

특별강연 II-1

이온투과현상에서 막-메트릭스의 수학적 해석

조 성우, 정 우준, 길 범재, 박 근덕\*, 양 원강

\*포항 산업 과학기술 연구소,

동국대학교 자연과학대학 자연과학부 화학전공

Solution of Mathematical on Membrane Matrix  
Through Ion Exchange Membrane

1. 서 론

고전 막투과 이론은 네른스트-프랑크식을 이용한 이온의 프락스, 막전위, 및 막 전도도의 관계식을 해석 하는 것이 보통이다. 종전에 보고된 일련의 막투과 현상식도 마찬가지로의 방식였으나, 새로히 비평형 열역학을 기초로 막 투과 현상의 메트릭스를 해석이 가능하여 졌다.

지금까지 막을 투과하는 투과계수의 메트릭스의 팩타에 대한 상관 관계는 물리화학적 방법에서 취급한 것이 관례였다. 이 관계를 수학적 방법에서 해석 및 증명하고자 한다.

2. 이 론

지금까지의 보고된 분리막 system에서 막과 전해질 수용액에서 이온의 프락스 식은 다음과 같다[1-3].

$$\begin{pmatrix} j_{\alpha} \\ j_{\beta} \end{pmatrix} = - \begin{pmatrix} P_{\alpha\alpha} & P_{\alpha\beta} \\ P_{\beta\alpha} & P_{\beta\beta} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \Delta \bar{a}_{\alpha} \\ \Delta \bar{a}_{\beta} \end{pmatrix} \quad (1)$$

$$\Delta \bar{a}_{\alpha} = a_{\alpha}^{\text{II}} e^{+Z_{\alpha} \psi / 2} - a_{\alpha}^{\text{I}} e^{-Z_{\alpha} \psi / 2} \quad (2)$$

$$= 2 (a_{\alpha}^{\text{I}} a_{\alpha}^{\text{II}})^{1/2} \sinh \frac{Z_{\alpha}(\psi - \psi_{\alpha})}{2} \quad (3)$$

$$\psi = FV / RT \quad (4)$$

$$\psi_{\alpha} = FV_{\alpha} / RT \quad (5)$$

$$V_{\alpha} = (RT / Z_{\alpha} F) \ln a_{\alpha}^{\text{I}} / a_{\alpha}^{\text{II}} \quad (6)$$

여기서 I, II는 막의 양쪽 수용액 상이고,  $\alpha, \beta$ 는 전해질 수용액의 양이온, 음이

온을 각각 나타낸다.  $j$ 는 이온 화학종의 프락스 값이고,  $\Delta a_\alpha$ 는 막을 통과하는 이온 화학종의 전기 화학적 활동도차를 나타낸 것이다.  $Z$ 는 이온화학종의 하전가이고,  $P_{\alpha\alpha}, P_{\alpha\beta}, P_{\beta\alpha}$  및  $P_{\beta\beta}$ 는 막투과 현상의 메트릭스이다.  $\psi$ 는 막전위의 값이고,  $\psi_\alpha$ 는  $\alpha$ 이온의 평형 전위이다. 또,  $V$ 는 막전위 측정값,  $F$ 는 페러디 상수,  $R$ 은 기체상수,  $T$ 는 절대온도이다. 막을 투과 하는 전 전류에 대한 각각의 이온식을 정돈하면 다음과 같다.

$$\begin{pmatrix} i_\alpha \\ i_\beta \end{pmatrix} = - \begin{pmatrix} P_{\alpha\alpha} & Z_\alpha P_{\alpha\beta}/Z_\beta \\ Z_\beta P_{\beta\alpha} & P_{\beta\beta} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} \psi_\alpha \\ \psi_\beta \end{pmatrix} \quad (7)$$

$$\psi_\alpha = 2 Z_\alpha F (a_\alpha^I \cdot a_\alpha^U)^{1/2} \sinh \frac{Z_\alpha (\psi - \psi_\alpha)}{2} \quad (8)$$

여기서  $i_\alpha, i_\beta$  는  $i$  이온의 이동으로 생기는 전류식이다[4]. 한편 이온 전류에 대한 식을 달리 나타내면 다음과 같다.

$$\begin{pmatrix} i_\alpha \\ i_\beta \end{pmatrix} = - \begin{pmatrix} g_{\alpha\alpha} & g_{\alpha\beta} \\ g_{\beta\alpha} & g_{\beta\beta} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} V - V_\alpha \\ V - V_\beta \end{pmatrix} \quad (9)$$

여기서  $g_{\alpha\alpha}, g_{\alpha\beta}, g_{\beta\alpha}$  및  $g_{\beta\beta}$ 는 이온 전류의 전도도의 메트릭스다.  $P_{\alpha\beta}$ 의 막 투과 팩타의 Onsager상관관계식을 정리하면  $g_{\alpha\beta}$ 식으로 나타낼 수 있다.

$$g_{\alpha\beta} (V - V_\beta) = Z_\alpha P_{\alpha\beta} \psi_\beta / Z_\beta \quad (10)$$

본 논문의 목적은 (10)식을 간단히 정리 하는데 막전류 관계식에서 위의 (7), (9) 식을 정리하면 다음과 같이 된다.

$$I = - P_\alpha \psi_\alpha - P_\beta \psi_\beta \quad (11)$$

$$I = - g_\alpha (V - V_\alpha) - g_\beta (V - V_\beta) \quad (12)$$

여기서  $P_\alpha, P_\beta$  는 이온  $\alpha, \beta$ 의 도전성 막 투과계수이다. 한편  $g_\alpha, g_\beta$ 는 이온 전도성 막전도 이고, 각각의 식은 다음과 같다[5-6].

$$P_\alpha = \frac{(Z_\alpha P_{\alpha\alpha} + Z_\beta P_{\beta\alpha})}{Z_\alpha}, \quad P_\beta = \frac{(Z_\beta P_{\beta\beta} + Z_\alpha P_{\alpha\beta})}{Z_\beta} \quad (13)$$

$$g_\alpha = g_{\alpha\alpha} + g_{\beta\alpha}, \quad g_\beta = g_{\beta\beta} = g_{\alpha\beta} \quad (14)$$

막전류가 없을때(  $I = \text{zero}$  ), (7), (11), (13)식을 정리하면 다음과 같다.

$$i_\alpha^0 = - P_\alpha^0 \psi^0 \quad (15)$$

$$P_\alpha^0 / P_\alpha = 1 - \left( \frac{Z_\beta P_{\beta\alpha}}{Z_\alpha P_\alpha} + \frac{Z_\alpha P_{\alpha\beta}}{Z_\beta P_\beta} \right) \quad (16)$$

여기서 윗첨자  $o$ 는 막전류가 제로 일때를 나타내고,  $P_\alpha^o$ 는 이온확산성 막투과 계수가 된다.

한편 (9), (12), (14)식의 관계를 정리 하면 다음식이 성립한다[7].

$$I_\alpha^o = -g_\alpha^o (V_o - V_\alpha) \quad (17)$$

$$g_\alpha^o / g_\alpha = 1 - g_{\alpha\beta} \left( \frac{1}{g_\alpha} + \frac{1}{g_\beta} \right) \quad (18)$$

여기서  $V_o$ 는 막전류가 영일때 막전위값을 나타내고,  $g_\alpha^o$ 는 전류가 영일때 이온의 확산성 전도도 값이다. (15)식이 (17)식과 같을 때 다음 식이 된다.

$$g_\alpha^o = P_\alpha^o \psi_\alpha^o / (V_o - V_\alpha) \equiv P_\alpha^o \psi_\alpha^o \quad (19)$$

또 막전류값이 제로 일때 (7), (9)식으로 부터 아래식을 얻는다.

$$P_\alpha \psi_\alpha^o = -P_\beta \psi_\beta^o \quad (20)$$

$$g_\alpha (V_o - V_\alpha) = -g_\beta (V_o - V_\beta) \quad (21)$$

(20)식을 (21)식으로 나누면,

$$g_\alpha (V_o - V_\alpha) / P_\alpha \psi_\alpha^o = \lim_{V \rightarrow V_o} g_\alpha (V - V_\alpha) / P_\alpha \psi_\alpha \quad (22)$$

$$g_\beta (V_o - V_\beta) / P_\beta \psi_\beta^o = \lim_{V \rightarrow V_o} g_\beta (V - V_\beta) / P_\beta \psi_\beta \quad (23)$$

또, (11)식과 (12)식이 같으면 다음과 같다.

$$\frac{g_\alpha (V - V_\alpha) + g_\beta (V - V_\beta)}{P_\alpha \psi_\alpha + P_\beta \psi_\beta} = 1 \quad (24)$$

$$\begin{aligned} \lim_{V \rightarrow V_o} \left( \frac{g_\alpha (V - V_\alpha) + g_\beta (V - V_\beta)}{P_\alpha \psi_\alpha + P_\beta \psi_\beta} \right) &= 1 \\ &= \frac{g_\alpha (V_o - V_\alpha) + g_\beta (V_o - V_\beta)}{P_\alpha \psi_\alpha^o + P_\beta \psi_\beta^o} \end{aligned} \quad (25)$$

(20), (21), (22), (23)식과 (25)식을 비교하면 아래와 같이 쓸 수 있다.

$$g_\alpha = P_\alpha \psi_\alpha^o / (V_o - V_\alpha) \equiv P_\alpha \psi_\alpha^o \quad (26)$$

(19)식을 (26)식으로 나누면 아래식 된다.

$$g_\alpha^o / g_\alpha = P_\alpha^o / P_\alpha \quad (27)$$

이전에 식과 같은 관계식이 성립하는 것을 알 수 있다. (16), (18)식을 비교하면,

$$g_{\alpha\beta} \left( \frac{1}{g_\alpha} + \frac{1}{g_\beta} \right) = \frac{Z_\beta P_{\beta\alpha}}{Z_\alpha P_\alpha} + \frac{Z_\alpha P_{\alpha\beta}}{Z_\beta P_\beta} \quad (28)$$

$$\frac{g_{\alpha\beta}}{g_\alpha} - \frac{Z_\beta P_{\beta\alpha}}{Z_\alpha P_\alpha} + \frac{g_{\alpha\beta}}{g_\beta} - \frac{Z_\alpha P_{\alpha\beta}}{Z_\beta P_\beta} = 0 \quad (29)$$

(26)식과 (29)식을 대입한 결과 다음 식이 된다.

$$\frac{1}{g_\alpha} \left( g_{\alpha\beta} - \frac{Z_\beta}{Z_\alpha} P_{\beta\alpha} \psi_\alpha^\circ \right) + \frac{1}{g_\beta} \left( g_{\alpha\beta} - \frac{Z_\alpha}{Z_\beta} P_{\alpha\beta} \psi_\beta^\circ \right) = 0 \quad (30)$$

$$g_{\alpha\beta} = \frac{Z_\beta}{Z_\alpha} P_{\beta\alpha} \psi_\alpha^\circ = \frac{Z_\alpha}{Z_\beta} P_{\alpha\beta} \psi_\beta^\circ \quad (31)$$

이상의 결과식으로 확인 알 수 있는 것은 막 투과현상에서 이온의 전도성 막전도도 값과 이온의 투과계수 관계의 매트릭스에 대한 상관관계식이 수학적 방법으로 완전히 증명된 셈이다. 즉, 분리막을 통한 이온교환의 막 투과현상에서 일어나는 여러가지 현상 가운데서 투과계수의 값을 높이는 연구에 일관 해온 것은 사실이다. 그러나 이온 도전성 막전도도 계수를 투과계수와 상관[8,9]시켜 수학적 방법으로 이온교환 현상을 해석 하는 것이 처음이다.

### References

1. F. Helfferich, " Ion Exchange," Chap VI, McGraw-Hill, N.Y. 1962
2. V. S. Vaidhyanathan, J. Theoret. Biological. 7, 334(1964)
3. N. Laksshminarayanaiah, Transport phenomena in membranes, Academic, N.Y. 1969
4. H. Kimizuka, and K. Kaibara, J. Colloid Interface Sci. 52(2). 516 (1975)
5. P. Lauger, Science, 178, 24(1972)
6. H. Kimizuka, K. Kaibara, E. Kumamoto, and M. Shirozu, J. Membr. Sci. 4. 81(1978)
7. H. Kimizuka, Y. Nagata, and K. Kaibara, Bull. Chem. Soc. Jpn, 56, 2371(1983)
8. H.Kimzuka, Y Nagata and W.Yang, MEMBRANs and MEMBRANE PROGRESS, Ed. E. Drioli and M. Nakagaki, pp85(1986) Plenum Pub. Co.
9. W.Yang, A.Yamauchi and H.Kimizuka, J.Membr.Sci., 70, 277(1992)