

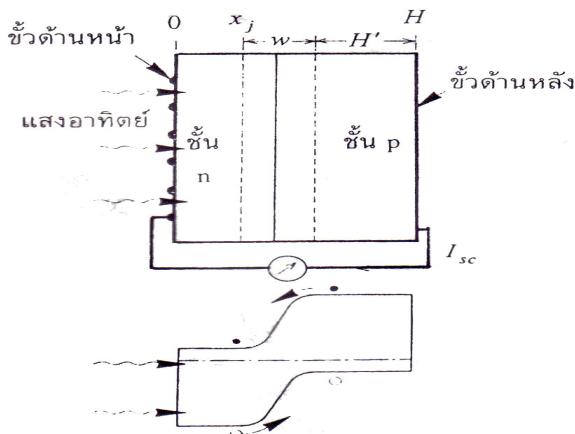
บทที่ 3

ทฤษฎีเซลล์แสงอาทิตย์แบบซิลิกอนและแบบด้วยเซนเซอร์

3.1 ทฤษฎีพื้นฐานและหลักการทำงานของเซลล์แสงอาทิตย์แบบซิลิกอน

3.1.1 การรวมพาราโบลิกของเซลล์แสงอาทิตย์ร้อยต่อ p-n

เราจะลองการรวมพาราโบลิกของเซลล์แสงอาทิตย์ที่มีรอยต่อ p-n โดยกำหนดให้ว่า ความหนาแน่นของสารเจือปนในชั้น p และ n เท่ากัน



ภาพประกอบที่ 3-1 โครงสร้างและแผนภาพของแบบพลังงานของเซลล์แสงอาทิตย์ร้อยต่อ p-n
(ที่มา: คุสิต, 2542)

จากภาพประกอบที่ 3-1 ประสิทธิภาพการรวมพาราโบลิกคำนวณได้โดยแบ่งเซลล์แสงอาทิตย์ออกเป็น 3 ชั้น ได้แก่ ชั้น n ชั้นปลอคพารา และชั้น p การคำนวณกระแสไฟฟ้าลัดวงจรทำได้โดยการแก้สมการแพร่กระจาย ซึ่งมีวิธีคำนวณดังต่อไปนี้

ในสถานะคงตัว (Steady State) สมการต่อเนื่องของพาราโบลิกนี้ได้ถูกผลิตโดยแสงในชั้น n และแสดงได้ดังนี้

$$\frac{dj_h}{dx} + \frac{p_n - p_{no}}{q\tau_h} - g(\chi) = 0 \quad (3.1)$$

$$J_h = q\mu_h p_n E - qD_h \frac{dp_n}{dx} \quad (3.2)$$

และสมการต่อเนื่องของพาราเมเตอร์ข้างบนนี้อยู่ชนิดอิเล็กตรอนที่ถูกผลิตโดยแสงในชั้น p และคงไว้ดังนี้

$$\frac{dJe}{dx} - \frac{n_p - n_{no}}{q\tau_e} + g(x) = 0 \quad (3.3)$$

$$J_e = q\mu_e n_p E + qD_e \frac{dn_p}{dx} \quad (3.4)$$

โดยที่

J_e : กระแสไฟฟ้าของอิเล็กตรอนต่อหน่วยพื้นที่

μ_e : ความคล่องตัวของอิเล็กตรอน

J_h : กระแสไฟฟ้าของไฮดรอเจนต่อหน่วยพื้นที่

μ_h : ความคล่องตัวของไฮดรอเจน

τ_e : อายุของอิเล็กตรอน

τ_h : อายุของไฮดรอเจน

n_p : จำนวนอิเล็กตรอนต่อพื้นที่ในชั้น p

p_n : จำนวนไฮดรอเจนต่อพื้นที่ในชั้น n

D_e : สัมประสิทธิ์การแพร่ซึมของอิเล็กตรอน

d_h : สัมประสิทธิ์การแพร่ซึมของไฮดรอเจน

$g(x)$: อัตราการผลิตพาราเมเตอร์ในหนึ่งวินาที (Generation Rate)

q : ประจุของอิเล็กตรอน

O : สภาพสมดุลเชิงความร้อน

E : สนามไฟฟ้า

x : ตำแหน่ง

ในการแก้สมการที่ (3.1)-(3.4) นี้ จะต้องกำหนดเงื่อนไขข้อม (Boundary Conditions) ดังนี้

$$P_n = P_{no} \exp(qV/KT) \quad x = x_j \quad (3.5)$$

$$n_p = n_{po} \exp(qV/KT) \quad x = x_j + w \quad (3.6)$$

$$S_h (P_n - P_{no}) = D_h \frac{dp_n}{dx} - \mu_h p_n E \quad x = 0 \quad (3.7)$$

$$S_e (n_p - n_{po}) = -D_e \frac{dn_p}{dx} - \mu_e n_p E \quad x = H \quad (3.8)$$

โดยที่

S_e : ความเร็วในการรวมตัว (Surface Recombination Velocity) ของอิเล็กตรอนที่ผิวของเซลล์แสงอาทิตย์

S_h : ความเร็วในการรวมตัวของโอลที่ผิวของเซลล์แสงอาทิตย์

W : ความกว้างของชั้นปลอดพาหะ

ในชั้นปลอดพาหะมีศักย์ไฟฟ้าภายใน (Built in Potential) เกิดจากประจุปริภูมิ (Space Charge) ส่วนในชั้น p และ n นั้นจะมีศักย์ไฟฟ้าน้อยมาก สามารถไม่ต้องพิจารณาศักย์ไฟฟ้าในชั้น p และ n ได้ จึงเขียนสมการต่อเนื่องในชั้น n โดยใช้สมการ(3.1)และ(3.2) ได้ว่า

$$D_h \frac{d^2 p_n}{dx^2} + g(x) - \frac{P_n - P_{no}}{\tau_h} = 0 \quad (3.9)$$

โดยที่อัตราการผลิตพาหะ $g(x)$ มีค่าเท่ากับ

$$g(x) = \alpha F (1-R) \exp(-\alpha x) \quad (3.10)$$

ผลเฉลยทั่วไปของสมการที่ (3.9) คือ

$$P_n - P_{no} = A \cosh \frac{x}{L_h} + B \sinh \frac{x}{L_h} - \frac{\alpha F(1-R)\tau_h}{\alpha^2 L_h^2 - 1} \exp(-\alpha x) \quad (3.11)$$

โดยที่

L_h : ระยะทางแพร์เซ็นของโอล และ $L_h = (D_h \tau_h)^{1/2}$ α : สัมประสิทธิ์การดูดกลืนแสง
 R : สัมประสิทธิ์การสะท้อนแสง

สำหรับ A และ B คือ ค่าคงตัวซึ่งสามารถคำนวณได้โดยการกำหนดเงื่อนไขข้อบ่งชี้ ดังนี้
 ในบริเวณพรมแดนที่ขอบของชั้นปลดพาหะ ณ $x = x_j$ พาหะส่วนเกิน (Excess Carriers) มีจำนวนน้อยมาก นั่นคือ

$$P_n - P_{no} = 0 \text{ เมื่อ } x = x_j \quad (3.12)$$

ที่บริเวณผิวด้านหน้าของเซลล์แสงอาทิตย์ พาหะมีการรวมตัวกัน ดังนั้นจึงได้ว่า

$$D_h \frac{d(P_n - P_{no})}{dx} = S_h (p_n - p_{no}) \text{ เมื่อ } x = 0 \quad (3.13)$$

จากการกำหนดเงื่อนไขข้อบ่งชี้ ข้อนี้ดังกล่าวข้างต้นทำให้สามารถเขียนสมการที่ (3.11) ใหม่ได้เป็น

$$\begin{aligned} P_n - P_{no} &= \left[\frac{\alpha F(1-R)\tau}{\alpha^2 L_h^2 - 1} \right] \\ &\times \left[\frac{\left(\frac{S_h L_h}{D_h} + \alpha L_h \right) \sinh \frac{x_j - x}{L_h} + \exp(-\alpha x) \left(\frac{S_h L_h}{D_h} \sinh \frac{x}{L_h} + \cosh \frac{x}{L_h} \right)}{\frac{S_h L_h}{D_h} \sinh \frac{x_j}{L_h} + \cosh \frac{x_j}{L_h}} - \exp(-\alpha x) \right] \quad (3.14) \end{aligned}$$

ดังนั้น ณ ตำแหน่ง $x = x_j$ ซึ่งเป็นบริเวณขอบของชั้นปลอกพาหะนั้น กระแสไฟฟ้าไฟโตกองโซล (J_h) ที่ผลิตได้ในชั้น n จะมีค่าเท่ากับ

$$J_h = -qD_h \frac{dp_n}{dx} = \left[\frac{qF(1-R)\alpha L_h}{a^2 L_h^2 - 1} \right] \times \left[\frac{\left(\frac{S_h L_h}{D_h} + \alpha L_h \right) - \exp(-\alpha x_j) \left(\frac{S_h L_h}{D_h} \cosh \frac{x_j}{L_h} + \sinh \frac{x_j}{L_h} \right)}{\frac{S_h L_h}{D_h} \sinh \frac{x_j}{L_h} + \cosh \frac{x_j}{L_h}} - \alpha L_h \exp(-\alpha x_j) \right] \quad (3.15)$$

ในทำนองเดียวกันกระแสไฟฟ้าไฟโตกองอิเล็กตรอน (J_e) ที่ผลิตได้ในชั้น p จะคำนวณได้จากสมการที่ (3.3) และ (3.4) โดยกำหนดเงื่อนไขขอบว่า

$$1) \quad n_p - n_{po} = 0 \quad x = x_j + w \quad (3.16)$$

$$2) \quad D_e \frac{d(n_p - n_{po})}{dx} = s_e (n_p - n_{po}) \quad x = H \quad (3.17)$$

ผลการคำนวณจะได้ว่า J_e มีค่าดังนี้

$$J_e = qD_e \frac{dn_p}{dx} = \frac{qF(1-R)\alpha L_e}{\alpha^2 L_e - 1} \exp[-\alpha(x_j + w)] \times \left[\alpha L_e - \frac{\frac{S_e L_e}{D_e} \left(\cosh \frac{H'}{L_e} - \exp(-\alpha H') \right) + \sinh \frac{H'}{L_e} + \alpha L_e \exp(-\alpha H')}{\frac{S_e L_e}{D_e} \sinh \frac{H'}{L_e} + \cosh \frac{H'}{L_e}} - \alpha L_h \exp(-\alpha x_j) \right] \quad (3.18)$$

โดยที่ $H' = H - (x_j + w)$

จากสมการที่ (3.15) และ(3.18) จะได้ข้อมูลว่า “ กระแสไฟฟ้าโพโตของโซด (J_h) และของอิเล็กตรอน (J_e) มีค่าแปรผันโดยตรงกับผลคูณของสัมประสิทธิ์การคูดกลืนแสง (α) และระยะทางแพร์เซ็นของพาหะ (L_e, L_h)”

การคำนวณหาค่ากระแสไฟฟ้าโพโตที่ผลิตในชั้นปลอดพาหะนั้น พาหะที่ถูกแสงกระตุ้นในชั้นปลอดพาหะจะถูกสนำมาไฟฟ้าภายในของรอยต่อ p-n พัดพาให้หล่อออกสู่วงจรภายนอก และพาหะเหล่านี้ไม่มีการรวมตัวกันในชั้นปลอดพาหะหรือรวมตัวกันน้อยมากในชั้นนี้ กระแสไฟฟ้าที่เข่นนี้เรียกว่า กระแสไฟฟ้าพัดพา (Drift Current : J_{dr}) และมีค่าเท่ากับ

$$J_{dr} = qF(1-R)\exp(-ax_j) [1 - \exp(-aw)] \quad (3.19)$$

โดยที่ w คือ ความหนาของชั้นปลอดพาหะและมีค่าเท่ากับ

$$W = \left[\frac{2\varepsilon_s}{q} (V_d - V) \frac{N_a + N_d}{N_a N_d} \right]^{1/2} \quad (3.20)$$

โดยที่

ε_s : ค่าคงตัวไอดิオเล็กทริกของสารกึ่งตัวนำ

N_a, N_d : ความหนาแน่นของอีกเชิงเตอร์และโอดเนอร์ตามลำดับ

V_d : แรงดันไฟฟ้าภายในที่เกิดจากการอยต่อ p-n

V : แรงดันไฟฟ้าไอแอด (ถ้ามี)

ดังนั้นทั้งหมดนี้สามารถสรุปได้ว่า กระแสไฟฟ้าโพโตสัมดังจรที่ผลิตได้ ณ ความยาวคลื่นแสงใด ๆ (J_{sc}) ในรอยต่อ p - n จะเป็นผลรวมของกระแสไฟต่าง ๆ ดังนี้

$$J_{sc} = J_h + J_e + J_{dr} \quad (3.21)$$

3.1.2 ลักษณะสมบัติเอาต์พุตของเซลล์แสงอาทิตย์แบบชิลิกอน

พารามิเตอร์ที่สำคัญที่ใช้อธิบายลักษณะสมบัติเอาต์พุต (Output Characteristics) ของเซลล์แสงอาทิตย์มีดังนี้

1. ประสิทธิภาพการแปลงพลังงาน (Energy Conversion Efficiency)

คืออัตราส่วนของกำลังไฟฟ้าเอาต์พุตสูงสุดต่อพลังงานของแสงที่ตกกระทบเซลล์ แสงอาทิตย์ อาจเรียกว่า η ว่าประสิทธิภาพของเซลล์แสงอาทิตย์และใช้สัญลักษณ์ว่า η เป็นสูตรได้ว่า

$$\eta = \frac{P_{\max} (W)}{Area(m^2) \times P_{in} (W)} \times 100\% \quad (3.22)$$

η : ประสิทธิภาพของเซลล์แสงอาทิตย์

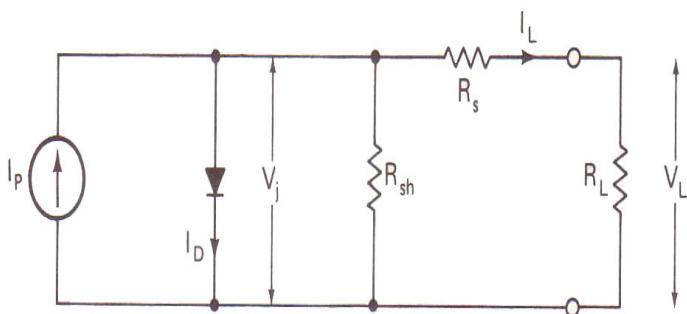
$P_{\max} (W)$: กำลังไฟฟ้าเอาต์พุตสูงสุด

$Area(m^2)$: พื้นที่รับแสง

$P_{in} (W)$: กำลังของแสงที่ตกกระทบเซลล์ต่อ m^2

2. กระแสไฟฟ้าสั้น (Short Circuit Current)

ถ้าเอาต์พุตของเซลล์แสงอาทิตย์อยู่ในสภาพลัดวงจร จะเรียกกระแสไฟฟ้าที่ไหลในวงจรว่า กระแสไฟฟ้าลัดวงจร (ใช้สัญลักษณ์ I_{sc})



ภาพประกอบที่ 3-2 วงจรสมมูลของเซลล์แสงอาทิตย์ทั่วไป
(ที่มา:Pulfrey, 1978)

วงจรสมมูลของเซลล์แสงอาทิตย์ทั่วไป (ภาพประกอบที่ 3-2) ถ้าเซลล์แสงอาทิตย์ไม่ถูกส่องด้วยแสงความสัมพันธ์ระหว่างกระแสไฟฟ้ามีด I และแรงดันไฟฟ้า V ของเซลล์แสงอาทิตย์ในสภาพมีดจะมีรูปเหมือนกับสมการกระแสไฟฟ้าของไดโอด กล่าวคือ

$$I = I_o [\exp(qv / nkT) - 1] \quad (3.23)$$

โดยที่ $I_o = qA \left(\frac{D_h P_n}{L_h} + \frac{D_e n_p}{L_e} \right)$ เรียกว่า กระแสไฟฟ้าข้อน้อมตัว และ n คือค่าแฟกเตอร์อุณหภูมิคงทิบของไดโอด

ดังนั้นกระแสไฟฟ้า I_{out} ที่ไหลออกสู่วงจรภายนอกจะเท่ากับผลต่างระหว่างกระแสไฟฟ้ามีด I และกระแสไฟฟ้าโฟโต $I_{ph} (= I_{sc})$ ดังนี้

$$I_{out} = I - I_{ph} \quad (3.24)$$

ในที่นี่ $I_{ph} (= I_{sc})$ คำนวณได้จากสมการ (3.25)

$$\eta_{ext}(\lambda) = n_{in}(\lambda) [1 - R(\lambda)] = \frac{J_{sc}(\lambda)}{qF(\lambda)} \quad (3.25)$$

และหากกำหนดให้ A คือพื้นที่รับแสง จะได้ว่า

$$I_{sc} = A \int F(\lambda) \eta_{ext}(\lambda) d\lambda \quad (3.26)$$

โดยที่

$R(\lambda)$: สัมประสิทธิ์สะท้อนแสงที่ผิวของเซลล์แสงอาทิตย์

$F(\lambda)$: โฟตอนฟลักซ์ ซึ่งหมายถึง จำนวนโฟตอนต่อหน่วยพื้นที่และหน่วยเวลาที่ตกกระทบเซลล์แสงอาทิตย์

Q : ประจุอิเล็กตรอน

η_{ext} : ประสิทธิภาพการรวมพาราโบลาในกรณีที่ผิวด้านรับแสงของเซลล์แสงอาทิตย์มีการสะท้อนแสง

η_{in} :ประสิทธิภาพการรวมรวมพาหะในกรณีที่สมมุติว่าผิวด้านรับแสงของเซลล์แสงอาทิตย์ไม่มีการสะท้อนแสง

ถ้าพิจารณาความด้านทานภายในของเซลล์แสงอาทิตย์ซึ่งได้แก่ ความด้านทานอนุกรม R_s และความด้านทานชั้นต์ R_{sh} ประกอบร่วมด้วย จะทำให้กระแสไฟฟ้าเอาต์พุต I_{out} มีค่าดังนี้

$$I_{out} = I_o \left\{ \exp \left[\frac{q(V - IR_s)}{nkT} \right] - 1 \right\} + \frac{V - IR_s}{R_{sh}} - I_{ph} \quad (3.27)$$

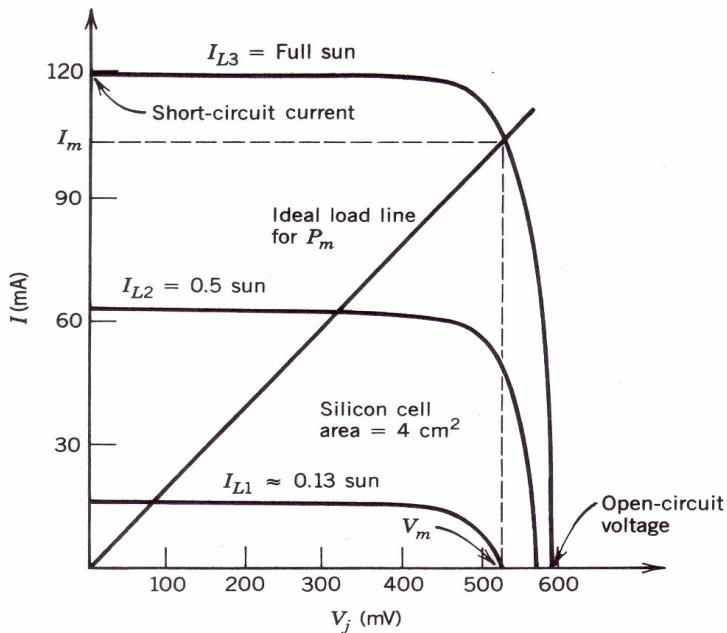
3. แรงดันไฟฟ้าวงจรเปิด (Open Circuit Voltage)

ถ้าเอาต์พุตของเซลล์แสงอาทิตย์อยู่ในสภาพวงจรเปิด (Open Circuit) แรงดันไฟฟ้าที่วัดได้เรียกว่า แรงดันไฟฟ้าวงจรเปิด (Open Circuit Voltage : V_{oc}) ค่า V_{oc} คำนวณได้จากสมการที่ (3.27) โดยแทนค่า $I_{out} = 0$ ดังนี้นิ่งได้ว่า

$$V_{oc} = \frac{nkT}{q} \ln \left(\frac{I_{sc}}{I_o} + 1 \right) \quad (3.28)$$

ตัวอย่างลักษณะสมบัติเอาต์พุตของเซลล์แสงอาทิตย์ (ภาพประกอบที่ 3-3) จุดที่กราฟตัดแกนแรงดันไฟฟ้าคือแรงดันไฟฟ้าวงจรเปิด และจุดที่กราฟตัดแกนกระแสไฟฟ้าคือกระแสไฟฟ้าลักษณะ ในการใช้งานเซลล์แสงอาทิตย์ กำลังไฟฟ้าสูงสุด P_{max} (Maximum Power) ที่จะได้จากเซลล์แสงอาทิตย์จะเท่ากับพื้นที่ลี่เหลี่ยมผืนผ้าที่ใหญ่ที่สุดภายในกราฟลักษณะสมบัตินี้ซึ่งแสดงด้วยเส้นไข่ปลาในภาพประกอบที่ 3-3 ดังนั้นหาก $V_m = V_{max}$ (Maximum Voltage) และ $I_m = I_{max}$ (Maximum Current) คือแรงดันไฟฟ้าสูงสุดและกระแสไฟฟ้าสูงสุดตามลำดับจะให้กำลังไฟฟ้าสูงสุด คือ

$$P_{max} = V_{max} \times I_{max} \quad (3.29)$$



ภาพประกอบที่ 3-3 ลักษณะสมบัติเอาต์พุตของเซลล์แสงอาทิตย์แบบซิลิกอน
(ที่มา:Tyagi, 1991)

การคำนวณหาค่า V_{max} ทำได้ด้วยการหาค่าอนุพันธ์ของ P_{max} เทียบกับ V_{max} โดยกำหนดให้
 $\frac{\partial P_{max}}{\partial V_{max}} = 0$ ผลลัพธ์คือ

$$\exp\left(\frac{qV_{max}}{nkT}\right)\left(1 + \frac{qV_{max}}{nkT}\right) = \left(\frac{I_{sc}}{I_o} + 1\right) \quad (3.30)$$

ด้วยวิธีการคำนวณในทำนองเดียวกับ I_{max} จะมีค่าเท่ากับ

$$I_{max} = \frac{(I_{sc} + I_o) \frac{qV_{max}}{nkt}}{1 + \frac{qV_{max}}{nkt}} \quad (3.31)$$

สมการที่ (3.30) และ (3.31) ทำให้ทราบได้ว่า P_{max} จะมีค่ามากเมื่อ I_o มีค่าน้อย
(นั่นก็คือ ข้อง่วงพลังงานของสารกึ่งตัวนำควรมีค่ากว้างพอสมควร) และ n มีค่าน้อย

4. ฟิลล์แฟกเตอร์ (Fill Factor)

เอาต์พุตพารามิเตอร์ที่สำคัญอีกด้วยหนึ่งคือ ฟิลล์แฟกเตอร์ (Fill Factor) เป็นค่าที่แสดงถึงความสามารถในการเปลี่ยนแปลงของ FF คืออัตราส่วนของพื้นที่ของ $V_{max} \times I_{max}$ ต่อพื้นที่ของ $V_{oc} \times I_{sc}$ สามารถเขียนเป็นสมการได้ว่า

$$FF = \frac{P_{max}}{V_{oc} \times I_{sc}} \frac{V_{max} \times I_{max}}{V_{oc} \times I_{sc}} \quad (3.32)$$

$$= \frac{V_{max}}{V_{oc}} \left[1 - \frac{\exp(qV_{max}/nkT) - 1}{\exp(qV_{oc}/nkT) - 1} \right] \quad (3.33)$$

ถ้าความต้านทานอนุกรม R_s ในเซลล์แสงอาทิตย์มีค่าน้อย จะทำให้ฟิลล์แฟกเตอร์ FF มีค่ามาก

การทราบค่าพารามิเตอร์ต่าง ๆ ดังกล่าวข้างต้น ทำให้สามารถคำนวณค่าประสิทธิภาพของเซลล์แสงอาทิตย์ได้ดังนี้

$$\eta = \frac{P_{max}}{P_{in}} \times 100\% = \frac{V_{max} \times I_{max}}{P_{in}} = \frac{V_{oc} \times I_{sc} \times FF}{P_{in}} \times 100\% \quad (3.34)$$

3.2 ทฤษฎีพื้นฐานและหลักการทำงานของเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดด้วยเzenซิไทเซอร์

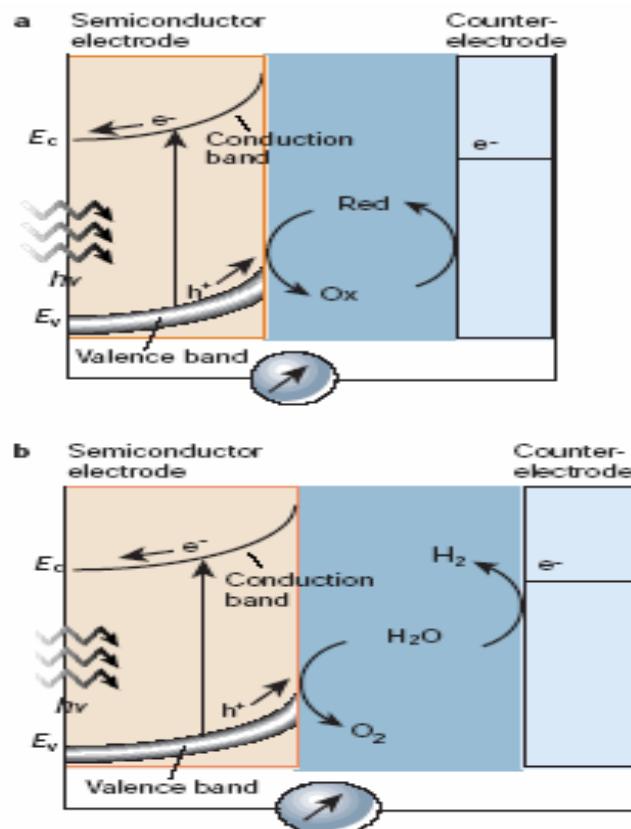
3.2.1 พัฒนาการของเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดด้วยเzenซิไทเซอร์

การพัฒนาเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดด้วยเzenซิไทเซอร์ (Dye-Sensitized Solar Cells) ในยุคแรกเกิดจากการนำเออเทกโนโลยีการถ่ายภาพเข้ามาพัฒนาสนับสนุนหลักการทำงานของเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดกัลวนิกโดย Becquerel ได้ค้นพบปรากฏการณ์โฟโตอิเล็กโตรเคมีคัล (Photoelectrochemical Effect) ในปี ค.ศ. 1839 Becquerel ทำการทดลองส่องแสงลงบนหัวโลหะที่จุ่มอยู่ในสารละลายอิเล็กโตรไอลท์ชนิดโลหะไฮด์ พบว่ามีกระแสไฟฟ้าเกิดขึ้นแต่เนื่องจากเซลล์ไฟฟ้าชนิดนี้ให้กระแสไฟฟ้าต่ำมากจึงไม่สามารถนำไปใช้งานได้ หลังจากนั้นในปี ค.ศ. 1837-1839 ได้มีการค้นพบเทคโนโลยีภาพถ่ายขึ้น โดยมีการใช้ Silver Halide (Gurney and Mott, 1938) ต่อมาในปี ค.ศ 1883 Vogel (West, 1974) ได้พบว่าเมื่อเติมสีข้อมูลใน Silver Halide Emulsion แล้ว จะทำให้เกิดภาพที่ดีขึ้น หลังจากนั้น 4 ปี Moser (Moser, 1887) ได้นำหลักการที่ว่าสารกึ่งตัวนำ

สามารถถูกกระตุ้นด้วยสีข้อมนาใช้ในเซลล์ไฟฟ้าพบว่าสามารถเกิดกระแสไฟฟ้าได้นอกเหนือจาก การใช้โลหะและการเกิดกระแสไฟฟ้าในเซลล์ไฟฟ้าแบบโพโตกัลวนิก แต่ถึงอย่างไรก็ตาม เซลล์ไฟฟ้าแบบโพโตกัลป์วนิกยังคงมีประสิทธิภาพต่ำ Namba และ Hishiki (Namba and Hishiki, 1965) ได้ทำการเคลือบผิวสารกึ่งตัวนำด้วยสีข้อมแล้วพบว่าเซลล์แบบกัลวนิกจะเปลี่ยนพลังงาน แสงเป็นไฟฟ้าได้ดีขึ้นและดีที่สุด เมื่อมีการเคลือบผิวสารกึ่งตัวนำเป็นชั้นบางๆที่เรียกว่าโมโนเล เยอร์ (Monolayer) (Fujishima and Honda, 1972) แต่ไม่สามารถสรุปได้แน่ชัดว่ากลไกการทำงาน ของเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดนี้เป็นเช่นไร จนกระทั่งในปี 1970 Tributsh (Grätzel, 2001) ได้ ทำการศึกษาว่าอิเล็กตรอนที่เกิดขึ้นในเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดโพโตกัลวนิก นั้นเกิดมาจากสีข้อม ถ่ายทอดอิเล็กตรอนให้กับสารกึ่งตัวนำ แต่ก็ยังไม่สามารถผลิตให้เซลล์โพโตกัลวนิกมีประสิทธิภาพ สูงขึ้นได้ (ประสิทธิภาพต่ำกว่า 1%) ข้อมูลร่องน้ำคุณภาพและแก้ไขโดยศาสตราจารย์ Grätzel (O'Regan, and Grätzel. 1991) ในปี 1991 โดยการพัฒนาเซลล์แบบโพโตกัลวนิกใหม่พื้นที่ผิวที่มี ความพรุนตัวสูงโดย Grätzel สังเคราะห์ “ไทยเนียม” ไอออกไซด์ มีขนาด 10-20 nm แล้วเคลือบบน ผิวขาวไฟฟ้าปอร์ตแสงซึ่งฟิล์มที่ผลิตขึ้นมีลักษณะเหมือนฟองน้ำสามารถดูดซึมน้ำได้ปริมาณมาก และเมื่อนำมาประกอบเป็นเซลล์แสงอาทิตย์ทำให้ได้ประสิทธิภาพสูงถึง 7%

3.2.2 เซลล์แสงอาทิตย์ชนิดดယาเซนซ์ไซเซอร์

เซลล์แสงอาทิตย์ชนิดสารอินทรี เป็นเซลล์แสงอาทิตย์ที่มีการพัฒนามาจากเซลล์ แสงอาทิตย์ชนิดหัวต่อสารกึ่งตัวนำ-ของเหลว (Semiconductor/Liquid Junction Photovoltaic) โดย เซลล์แสงอาทิตย์ชนิดหัวต่อสารกึ่งตัวนำ-ของเหลว (Hupp, 1997) เป็นเซลล์แสงอาทิตย์ที่ได้รับ ความสนใจกำลังได้รับความสนใจในปัจจุบัน ส่วนประกอบหลักของเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดนี้ ประกอบด้วย สารกึ่งตัวนำ (Semiconductor) เครื่องเตอร์อิเล็กโทรด (Counter Electrode) และ สารละลายน้ำ (Electrolyte) โดยหลักการทำงานของเซลล์ชนิดนี้คือ



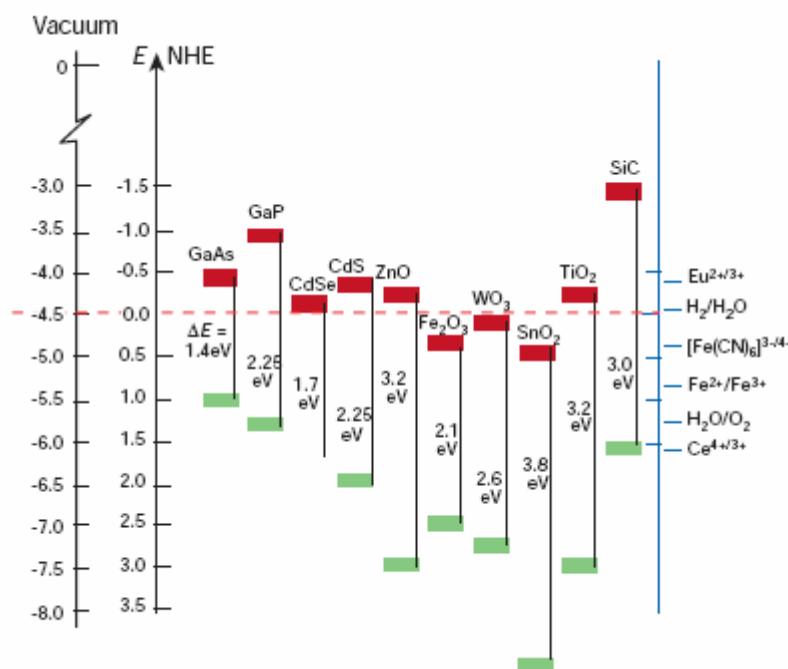
ภาพประกอบที่ 3-4 เชลล์แสงอาทิตย์ชนิดหัวต่อสารกึ่งตัวนำ-ของเหลว
(ที่มา: Gratzel, 2001)

จากภาพประกอบที่ 3-4 ValenceBand หมายถึงแคนබาเดนส์ของสารกึ่งตัวนำ ซึ่งเป็นแคนบพลังงานที่มีอิเล็กตรอนอยู่และ Conduction Band เป็นแคนบการนำที่ไม่มีอิเล็กตรอนอยู่ เมื่อแสงอาทิตย์ตกกระทบสารกึ่งตัวนำอิเล็กตรอนในแคนบ瓦เดนส์ของสารกึ่งตัวนำจะดูดกลืน พลังงานของแสงแล้วเคลื่อนที่ไปข้างแคนบการนำ ทำให้เกิดที่ว่าง (Vacancy) หรือหลุม (hole, h^+) ขึ้น ในแคนบ瓦เดนส์ ที่ว่างดังกล่าวจะถูกชดเชยโดยอิเล็กตรอนจากตัวรีดิวเซอร์ที่อยู่ในสารละลายอิเล็กโทรไลท์ ส่วนอิเล็กตรอนที่อยู่ในแคนบการนำจะเคลื่อนที่สู่วงจรภายนอกต่อไป ในขณะที่ตัวออกซิไดซ์ที่เกิดขึ้นจะมารับอิเล็กตรอนคืนที่เครื่องเตอร์อิเล็กโทรด ทำให้เกิดการครบรอบวงจรไฟฟ้า

ในเชลล์แสงอาทิตย์ชนิดนี้สารกึ่งตัวนำที่ดูดกลืนแสงในช่วงที่ตามองเห็น ดังนั้นจึงต้องเลือกใช้สารกึ่งตัวนำที่มีความแตกต่างของแคนบพลังงานน้อยๆ ในช่วงประมาณ 1-2 eV ซึ่งสารกึ่งตัวนำที่มีคุณสมบัติดังกล่าวจำนวนมาก มักจะมีปัญหาในเรื่องความทนทานต่อ อุณหภูมิ ความชื้น และการเปลี่ยนแปลงพื้นที่ ทำให้ช่องว่างหรือหลุม-ถูกทำลายได้ง่าย นอกจานี้

สารกึ่งตัวนำบางชนิดสามารถทำปฏิกิริยากับน้ำได้ เช่น Si และ InP ทำให้เกิดชั้นบางๆ ที่มีสมบัติเป็นอนุวันชื่น (Hupp, 1997)

จากปัจจุหาดังกล่าวทำให้มีการเปลี่ยนมาใช้สารกึ่งตัวนำในกลุ่มของโลหะออกไซด์ เช่น ไทเทเนียม ไดออกไซด์ที่สามารถทนต่อการกัดกร่อนของแสงอาทิตย์ มีความเสถียรมากกว่าและศักย์ไฟฟ้าของแอบการนำของสารกึ่งตัวนำกลุ่มของโลหะออกไซด์ขึ้นอย่างค่าศักย์ไฟฟ้าที่สถานะกระตื้นของตัวเซนเซอร์ แต่โลหะออกไซด์เหล่านี้มีความแตกต่างของแอบพลังงานที่กว้างกว่า ($> 3 \text{ eV}$) ทำให้ไม่สามารถดูดกลืนแสงในช่วงที่ตามองเห็นได้ (400-700 nm) เพื่อแก้ไขปัจจุหาดังกล่าวหากทำการเคลือบไโมเลกุลเซนเซอร์ (Sensitizer) บนโลหะออกไซด์เซนเซอร์จะทำหน้าที่เป็นตัวดูดกลืนแสงแทนแล้วส่งผ่านอิเล็กตรอนให้กับสารกึ่งตัวนำ เนื่องจากเซนเซอร์ที่นิยมใช้กันเป็นกลุ่มสีเยื่อม (Dye) จึงเรียกเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดนี้ว่าเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดเคมีเซนเซอร์ (Dye Sensitizer Solar Cells, DSSC) (Hupp, 1997)

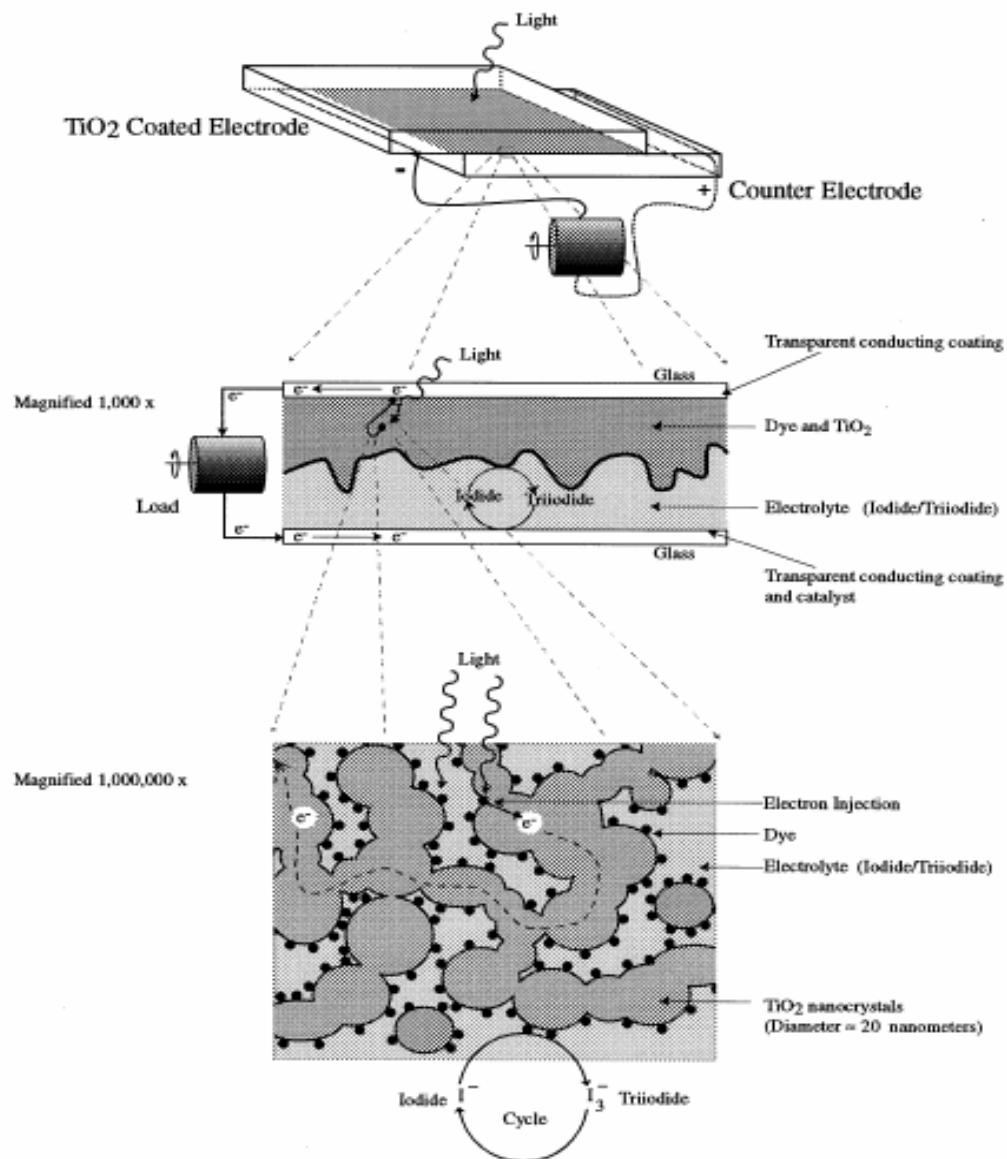


ภาพประกอบที่ 3-5 แอบพลังงานของไทเทเนียม ไดออกไซด์
(ที่มา: Gratzel, 2001)

3.2.3 หลักการทำงานของเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดเคมีเซนเซอร์

เซลล์แสงอาทิตย์ชนิดเคมีเซนเซอร์คือ เซลล์แสงอาทิตย์แบบไฟโโตอิเล็กโทรเคมีคัลอิกชนิดหนึ่งที่พัฒนาโดยศาสตราจารย์ Grätzel จาก Swiss Federal Institute of Technology เซลล์แสงอาทิตย์ชนิดนี้จะแตกต่างกับเซลล์แสงอาทิตย์แบบซิลิกอน โดยเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดเซนเซอร์

ไฟเชอร์จะเกิดอิเล็กตรอนอิสระที่สีข้อม (Dye) แต่ในเซลล์แสงอาทิตย์แบบซิลิกอนอิเล็กตรอนจะเกิดที่สารกึ่งตัวนำเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดดယเซนซิไฟเชอร์มีโครงสร้างดังภาพประกอบที่ 3-6



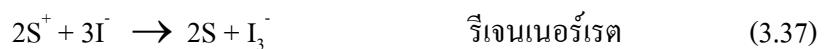
ภาพประกอบที่ 3-6 โครงสร้างของเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดดယเซนซิไฟเชอร์
(ที่มา: Smestad, 1998)

โครงสร้างของเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดดယเซนซิไฟเชอร์(ภาพประกอบที่ 3-6) เซลล์แสงอาทิตย์จะประกอบด้วยขั้ลนที่เกิดจากการนำเอาข้าไฟฟ้าไปรังไสมาเคลือบด้วย Nanocrystalline TiO₂ ซึ่งจะดูดซับสีข้อมเอาไว้ ขั้นตอนมาคือรีดออกซ์อิเล็กโทรไลท์ซึ่งประกอบด้วย

ตัวทำละลายเกลืออินทรีซ์ LiI และของผสมระหว่างไฮไดค์/ไตรไอโอดี (I^-/I_3^-) เป็นตัวกลางชนิดรีดออกซ์ (Papageorgion, *et. al.*, 2000) และส่วนประกอบสุดท้ายคือ ขั้วแคโรตอฟิลหรือขั้วบวกจะต้องมีสมบัติการเป็นตัวเร่งปฏิกิริยาการเปลี่ยนไตรไอโอดีไดค์

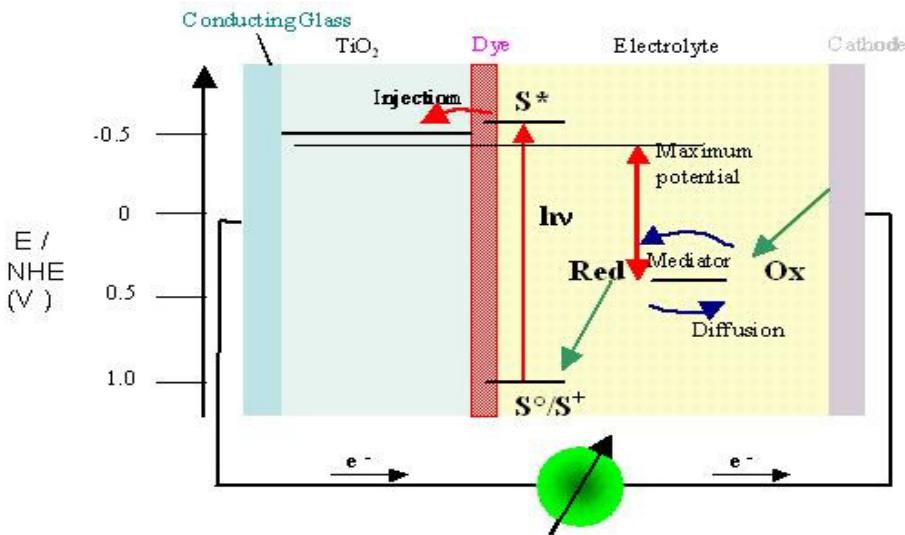
การทำงานของเซลล์แสงอาทิตย์ชนิด cavity เช่นชิไทรเซอร์เป็นเซลล์ที่มีระบบการทำทำงานเป็นวัฏจักร โดยเริ่มจากสีข้อม (S) ดูดกลืนแสงแล้วอิเล็กตรอนของสีข้อมจะถูกกระตุ้นให้อิเล็กตรอนในชั้น HOMO ของแคนบวนเดนซ์ไปอยู่ในระดับชั้น LUMO ของแคนการนำกล่ายเป็น S^* สีข้อมสภาวะถูกกระตุ้นจะจ่ายอิเล็กตรอน (Electron Injection) ให้กับขั้วลบแล้วจะกล่ายเป็น S^+ อิเล็กตรอนที่ขั้วลบเมื่อต่อเข้ากับวงจรไฟฟ้าก็จะเกิดกระแสไฟฟ้าไหลในวงจรกลับเข้าสู่ขั้วบวกและทำการรีดิวช์ I_3^- เปลี่ยนไปเป็น I^- ซึ่ง I^- จะทำการรีดิวช์สีข้อม S^+ ให้กลับเป็น S และตัวมันเองก็จะกลับเป็น I_3^- อีกครั้ง ซึ่งขั้นตอนต่างๆ สามารถสรุปเป็นปฏิกิริยาได้ดังต่อไปนี้ (Cahen, *et. al.*, 2000)

แอโนด



แคโรต

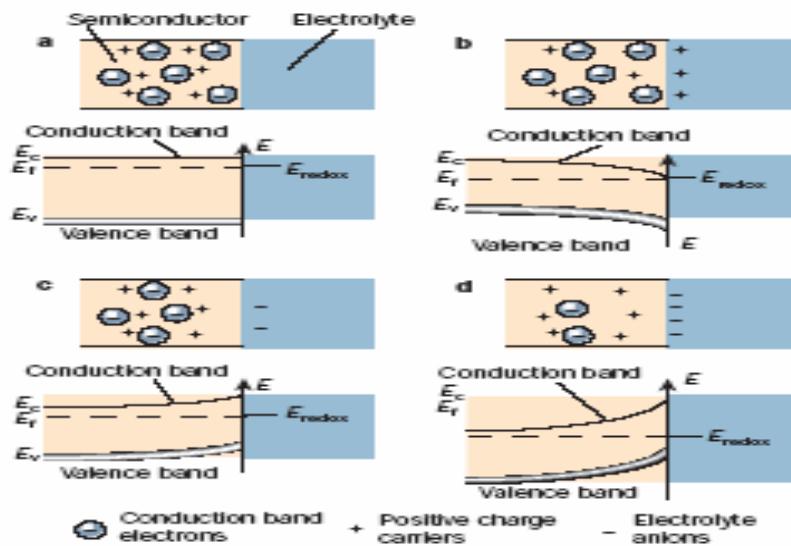




ภาพประกอบที่ 3-7 ขั้นตอนการเกิดกระแสไฟฟ้าเซลล์แสงอาทิตย์ชนิดเคมีไ化เซอร์ (ที่มา: Gratzel, 2001)

3.2.4 รอยต่ออิเล็กโตรไลท์และสารกึ่งตัวนำ

เมื่อสารกึ่งตัวนำถูกนำมาจุ่มในสารละลายอิเล็กโตรไลท์สิ่งที่เกิดขึ้นคือมีการถ่ายโอนประจุระหว่างสารกึ่งตัวนำและสารอิเล็กโตรไลท์ จนกระทั่งเกิดสมดุลอิเล็กโตรนิก ทำให้พลังงาน Fermi ของอิเล็กตรอนในสารกึ่งตัวนำ (E_p) เท่ากับศักย์ไฟฟ้ารีดอกร่องอิเล็กโตรไลท์ (E_{redox}) ดังแสดงในภาพประกอบที่ 2-10 (a) ซึ่งพบว่าไม่เกิดการเบนของระดับพลังงาน แต่ถ้าประจุของแต่ละด้านไม่เท่ากันก็จะเกิดถ่ายเทของประจุไฟฟ้ากัน ดังเช่นภาพประกอบที่ 2-10 (b) ซึ่งเป็นกรณีที่ระบบอิเล็กโตรไลท์มีประจุลบมากกว่าสารกึ่งตัวนำจะพบว่าอิเล็กตรอนถูกถ่ายทอดไปสู่สารกึ่งตัวนำแล้วผิวของสารกึ่งตัวนำจะเสียอิเล็กตรอนและเกิดประจุบนผิวของสารกึ่งตัวนำทำให้ระดับพลังงานมีการเบนลง (Downward Bending) ในกรณีที่ 3 คือเมื่อสารกึ่งตัวนำมีอิเล็กตรอนมากกว่าอิเล็กโตรไลท์ อิเล็กตรอนจากสารกึ่งตัวนำถูกถ่ายเทสู่อิเล็กโตรไลท์โดยตัวมัน



ภาพประกอบที่ 3-8 รอยต่ออิเล็กโตรไอลท์และสารกึ่งตัวนำ
(ที่มา: Gratzel, 2001)

จะเห็นว่าพื้นที่ที่เป็นวงกลมอยู่บนตัวผลก็คือเกิดการเบนขึ้นของเอนพลังงานและในกรณีสุดท้าย เมื่อผิวของสารกึ่งตัวนำมีความแตกต่างทางประจุมากๆ นอกจากมีการถ่ายเทประจุลบไปที่ผิวของสารอิเล็กโตรไอลท์แล้ว ผิวของสารกึ่งตัวนำยังแสดงตัวเหมือนเป็นสารกึ่งตัวนำชนิดพิเศษที่สามารถเบนของเอนระดับพลังงานมีมากขึ้น ระดับพลังงานที่สภาวะสมดุล (Flat Band) เป็นปริมาณที่มีเป็นประยุกต์มากในทาง Photoelectrochemistry เพราะเป็นตัวบ่งชี้ระดับพลังงานต่างๆ ได้ เช่น พลังงานระดับเอนการนำ (Conduction Band) พลังงานระดับเอนวาเลนซ์ (Valance Band) เพราะการหาระดับพลังงานเหล่านี้สามารถทำได้โดยการวัดความสามารถในการประจุไฟฟ้า (Capacitance) ระหว่างรอยต่อของสารกึ่งตัวนำและอิเล็กโตรไอลท์ โดยการค่อยๆ ป้อนความต่างศักย์ไฟฟ้าให้กับรอยต่อสารกึ่งตัวนำและอิเล็กโตรไอลท์ ผลที่ได้คือความสามารถในการประจุไฟฟ้าจะเปลี่ยนไป เมื่อพิจารณาสมการของ Mott-Schotky

$$\frac{1}{(C_{sc})^2} = \frac{2(\Delta\Phi_{sc}RT/F)}{(\epsilon_0\epsilon^1N)} \quad (3.39)$$

เมื่อ $\Phi_{sc} = V - V_{lb}$ คือความต่างศักย์ใน Space Charge Layer

R: ค่าคงที่ของก้าว

F : ค่าคงที่ของฟาราเดีย

ϵ : Dielectric Constant

N : Ionized Donor Dopant Concentration

ซึ่งจากสมการดังกล่าวสามารถเขียนกราฟระหว่างค่า Reciprocal Capacitydy และค่าศักย์ไฟฟ้าจะได้เป็นเส้นตรงและมีความสัมพันธ์แบบ Extrapolate ณ ตำแหน่ง $1/(C_{sc})^2 = 0$ จะทำให้ทราบค่า V_{lb} ได้