

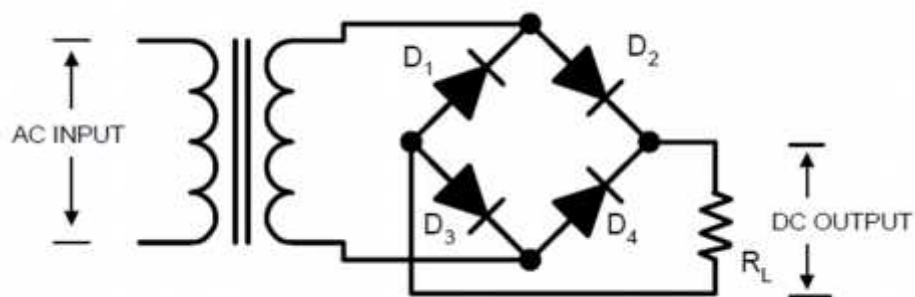
บทที่ 3

การออกแบบเครื่องผลิตไอน้ำ

จากที่กล่าวในบทที่แล้วเรื่องของทฤษฎีที่เกี่ยวข้องในบทนี้จะเป็นการออกแบบตัวเครื่องผลิตไอน้ำแบบพกพาสำหรับฆ่าเชื้อ โดยประกอบไปด้วย 4 ส่วนที่สำคัญ คือ ชุดวงจรเรียงกระแส เต็มคลื่น ชุดควบคุมอุณหภูมิสำหรับการผลิตไอน้ำ ชุดฮีตเตอร์ (HEATER) และตัวของเครื่องผลิตไอน้ำแบบพกพาสำหรับการฆ่าเชื้อ ขั้นตอนการสร้างเครื่องผลิตไอน้ำแบบพกพาสำหรับการฆ่าเชื้อ มี 3 ขั้นตอนหลัก คือ ขั้นตอนการออกแบบวงจรควบคุมที่เหมาะสมกับการทำงานของตัวเครื่อง ขั้นตอนการคำนวณหาขนาดของฮีตเตอร์ (HEATER) และออกแบบให้เหมาะสมกับตัวเครื่อง ขั้นตอนการออกแบบโครงสร้างของเครื่องผลิตไอน้ำแบบพกพาสำหรับการฆ่าเชื้อ เมื่อประกอบเป็นเครื่องแล้วจึงทำการทดสอบให้ได้อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส ที่ไอน้ำ ณ จุดสัมผัสกับจุดที่ต้องการทำความสะอาดและฆ่าเชื้อ

3.1 | 1

ในการออกแบบเรียงกระแส เราใช้วงจรเรียงกระแสแบบเต็มคลื่นเพื่อทำการกระแสไฟสลับเป็นกระแสไฟตรง โดยได้มีการออกแบบให้เหมาะสมกับโครงงานที่พิกัดแรงดันแรงดันอินพุต 220 โวลต์เอซีเป็นแรงดัน 12 โวลต์ดีซี



ภาพที่ 3.1 | 1

3.2.1

จากสูตร

$$V_r = \frac{I_l}{f_r c_x} \quad (3.2)$$

เมื่อ I_l = กระแสสูงสุดของโหลด

f_r = ความถี่ของแรงดันรีปเปล

V_r = แรงดันรีปเปล

	I_l	200 mA
ค่าความถี่ f_r	100 Hz	V_r 2.0%

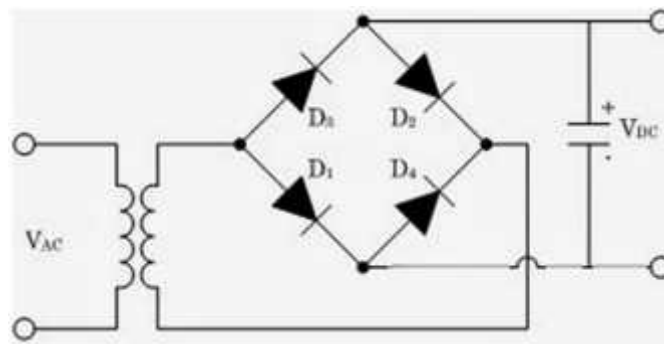
$V_{dc} = 16.968 V$ ดังนั้น สามารถออกแบบค่าคาปาซิเตอร์ได้จากสมการ

$$C_x = \frac{I_l}{V_r \times f_r} \quad (3.3)$$

$$C_x = \frac{0.2}{0.33936 \times 100}$$

$$C_x = 589.34 \mu F$$

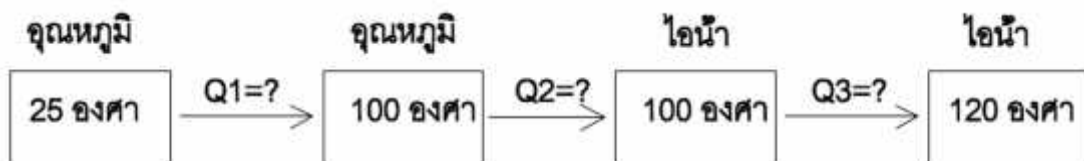
ดังนั้น ในการใช้งานจริงจึงเลือกใช้คาปาซิเตอร์ขนาด 600 μF ทนแรงดันไม่น้อยกว่า 16.968 V



ภาพที่ 3.2

3.3 การคำนวณหาขนาดฮีตเตอร์ (HEATER)

หลักการคำนวณปริมาณความร้อนที่ใช้เปลี่ยนน้ำปริมาณ 0.5 กิโลกรัม ที่อุณหภูมิ 25°



ภาพที่ 3.3

ทำการคำนวณปริมาณความร้อนที่ใช้สำหรับเปลี่ยนน้ำปริมาณ 0.5 กิโลกรัม ที่อุณหภูมิ 100

$$Q = mc\Delta T$$

m

C

ความร้อนจำเพาะของน้ำ 4.186 kJ/kg-K

ΔT คือ อุณหภูมิที่เปลี่ยนไป

น้ำที่ 25 °C กลายเป็นน้ำที่อุณหภูมิ 100 °C

$$Q1 = mc\Delta T$$

$$Q1 = (0.5\text{kg}) \times (4.186 \text{ kJ/kg-K}) \times 25$$

$$Q1 = 52.325 \text{ kJ}$$

ทำการคำนวณปริมาณความร้อนที่ใช้เปลี่ยนน้ำร้อนที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส

น้ำที่อุณหภูมิ 120 องศาเซลเซียส

$$Q_2 = mc\Delta T$$

$$Q_2 = (0.5\text{kg}) \times (2.010 \text{ kJ/kg} \cdot \text{K}) \times 120$$

$$Q_2 = 120.6 \text{ kJ}$$

น้ำ 0.5kg ที่ 100 °Cเดือดเป็นไอน้ำที่อุณหภูมิ 120 °C

$$Q_3 = mL_v$$

$$Q_3 = 0.5 \times 2,263$$

$$Q_3 = 1,131.5 \text{ kJ}$$

ความร้อนทั้งหมดที่ต้องใช้ $Q = Q_1 + Q_2 + Q_3$

$$= 52.325 + 120.6 + 1,131.5$$

$$= 1,304.425 \text{ kJ}$$

$$P = \frac{Q}{t}$$

Q

t

ดังนั้น ทำการคำนวณขนาดของฮีตเตอร์(HEATER) สำหรับเครื่องผลิตไอน้ำ โดยใช้เวลา 30 ิ

น (HEATER)

$$P = \frac{Q}{t}$$

$$P = \frac{1,304.425\text{kJ}}{1,800\text{s}}$$

$$P = 0.724 \text{ kw}$$

(HEATER) โดยทั่วไปมีประสิทธิภาพ 80%

20%

ดังนั้น ขนาดของฮี (HEATER)

$$H = \frac{(0.724\text{kw})}{0.8} + (0.724\text{kw} \times 0.2)$$

$$H = 1.0498 \text{ kw}$$

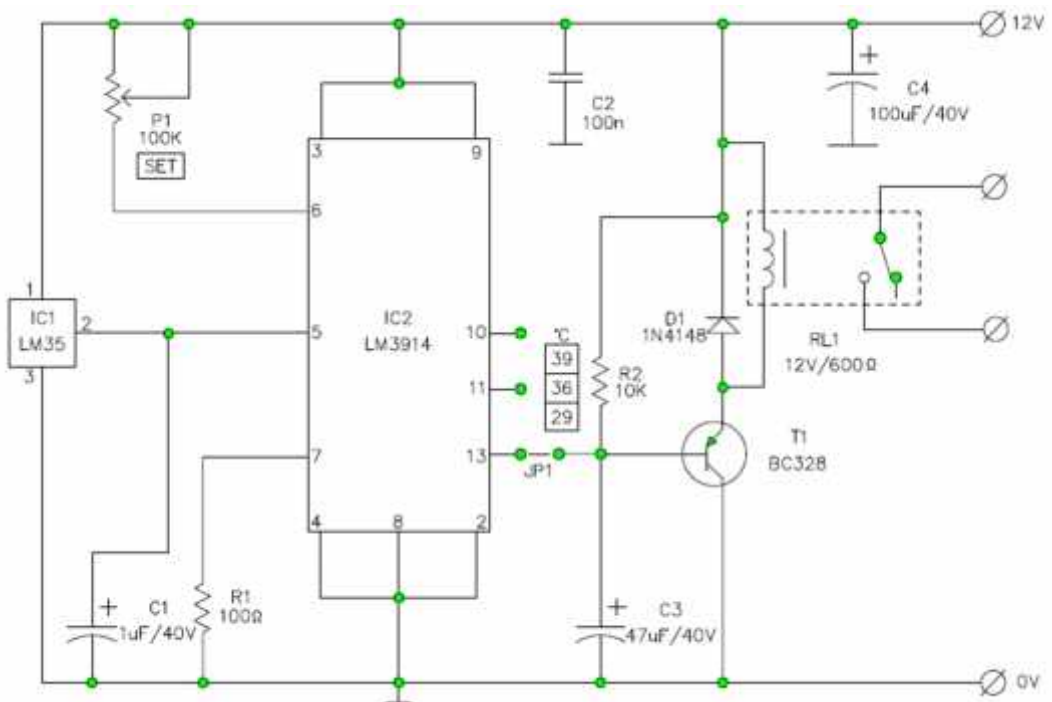
(HEATER) 1.5 kw โดยเพิ่มในการส่วนของ safety factor หรือตามที่มิชขาย



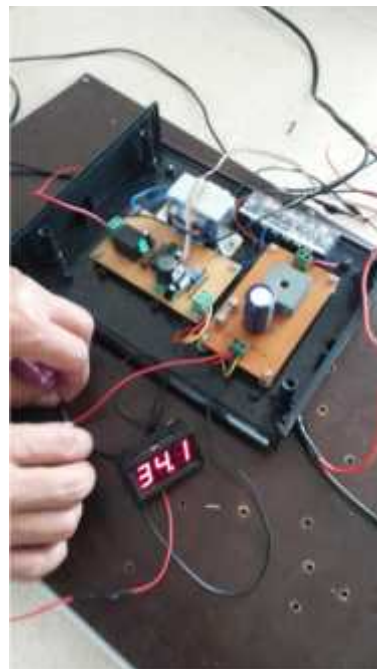
ภาพที่ 3.4 แสดงภายในถังบรรจุน้ำ



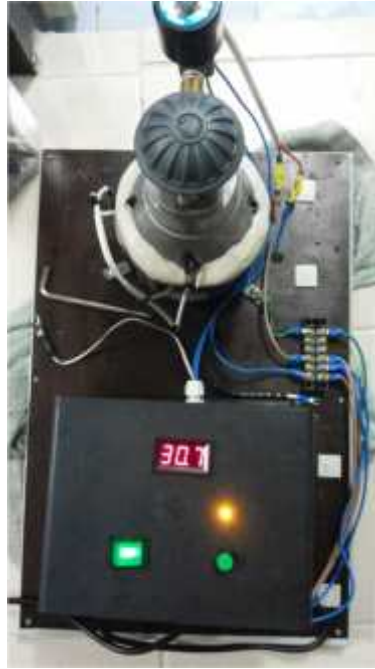
ภาพที่ 3.5



ภาพที่ 3.6 แสดงวงจรควบคุมอุณหภูมิในตัวเครื่อง



ภาพที่ 3.7 แสดงอุปกรณ์ภายในตัวเครื่องพ่นไอน้ำ



ภาพที่ 3.3 แสดงตัวเครื่องพ่นไอน้ำ