

บทที่ 4

ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง

4.1 การทดลองที่ 1 ผลของอุณหภูมิในการเก็บรักษาเกิดการหมักของผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่เคลือบผิวคัวขยายสารเคลือบผิว CITROSOL-AK

ศึกษาการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพ สรีรวิทยา และเคมี ของผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ได้ผลการทดลองดังนี้

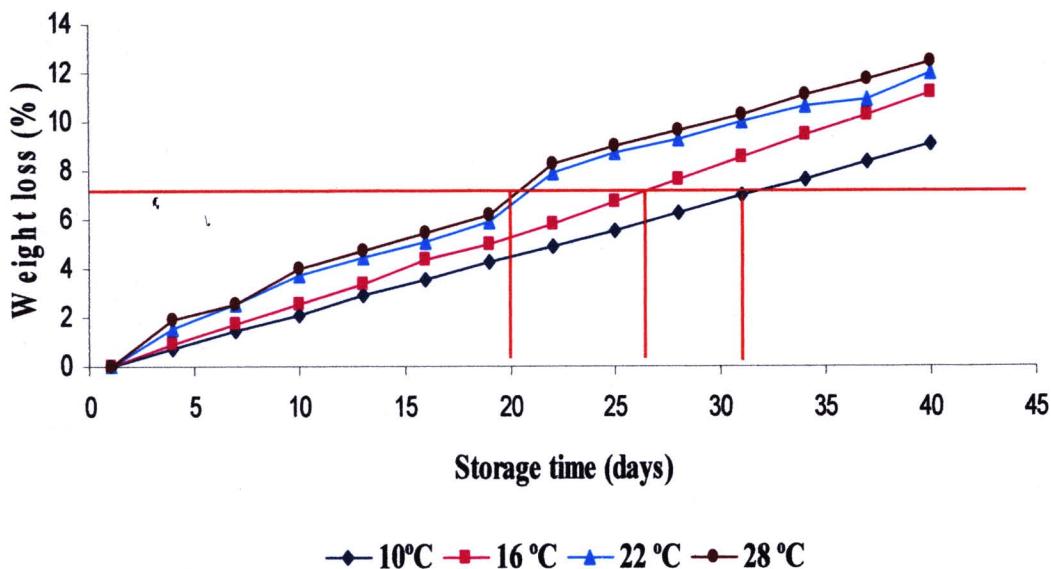
4.1.1 เปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนัก

เมื่อเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่ 4 อุณหภูมิข้างต้น พบว่า ผลส้มที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 22 วัน ผลส้มสูญเสียน้ำหนักเท่ากับ 4.87, 5.86, 7.93 และ 8.28 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ (ภาพ 4.1) อุณหภูมิการเก็บรักษาแต่ละอุณหภูมนี้ เปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักที่ไม่เท่ากัน และแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p<0.05$)

อุณหภูมิที่ใช้ในการเก็บรักษามีความสัมพันธ์กับการสูญเสียน้ำของผลส้ม ผลส้มสูญเสียน้ำมากขึ้นเมื่ออุณหภูมิเพิ่มสูงขึ้น เนื่องจากที่อุณหภูมิสูงมีการเคลื่อนไหวของโมเลกุลน้ำมากขึ้น โอกาสที่โมเลกุลของน้ำจะหลุดออกจากสถานะของเหลวไปอยู่ในสถานะแก๊สจึงมากขึ้น (จริงแท้, 2541) การใช้สารเคลือบผิวจะช่วยลดการสูญเสียน้ำของผลส้ม ซึ่งการใช้สารเคลือบผิวกับผลส้มมีวัตถุประสงค์ เพื่อป้องกันการดูดซึ�อมของน้ำ รวมทั้งร้อยแพลทีโนแคลเซียมกับสารเคลือบผิวนิดนั้นๆ ด้วย (คณย์และนิธิยา, 2548; Kolattukudy, 1976) โดยพบว่าผลส้มที่ผ่านการเคลือบผิวนี้สภาพที่ดี และมีอายุการเก็บรักษาได้นานกว่าผลส้มที่ไม่ได้ผ่านการเคลือบผิว ซึ่งมีลักษณะปราฏที่พิเศษคือ ผลส้มเริ่มแสดงอาการเริ่ม ซึ่งอาการเริ่มของผลส้มนั้นเกิดจากการที่ผลส้มสูญเสียน้ำนั่นเอง (คณย์, 2540) ดังนั้น การเคลือบผิวผลส้มร่วมกับการเก็บรักษาที่อุณหภูมิต่ำ จะช่วยทำให้ผลส้มสูญเสียน้ำน้อยลง จึงสามารถช่วย延缓การเก็บรักษาได้นานขึ้น (Hagenmaier and Goodner, 2002)

ผลส้มพันธุ์ Valencia ที่สูญเสียน้ำหนักมากกว่า 5 เปอร์เซ็นต์ จะทำให้ผลเสื่อม เสียรูปทรง เปลือกผลส้มบาง แข็ง ปอกยาก และวางแผน่ายไม่ได้ทั้งๆ ที่คุณภาพภายในผลส้มยังเปลี่ยนแปลงไม่นัก (Wardowski et al., 1986) ผลการทดลองในครั้งนี้ ผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งไม่เป็นที่ยอมรับเมื่อสูญเสียน้ำหนักมากกว่า 7 เปอร์เซ็นต์ สอดคล้องกับ วรรณคดี, 2550 ซึ่งรายงาน

ว่าผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งจะหมดอายุการเก็บรักษาเมื่อมีเปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักเท่ากับ 7-8 เปอร์เซ็นต์ โดยผลสัมที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 และ 16 ± 2 องศาเซลเซียส เริ่มสูญเสียมากกว่า 7 เปอร์เซ็นต์ เมื่อกีบรักษาไว้เป็นเวลา 31 และ 27 วัน ผลสัมที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส เมื่อกีบรักษาไว้เป็นเวลา 20 วัน



ภาพ 4.1 การเปลี่ยนแปลงการสูญเสียน้ำหนักของผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งระหว่างการเก็บรักษาที่ อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา 40 วัน ตามลำดับ

4.1.2 ปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทրตได้

เมื่อเริ่มต้นการเก็บรักษาในวันที่ 1 ผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรตได้เท่ากับ 0.77, 0.75, 1.18 และ 1.09 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ภายหลังการเก็บรักษาผลสัมที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 22 วัน ผลสัมมีปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรตได้ลดลงอย่างช้าๆ เหลือ 0.74, 0.74, 1.05 และ 1.04 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ และไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) (ภาพ 4.2) ซึ่งในการศึกษาผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งที่เคลือบผิวด้วยสารเคลือบผิวไว้ในโกรอินมัลชน 100%PE, 75%PE, 60%PE และ 0%PE และสารเคลือบผิวทางการค้า CITROSOL-AK และ

ZIVDAR เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 25 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 87 ± 2 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา 16 วัน มีปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทրต์ได้ลดลงอย่างช้าๆ จากวันที่เริ่มทำการเก็บรักษา และมีปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรต์ได้ไม่แตกต่างกันอยู่ในช่วง $0.57\text{--}0.78$ เปอร์เซ็นต์ และมีปริมาณลดลง ในระหว่างการเก็บรักษา เช่นเดียวกัน (วรรณัญช์, 2550) โดยทั่วไปผลไม้คระภูลส้มในช่วงระยะเวลา แก่และรุกุจะมีปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรต์ได้ลดลง และเมื่อเปรียบเทียบปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรต์ได้กับผลไม้คระภูลส้มชนิดอื่น ซึ่งมีปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรต์ได้ ดังนี้ orange 0.5-1.5%, grapefruit 1.0-2.0%, tangerine 0.5-2.0% และมะนาว (lime) 6.0% (Gorinstein et al., 2001)

สารเคลือบผิวไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรต์ได้ ปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ และอัตราส่วนของปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ต่อปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรต์ได้ (Kader, 1985) สองคลอสั่งกับรายงานผลการวิจัยผลส้มสายน้ำผึ้งที่เคลือบผิวด้วยสารเคลือบผิว carnauba 7.5%+shellac 7.5%, carnauba 15%, shellac 15%, citrus shine 60%, ZIVDAR และJohnson's wax เก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 21 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 67 เปอร์เซ็นต์ เป็นระยะเวลา 12 วัน มีปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรต์ได้เท่ากับ 0.57, 0.56, 0.51, 0.49, 0.49 และ 0.47 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ มีปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรต์ได้ไม่แตกต่างกัน และมีแนวโน้มลดลงในระหว่างการเก็บรักษา (วงศ์เดือน, 2546) การที่ปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรต์ได้ของผลส้มลดลง เนื่องจากกรดถูกนำไปใช้ในกระบวนการหาขี้ หรือกรดถูกเปลี่ยนไปเป็นน้ำตาล หรือใช้เป็นสารตั้งต้นของปฏิกิริยาต่างๆ (จริงแท้, 2541) การที่ปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรต์ได้ลดลงเพียงเล็กน้อย เนื่องจากผลส้มเป็นผลไม้ประเภท non-climacteric จึงมีการเปลี่ยนแปลงหลังการเก็บเกี่ยวเพียงเล็กน้อย (สายชล, 2528)

4.1.3 ค่าพีอีช

เมื่อเริ่มต้นการเก็บรักษาในวันที่ 1 ผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีค่าพีอีชเท่ากับ 3.46, 3.53, 3.47 และ 3.49 ตามลำดับ ภายหลังการเก็บรักษาผลส้มที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 , 28 ± 2 เป็นเวลา 22 วัน ผลส้มมีค่าพีอีชเท่ากับ 3.67, 3.58, 3.65 และ 3.75 ตามลำดับ และไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) (ภาพ 4.3) ผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้ง ฟรีนองค์ และสีทอง ที่ผ่านการเคลือบผิว เมื่อเก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 25 ± 2 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 10 วัน มีค่าพีอีชเพิ่มขึ้นอย่างช้าๆ และแตกต่างกันตามสายพันธุ์ เช่น ผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้ง ฟรีนองค์ และสีทอง มีค่าพีอีชเท่ากับ 3.48, 3.40 และ 4.41 ตามลำดับ และค่าพีอีชที่เพิ่มขึ้นนี้มีความสัมพันธ์กับการลดลงของปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเทรต์ได้ (วรรณัญช์และคณะ, 2549)

การที่ผลสัมมิค่าพิเชชเพิ่มขึ้นและมีปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทยเกรตได้ลดลงทำให้สารเปรี้ยวลดลงด้วย (คันยและนิธิยา, 2548)

4.1.4 ปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้

เมื่อเริ่มต้นเก็บรักษาในวันที่ 1 ผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เท่ากับ 11.7, 11.8, 13.4 และ 14.9 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ภายหลังการเก็บรักษาผลสัมพันธ์ที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 , 28 ± 2 เป็นเวลา 22 วัน ผลสัมมิค่านี้ปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เพิ่มขึ้นเท่ากับ 13.1, 13.3, 15.2 และ 15.0 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ (ภาพ 4.4)

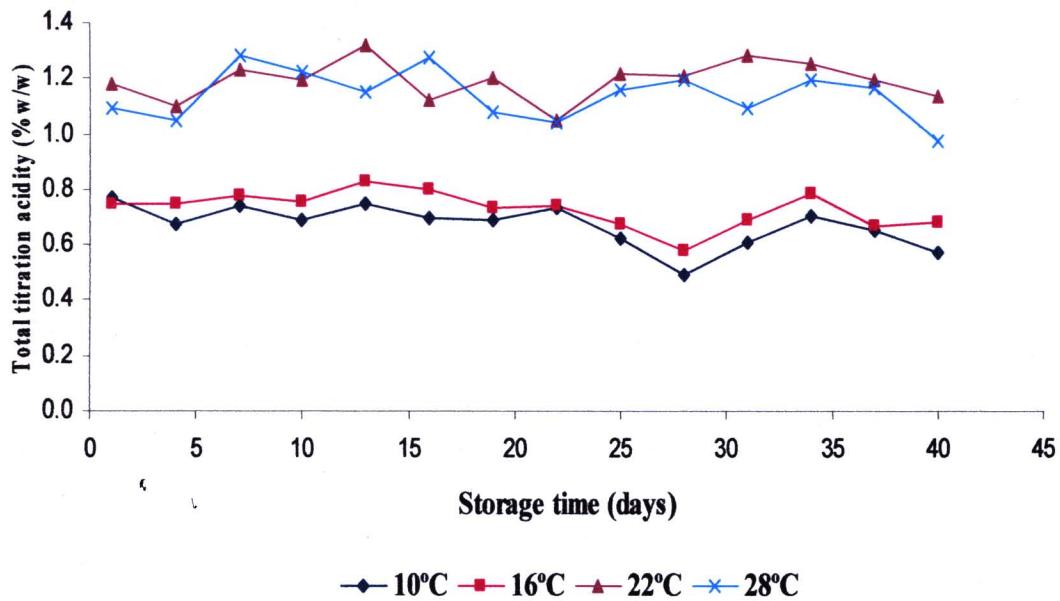
ระหว่างการเก็บรักษาปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เพิ่มขึ้นอย่างช้าๆ เช่นเดียวกับการเก็บรักษาผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้ง ฟรีมองต์ และสีทอง ที่ผ่านการเคลือบผิว เมื่อเก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 25 ± 2 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 10 วัน มีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เพิ่มขึ้น และแตกต่างกันตามสายพันธ์ เช่น ผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้ง ฟรีมองต์ และสีทอง โดยมีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เท่ากับ 11.75, 10.80 และ 10.51 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ (วรรณัญช์และคณะ, 2549) ผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งที่เคลือบผิวด้วยสารเคลือบผิว ZIVDAR และผลสัมพันธ์ที่ไม่ผ่านการเคลือบผิวเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง และที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 30 วัน มีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ไม่แตกต่างกันอย่างชัดเจน ระหว่าง 8.80-13.07 เปอร์เซ็นต์ และมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นระหว่างการเก็บรักษา (ศรรยาท์ และพิชญา, 2545) ผลสัมมานดารินพันธ์ Satsuma ภายหลังการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 2 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 4 และ 8 สัปดาห์ มีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เพิ่มขึ้นเล็กน้อยตามเปอร์เซ็นต์ การสูญเสียน้ำหนักของผลสัมบ (Ghasemnezhad et. al., 2007) เนื่องจากผลสัมบเป็นผลไม้ประเภท non-climacteric จึงมีการเปลี่ยนแปลงของปฏิกิริยาทางชีวเคมีภายหลังการเก็บเกี่ยวเพียงเล็กน้อย การที่ปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้เพิ่มขึ้นเล็กน้อยเมื่อเก็บรักษาไว้นานขึ้น อาจเนื่องจากมีการสูญเสียน้ำระหว่างการเก็บรักษาจึงทำให้ความเข้มข้นของน้ำตาลเพิ่มสูงขึ้นได้ (จริงแท้, 2541)

4.1.5 ปริมาณวิตามินซี

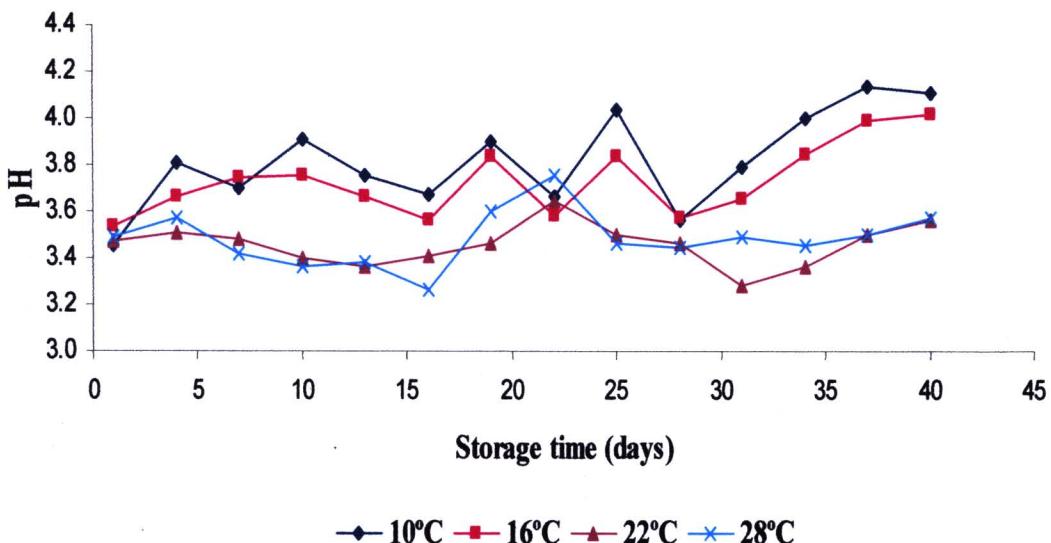
เมื่อเริ่มต้นเก็บรักษาในวันที่ 1 ผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีปริมาณวิตามินซี เท่ากับ 23.92, 23.16, 21.93 และ 23.22 มิลลิกรัม/100 กรัม น้ำสัมคัน ตามลำดับ ภายหลังการเก็บรักษาเป็นเวลา 22 วัน ผลสัมมิค่านี้ปริมาณวิตามินซีลดลงเหลือเท่ากับ 22.70, 22.45, 19.34 และ 21.56 มิลลิกรัม/100 กรัม น้ำสัมคัน ตามลำดับ โดยมีปริมาณวิตามินซีลดลงอย่างช้าๆ ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา (ภาพ 4.5) และไม่แตกต่างกัน

อย่างนีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) ซึ่งพบว่าผลสัมที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิสูงจะมีการสูญเสียปริมาณวิตามินซีมากกว่าการเก็บรักษาที่อุณหภูมิต่ำ โดยผลสัมที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีการลดลงของปริมาณวิตามินซีจากการวันเริ่มต้นคิดเป็น 4.01 , 6.30 , 13.45 และ 23.02 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ โดยผลสัมที่อุณหภูมิ 28 ± 2 องศาเซลเซียสมีปริมาณวิตามินซีลดลงมากที่สุดถึง และผลสัมที่ 10 ± 2 ลดลงน้อยที่สุด วิตามินซีในผลสัมที่ลดลงเรื่อยๆ ภายหลังการเก็บเกี่ยว โดยสภาพแวดล้อมระหว่างการเก็บรักษามีอิทธิพลอย่างมากต่อการสลายตัวของวิตามินซีเนื่องจากวิตามินซีสามารถตัวได้่ายิ่งที่อุณหภูมิสูง จึงอาจเป็นสาเหตุที่ทำให้ปริมาณวิตามินซีลดลงอย่างรวดเร็ว การเก็บรักษาผลสัมที่อุณหภูมิต่ำจึงช่วยชะลอการสูญเสียวิตามินซีได้

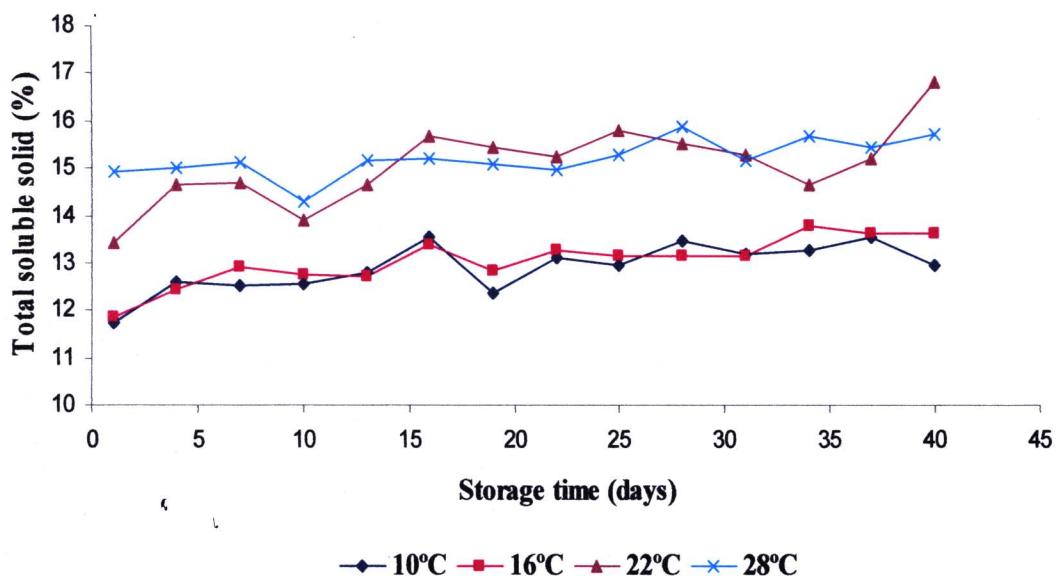
ผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้ง ฟรีมองต์ และสีทอง ที่ผ่านการเคลือบพิว เมื่อเก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 25 ± 2 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 10 วัน พบว่าปริมาณวิตามินซีลดลงอย่างช้าๆ ผลสัมแต่ละสายพันธุ้มีปริมาณวิตามินซีแตกต่างกัน ผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งมีปริมาณวิตามินซีมากกว่าผลสัมพันธ์ฟรีมองต์ และสีทอง ซึ่งมีปริมาณวิตามินซีเท่ากับ 21.65 , 19.80 และ 17.51 มิลลิกรัม/100 กรัม น้ำส้มคั้น ตามลำดับ (วรรณยุทธ์และคณะ, 2549) การเก็บรักษาผลสัมท 5 สายพันธุ์ คือ Tarocco Messina, Tarocco Meli, Moro, Ovale และ Valencia late ที่อุณหภูมิ 6 ± 1 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 65 วัน พบว่า ผลสัมพันธ์ Tarocco Meli และ Moro มีปริมาณวิตามินซีลดลงเล็กน้อย ผลสัมท Valencia ปริมาณวิตามินซีลดลงหลังจากเก็บรักษาได้ 40 วัน ในทางตรงกันข้ามในผลสัมท Tarocco Messina และ Ovale มีปริมาณวิตามินซีจะเพิ่มขึ้นในช่วงแรกของการเก็บรักษา หลังจากนั้นจึงค่อยๆ ลดลง (Rapisarda *et. al.*, 2008) ผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งที่เคลือบพิวด้วยสารเคลือบพิวนิก A (polyethylene, shellac, resin) ชนิด B (polyethylene, shellac) บรรจุในถุงพลาสติกชนิดบุ่น C (polyethylene) บรรจุในถุงพลาสติกชนิดใส D (polypropylene) และชุดควบคุม เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 15 , 25 , 30 และ 35 องศาเซลเซียส พบว่าวิตามินซีในผลสัมแต่ละวิธีการทดลองไม่แตกต่างกันทางสถิติ (วิลาวัลย์, 2549)



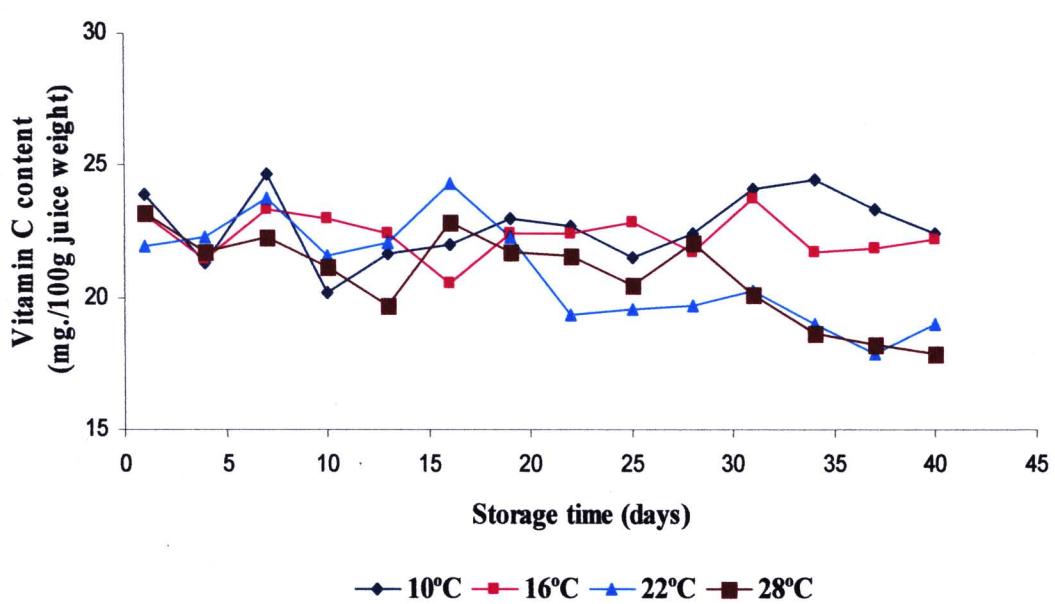
ภาพ 4.2 การเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมดที่ไทเกอร์ได้ของผลส้มพันธุ์สายนำ้ผึ้งระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา 40 วัน ตามลำดับ



ภาพ 4.3 การเปลี่ยนแปลงค่า pH เอขอของผลส้มพันธุ์สายนำ้ผึ้งระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา 40 วัน ตามลำดับ



ภาพ 4.4 การเปลี่ยนแปลงปริมาณของเบร์ที่ละลายน้ำได้ของผลส้มพันธุ์สายนำ้ผึ้งระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา 40 วัน ตามลำดับ



ภาพ 4.5 การเปลี่ยนแปลงปริมาณวิตามินซีของผลส้มพันธุ์สายนำ้ผึ้งระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา 40 วัน ตามลำดับ

4.1.6 ปริมาณแก๊สออกซิเจนและแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ภายในผลสัมณ์

เมื่อเริ่มต้นเก็บรักษาในวันที่ 1 ผลสัมพันธุ์สายน้ำผึ้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีปริมาณแก๊สออกซิเจนภายในผลสัมณ์เท่ากับ 19.30, 19.62, 19.44 และ 19.79 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ภายหลังการเก็บรักษาผลสัมณ์ เป็นเวลา 22 วัน ผลสัมณ์มีปริมาณแก๊สออกซิเจนภายในผลสัมณ์เท่ากับ 12.04, 10.48, 10.36 และ 7.85 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ และไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) โดยมีปริมาณแก๊สออกซิเจนภายในผลลัพธ์ของย่างต่อเนื่องตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา (ภาพ 4.6) ผลสัมณ์ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีการลดลงของแก๊สออกซิเจนภายในผลสัมณ์มากกว่าผลสัมณ์ที่เก็บที่อุณหภูมิ 10 ± 2 และ 16 ± 2 องศาเซลเซียส

ผลสัมณ์พันธุ์สายน้ำผึ้งเมื่อเริ่มต้นเก็บรักษาที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีปริมาณแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ภายในผลสัมณ์เท่ากับ 1.78, 1.17, 1.15 และ 1.18 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ภายหลังการเก็บรักษา เป็นเวลา 22 วัน ผลสัมณ์มีปริมาณแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ภายในผลสัมณ์เพิ่มขึ้นเท่ากับ 3.08, 3.41, 2.51 และ 3.22 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ และไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) โดยมีปริมาณแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ภายในผลเพิ่มขึ้นอย่างต่อเนื่องตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา (ภาพ 4.7) โดยผลสัมณ์ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีการเพิ่มขึ้นของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ภายในผลสัมณ์มากกว่าผลสัมณ์ที่เก็บที่อุณหภูมิ 10 ± 2 และ 16 ± 2 องศาเซลเซียส

ผลการทดลองพบว่าในการเก็บรักษาผลสัมณ์พันธุ์สายน้ำผึ้งทุกช่วงอุณหภูมิ ทำให้แก๊สออกซิเจนภายในผลสัมณ์ลดลงและแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์เพิ่มขึ้น ผลการทดลองเคลื่อนผิวผลเกรฟฟ์รูต พันธุ์ Marsh ด้วยสารเคลื่อนผิว Brixtex และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 21 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1 วัน มีปริมาณแก๊สออกซิเจนภายในผลน้อยกว่าและแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ภายในผลมากกว่าผลเกรฟฟ์รูตที่ไม่ได้เคลื่อนผิว (Petracek *et. al.*, 1999)

การเคลื่อนผิวมีผลโดยตรงต่อการลดอัตราการแลกเปลี่ยนแก๊สระหว่างบรรยากาศกับภายในผลสัมณ์ ทำให้ภายในผลสัมณ์มีปริมาณแก๊สออกซิเจนลดลงเนื่องจากถูกนำไปใช้ในการหายใจ และมีแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์สะสมมากขึ้น ถ้าภายในผลสัมณ์มีแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์สะสมอยู่มากเกินไปและมีแก๊สออกซิเจนไม่เพียงพอต่อการหายใจ จะทำให้เกิดการหายใจแบบไม่ใช่ ออกซิเจนหรือการหนัก ซึ่งจะมีการสั่งเคราะห์แอร์ทัลค์ไฮค์และเอทานอลเข้าสู่ภายในผลสัมณ์ ซึ่งสารเหล่านี้จะทำให้ผลสัมณ์มีกลิ่นเหม็นและรสชาติดีดี กการหนักที่เกิดขึ้นนั้นจะสังเกตจากกลิ่นของแอลกอฮอล์ที่สะสมแล้ว ยังสังเกตได้จากการผลิตแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ที่เพิ่มสูงขึ้น และปริมาณแก๊สออกซิเจนลดต่ำลง (จริงแท้, 2541; Cohen *et. al.*, 1990; Hagenmaier,

2000) สารเคลือบผิวแต่ละชนิดมีสมบัติในการป้องกันการสูญเสียน้ำและควบคุมการผ่านเข้า-ออกของแก๊สได้ไม่เท่ากัน จึงจำเป็นต้องเลือกชนิดของสารเคลือบผิวและความเข้มข้นให้เหมาะสมกับผลไม้ด้วย (จริงแท้, 2541; Arthey, 1975)

การเก็บรักษาผลส้มที่ผ่านการเคลือบผิวแล้วไว้ที่อุณหภูมิต่ำจะช่วยลดอัตราการหายใจให้ช้าลง ทำให้ปริมาณแก๊สภายในผลส้มเปลี่ยนแปลงช้าลง จึงสามารถช่วย延缓การเก็บรักษาผลส้มได้นานขึ้น เนื่องจากอุณหภูมิต่ำช่วยลดกิจกรรมของเอนไซม์ที่เกี่ยวข้องกับกระบวนการหายใจให้ช้าลง ทำให้ผลส้มใช้แก๊สออกซิเจนและคายแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์น้อยลง (Hagemaijer, 2001; Hagenmaier and Baker, 1994) การขอมให้แก๊สผ่านเข้า-ออกได้ของสารเคลือบผิวสามารถวัดได้ด้วยค่า permeability (permeability value) ซึ่งค่านี้บ่งชี้ถึงอัตราการแลกเปลี่ยนแก๊สระหว่างภายในผลส้มกับสภาพแวดล้อม (Hagenmaier and Baker, 1993)

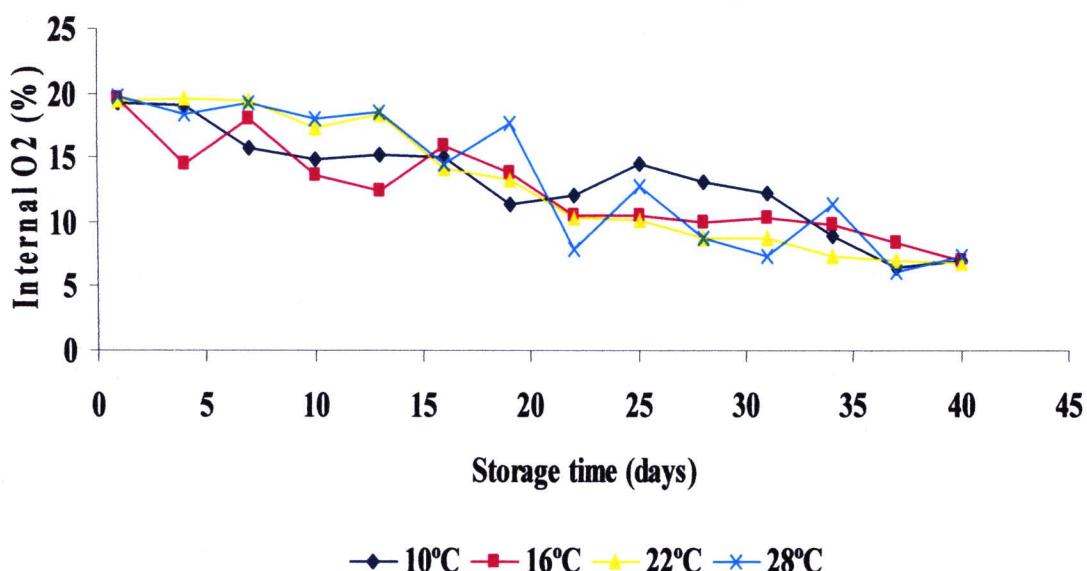
4.1.7 ปริมาณเอทานอล

เมื่อเริ่มต้นเก็บรักษาในวันที่ 1 ผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีปริมาณเอทานอลเท่ากับ 156.41, 305.08, 316.74 และ 345.76 ppm ตามลำดับ ภายหลังการเก็บรักษาผลส้มเป็นเวลา 22 วัน ผลส้มมีปริมาณเอทานอลภายในผลส้มเท่ากับ 473.28, 824.77, 1,158.67 และ 1,174.31 ppm ตามลำดับ และไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) โดยมีปริมาณเอทานอลเพิ่มขึ้นตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา (ภาพ 4.8)

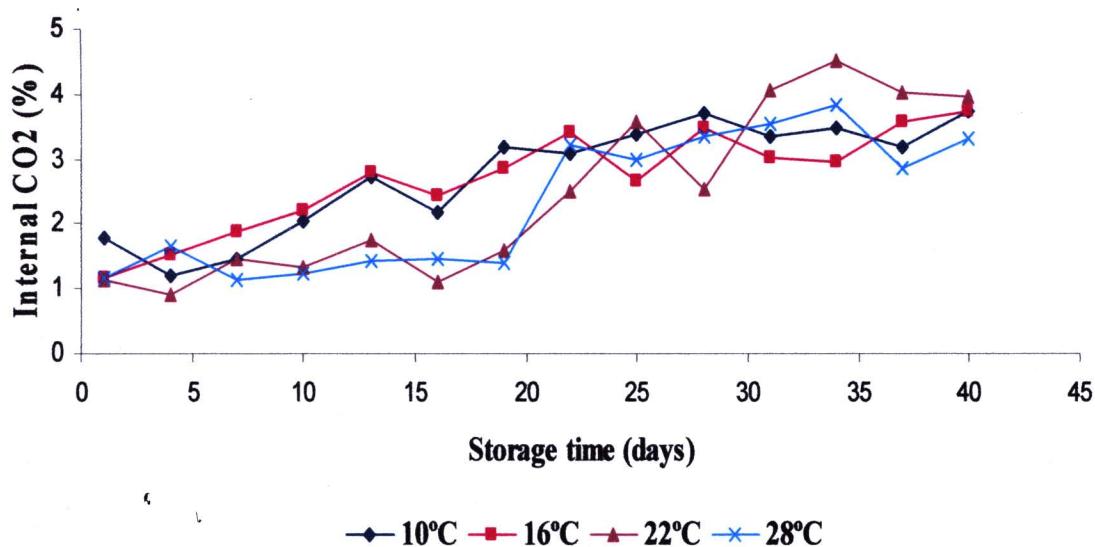
ปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นเป็นตัวบ่งชี้ถึงคุณภาพด้านรสชาติของผลส้มและมีความสัมพันธ์กับปริมาณแก๊สภายในผลส้ม (Hagenmaier, 2000)

สารเคลือบผิวนี้ผลต่อการจำกัดการผ่านเข้าออกระหว่างภายในผลส้มกับสภาวะแวดล้อมภายนอก ถ้าภายในผลส้มมีแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์สะสมอยู่มากเกินไป และมีแก๊สออกซิเจนลดลงจนไม่เพียงพอสำหรับการหายใจจะเกิดการหายใจแบบไม่ใช้ออกซิเจนหรือเกิดการหมักซึ่งในกระบวนการนี้จะมีการสังเคราะห์แอซิทัลเดไฮด์และเอทานอลขึ้นภายในผลส้ม ซึ่งสารเหล่านี้จะทำให้ผลส้มมีกลิ่นเหม็นและรสชาติเป็นปกติ (จริงแท้, 2541; Cohen et. al., 1990; Hagenmaier, 2000) ชนิดของสารเคลือบผิวนี้ผลต่อปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นและรสชาติของผลส้มแตกต่างกัน ซึ่งเกิดจากชนิดของสารเคลือบผิวและส่วนผสมอื่นๆ ที่อยู่ในสารเคลือบผิว ซึ่งเป็นปัจจัยหลักที่ทำให้แก๊สผ่านเข้า-ออกระหว่างภายในผลส้มกับสภาวะแวดล้อมภายนอกได้ไม่เท่ากัน ส่งผลให้ผลส้มมีปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นเพิ่มขึ้นแตกต่างกัน (Hagenmaier, 2000; 2005)

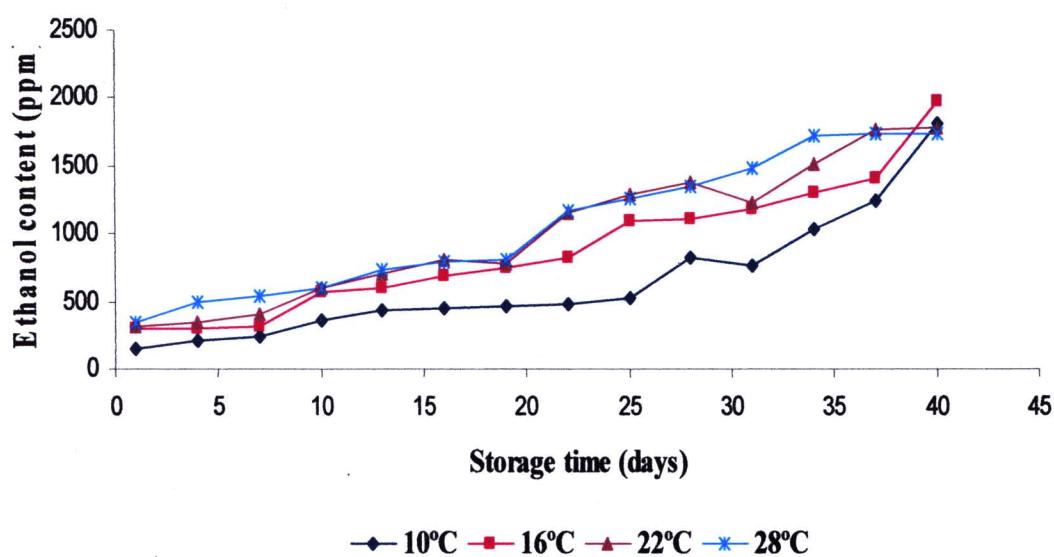
ปริมาณออกซิเจนในน้ำส้มที่ทำให้เกิดกลิ่นและรสชาติผิดปกติของผลส้มแต่ละพันธุ์แตกต่างกัน เช่น ผลส้มพันธุ์ Murcott เกิดกลิ่นและรสชาติผิดปกติ เมื่อมีปริมาณออกซิเจนอยู่ในน้ำส้มคั้นมากกว่า 1,900 ppm (Cohen *et. al.*, 1990) ในผลส้มพันธุ์ Valencia มากกว่า 1,500-2,000 ppm (Admad and Khan, 1987; Kader, 1985) ในผลส้มแมนดาริน ผลส้มพันธุ์ Valencia และผลเกรฟฟรูตพันธุ์ Marsh เท่ากับ 1,500 ppm (Hagenmaier, 2002) ในผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งมากกว่าหรือเท่ากับ 1,500-1,600 ppm (วรรณัญช์, 2550) ผลการทดลองในครั้งนี้พบว่าผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งเกิดรสชาติผิดปกติ เมื่อมีปริมาณออกซิเจนอยู่ในน้ำส้มคั้นมากกว่าหรือเท่ากับ 1,100-1,300 ppm



ภาพ 4.6 การเปลี่ยนแปลงปริมาณแก๊สออกซิเจนภายในผลส้มของผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา 40 วัน ตามลำดับ



ภาพ 4.7 การเปลี่ยนแปลงปริมาณแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ภายในผลสัมภาระพันธุ์สายนำพืชระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา 40 วัน ตามลำดับ



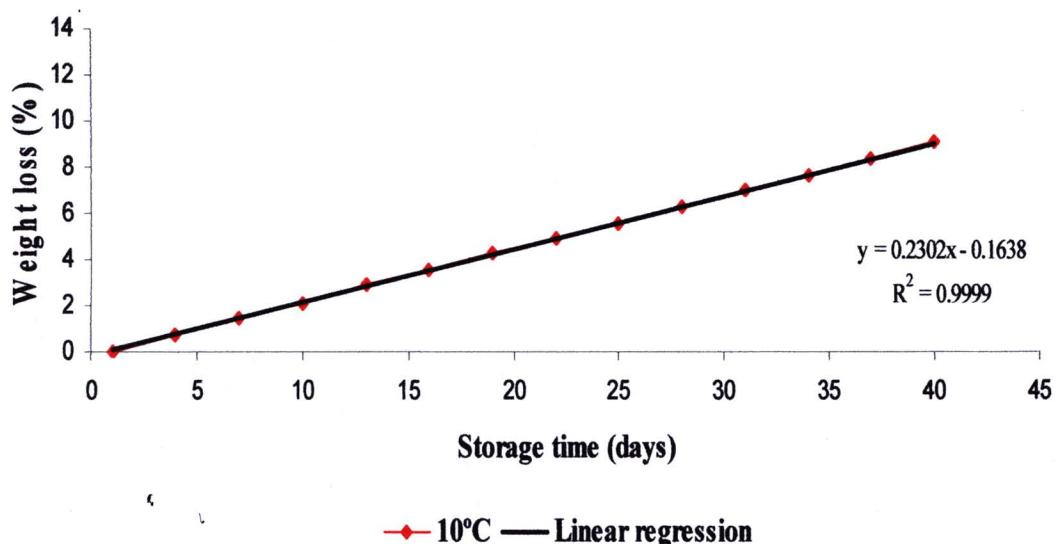
ภาพ 4.8 การเปลี่ยนแปลงปริมาณเอทานอลในน้ำสัมภาระของผลสัมภาระพันธุ์สายนำพืชระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา 40 วัน ตามลำดับ

4.2 ความสัมพันธ์ระหว่างการสูญเสียน้ำหนักกับระยะเวลาในการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส

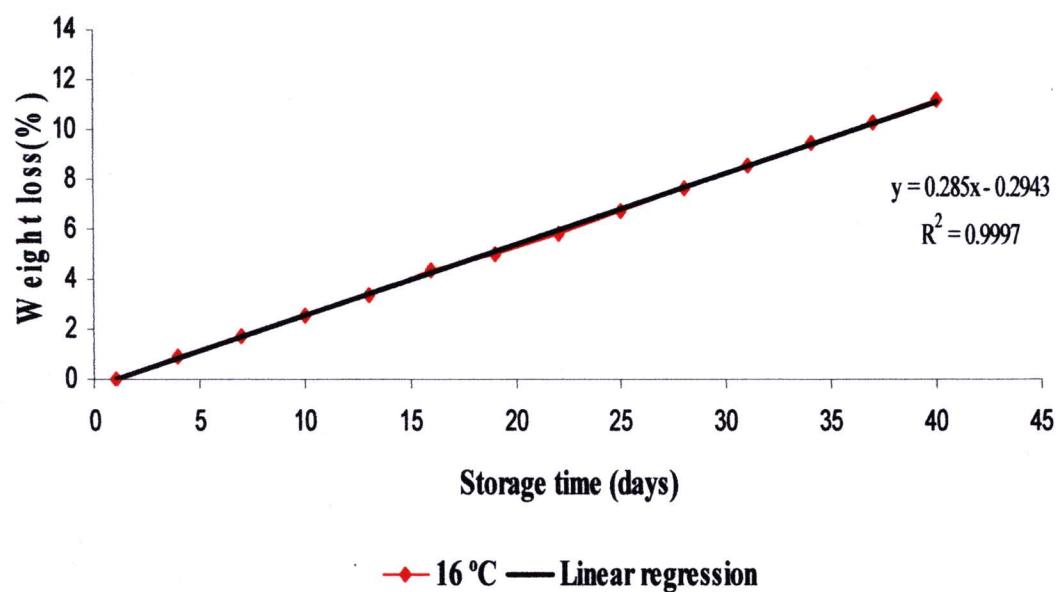
ผลการศึกษาหาความสัมพันธ์ระหว่างเปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักของผลส้มกับระยะเวลาการเก็บรักษาที่อุณหภูมิต่างๆ พบว่ามีความสัมพันธ์ต่อกัน โดยเปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักของผลส้มเพิ่มขึ้นเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น ซึ่งพิจารณาจากค่าสัมประสิทธิ์ของการตัดสินใจ (Coefficient of Determination: R^2) ที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีค่าเท่ากับ $R^2= 0.99$, $R^2=0.99$, $R^2=0.98$ และ $R^2=0.98$ ตามลำดับ (gap 4.9, 4.10, 4.11, 4.12)

4.3 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเอทานอลกับระยะเวลาในการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส

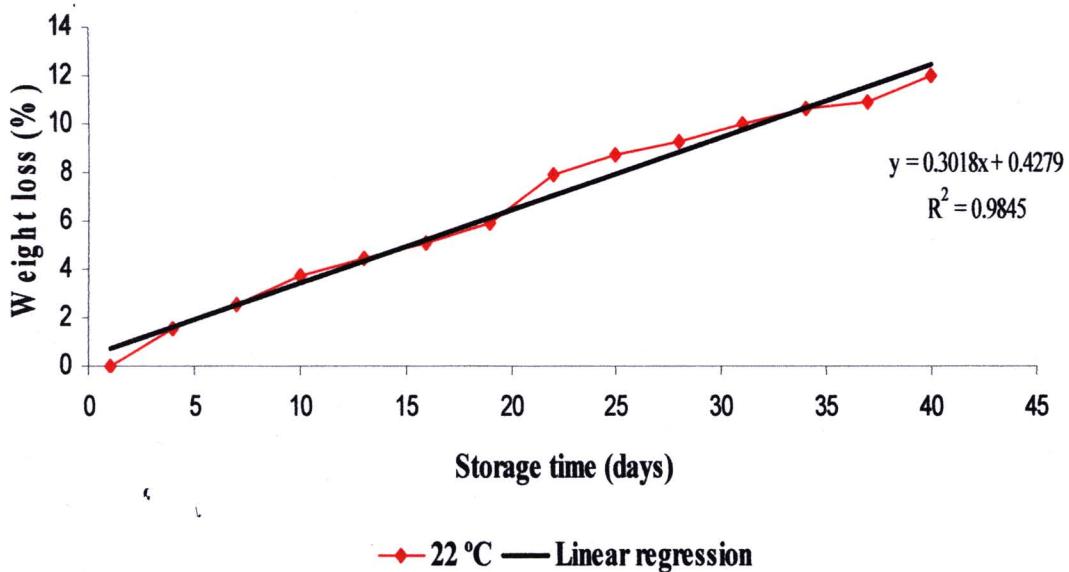
ผลการศึกษาหาความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นกับระยะเวลาการเก็บรักษา ที่อุณหภูมิต่างๆ พบว่ามีความสัมพันธ์ต่อกัน โดยปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นเพรพันตรอง กับระยะเวลาในการเก็บรักษาปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นเพิ่มขึ้นเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น ซึ่งพิจารณาจากค่าสัมประสิทธิ์ของการตัดสินใจ (Coefficient of Determination: R^2) ที่ อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส มีค่าเท่ากับ $R^2= 0.81$, $R^2=0.92$, $R^2=0.96$ และ $R^2=0.97$ ตามลำดับ (gap 4.13, 4.14, 4.15, 4.16)



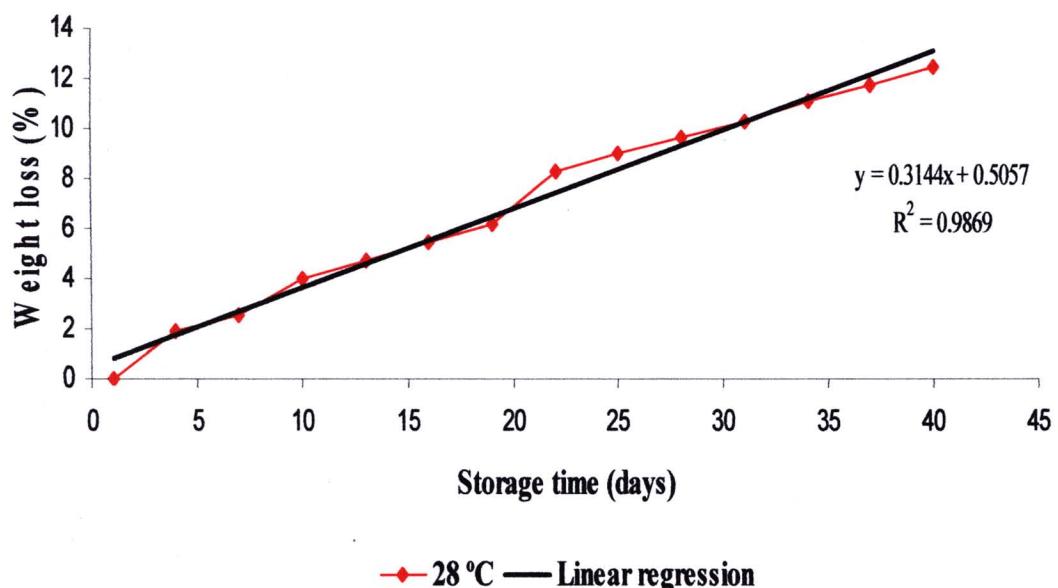
ภาพ 4.9 ความสัมพันธ์ระหว่างเปลอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักกับระยะเวลาการเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่อุณหภูมิ 10 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 เปอร์เซ็นต์



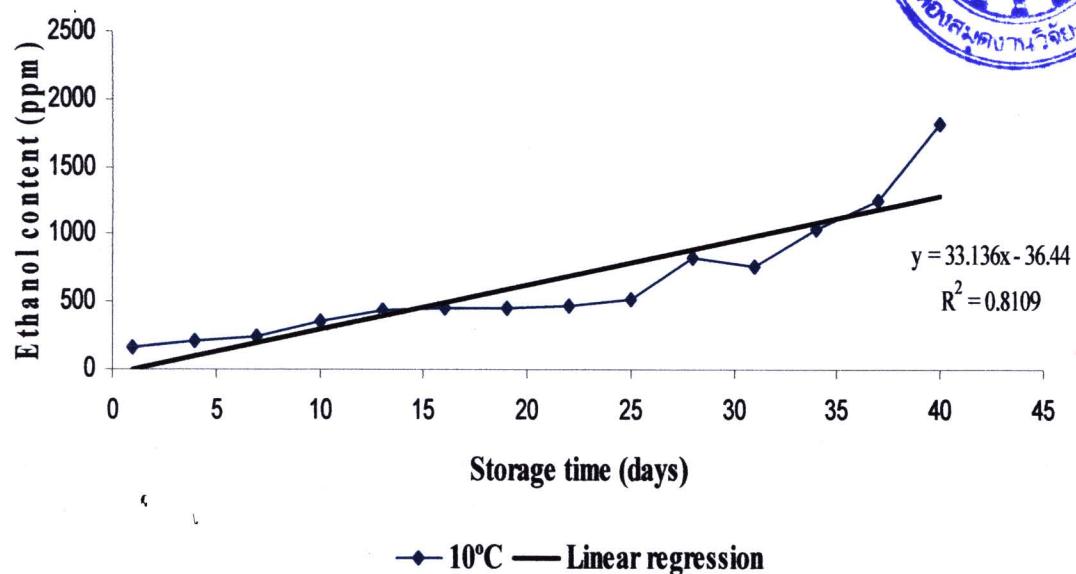
ภาพ 4.10 ความสัมพันธ์ระหว่างเปลอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักกับระยะเวลาการเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่อุณหภูมิ 16 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 75 ± 2 เปอร์เซ็นต์



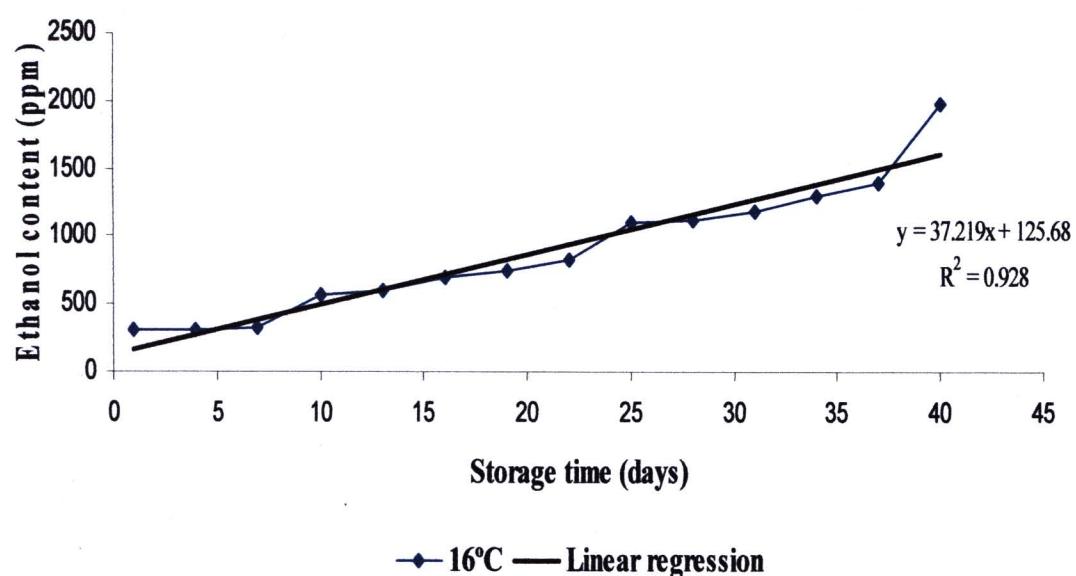
ภาพ 4.11 ความสัมพันธ์ระหว่างเปลอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักกับระยะเวลาการเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายนำดึงที่อุณหภูมิ 22 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 78 ± 2 เปอร์เซ็นต์



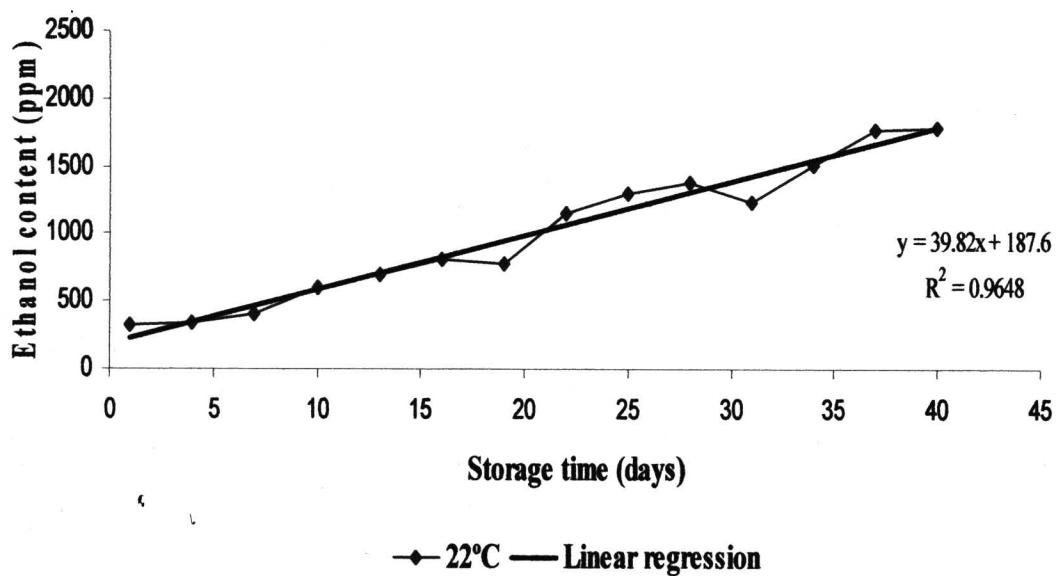
ภาพ 4.12 ความสัมพันธ์ระหว่างเปลอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักกับระยะเวลาการเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายนำดึงที่อุณหภูมิ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์



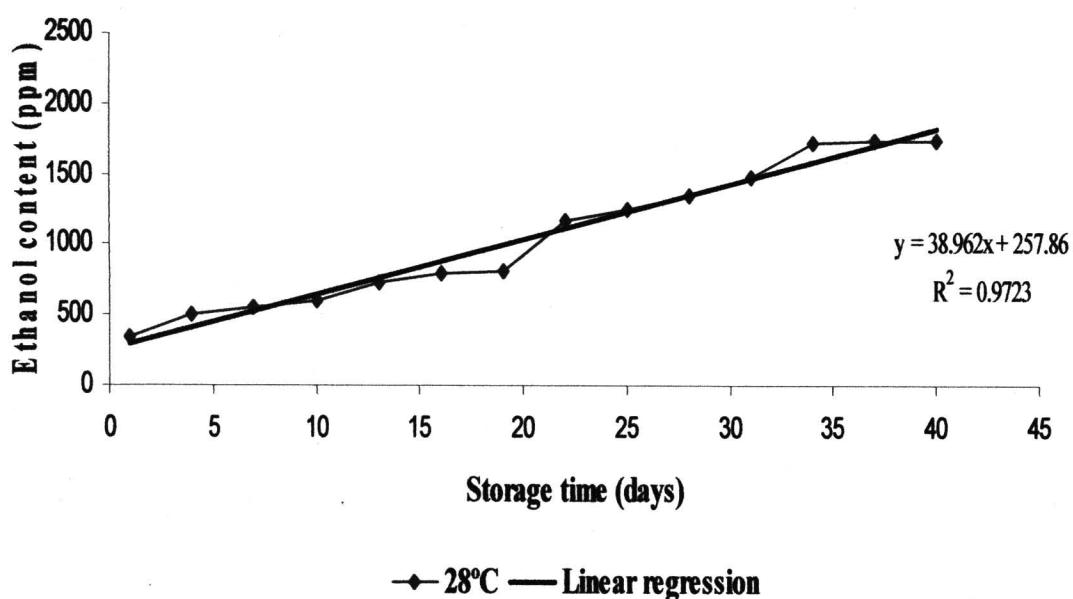
ภาพ 4.13 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นกับระยะเวลาการเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่อุณหภูมิ 10 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 เปอร์เซ็นต์



ภาพ 4.14 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นกับระยะเวลาการเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่อุณหภูมิ 16 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 75 ± 2 เปอร์เซ็นต์



ภาพ 4.15 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นกับระยะเวลาการเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่อุณหภูมิ 22±2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 78±2 เปอร์เซ็นต์



ภาพ 4.16 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นกับระยะเวลาการเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่อุณหภูมิ 28±2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 82±2 เปอร์เซ็นต์

4.4 การทดลองที่ 2 เปรียบเทียบการเก็บการหนักของผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งที่ผ่านการเคลือบผิว กับการพยายามเพื่อ Validate model

นำผลวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงทางกายภาพ สรีรวิทยา และเคมี ในการทดลองที่ 1 มาประเมินความสัมพันธ์ระหว่างตัวแปร เพื่อยืนยันความถูกต้องของ model โดยการทดลองข้า้โดยใช้ตัวอย่างชุดใหม่ ในการทดลองนี้ใช้วิเคราะห์ความสัมพันธ์เพิ่มเติมจากสมการลดด้อยย่างง่าย (simple regression) ในการทดลองที่ 1 ดังนี้

4.4.1 ความสัมพันธ์ระหว่างเปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักของผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งกับระยะเวลาในการเก็บรักษา

ผลการใช้สถิติการลดด้อยย่างง่าย พบว่าการเก็บรักษาผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ได้สมการลดด้อยย่างง่าย ดังนี้

ตาราง 4.1 สมการลดด้อยย่างง่ายของเปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักระหว่างการเก็บรักษาของผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้ง ที่อุณหภูมิ 4 ระดับ เป็นเวลา 40 วัน

อุณหภูมิ (องศาเซลเซียส)	สมการลดด้อยย่างง่าย	สัมประสิทธิ์การตัดสินใจ (Coefficient of Determination: R ²)
10 ± 2	$y = 0.2302x - 0.1638$	0.9999
16 ± 2	$y = 0.285x - 0.2943$	0.9997
22 ± 2	$y = 0.3018x + 0.4279$	0.9845
28 ± 2	$y = 0.3144x + 0.5057$	0.9869

ที่อุณหภูมิ 10 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 เปอร์เซ็นต์

$$y = ax + b$$

$$y = 0.2302x - 0.1638$$

$$\frac{dy}{dx} = 0.2302$$

..... สมการที่ 1

พบว่า อัตราการสูญเสียน้ำหนักกับระยะเวลาการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 องศาเซลเซียส อยู่ที่ 0.230 เปอร์เซ็นต์ต่อวัน

ที่อุณหภูมิ 16 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 75 ± 2 เปอร์เซ็นต์

$$\begin{aligned}y &= ax+b \\y &= 0.285x - 0.2943 \\\frac{dy}{dx} &= 0.285\end{aligned}\quad \dots\dots\dots \text{สมการที่ } 2$$

พบว่า อัตราการสูญเสียน้ำหนักกับระยะเวลาการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 16 ± 2 องศาเซลเซียส อยู่ที่ 0.285 เปอร์เซ็นต์ต่อวัน

ที่อุณหภูมิ 22 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 78 ± 2 เปอร์เซ็นต์

$$\begin{aligned}y &= ax+b \\y &= 0.3018x + 0.4279 \\\frac{dy}{dx} &= 0.3018\end{aligned}\quad \dots\dots\dots \text{สมการที่ } 3$$

พบว่า อัตราการสูญเสียน้ำหนักกับระยะเวลาการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 22 ± 2 องศาเซลเซียส อยู่ที่ 0.302 เปอร์เซ็นต์ต่อวัน

ที่อุณหภูมิ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์

$$\begin{aligned}y &= ax+b \\y &= 0.3144x + 0.5057 \\\frac{dy}{dx} &= 0.3144\end{aligned}\quad \dots\dots\dots \text{สมการที่ } 4$$

พบว่า อัตราการสูญเสียน้ำหนักกับระยะเวลาการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 28 ± 2 องศาเซลเซียส อยู่ที่ 0.314 เปอร์เซ็นต์ต่อวัน

จากสมการดังข้อย่อๆ จึงพบว่า อัตราการสูญเสียน้ำหนักของผลส้มจะเพิ่มขึ้นตาม อุณหภูมิที่ใช้ในการเก็บรักษา โดยอุณหภูมิที่ใช้ในการเก็บรักษามีความสัมพันธ์กับการสูญเสียน้ำ ของผลส้ม ผลส้มสูญเสียน้ำมากขึ้นเมื่ออุณหภูมิเพิ่มสูงขึ้น เมื่อเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายนำ้ผึ้งที่ อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ จะมีอัตราการสูญเสียน้ำหนักกับระยะเวลาการเก็บรักษาเท่ากับ 0.230 , 0.285 , 0.302 และ 0.314 เปอร์เซ็นต์ต่อวัน ตามลำดับ

เมื่อทดสอบสมการพยากรณ์ เพื่อกำหนดค่าการถ่ายเสียงหน้ากากของผู้ตั้งมือถือที่อยู่ห่าง 10±2, 16±2, 22±2 และ 28±2 องศาเซลเซียส กับตัวอย่างใหม่จำนวน 10 ผลได้ผลการทดสอบที่ดีมากกว่าที่เคยได้มา

ตาราง 4.2 เบอร์ชันที่สองของการทดสอบที่ดีกว่าที่เคยได้มาในรูปแบบเดียวกัน 10±2 องศาเซลเซียส ความชื้นตั้งพื้นที่ 70±2 เปอร์เซ็นต์

ผลที่	ถ่ายหูนิ 10±2 องศาเซลเซียสเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาที่ 20 วัน		ถ่ายหูนิ 10±2 องศาเซลเซียสมีระบบระยะเวลาการเก็บรักษาที่ 40 วัน	
	เบอร์ชันที่สองของน้ำหนักจากสมการ	เบอร์ชันที่สองของน้ำหนักของผลลัพธ์	ผลต่าง*, %	เบอร์ชันที่สองของน้ำหนักจากสมการ
1	5.32	-0.716		10.54
2	4.66	-0.056		9.42
3	3.61	0.994		7.17
4	4.27	0.334		8.69
5	4.77	-0.166		9.54
6	4.57	0.034		9.14
7	4.49	0.114		9.07
8	5.79	-1.186		11.58
9	6.04	-1.436		12.02
10	5.78	-1.176		11.52
เฉลี่ย	4.93	-0.326	ผลต่าง	9.87
			ผลต่าง	-0.661

* หมายเหตุ : ผลต่างคือเบอร์ชันที่สองของน้ำหนักจากสมการลบด้วยผลต่างที่ต้องคำนึงถึงความไม่แน่นอนจากการทำนายของน้ำหนัก



ตาราง 4.3 เปรียบเทียบขนาดของผลตัวแปรตามการพยากรณ์ที่อยู่อาศัยใน 16±2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพักร 75±2 เปอร์เซ็นต์

ผลที่	คุณภาพนิ้ว 16±2 ยังคงมาตรฐานเดิมของระยะเวลาการเก็บรักษาที่ 20 วัน		คุณภาพนิ้ว 16±2 ยังคงมาตรฐานเดิมของระยะเวลาการเก็บรักษาที่ 40 วัน	
	เบอร์ตู้นึนท์การดูดเสบ นำเข้าจากโรงงาน	เบอร์ตู้นึนท์การดูดเสบ นำเข้าจากโรงงาน	ผล่าง*, %	เบอร์ตู้นึนท์การดูดเสบ นำเข้าจากโรงงาน
1	5.38	0.32		10.84
2	5.83	-0.13		11.56
3	5.36	0.34		10.81
4	6.00	-0.30		11.79
5	5.84	-0.14		11.53
6	5.38	0.32	11.40	10.72
7	6.18	-0.48		12.23
8	5.49	0.21		10.98
9	5.38	0.32		10.82
10	5.20	0.50		10.45
เฉลี่ย	5.60	0.10	เฉลี่ย	11.17

หมายเหตุ : ผลดำเนินการของสัญญาที่ยื่นเป็นหนังสือตามกระบวนการด้วยทางสัญญาที่ยื่น เป็นหนังสือการท่านเดียวที่จะยกเว้นการมีหน้าที่ในการรักษาความลับของสัญญาได้

ตาราง 4.4 เบอร์ชั่นต์การสูญเสียน้ำหนักของผลต้มในปริมาณพาราฟินที่ 78±2 เปอร์เซ็นต์

ผลที่	อุณหภูมิ 22±2 องศาเซลเซียส เมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาที่ 15 วัน		อุณหภูมิ 22±2 องศาเซลเซียสมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาที่ 30 วัน		
	เบอร์ชั่นต์การสูญเสียน้ำหนักจากสาร	เบอร์ชั่นต์การสูญเสียน้ำหนักของผลต้ม	ผลต่าง*, %	เบอร์ชั่นต์การสูญเสียน้ำหนักจากสาร	เบอร์ชั่นต์การสูญเสียน้ำหนักของผลต้ม
1	4.26	0.267		8.63	0.424
2	3.84	0.687		7.57	1.484
3	6.72	-2.193		13.24	-4.186
4	6.52	-1.993		12.88	-3.826
5	4.527	5.72	-1.193	9.054	11.45
6	6.58	-2.053		12.64	-2.396
7	6.02	-1.493		11.81	-3.586
8	4.12	0.407		8.44	-2.756
9	6.12	-1.593		12.14	0.614
10	5.73	-1.203		11.26	-3.086
เฉลี่ย		5.56	-1.033	11.01	-2.206
			เฉลี่ย		-1.956

* หมายเหตุ : ผลต่างก็คือเบอร์ชั่นต์การสูญเสียน้ำหนักจากสารลดลงที่ติดลบ หมายความว่า การสูญเสียน้ำหนักจากการทำลายของสารน้ำหนักของผลต้มลดลง

ตาราง 4.5 เมอร์เซนต์การสูญเสียหนักเฉลี่ยต่อวันของผลิตภัณฑ์ตามการพยากรณ์ที่ถ่ายทอด ความรุ่นต้นพัมพ์ 82±2 เบอร์เรนต์

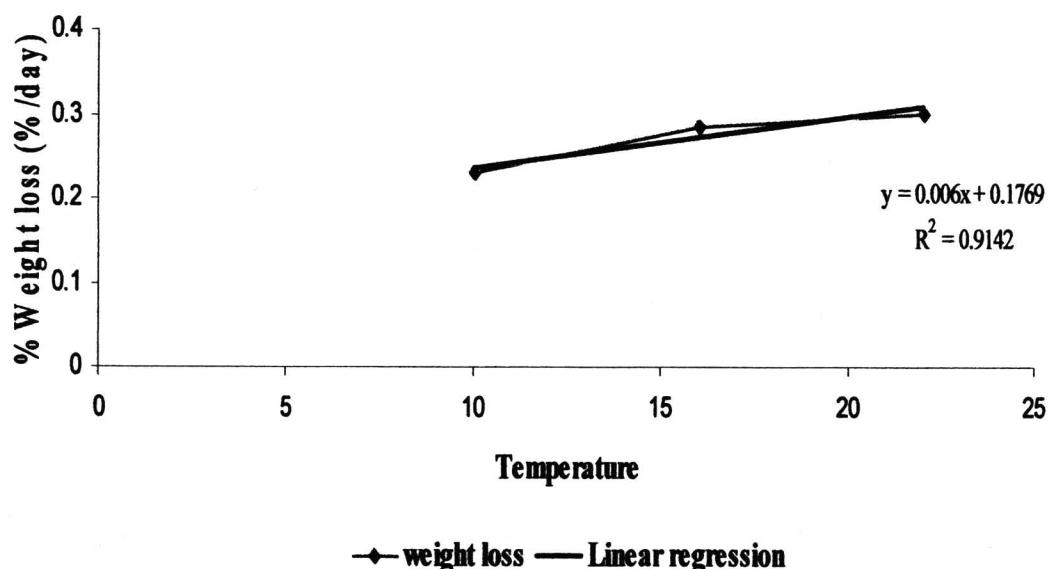
47

ผลที่	ถ่ายทอด 28±2 องศาเซลเซียสเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาที่ 15 วัน		ถ่ายทอด 28±2 องศาเซลเซียสเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาที่ 30 วัน	
	เบอร์เซนต์การสูญเสีย นำหน้าคงทุมการ	เบอร์เซนต์การสูญเสีย [*] นำหน้าคงผลต้น	ผลต่าง*, %	เบอร์เซนต์การสูญเสีย [*] นำหน้าคงทุมการ
1	7.07	-2.354		13.91
2	5.35	-0.634		10.70
3	3.79	0.926		7.86
4	5.56	-0.844		11.15
5	5.49	-0.774	9.432	10.98
6	4.28	0.436		8.74
7	5.84	-1.124		11.54
8	6.38	-1.664		12.66
9	5.85	-1.134		11.74
10	5.95	-1.234		11.82
เฉลี่ย	5.56	-0.844	เฉลี่ย	11.11
				-1.678

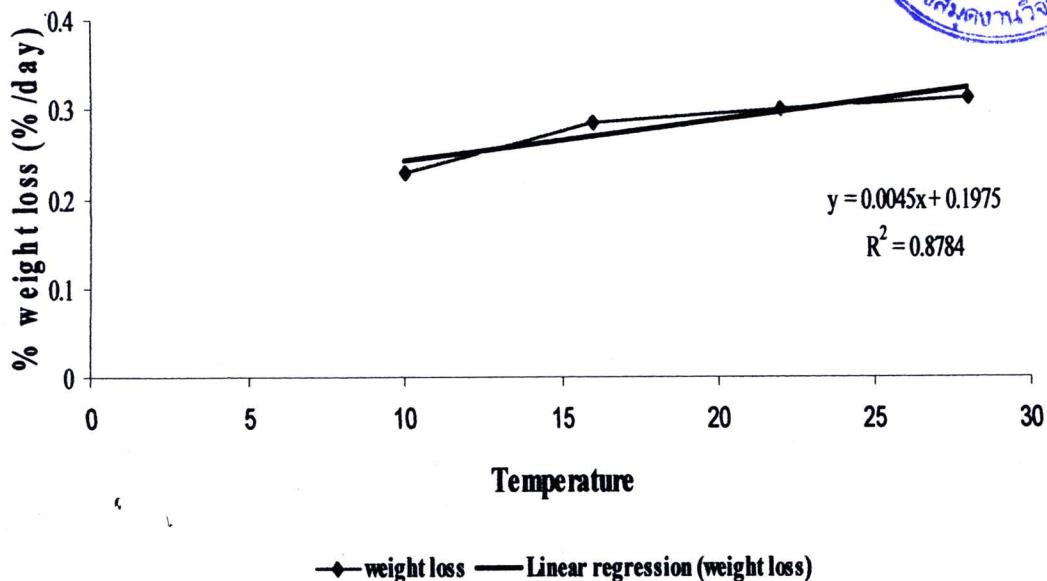
* หมายเหตุ : ผลต่างคือ เบอร์เซนต์การสูญเสียหน้าคงทุมการลดความดันหัวใจ คำผลต่างที่ติดลบ หมายความว่า การสูญเสียน้ำหนักจากการทวนเดือนนี้มากกว่าคำการสูญเสียจริง

ผลการศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการสูญเสียน้ำหนักของผลสัมต่อระยะเวลาการเก็บรักษา กับอุณหภูมิที่ใช้เก็บรักษา พบว่าการพยากรณ์อัตราการสูญเสียน้ำหนักในช่วงอุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 และ 22 ± 2 องศาเซลเซียส ให้ผลการพยากรณ์ที่ดีมาก โดยมีค่า Coefficient of Determination: R^2 เท่ากับ 0.9142 (ภาพ 4.17) และพบว่าความสามารถในการพยากรณ์ของสมการจะลดลงเมื่อมีการเพิ่มน้ำหนักของอุณหภูมิ เมื่ออุณหภูมิเพิ่มน้ำหนัก ค่า R^2 จะลดลงเหลือเท่ากับ 0.8784 แสดงถึงว่าอุณหภูมิยิ่งสูงขึ้นค่าความแปรปรวนของสมการจะยิ่งสูงขึ้น เกิดความผิดพลาดในการพยากรณ์มากขึ้น (ภาพ 4.18)

ดังนั้นในการพยากรณ์อัตราการสูญเสียน้ำหนักควรจะใช้สมการการพยากรณ์ในช่วงอุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 และ 22 ± 2 องศาเซลเซียส เนื่องจากให้ผลการพยากรณ์ใกล้เคียงกับค่าที่แท้จริง และยังเป็นช่วงอุณหภูมิที่สามารถใช้ในการเก็บรักษาผลสัมในสถานที่ที่มีอุณหภูมิต่ำกว่า อุณหภูมิห้อง เช่น ห้องบรรจุภัณฑ์ ได้จริง



ภาพ 4.17 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการสูญเสียน้ำหนักกับอุณหภูมิในการเก็บรักษาผลสัมพันธ์ สายนำร่องที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 และ 22 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพันธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 และ 78 ± 2 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ



ภาพ 4.18 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการสูญเสียน้ำหนักกับอุณหภูมิในการเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายพันธุ์ที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ

4.4.2 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณการทำงานของผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งกับระยะเวลาในการเก็บรักษา

ผลการวิเคราะห์ทางสถิติ โดยใช้สมการถดถอยย่างง่ายหาความสัมพันธ์ระหว่างตัวแปรพบว่าการเก็บรักษาผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ได้สมการถดถอยย่างง่ายดังนี้

ตาราง 4.6 สมการถดถอยย่างง่ายของปริมาณการทำงานของผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้ง ที่อุณหภูมิการเก็บรักษาต่างๆ

อุณหภูมิ (องศาเซลเซียส)	สมการถดถอยย่างง่าย	สัมประสิทธิ์การตัดสินใจ (Coefficient of Determination: R^2)
10 ± 2	$y = 33.136x - 36.44$	0.8109
16 ± 2	$y = 38.219x + 125.68$	0.9280
22 ± 2	$y = 39.82 + 187.6$	0.9648
28 ± 2	$y = 38.962x + 257.86$	0.9723

ที่อุณหภูมิ 10 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 เปอร์เซ็นต์

$$y = ax + b$$

$$y = 33.136x - 36.44$$

$$\frac{dy}{dx} = 33.136 \quad \dots\dots\dots \text{สมการที่ 1}$$

พบว่า ปริมาณการทำงานลดลงน้ำส้มคืนกับระยะเวลาการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 ± 2 องศาเซลเซียส อยู่ที่ 33.136 มิลลิกรัมต่อเดือนต่อวัน

ที่อุณหภูมิ 16 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 75 ± 2 เปอร์เซ็นต์

$$y = ax + b$$

$$y = 38.219x + 125.68$$

$$\frac{dy}{dx} = 38.219 \quad \dots\dots\dots \text{สมการที่ 2}$$

พบว่า ปริมาณการทำงานลดลงน้ำส้มคืนกับระยะเวลาการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 16 ± 2 องศาเซลเซียส อยู่ที่ 38.219 มิลลิกรัมต่อเดือนต่อวัน

ที่อุณหภูมิ 22 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 78 ± 2 เปอร์เซ็นต์

$$\begin{aligned}y &= ax+b \\y &= 39.82 x+187.6 \\ \frac{dy}{dx} &= 39.82\end{aligned}\quad \dots\dots\dots \text{สมการที่ } 3$$

พบว่า ปริมาณอาหารอลในน้ำส้มคันกับระยะเวลาการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 22 ± 2 องศาเซลเซียส อยู่ที่ 39.82 มิลลิกรัมต่อลิตรต่อวัน

ที่อุณหภูมิ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์

$$\begin{aligned}y &= ax+b \\y &= 38.962x+257.86 \\ \frac{dy}{dx} &= 38.962\end{aligned}\quad \dots\dots\dots \text{สมการที่ } 4$$

พบว่า ปริมาณอาหารอลในน้ำส้มคันกับระยะเวลาการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 28 ± 2 องศาเซลเซียส อยู่ที่ 38.962 มิลลิกรัมต่อลิตรต่อวัน

จากการทดลองของย่างง่ายจะพบว่าปริมาณอาหารอลในน้ำส้มคันจะเพิ่มขึ้นตามอุณหภูมิที่ใช้ในการเก็บรักษา โดยอุณหภูมิที่ใช้ในการเก็บรักษามีความสัมพันธ์กับปริมาณอาหารอลในน้ำส้มคันมากขึ้นเมื่ออุณหภูมิเพิ่มสูงขึ้น เมื่อเก็บรักษาผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 82 ± 2 เปอร์เซ็นต์ จะมีปริมาณอาหารอลในน้ำส้มคันกับระยะเวลาการเก็บรักษาเท่ากับ 33.14 , 38.22 , 39.82 และ 38.96 มิลลิกรัมต่อลิตรต่อวัน ตามลำดับ

เมื่อทดสอบตามการพยากรณ์ เพื่อทำนายปริมาณเช่านอกในน้ำสำลักที่อยู่หูนิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส โดยใช้ตัวอย่างใหม่ จำนวน 10 ผล ได้ผลการทดสอบตามการพยากรณ์

ตาราง 4.7 ปริมาณเช่านอกในน้ำสำลักเปรียบเทียบกับ stemming การพยากรณ์ที่อยู่หูนิ 10 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นตั้งที่ 70 ± 2 เปอร์เซ็นต์

ผลที่	ดูอยู่หูนิ 10 ± 2 องศาเซลเซียส เมื่อระยะเวลาทำการเก็บรักษาที่ 20 วัน		ดูอยู่หูนิ 10 ± 2 องศาเซลเซียส เมื่อระยะเวลาทำการเก็บรักษาที่ 40 วัน	
	ปริมาณเช่านอกในน้ำสำลัก	ปริมาณเช่านอกในน้ำสำลัก	ผลต่าง	ปริมาณเช่านอกในน้ำสำลัก
1	287.20	375.52	87.32	977.10
2	351.38	311.34	-40.04	1,093.61
3	505.18	157.54	-347.64	1,132.15
4	418.46	244.26	-174.20	1,190.08
5	482.32	180.40	-301.92	2,053.33
6	662.72	1,325.44	662.72	1,872.57
7	395.68	267.04	-128.64	-727.88
8	173.16	489.56	316.40	-547.17
9	539.57	123.15	-416.42	-1,590.95
10	536.36	126.36	-410.00	3,030.72
	525.77	136.95	-388.82	2,939.197
เฉลี่ย		421.54	241.18	1,916.56
			เฉลี่ย	-591.12



ตาราง 4.8 ปริมาณออกออนในน้ำสำเร็มเปรียบกับตัวอย่างที่ดูดหาม 16±2 ลังสาหรือซึ่งบด ความชื้นตั้งแต่พื้นที่ 75±2 เบอร์เจนต์

53

ผลที่	ดูดหาม 16±2 ลังสาหรือซึ่งบด ความชื้นตั้งแต่พื้นที่ 75±2 เบอร์เจนต์		ดูดหาม 16±2 ลังสาหรือซึ่งบด ความชื้นตั้งแต่พื้นที่ 40 วัน	
	ปริมาณออกออนใน น้ำสำนักงานการ	ปริมาณออกออนใน น้ำสำนักงาน	ผลต่าง ^a น้ำสำนักงานการ	ปริมาณออกออนใน น้ำสำนักงานการ
1	948.20	-203.82		1,551.14
2	959.72	-215.34		1,386.04
3	800.57	-56.19		1,145.64
4	637.01	107.37		1,819.44
5	721.36	23.02		747.59
6	924.90	-180.52		1,214.57
7	934.37	-189.99		777.94
8	980.00	-235.52		1,230.98
9	924.53	-180.15		1,356.93
10	897.22	-152.84		827.57
เฉลี่ย	872.78	-128.40	เฉลี่ย	1,205.78
				282.98

ตาราง 4.9 ปริมาณออกาโนตินในน้ำเสื้มน้ำประเทืองที่เก็บกับสมการการพยากรณ์ที่ดูดจากภูมิ 22 ± 2 ของชาติซึ่งเป็นมาตรฐานที่ดูดจากภูมิ 78 ± 2 เปอร์เซ็นต์

54

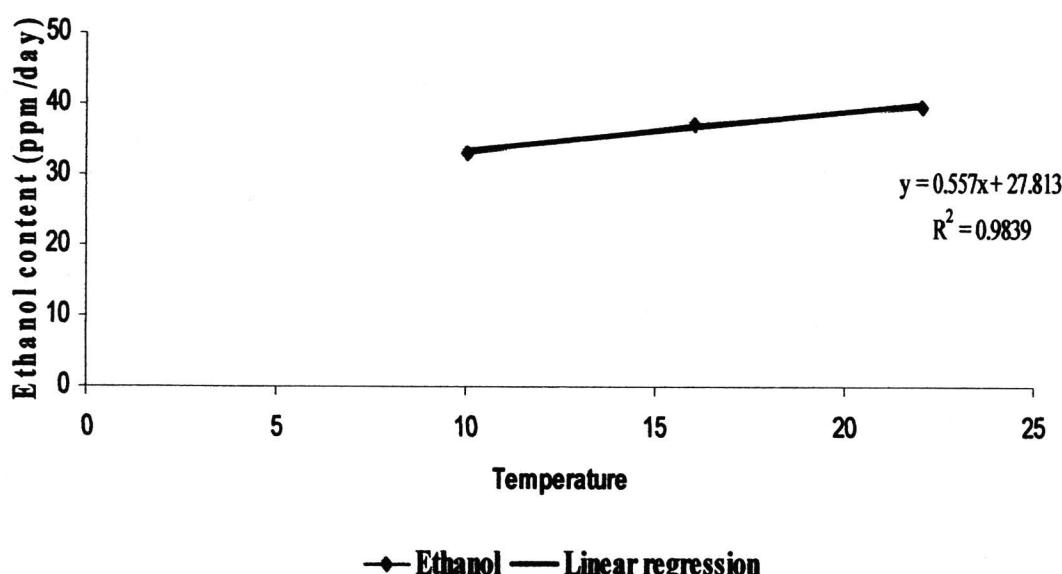
ผลที่	ดูดจากภูมิ 22 ± 2 ของชาติซึ่งเป็นมาตรฐานที่ดูดจากภูมิ 78 ± 2 เปอร์เซ็นต์			ดูดจากภูมิ 22 ± 2 ของชาติซึ่งเป็นมาตรฐานที่ดูดจากภูมิ 78 ± 2 เปอร์เซ็นต์		
	ปริมาณออกาโนติน น้ำเสื้นจากสมการ	ปริมาณออกาโนติน น้ำเสื้น	ผลต่าง	ปริมาณออกาโนติน น้ำเสื้นจากสมการ	ปริมาณออกาโนติน น้ำเสื้น (ppm)	ผลต่าง
1	366.84	299.12			2,495.97	1,301.37
2	457.77	139.53			1,293.31	-98.71
3	728.22	-130.92			1,320.02	-125.42
4	715.33	-118.03			939.20	255.40
5	994.00	-396.70			1,098.54	96.06
6	597.30	837.52	-240.22		963.19	231.41
7		797.78	-200.48		805.40	389.20
8		739.56	-142.26		1,201.37	-6.77
9		716.73	-119.43		1,338.11	-143.51
10		633.38	-36.08		1,334.43	-139.83
ผลลัพธ์		698.71	-101.41	ผลลัพธ์	1,278.96	-84.36

ตาราง 4.10 ปริมาณออกanolในน้ำสำเภาชนิดพิษที่แยกกับน้ำตามการพยากรณ์ที่อยู่ห่าง 28±2 dag ทางเดินหายใจ ความชื้นสัมพันธ์ 82±2 เปอร์เซนต์

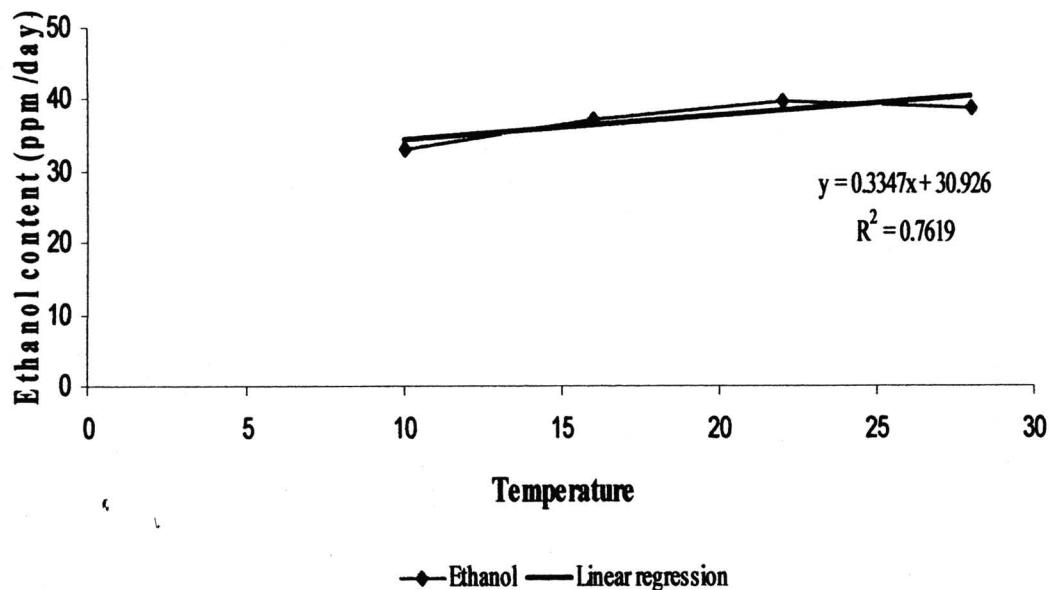
ผลที่	ดูหมอกว่า 28±2 องศาเซลเซียสเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาที่ 15 วัน			ดูหมอกว่า 28±2 องศาเซลเซียสเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาที่ 30 วัน		
	ปริมาณออกanolในน้ำสำเภาลงกลิ่น	ปริมาณออกanolในน้ำสำเภาลงกลิ่น	ผลต่าง	ปริมาณออกanolในน้ำสำเภาลงกลิ่น	ปริมาณออกanolในน้ำสำเภาลงกลิ่น (ppm)	ผลต่าง
1	675.78	-91.35		818.59	350.27	
2	746.65	-162.22		781.52	387.34	
3	648.98	-64.55		632.14	536.72	
4	875.01	-290.58		1,291.37	-122.51	
5	584.43	717.04	-132.61	1,171.82	-2.96	
6	853.88	-269.45	1,168.86	1,421.84	-252.98	
7	747.28	-162.85		858.42	310.44	
8	700.98	-116.55		801.02	367.84	
9	765.25	-180.82		808.65	360.21	
10	721.35	-136.92		884.65	284.21	
เฉลี่ย	745.22	-160.79		947.00	221.86	

ผลการศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการเพิ่มขึ้นของปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นกับอุณหภูมิการเก็บรักษา พบว่าการพยากรณ์อัตราการเพิ่มขึ้นของปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นในช่วงอุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 และ 22 ± 2 องศาเซลเซียส ให้ผลการพยากรณ์ที่ค่อนข้าง โดยมีค่า Coefficient of Determination: R^2 เท่ากับ 0.9839 (ภาพ 4.19) และพบว่าความสามารถในการพยากรณ์ของสมการจะลดลงเมื่อมีการเพิ่มขึ้นของอุณหภูมิ เมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้น ค่า R^2 จะลดลงเหลือเท่ากับ 0.7619 แสดงถึงว่าอุณหภูมิยิ่งสูงขึ้นค่าความแปรปรวนของสมการจะยิ่งสูงขึ้น เกิดความผิดพลาดในการพยากรณ์มากขึ้น (ภาพ 4.20)

ดังนั้นในการพยากรณ์การเพิ่มขึ้นของปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นควรจะใช้สมการการพยากรณ์ในช่วงอุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 และ 22 ± 2 องศาเซลเซียส เนื่องจากให้ผลการพยากรณ์ใกล้เคียงค่าที่แท้จริง และยังเป็นช่วงอุณหภูมิที่สามารถใช้ในการเก็บรักษาผลสัมได้ในสถานที่ที่มีอุณหภูมิต่ำกว่าอุณหภูมิห้อง เช่น ห้องบรรจุภัณฑ์ ได้จริง



ภาพ 4.19 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการเพิ่มขึ้นของปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นกับอุณหภูมิในการเก็บรักษาผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 และ 22 ± 2 องศาเซลเซียส
ความชื้นสัมพันธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 และ 78 ± 2 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ



ภาพ 4.20 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราการเพิ่มขึ้นของปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นกับอุณหภูมิในการเก็บรักษาผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้งที่อุณหภูมิ 10 ± 2 , 16 ± 2 , 22 ± 2 และ 28 ± 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 ± 2 , 75 ± 2 , 78 ± 2 และ 80 ± 2 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ

เมื่อพิจารณาสมการการพยากรณ์พบว่าสามารถใช้ทั้งเปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักและปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นในการเป็นตัวนิ่งชี้ถึงอายุการเก็บรักษาผลสัมพันธ์สายน้ำผึ้ง โดยผลสัมจะมีคุณภาพไม่เป็นที่ยอมรับเมื่อมีเปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักประมาณ 7-9 เปอร์เซ็นต์ หรือมีปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นประมาณ $1,100$ - $1,300$ ppm แต่เนื่องจากผลสัมส่วนใหญ่ที่มีการเคลื่อนผิวมักเกิดการหนักก่อนผลเที่ยงควรใช้ปริมาณเอทานอลในน้ำส้มคั้นในการระบุอายุการเก็บรักษาผลสัม