	9.15	0.23
142	9.5	0.222
143	9.8	0.214
144	9.7	0.19
145	8.85	0.174
146	9.05	0.166
147	8.85	0.182
148	9.05	0.166
149	8.7	0.222
150	8.95	0.206

ตารางผนวกที่ ค1 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
151	8.95	0.222
152	8.95	0.214
153	9.4	0.095
154	9.45	0.111
155	9.35	0.095
156	9.35	0.095
157	9.45	0.238
158	9.15	0.198
159	9	0.198
160	9.25	0.198

หมายเหตุ: ค่าทางเคมีเป็นค่าเฉลี่ยในแต่ละจุด ซึ่งเรียงตามจุดที่ทำการสแกน และ เรียงตามตัวอย่าง

ตารางผนวกที่ ก2 ค่าปริมาณของแข็งที่ละลายได้ ปริมาณกรด ในผลแก้วมังกรการทดลองที่ 2

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
1	11.70	0.29
2	12.60	0.29
3	11.75	0.30
4	11.85	0.31
5	12.25	0.29
6	12.60	0.33
7	12.35	0.28
8	12.05	0.31
9	11.90	0.26
10	12.80	0.29
11	11.70	0.27
12	11.45	0.28
13	13.30	0.26
14	13.05	0.29
15	11.70	0.29
16	12.60	0.31
17	10.55	0.32
18	12.35	0.35
19	11.55	0.32
20	12.65	0.35
21	12.85	0.28
22	11.75	0.33
23	11.40	0.29
24	11.55	0.32
25	10.80	0.34
26	11.40	0.41
27	10.65	0.37
28	11.35	0.40
29	11.35	0.30
30	12.05	0.30

ตารางผนวกที่ ก2 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
31	11.50	0.29
32	12.00	0.30
33	11.45	0.34
34	11.40	0.37
35	11.40	0.35
36	11.75	0.39
37	11.25	0.42
38	11.75	0.37
39	11.10	0.40
40	11.00	0.42
41	11.50	0.27
42	12.00	0.29
43	12.45	0.25
44	11.65	0.29
45	13.35	0.27
46	14.00	0.28
47	12.00	0.28
48	11.45	0.29
49	11.60	0.36
50	11.55	0.43
51	11.95	0.36
52	11.25	0.42
53	11.85	0.26
54	12.65	0.26
55	13.15	0.26
56	12.70	0.25
57	11.70	0.30
58	12.30	0.31
59	11.95	0.29
60	11.40	0.34

ตารางผนวกที่ ก2 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
61	12.70	0.27
62	12.60	0.25
63	11.90	0.24
64	12.30	0.26
65	11.15	0.33
66	11.15	0.35
67	12.05	0.33
68	11.80	0.35
69	10.05	0.35
70	10.60	0.32
71	10.85	0.30
72	10.25	0.30
73	11.80	0.26
74	11.75	0.29
75	11.75	0.26
76	11.95	0.30
77	11.35	0.25
78	11.25	0.34
79	11.25	0.18
80	10.45	0.30
81	11.25	0.35
82	11.45	0.39
83	10.95	0.34
84	11.15	0.38
85	11.35	0.36
86	12.00	0.38
87	11.95	0.33
88	11.15	0.39
89	10.80	0.26
90	11.40	0.30

ตารางผนวกที่ ก2 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
91	11.95	0.26
92	10.45	0.26
93	13.10	0.29
94	13.25	0.32
95	12.50	0.28
96	12.15	0.34
97	10.45	0.36
98	10.15	0.35
99	10.65	0.32
100	10.00	0.37
101	11.10	0.35
102	10.85	0.41
103	11.00	0.29
104	10.45	0.39
105	11.70	0.26
106	11.45	0.29
107	11.50	0.24
108	11.45	0.29
109	12.35	0.24
110	12.90	0.29
111	11.05	0.28
112	11.05	0.28
113	12.25	0.25
114	12.40	0.27
115	12.90	0.29
116	12.45	0.28
117	10.00	0.34
118	10.20	0.32
119	10.25	0.26
120	10.05	0.29

ตารางผนวกที่ ก2 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
121	12.65	0.18
122	13.00	0.22
123	12.60	0.19
124	12.45	0.20
125	12.35	0.19
126	11.85	0.19
127	12.40	0.18
128	11.95	0.20
129	10.65	0.25
130	11.00	0.27
131	10.45	0.22
132	10.85	0.27
133	11.10	0.25
134	11.85	0.25
135	11.05	0.25
136	11.80	0.25
137	12.30	0.21
138	13.15	0.23
139	12.95	0.21
140	12.80	0.21
141	12.40	0.25
142	12.95	0.24
143	12.95	0.23
144	12.60	0.29
145	11.80	0.17
146	12.10	0.19
147	12.40	0.18
148	11.75	0.17
149	12.30	0.25
150	12.35	0.27

ตารางผนวกที่ ก2 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
151	10.55	0.26
152	10.15	0.32
153	12.80	0.20
154	11.70	0.22
155	12.25	0.22
156	12.95	0.29
157	11.35	0.25
158	11.35	0.26
159	10.65	0.22
160	10.65	0.23
161	10.35	0.19
162	11.95	0.20
163	11.15	0.20
164	11.80	0.22
165	12.45	0.21
166	12.75	0.22
167	12.30	0.20
168	12.65	0.23
169	12.75	0.22
170	12.35	0.25
171	12.90	0.21
172	12.20	0.24
173	12.55	0.18
174	12.45	0.22
175	10.90	0.21
176	10.75	0.20
177	12.05	0.21
178	12.05	0.22
179	11.80	0.22
180	11.55	0.23

ตารางผนวกที่ ก2 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
181	10.80	0.26
182	11.30	0.30
183	10.95	0.25
184	11.85	0.30
185	12.00	0.23
186	12.20	0.25
187	12.00	0.17
188	12.80	0.24
189	12.20	0.18
190	12.45	0.20
191	12.25	0.18
192	11.80	0.21
193	14.25	0.17
194	13.40	0.22
195	13.30	0.20
196	13.45	0.22
197	10.80	0.21
198	10.80	0.24
199	10.15	0.21
200	10.00	0.23
201	13.65	0.22
202	13.60	0.25
203	12.20	0.27
204	11.65	0.29
205	13.55	0.15
206	13.10	0.19
207	13.65	0.15
208	12.35	0.18
209	11.25	0.20
210	11.00	0.22

ตารางผนวกที่ ก2 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
211	11.35	0.20
212	11.45	0.21
213	13.05	0.18
214	13.30	0.16
215	13.90	0.15
216	12.75	0.17
217	10.65	0.27
218	10.15	0.29
219	10.85	0.29
220	10.55	0.26
221	12.40	0.26
222	12.20	0.26
223	10.65	0.23
224	11.45	0.26
225	11.55	0.22
226	11.10	0.27
227	11.05	0.22
228	11.20	0.21
229	12.95	0.21
230	12.45	0.23
231	12.80	0.20
232	11.45	0.25
233	11.95	0.25
234	12.20	0.27
235	11.40	0.22
236	11.50	0.25
237	12.30	0.15
238	12.80	0.19
239	12.30	0.18
240	12.30	0.21

ตารางผนวกที่ ก2 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ (°Brix)	ปริมาณกรด (%)
241	12.05	0.22
242	11.35	0.28
243	11.95	0.18
244	12.15	0.21
245	12.40	0.20
246	13.25	0.23
247	13.55	0.20
248	12.75	0.23
249	12.15	0.21
250	11.85	0.20
251	11.65	0.16
252	11.85	0.16
253	12.65	0.20
254	11.35	0.21
255	12.50	0.19
256	11.50	0.19
257	11.90	0.21
258	12.20	0.25
259	11.75	0.17
260	11.90	0.21
261	12.65	0.22
262	12.25	0.24
263	12.25	0.20
264	13.35	0.17
265	12.10	0.19
266	12.75	0.20
267	12.00	0.19
268	12.25	0.17
269	12.30	0.18
270	12.90	0.23

ตารางผนวกที่ ก2 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ (°Brix)	ปริมาณกรด (%)
271	13.15	0.18
272	13.05	0.19
273	11.90	0.23
274	12.95	0.22
275	11.95	0.18
276	12.50	0.19
277	12.85	0.17
278	11.80	0.24
279	12.25	0.16
280	12.15	0.22
281	11.85	0.16
282	11.95	0.20
283	13.60	0.16
284	13.60	0.20
285	11.25	0.24
286	11.75	0.27
287	12.10	0.24
288	12.35	0.25
289	11.65	0.21
290	11.65	0.22
291	12.65	0.20
292	12.40	0.22
293	11.85	0.20
294	13.10	0.23
295	14.15	0.22
296	13.20	0.22
297	12.70	0.18
298	15.05	0.19
299	15.00	0.14
300	13.80	0.16

ตารางผนวกที่ ก2 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
301	12.15	0.17
302	14.75	0.19
303	13.70	0.16
304	13.05	0.17
305	13.40	0.16
306	14.00	0.20
307	12.70	0.14
308	12.10	0.14
309	12.15	0.13
310	13.00	0.13
311	12.00	0.12
312	12.60	0.13
313	13.05	0.17
314	12.90	0.19
315	12.95	0.16
316	12.30	0.18
317	12.00	0.16
318	12.90	0.20
319	12.15	0.15
320	12.10	0.18
321	11.05	0.19
322	11.55	0.21
323	11.85	0.15
324	11.25	0.16
325	12.00	0.20
326	11.80	0.21
327	13.10	0.17
328	12.90	0.23
329	12.95	0.20
330	12.50	0.21

ตารางผนวกที่ ค2 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
331	11.95	0.12
332	11.85	0.17
333	13.15	0.15
334	12.50	0.21
335	12.50	0.14
336	11.65	0.18
337	12.30	0.15
338	11.90	0.18
339	11.90	0.13
340	11.85	0.16
341	12.85	0.17
342	13.50	0.17
343	12.85	0.13
344	13.60	0.30
345	11.65	0.14
346	11.75	0.18
347	11.90	0.21
348	11.75	0.19
349	11.75	0.17
350	12.35	0.20
351	11.55	0.14
352	11.00	0.20
353	12.35	0.19
354	11.60	0.21
355	11.70	0.20
356	12.05	0.16
357	11.85	0.21
358	12.95	0.23
359	11.65	0.14
360	12.45	0.21

หมายเหตุ: ค่าทางเคมีเป็นค่าเฉลี่ยในแต่ละจุด ซึ่งเรียงตามจุดที่ทำการสแกน , เรียงตามตัวอย่าง และเรียงตามวันที่ทำการเก็บเกี่ยวแก้วมังกร

ตารางผนวกที่ ๓3 ค่าปริมาณของแข็งที่ละลายได้ ปริมาณกรด ในผลแก้วมังกรการเก็บรักษา 1 วัน

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
1	11.70	0.29
2	12.60	0.29
3	11.75	0.30
4	11.85	0.31
5	12.25	0.29
6	12.60	0.33
7	12.35	0.28
8	12.05	0.31
9	11.90	0.26
10	12.80	0.29
11	11.70	0.27
12	11.45	0.28
13	13.30	0.26
14	13.05	0.29
15	11.70	0.29
16	12.60	0.31
17	10.55	0.32
18	12.35	0.35
19	11.55	0.32
20	12.65	0.35
21	12.85	0.28
22	11.75	0.33
23	11.40	0.29
24	11.55	0.32
25	10.80	0.34
26	11.40	0.41
27	10.65	0.37
28	11.35	0.40
29	11.35	0.30
30	12.05	0.30

ตารางผนวกที่ ก3 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
31	11.50	0.29
32	12.00	0.30
33	11.45	0.34
34	11.40	0.37
35	11.40	0.35
36	11.75	0.39
37	11.25	0.42
38	11.75	0.37
39	11.10	0.40
40	11.00	0.42
41	11.50	0.27
42	12.00	0.29
43	12.45	0.25
44	11.65	0.29
45	13.35	0.27
46	14.00	0.28
47	12.00	0.28
48	11.45	0.29
49	11.60	0.36
50	11.55	0.43
51	11.95	0.36
52	11.25	0.42
53	11.85	0.26
54	12.65	0.26
55	13.15	0.26
56	12.70	0.25
57	11.70	0.30
58	12.30	0.31
59	11.95	0.29
60	11.40	0.34

ตารางผนวกที่ ก3 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
61	12.70	0.27
62	12.60	0.25
63	11.90	0.24
64	12.30	0.26
65	11.15	0.33
66	11.15	0.35
67	12.05	0.33
68	11.80	0.35
69	10.05	0.35
70	10.60	0.32
71	10.85	0.30
72	10.25	0.30
73	11.80	0.26
74	11.75	0.29
75	11.75	0.26
76	11.95	0.30
77	11.35	0.25
78	11.25	0.34
79	11.25	0.18
80	10.45	0.30
81	11.25	0.35
82	11.45	0.39
83	10.95	0.34
84	11.15	0.38
85	11.35	0.36
86	12.00	0.38
87	11.95	0.33
88	11.15	0.39
89	10.80	0.26
90	11.40	0.30

ตารางผนวกที่ ก3 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
91	11.95	0.26
92	10.45	0.26
93	13.10	0.29
94	13.25	0.32
95	12.50	0.28
96	12.15	0.34
97	10.45	0.36
98	10.15	0.35
99	10.65	0.32
100	10.00	0.37
101	11.10	0.35
102	10.85	0.41
103	11.00	0.29
104	10.45	0.39
105	11.70	0.26
106	11.45	0.29
107	11.50	0.24
108	11.45	0.29
109	12.35	0.24
110	12.90	0.29
111	11.05	0.28
112	11.05	0.28
113	12.25	0.25
114	12.40	0.27
115	12.90	0.29
116	12.45	0.28
117	10.00	0.34
118	10.20	0.32
119	10.25	0.26
120	10.05	0.29

หมายเหตุ: อายุวันการเก็บรักษา 1 วัน

ตารางผนวกที่ ก4 ค่าปริมาณของแข็งที่ละลายได้ ปริมาณกรด ในผลแก้วมังกรการเก็บรักษา 7 วัน

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
1	11.81	0.67
2	11.12	0.84
3	11.71	0.55
4	11.91	0.64
5	12.15	0.61
6	12.99	0.71
7	13.28	0.62
8	12.50	0.71
9	11.91	0.64
10	11.61	0.60
11	11.42	0.49
12	11.61	0.49
13	12.40	0.61
14	11.12	0.66
15	12.25	0.57
16	11.27	0.57
17	11.66	0.66
18	11.96	0.76
19	11.52	0.53
20	11.66	0.65
21	12.40	0.67
22	12.01	0.73
23	12.01	0.62
24	13.08	0.53
25	11.86	0.58
26	12.50	0.60
27	11.76	0.58
28	12.01	0.52
29	12.05	0.55
30	12.64	0.70

ตารางผนวกที่ ก4 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
61	12.89	0.54
62	12.79	0.57
63	11.66	0.72
64	12.69	0.67
65	11.71	0.54
66	12.25	0.57
67	12.59	0.53
68	11.56	0.74
69	12.01	0.49
70	11.91	0.67
71	11.61	0.50
72	11.71	0.62
73	13.33	0.50
74	13.33	0.60
75	11.03	0.74
76	11.52	0.83
77	11.86	0.73
78	12.10	0.77
79	11.42	0.63
80	11.42	0.67
81	12.40	0.63
82	12.15	0.68
83	11.61	0.62
84	12.84	0.71
85	13.87	0.66
86	12.94	0.67
87	12.45	0.55
88	14.75	0.58
89	14.70	0.42
90	13.52	0.48

ตารางผนวกที่ ก4 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
61	11.91	0.53
62	14.46	0.59
63	13.43	0.49
64	12.79	0.51
65	13.13	0.50
66	13.72	0.63
67	12.45	0.42
68	11.86	0.43
69	11.91	0.41
70	12.74	0.41
71	11.76	0.35
72	12.35	0.40
73	12.79	0.51
74	12.64	0.58
75	12.69	0.48
76	12.05	0.55
77	11.76	0.49
78	12.64	0.63
79	11.91	0.47
80	11.86	0.54
81	10.83	0.58
82	11.32	0.64
83	11.61	0.46
84	11.03	0.48
85	11.76	0.61
86	11.56	0.64
87	12.84	0.53
88	12.64	0.72
89	12.69	0.62
90	12.25	0.65

ตารางผนวกที่ ก4 (ต่อ)

ตัวอย่างที่	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้(°Brix)	ปริมาณกรด (%)
91	11.71	0.36
92	11.61	0.52
93	12.89	0.47
94	12.25	0.65
95	12.25	0.44
96	11.42	0.55
97	12.05	0.45
98	11.66	0.56
99	11.66	0.41
100	11.61	0.48
101	12.59	0.52
102	13.23	0.52
103	12.59	0.39
104	13.33	0.92
105	11.42	0.44
106	11.52	0.56
107	11.66	0.64
108	11.52	0.59
109	11.52	0.51
110	12.10	0.62
111	11.32	0.43
112	10.78	0.61
113	12.10	0.57
114	11.37	0.64
115	11.47	0.61
116	11.81	0.50
117	11.61	0.65
118	12.69	0.71
119	11.42	0.42
120	12.20	0.65

หมายเหตุ: อายุวันการเก็บรักษา 7 วัน