

บทที่ 2 ทฤษฎี

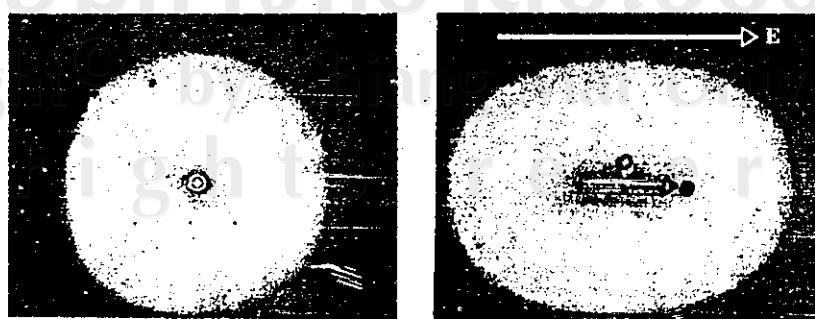
2.1 ไดอิเลกตริกส์ (Dielectrics) (3,4,5,6)

ไดอิเลกตริกส์ เป็นสารพวกลึ่งที่คุณสมบัติพื้นฐานทางไฟฟ้าของมัน สามารถถูกทำให้เกิดเป็นชี้ว้า (polarized) ได้ สารพวคนี้จะมีความต้านทานไฟฟ้าสูงมาก จนกระทั่งไฟฟ้ากระแสตรงไม่สามารถที่จะเคลื่อนที่ผ่านไปได้

โมเลกุลของเนื้อสารที่ประกอบกันเป็นไดอิเลกตริกส์ อาจแบ่งเป็น 2 พวก ดัง

- โมเลกุลที่ไม่มีชี้ว้า (nonpolar molecules)
- โมเลกุลที่มีชี้ว้า (polar molecules)

โมเลกุลที่ไม่มีชี้ว้า อะตอมจะมีลักษณะ เป็นทรงกลมบริสุทธิ์ จุดศูนย์กลางของมวลของประจุลบหรืออิเลกตรอนอยู่ที่เดียวกับประจุบวกหรือในนิวเคลียส ตั้งแต่อะตอมจะไม่มีไดโอลโนเมนต์ทางไฟฟ้า (electric dipole moment) รูป 2.1 (ก) อธิบายได้ตาม เราอาจทำให้อะตอมมีไดโอลโนเมนต์ทางไฟฟ้าได้ โดยการผ่านสนามไฟฟ้าไปบนอะตอม สนามไฟฟ้าจะแยกจุดศูนย์กลางของมวลของประจุลบ (อิเลกตรอน) และประจุบวก (นิวเคลียส) ออกจากกัน ทำให้อะตอมเกิดเป็นชี้ว้า (polarized) และเกิดไดโอลโนเมนต์ทางไฟฟ้าขึ้นมา ตามรูป 2.1 (ข)

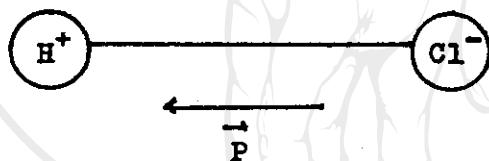


รูปที่ 2.1

- (ก) แสดงลักษณะอะตอม จุดศูนย์กลางของมวลของประจุบวกและประจุลบอยู่ที่เดียวกัน
- (ข) เมื่อผ่านสนามไฟฟ้า E เข้าไป จุดศูนย์กลางของมวลของประจุบวกและประจุลบไม่อยู่ที่เดียวกัน เกิดไดอิเลกตริกไดโอล

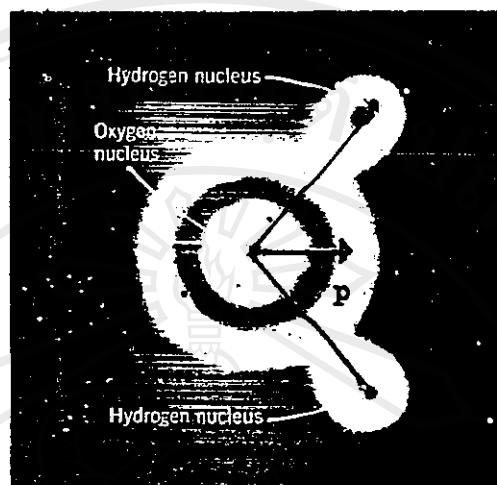
ได้พอลโนเมนต์ทางไฟฟ้าที่เกิดขึ้น เราเรียกว่าได้พอลโนเมนต์เห็นได้ชัดเจน (induced dipole moment) ได้พอลโนเมนต์เห็นได้ชัดเจนนี้จะมีค่าเดียวกับพิศทางของส่วนทางไฟฟ้า ดังนั้นถ้าเรานำไดอิเลกตริกไปวางไว้ในส่วนทางไฟฟ้า อะตอมหรือไมเลกุลของมันจะเกิดได้พอลโนเมนต์ทางไฟฟ้า ซึ่งมีผลทำให้ไดอิเลกตริกนั้นเกิดมีหัวไฟฟ้าขึ้นมา

ส่วนโนเลกุลที่มีหัว จุดศูนย์กลางของมวลของประจุลและประจุบวก ไม่อยู่ที่เดียวกัน ดังนั้นจึงเกิดมีได้พอลโนเมนต์ทางไฟฟ้าอยู่ในตัว เราเรียกว่า ได้พอลโนเมนต์ทางไฟฟ้าอย่างถาวร (permanent electric dipole moment) ตัวอย่างเช่น โนเลกุลของกรดไฮโดรคลอริก (HCl) (รูปที่ 2.2)



รูปที่ 2.2 แสดงโนเลกุลที่มีหัวของกรดไฮโดรคลอริกและได้พอลโนเมนต์ทางไฟฟ้าที่เกิดขึ้น

อิเลกตรอนของไฮโดรเจนใช้เวลาในการเคลื่อนที่รอบอะตอมของคลอรีนนานกว่า เคลื่อนที่รอบอะตอมของไฮโดรเจนเอง ดังนั้นจุดศูนย์กลางของมวลของประจุลและประจุบวกไม่ อยู่ที่เดียวกัน ทำให้มีเลกุลเกิดมีได้พอลโนเมนต์ทางไฟฟ้าในพิศทางผุ้งօกจากอะตอมของ คลอรีนไปยังอะตอมของไฮโดรเจนในโนเลกุลชนิดนี้ เมื่อไฮโดรเจน 2 อะตอมเกาะเกี่ยวกับ ออกรชีเจน 1 อะตอม อิเลกตรอนจะเกาะกลุ่มกับอุ่ร้อน ๆ อะตอมของออกรชีเจน ทำให้บริเวณอะตอมของออกรชีเจนเป็นแบบ เมื่อเทียบกับอะตอมของไฮโดรเจนทำให้เกิดได้พอลโนเมนต์ทางไฟฟ้า (รูปที่ 2.3)

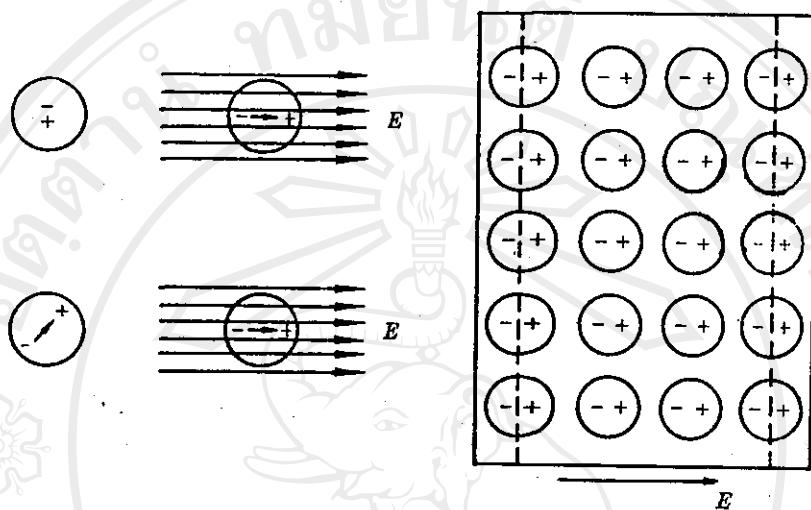


รูปที่ 2.3 แสดงโมเลกุลที่มีชิวของน้ำและไดโนโลไมเนต์ทางไฟฟ้าที่เกิดขึ้น

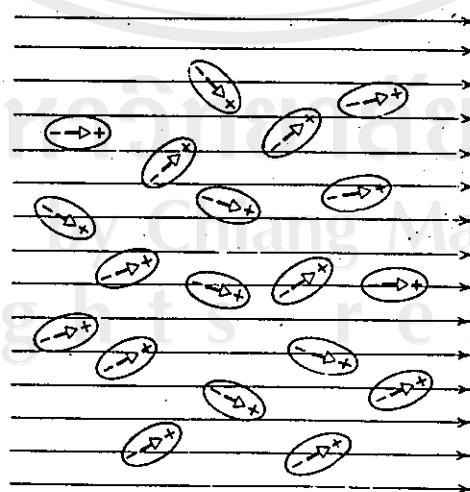
ไดอิเลกตริกที่มีโมเลกุลที่มีชิว จะมีไดโนโลไมเนต์ทางไฟฟ้าอย่างถาวร เมื่อไม่มีสนามไฟฟ้าจากภายนอก ไดโนโลไมเนต์เหล่านี้จะวางตัวกันอย่างไม่เป็นระเบียบ (รูปที่ 2.4) แต่เมื่อมีสนามไฟฟ้าไดโนโลไมเนต์จะหมุนไปทางตัวในทิศทางของสนามไฟฟ้าอย่างเป็นระเบียบ ถ้าไม่มีอันตราริยา万物ที่ว่างโมเลกุล (รูปที่ 2.5) และถ้าไม่มีโมเลกุลไดรับการกระทบกระเทือนหรือเกิดอันตราริยา万物ที่ว่างโมเลกุล จะทำให้ไดโนโลไมเนต์ทางไฟฟ้าวางตัวเป็นระเบียบแต่ไม่สมบูรณ์ (รูปที่ 2.6)



รูปที่ 2.4 แสดงการวางตัวของไดโนโลไมเนต์ของโมเลกุลที่มีชิว เมื่อไม่มีสนามไฟฟ้า



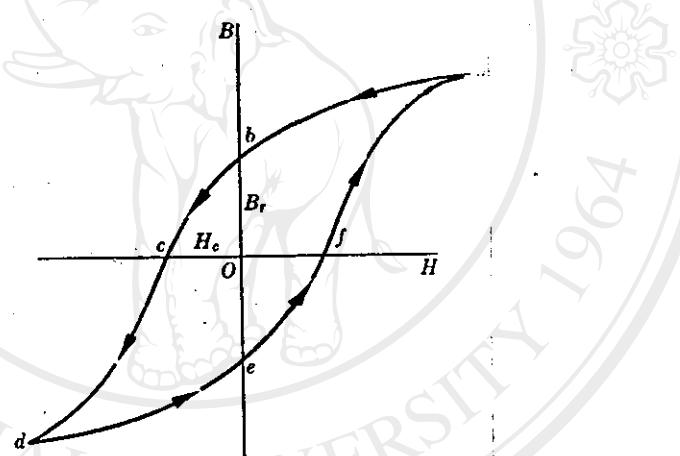
รูปที่ 2.5 แสดงการว่างตัวของไดโอล โนเมนต์ของโนเลกุลที่มีช้า
เมื่อมีสนาณไฟฟ้า แต่ไม่มีอันตราริยา率为ห่วงโนเลกุล



รูปที่ 2.6 แสดงการว่างตัวของไดโอล โนเมนต์ของโนเลกุลที่มีช้า
เมื่อมีสนาณไฟฟ้าและมีอันตราริยา率为ห่วงโนเลกุล

2.2 สารเฟอร์โรอิเล็กต릭 (Ferroelectric substance)^(5,6)

มีไดอิเลกตริกพากหนึ้ง ที่ความสัมพันธ์ระหว่างการยัดกลางไฟฟ้า (Electric displacement) D และความเข้มของสนามไฟฟ้า (Electric field strength) E ไม่เป็นแบบเชิงเส้น แต่เป็น Hysteresis รูปที่ 2.7 คล้ายกับความสัมพันธ์ระหว่างความเหนี่ยวแน่นแม่เหล็ก (Magnetic induction) B กับความเข้มของสนามแม่เหล็ก (Magnetic field strength) H ของสารเฟอร์โรแมกเนติก



รูปที่ 2.7 แสดง Hysteresis loop

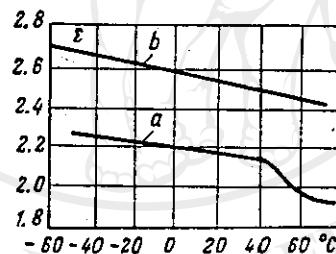
สารพากนี้เมื่อถูกทำให้เกิดเป็นข้าวไฟฟ้า (polarized) โดยสนามไฟฟ้าจะมีทิศทางเดียวอยู่ เมื่อปล่อยให้เข็งตัว มันยังรักษาสภาพการเป็นข้าวไว้ได้ แม้จะเอาสนามไฟฟ้าออกไป ผู้คนเกิดมีไดโอลโนเมเตอร์ทางไฟฟ้าขึ้นอย่างถาวรในตัวมัน เราเรียกสารพากนี้ว่า สารเฟอร์โรอิเล็กตريك สารเฟอร์โรอิเล็กตريكโดยทั่วไป จะมีคุณสมบัติเป็นเฟอร์โรอิเล็กตريكเฉพาะช่วง อุณหภูมิจำกัดช่วงหนึ่งเท่านั้น การประมาณค่าของเพอร์เมตติวิตี้ (permittivity) ตามอุณหภูมิและ คุณสมบัติทางฟิสิกส์ต่าง ๆ ที่เป็นคุณสมบัติเฉพาะของเฟอร์โรอิเล็กตريك อาจอธิบายได้ด้วยอุณหภูมิ ค่าหนึ่ง ซึ่งเราเรียกว่า จุดครี (Curie point) ซึ่งที่อุณหภูมินี้คือ เพอร์เมตติวิตี้ของสารจะมีค่า สูงสุดและสารนี้จะสูญเสียคุณสมบัติเฟอร์โรอิเล็กตريكไป เมื่ออุณหภูมินี้ค่าเกินกว่าจุดครี

2.3 สิ่งที่มีผลต่อเนอർมิติติวิตี้ของไดอิเลกตริก⁽⁶⁾

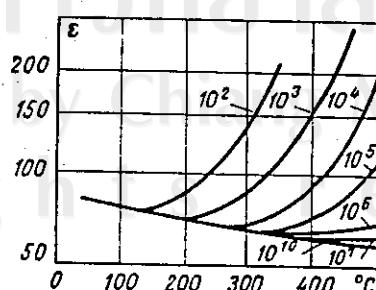
ค่าเนอร์มิติติวิตี้ของสารไดอิเลกตริก จะมีค่ามากน้อยขึ้นอยู่กับองค์ประกอบในภาพนัก
หลาย ๆ อย่าง องค์ประกอบเหล่านี้ได้แก่

1. อุณหภูมิ

ตามธรรมชาติอุณหภูมิจะไม่มีผลต่อกระบวนการไฟลาไรเซชัน (Polarization) ของไมเลกุลของไดอิเลกตริก แต่เนื่องจากอุณหภูมิมีผลต่อการขยายตัวของวัสดุ อัตราส่วนระหว่างจำนวนไมเลกุลกับระยะที่มีผล (Effective length) ของไดอิเลกตริกมีค่าลดลงเมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้น ดังนั้นค่าเนอร์มิติติวิตี้ของไดอิเลกตริกจึงมีค่าลดลงด้วย ดูรูปกราฟตามรูปที่ 2.8 และรูปที่ 2.9



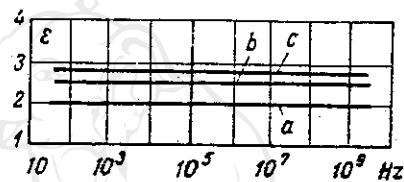
รูปที่ 2.8 แสดงกราฟระหว่างค่าของเนอร์มิติติวิตี้กับอุณหภูมิ



รูปที่ 2.9 แสดงกราฟระหว่างค่าของเนอร์มิติติวิตี้กับอุณหภูมิของสารประกอบติดตามเนื้อ
(ตัวเลขที่เขียนใกล้เส้นกราฟคือ ค่าของความถี่)

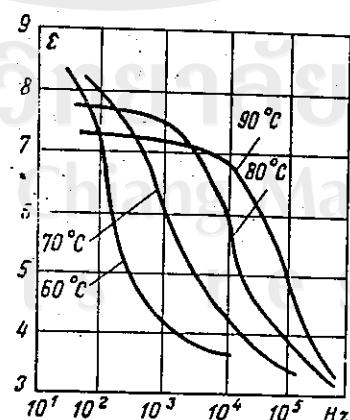
2. ความถี่

โดยที่เวลาที่ใช้ในการเกิดไฟล้า ໄร์เรชั่นของโมเลกุลของสารไดอิเลกทริก มีค่าอย่างมากเมื่อเทียบกับเวลาที่ใช้ในการเปลี่ยนค่าความต่างศักย์จากบวกเป็นลบ หรือจากลบเป็นบวกของไฟฟ้ากระแสสลับ ดังนั้นค่าเพอร์มิตติวิตี้ของไดอิเลกทริกชนิดโมเลกุลไม่มีข้อ (nonpolar dielectric) จึงไม่ขึ้นอยู่กับความถี่ตามรูปกราฟในรูปที่ 2.10



รูปที่ 2.10 แสดงกราฟระหว่างค่าของเพอร์มิตติวิตี้กับความถี่ของ nonpolar dielectric

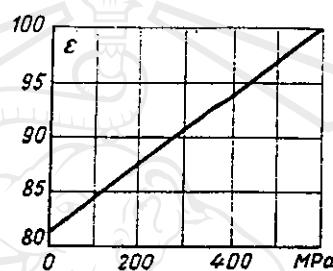
สำหรับไดอิเลกทริกชนิดโมเลกุลมีข้อ (polar dielectric) เมื่อความถี่มีค่าเพิ่มขึ้น ค่าเพอร์มิตติวิตี้จะลดลง ตามรูปกราฟในรูปที่ 2.11



รูปที่ 2.11 แสดงกราฟระหว่างค่าของเพอร์มิตติวิตี้กับความถี่ของ polar dielectric

3. ความดัน

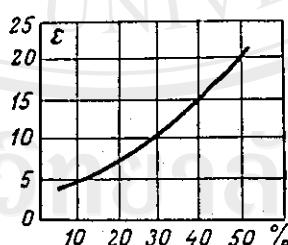
โดยที่ความดันมีผลต่อความหนาแน่นของสาร เมื่อความดันมีค่าเพิ่มขึ้น จำนวนของโมเลกุลต่อ 1 หน่วย ปริมาตรของสารมีค่าเพิ่มขึ้น ตั้งนี้จะมีผลทำให้ค่าเพอร์มิตติวิติของสารเพิ่มขึ้น ตามรูปกราฟรูปที่ 2.12



รูปที่ 2.12 แสดงกราฟระหว่างค่าเพอร์มิตติวิติกับความดัน

4. ความชื้น

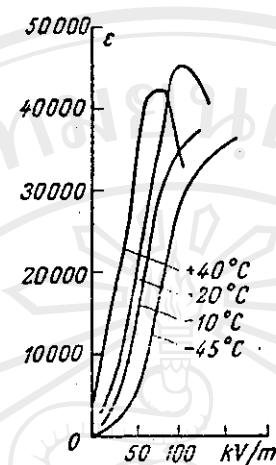
ค่าเพอร์มิตติวิติของ ไดอิเลกตริกจะเปลี่ยนแปลงไปตามความชื้น ก็ตามคือเมื่อความชื้นมีค่าเพิ่มขึ้น ค่าเพอร์มิตติวิติจะมีค่าเพิ่มขึ้นด้วย ตามรูปกราฟรูปที่ 2.13



รูปที่ 2.13 แสดงกราฟระหว่างค่าเพอร์มิตติวิติกับความชื้น

5. ความต่างศักย์

ความต่างศักย์ที่เราให้แก่ไดอิเลกตริกมีผลต่อส่วนมั่นคงที่เกิดขึ้น และโดยที่ส่วนมั่นคงไม่มีผลต่อค่าของเพอร์มิตติวิติของไดอิเลกตริกโดยทั่วไป ยกเว้นสารพลาฟอร์โรอิเลกตริก ตั้งนี้ความต่างศักย์จะไม่มีผลต่อค่าเพอร์มิตติวิติของไดอิเลกตริกทั่วไป แต่มีผลต่อสารเพอร์โรอิเลกตริก ก็ตามคือ เมื่อเพิ่มค่าความต่างศักย์ที่ให้กับสาร จะมีผลทำให้ส่วนมั่นคงที่เกิดขึ้นเพิ่มขึ้น ค่าเพอร์มิตติวิติจะเพิ่มขึ้นด้วย ตั้งแสดงในรูปกราฟรูปที่ 2.14



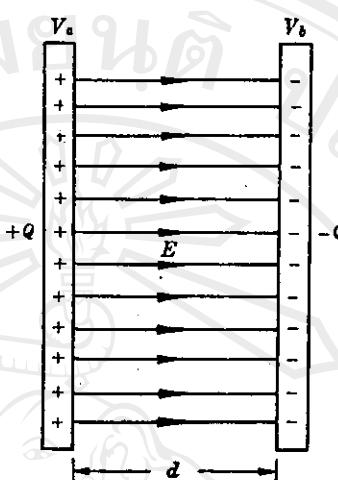
รูปที่ 2.14 แสดงความสัมพันธ์ระหว่าง เอ็คซิเพอร์เมติกวิธีกับความเข้มของสนามไฟฟ้า

2.4 ตัวเก็บประจุแบบผืนๆ (Parallel plate capacitor) ^(4,5)

ประกอบด้วย แผ่นโลหะตัวนำ 2 แผ่นวางขนานกัน โดยมีระยะระหว่างแผ่นอยู่มาก
เมื่อเทียบกับขนาดของแผ่นโลหะ

เมื่อเราต่อแผ่นวัตถุทึบสองเข้ากับชื้นวากและชื้ลบนของแหล่งกำเนิดไฟฟ้า จะมีผลทำ
ให้เกิด

1. สนามไฟฟ้าที่มีความเข้มสัมพันธ์กับวัตถุทึบสอง มีทิศฟุ่งจากแผ่นที่ต่อ
กับชื้นวากสู่แผ่นที่ต่อ กับชื้ลบน
2. ประจุไฟฟ้าซึ่งที่มาของแผ่นวัตถุทึบสอง ซึ่งประจุไฟฟ้าที่เกิดขึ้นจะมีจำนวนเท่า
กัน แต่ต่างชนิดกัน.
3. ความต่างศักย์ระหว่างแผ่นวัตถุทึบสอง



รูปที่ 2.15 แสดงตัวเก็บประจุแบบแผ่นห้านาน

ในการนี้ ถ้า E - ความเข้มของสนามไฟฟ้า
 V - ความต่างศักย์ระหว่างแผ่นวัตถุ
 d - ระยะห่างระหว่างแผ่นวัตถุทั้งสอง

$$\text{เราจะได้ว่า } E = \frac{V}{d} \quad (2.1)$$

อัตราส่วนระหว่างประจุไฟฟ้าที่เกิดขึ้นบนแผ่นวัตถุกับความต่างศักย์ระหว่างแผ่นวัตถุทั้งสองจะมีค่าคงที่สำหรับแผ่นวัตถุแต่ละคู่ เราเรียกค่าคงที่นี้ว่า ความจุไฟฟ้า (Capacitance)

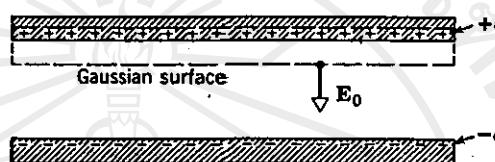
ถ้า q - ประจุไฟฟ้าที่เกิดขึ้นบนแผ่นวัตถุ
 V - ความต่างศักย์ระหว่างแผ่นทั้งสอง
 C - ความจุไฟฟ้า

$$\text{เราจะได้ว่า } C = \frac{q}{V} \quad (2.2)$$

หน่วยของความจุไฟฟ้าคือ คูลومบ์ต่อโวลต์ เราอนิยมเรียกว่า ฟารัด (Farad)

พิจารณาถึงแผ่นวัตถุตัวนำ 2 แผ่น ชิ้งแต่ละแผ่นมีหน้าตัด A วางอยู่ห่างกันเป็นระยะ d

- เมื่อไม่มีโลหะริกอยู่ระหว่างแผ่นวัตถุ



รูปที่ 2.16 แสดงตัวเก็บประจุแบบแผ่นขนาดที่ไม่มีโลหะริกอยู่ระหว่างแผ่น

จาก การใช้กฎของเกลส์ ซึ่งมีรูปสมการ

$$\epsilon_0 \oint \vec{E} \cdot d\vec{s} = q \quad (2.3)$$

$$\begin{aligned} \text{เราจะได้ว่า } \epsilon_0 \oint \vec{E} \cdot d\vec{s} &= \epsilon_0 E_0 A \\ &= q \end{aligned}$$

$$\text{ดังนั้น } E_0 = \frac{1}{\epsilon_0} \frac{q}{A} \quad (2.4)$$

$$\text{และ } E_0 = \frac{1}{\epsilon_0} \sigma \quad (2.5)$$

เมื่อ σ - ความหนาแน่นพิเศษของประจุไฟฟ้า (surface charge density) ซึ่งหมายถึง จำนวนของประจุไฟฟ้าในหน้างบวยพื้นที่หน่วยเป็นคลูมบ์ต่อตารางเมตร

$$\text{จากสมการ (2.1)} \quad E = \frac{V}{d}$$

$$\text{ในการที่ } E_0 = \frac{V}{d}$$

$$V = E_0 d$$

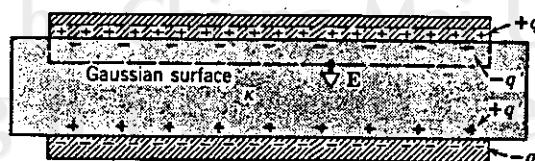
จากสมการ (2.2) $C = \frac{q}{V}$

ในการนี้ $C_0 = \frac{q}{V}$

$$\begin{aligned} C_0 &= \frac{q}{V} \\ &= \frac{q}{\frac{1}{\epsilon_0 A} \cdot d} \\ &= \frac{\epsilon_0 A}{d} \\ C_0 &= \frac{\epsilon_0 A}{d} \end{aligned} \quad (2.6)$$

สมการที่ได้นี้ เรานำไปใช้ในการหาค่าความจุไฟฟ้าของตัวเก็บประจุแบบแผ่นหานานทั่วไปที่ไม่ได้อิเล็กทริกอยู่ระหว่างแผ่น

2. เมื่อมีไดอิเล็กทริกอยู่ระหว่างแผ่นหานาน



รูปที่ 2.17 แสดงตัวเก็บประจุแบบแผ่นหานานที่มีไดอิเล็กทริกอยู่ระหว่างแผ่น

จาก การ ใช้ กฎ ของ เกass ตาม ส่ม กار (2.3)

$$\text{เรา จะ ได้ ว่า } \epsilon_0 \oint E \cdot d\vec{s} = \epsilon_0 EA = q - q' \quad (2.7)$$

เมื่อ q' = ประจุ ไฟฟ้าที่เกิดขึ้น ณ โคลอิเดล ทริก อันเนื่องมาจากการ เหนี่ยว นำ

$$\begin{aligned} \text{ดังนี้} \quad \epsilon_0 EA &= q - q' \\ E &= \frac{1}{\epsilon_0 A} (q - q') \end{aligned} \quad (2.8)$$

จาก การ ทดลอง พยัคฆ์

$$\frac{E_0}{E} = \epsilon_r \quad (2.9)$$

เมื่อ ϵ_r = ค่าคงที่ ซึ่ง เรา เรียกว่า เพอร์เมติวิตี้ สัมพัทธ์ (Relative permittivity) หรือ ค่าคงที่ ไดอีเลกตริก (Dielectric constant)

จาก ส่ม การ (2.9) เรา อาจ เชียน
 $E = \frac{E_0}{\epsilon_r}$
 แทน ค่า E_0 จาก ส่ม การ (2.4) และ (2.5) จะ ได้

$$E = \frac{1}{\epsilon_r \epsilon_0} \frac{q}{A} \quad (2.10)$$

$$\text{และ } E = \frac{1}{\epsilon_r \epsilon_0} \sigma \quad (2.11)$$

จากสมการ (2.1) $E = \frac{V}{d}$

ดังนั้น $V = Ed$

แทนค่า E จากสมการ (2.11) จะได้

$$V = \frac{1}{\epsilon_r \epsilon_0} \frac{qd}{A} \quad (2.12)$$

จากสมการ (2.2) $C = \frac{q}{V}$

แทนค่า V จากสมการ (2.12) จะได้

$$C = \frac{q}{\frac{1}{\epsilon_r \epsilon_0} \frac{qd}{A}}$$

$$C = \epsilon_r \epsilon_0 \frac{A}{d}$$

$$C = \epsilon_r C_0 \quad (2.13)$$

อิทธิพลทางวิทยาลัยเชียงใหม่

นี่คือ เราจะได้ว่า $\epsilon_r = \frac{C}{C_0}$ (2.14)

เราใช้สมการ (2.14) นี้ ในการหาค่าเพอร์เมตติวิตี้สัมพันธ์หรือค่าคงที่ได้อิเล็กทริก
ของสารได้อิเล็กทริก

จากสมการ (2.8)

$$E = \frac{1}{\epsilon_0 A} (q - q')$$

$$= \frac{1}{\epsilon_0} \frac{q}{A} - \frac{1}{\epsilon_0} \frac{q'}{A}$$

ส้ายข้าง

$$\frac{1}{\epsilon_0} \frac{\mathbf{q}}{\mathbf{A}} = \mathbf{E} + \frac{1}{\epsilon_0} \frac{\mathbf{q}'}{\mathbf{A}}$$

$$\frac{\mathbf{q}}{\mathbf{A}} = \epsilon_0 \mathbf{E} + \frac{\mathbf{q}'}{\mathbf{A}} \quad (2.15)$$

$\frac{\mathbf{q}}{\mathbf{A}}$ - ประจุต่อหนึ่งหน่วยพื้นที่ เราเรียกว่า ความหนาแน่นฟลักซ์ไฟฟ้า (electric flux density) หรือ การจัดทางไฟฟ้า (electric displacement) \vec{D}
 $\frac{\mathbf{q}'}{\mathbf{A}}$ - ประจุหนึ่งหน่วยตามผิวไดอิเลกตริกต่อหนึ่งหน่วยพื้นที่ ซึ่งมีชื่อเรียกว่า โพลาไรเซชันทางไฟฟ้า (electric polarization) \vec{P}

สมการ (2.15) อาจเขียนในรูป

$$\mathbf{D} = \epsilon_0 \mathbf{E} + \mathbf{P} \quad (2.16)$$

หรือในรูปของเวกเตอร์

$$\vec{D} = \epsilon_0 \vec{E} + \vec{P} \quad (2.17)$$

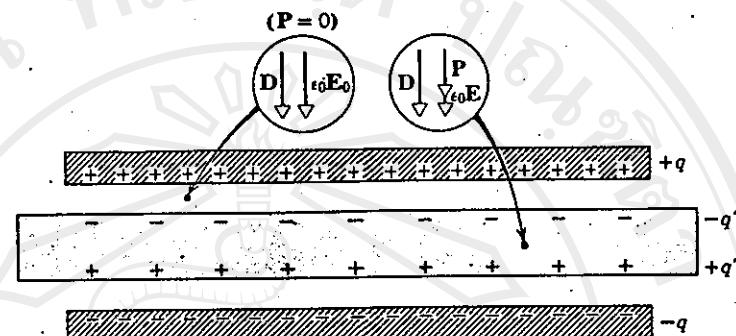
ในการนี้ของตัวเก็บประจุแบบแผ่นหนาแน่นที่มีไดอิเลกตริกอยู่ระหว่างแผ่นนี้ ทิศทางของ

\vec{D} , \vec{E} และ \vec{P} จะมีทิศไปทางเดียวกัน ตามรูปที่ 2.18

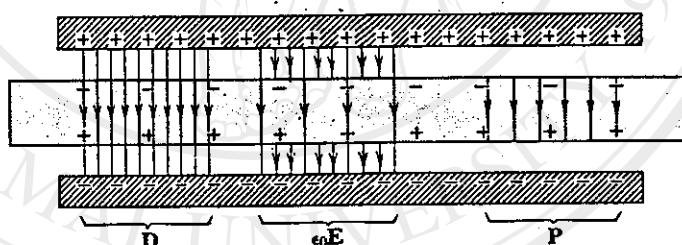
จากลังที่เราพิจารณาผ่านมา จะเห็นว่า

1. \vec{D} เกิดจากประจุอิสระเท่านั้น เราสามารถเขียนเส้นแรงแทนสนาม \vec{D} ได้ เช่นเดียวกับที่เราเขียนเส้นแรงไฟฟ้า เส้นแรงของ \vec{D} จะเริ่มต้นและสิ้นสุดที่ประจุอิสระ
2. \vec{P} เกิดจากประจุหนึ่งหน่วยหรือประจุที่เกิดจากโพลาไรเซชัน เนื่องจากได้ด้วยเส้นแรงของ \vec{P} โดยเส้นแรงของ \vec{P} นี้เริ่มต้นและสิ้นสุดที่ประจุหนึ่งหน่วย
3. \vec{E} เกิดจากประจุทุกแบบ ไม่ว่าจะเป็นประจุอิสระหรือประจุหนึ่งหน่วย

เส้นแมร์กของ \vec{D} , \vec{P} และ \vec{E} แสดงตามรูปที่ 2.19



รูปที่ 2.18 แสดงทิศทางของ \vec{D} , \vec{E} และ \vec{P} ในไดอิเลกตริกและช่องว่างอากาศ ของตัวเก็บประจุแบบผ่านหน้า



รูปที่ 2.19 แสดงเส้นแมร์กของ \vec{D} , ของ \vec{P} และเส้นแมร์กในฝ้าของ \vec{E}

ปริมาณ D และ P อาจเขียนให้อยู่ในเทอมของ E ได้ โดยเริ่มต้นจาก

$$\frac{q}{A} = \epsilon_r \epsilon_0 \left(\frac{q}{\epsilon_0 \epsilon_r A} \right)$$

ดังนั้น
$$D = \epsilon_r \epsilon_0 E \quad (2.18)$$

เขียนในรูปของเวกเตอร์

$$\vec{D} = \epsilon_r \epsilon_0 \vec{E} \quad (2.19)$$

จากสมการ (2.16)

$$D = \epsilon_0 E + P$$

ข่ายช้าง จะได้

$$P = D - \epsilon_0 E$$

แทนค่า

$$D = \epsilon_r \epsilon_0 E \text{ จากสมการ (2.18)}$$

จะได้

$$P = \epsilon_r \epsilon_0 E - \epsilon_0 E$$

$$P = \epsilon_0 E (\epsilon_r - 1)$$

$$P = \epsilon_0 (\epsilon_r - 1) E$$

(2.20)

เขียนในรูปของเวกเตอร์

$$\vec{P} = \epsilon_0 (\epsilon_r - 1) \vec{E}$$

(2.21)

จากสมการ (2.21) จะเห็นว่า ในสูญญากาศที่มี $\epsilon_r = 1$ นั้น ไฟล้าจะเชื่อม $P = 0$ ซึ่งสามารถนำไปใช้ได้กับไดอิเลกตริกทั่วไป ยกเว้น สารเฟอร์โรอิเลกตริก เนื่องจากสารพวกนี้ชั้งคงมีค่า P อչุ่ย แม้ว่า $E = 0$ ก็ตาม

สมการ (2.21) นี้ ในบางครั้งอาจเขียนในรูปของ

$$\vec{P} = \epsilon_0 X_e \vec{E}$$

(2.22)

เมื่อ X_e เป็น ปริมาณที่มีชื่อเรียกว่า สภาพอ่อนไหวทางไฟฟ้า (electric susceptibility) ของวัตถุ ซึ่งเป็นค่าคงที่และไม่เท่ากับ

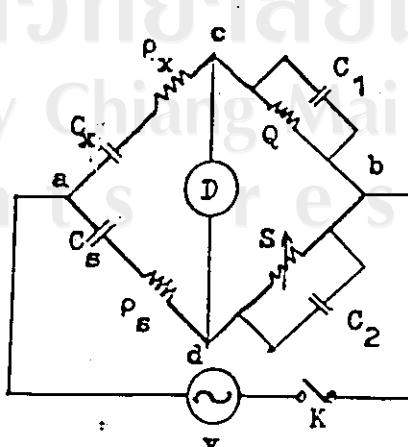
จากสมการ (2.21) และ (2.22) จะเห็นว่า

$$\begin{aligned} X_e &= \epsilon_r - 1 \\ \text{หรือ} \quad \epsilon_r &= 1 + X_e \end{aligned} \quad (2.23)$$

สมการ (2.23) จะบอกถึงความสัมพันธ์ระหว่างค่าคงที่ไดอิเลกตริกของสารกับสภาพอ่อนไหวทางไฟฟ้าของสารนั้น

2.5 วงจรเชริงบริดจ์ (Schering bridge)^(2,7)

รูปที่ 2.19 แสดงวงจรที่เรียกว่า เชริงบริดจ์ (Schering bridge) เมื่อต่อต้นกำเนิดแรงดันเข้ากับวงจรที่แสดง จะมีกระแสไฟฟ้าไหลผ่านวงจรเพียงเล็กน้อย ทั้งนี้เพราะว่าตัวเก็บประจุจะมีความต้านทานสูงที่ความถี่ของต้นกำเนิดที่ใช้กันทั่วไป เราใช้บริดจ์ชนิดนี้ในการเปรียบเทียบค่าความจุไฟฟ้า (Capacitance) และค่าของภาคลับเปลืองกำลัง (dissipative part) ของตัวเก็บประจุตัวที่เราต้องการวัดกับค่าเหล่านั้นของตัวเก็บประจุมาตรฐาน



รูปที่ 2.20 แสดงเชริง บริดจ์

ให้ P_x และ P_s ในรูป แทนตัวที่ทำให้เกิดความสูญเสียกำลังในสารที่เป็นไดอะเลก ตัวกของ C_x และ C_s ตามลำดับ โดยเขียนให้เป็นตัวค่านทาง ให้มุขของการสูญเสีย (loss angles) เป็น θ_x และ θ_s ตามลำดับ ดังนี้

$$\tan \theta_x = \omega C_x P_x ; \quad \tan \theta_s = \omega C_s P_s \quad (2.24)$$

สภาวะสมดุลย์ คือ

$$\frac{\frac{P_x}{\rho_x} + \frac{1}{j\omega C_x}}{\frac{P_s}{\rho_s} + \frac{1}{j\omega C_s}} = \frac{\frac{1}{S} + j\omega C_1}{\frac{1}{Q} + j\omega C_2} \quad (2.25)$$

เพราจะนี้

$$\frac{C_x}{C_s} = \frac{s(1-\omega^2 C_x C_1 \rho_x Q)}{Q(1-\omega^2 C_s C_2 \rho_s S)} = \frac{s(C_x \rho_x + C_1 Q)}{Q(C_s \rho_s + C_2 S)} \quad (2.26)$$

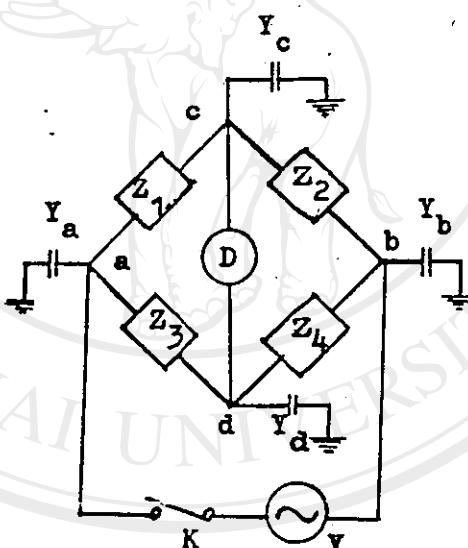
ตามปกติ มุขของการสูญเสียมีค่าน้อยประมาณ 10^{-3} เรเดียนหรือต่ำกว่านั้น ดังนั้น ในทางปฏิบัติจึงมักสร้างบริจัชณา โดยให้ $\omega C_1 Q \ll 1$ และ $\omega C_2 S \ll 1$ ซึ่งจะทำให้ สภาวะสมดุลย์เหลือเพียง

$$C_x = C_s \frac{S}{Q} \quad (2.27)$$

$$\tan \theta_x - \tan \theta_s = \omega (C_s S - C_1 Q) \quad (2.28)$$

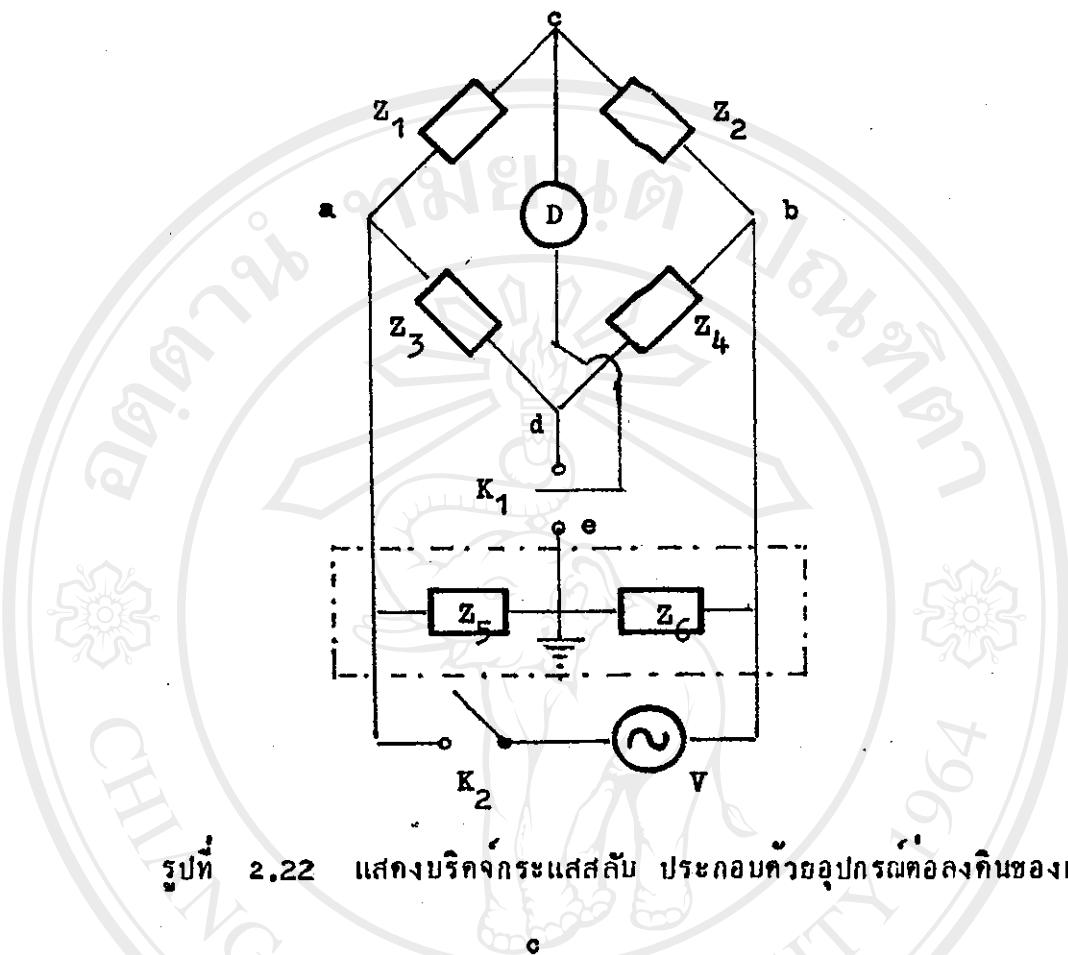
เราจึงสามารถเปรียบเทียบ C_x กับ C_s และ $\tan \theta_x$ กับ $\tan \theta_s$ ได้

ถ้าจะกล่าวให้ถูกต้องจริง ๆ แล้ว สภาวะสมดุลย์ของบริจัช์ขออยู่กับความถี่ด้วย แต่ในทางปฏิบัติถือได้ว่าไม่ถูก อย่างไรก็ตาม มุ่งมองการสูญเสียนี้เป็นอยู่โดยตรงกับความถี่ ดังจะเห็นได้จากสมการที่ (2.24) แต่ละส่วนของวงจรบริจัช์กระแสสัลบะจะมีค่าความจุไฟฟ้ากับดิน และเมื่อรวมกันนี้เข้าในวงจรด้วยแล้ว จะมีลักษณะดังรูปที่ 2.20 สภาวะสมดุลย์สำหรับวงจรนี้ คือ กระแสทั้งหมดที่ไหลผ่าน Z_1 จะต้องไหลผ่าน Z_2 และกระแสทั้งหมดที่ไหลผ่าน Z_3 จะต้องไหลผ่าน Z_4 และในขณะนั้นจะต้องไม่มีกระแสไหลผ่านตัวเกอเตอร์ D ดังนี้ถ้าหากจุด c และ d ไม่ได้ต่อลงดินแม้ล้า แม้ว่าจะมีศักย์เท่ากัน ก็ไม่นับว่าเป็นสภาวะสมดุลย์ที่ถูกต้อง

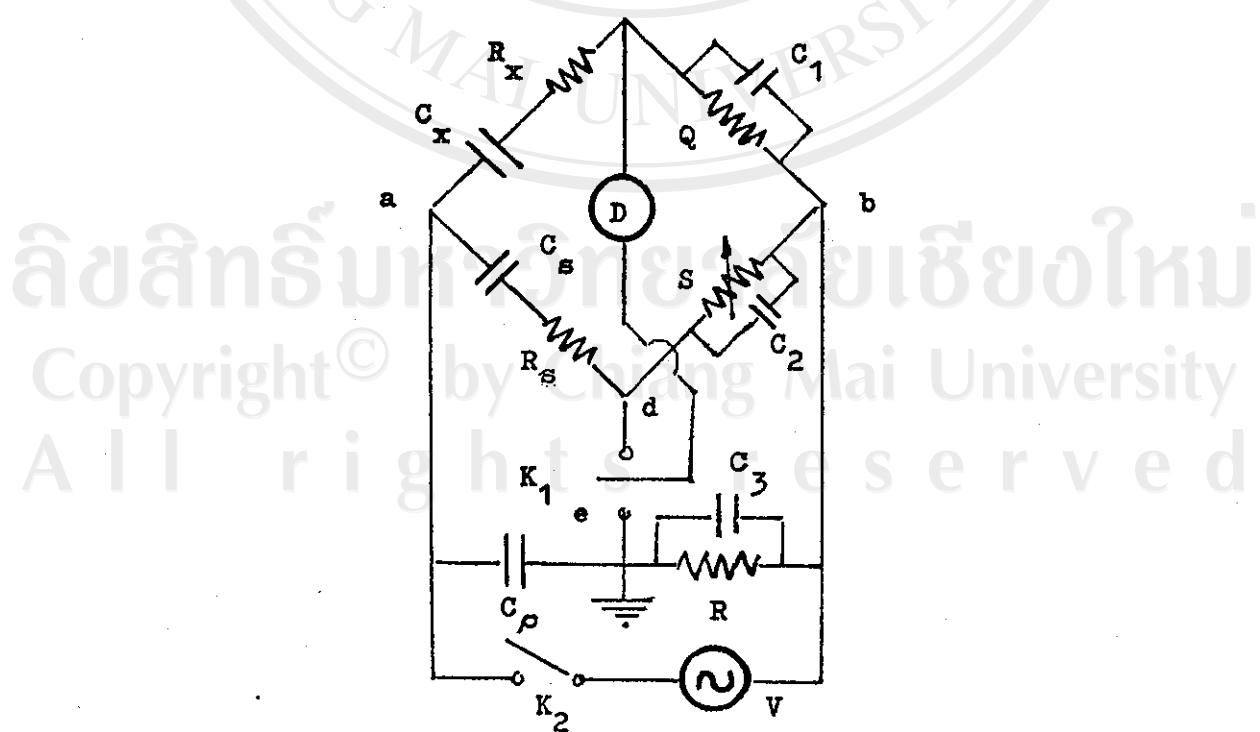


รูปที่ 2.21 แสดงบริจัช์กระแสสัลบะที่มีค่าแอมมิเต้นซ์ลงดิน

เพื่อหลีกเลี่ยงความคลาดเคลื่อนนี้ เราจึงใช้อุปกรณ์ต่อลงดินของ Wagner (Wagner earthing device) ส่วนที่ล้อมรอบด้วยเส้นประในรูปที่ 2.21 เรียกว่า แขนอัตราส่วนลงดิน (earthing ratio arms) ที่มีจุดต่อออกกลาง (center tap) ต่อลงดิน ถ้าหากค่า D อ่านค่าศูนย์ ไม่ว่า K_1 จะต่อ กับ d หรือ e ก็ตาม แสดงว่าจุด c และ d มีศักย์เดียวกัน และทั้งสองจุดมีศักย์เท่ากับดิน ดังนี้จึงไม่ต้องเชื่อมต่อ Y_c และ Y_d เมื่อในรูปที่ 2.20 เพราะไม่มีกระแสไหลผ่านและสภาวะสมดุลย์ที่ว่า $Z_1Z_4 = Z_2Z_3$ ก็จะเป็นไปโดยถูกต้อง ดังรูปที่ 2.22



รูปที่ 2.22 แสกงบริคจ์กระแสสลับ ประกอบด้วยอุปกรณ์ต่อลงกินของแรกเนื่อง



รูปที่ 2.23 แสกงเชิงบริคจ์ (ประกอบด้วยบริคจ์สำหรับห้องกิน)