

### ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง

จากการหมักไวน์น้ำตาลโตนด โดยใช้เชื้อ *Saccharomyces cerevisiae* เป็นเวลา 4 สัปดาห์ ได้ไวน์น้ำตาลโตนดที่มีกลิ่นรสดี มีลักษณะปุ่น จึงจำเป็นต้องทำให้ใส่โดยตั้งทึ้งไว้ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เพื่อให้เกิดการตกตะกอน ไวน์ที่ได้ยังมีลักษณะที่ปุ่นอยู่จึงนำมากรองโดยใช้เครื่องกรอง (filter press) เติมสารช่วยกรอง (diatomaceous earth) ปริมาณร้อยละ 1 ของไวน์ ซึ่งสารช่วยกรองจะไปทำหน้าที่เคลือบผิวน้ำของผ้ากรอง โดยสารช่วยกรองนี้มีโครงสร้างเป็นรูพรุน ซึ่งจะช่วยป้องกันการอุดตันของผ้ากรองได้ และทำให้กรองได้เร็ว แต่เนื่องจากเครื่องกรองที่ใช้มีจำนวนแผ่นกรองน้อย และอนุภาคในไวน์น้ำตาลโตนดมีขนาดเล็กมาก ทำให้ไวน์ที่ได้มีลักษณะไม่ใสมากนัก โดยมีองค์ประกอบของไวน์น้ำตาลโตนด

ตารางที่ 5 แสดงองค์ประกอบของไวน์น้ำตาลโตนด

คุณสมบัติ	ค่าที่ได้
pH	4.05
ปริมาณองค์ประกอบที่ละลายได้ทั้งหมด	5.20 °Brix
ปริมาณน้ำตาลทั้งหมด	1.15 %
ปริมาณกรดทั้งหมดในรูปกรดแลก替ิก	0.2536 กรัม/100มิลลิลิตร
ปริมาณแอลกอฮอล์	7.9 %

### การเตรียมไวน์คูลเลอร์จากน้ำตาลโทนด

ขั้นแรกจะเป็นการศึกษาเพื่อหาชนิดของน้ำผลไม้ที่เหมาะสม เพื่อกำกับผลิตเป็นไวน์คูลเลอร์น้ำตาลโทนด โดยการเบรียบเทียบน้ำผลไม้ 3 ชนิด คือ น้ำส้ม น้ำลับปะรดและน้ำเลวารส โดยผลไม้ไวน์คูลเลอร์ให้มีองค์ประกอบดังนี้คือ ปริมาณแอลกอฮอล์ร้อยละ 4.5-5.0 ปริมาณของเบ็ดที่ละลายได้ทั้งหมด 12 องศาบริกซ์ และค่าความเป็นกรดเป็นต่างเท่ากัน 3.2 จากผลการทดลองทางประสาทสัมผัสของการยอมรับไวน์น้ำตาลโทนดผลไม้ทั้งสามชนิด พบว่า มีความแตกต่างทางด้านสี กลิ่น รส ลักษณะลัมผัล และคุณลักษณะรวม(ตารางที่ 6) เมื่อนำมาวิเคราะห์ด้วยวิธี LSD พบว่า ไวน์น้ำตาลโทนดที่ผสมน้ำลับปะรดจะไม่มีความแตกต่างกับไวน์น้ำตาลโทนดที่ผสมน้ำส้ม แต่จะแตกต่างกับไวน์น้ำตาลโทนดที่ผสมน้ำเลวารส โดยพบว่าความชอบรวมของผู้ชิมซึ่งเรียงลำดับความชอบจากมากไปน้อย คือ ไวน์น้ำตาลโทนดที่ผสมน้ำลับปะรด ได้รับคะแนนการยอมรับสูงที่สุดในขณะที่น้ำส้มและน้ำเลวารส ได้รับการยอมรับรองลงมาตามลำดับ

### การอัดก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์

การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการอัดก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ เพื่อให้ได้ปริมาณก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์อยู่ในช่วง 0.35-0.40 กรัมต่อ 100 มิลลิลิตร ซึ่งเป็นปริมาณที่มีในไวน์คูลเลอร์ที่จำหน่ายในห้องตลาด โดยทดลองอัดก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในน้ำด้วยเครื่อง Soda Stream ที่อุณหภูมิและจำนวนครั้งของการกดต่าง ๆ กัน พบว่า ที่อุณหภูมิ 15 องศาเซลเซียส การกดจำนวน 6 ครั้ง จะได้ปริมาณก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่ละลายได้เท่ากัน 0.4524 กรัมต่อ 100 มิลลิลิตร และพบว่า เมื่ออุณหภูมิสูงขึ้น การละลายของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์จะลดลง(ตารางที่ 7 และรูปที่ 4) และจะไม่ละลายที่อุณหภูมน้ำเดือด(ทang วัสดุชนพันธุ์, 2526)

ตารางที่ 6 ผลของการวิเคราะห์ ANOVA ของการทดสอบทางประสาทลัมพ์ของไวน์  
น้ำตาลโทนดผสมน้ำผลไม้ชนิดต่าง ๆ

ลัมพ์

Source	Sum of Square	D.F.	Mean Square	F ratio
between	15.693	2	7.817	5.90**
within	76.700	57	1.398	
total	95.333	59		

กลีบ

Source	Sum of Square	D.F.	Mean Square	F ratio
between	12.508	2	6.254	3.378*
within	105.538	57	1.852	
total	118.046	59		

รสชาติ

Source	Sum of Square	D.F.	Mean Square	F ratio
between	41.458	2	20.729	9.798**
within	120.587	57	2.116	
total	162.046	59		

ลักษณะลัมพ์

Source	Sum of Square	D.F.	Mean Square	F ratio
between	28.525	2	14.263	10.671**
within	76.188	57	1.337	
total	104.713	59		

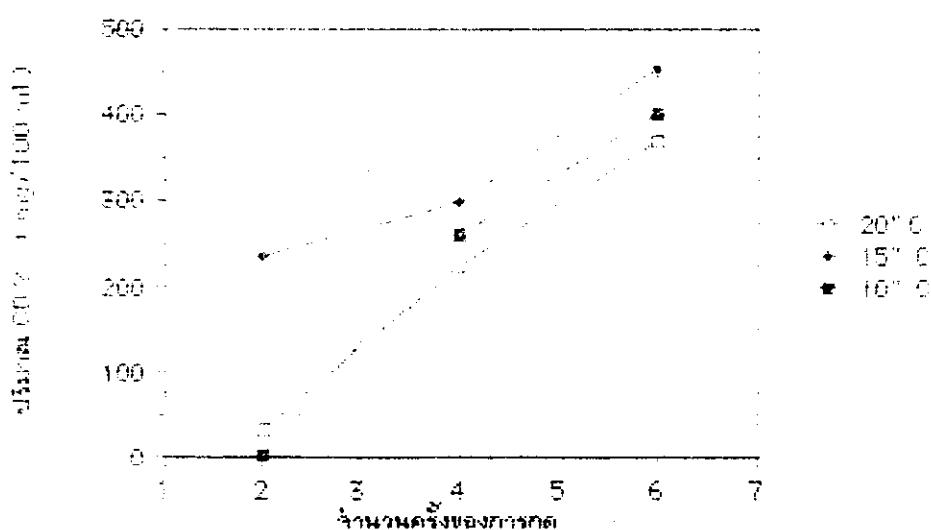
คุณลักษณะรวม

Source	Sum of Square	D.F.	Mean Square	F ratio
between	32.133	2	16.067	11.605**
within	78.913	57	1.384	
total	111.064	59		

ตารางที่ 7 แสดงจำนวนครั้ง อุณหภูมิ และปริมาณคาร์บอนไดออกไซด์ในการอัด ก๊าซด้วยเครื่องโซดา สตรีม (Soda Stream) ในน้ำ

จำนวนครั้งที่ก๊าซ/อุณหภูมิของน้ำ ( $^{\circ}\text{C}$ )	ปริมาณก๊าซcarbonไดออกไซด์(กรัม/100มล.)
2/10	0.2200
4/10	0.2346
6/10	0.3990
2/15	0.2346
4/15	0.2982
6/15	0.4524
2/20	0.1335
4/20	0.2234
6/20	0.3708

หมายเหตุ ใช้ตัวอย่างน้ำปริมาตร 900 มิลลิลิตร



รูปที่ 4 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณคาร์บอนไดออกไซด์และอุณหภูมิ

### การผลิตไวน์คูลเลอร์จากน้ำตาลโตนด

โดยนำไวน์น้ำตาลโตนดที่ผสานน้ำผลไม้ทั้งสามชนิด ให้ได้อย่างค์ประกอบตามที่ได้กล่าวมาแล้ว นำมาอัดก๊าซcarbon dioxide ออกไชร์ดด้วยเครื่อง Soda Stream ที่อุณหภูมิ 15 องศาเซลเซียส จำนวน 5 ครั้ง ได้เป็นผลิตภัณฑ์ไวน์คูลเลอร์ ทำการราสเจว ไรซ์ที่อุณหภูมิ 72 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 30 นาที ผลการวิเคราะห์ของค์ประกอบไวน์คูลเลอร์แสดงดังตารางที่ 8

#### ตารางที่ 8 แสดงของค์ประกอบของไวน์คูลเลอร์น้ำตาลโตนด

ชนิด	pH	ปริมาณของเบร็กซ์ ที่ละลายได้	ปริมาณ น้ำตาล	ปริมาณกรด แลกติก	ปริมาณ แอลกอฮอล์	ปริมาณ $\text{CO}_2$	ปริมาณ $\text{SO}_2$
		(°Brix)	กิโลเมตร ( $\text{mg}/\text{ml}$ )	( $\text{g}/100 \text{ ml}$ )	(%)	( $\text{g}/100 \text{ ml}$ )	( $\text{mg}/\text{l}$ )
A	3.1	12.6	0.426	1.711	4.23	0.250	7.366
B	3.0	12.4	0.404	0.962	4.38	0.283	9.024
C	3.0	12.2	0.358	1.299	4.45	0.218	9.325

- หมายเหตุ A คือ ไวน์คูลเลอร์ผสานน้ำส้ม
- B คือ ไวน์คูลเลอร์ผสานน้ำลับปะรด
- C คือ ไวน์คูลเลอร์ผสานน้ำสาวรส

จากการที่ 8 จะเห็นว่า pH ปริมาณของเบร็กซ์ที่ละลายได้ ปริมาณ แอลกอฮอล์ ปริมาณก๊าซcarbon dioxide ของไวน์คูลเลอร์ผสานน้ำผลไม้ทั้งสามชนิด จะมีปริมาณใกล้เคียงกันมาก เพราะค่าเหล่านี้จะมีการปรับให้ใกล้เคียงกันตัวอย่างคูลเลอร์ที่มีจำนวนย่อยในห้องทดลอง ส่วนปริมาณน้ำตาลและปริมาณกรดแลกติก จะมีค่าแตกต่างกันไปในไวน์คูลเลอร์ผสานน้ำผลไม้แต่ละชนิด ห้องขึ้นอยู่กับชนิดของน้ำผลไม้ที่ใช้ผสาน ส่วนปริมาณซัลเฟอร์ไดออกไซด์ในไวน์คูลเลอร์ผสานน้ำผลไม้ทั้งสามชนิด ควรจะมีค่าใกล้