

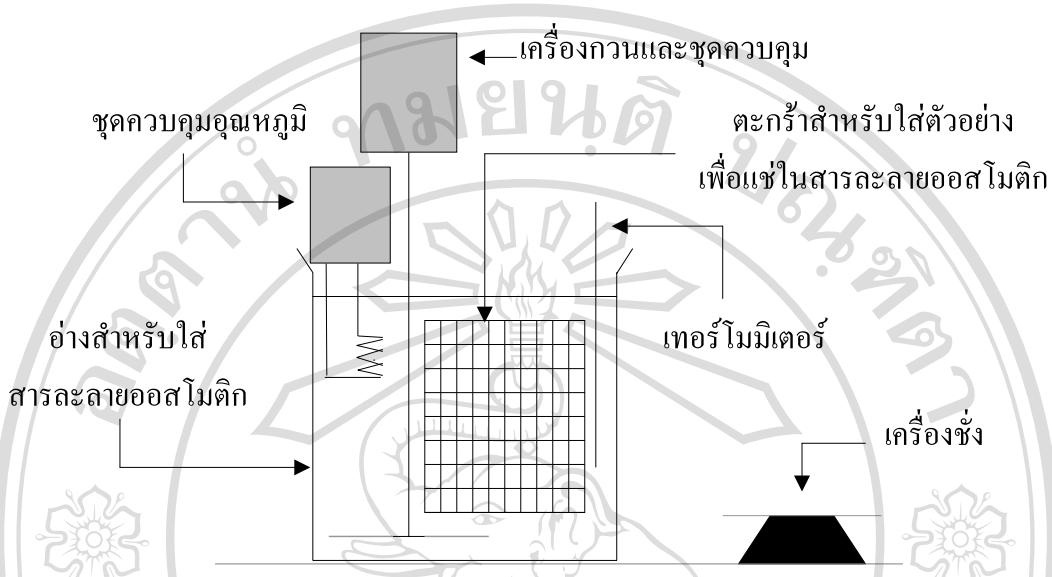
### บทที่ 3

#### อุปกรณ์และวิธีการทดลอง

##### 3.1 วัตถุดิน สารเคมี เครื่องมือ และอุปกรณ์

- ก. แก้วมังกร (ตลาดเมืองใหม่ อ.เมือง จ.เชียงใหม่)
- ข. น้ำตาลซูโครัส (pure refined sugar, Mitr Phol, Thailand)
- ค. โซเดียมคลอไรด์ (NaCl : Food grade) (Lab-Scan, Bangkok, Thailand)
- ง. แคลเซียมคลอไรด์ (CaCl<sub>2</sub> : Food grade) (Lab-Scan, Bangkok, Thailand)
- จ. โพแทสเซียมชอร์เบต (C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>KO<sub>2</sub> : Food grade) (Rankem, India)
- ฉ. โซเดียมเมต้าไบซัลไฟต์ (K<sub>2</sub>H<sub>2</sub>O<sub>5</sub> : Food grade) (Rankem, India)
- ช. ถุงบรรจุภัณฑ์ชนิด aluminium foil (สยามแพค เชียงใหม่ ประเทศไทย)
- ช. เครื่องชั่งไฟฟ้าทศนิยม 4 ตำแหน่ง (Mettler-Toledo: Model AL204, Greifensee, Switzerland)
- ฉ. เครื่องอบแห้งแบบภาด (Hot Air Oven: Type BA 200, K.S.L. ENGINEERING CO., LTD, Thailand)
- ญ. เครื่องวัดปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด (Hand Refractometer, Atago: Model N1 Brix 1-32%, 28-64%, Japan)
- ฎ. เครื่องควบคุมอุณหภูมิ (Heating circulator water bath: Type IBN 8, Denmark)
- ฏ. ตู้อบลมร้อน (Memmert: Model UM 500, Germany)
- ฐ. เครื่องวัดสี (Color Global : Model Color Quest XE, America)
- ฑ. เครื่องมือวิเคราะห์ค่ากิจกรรมของน้ำ ( $a_w$ )(Novasina : Model MS1, Switzerland)
- ฒ. เครื่องวัดเนื้อสัมผัส (Instron Texture Analyzer: Model 5565 H1591, Instron Ltd. England)
- ฒ. เครื่องบรรจุสูญญากาศ (Vacuum packaging machine: Henkovac Basic i-Range, Netherland)

### 3.2 อุปกรณ์ในการศึกษาการแข็งอิ้มแก้วมังกรและการถ่ายเทมวอล



ภาพ 3.1 แสดงอุปกรณ์ในการทดลองเพื่อศึกษาการถ่ายเทมวอล

### 3.3 การเตรียมวัสดุดิบและสารละลายในการทดลอง

#### ก. การเตรียมขี้นแก้วมังกร

นำแก้วมังกรสดพันธุ์สีขาว ตัดให้ได้ขนาด  $4 \times 4 \times 1$  เซนติเมตร ล้างยางที่ติดอยู่ที่แก้วมังกรให้สะอาด วางพักไว้บนตะแกรง

#### ข. การเตรียมสารละลายในการแข็งแก้วมังกร

สูตรของสารละลายที่ใช้ต่อปริมาณน้ำ 100 กรัม ประกอบด้วย

น้ำตาลซูโครส 55 และ 65 กรัม

โซเดียมคลอไรด์ ( $\text{NaCl}$  : Food grade) 1.5 กรัม

แคลเซียมคลอไรด์ ( $\text{CaCl}_2$  : Food grade) 0.15 กรัม

โพแทสเซียมชอร์เบต ( $\text{C}_6\text{H}_7\text{KO}_2$  : Food grade) 0.25 กรัม

โซเดียมเมตาไบซัลไฟต์ ( $\text{K}_2\text{H}_2\text{O}_5$  : Food grade) 0.25 กรัม

ละลายสารทึบหมดในน้ำกลั่น โดยทำการละลายสารที่ละตัวเพื่อให้สารทุกตัวละลายได้อย่างสมบูรณ์ จากนั้นเก็บไว้ในภาชนะที่ปิดสนิทเพื่อรอใช้ในการทดลอง

### 3.4 ศึกษาผลของความเข้มข้นของสารละลายน้ำอสโนมิก อุณหภูมิ และเวลา ต่อการลดความชื้นของแก้วมังกร

นำชิ้นแก้วมังกรที่หันเตรียมไว้แขวนสารละลายน้ำอสโนมิกที่ความเข้มข้น 2 ระดับ ประกอบด้วยน้ำตาลซูโครัส 55 และ 65 กรัม ต่อปริมาณน้ำ 100 กรัม ที่อุณหภูมิ 30, 40 และ 50 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 ชั่วโมง ทำการควบคุมอุณหภูมิและการไอลิวีนของสารละลายน้ำ ทำการสุ่มตัวอย่างชิ้นแก้วมังกรเป็นช่วงเวลาทุก 30 นาที เพื่อการตรวจวิเคราะห์และนำผลมาคำนวณหา น้ำหนักที่หายไปและปริมาณน้ำตาลที่เพิ่มขึ้น ทำการทดลอง 2 ชั้น จากนั้นทำการวิเคราะห์ความชื้น ตามมาตรฐาน AOAC (1995) ทำการทดลอง 2 ชั้น ตรวจสอบปริมาณของแข็งที่ละลายได้ ตาม มาตรฐาน AOAC (2002 : method 932.12) ด้วยเครื่อง hand refractometer ทำการทดลอง 2 ชั้น แล้ว ตรวจสอบลักษณะเนื้อสัมผัสโดยวัดแรงกดทับ ( compression) และแรงเฉือน (shear force) ของชิ้น แก้วมังกรและอัตราการเปลี่ยนแปลงลักษณะเนื้อสัมผัส โดยการวัดแรงกด ใช้หัววัดรูปทรงกระบอก ขนาด 4 มิลลิเมตร ใช้อัตราเร็วในการเคลื่อนที่สูงสุด 10 มิลลิเมตรต่อวินาที และการวัดแรงเฉือนใช้มีดฟัน ตัด ใช้อัตราเร็วในการเคลื่อนที่สูงสุด 50 มิลลิเมตรต่อวินาที อ่านค่าหน่วยเป็น นิวตัน ทำการทดลอง 2 ชั้น และวัดค่ากิจกรรมของน้ำ ด้วยเครื่องวิเคราะห์ค่ากิจกรรมของน้ำ ทำการตรวจสอบ 2 ชั้น วางแผนการทดลองแบบ factorial in CRD

### 3.5 ศึกษาการหาค่าสัมประสิทธิ์การแพร์ของน้ำและของแข็งที่ละลายได้

จากการเตรียมตัวอย่าง ทำการซึ่งน้ำหนักแก้วมังกรเริ่มต้น แล้วนำแก้วมังกรที่ทราบ น้ำหนักแขวนในภาชนะแยกกันเป็นชิ้นๆ โดยในแต่ละชิ้นมีการกำหนดหมายเลขกำกับไว้ ทำการ ควบคุมอุณหภูมิและการไอลิวีนของสารละลายน้ำ แล้วทำการสุ่มตัวอย่างแก้วมังกรทุกๆ 30 นาที ในช่วงระยะเวลา 5 ชั่วโมง เมื่อครบกำหนดเวลาในการแพร์แก้วมังกรในสารละลายน้ำอสโนมิกของทั้ง ส่วนความเข้มข้น ทำการจำจัดน้ำตาลส่วนเกิน โดยการนำชิ้นตัวอย่างถางด้วยน้ำกลั่น แล้วซับด้วย กระดาษทิชชู ซึ่งน้ำหนักที่เปลี่ยนแปลงไปค่านิยมค่า ปริมาณความชื้น ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ เพื่อนำข้อมูลไปคำนวณหาค่าสัมประสิทธิ์การแพร์ของน้ำและของแข็งที่ละลายได้ ทำการทดลองใน ความเข้มข้นของสารละลายน้ำอสโนมิก 2 ระดับ คือ น้ำตาลซูโครัส 55 และ 65 กรัม ต่อปริมาณน้ำ 100 กรัม และที่อุณหภูมิ 3 ระดับ คือ 30, 40 และ 50 องศาเซลเซียส ทำการทดลอง 2 ชั้น วางแผนการ ทดลองแบบ factorial in CRD

### 3.6 การทดสอบด้านรสชาติสัมผัส

นำแก้วมังกรที่ผ่านการแซ่ดวายสารละลายօอสโนมิกไปทำแห้งด้วยศูนย์อบลมร้อนที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส จนกระแทกความชื้นเหลือ 10 - 12 % (ฐานเปียก) และค่ากิจกรรมของน้ำต่ำกว่า 0.60 จากนั้นนำมาทดสอบทางรสชาติสัมผัสโดยใช้ผู้ทดสอบจำนวน 50 คน โดยพิจารณาจากลักษณะปรากฏโดยรวม ได้แก่ สี และลักษณะของผลิตภัณฑ์ (overall appearance) กลิ่น และรสชาติโดยรวม (overall flavor) และการยอมรับโดยรวม (overall acceptability) ซึ่งใช้แบบทดสอบแบบ 9-points hedonic scale เพื่อคัดเลือกสภาวะและการยอมรับที่ดีที่สุด เพื่อใช้ทดลองอายุการเก็บรักษาต่อไป

### 3.7 ศึกษาอายุการเก็บรักษาในบรรจุภัณฑ์ต่างชนิด และสภาวะอุณหภูมิต่างกัน

ทำการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์แก้วมังกรแซ่ดอ่อนแห้งที่ผู้บริโภคยอมรับเป็นเวลา 6 เดือน ในถุงอลูมิเนียมเปลวแบบไม่บรรจุแก๊สในตู้เรเจน และถุงอลูมิเนียมเปลวแบบบรรจุแก๊สในตู้เรจeng เก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $25 \pm 1$  และ  $40 \pm 1$  องศาเซลเซียส วางแผนการทดลองแบบ factorial in CRD

ทำการวิเคราะห์คุณภาพที่ระยะเวลาการเก็บรักษา ได้แก่ 0, 4, 8, 12, 16 และ 24 สัปดาห์ เพื่อทำการวัดสี โดยใช้เครื่องวัดสีเนื้อแก้วมังกรทั้งด้านหน้าและด้านหลัง รายงานผลการทดลอง เป็น CIE colour ( $L^*$ ,  $a^*$ ,  $b^*$ ) จากนั้นตรวจวิเคราะห์เชื้อญี่บุลินทรีย์ทั้งหมด (Total plate count) โดยทำการตรวจนับจำนวนโคโลนีบนจานอาหารเพาะเชื้อที่มีจำนวนโคโลนีระหว่าง 30-300 โคโลนี รายงานผลเป็นจำนวนโคโลนีต่ออาหาร 1 กรัม ตามมาตรฐาน AOAC (2002 : method 966.23) และตรวจสอบค่ากิจกรรมของน้ำ ด้วยเครื่องวิเคราะห์ค่ากิจกรรมของน้ำ ทำการตรวจสอบ 2 ชั้ว

วิเคราะห์ความแปรปรวนโดยใช้ Analysis of variance (ANOVA) และวิเคราะห์ความแตกต่างของค่าเฉลี่ยโดยใช้ Duncan ที่ระดับนัยสำคัญทางสถิติ ( $p < 0.05$ )