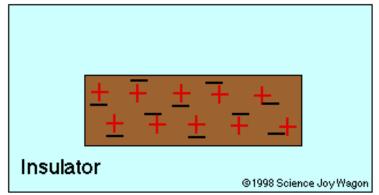
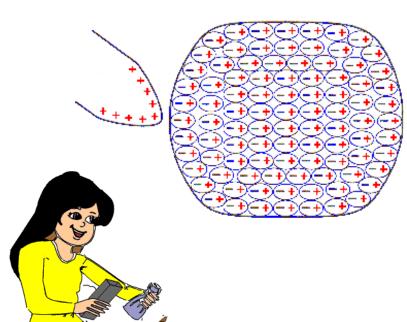
CHƯƠNG III ĐIỆN MÔI

- § 1. Sự phân cực trong chất điện môi
- § 2. Vector phân cực điện môi
- § 3. Điện trường trong chất điện môi
- § 4. Vật liệu điện môi đặc biệt

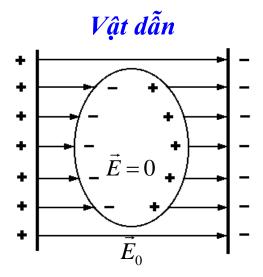
1. Hiện tượng phân cực điện môi

- [™] Chất điện môi: Điện tử liên kết chặt với hạt nhân nguyên tử ⇒ phân bố điện tích đối xứng ⇒ khó tự do di chuyển suốt qua toàn bộ thể tích.
- ➡ Điện trường của thanh tích điện (+)
 hút các điện tử và đẩy hạt nhân ⇒ mất
 phân bố điện tích đối xứng.
- Phân bố điện tích bề mặt: điện tích (-) ở phía sát thanh tích điện và điện tích (+) ở phía đối diện ⇒ Hiện tượng phân cực
- To điện trường thanh giảm theo khoảng cách với vật \Rightarrow lực hút sẽ lớn hơn lực đẩy \Rightarrow vật bị hút về thanh tích điện.

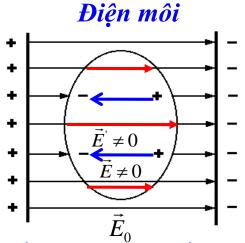




1. Hiện tượng phân cực điện môi



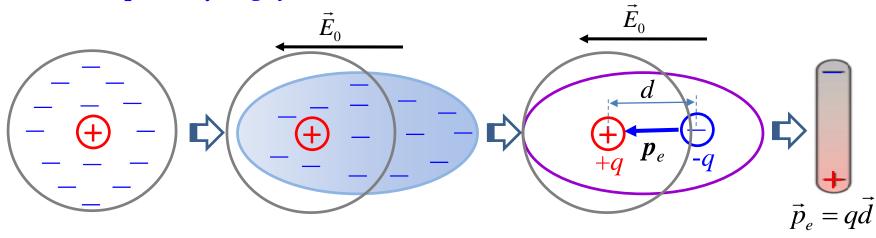
- Xuất hiện phân bố các điện tích tự do trên toàn bộ bề mặt
 mật độ điện mặt σ.
- ⇒ hiệu ứng Màn chắn tĩnh điện
- Arr Vật dẫn trở lại trạng thái trung hòa điện khi $\vec{E}_0 = 0$



- Tuất hiện phân bố điện tích liên kết ở một số vùng trên bề mặt \Rightarrow mật độ điện tích liên kết mặt σ .
- **Điện tích liên** kết có thể vẫn tồn tại ngay cả sau **khi** $\vec{E}_0 = 0$ $\vec{E} = \vec{E}_0 + \vec{E}'$

1. Hiện tượng phân cực điện môi

Mô hình phân cực nguyên tử



- Thiện trường ngoài \vec{E}_0 : Điện tử di chuyển ngược chiều trường ngoài \Rightarrow hình thành một "đám mây" điện tử lệch về một phía mà tâm của nó không trùng với hạt nhân nguyên tử \Rightarrow nguyên tử bị phân cực điện.
- $^{\circ\circ}$ Nguyên tử bị phân cực điện \Leftrightarrow lưỡng cực điện, với $\overset{\circ}{d}$ là vector hướng từ trọng tâm "đám mây điện tử " đến hạt nhân nguyên tử.

1. Hiện tượng phân cực điện môi

Phân tử tự phân cực (phân cực tự phát)

Phân tử có phân bố điện tích không đối xứng \Rightarrow trọng tâm điện tích (+) và (-) cách nhau một khoảng \vec{d} khi $\vec{E}_0 = 0$, nghĩa là:

$$\vec{p}_e \neq 0$$



♥ Ví dụ: H₂O, NH₃, HCL, CH₃Cl...

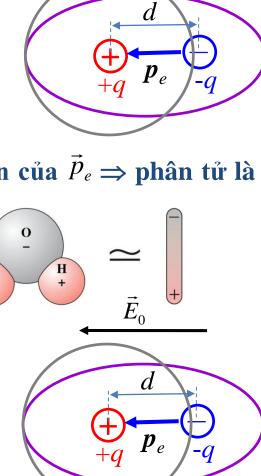
Phân tử không tự phân cực (phân cực cảm ứng)

$$\vec{p}_e = 0$$
 khi $\vec{E}_0 = 0$ và $\vec{p}_e \neq 0$ khi $\vec{E}_0 \neq 0$

$$ho co: \vec{p}_e = \varepsilon_0.\alpha.\vec{E}$$

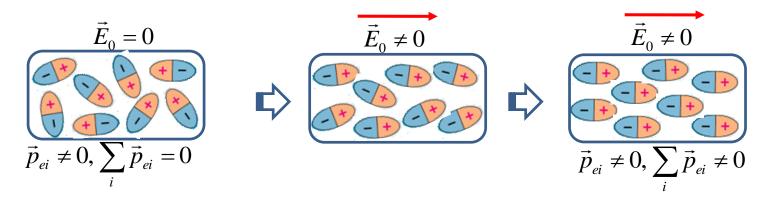
với α : độ phân cực phân tử, \in thể tích phân tử

Phân tử là lưỡng cực đàn hồi



2. Các dạng phân cực điện môi

Điện môi cấu tạo bởi các phân tử tự phân cực: Phân cực định hướng



- [©] Khi không có trường ngoài \Rightarrow từng phân tử $\cot \vec{p}_{ei} \neq 0$ nhưng mỗi \vec{p}_{ei} có phương ngẫu nhiên $\Rightarrow \sum_{i} \vec{p}_{ei} = 0$
 - [©] Khi có trường ngoài \Rightarrow các \vec{p}_{ei} quay dần theo phương trường ngoài cho đến khi toàn bộ các \vec{p}_{ei} có phương trùng phương trường ngoài $\sum_{i} \vec{p}_{ei} \neq 0$
- [™] Hình thành lớp điện tích tại bề mặt điện môi ⇒ không phải là điện tích tự do mà là điện tích liên kết.

2. Các dạng phân cực điện môi

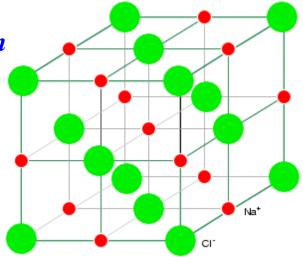
Điện môi cấu tạo bởi các phân tử không tự phân cực: Phân cực điện tử

 $\begin{tabular}{ll} \hline \begin{tabular}{ll} \hline \end{tabular} & \hline \end{$

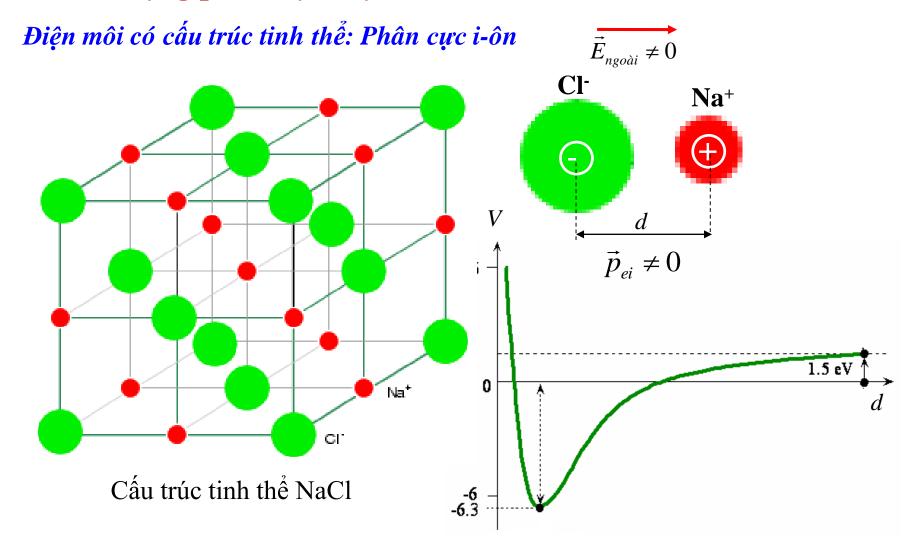
Figure 3. Whi có trường ngoài \Rightarrow các lớp vỏ điện tử của từng phân tử bị biến dạng \Rightarrow trọng tâm điện tích (+) và (-) không trùng nhau, nên $\vec{p}_{ei} \neq 0$ và đều cùng phương trường ngoài $\Rightarrow \sum \vec{p}_{ei} \neq 0$

Điện môi có cấu trúc tinh thể: Phân cực i-ôn

F Khối tinh thể được coi là như một phân tử khổng lồ có các mạng i-ôn (+) và (-) đan xen nhau.

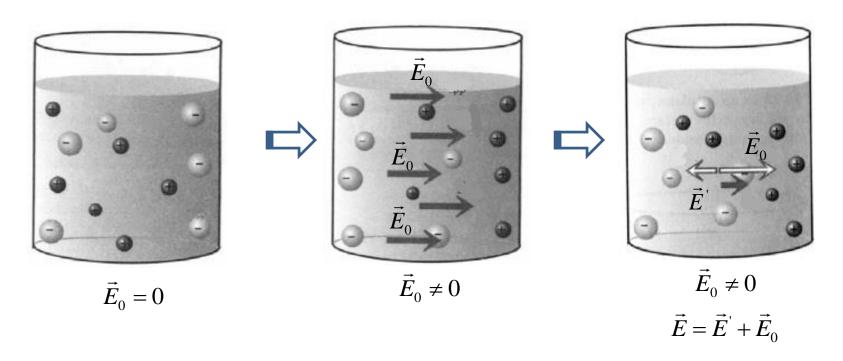


2. Các dạng phân cực điện môi



2. Các dạng phân cực điện môi

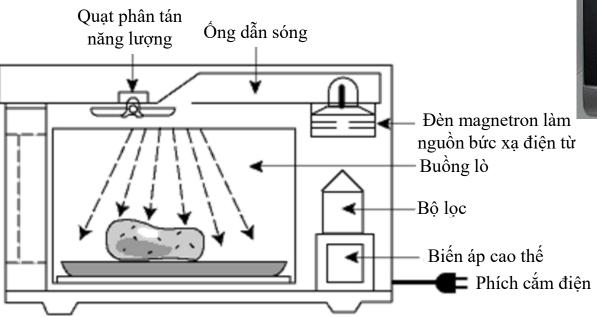
Điện môi có cấu trúc tinh thể: Phân cực i-ôn



➡ Đối với cả 3 loại điện môi ➡ sự phân cực biến mất khi bỏ đi điện trường ngoài.

3. Ứng dụng hiện tượng phân cực điện môi trong kỹ thuật

Lò vi sóng (Microwave Oven)





- Suyên lý hoạt động: quá trình quay các moment lưỡng cực (phân tử nước) trong điện trường xoay chiều tần số cao ⇒ sinh ra nhiệt do sự va chạm của các moment lưỡng cực trong quá xoay.
- $\ ^{\circ}$ Mật độ năng lượng điện trường trong quá trình tạo nhiệt của \vec{p}_{ei} :

$$w_E = \omega.\epsilon''.\epsilon_0.E^2$$



§2. Vector phân cực điện môi

1. Định nghĩa

♦ Đại lượng vật lý đo bằng tổng các mô men lưỡng cực điện của các phân tử có trong một đơn vị thể tích của khối điện môi:

$$ec{P}_e = rac{\displaystyle\sum_{i=1}^{}ec{p}_{ei}}{\Delta V}$$

Tiện môi không tự phân cực và điện môi tinh thể

khi $\vec{E} \neq 0$ mọi phân tử đều có cùng \vec{P}_{ei}

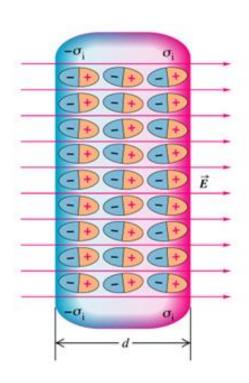
Có:
$$\vec{P}_e = \frac{n.\vec{p}_{ei}}{\Lambda V} = n_0 \vec{p}_{ei} = n_0 \epsilon_0 \alpha \vec{E}$$

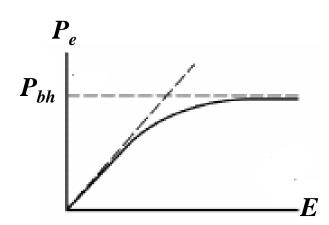
Hay
$$\vec{P}_e = \varepsilon_0 \chi_e \vec{E}$$
 (χ_e : Độ cảm điện môi)

Diện môi tự phân cực

$$\vec{E}$$
 thấp $\Rightarrow \vec{P}_e = \frac{n_0 \cdot p_e^2}{3kT} \vec{E}$ với $\chi_e = \frac{n_0 \cdot p_e^2}{3\varepsilon_0 kT}$

 \vec{E} đủ lớn \Rightarrow $\vec{P}_{_{\!\!\it o}}$ đạt trạng thái bão hòa





§2. Vector phân cực điện môi

2. Vector phân cực điện môi và mật độ điện mặt liên kết

 $ilde{\ }$ Xét điện môi phân cực với điện tích trên ΔS là $\pm \sigma$ '. ΔS

có:
$$P_e = \left| \overrightarrow{P}_e \right| = \frac{\left| \sum_{i=1}^n \overrightarrow{p}_{ei} \right|}{\Delta V}$$

Trong đó: $\left| \sum_{i=1}^n \overrightarrow{p}_{ei} \right| = \sigma' \cdot \Delta S.d$ và
$$\Delta V = \Delta S.d.\cos\alpha$$

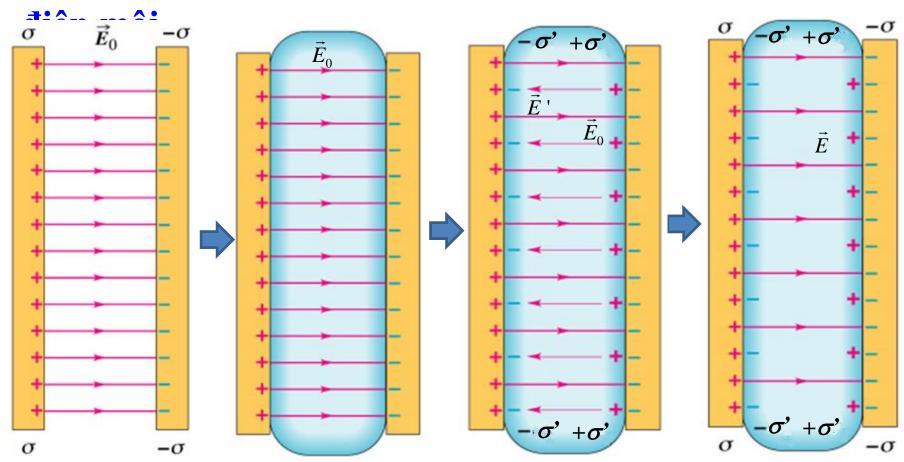
$$\frac{\Delta S}{\vec{P}_e}$$

Vì thế:
$$P_e = \frac{\sigma'.\Delta S.d}{\Delta S.d.\cos\alpha} = \frac{\sigma'}{\cos\alpha}$$
$$\Rightarrow \sigma' = P_e.\cos\alpha = P_{en}$$

- ♦ Mật độ điện mặt các điện tích liên kết của khối điện môi có giá trị bằng hình chiếu của vector phân cực trên pháp tuyến của mặt giới hạn đó.
- igoplus Đơn vị của P_e : C/m^2



1. Cường độ điện trường trong chất



P Điện trường tổng hợp trong chất điện môi: $\vec{E} = \vec{E}_0 + \vec{E}'$

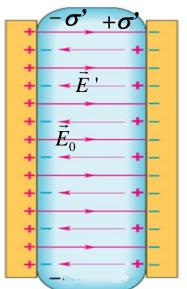
1. Cường độ điện trường trong chất điện môi

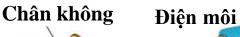
- ${}^{\circ}$ Chiếu theo chiều của \vec{E}_0 có: $E=E_0$ E
- E' là điện trường gây bởi 2 mặt phẳng vô hạn mang điện tích trái dầu với mật độ - σ ' và + σ ', và:

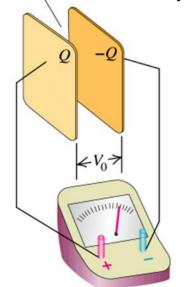
$$E' = \sigma'/\varepsilon_0$$
 với: $\sigma' = P_{en} = \varepsilon_0 \chi_e E_n = \varepsilon_0 \chi_e E$

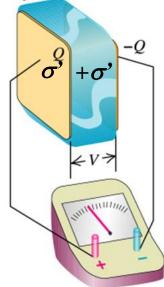
$$F = E_0 - \chi_e E$$
 hay: $E = \frac{E_0}{1 + \chi_e} = \frac{E_0}{\epsilon}$

- \bullet ε =1+ χ_e là hằng số điện môi, đặc trưng cho tính chất của môi trường
- ♦ Cường độ điện trường trong chất điện môi đồng chất và đẳng hướng giảm đi ε lần so với cường độ điện trường trong chân không.





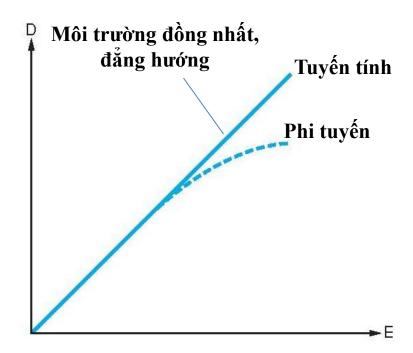




2. Điện cảm trong chất điện môi

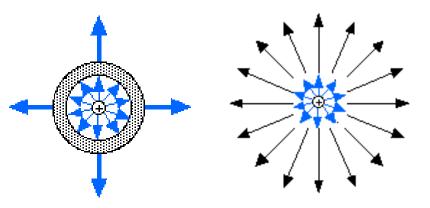
$$\begin{array}{c} \text{\mathfrak{C} c\'o: $\vec{D}=\varepsilon_0 \varepsilon \vec{E}$} \\ \varepsilon = 1 + \chi_e \end{array} \right\} \vec{D} = \varepsilon_0 \big(1 + \chi_e\big) \vec{E} = \\ = \varepsilon_0 \vec{E} + \varepsilon_0 \chi_e \vec{E} = \\ \vec{D} = \varepsilon_0 \vec{E} + \vec{P}_e \end{array}$$

 $\$ Điện cảm \vec{D} trong môi trường không đồng nhất, không cùng phương, cùng chiều với \vec{E}



3. Đường sức trường qua mặt phân cách 2 môi trường

- Tường sức điện trường gián đoạn khi qua mặt phân cách 2 môi trường.
- Dường sức điện cảm không gián đoạn khi qua mặt phân cách 2 môi trường.



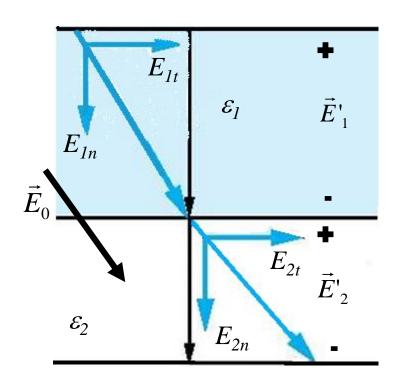
3. Đường sức điện trường qua mặt phân cách 2 môi trường

Thiện trường \vec{E}_0 đi qua mặt phân cách hai môi trường có hằng số điện môi ε_1 và ε_2 .

Trên các mặt giới hạn xuất hiện các điện tích liên kết \Rightarrow xuất hiện các điện trường phụ \vec{E}'_1 và \vec{E}'_2 (\perp mặt phân cách).

➡ Điện trường tổng hợp trong các lớp điện môi:

$$\begin{cases} \vec{E}_1 = \vec{E}_0 + \vec{E}'_1 \\ \vec{E}_2 = \vec{E}_0 + \vec{E}'_2 \end{cases}$$



☼ Chiếu lên phương pháp tuyến và tiếp tuyến, có:

$$\begin{cases}
E_{1n} = E_{0n} + E'_{1n} \\
E_{1t} = E_{0t} + E'_{1t}
\end{cases}$$
và
$$\begin{cases}
E_{2n} = E_{0n} + E'_{2n} \\
E_{2t} = E_{0t} + E'_{2t}
\end{cases}$$

3. Đường sức điện trường qua mặt phân cách 2 môi trường

• Vi:
$$E'_{1t} = E'_{2t} = 0$$

$$\stackrel{\mathbf{L}}{\Rightarrow} E_{1t} = E_{2t}$$

Thành phần tiếp tuyến của vector cường độ điện trường tổng hợp biến thiên liên tục khi đi qua mặt phân cách 2 lớp điện môi.

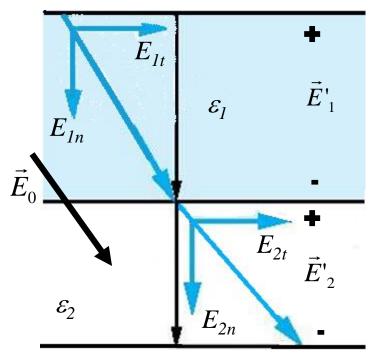
$$^{\circ}$$
 Mặt khác: $E'_{1n}=\chi_{e1}E_{1n}$ $E'_{2n}=\chi_{e2}E_{2n}$

$$\begin{array}{ll}
E_{1n} = E_{0n} / (1 + \chi_{e1}) = E_{0n} / \epsilon_{1} \\
E_{2n} = E_{0n} / (1 + \chi_{e2}) = E_{0n} / \epsilon_{2}
\end{array}$$

$$\epsilon_{1} E_{1n} = \epsilon_{2} E_{2n} \implies E_{1n} = \frac{\epsilon_{2}}{\epsilon_{1}} E_{2n}$$

♦ Thành phần pháp tuyến của vector cường độ điện trường tổng hợp biến thiên không liên tục khi đi qua mặt phân cách 2 lớp điện môi.

Dường sức điện trường là không liên tục khi đi qua mặt phân cách



3. Đường sức điện cảm qua mặt phân cách 2 môi trường

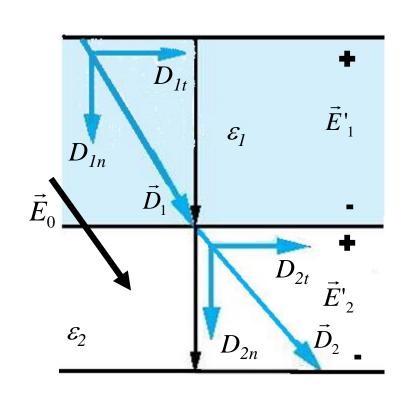
có:
$$\vec{D}_1 = \varepsilon_0 \varepsilon \vec{E}_1$$

$$\vec{D}_2 = \varepsilon_0 \varepsilon \vec{E}_2$$

Chiếu lên phương tiếp tuyến, có:

$$\begin{bmatrix}
D_{1t} = \varepsilon_0 \varepsilon_1 E_{1t} \\
D_{2t} = \varepsilon_0 \varepsilon_2 E_{2t}
\end{bmatrix}$$

$$extstyle extstyle ext$$



Thành phần tiếp tuyến của vector cảm ứng điện biến thiên không liên tục khi đi qua mặt phân cách 2 lớp điện môi.

3. Đường sức điện cảm qua mặt phân cách 2 môi trường

Chiếu lên phương pháp tuyến, có:

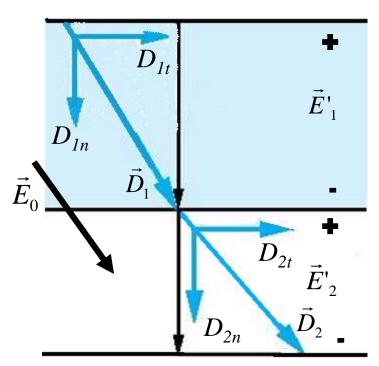
$$D_{1n} = \varepsilon_0 \varepsilon_1 E_{1n}$$

$$D_{2n} = \varepsilon_0 \varepsilon_2 E_{2n}$$

$$\mathbf{v}_{1:} \ \mathbf{\varepsilon}_{1} E_{1n} = \mathbf{\varepsilon}_{2} E_{2n}$$

$$D_{1n} = D_{2n}$$

Thành phần pháp tuyến của vector cảm ứng điện biến thiên liên tục khi đi qua mặt phân cách 2 lớp điện môi.



Thông lượng cảm ứng điện theo định nghĩa:

$$\Phi_e = \int_{(S)} D_n dS$$

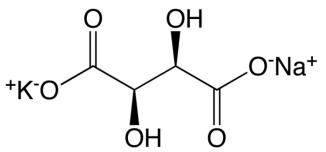


\$\forall Dường sức cảm ứng điện đi liên tục trong các môi trường điện môi

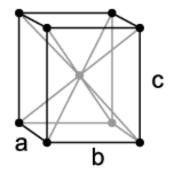
1. Điện môi Séc-nhét (Seignette)

Tinh thể muối Séc-nhét

- Công thức: KNaC₄H₄O₆·4H₂O
- Tên gọi: Kali Natri táctrát ngậm nước (**Potassium sodium tartrate Tetrahydrate**).
- Lịch sử: được tổng hợp lần đầu tiên (khoảng 1675) bởi dược sỹ Pierre Seignette (La Rochelle, Pháp) ⇒ còn gọi là muối Rochelle.
- Tính chất vật lý:
 - ☼ Trong suốt hoặc vàng nhạt;
 - Dễ dàng tan trong nước;
 - ♥ Cấu trúc orthorhombic;
 - ♦ Trọng lượng riêng = 1.79;
 - ♦ Nhiệt độ nóng chảy = 75 °C.







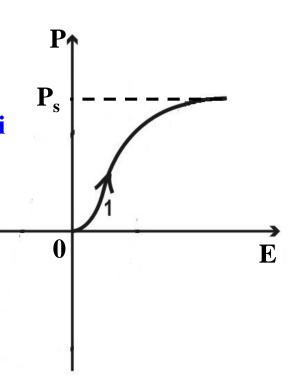
1. Điện môi Séc-nhét (Seignette)

Nhóm điện môi Séc-nhét (tự nhiên)

- ♦ Tourmaline: Ca,K,Na (Al,Fe,Li,Mg,Mn)₃;
- $\$ Quartz: SiO₂;
- \hookrightarrow Topaz: Al₂SiO₄(F,OH)₂;
- ♥ Tinh thể đường

Tính chất phân cực phụ thuộc điện trường ngoài

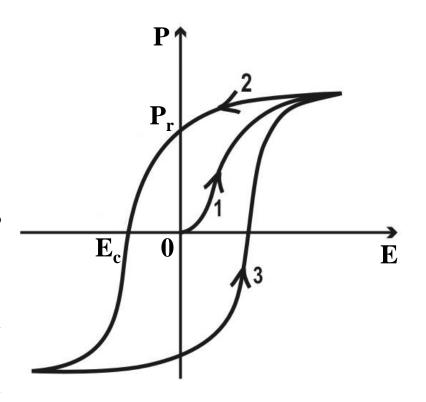
- Vector P không có sự phụ thộc tuyến tính với vector E.
- Thi E tăng đến giá trị nào đó \Rightarrow P đạt trạng thái bão hòa (P_s).
- Thàng số điện môi (ϵ) của các Séc-nhét phụ thuộc vào $E_{ngoài}$.



1. Điện môi Séc-nhét (Seignette)

Hiện tượng điện trễ

- % Khi $E_{ngoài}$ giảm $\rightarrow 0 \Rightarrow$ vật liệu vẫn còn bị phân cực \Rightarrow có $P = P_r$: hiện tượng phân cực dư hay điện trễ (hysteresis).
- Khi $E_{ngoài}$ thay đổi, các trị số của P thay đổi chậm hơn so với $E \Rightarrow P$ được xác định không những bởi giá trị của E tại thời điểm đang xét mà còn phụ thuộc vào các trị số của E có trước đó \Leftrightarrow phụ thuộc vào lịch sử của chất điện môi.

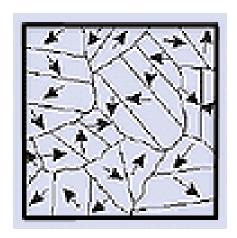


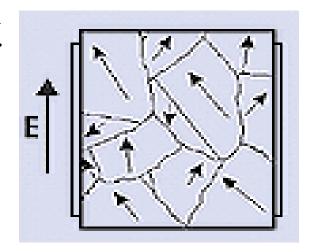
- P = 0 khi E = Ec (lực kháng điện coercive force).
- Tiếp tục thay đổi $E \Rightarrow$ thu được một chu trình điện trễ.

1. Điện môi Séc-nhét (Seignette)

Cơ chế hiện tượng trễ (Thuyết miền phân cực tự nhiên)

- © Cấu trúc tinh thể có những miền trong đó có sự định hướng giống nhau của các mômen lưỡng cực ⇒ phân cực tự phát tạo ra véctơ phân cực tự phát trong 1 miền ⇒ các đômen (domain).
- Hướng của véctơ phân cực của từng miền khác nhau từ miền này qua miền khác \Rightarrow véctơ phân cực tổng cộng của tinh thể = 0.
- F Khi $E_{ngoài} \neq 0$, các mômen của các domain quay như các lưỡng cực đơn và sắp xếp theo hướng của điện trường.



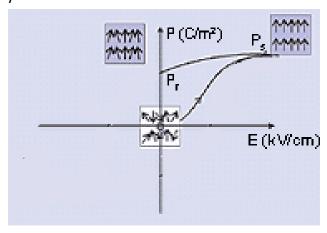


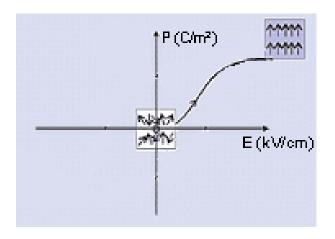
1. Điện môi Séc-nhét (Seignette)

Cơ chế hiện tượng trễ

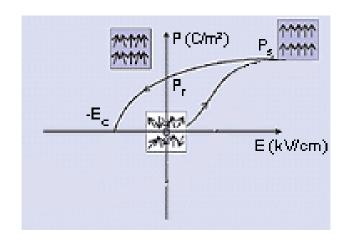
Tăng dần $E_{ngoài}$ cho tới khi tất cả các vector phân cực tổng cộng của từng miền song song với nhau \Rightarrow trạng thái bão hòa (P_s) .

Khi $E_{ngoài}$ giảm \rightarrow 0, mômen phân cực của một số domain không xoay kịp trở lại \Rightarrow tạo ra hiện tượng phân cực dư \Rightarrow có giá trị P_r .





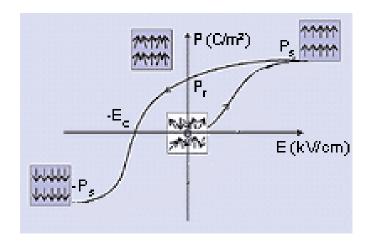
 $\begin{tabular}{l} \begin{tabular}{l} \begin{tabu$

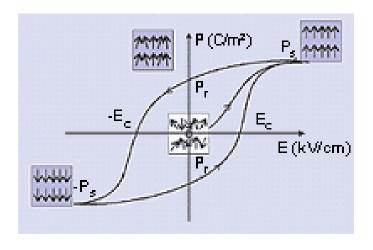


1. Điện môi Séc-nhét (Seignette)

Cơ chế hiện tượng trễ

- Tiếp tục tăng dần $E_{ngoài}$ cho tới khi tất cả các vector phân cực tổng cộng của từng miền song song với nhau \Rightarrow đạt trạng thái bão hòa $(-P_s)$ lần nữa (đối xứng với P_s qua gốc 0).
- ra hiện tượng phân cực dư (trị P_r) và P = 0 khi E = Ec cũng như tiếp tục đạt giá trị P_r ban đầu khi tăng dần $E \Rightarrow$ tạo thành chu trình kín.





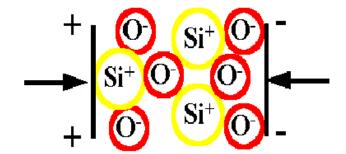
1. Điện môi Séc-nhét (Seignette)

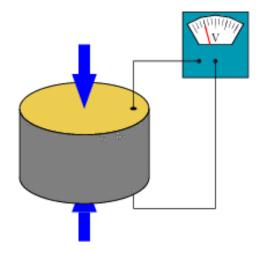
Vật liệu sắt điện (ferroelectric materials)

- [™] Có hằng số điện môi lớn (từ vài chục → hàng ngàn đơn vị)
- Tính chất sắt điện phụ thuộc nhiệt độ
- Tại nhiệt độ xác định tính chất sắt điện biến mất \Rightarrow trở thành vật liệu điện môi thông thường \Rightarrow nhiệt độ Curie (điểm Curie) Tc.
 - ♦ Muối NaKC₄H₄O₆.4H₂O chỉ có tính chất sắt điện với -15 0 C < T < 22 0 C \Rightarrow có 2 điểm Curie, Tc = -15 0 C và 22 0 C.
 - Vật liệu sắt điện tổng hợp
 - **♥** BaTiO₃
 - **♥** PZT
 - **♥** AlN

2. Hiệu ứng áp điện (piezoelectric effect)

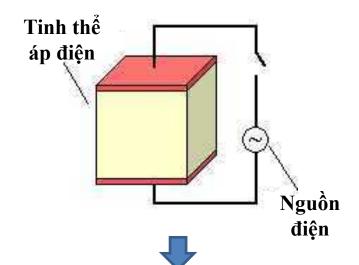
- Trên các mặt của tinh thể thạch anh (SiO_2) xuất hiện các điện tích trái dấu tương tự như các điện tích xuất hiện trong hiện tượng phân cực điện môi khi có một ứng suất cơ học (lực kéo hoặc lực nén) tác dụng lên các mặt này.
- Độ lớn của các điện tích cảm ứng tỉ lệ với ứng suất đặt vào, thay đổi dấu theo ứng suất và biến mất khi ngoại lực ngừng tác dụng.
- Hiệu ứng áp điện thuận





Lực nén $\sim 1 \text{ N} \Rightarrow \text{trên các}$ mặt đối diện của tinh thể thạch anh xuất hiện một hiệu điện thế $\sim 1 \text{ mV}$.

2. Hiệu ứng áp điện (piezoelectric effect)



3. Ứng dung hiệu ứng áp điện trong kỹ thuật

- Chế tạo các vi cảm biến (microsensor) đo áp suất, gia tốc, khối lượng hoặc nhận biết khí độc...
- Chế tạo các dụng cụ vi chấp hành (microactuator) làm máy phát điện, máy phát siêu âm (ultrasound),...

3. Ứng dung hiệu ứng áp điện trong kỹ thuật

Cảm biến vi cân tinh thể thạch anh (Quartz Crystal Microbalance - QCM): linh kiện đo khối lượng chính xác đến μg và nano gram.

