

## บทที่ 5

### วิจารณ์ผลการทดลอง

#### 1. วิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของวัตถุดิบที่ใช้ในการผลิต

##### 1.1 วิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของน้ำผึ้ง

น้ำผึ้งที่ได้เป็นวัตถุดิบเป็นน้ำผึ้งสาบเสือ (*Eupatorium odoratum* Linn.) จากสุภาพาร์มผึ้งที่ อ.แม่ริมจ. เชียงใหม่ เก็บไว้ที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส การวิเคราะห์น้ำผึ้งได้ผลการทดลองดังตารางที่ 4.1 โดยปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดมีปริมาณ 72.0 องศาบริกซ์ ซึ่งตัวอย่างน้ำผึ้งที่วิเคราะห์ได้มีปริมาณน้ำตาลอินเวิร์ตร้อยละ 69.1 ซึ่งสูงกว่ามาตรฐานของ Codex Alimentarius Commission (1969) และ มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมน้ำผึ้ง(2536)ที่กำหนดให้ไม่ต่ำกว่าร้อยละ 65 เพราะน้ำผึ้งที่มีปริมาณน้ำตาลอินเวิร์ตต่ำกว่าร้อยละ 65 และมีความชื้นสูงสามารถบ่งบอกถึงการเก็บเกี่ยวน้ำผึ้งก่อนที่จะถึงระยะเวลาที่สมควรจะกระทำ หรือหากมีน้ำตาลชนิดอื่นปริมาณต่ำและซูโครสสูงสามารถบ่งบอกถึงการปลอมปนของน้ำผึ้งที่มีการเติมน้ำตาลทราย(ซูโครส)ลงในน้ำผึ้ง ในมาตรฐานของ Codex Alimentarius Commission (1969) และ มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมน้ำผึ้ง(2536) สำหรับน้ำผึ้งที่มีคุณภาพดีควรมีน้ำตาลซูโครสไม่เกินร้อยละ 5 น้ำผึ้งสาบเสือในงานวิจัยมีน้ำตาลซูโครสปริมาณร้อยละ 3.83 เพราะในการเลี้ยงผึ้งจะมีการให้น้ำตาลทรายเป็นอาหารกับผึ้งในบางครั้งแต่ไม่เกินมาตรฐานที่กำหนดไว้คือ ร้อยละ 5 ทีเอช (pH) ของน้ำผึ้งสาบเสือมีค่า เท่ากับ 3.99 ซึ่งค่อนข้างเป็นกรดทำให้รสชาติของน้ำผึ้งมีรสหวานปนเปรี้ยวเล็กน้อย ปริมาณเถ้าทั้งหมดซึ่งเป็นค่าที่บ่งบอกถึงปริมาณแร่ธาตุในน้ำผึ้งมีค่าเท่ากับร้อยละ 0.22 ต่ำกว่ามาตรฐานที่กำหนดไว้ร้อยละ 0.6 ในโครเจนในน้ำผึ้งมีปริมาณร้อยละ 0.087 ซึ่งไม่เพียงพอที่จะเป็นแหล่งในโครเจนให้กับอีสต์ จึงมีการเติมโคแอมโมเนียมไฮโดรเจนฟอสเฟต (DAP) ลงในน้ำหมักเพื่อเป็นแหล่งอาหารให้กับอีสต์ในการเจริญเติบโตระหว่างการทำหมัก ความชื้นในน้ำผึ้งมีปริมาณร้อยละ 19.78 ซึ่งไม่สูงเกินมาตรฐาน ถ้าปริมาณความชื้นสูงสามารถบ่งบอกถึงการปลอมปนของน้ำผึ้งที่มีการนำน้ำมาเจือจางหรือการเก็บเกี่ยวก่อนกำหนด กรดในน้ำผึ้ง(คิดในรูปกรดซิตริก)มีปริมาณร้อยละ 0.063 ในงานวิจัยต้องการปริมาณกรดในน้ำหมักร้อยละ 0.5 และ 0.6 ดังนั้นค่าความเป็นกรดในน้ำผึ้งจึงมีน้อยเกินไปที่จะใช้ในการเตรียมน้ำหมัก ต้องมีการเติมกรดลงไปในน้ำหมักเพิ่มขึ้น ในงานวิจัยนี้จะใช้น้ำมะเข็ญเข้มข้นเป็นตัวปรับกรดในน้ำหมัก เพราะมีปริมาณกรดสูงถึงร้อยละ 2.16 (ตารางที่ 4.2)

## 1.2 วิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของผลมะเกี๋ยง

ผลมะเกี๋ยง (*Cleistocalyx operculatus* var. *paniala*) ได้รับความอนุเคราะห์จากโครงการอนุรักษ์พันธุกรรมและใช้ประโยชน์จากมะเกี๋ยง สถาบันวิจัยและฝึกอบรมการเกษตร สถาบันเทคโนโลยีราชมงคลจังหวัดลำปาง ผลมะเกี๋ยงที่นำมาจากหลายสายต้นรวมกันเก็บที่อุโมงค์ -24 องศาเซลเซียส ส่วนที่นำมาวิเคราะห์ในส่วนเนื้อมะเกี๋ยง ได้ผลการทดลองดังตารางที่ 4.2 ค่าที่ได้มีค่าใกล้เคียงกับคุณค่าทางอาหารของลูกหว้า (*Cleistocalyx operculatus* var. *operculatus*) (ตารางที่ ข.1) ซึ่งเป็นพืชสกุลเดียวกับมะเกี๋ยง มะเกี๋ยงมีโปรตีนสูงถึงร้อยละ 14.76 ปริมาณโปรตีนสูงมีส่วนที่จะทำให้ยีสต์เจริญได้ดี โดยทั่วไปไวน์น้ำผึ้งผสมน้ำผลไม้ไม่มีการเติมน้ำผลไม้ในช่วงร้อยละ 10-50 (Rankine, 1989) ในการวิจัยปริมาณน้ำมะเกี๋ยงเข้มข้นที่นำมาปรับปริมาณกรดในน้ำหมักเริ่มต้นใช้อัตราส่วนน้ำมะเกี๋ยง : น้ำ เท่ากับ 1:8 คิดเป็นร้อยละเท่ากับ 12.5 อาจเนื่องมาจากปริมาณกรดที่มีอยู่ในผลมะเกี๋ยงสูง เมื่อมีการเจือจางด้วยน้ำมากทำให้สารอาหารอื่นๆเจือจางด้วยทำให้ไม่เพียงพอต่อความต้องการของยีสต์ ในการวิจัยนอกจากจะได้โปรตีนที่มีอยู่ในผลมะเกี๋ยง ยังมีการเติมโคแอมโมเนียมไฮโดรเจนฟอสเฟตลงไป เพื่อเป็นแหล่งไนโตรเจนให้กับยีสต์ปริมาณ 130 มก./ลิตร (Rankine, 1989) จากการศึกษาของสมบูรณ์ เจริญญวราภุส (2530) พบว่า ปริมาณโคแอมโมเนียมไฮโดรเจนฟอสเฟตที่เหมาะสมต่อการผลิตไวน์น้ำผึ้งคือ ปริมาณ 500 มก./ ลิตร ในการวิจัยนี้เติมโคแอมโมเนียมไฮโดรเจนฟอสเฟต 130 มก./ลิตร ซึ่งมีปริมาณต่ำกว่า นอกจากการเติม DAP เพื่อเป็นสารอาหารให้กับยีสต์แล้ว ยังมีการเติมกรดแอสคอร์บิก 40 มก./ลิตร เพื่อป้องกันการเกิดออกซิเดชัน และเติม เพคตินเนสปริมาณ 110 มก./ลิตร เพื่อช่วยทำให้ไวน์ใส สำหรับน้ำมะเกี๋ยงที่นำมาใช้เป็นองค์ประกอบในน้ำหมักได้วิเคราะห์ความเป็นกรดในรูปซัคทริกเพราะจากการศึกษาของทวีพร อุงจักร(2530) รายงานว่าในผลมะเกี๋ยงทุกมีกรดซัคทริกมากที่สุด คือ ปริมาณร้อยละ 2.28 ในงานวิจัยนี้วิเคราะห์ปริมาณกรดทั้งหมด(คิดในรูปกรดซัคทริก) ได้ร้อยละ 2.16 อย่างไรก็ตามปริมาณกรดในผลมะเกี๋ยงมีความแตกต่างกันสูงในแต่ละสายต้น จึงอาจจะเป็นเหตุผลที่ทำให้ปริมาณกรดทั้งหมด(ในรูปกรดซัคทริก) แตกต่างจากรายงานของทวีพร อุงจักร(2530) ซึ่งอาจเนื่องมาจากตัวอย่างที่ใช้มาจากสายต้นที่ต่างกัน จากการทดลองเบื้องต้นพบว่า นอกจากปริมาณกรดที่มีความแตกต่างกัน สีของผลมะเกี๋ยงก็มีความแตกต่างกัน กล่าวคือผลมะเกี๋ยงที่มีขนาดเล็กเมื่อนำไปต้ม เพื่อเตรียมน้ำมะเกี๋ยงจะให้น้ำมะเกี๋ยงที่สีเข้มกว่าน้ำมะเกี๋ยงจากผลมะเกี๋ยงที่มีขนาดใหญ่ ดังนั้นในงานวิจัยจึงเลือกใช้ผลมะเกี๋ยงที่มีขนาดเล็กมาทำการวิเคราะห์จากการวิเคราะห์ซึ่งสกัดโดยใช้ SEP PAK C -18 และทำให้แห้งโดยใช้ Freeze dryer พบว่ามีปริมาณแอนโทไซยานินในผลมะเกี๋ยงเท่ากับ 36.22 มก./ลิตร ปริมาณและชนิดแอนโทไซยานินในผลไม้จะแตกต่างกันไป สอดคล้องกับ Boyles and Wrolstad (1993) ที่รายงานว่า ปริมาณแอนโทไซยานินในน้ำราสเบอร์รี่ซึ่งเป็นผลไม้สีแดงเข้มออกม่วง มีปริมาณตั้งแต่

4 - 1,102 มก./ลิตร ผลมะเข็ญมีแอนโทไซยานินประเภท cyanidin - 3 - glucosides เป็นองค์ประกอบหลัก และ cyanidin 3-5 glucosides เป็นองค์ประกอบรอง(ทวิพร อุฉจักร,2530) ซึ่งต่างจากองุ่นที่มีแอนโทไซยานินประเภท anthocyanidin monoglucosides ที่มี malvidin เป็นองค์ประกอบหลัก (Rankine,1989) นอกจากนี้ในการเตรียมน้ำหมักได้วัดปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดซึ่งมีอยู่น้อยมาก คือมีค่าตั้งแต่ 0-2 องศาบริกซ์ ดังนั้นในการเตรียมน้ำหมักเพื่อผลิตไวน์น้ำผึ้งผสมมะเข็ญน้ำตาลส่วนใหญ่ที่เป็นแหล่งคาร์บอนให้กับยีสต์จึงได้มาจากน้ำผึ้ง



สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## 2. การเปลี่ยนแปลงองค์ประกอบทางเคมีในระหว่างการหมักและบ่ม

การหาปริมาณแอลกอฮอล์ในงานวิจัยนี้ได้เลือกใช้ Vinometer เป็นเครื่องมือในการวัด แอลกอฮอล์โดยอาศัยหลักการของแรงตึงผิว และได้มีการสุ่มเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการวัด กับ Gas Chromatography พบว่า Vinometer สามารถอ่านค่าได้ใกล้เคียงกับ Gas Chromatography Vinometer จึงเป็นเครื่องมือที่สามารถใช้ในการวัดปริมาณแอลกอฮอล์ได้แม่นยำและสะดวกรวดเร็ว

เมื่อเริ่มต้นหมักไวน์น้ำผึ้งผสมมะเขือเทศ ที่มีปริมาณกรดทั้งหมด(ในรูปกรดซัคทริก)ใน น้ำหมัก เริ่มต้นร้อยละ 0.5 และร้อยละ 0.6 โดยใช้เชื้อยีสต์ 3 สายพันธุ์ คือ montrachet , burgundy และ bayanus พบว่าปริมาณแอลกอฮอล์เริ่มสูงขึ้นตั้งแต่การหมักในวันที่ 3 (รูปที่ 4.1 และตารางที่ ค.3,ค.4และค.5 ) ทุกหน่วยการทดลองมีแอลกอฮอล์ร้อยละ 3.1 - 3.7 โดยหน่วยทดลองที่ใช้กรด ทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 และยีสต์สายพันธุ์ burgundy มีปริมาณแอลกอฮอล์สูงกว่าหน่วยทดลอง อื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) หลังจากวันที่ 3 แอลกอฮอล์มีแนวโน้มสูงขึ้นโดยวันที่ 6 - 12 มีแอลกอฮอล์ร้อยละ 4.8 - 8.5 ถึงวันที่ 18 แอลกอฮอล์มีปริมาณคงที่จนถึงวันที่ 21 เมื่อเปรียบเทียบระหว่างน้ำหมักที่มีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 และ 0.6 พบว่า น้ำหมักที่มี ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 มีปริมาณแอลกอฮอล์ มากกว่ากรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 อย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) ตั้งแต่วันที่ 3 ของการหมักจนถึงวันที่ 12 สายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกัน ไม่มีผลต่อการสร้างและเปลี่ยนแปลงแอลกอฮอล์ในทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) ซึ่งจากผลการทดลองดังกล่าวสามารถบ่งบอกได้ว่า ภาวะการหมักที่มีปริมาณกรดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 เหมาะสมในการเจริญ ของยีสต์มากกว่าร้อยละ 0.6 โดยในวันที่ 15 ยีสต์สามารถสร้างแอลกอฮอล์ได้สูงร้อยละ 8.9 - 9.2 หน่วยทดลองที่มีกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 ยีสต์สายพันธุ์ montrachet มีปริมาณแอลกอฮอล์สูงกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) หลังจากวันที่ 15 แอลกอฮอล์ เพิ่มขึ้นอย่างช้าๆ เมื่อสิ้นสุดการหมักมีแอลกอฮอล์ร้อยละ 9.8 - 10 แต่ละหน่วยทดลองไม่แตกต่างกันทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) ในน้ำหมักเริ่มต้นมีสารอาหารต่างๆเพียงพอที่ยีสต์นำมาใช้ในการเจริญเติบโต (Berry, Russell and Stewart ; 1987.) การหมักจึงเกิดขึ้นเต็มที่ หลังวันที่ 15 แอลกอฮอล์ เพิ่มขึ้นอย่างช้าๆ และเริ่มคงที่ในวันที่ 18 จนสิ้นสุดการหมัก เนื่องจากสารอาหารลดลงมากยีสต์ ไม่มีสารอาหารที่จะนำไปใช้ เพื่อผลิตแอลกอฮอล์ (Amerime, Berg and Cruess ; 1972) นอกจากนี้ปริมาณแอลกอฮอล์ที่สูงขึ้นมีผลทำให้ยีสต์มีความแข็งแรงลดลง

ในช่วงบ่มคือตั้งแต่หลังวันที่ 21 ปริมาณแอลกอฮอล์ค่อนข้างคงที่ (รูปที่ 4.1 และตาราง ที่ค.1,ค.2และค.3) ในแต่ละหน่วยการทดลองมีแอลกอฮอล์ระหว่างร้อยละ 9.8 - 10 ในวันที่ 35 และ 42 มีแอลกอฮอล์ร้อยละ 9.05 - 9.55 โดยหน่วยทดลองที่มีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 ยีสต์สายพันธุ์ montrachet มีแอลกอฮอล์สูงกว่าหน่วยทดลองอื่นแตกต่างกัน อย่างมีนัยสำคัญ

ทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) หลังจากบ่มได้ 49 วัน จนถึงสิ้นสุดการบ่มในวันที่ 84 มีแอลกอฮอล์ร้อยละ 9 - 9.5 ซึ่งแต่ละหน่วยทดลองไม่มีความแตกต่างทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) สายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณแอลกอฮอล์ในช่วงการบ่มเริ่มต้นจนถึงวันที่ 70 วันที่ 77 - 84 ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 มีปริมาณแอลกอฮอล์สูงกว่ากรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) ในการบ่มไวน์แอลกอฮอล์ลดลงเล็กน้อยเนื่องจากการระเหยในขณะที่เก็บตัวอย่าง นอกจากนี้เชื้อแบคทีเรีย *Acetobacter* สามารถออกซิไดส์เอทานอลเป็นอะเซททลดีไฮด์ซึ่งปฏิกิริยามีดังนี้ (Vine, 1991)



เมื่อสิ้นสุดการหมัก และการบ่มปริมาณแอลกอฮอล์ จึงไม่มีความแตกต่างทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (ตารางที่ ค.3 )

เมื่อพิจารณาถึงความแตกต่างของปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมักเริ่มต้นที่แตกต่างกัน พบว่า ขณะที่หมักที่กรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 และร้อยละ 0.6 มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงแอลกอฮอล์ โดยการหมักที่กรดทั้งหมดร้อยละ 0.5 มีปริมาณแอลกอฮอล์สูงและใช้ระยะเวลาสั้นกว่า ในน้ำหมักที่มีกรดทั้งหมดร้อยละ 0.6 (ตารางที่ ค.1) ทำให้ช่วงเวลาในการหมักสั้นโอกาสในการปนเปื้อนจากแบคทีเรียมีน้อย

จากการศึกษาถึงชนิดสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันในการหมักไวน์น้ำผึ้งผสมมะเขือพบว่า การใช้เชื้อยีสต์ต่างสายพันธุ์ในการหมักไวน์ ไม่ทำให้ปริมาณแอลกอฮอล์ในไวน์แตกต่างกันทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (ตารางที่ ค.2) แต่มีแนวโน้มว่าการหมักโดยใช้เชื้อยีสต์สายพันธุ์ *montrachet* ทำให้ไวน์ที่ได้มีแอลกอฮอล์สูงและระยะเวลาในการหมักสั้น แต่เมื่อสิ้นสุดการหมักปริมาณแอลกอฮอล์ที่ผลิตจากสายพันธุ์ *bayanus* สามารถผลิตแอลกอฮอล์ได้เท่ากับสายพันธุ์ *montrachet* ซึ่งสอดคล้องกับ Reed และ Nagodawithana (1991) รายงานว่ายีสต์สายพันธุ์ *bayanus* สามารถผลิตแอลกอฮอล์ได้สูง แต่โดยทั่วไปในการหมักไวน์นิยมใช้สายพันธุ์ *montrachet*

สายพันธุ์ยีสต์นอกจากจะมีความสำคัญต่อการผลิตแอลกอฮอล์แล้ว การลดลงของปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด จะนำมาพิจารณาถึงประสิทธิภาพของยีสต์ โดยในการทดลองใช้ *hand refractometer* วัดปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด อาศัยหลักการหักเหของแสง วัดปริมาณสารในรูปของสารละลายของแข็งซึ่งส่วนใหญ่เป็นพวกน้ำตาล ดังนั้นถ้ามีน้ำตาลมากค่าที่อ่านได้จะใกล้เคียงความจริง แต่ถ้าเหลือน้ำตาลอยู่น้อยค่าที่อ่านได้มีโอกาสผิดพลาดมากขึ้น เพราะสารอื่น เช่น แอลกอฮอล์ สามารถทำให้เกิดการหักเหของแสง (ปราโมทย์ ชรรมรัตน์, 2531) เมื่อเริ่มต้นหมักน้ำหมักที่มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด และปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้น

ร้อยละ 0.5 และ 0.6 โดยใช้เชื้อยีสต์ 3 สายพันธุ์ คือ montrachet burgundy และ bayanus พบว่าเมื่อเริ่มต้นหมักนั้นในน้ำหมักมีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด 20 องศาบริกซ์ มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเริ่มลดลงตั้งแต่วันที่ 3 (รูปที่ 4.2 และตารางที่ ค.4,ค.5และค.6) โดยปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด ลดลงเหลือ 17.8 - 18.5 องศาบริกซ์ หน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 เชื้อยีสต์สายพันธุ์ montrachet ใช้ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ต่ำกว่าหน่วยการทดลองอื่นแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) โดยสายพันธุ์ burgundy และ bayanus มีความสามารถในการใช้น้ำตาลไม่แตกต่างกันทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (ตารางที่ ค.6) แนวโน้มหลังจากวันที่ 3 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ลดลงทุกหน่วยการทดลอง โดยในวันที่ 6 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ลดลง 15 - 15.6 องศาบริกซ์ โดยหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) กับร้อยละ 0.6 ความสามารถในการใช้ของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดของเชื้อแต่ละสายพันธุ์ไม่แตกต่างกันทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) วันที่ 9 ถึง 12 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดลดลงเหลือ 10 - 12.6 องศาบริกซ์ ซึ่งที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นและสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกัน ไม่มีผลต่อการลดลงของปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) วันที่ 15 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ลดลงเหลือ 8.3 - 8.9 องศาบริกซ์ โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) ยีสต์สายพันธุ์ montrachet มีความสามารถในการลดปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด แตกต่างจากสายพันธุ์อื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (ตารางที่ ค.5) วันที่ 18 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเหลือ 7.8 - 8 องศาบริกซ์ กรดทั้งหมดเริ่มต้นและยีสต์แต่ละสายพันธุ์ ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) เมื่อสิ้นสุดการหมักในวันที่ 21 มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเหลือ 7.1 - 7.5 องศาบริกซ์ โดยหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 เชื้อยีสต์สายพันธุ์ bayanus มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด ต่ำกว่าหน่วยทดลองอื่นแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) ( ตารางที่ ค.4 และ ค.5 ) ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดค่อยๆลดลงในแต่ละหน่วยทดลอง (ตารางที่ ค.6) เพราะปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นและสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันมีผลต่อการลดลงของปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด การลดลงของปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด เนื่องจากยีสต์ใช้ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดซึ่งส่วนใหญ่เป็นน้ำตาลเป็นแหล่งพลังงานในกระบวนการหมักเพื่อผลิตแอลกอฮอล์ (Berry, Russell and Stewart; 1987)

ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดในช่วงบ่มตั้งแต่วันที่ 28 เหลืออยู่ 7.1 - 7.5 องศาบริกซ์ การเปลี่ยนแปลงในช่วงบ่มมีเล็กน้อย โดยหน่วยการทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สายพันธุ์ bayanus สามารถใช้ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดมากกว่าหน่วยการทดลองอื่นแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (ตารางที่ ค.6) วันที่ 35 - 56 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเหลือ 6.9 - 7.7 องศาบริกซ์ โดยน้ำหมักที่มีปริมาณกรดทั้งหมด

เริ่มต้นร้อยละ 0.5 มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดแตกต่างจากน้ำหมักที่มีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) แต่สายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีผลต่อกรดลงของปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) วันที่ 63 มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด 7.5 - 7.7 องศาบริกซ์ โดยหน่วยทดลองที่มีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สายพันธุ์ *burgundy* มีความแตกต่างในการใช้ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดมากกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (ตารางที่ ค.4 และ ค.5) วันที่ 70 มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด 7.4 - 7.6 องศาบริกซ์ โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 มีความแตกต่างจากร้อยละ 0.6 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) แต่สายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีผลต่อปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด วันที่ 77 มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด 7.4 - 7.6 องศาบริกซ์ ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นที่ต่างกันและสายพันธุ์ยีสต์ไม่มีความแตกต่างทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) เมื่อสิ้นสุดการบ่มวันที่ 84 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดมี 7.4 - 7.6 องศาบริกซ์ โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้น ร้อยละ 0.6 มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดต่ำกว่าปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 แยกต่างอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) แต่สายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีความแตกต่างทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (ตารางที่ ค.4 - ค.5)

ช่วงการบ่มปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเปลี่ยนแปลงเล็กน้อยเกือบจะคงที่ ในช่วงการบ่มสายพันธุ์ยีสต์ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทางสถิติ (ตารางที่ ค.5) เพราะยีสต์หลงเหลืออยู่ปริมาณน้อยมากที่จะทำให้ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดที่มีอยู่ไม่มากนักเปลี่ยนแปลง ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองของคาร์นิ นางแลและคณะ (2538) รายงานว่าในการทำไวน์มะเขือเทศเพื่อศึกษาการเปลี่ยนแปลงคุณภาพของไวน์มะเขือเทศในระหว่างการหมักและบ่มพบว่า ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดลดลง ขณะที่แอลกอฮอล์เพิ่มขึ้นระหว่างการบ่ม ปริมาณแอลกอฮอล์มีแนวโน้มลดลงขณะที่น้ำตาลมีแนวโน้มลดลงเล็กน้อย

เมื่อพิจารณาถึงความแตกต่างของปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมักเริ่มต้นที่แตกต่างกันพบว่า ปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมักเริ่มต้นที่ต่างกันมีผลต่อความแตกต่างของปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดตลอดช่วงการหมักและบ่ม โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 จะเหลือปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดน้อยกว่าร้อยละ 0.5 เนื่องจากยีสต์เจริญเติบโตได้ในน้ำหมักที่มีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ได้ดีกว่าจึงทำให้ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเหลืออยู่ในปริมาณน้อยกว่าในน้ำหมักที่มีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5

จากการศึกษาถึงชนิดของสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันในการหมักไวน์น้ำผึ้งผสมมะเขือเทศพบว่า มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด โดยยีสต์แต่ละสายพันธุ์มีความสามารถในการใช้น้ำตาลต่างกัน (Amerine, Berg and Cruess; 1972) ในช่วงแรกของการหมักพบว่า สายพันธุ์ *burgundy* และ *bayanus* มีความสามารถในการใช้น้ำตาลได้ดีกว่า สายพันธุ์ *montrachet*

แต่เมื่อหลังจากบ่มสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกัน ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด

ความสัมพันธ์ของปริมาณแอลกอฮอล์และปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด จากรูปที่ 4.3 แสดงถึงความสัมพันธ์ของปริมาณแอลกอฮอล์ที่เกิดขึ้นในระหว่างการหมักและบ่ม กับปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด เมื่อหาค่าความสัมพันธ์แบบ regression ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 โดยได้ความสัมพันธ์ดังสมการ

$$y = 0.5383x + 2.7949$$

เมื่อ  $y$  หมายถึง ปริมาณแอลกอฮอล์

$x$  หมายถึง ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดที่ยีสต์ใช้ไป

ในระหว่างการหมักปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดมีค่าลดลงในขณะที่แอลกอฮอล์จะเพิ่มขึ้น จากความสัมพันธ์ดังกล่าว ค่า  $R^2 = 0.874$  แสดงว่าจากการศึกษาการเปลี่ยนแปลงของแอลกอฮอล์และปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด แตกต่างจากความน่าจะเป็นเล็กน้อย แต่อย่างไรก็ตามจากความสัมพันธ์ดังกล่าว สามารถใช้คาดการณ์ปริมาณแอลกอฮอล์ที่เกิดขึ้นเมื่อวัดปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดได้จากสมการดังกล่าวข้างต้น ซึ่งสามารถใช้ควบคุมการผลิตไวน์น้ำผึ้งผสมมะเขือได้

ในการหมักยีสต์ใช้น้ำตาลเป็นแหล่งคาร์บอนเพื่อผลิตแอลกอฮอล์ นอกจากแอลกอฮอล์แล้ว ยีสต์จะสร้างกรดอินทรีย์ต่างๆออกมาละลายอยู่ในน้ำหมัก ในงานวิจัยนี้ น้ำหมักเริ่มต้นมีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้น (คิดในรูปกรดซิตริก) ร้อยละ 0.5 และร้อยละ 0.6 พบว่าเมื่อเริ่มต้นหมัก 3 วัน มีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นเพิ่มขึ้นร้อยละ 0.62 - 0.73 (รูปที่ 4.4 และตารางที่ ค.9) โดยหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 เชื้อยีสต์สายพันธุ์ *montrachet* มีปริมาณกรดทั้งหมดต่ำกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (ตารางที่ ค.7 และ ค.8) วันที่ 6 ถึง 9 ของการหมัก ปริมาณกรดทั้งหมดอยู่ระหว่างร้อยละ 0.68 - 0.75 โดยหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 เชื้อยีสต์สายพันธุ์ *montrachet* มีปริมาณกรดทั้งหมดต่ำกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) ซึ่งยีสต์สายพันธุ์ *burgundy* และ *bayanus* มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงกรดทั้งหมดเท่ากัน วันที่ 12 ปริมาณกรดทั้งหมดสูงที่สุดคือร้อยละ 0.72 - 0.79 โดยยีสต์สายพันธุ์ *bayanus* มีปริมาณกรดทั้งหมดสูงกว่าสายพันธุ์อื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) ในวันที่ 15 มีปริมาณกรดทั้งหมดร้อยละ 0.72 - 0.77 โดยหน่วยการทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดร้อยละ 0.6 เชื้อยีสต์สายพันธุ์ *bayanus* มีปริมาณกรด ทั้งหมดสูงกว่าหน่วยการทดลองอื่นแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) วันที่ 18 จนถึงสิ้นสุดการหมักในวันที่ 21 มีปริมาณกรดทั้งหมดลดลงเล็กน้อยคือ ร้อยละ 0.69 - 0.77 โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 มีปริมาณกรดทั้งหมดสูงกว่าปริมาณทั้งหมดร้อยละ 0.5 แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ



( $p \leq 0.05$ ) สายพันธุ์ของยีสต์ที่ต่างกันไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมด ปริมาณกรดทั้งหมดในช่วงบ่มวันที่ 28 มีปริมาณกรดทั้งหมดร้อยละ 0.69 - 0.74 ซึ่งมีปริมาณกรดก่อนข้างคองที่หลังจากสิ้นสุดการหมัก โดยที่น้ำหมักที่มีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 มีปริมาณกรดทั้งหมดสูงกว่าร้อยละ 0.5 แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) สายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมด วันที่ 35 ปริมาณกรดทั้งหมดเพิ่มขึ้นเล็กน้อยคือร้อยละ 0.73 - 0.75 ปริมาณกรดทั้งหมดและสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีผลต่อปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) วันที่ 42 มีปริมาณกรดทั้งหมดก่อนข้างคองที่คือร้อยละ 0.71 - 0.76 ยีสต์สายพันธุ์ bayanus มีปริมาณกรดทั้งหมดสูงกว่าสายพันธุ์อื่น แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) สายพันธุ์ montrachet และ burgundy ที่มีปริมาณกรดทั้งหมดเท่ากัน ปริมาณปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมดทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) วันที่ 49 ถึง 56 ปริมาณกรดทั้งหมดแทบจะไม่มีเปลี่ยนแปลง คือร้อยละ 0.68 - 0.76 โดยหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สายพันธุ์ bayanus มีปริมาณกรดทั้งหมดสูงกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) หลังจากวันที่ 56 คือวันที่ 63 ถึง 84 ซึ่งสิ้นสุดการหมักมีปริมาณกรดทั้งหมดก่อนข้างคองที่ร้อยละ 0.69 - 0.76 โดยหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 เชื้อยีสต์สายพันธุ์ montrachet มีปริมาณกรดทั้งหมดสูงกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) ปริมาณกรดทั้งหมดช่วงการหมักและการบ่ม มีการเปลี่ยนแปลง (ตารางที่ ค.7, ค.8 และ ค.9) เพราะยีสต์แต่ละสายพันธุ์สามารถสร้างกรดได้ต่างกัน (Amerime, Berg and Cruess; 1972) ซึ่งกรดที่สร้างขึ้นเป็นกรดอินทรีย์ที่มีทั้งกรดไม่ระเหยและกรดระเหย สำหรับเชื้อยีสต์ทุกสายพันธุ์ปริมาณกรดทั้งหมดในช่วงกลางของการหมัก มีปริมาณสูงกว่าในระยะที่หมักสมบูรณ์แล้วเล็กน้อย โดยปกติยีสต์ที่อยู่ในระยะกำลังเจริญจะสร้างกรดออกมาปริมาณมาก ได้แก่ กรดแลกติก กรดมาลิก กรดซิติริก กรดฟอรั่มิก และกรดซัคซินิก (Amerime, Berg and Cruess; 1972)

เมื่อพิจารณาถึงความแตกต่างของปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมักเริ่มต้นที่แตกต่างกันพบว่า มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของกรดทั้งหมด เนื่องจากยีสต์เริ่มสร้างกรดตั้งแต่ช่วงแรกของการหมักมีผลทำให้ปริมาณกรดทั้งหมดเพิ่มขึ้นโดยจะเพิ่มขึ้นประมาณร้อยละ 0.1 - 0.3 (ตารางที่ ค.7 และ ค.8) จากการศึกษาของมณัญญา สมบูรณ์ทรัพย์ (2537) พบว่าในการผลิตไวน์น้ำผึ้งผลไม้ เมื่อสิ้นสุดการหมักยีสต์ทุกสายพันธุ์จะสร้างกรดต่างๆ เพิ่มขึ้นประมาณ 1 เท่าตัว ต่างจากในงานวิจัยนี้คือ ในงานวิจัยมีการกำหนดปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 และ 0.6 ซึ่งโดยปกติปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นที่เหมาะสมในการเตรียมน้ำหมักไวน์ คือ ร้อยละ 0.5 - 0.7 (ปราโมทย์ ชรรมรัตน์, 2532) จากการศึกษาของมณัญญา สมบูรณ์ทรัพย์ (2537) ในน้ำหมักเริ่มต้นของไวน์น้ำผึ้งผลไม้ไม่มีปริมาณกรดทั้งหมด (คิดในรูปกรดซิติริก) ร้อยละ 0.23 ซึ่งไม่มีการปรับปริมาณกรดทั้งหมด

เริ่มต้น แต่เมื่อสิ้นสุดการหมักมีปริมาณกรดทั้งหมดร้อยละ 0.53 - 0.57 จากการศึกษาถึงชนิดของสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันในการหมักไวน์น้ำผึ้งผสมมะเขือเทศพบว่า มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดทั้งหมด (ตารางที่ 4.7 - 4.8) สามารถอธิบายได้ด้วยเหตุผลเดียวกันคือ ยีสต์สามารถสร้างกรดได้ในปริมาณต่างกัน

กรดมาติกเป็นกรดอินทรีย์อีกชนิดหนึ่งที่มีอยู่ในผลมะเขือเทศในปริมาณร้อยละ 0.14 (ทวีพร อุยจักร, 2530) กรดนี้ถ้ามีในปริมาณสูงจะให้กลิ่นไม่ดีกับไวน์ (Rankine, 1989) Romano and Suzzi (1993) ศึกษายีสต์สปีชีส์ *Zygosaccharomyces* โดยสังเกตว่า *Zygosaccharomyces bailii* ใช้กรดมาติกได้ดีสามารถอยู่ได้ที่มีไฮโดรเจนซัลไฟด์ และกรดอะซิติกต่ำ คุณสมบัติในการตกตะกอนสูงสามารถนำมาใช้ในการลดกรดมาติกในไวน์ นอกจากนี้ยีสต์สายพันธุ์ต่างๆ จะมีผลต่อปริมาณกรดแล้ว แบคทีเรียพวก *Lactobacillus* และ *Leuconostoc* ที่มีอยู่ในไวน์สามารถใช้กรดมาติกเกิดกรดแลกติก โดยผ่านขบวนการหมักแบบมาโต-แลกติกและทำให้ปริมาณกรดแลกติกลดลงได้

กรดอินทรีย์ที่ยีสต์สามารถผลิตได้ขณะหมักจะมีทั้งกรดระเหย และกรดไม่ระเหย ซึ่งกรดระเหยจะมีความสำคัญต่อคุณภาพของไวน์โดยปริมาณกรดระเหย ที่วิเคราะห์ได้หลังจากทำการหมักได้ 3 วัน มีปริมาณกรดระเหยเกิดขึ้น ร้อยละ 0.03 - 0.06 โดยหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สายพันธุ์ *montrachet* มีปริมาณกรดระเหยสูงกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) (รูปที่ 4.5 และตารางที่ ค.10-ค.11) รองลงมาคือสายพันธุ์ *burgundy* และ *bayanus* ตามลำดับ วันที่ 6 ปริมาณกรดระเหยสูงร้อยละ 0.04 - 0.06 โดยหน่วยทดลองที่มีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 เชื้อยีสต์สายพันธุ์ *montrachet* มีปริมาณกรดระเหยสูงกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) สายพันธุ์ *burgundy* และ *bayanus* มีความสามารถในการสร้างกรดระเหยเท่ากัน วันที่ 9 ถึง 15 ปริมาณกรดระเหยเพิ่มขึ้นอีกเล็กน้อยคือ ร้อยละ 0.05 - 0.07 โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 มีต่อการสร้างกรดระเหยมากกว่าที่ร้อยละ 0.5 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (ตารางที่ ค.10) แต่สายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีความแตกต่างทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (ตารางที่ ค.10) วันที่ 18 กรดระเหยลดลงเล็กน้อยคือมีปริมาณร้อยละ 0.04 - 0.05 โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นและสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีความแตกต่างทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) เมื่อสิ้นสุดการหมักในวันที่ 21 กรดระเหยมีปริมาณเกือบคงที่คือร้อยละ 0.03 - 0.05 ซึ่งยีสต์สายพันธุ์ *montrachet* มีความสามารถในการสร้างกรดระเหยสูงกว่าสายพันธุ์อื่นอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) รองลงมาคือ สายพันธุ์ *burgundy* และ *bayanus* ตามลำดับ ตลอดช่วงการหมักหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สายพันธุ์ *montrachet* สามารถสร้างกรดระเหยได้สูงกว่าหน่วยการทดลองอื่น (รูปที่ 4.6 และตารางที่ ค.10,ค.11และค.12)

ตลอดช่วงการบ่มในวันที่ 28 ถึง 84 เมื่อสิ้นสุดการบ่มปริมาณกรดอะซิติกมีร้อยละ 0.025 - 0.05 ยีสต์สายพันธุ์ *montrachet* มีความสามารถในการสร้างกรดอะซิติกสูงกว่าสายพันธุ์อื่นอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) โดยสายพันธุ์ *burgundy* และ *bayanus* มีความสามารถในการสร้างกรดอะซิติกรองลงมาตามลำดับ ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นไม่มีผลต่อการเพิ่มของกรดอะซิติกทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (รูปที่ 4.5 และตารางที่ ค.10,ค.11) ปริมาณกรดอะซิติกในช่วงบ่มในแต่ละวันมีความเปลี่ยนแปลงน้อยมาก ซึ่งต่างกับช่วงหมักที่กรดอะซิติกสามารถสร้างขึ้นได้ตั้งแต่ช่วงแรกของการหมัก กรดอะซิติกเป็นผลพลอยได้ของยีสต์เมื่อเกิดการหมัก ส่วนใหญ่กรดอะซิติกที่สร้างขึ้นเป็นกรดอะซิติกซึ่งในไวน์ไม่ควรเกิน 1.4 กรัม/ลิตร (Magalith, 1981) จากการทดลองในวันที่ 12 ของการหมักยีสต์สามารถสร้างกรดอะซิติกได้สูงสุดร้อยละ 0.06 - 0.07 ซึ่งต่ำกว่ามาตรฐานที่กำหนดไว้มาก ยีสต์สามารถสร้างกรดอะซิติกได้แตกต่างกันขึ้นอยู่กับสายพันธุ์ ยีสต์พวก *Hansenula anomala*, *Hansenuspora guilhermondii* และ สปีชีส์ของ *Brettanomyces* สร้างกรดอะซิติกสูงกว่ายีสต์ *Saccharomyces cerevisiae* ที่สามารถสร้างกรดอะซิติก 0.1 - 0.8 กรัม/ลิตร (Shimazu and Watanabe, 1981) เมื่อพิจารณาถึงความแตกต่างของปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมักเริ่มต้นที่แตกต่างกันพบว่า ที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สามารถสร้างกรดอะซิติกได้สูงกว่าร้อยละ 0.5 แสดงว่าในขณะที่หมักยีสต์สามารถเจริญเติบโตได้ดีกว่า จำนวนยีสต์ที่มากกว่าย่อมสามารถสร้างกรดได้ในปริมาณสูง ในขณะที่บ่มกรดอะซิติกสามารถถูกออกซิไดส์โดยเชื้อแบคทีเรีย *Acetobacter* เป็นกรดอะซิติก (Vine, 1991; Reed and Nagodawithana, 1991) นอกจากเชื้อแบคทีเรีย *Acetobacter* แล้ว *Gluconobacter oxydans* สามารถสร้างกรดอะซิติกได้เช่นเดียวกัน (Drysedale and Fleet, 1988) ในงานวิจัยนี้ขณะบ่มปริมาณกรดอะซิติกมีการเปลี่ยนแปลงน้อยมากสามารถชี้ให้เห็นได้ว่าไวน์มีการปนเปื้อนจากแบคทีเรียน้อย

เมื่อศึกษาถึงสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันในการหมักไวน์น้ำผึ้งผสมมะเขือพบว่า ยีสต์สายพันธุ์ *montrachet* สามารถสร้างกรดอะซิติกได้สูงกว่า *burgundy* และ *bayanus* ตามลำดับในขณะที่หมักและบ่ม โดยปกติคุณภาพไวน์ขึ้นอยู่กับ 3 ขั้นตอน คือ ขั้นที่หนึ่งการปนเปื้อนของผลไม้ก่อนนำมาทำน้ำหมัก ขั้นที่สองความสามารถในการเจริญเติบโตของเชื้อระหว่างหมัก ขั้นที่สามการเจริญเติบโตของเชื้อระหว่างการบ่ม (Drysedale and Fleet, 1988, 1989) การปนเปื้อนในผลไม้เชื้อแบคทีเรียสามารถเจริญเติบโตได้ตั้งแต่ช่วงแรกของการหมักโดยจะไปรบกวนการเจริญเติบโตของยีสต์ในระหว่างการหมัก และเป็นสาเหตุให้เกิดการหยุดหมัก (Drysedale and Fleet, 1989) นอกจากนี้กรดอะซิติกที่เกิดขึ้นมีผลต่อคุณภาพของไวน์ทางประสาทสัมผัส เพราะเป็นสารที่มีกลิ่นแรง เชื้อยีสต์ *Saccharomyces cerevisiae* สามารถสร้างกรดอะซิติกได้ในสภาพที่เป็นค้าง ในงานวิจัยน้ำหมักมีสภาพเป็นกรด ยีสต์สามารถสร้างกรดอะซิติกได้เช่นกัน (Amerine and Ough, 1974) ส่วนปริมาณกรดไม่ระเหย เมื่อการหมักผ่านไป 3 วัน มีกรดไม่ระเหยเกิดขึ้นร้อยละ 0.5 - 0.6 โดย

หน่วยการทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สายพันธุ์ bayanus และ burgundy ให้ปริมาณกรดไม่ระเหยสูงกว่าหน่วยการทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (รูปที่ 4.6 และ ตารางที่ ค.13-ค.15) ในวันที่ 6 กรดไม่ระเหยเพิ่มขึ้นเล็กน้อยร้อยละ 0.6 - 0.68 โดยหน่วยการทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สายพันธุ์ bayanus และ burgundy ให้ปริมาณกรดไม่ระเหยสูงกว่าหน่วยการทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) วันที่ 9 กรดไม่ระเหยสูงขึ้นเล็กน้อยคือ ร้อยละ 0.6 - 0.7 โดยปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นและสายพันธุ์ยีสต์ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงกรดไม่ระเหยทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) วันที่ 12 กรดไม่ระเหยเพิ่มขึ้นเล็กน้อยคือร้อยละ 0.65 - 0.7 ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นต่างกันไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงกรดไม่ระเหยทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) ยีสต์สายพันธุ์ bayanus มีความสามารถในการสร้างกรดไม่ระเหยสูง แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) สายพันธุ์ burgundy และ Montrachet ตามลำดับ ในวันที่ 15 ถึง 18 ปริมาณกรดไม่ระเหยค่อนข้างคงที่คือร้อยละ 0.65 - 0.75 โดยปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นและสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของกรดไม่ระเหยทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) เมื่อสิ้นสุดการหมักในวันที่ 21 กรดไม่ระเหยค่อนข้างคงที่ร้อยละ 0.6 - 0.7 ที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ปริมาณกรดไม่ระเหยมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) สายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดไม่ระเหยทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (ตารางที่ ค.13 , ค.14) ช่วงการหมักที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 มีปริมาณกรดไม่ระเหยสูงกว่าร้อยละ 0.5 (ตารางที่ 4.15) ยีสต์สายพันธุ์ burgundy และ bayanus มีความสามารถในการสร้างกรดไม่ระเหยสูงไม่แตกต่างกัน สายพันธุ์ Montrachet สร้างกรดไม่ระเขยน้อยที่สุดในช่วงแรกของการหมัก ช่วงกลางของการหมักยีสต์สายพันธุ์ burgundy สร้างกรดไม่ระเหยสูงที่สุด รองลงมาคือ burgundy และ Montrachet ตามลำดับ (ตารางที่ ค.14)

ช่วงบ่มในวันที่ 28 กรดไม่ระเหยมีการเปลี่ยนแปลงน้อยมากเกือบคงที่คือ มีปริมาณร้อยละ 0.6 - 0.7 (รูปที่ 4.6 และตารางที่ ค.15) โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 มีปริมาณกรดไม่ระเหยสูงกว่าที่ร้อยละ 0.5 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (ตารางที่ ค.13) สายพันธุ์ยีสต์ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงกรดไม่ระเหยทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (ตารางที่ ค.14) วันที่ 35 ถึง 42 มีปริมาณกรดไม่ระเขยร้อยละ 0.6 - 0.7 โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นและสายพันธุ์ยีสต์ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงกรดไม่ระเหยทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) ตั้งแต่วันที่ 49 มีปริมาณกรดไม่ระเหยแทบจะไม่มีเปลี่ยนแปลงคือร้อยละ 0.6 - 0.7 โดยหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สายพันธุ์ bayanus มีปริมาณกรดไม่ระเหยสูงกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (ตารางที่ ค.13 - ค.14) รองลงมาคือสายพันธุ์ burgundy และ Montrachet ตามลำดับ วันที่ 54 จนถึงสิ้นสุดการบ่มในวันที่ 84 มีปริมาณกรดไม่ระเหยเกือบคงที่คือ ร้อยละ 0.6 - 0.75 โดยหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สายพันธุ์ bayanus มีปริมาณ

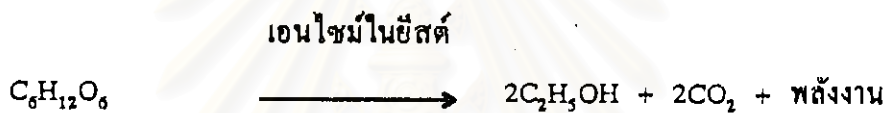
กรดไม่ระเหยสูงกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) สายพันธุ์ burgundy และ montrachet มีความสามารถในการสร้างกรดไม่ระเหยเท่ากัน (ตารางที่ ค.14) กรดไม่ระเหยช่วงหมักแตกต่างจากช่วงบ่มเพราะ เชื้อยีสต์สามารถสร้างกรดไม่ระเหยตั้งแต่ช่วงแรกของการหมัก ปริมาณสูงขึ้นเรื่อยๆ มีปริมาณสูงสุดในช่วงเกือบสิ้นสุดการหมัก หลังจากนั้นปริมาณกรดมีการเปลี่ยนแปลงน้อย กรดไม่ระเหยส่วนใหญ่เป็นกรดอินทรีย์ ซึ่งเกิดจากการเมตาบอลิซึมของยีสต์ (Amerine, Berg and Cruess; 1972) ยีสต์สามารถสร้างกรดมาติก แลกติก และซิทริก กรดซิทริก และมาติกยีสต์สามารถดึงกลับเข้าไปใช้ในเซลล์ (Berry, Russell and Stewart; 1987.)

เมื่อพิจารณาถึงความแตกต่างของปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมักเริ่มต้นที่แตกต่างกันพบว่า มีผลต่อกรดไม่ระเหย เพราะปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมักเริ่มต้น เป็นปฏิสัมพันธ์โดยตรงกับ กรดไม่ระเหย โดยส่วนใหญ่กรดไม่ระเหยเป็นองค์ประกอบของปริมาณกรดทั้งหมด ดังนั้นเมื่อ ปริมาณกรดทั้งหมดเพิ่มขึ้นกรดไม่ระเหยจึงเพิ่มขึ้นด้วย (รูปที่ 4.4, 4.6 และตารางที่ ค.9,ค.15) โดยทั่วไปเมื่อสิ้นสุดการหมักกรดซิทริกจะเพิ่มขึ้นถึงร้อยละ 40 โดยจะเป็นปฏิสัมพันธ์โดยตรงกับ ปริมาณน้ำตาล (Amerine, Berg and Cruess; 1972) ซึ่งสอดคล้องกับผลการทดลองซึ่งปริมาณกรด ทั้งหมด (คิดในรูปกรดซิทริก) ในช่วงหมักโดยเฉลี่ยอยู่ระหว่างร้อยละ 0.5-0.7 เมื่อคำนวณแล้วจะ ได้ค่าประมาณร้อยละ 40 สอดคล้องกับผลการทดลองของ Querol, Jimenez และ Huerta (1990) ศึกษาจุลินทรีย์และปัจจัยต่างๆในระหว่างการหมักไวน์องุ่นใน 2 ฤดูกาล พบว่าเชื้อยีสต์มีผลต่อกรด มาติก และกรดแลกติกในแต่ละช่วงของการหมัก ทำให้ปริมาณกรดมีการเปลี่ยนแปลงตลอด เวลาโดยที่ *Hanseniaspora uvarum*, *Kloeckera javanica* และ *Saccharomyces cerevisiae* เป็นยีสต์ที่ พบในน้ำหมักมีจำนวนร้อยละ 12.3, 9.4, 62.5 ตามลำดับ ระหว่างการหมัก *S. cerevisiae* มีจำนวน ร้อยละ 85.7 ของเซลล์ยีสต์ทั้งหมดจนถึงสิ้นสุดการหมัก การเกิดกรดซิทริกโดยการทำงานของยีสต์ เป็นปฏิกิริยาโดยตรงของยีสต์ที่มีต่อน้ำตาล (Amerine, Berg and Cruess; 1972)

ในงานวิจัยนี้ใช้น้ำผึ้งในการปรับปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดแทนซูโครส ซึ่ง ในน้ำผึ้งจะประกอบด้วยน้ำตาลกลูโคสและฟรุกโตสเป็นส่วนใหญ่ ดังนั้นในน้ำหมักเริ่มต้นน้ำตาล ส่วนใหญ่จึงประกอบด้วยกลูโคสและฟรุกโตสที่ยีสต์สามารถนำไปใช้ได้เลย โดยไม่ต้องย่อย สลายก่อนเหมือนซูโครส ซึ่งในการวิเคราะห์น้ำตาลรีดิวซ์ (คิดในรูปกลูโคส) ซึ่งเป็นน้ำตาล ประเภทโมโนแซคคาไรด์ในน้ำหมักเริ่มต้นมีปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ 189-198 กรัม / ลิตร ( ตารางที่ ค.18) เมื่อใช้ยีสต์ 3 พันธุ์ คือ *S. cerevisiae* สายพันธุ์ montrachet ,burgundy และ bayanus ที่มี ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 และ 0.6 ในน้ำหมักพบว่า น้ำตาลรีดิวซ์ลดลงเหลือ 7-10 กรัม/ ลิตร (ตารางที่ค.18) เมื่อสิ้นสุดการหมักในวันที่ 21 โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมัก เริ่มต้น และสายพันธุ์ยีสต์ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (รูปที่ 4.7 และตารางที่ค.16 และ ค.17) เมื่อเริ่มต้นบ่มจนถึงสิ้นสุดการบ่มในวันที่ 81 มีน้ำตาลรีดิวซ์ 3-5 กรัม / ลิตร (ตารางที่ค.18)

ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้น และสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงน้ำตาลรีดิวซ์ทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (ตารางที่ ค.16, ค.17) ปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ลดลงมากในช่วงการหมักและมีปริมาณค่อนข้างคงที่ในช่วงบ่ม

เมื่อพิจารณาถึงความแตกต่างของปริมาณกรดทั้งหมดในนี้ว่า ยีสต์สามารถใช้น้ำตาลรีดิวซ์ที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นใกล้เคียงกัน (ตารางที่ ค.16) และยีสต์แต่ละสายพันธุ์ไม่มีความแตกต่างในการใช้น้ำตาลรีดิวซ์ โดยสายพันธุ์ *montrachet burgundy* และ *bayanus* สามารถใช้น้ำตาลกลูโคสตั้งแต่เริ่มต้นหมักในวันที่ 0 จนถึงสิ้นสุดการหมักในวันที่ 21 มีปริมาณ 183.94, 184.6 และ 186.14 กรัม/ลิตร ตามลำดับ (ตารางที่ ค.17) ปริมาณแอลกอฮอล์ที่ได้จากกระบวนการหมักร้อยละ 10, 10 และ 9.87 ตามลำดับ (ตารางที่ ค.3) จากทฤษฎีในกระบวนการหมัก ยีสต์เปลี่ยนน้ำตาลให้เป็นแอลกอฮอล์โดยผ่าน Embden-Meyerhof-pasnas pathway ซึ่งมีปฏิกิริยาดังนี้



ตามทฤษฎีจะได้เอทานอลประมาณ 51.1% และคาร์บอนไดออกไซด์ 48.9% โดยน้ำหนัก ในทางปฏิบัติจะได้แอลกอฮอล์ประมาณ 48% และมีสารอื่นปนมาด้วย (Amerine and Singleton, 1972) เมื่อคำนวณตามทฤษฎีจะได้ปริมาณแอลกอฮอล์ร้อยละ 11.91, 11.95 และ 12.05 ตามลำดับ ค่าที่ได้จากการทดลองน้อยกว่าในทฤษฎี เพราะแอลกอฮอล์ที่สูญเสียอาจเกิดจากการระเหย หรือการเก็บตัวอย่าง นอกจากนี้ช่วงเวลาในการหมักยังมีผลต่อการใช้น้ำตาลโดย Amerine and Kunkee (1968) รายงานว่าในช่วงแรกของการหมักน้ำตาลมีความสำคัญมากกว่าช่วงท้ายของการหมัก สายพันธุ์ยีสต์มีความสำคัญเล็กน้อย ปริมาณน้ำตาลเริ่มต้นที่เหมาะสมต่อการหมักไวน์ผลไม้ประมาณ 200 กรัม/ลิตร (Rankine, 1989) ซึ่งใกล้เคียงกับปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ที่วิเคราะห์ได้จากงานวิจัยคือ 190-197 กรัม/ลิตร

นอกจากน้ำตาลโมโนแซคาไรด์ที่ยีสต์สามารถนำไปใช้ได้ น้ำตาลซูโครสยีสต์สามารถนำไปใช้ได้ โดยทั่วไปในการผลิตไวน์องุ่นจะที่ไม่มีการเติมน้ำตาลลงในน้ำหมัก แต่หากเป็นไวน์ผลไม้ชนิดอื่นจะมีการเติมน้ำตาลทราย (ซูโครส) ลงในน้ำหมัก เพื่อปรับปริมาณน้ำตาลให้ได้ตามต้องการ ในน้ำผึ้งจะมีน้ำตาลกลูโคสและฟรุคโตสเป็นส่วนใหญ่ และซูโครสอยู่ปริมาณน้อยในการวิเคราะห์ปริมาณน้ำตาลซูโครสในน้ำหมักเริ่มต้นมีปริมาณ 30--33 กรัม/ลิตร (ตารางที่ ค.21) สอดคล้องกับปริมาณซูโครสที่มีอยู่ในน้ำหมักเริ่มต้นคือ 38 กรัม/ลิตร โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) และสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีผลต่อปริมาณซูโครสทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (รูปที่ 4.8 และตารางที่ ค.22) เมื่อสิ้นสุดการหมักวันที่ 21

ปริมาณน้ำตาลซูโครสลดลงเหลือ 0.6-0.8 กรัม/ลิตร โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 ยีสต์สายพันธุ์ *montracher* สามารถใช้น้ำตาลซูโครสได้มากกว่าหน่วยการทดลองอื่นแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (รูปที่ 4.8 และตารางที่ ค.19, ค.20) น้ำตาลซูโครสจัดเป็นน้ำตาลประเภทไดแซ็กคาไรด์ จากตารางที่ ค.17 และ ค.20 พบว่า ยีสต์สามารถใช้น้ำตาลโมเทกดูเดี่ยวได้ไม่แตกต่างกัน แต่ยีสต์สายพันธุ์ *montracher* มีความสามารถในการใช้น้ำตาลซูโครสได้ดีกว่าสายพันธุ์อื่น อาจเป็นไปได้ว่า ยีสต์สายพันธุ์ *montracher* สามารถย่อยสลายน้ำตาลซูโครสให้เป็นโมเทกดูเดี่ยวได้ดีกว่าสายพันธุ์อื่น ถึงแม้ว่าจะสามารถใช้น้ำตาลโมเทกดูเดี่ยวได้ใกล้เคียงกัน การวิเคราะห์น้ำตาลรีดิวิซ์ (ในรูปกลูโคส) ทำให้ทราบถึงปริมาณน้ำตาลโมเทกดูเดี่ยวในน้ำหมัก แต่การวิเคราะห์ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดในไวน์ซึ่งส่วนใหญ่คือน้ำตาล จะเป็นปริมาณน้ำตาลทั้งหมด จากตารางที่ ค.6 และ ค.18 จะเห็นว่า ปริมาณน้ำตาลทั้งหมดและน้ำตาลรีดิวิซ์จะคล้ายคลึงกัน ก็จะลดลงมากในช่วงหมักและค่อนข้างคงที่ในช่วงบ่ม มีบางหน่วยการทดลองที่แตกต่างจากหน่วยการทดลองอื่น อาจเป็นไปได้ว่า ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดในไวน์ยังมีสารอื่นละลายอยู่ ได้แก่ กรด โปรตีนและรงควัตถุ เป็นต้น แต่ความแตกต่างนั้นมีน้อยมาก

ในกระบวนการหมักจะมีสารต่างๆที่มีความสำคัญในด้าน กลิ่น รส และบอดี (body) ของไวน์ ซึ่ง การสร้างกลีเซอรอล ของยีสต์ 3 สายพันธุ์ คือ *montracher*, *burgundy* และ *bayanus* ที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 และ 0.6 พบว่า ในน้ำหมักเริ่มต้นมีกลีเซอรอลอยู่ร้อยละ 0.032 และ 0.038 ตามลำดับ (ตารางที่ ค.24) โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมักเริ่มต้นร้อยละ 0.6 มีกลีเซอรอลสูงกว่าที่ร้อยละ 0.5 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (รูปที่ 4.9 และตารางที่ ค.22) เมื่อสิ้นสุดการหมักในวันที่ 21 กลีเซอรอลเพิ่มขึ้นมีปริมาณร้อยละ 0.05 - 0.08 ยีสต์สายพันธุ์ *bayanus* มีความสามารถในการสร้างกลีเซอรอลสูงกว่าสายพันธุ์อื่น อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) รองลงมาคือสายพันธุ์ *burgundy* และ *montracher* ตามลำดับ (รูปที่ 4.9 และตารางที่ ค.23) ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นที่ต่างกันไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงกลีเซอรอลทางสถิติ (รูปที่ 4.19 และ ตารางที่ ค.24) ช่วงบ่มเดือนแรกในวันที่ 51 กลีเซอรอลลดลงเล็กน้อยคือร้อยละ 0.03 - 0.07 โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นและสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงกลีเซอรอลทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) บ่มเดือนที่ 2 ในวันที่ 81 กลีเซอรอลลดลงเล็กน้อย คือ ร้อยละ 0.02 - 0.05 โดยยีสต์สายพันธุ์ *bayanus* มีปริมาณกลีเซอรอลสูงกว่าสายพันธุ์อื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) รองลงมาคือสายพันธุ์ *burgundy* และ *montracher* ตามลำดับ โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงกลีเซอรอลทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (รูปที่ 4.19 และ ตารางที่ ค.22, ค.24) กลีเซอรอลยีสต์สร้างขึ้นในช่วงหมัก และลดลงเล็กน้อยในช่วงบ่ม กลีเซอรอลเป็นผลพลอยได้จากการหมักแอลกอฮอล์ ซึ่งผลิตได้โดยตรงจากแหล่งคาร์บอนคือ fructose - 6 - phosphate โดยผ่านปฏิกิริยารีดักชัน (Berry, Russell and Stewart; 1987)

เมื่อพิจารณาถึงปริมาณกรดในน้ำหมักเริ่มต้นที่ต่างกัน พบว่าไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลง กลีเซอรอล เนื่องจากยีสต์สามารถสร้างกลีเซอรอลได้ปริมาณใกล้เคียงกันในปริมาณกรดเริ่มต้นที่ ต่างกัน

การศึกษาสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันในไวน์น้ำผึ้งผสมมะเขือ พบว่ามีผลต่อการเปลี่ยนแปลง กลีเซอรอลโดยยีสต์แต่ละสายพันธุ์สามารถสร้างกลีเซอรอลในปริมาณต่างกัน นอกจากนี้เชื้อรา *Botrytis cinerea* สามารถสร้างกลีเซอรอลในไวน์ผลไม้หลายประเภทได้ในปริมาณสูง (Amerine, Berg and Cruess; 1972)

สำหรับเอสเทอร์ซึ่งยีสต์สามารถสร้างขึ้นในขณะหมัก พบว่าในน้ำหมักเริ่มต้นเมื่อตรวจ สอบด้วยวิธีทางเคมีแล้วไม่พบเอสเทอร์ แต่เมื่อสิ้นสุดการหมักพบว่า มีเอสเทอร์ประมาณ 23 - 26 มก./ลิตร (ตารางที่ ก.27) โดยที่อิทธิพลร่วมระหว่างปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นและสายพันธุ์ยีสต์ ที่ต่างกัน ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงเอสเทอร์ทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (รูปที่ 4.10 และตารางที่ ก.25, ก.26) ช่วงบ่มวันที่ 51 เอสเทอร์เพิ่มขึ้น 38 - 40 มก./ลิตร โดยยีสต์สายพันธุ์ burgundy มีปริมาณ เอสเทอร์สูง กว่าสายพันธุ์อื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นไม่มี ผลต่อการเปลี่ยนแปลงเอสเทอร์ทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) เมื่อสิ้นสุดการบ่มวันที่ 81 เอสเทอร์เพิ่ม สูงขึ้นเป็น 40 - 44 มก./ลิตร โดยยีสต์สายพันธุ์ burgundy และ bayanus สร้างเอสเทอร์ได้สูงกว่า montrachet อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (ตารางที่ ก.26) แต่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นไม่มีผลต่อ การเปลี่ยนแปลงเอสเทอร์ทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (ตารางที่ ก.25) เอสเทอร์เพิ่มขึ้นในขณะหมักและจะ เพิ่มขึ้นในขณะบ่ม ซึ่งเอสเทอร์เป็นสารที่มีมวลโมเลกุลสูง จะให้กลิ่นหอมกับไวน์ (Rehm and Reed, 1983)

เมื่อพิจารณาถึงปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมักเริ่มต้นที่ต่างกัน พบว่า ไม่มีผลต่อการ เปลี่ยนแปลงเอสเทอร์เนื่องจากยีสต์สามารถสร้างเอสเทอร์ในแต่ละปริมาณกรดที่แตกต่างกันได้ ใกล้เคียงกัน

ยีสต์แต่ละสายพันธุ์มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงเอสเทอร์ เพราะยีสต์แต่ละสายพันธุ์มีความ สามารถในการสร้างเอสเทอร์แตกต่างกัน ไม่เพียงแต่ความสามารถของยีสต์ที่สร้างเอสเทอร์ใน ขณะหมักเท่านั้น แต่ในช่วงบ่มเอสเทอร์เกิดจากปฏิกิริยาเอสเทอร์ฟิเคชัน โดยกรดซัคทริกจะถูก เอสเทอร์ไฟฟิเคชันอย่างช้าๆ นอกจากกรดซัคทริกแล้ว กรดแลกติกและกรดซัคซินิกสามารถเกิดสาร ประกอบเอสเทอร์อย่างรวดเร็ว โดยมียีสต์และแบคทีเรียเป็นตัวทำปฏิกิริยา (Amerine, Berg and Cruess; 1972)

ในระหว่างการหมักและบ่มไม่สามารถตรวจสอบอะเซททลดีไฮด์ด้วยวิธีทางเคมี อาจ เป็นไปได้ว่า อะเซททลดีไฮด์เป็นสารตัวกลางที่เกิดขึ้นเพียงเล็กน้อยซึ่งไม่ได้ถูก reduce โดย NADH และ alcohol dehydrogenase ไปเป็นแอลกอฮอล์ (Reed and Nagodawithana, 1991)



ไวน์น้ำผึ้งผสมมะเขือเทศที่ได้นำมาทดสอบประสาทสัมผัส จะเป็นองค์ประกอบในการพิจารณาให้คะแนนคุณภาพของไวน์ ในกระบวนการหมักจะมีการใส่โปแตสเซียมเมตาไบซัลไฟด์ (KMS) 150 ppm เมื่อสิ้นสุดการหมัก เพื่อฆ่าเชื้อที่ยังหลงเหลืออยู่จากการหมัก แต่ KMS มีผลต่อสีโดยจะทำให้สีแดงของไวน์จางลง (Amerine, Berg and Cruess; 1972) จึงได้ทำการทดลองเบื้องต้น โดยทดลองทั้งใส่และไม่ใส่โปแตสเซียมเมตาไบซัลไฟด์ จากการทดลองเมื่อส่งแก่ผู้พบว่า การทดลองของสีไม่แตกต่างกัน อาจเนื่องมาจากชนิดของรงควัตถุในผลมะเขือเทศเป็นปัจจัยสำคัญ

ในการประเมินค่าสี โดยใช้ค่า Hue ซึ่งเป็นการวัดค่าสีระบบหนึ่งซึ่งจะมีค่าตั้งแต่ 1 - 10 ซึ่งสีที่มีค่าน้อยจะมีสีอยู่ในโทนแดงม่วง เมื่อค่าเริ่มมากขึ้นก็จะเปลี่ยนไปอยู่ในโทนสีแดงเหลือง การวิเคราะห์ค่า Hue ของน้ำหมักเริ่มต้นวัดค่าได้ 1 - 1.4 โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 มีค่าสีมากกว่าที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (รูปที่ 4.11 และตารางที่ ค.28) เมื่อสิ้นสุดการหมักค่าสีเพิ่มขึ้นมีค่า 1.4 - 1.9 (ตารางที่ ค.30) โดยหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 ยีสต์สายพันธุ์ bayanus มีค่าสีสูงกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (รูปที่ 4.11 และตารางที่ ค.28 , ค.30) รองลงมาคือ burgundy และ montrachet มีค่าใกล้เคียงกัน ช่วงบ่มในวันที่ 51 ที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 มีค่าความเข้มสีมากกว่าที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) แต่สายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกันไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงค่าสีทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) เมื่อสิ้นสุดการบ่มความเข้มสีมีค่า 1.5 - 2.0 โดยหน่วยทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 ยีสต์สายพันธุ์ bayanus มีค่าสีมากกว่าหน่วยทดลองอื่นอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) รองลงมาคือ montrachet และ burgundy ตามลำดับค่าสีมีค่าเพิ่มขึ้นเมื่อสิ้นสุดการหมักจะค่อยๆ เพิ่มขึ้น ในช่วงหมัก สีในน้ำหมักเริ่มต้นจะเป็นสีแดงเข้มออกม่วง เมื่อสิ้นสุดการหมักสีของไวน์จะค่อยๆ จางลงเป็นสีแดงปานกลาง ช่วงบ่มไวน์จะมีสีแดงอ่อนออกน้ำตาล

ผลการทดลองของ Lee และ Wicker (1991) ที่ศึกษาแอนโทไซยานินที่ผิวของถินจีพบว่า มีแอนโทไซยานินประเภทไซยานิดิน-3-รูทีโนไซด์ (cyanidin-3-rutinoside), ไซยานิดิน-3-กลูโคไซด์ (cyanidin -3- glucoside) ซึ่งพบในมะเขือเทศ และ มัลวิดอิน -3- อะเซทิลเลอโคไซด์ (malvidin -3- acetylleucoside) โพลีเมอร์ของแอนโทไซยานินที่ปรากฏจะมีสีแดงออกน้ำตาล

ส่วนการวิเคราะห์แอนโทไซยานินในน้ำหมักเริ่มต้นมีปริมาณ 26 - 29 มก./ลิตร (รูปที่ 4.12 และตารางที่ ค.33) โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 มีปริมาณสูงกว่าปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (รูปที่ 4.12 และ ตารางที่ ค.31) เมื่อสิ้นสุดการหมักวันที่ 21 แอนโทไซยานินลดลงมีปริมาณ 8 - 14 มก./ลิตร ยีสต์สายพันธุ์

bayanus และ burgundy มีปริมาณแอนโธไซยานินสูงกว่าสายพันธุ์ Montrachet อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) (ตารางที่ ค.32) ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงแอนโธไซยานินทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) ช่วงบ่มเดือนที่ 1 วันที่ 51 แอนโธไซยานินลดลงเหลือ 3 - 5 มก./ลิตร โดยหน่วยการทดลองที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สายพันธุ์ Montrachet มีปริมาณแอนโธไซยานินสูงกว่าหน่วยทดลองอื่น อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) โดยมีสายพันธุ์ burgundy และ bayanus มีปริมาณแอนโธไซยานินใกล้เคียงกัน สิ้นสุดการบ่มเดือนที่ 2 ในวันที่ 81 แอนโธไซยานินลดลงเหลือ 0.2 - 0.4 มก./ลิตร โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้น และสายพันธุ์ยีสต์ที่ต่างกัน ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของแอนโธไซยานินทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) จากผลการทดลองแอนโธไซยานินลดลงเรื่อยๆ เมื่อสิ้นสุดการหมักและการบ่ม แอนโธไซยานินที่ลดลงไม่ได้หมดไป แต่เป็นไปได้ว่าแอนโธไซยานินเปลี่ยนรูปไป เป็นรูปแบบที่คงตัวกว่า ซึ่งสอดคล้องกับ Rommel, Healthball และ Wrolstad (1990) รายงานว่าไซยานิดิน-3-กลูโคไซด์เป็นรงควัตถุที่ไม่คงตัวมากที่สุด ดังนั้นจึงมีการเปลี่ยนรูปไปเป็นรูปแบบที่คงตัวกว่า

เมื่อพิจารณาถึงปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมักเริ่มต้นที่แตกต่างกัน พบว่ามีผลต่อการเปลี่ยนแปลงในบางช่วง ซึ่งปริมาณกรดทั้งหมดร้อยละ 0.6 สามารถให้ความคงตัวกับสีดีกว่าที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 เนื่องจากแอนโธไซยานิน สามารถคงตัวได้ดีในสภาพที่เป็นกรด (Amerine, Berg and Cruess; 1972)

สายพันธุ์ยีสต์ที่แตกต่างกันมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงแอนโธไซยานิน ในบางช่วงเอนไซม์จากเชื้อจุลินทรีย์มีผลทำให้แอนโธไซยานินลดลงซึ่งแอนโธไซยานินที่ลดลงเกิดจากปฏิกิริยาระหว่างเอนไซม์และแอนโธไซยานิน จากการทดลองของ Huang(1955) ได้ทดลองใช้เอนไซม์ anthocyanase จากเชื้อราที่ทำการทดลองของ cyanidin -3- glucosides เอนไซม์จะทำให้สีของแอนโธไซยานินเกิดสีน้ำตาล (browning) Robinson et.al.(1966) ตั้งเกดว่าปฏิกิริยา hydroxylation ของโมเลกุลรงควัตถุมีผลต่อความคงตัวของแอนโธไซยานินในไวน์ นอกจากนี้ฤทธิ์พลของยีสต์ยีสต์ กรดอะมิโน พีเอช มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงแอนโธไซยานิน (Skalski and Sistrunk, 1973)

ไวน์น้ำผึ้งผสมมะเขือ เมื่อผ่านการหมักและบ่มเสร็จสิ้นลง มีการทดสอบคุณภาพทางประสาทสัมผัสโดยแบบฟอร์มการให้คะแนนมาจาก Regency Institute ในประเทศออสเตรเลีย จากคะแนนของการทดสอบทางประสาทสัมผัส พบว่าไวน์น้ำผึ้งผสมมะเขือแต่ละหน่วยทดลองไม่มีความแตกต่างกันในทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) (ตารางที่ 4.3) โดยสีและความขุ่นใส ได้รับคะแนนเฉลี่ยระหว่าง 2.16 - 2.5 คะแนนจากคะแนนเต็ม 3 คะแนน แสดงว่าไวน์น้ำผึ้งผสมมะเขือที่ได้มีคุณภาพด้านสีและความขุ่นใสที่ค่อนข้างดี ในด้านกลิ่นได้คะแนนเฉลี่ยระหว่าง 5.44 - 6.25 คะแนน จากคะแนนเต็ม 7 คะแนน แสดงว่าไวน์ที่ได้มีกลิ่นที่ยอมรับได้คือมีกลิ่นหอมของน้ำผึ้งกับ

สารระเหยต่างๆ ที่ได้จากการบ่มรสชาติของไวน์น้ำผึ้งผสมมะเกี๋ยงได้รับคะแนนเฉลี่ย 6.88 - 7.5 คะแนน จากคะแนนเต็ม 10 คะแนน แสดงว่าไวน์น้ำผึ้งผสมมะเกี๋ยงทุกหน่วยการทดลองมีรสชาติที่กลมกล่อม ไวน์ที่ผลิตได้จัดเป็น dry wine เนื่องจากมีน้ำตาลรีดิวซ์ 0.3 - 0.5 กรัม/100 มล. (ตารางที่ค.18) ความกลมกล่อมแสดงถึงไวน์ที่มีความสมดุลในด้านปริมาณกรด แอลกอฮอล์และน้ำตาล นอกจากนี้ไวน์ที่ได้มี body ค่อนข้างน้อยเนื่องจาก น้ำมะเกี๋ยงเป็นผลไม้ที่มีรสเปรี้ยว จึงต้องมีการเจือจางด้วยน้ำมากเพื่อลดปริมาณกรดลง

ยีสต์แต่ละสายพันธุ์ไม่มีผลต่อความแตกต่างกันของไวน์น้ำผึ้งผสมมะเกี๋ยงทางด้านประสาทสัมผัส โดยสายพันธุ์ montrachet burgundy และ bayanus ได้คะแนนคุณภาพรวม 14.91, 15.16 และ 15.55 คะแนน จากคะแนนเต็ม 20 คะแนน ตามลำดับ (ตารางที่ 4.4)

เมื่อพิจารณาปริมาณกรดทั้งหมดในน้ำหมักเริ่มต้นพบว่าปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นที่ต่างกันมีผลต่อความแตกต่างกันในด้านกลิ่นของไวน์มะเกี๋ยงผสมน้ำผึ้ง (ตารางที่ 4.5) โดยที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 ได้คะแนน 5.54 คะแนน จาก 7 คะแนน ที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ได้คะแนน 6.04 คะแนน จาก 7 คะแนน เพราะในน้ำหมักที่มีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 มีการผสมน้ำเพื่อปรับปริมาณกรดในน้ำมะเกี๋ยงน้อยกว่าในน้ำหมักที่มีปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 จึงทำให้ไวน์ที่ได้มีกลิ่นหอมของมะเกี๋ยงมากกว่า

ดังนั้นเมื่อพิจารณาประสิทธิภาพในการหมักและบ่ม คุณภาพทางด้านประสาทสัมผัสพบว่า เชื้อยีสต์สายพันธุ์ bayanus เป็นเชื้อยีสต์ที่มีประสิทธิภาพดีกว่าเชื้อยีสต์สายพันธุ์ montrachet และ burgundy เมื่อพิจารณาแอลกอฮอล์ ถึงแม้ว่าสายพันธุ์ burgundy สามารถผลิตแอลกอฮอล์ได้สูงกว่าสายพันธุ์อื่นในช่วงแรก เมื่อถึงช่วงใกล้สิ้นสุดการหมักแอลกอฮอล์มีปริมาณไม่แตกต่างกันในด้านปริมาณกรดทั้งหมด กรดระเหย และกรดไม่ระเหย สายพันธุ์ bayanus สามารถผลิตได้น้อยกว่าสายพันธุ์อื่น โดยเฉพาะกรดระเหยที่ไม่ต้องการให้มีปริมาณมาก เพราะปริมาณที่เพิ่มขึ้นมากเกินไปแสดงถึงการปนเปื้อนในไวน์ การใช้น้ำตาลของยีสต์ 3 สายพันธุ์ไม่มีความแตกต่างกัน แต่เมื่อพิจารณาถึงปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดสายพันธุ์ bayanus มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเหลืออยู่ต่ำกว่าสายพันธุ์อื่นเล็กน้อย ด้านสารที่ให้คุณภาพทางประสาทสัมผัสสำคัญกับไวน์สายพันธุ์ bayanus สามารถสร้างกลีเซอรอลได้สูงสุด และสามารถสร้างเอสเทอร์ได้ใกล้เคียงกับสายพันธุ์ burgundy คุณลักษณะทางด้านสีไม่มีความแตกต่างกันเมื่อสิ้นสุดการบ่มที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 เป็นปริมาณกรดที่ดีที่สุด ถึงแม้ว่าการให้ปริมาณกรดทั้งหมด กรดระเหยและกรดไม่ระเหยมากกว่า แต่ปริมาณที่เกิดขึ้นต่ำกว่ามาตรฐานที่กำหนดไว้ ยีสต์สามารถใช้น้ำตาลที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ได้ดีกว่าร้อยละ 0.5 ความคงตัวของสีที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ดีกว่าที่ปริมาณกรดทั้งหมดร้อยละ 0.5 การทดสอบทางด้านประสาทสัมผัส ถึงแม้ว่าแต่ละหน่วยทดลองไม่มีความแตกต่างกัน แต่เมื่อพิจารณาในด้าน

กลิ่นที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ให้กลิ่นที่ดีกว่าปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.5 เมื่อพิจารณาทั้งด้านยีสต์ที่ใช้และปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นที่ดีที่สุด พบว่าที่ปริมาณกรดทั้งหมดเริ่มต้นร้อยละ 0.6 ยีสต์สายพันธุ์ bayanus ให้ผลการทดลองดีที่สุด ซึ่งสอดคล้องกับข้อมูลทางด้านประสาทสัมผัส



สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย