

$$\frac{\partial S^r}{\partial U^r} = \frac{1}{T^r} = \frac{1}{T^r} (U^r, x_1^r, \dots, x_{n-1}^r, n_1^r, \dots, n_c^r) \quad (7.1.9)$$

Η ἔξισωσις (6) δύναται νὰ λυθῇ ὡς πρὸς U^r δίδουσα τὴν ἔξισωσιν:

$$U^r = U^r (S^r, x_1^r, \dots, x_{n-1}^r, n_1^r, \dots, n_c^r) \quad (7.1.10)$$

Αἱ ἔξισώσεις (9) καὶ (10) ἀναφέρονται εἰς γενικευμένας ἀνοικτὰς φάσεις.

Εἰς τὴν περιοχὴν τῶν ἀνοικτῶν φάσεων ἐνδιαφέροντα κυρίως παρουσιάζουν, ὡς ἥδη ἔλέχθη, ὑδροστατικὰ συστήματα διὰ τὰ ὅποια μοναδικὴ παραμορφωτικὴ συντεταγμένη εἶναι ὁ δύγκος τῆς φάσεως V^r . Ἐπομένως διὰ ταῦτα ἀντὶ τῶν (6), (9) καὶ (10) ἔχομεν τάς:

$$S^r = S^r (U^r, V^r, n_1^r, \dots, n_c^r) \quad (7.1.11)$$

$$\frac{\partial S^r}{\partial U^r} = \frac{1}{T^r} = \frac{1}{T^r} (U^r, V^r, n_1^r, \dots, n_c^r) \quad (7.1.12)$$

$$U^r = U^r (S^r, V^r, n_1^r, \dots, n_c^r) \quad (7.1.13)$$

Η τελευταία αὕτη ἀποτελεῖ τὴν εἰς ἐνεργειακὴν ἀπεικόνισιν θεμελιώδη ἔξισωσιν τῶν ἀνοικτῶν συστημάτων. Ἐκ ταύτης διὰ μετασχηματισμοῦ Legendre (5.3.1), λαμβάνονται αἱ συναρτήσεις ἐνθαλπίας, ἐλευθέρας ἐνεργείας καὶ ἐλευθέρας ἐνθαλπίας. Οὕτως ἐκ τῶν μετασχηματισμῶν:

$$\left. \begin{array}{l} H = U + PV \\ F = U - TS \\ G = U + PV - TS \end{array} \right\} \quad (7.1.14)$$

λαμβάνομεν τὰς θεμελιώδεις ἔξισώσεις:

$$H^r = H^r (S^r, P^r, n_1^r, \dots, n_c^r) \quad (7.1.15)$$

$$F^r = F^r (T^r, V^r, n_1^r, \dots, n_c^r) \quad (7.1.16)$$

$$G^r = G^r (T^r, P^r, n_1^r, \dots, n_c^r) \quad (7.1.17)$$

Η ἔξισωσις (17) εἶναι γνωστὴ ὡς θεμελιώδης ἔξισωσις τοῦ Gibbs.

Τὸ διαφορικὸν τῆς (11), ἐν συνδυασμῷ μὲ τὰς (5.2.5) καὶ (12), γράφεται:

$$dS^r = \frac{dU^r}{T^r} + \frac{P^r}{T^r} dV^r + \sum_1^c \left(\frac{\partial S^r}{\partial n_i^r} \right)_{U^r, V^r, n_j^r \neq n_i^r} dn_i^r \quad (7.1.18)$$

Είσαγοντες τὸ ὑπὸ τοῦ Gibbs δρισθὲν μέγεθος διὰ τῆς ἔξισώσεως:

$$\mu_i^\gamma = -T^\gamma \left(\frac{\partial S^\gamma}{\partial n_i^\gamma} \right)_{V^\gamma, n_j^\gamma \neq n_i^\gamma} \quad (7.1.19)$$

εἰς τὴν (18) λαμβάνομεν:

$$dS^\gamma = -\frac{dU^\gamma}{T^\gamma} + \frac{P^\gamma}{T^\gamma} dV^\gamma - \frac{1}{T^\gamma} \sum_i^c \mu_i^\gamma dn_i^\gamma \quad (7.1.20)$$

Τὸ ὑπὸ τῆς ἔξισώσεως (19) δρισθὲν μέγεθος μῇ καλεῖται χημικὸν δυναμικὸν τοῦ συστατικοῦ ι εἰς τὴν φάσιν γ καὶ ἀποτελεῖ θεμελιῶδες μέγεθος διὰ τὴν θεωρίαν τῶν ἀνοικτῶν φάσεων. Είναι ἐντατικὴ ἰδιότης, ὡς παράγωγος πρὸς ἔκτατικὴν μεταβλητὴν (n_i^γ), συναρτήσεως πρώτου βαθμοῦ ὡς πρὸς τὰς ἔκτατικὰς ἀνεξαρτήτους μεταβλητάς. Ἡ φυσικὴ σημασία τούτου θὰ δειχθῇ εἰς τὴν παράγραφον (6).

Λύοντες τὴν ἔξισωσιν (20) ὡς πρὸς dU^γ λαμβάνομεν τήν:

$$dU^\gamma = T^\gamma dS^\gamma - P^\gamma dV^\gamma + \sum_i^c \mu_i^\gamma dn_i^\gamma \quad (7.1.21)$$

Χρησιμοποιοῦντες τοὺς μετασχηματισμοὺς (14) καὶ ἀνάλογον τρόπον πρὸς τὸν περιγραφέντα εἰς τὴν παράγραφον (5.3) ἔχομεν ἐκ τῆς (21):

$$dH^\gamma = T^\gamma dS^\gamma + V^\gamma dP^\gamma + \sum_i^c \mu_i^\gamma dn_i^\gamma \quad (7.1.22)$$

$$dF^\gamma = -S^\gamma dT^\gamma - P^\gamma dV^\gamma + \sum_i^c \mu_i^\gamma dn_i^\gamma \quad (7.1.23)$$

$$dG^\gamma = -S^\gamma dT^\gamma + V^\gamma dP^\gamma + \sum_i^c \mu_i^\gamma dn_i^\gamma \quad (7.1.24)$$

Συγχρίνοντες τὰς ἔξισώσεις (21 - 24) πρὸς τὰ διαφορικὰ τῶν ἔξισώσεων (13) καὶ (15 - 17) λαμβάνομεν:

$$\left(\frac{\partial U^\gamma}{\partial n_i^\gamma} \right)_{S^\gamma, V^\gamma, n_j^\gamma \neq n_i^\gamma} = \mu_i^\gamma = \mu_i^\gamma (S^\gamma, V^\gamma, n_1^\gamma, \dots, n_c^\gamma) \quad (7.1.25)$$

$$\left(\frac{\partial H^\gamma}{\partial n_i^\gamma} \right)_{S^\gamma, P^\gamma, n_j^\gamma \neq n_i^\gamma} = \mu_i^\gamma = \mu_i^\gamma (S^\gamma, P^\gamma, n_1^\gamma, \dots, n_c^\gamma) \quad (7.1.26)$$

$$\left(\frac{\partial F^\gamma}{\partial n_i^\gamma} \right)_{T^\gamma, V^\gamma, n_j^\gamma \neq n_i^\gamma} = \mu^\gamma = \mu_i^\gamma (T^\gamma, V^\gamma, n_1^\gamma, \dots, n_c^\gamma) \quad (7.1.27)$$

$$\left(\frac{\partial G^r}{\partial a_i^r} \right)_{T^r, P^r, n_j^r \neq n_i^r} = \mu_i^r = \mu_i^r(T^r, P^r, n_1^r, \dots, n_r^r) \quad (7.1.28)$$

Ός προκύπτει ἐκ τῶν ὡς ἄνω ἔξισώσεων, τὸ χημικὸν δυναμικὸν μιᾶς φάσεως δίδεται ὡς παράγωγος ὡς πρὸς τὸν ἀριθμὸν γραμμομορίῶν ὅλων τῶν θεμελιωδῶν συναρτήσεων, εἰς ἑκάστην δὲ περίπτωσιν εἶναι συνάρτησις τῶν ἰδίων ἀνεξαρτήτων μεταβλητῶν μὲ τὰς τῆς ἀντιστοίχου θεμελιώδους συναρτήσεως.⁶ Επομένως κατὰ τὸν διαφόρους μαθηματικὸν χειρισμοὺς εἶναι ἀπαραίτητον, ἀφοῦ γίνη συγκεκριμένη ἐκλογὴ τῶν ἀνεξαρτήτων μεταβλητῶν εἰς συγκεκριμένον πρόβλημα, τὸ χημικὸν δυναμικὸν νὰ ἔχφραζεται ὡς συνάρτησις τῶν μεταβλητῶν τούτων. Τὸ αὐτὸν ἴσχυει καὶ διὰ τὴν θερμοκρασίαν ὡς καὶ τὴν ἐντροπίαν π.χ. ἡ θερμοκρασία δύναται νὰ δοθῇ ὡς παράγωγος τῆς U ή τῆς H ή δὲ ἐντροπία τῆς F ή τῆς G.

§ 7.2. Συνθήκαι ισορροπίας συνθέτων συστημάτων ἐξ ἀνοικτῶν φάσεων

Μετὰ τὴν γενομένην εἰς τὴν προηγουμένην παράγραφον ἐπέκτασιν τοῦ δευτέρου νόμου καὶ ἐπὶ ἀνοικτῶν φάσεων, εἶναι λογικὸν νὰ δεχθῶμεν τὰς εἰς τὸ κεφάλαιον (6) εἰσαχθείσας γενικὰς συνθήκας ισορροπίας καὶ εὐσταθείας συνθέτων συστημάτων ἐκ κλειστῶν φάσεων, ὡς ἴσχυούσας καὶ ἐπὶ συνθέτων κλειστῶν συστημάτων μὲ ἀνοικτὰς φάσεις. Εἰς τὴν περίπτωσιν συνθέτων συστημάτων μὲ κλειστὰς φάσεις τὰ ἐσωτερικὰ διαχωρίσματα ἥδυναντο νὰ τροποποιηθοῦν μερικῶς ή διλικῶς, ἐπιτρέποντα τὴν ἀνακατανομὴν τῶν ἐκτατικῶν ἔκτασιν τῶν ιδιοτήτων τῶν περιλαμβανομένων μεταξὺ τῶν ἀνεξαρτήτων ἐκτατικῶν μεταβλητῶν τῆς ἀντιστοίχου θεμελιώδους ἔξισώσεως.⁷ Η τροποποίησις δὲν περιελάμβανε τὴν περίπτωσιν πλήρους ἀφαιρέσεως τῶν διαχωρισμάτων, εἰς τρόπον ὥστε νὰ παραστῇ ἡ δυνατότης πιθανῆς ἀνακατανομῆς τῆς ὑλῆς μεταξὺ τῶν διαφόρων δομοιγενῶν περιοχῶν τοῦ συστήματος. Αἱ διάφοροι περιοχαὶ τοῦ συνθέτου συστήματος παρέμειναν μοιίμως κλεισταῖ. Η ἐπέκτασις ἐπομένως τῶν συνθηκῶν ισορροπίας ἀφορᾶ ἀκριβῶς εἰς τὴν πρόσθετον δυνατότητα ἀνακατανομῆς τοῦ χημικοῦ περιεχομένου τοῦ συστήματος μεταξὺ τῶν διαφόρων φάσεων τούτου, τοῦ συνθέτου δομῶν συστήματος, ἐν τῷ συνόλῳ του, παραμένοντος κλειστοῦ. Επομένως τὰ ἐσωτερικὰ διαχωρίσματα θὰ δύνανται νὰ καταστοῦν η πλήρως περατὰ εἰς ὑλην (π.χ. διὰ τῆς ἀφαιρέσεως των) η ἡμιπερατά, δηλαδὴ περατὰ εἰς ὧδισμένα μόνον χημικὰ εἴδη.

Πρὸς ἐπέκτασιν τῶν συνθηκῶν ισορροπίας εἰς σύνθετα συστήματα μὲ ἀνοικτὰς φάσεις πρέπει μεταξὺ τῶν ἐλευθέρων μεταβλητῶν, πρὸς περιγραφὴν τῶν δυνατῶν καταστάσεων ἔναντι τῶν δοποίων η θέσις ισορροπίας θὰ χαρα-

κτηριοσθή ώς άκροτατον, νὰ συμπεριληφθοῦν αἱ ἔκτατικαι μεταβληται η_i , αἱ δοποῖαι ἀφοροῦν εἰς τὸν χαρακτηρισμὸν τοῦ χημικοῦ περιεχομένου τῶν φάσεων καὶ αἱ δοποῖαι περιλαμβάνονται μεταξὺ τῶν ἀνεξαρτήτων μεταβλητῶν τῶν θεμελιωδῶν ἔξισώσεων. ³Ἐν ἑκάστῃ δημοσιεύσει μεταξὺ τῶν ἐπιβεβλημένων συνθηκῶν τοῦ συνθέτου συστήματος θὰ περιληφθοῦν αἱ συνθῆκαι αἱ ἔκφραζόμεναι διὰ τῶν ἔξισώσεων:

$$\sum_a^p d\eta_i = 0 \quad (i=1, \dots, c) \quad (7.2.1)$$

τοῦ ἀθροίσματος λαμβανομένου ἐφ' ὅλων τῶν φάσεων p. ⁴Η συνθήκη αὗτη καθορίζει τὸν ἀριθμὸν τῶν μεταβλητῶν τῆς διμάδος η_i , αἱ δοποῖαι θὰ καταστοῦν ἐλεύθεραι. ⁵Ἐκ τοῦ συνόλου δηλαδὴ τῶν ἀνεξαρτήτων μεταβλητῶν η_i , ἀθροίζομένων ἐφ' ὅλων τῶν φάσεων, θὰ ἀφαιρεθῇ ὁ ἀριθμὸς τῶν ἔξισώσεων (1) διὰ νὰ προκύψῃ ὁ ἀριθμὸς τῶν ἐλευθέρων μεταβλητῶν τῆς διμάδος ταύτης.

Εἰς τὴν περίπτωσιν κλειστῶν συστημάτων μὲ κλειστὸς φάσεις, ἡ συνθήκη (1) καίτοι ὑφίστατο, ἐν τούτοις ἡτο ἀσχετος, δεδομένου ὅτι αἱ συνθῆκαι κλειστότητος τῶν φάσεων ἀναγκαστικῶς περιέχουν τὴν συνθήκην (1). Μὲ ἄλλας λέξεις ὅχι μόνον τὸ σύνθετον σύστημα ἐν τῷ συνόλῳ του εἶχε σταθερὸν χημικὸν περιεχόμενον, ἀλλὰ καὶ ἑκάστη τῶν φάσεων τούτου εἶχεν ἐπίσης σταθερὸν χημικὸν περιεχόμενον.

⁶Υπὸ τὰς ώς ἀνω παρατηρήσεις γράφομεν ἐν συντομίᾳ τὰς γενικὰς συνθήκας ἰσορροπίας καὶ εὐσταθείας διὰ σύνθετα κλειστὰ συστήματα μὲ ἀνοικτὰς φάσεις.

1. Μέγιστρον ἐντροπίας. ⁷Ἐπιβεβλημέναι συνθῆκαι :

$$dU = \sum_a^p dU^a = 0, \quad dV = \sum_a^p dV^a = 0, \quad d\eta_i = \sum_a^p d\eta_i^a = 0 \quad (i=1, \dots, c) \quad (7.2.2)$$

Συνθῆκαι εὐσταθοῦς καὶ μετασταθοῦς ἰσορροπίας :

$$dS = 0, \quad d^2S < 0 \quad (7.2.3)$$

γνωσταὶ καὶ ώς πρῶτον κριτήριον τοῦ Gibbs.

2. Ἐλάχιστον ἐσωτερικῆς ἐνεργείας. ⁸Ἐπιβεβλημέναι συνθῆκαι :

$$dS = \sum_a^p dS^a = 0, \quad \sum_a^p dV^a = 0, \quad \sum_a^p d\eta_i^a = 0 \quad (i=1, \dots, c) \quad (7.2.4)$$

Συνθῆκαι εὐσταθοῦς καὶ μετασταθοῦς ἰσορροπίας :

$$dU = 0, \quad d^2U > 0 \quad (7.2.5)$$

γνωσταὶ καὶ ὡς δεύτερον κριτήριον τοῦ Gibbs.

3. Ἐλάχιστον ἐνθαλπίας. Ἐπιβεβλημέναι συνθῆκαι :

$$\sum_a^p dS^i = 0, \quad dP = 0, \quad \sum_a^p dn_i^i = 0 \quad (i = 1, \dots, c) \quad (7.2.6)$$

Συνθῆκαι εὐσταθοῦς καὶ μετασταθοῦς ίσορροπίας :

$$dH = 0, \quad d^2H > 0 \quad (7.2.7)$$

4. Ἐλάχιστον ἐλευθέρας ἐνεργείας. Ἐπιβεβλημέναι συνθῆκαι :

$$dT = 0, \quad \sum_a^p dV^i = 0, \quad \sum_a^p dn_i^i = 0 \quad (i = 1, \dots, c) \quad (7.2.8)$$

Συνθῆκαι εὐσταθοῦς καὶ μετασταθοῦς ίσορροπίας :

$$dF = 0, \quad d^2F > 0 \quad (7.2.9)$$

5. Ἐλάχιστον ἐλευθέρας ἐνθαλπίας. Ἐπιβεβλημέναι συνθῆκαι :

$$dT = 0, \quad dP = 0, \quad \sum_a^p dn_i^i = 0 \quad (i = 1, \dots, c) \quad (7.2.10)$$

Συνθῆκαι εὐσταθοῦς καὶ μετασταθοῦς ίσορροπίας :

$$dG = 0, \quad d^2G > 0 \quad (7.2.11)$$

§ 7.3. Σχέσεις Maxwell εις άνοικτάς φάσεις

Εἰς τὴν παράγραφον (5.5) δι’ ἐφαρμογῆς τῆς συνθήκης (Π.2.2) ἐπὶ τῶν θεμελιωδῶν διαφορικῶν ἔξισώσεων προέκυψαν αἱ σχέσεις (5.5·8), γνωσταὶ ὡς σχέσεις Maxwell. Κατ’ ἀνάλογον τρόπον, δι’ ἐφαρμογῆς τῆς γενικωτέρας συνθήκης (Π.2.3) ἐπὶ τῶν ἔξισώσεων (7.1.21 - 24), ὁ ἀριθμὸς τῶν σχέσεων αὐξάνεται μετὰ τοῦ ἀριθμοῦ τῶν συστατικῶν τῆς ἀνοικτῆς φάσεως. Κατωτέρω δίδομεν τὰς σχέσεις, τὰς πέραν τῶν ἥδη ἀναγραφομένων εἰς τὴν παράγραφον (5.5), τὰς προκυπτεύσας ἐκ τῶν ἔξισώσεων (7.1.23) καὶ (7.1.24).

Γράφοντες τὴν (7.1.23) διά τινα φάσιν ὑπὸ τὴν μορφήν :

$$dF = - SdT - PdV + \mu_1 dn_1 + \mu_2 dn_2 + \dots \quad (7.3.1)$$

λαμβάνομεν δι’ ἐφαρμογῆς τῆς ἔξισώσεως (Π.2.3) τὰς σχέσεις :

$$-\left(\frac{\partial S}{\partial n_i}\right)_{T, V, n_j \neq n_i} = \left(\frac{\partial \mu_i}{\partial T}\right)_{V, n_i} \quad (i = 1, \dots, c) \quad (7.3.2)$$

$$-\left(\frac{\partial P}{\partial n_i}\right)_{T, V, n_j \neq n_i} = \left(\frac{\partial \mu_i}{\partial V}\right)_{T, n_i} \quad (i = 1, \dots, c) \quad (7.3.3)$$

$$\left(\frac{\partial \mu_i}{\partial n_k}\right)_{T, V, n_j \neq n_k} = \left(\frac{\partial \mu_k}{\partial n_i}\right)_{T, V, n_j \neq n_i} \quad (i, k = 1, \dots, c) \quad (7.3.4)$$

Κατ' άλλογον τρόπον ἐκ τῆς (7.1.24) λαμβάνομεν :

$$-\left(\frac{\partial S}{\partial n_i}\right)_{T, P, n_j \neq n_i} = \left(\frac{\partial \mu_i}{\partial T}\right)_{P, n_i} \quad (i = 1, \dots, c) \quad (7.3.5)$$

$$\left(\frac{\partial V}{\partial n_i}\right)_{T, P, n_j \neq n_i} = \left(\frac{\partial \mu_i}{\partial P}\right)_{T, n_i} \quad (i = 1, \dots, c) \quad (7.3.6)$$

$$\left(\frac{\partial \mu_i}{\partial n_k}\right)_{T, P, n_j \neq n_k} = \left(\frac{\partial \mu_k}{\partial n_i}\right)_{P, T, n_j \neq n_i} \quad (i, k = 1, \dots, c) \quad (7.3.7)$$

§ 7.4. Γραμμομοριακά κλάσματα

Είς πολλάς περιπτώσεις ἐνδιαφέρομεθα διὰ τὴν ἐντατικὴν κατάστασιν μιᾶς φάσεως ἀνεξαρτήτως τῆς ἐκτάσεως αὐτῆς. Π. χ. διὰ φάσιν ἀποτελουμένην ἀπὸ ὕδωρ καὶ ἀλκοόλην, ἡ ἐντατικὴ κατάστασις τῆς φάσεως περιγράφεται ἀπὸ τὴν θερμοκρασίαν, τὴν πίεσιν καὶ τὸν γραμμομοριακὸν λόγον $\frac{n_1}{n_2}$. Βεβαίως ἡ γνῶσις τῶν τιμῶν n_1 καὶ n_2 ὅμοι μετὰ τῆς πιέσεως καὶ τῆς θερμοκρασίας δίδει τὴν πλήρη κατάστασιν τῆς φάσεως.

Αἱ ἐντατικαὶ μεταβληταί, αἱ συνήθως χρησιμοποιούμεναι διὰ τὴν ἐντατικὴν περιγραφὴν μιᾶς φάσεως, εἰναι αἱ P, T καὶ x_i , ὅπου x_i τὸ γραμμομοριακὸν κλάσμα τοῦ συστατικοῦ i , ὅριζόμενον διὰ τῆς ἔξισώσεως :

$$x_i = \frac{n_i}{\sum_1^c n_i} \quad (7.4.1)$$

τοῦ ἀθροίσματος λαμβανομένου ἐφ' ὅλων τῶν συστατικῶν τῆς φάσεως.

Ἐκ τοῦ ὁρισμοῦ τοῦ γραμμομοριακοῦ κλάσματος προκύπτει ὅτι :

$$\sum_1^c x_i = 1 \quad (7.4.2)$$

Έὰν ὁ ἀριθμὸς τῶν ἀνεξαρτήτων συστατικῶν (χημικῶν εἰδῶν) τῆς φάσεως εἶναι c , ἐκ τῶν $c+2$ μεταβλητῶν T , P , x_i δυναμένων νὰ χρησιμοποιηθοῦν διὰ τὴν ἐντατικὴν περιγραφὴν τῆς φάσεως, μόνον $c+1$ εἶναι ἀνεξαρτητοί, λόγῳ τῆς (2). Τοῦτο ἔκφραζομεν συνήθως λέγοντες ὅτι μία φάσις ἐκ c συστατικῶν ἔχει $c+1$ θερμοδυναμικοὺς βαθμοὺς ἀλευθερίας.

§ 7.5. Έξισώσεις Euler καὶ Gibbs - Duhem

Δεδομένου ὅτι ἡ ἔξισωσις (7.1.18) εἶναι δμοιογενῆς πρώτου βαθμοῦ ὡς πρὸς τὰς ἐκτατικὰς μεταβλητὰς S^γ , V^γ , n_i^γ , δυνάμεθα νὰ γράψωμεν ὡς τοῦτο προκύπτει ἐκ τῶν ἰδιοτήτων τῶν δμοιογενῶν ἔξισώσεων (Π. 3):

$$U^\gamma = \frac{\partial U^\gamma}{\partial S^\gamma} S^\gamma + \frac{\partial U^\gamma}{\partial V^\gamma} V^\gamma + \sum_1^c \frac{\partial U^\gamma}{\partial n_i^\gamma} n_i^\gamma \quad (7.5.1)$$

$$\text{·Αλλὰ } \frac{\partial U^\gamma}{\partial S^\gamma} = T^\gamma, \frac{\partial U^\gamma}{\partial V^\gamma} = -P^\gamma \text{ καὶ } \frac{\partial U^\gamma}{\partial n_i^\gamma} = \mu_i^\gamma \quad (7.5.2)$$

Ἐπομένως ἡ (1) γράφεται :

$$U^\gamma = T^\gamma S^\gamma - P^\gamma V^\gamma + \sum_1^c \mu_i^\gamma n_i^\gamma \quad (7.5.3)$$

Ἡ τελευταία ὡς ἐκ τοῦ δρισμοῦ τῶν H , F καὶ G (ἔξισώσεις 7.1.14) γράφεται ὑπὸ τὰς ἴσοδυνάμους μορφάς :

$$H^\gamma = T^\gamma S^\gamma + \sum_1^c \mu_i^\gamma n_i^\gamma \quad (7.5.4)$$

$$F^\gamma = -P^\gamma V^\gamma + \sum_1^c \mu_i^\gamma n_i^\gamma \quad (7.5.5)$$

$$G^\gamma = \sum_1^c \mu_i^\gamma n_i^\gamma \quad (7.5.6)$$

Αἱ ἔξισώσεις (4 - 6) δύνανται βεβαίως νὰ προκύψουν διὸ ἐφαρμογῆς τῆς ἰδιότητος τῶν δμοιογενῶν ἔξισώσεων ἐπὶ τῶν ἀντιστοίχων θεμελιωδῶν ἔξισώσεων (7.1.15 - 17). Αἱ ἔξισώσεις (3 - 6) δνομάζονται ἔξισώσεις Euler, ὡς προκύψασαι διὸ ἐφαρμογῆς τοῦ θεωρήματος Euler οὐ πάντα ἔξισώσεις, ὡς προκύπτουσαι διὸ δλοκληρώσεως τῶν ἀντιστοίχων διαφορικῶν θεμελιωδῶν ἔξισώσεων. Ὁνομάζονται ἐπίσης καὶ ὠλοκληρωμέναι ἔξισώσεις, ὡς προκύπτουσαι διὸ δλοκληρώσεως τῶν ἀντιστοίχων διαφορικῶν θεμελιωδῶν ἔξισώσεων (7.1.21 - 24). Ἡ φυσικὴ ἐρμηνεία τῆς δλοκληρώσεως ταύτης εἶναι ἡ αὐξησις τοῦ χημικοῦ περιεχομένου τῆς φάσεως διὰ συγχρόνου προσθήκης

τοῦ συνόλου τῶν συστατικῶν αὐτῆς εἰς τὴν ἀναλογίαν εἰς τὴν δρόσην εὑρίσκονται ἡδη εἰς τὴν φάσιν. Οὕτως ἄπασαι αἱ ἐκτατικαὶ ἰδιότητες αὐξάνονται κατὰ τὸ αὐτὸ ποσοστόν, ἐνῶ αἱ ἐντατικαὶ παραμένουν ἀμετάβλητοι.

Μεταξὺ τῶν ἐφαρμογῶν τῶν ἔξισώσεων Euler εἶναι καὶ ἡ δυνατότης κατασκευῆς τῆς θεμελιώδους ἔξισώσεως, ἐφ' ὅσον εἶναι γνωσταὶ αἱ ἀντίστοιχοι καταστατικαὶ. Ὡς ἡδη ἐλέχθη, ἐξ ἐκάστης θεμελιώδους προκύπτουν τόσαι καταστατικαὶ ὃσαι αἱ παράγωγοι αὐτῆς ὡς πρὸς τὰς ἐκτατικὰς ἀνεξαρτήτους μεταβλητάς, τῶν δρόσων ἡ θεμελιώδης εἶναι συνάρτησις. Αἱ παράγωγοι εἶναι βεβαίως συναρτήσεις τῶν αὐτῶν ἀνεξαρτήτων μεταβλητῶν. Οὕτω, κατ' ἀναλογίαν πρὸς τὰς καταστατικὰς ἔξισώσεις κλειστῶν φάσεων (ἔξισώσεις 5.1.5), ἔχομεν δι' ἀνοικτὰς φάσεις ἐκ τῆς (7.1.13) τὰς καταστατικάς:

$$\left(\frac{\partial U^r}{\partial S^r} \right)_{V^r, n_i^r} = T^r = T^r(S^r, V^r, n_1^r, \dots, n_c^r) \quad (7.5.7)$$

$$\left(\frac{\partial U^r}{\partial V^r} \right)_{S^r, n_i^r} = -P^r = P^r(S^r, V^r, n_1^r, \dots, n_c^r) \quad (7.5.8)$$

$$\left(\frac{\partial U^r}{\partial n_i^r} \right)_{S^r, V^r, n_j^r \neq n_i^r} = \mu_i^r = \mu_i^r(S^r, V^r, n_1^r, \dots, n_c^r), (i=1, \dots, c) \quad (7.5.9)$$

Οὕτω προκύπτουν $c+2$ καταστατικαὶ ἔξισώσεις καὶ ἐπομένως δι' εἰσαγωγῆς τούτων εἰς τὴν ἀντίστοιχον ἔξισωσιν Euler, εἰς τὴν προκειμένην περίπτωσιν τὴν (3), ἐπανακτᾶται ἡ θεμελιώδης. Τούτο ἀποτελεῖ σαφὲς παράδειγμα τοῦ βαθμοῦ ἴσοδυναμίας μεταξὺ θεμελιώδους καὶ καταστατικῶν. Ἡ μὲν θεμελιώδης δίδει ἀπάσας τὰς καταστατικάς, διὰ τὴν κατασκευὴν ὅμως τῆς θεμελιώδους ἀπαιτεῖται τὸ σύνολον τῶν καταστατικῶν.

Αἱ καταστατικαὶ ἔξισώσεις (7-9) προέκυψαν διὰ παραγωγίσεως συναρτήσεως ὁμοιογενοῦς πρώτου βαθμοῦ, ὡς πρὸς τὰς ἐκτατικὰς μεταβλητὰς αὐτῆς. Εἶναι, ὡς ἐκ τούτου, ἔξισώσεις μηδενικοῦ βαθμοῦ, ὡς πρὸς τὰς ἀνεξαρτήτους ἐκτατικὰς μεταβλητὰς εἰς τὰς δρόσας ἀναφέρονται. Ἐπομένως ἐὰν αἱ ἐκτατικαὶ ἀνεξαρτητοὶ μεταβληταὶ τούτων πολλαπλασιασθοῦν ἐπὶ τὸν κοινὸν παράγοντα λ (βλέπε Π. 3.1) ἡ τιμὴ των παραμένει ἀμετάβλητος. Ὅπο-

θέσωμεν ὅτι πολλαπλασιάζομεν ἐπὶ $\lambda = \frac{1}{\sum_1^c n_i^r} = \frac{1}{n^r}$ τὰς μεταβλητὰς

$S^r, V^r, n_1^r, \dots, n_c^r$. Αἱ (7), (8) καὶ (9) γράφονται:

$$T^r = T^r \left(\frac{S^r}{n^r}, \frac{V^r}{n^r}, \frac{n_1^r}{n^r}, \dots, \frac{n_c^r}{n^r} \right)$$

$$-P^\gamma = P^\gamma \left(\frac{S^\gamma}{n^\gamma}, \frac{V^\gamma}{n^\gamma}, \frac{n_1^\gamma}{n^\gamma}, \dots, \frac{n_c^\gamma}{n^\gamma} \right) \quad (7.5.10)$$

$$\mu_i^\gamma = \mu_i^\gamma \left(\frac{S^\gamma}{n^\gamma}, \frac{V^\gamma}{n^\gamma}, \frac{n_1^\gamma}{n^\gamma}, \dots, \frac{n_c^\gamma}{n^\gamma} \right) (i=1, \dots, c)$$

Αν τελευταία, λαμβάνομένων ύποθεσης των (7.4.1) και (7.9.3) (μέσαι γραμμομοριακά ίδιωτητες), γράφονται:

$$\begin{aligned} T^\gamma &= T^\gamma (S^\gamma, V^\gamma, x_1^\gamma, \dots, x_c^\gamma) \\ -P^\gamma &= P^\gamma (S^\gamma, V^\gamma, x_1^\gamma, \dots, x_c^\gamma) \\ \mu_i^\gamma &= \mu_i^\gamma (S^\gamma, V^\gamma, x_1^\gamma, \dots, x_c^\gamma) (i=1, \dots, c) \end{aligned} \quad (7.5.11)$$

³ Αλλά έχομεν πρός τούτους τὴν ἔξισωσιν (7.4.2), $\sum_1^c x_i^\gamma = 1$. Ούτω προκύπτει σύστημα ἐκ $c+3$ ἔξισώσεων μὲν $c+2$ μεταβλητάς. ³ Απαλοιφὴ τῶν x_1, \dots, x_c S^γ, V^γ , μεταβλητῶν μεταξὺ τῶν ὡς ἀνω ἔξισώσεων, δίδει τὴν ἔξισωσιν:

$$f(T^\gamma, P^\gamma, \mu_1^\gamma, \dots, \mu_c^\gamma) = 0 \quad (7.5.12)$$

Τὸ συμπέρασμα ἐκ τῆς ἔξισώσεως (12) εἶναι ίσοδύναμον πρός τὸ διατυπωθὲν εἰς τὴν παράγραφον (7.4). "Ητοι ἐκ τῶν $c+2$ ἔντατικῶν μεταβλητῶν $P^\gamma, T^\gamma, \mu_i^\gamma$ δυναμένων νὰ χρησιμοποιηθῶν διὰ τὴν ἔντατικὴν περιγραφὴν μιᾶς φάσεως, μόνον αἱ $c+1$ εἶναι ἀνεξάρτητοι. Εἰς τὴν περίπτωσιν αὐτὴν αἱ ἔντατικαὶ μεταβληταὶ, πλὴν τῶν T^γ καὶ P^γ , εἶναι αἱ μ_i^γ , ἀντὶ τῶν x_i^γ , ἡ δὲ ἔξισωσις (12) ἀποτελεῖ ἀνάλογον ἔξισωσιν τῆς (7.4.2).

Εἰς τὸ αὐτὸ συμπέρασμα, τὸ ἐκφραζόμενον διὰ τῆς ἔξισώσεως (12), δυνάμενα νὰ καταλήξωμεν μὲ ἀφετηρίαν τὴν διαφορικὴν θεμελιώδη ἔξισωσιν (7.1.21) καὶ τὴν ἔξισωσιν Euler (3). Ούτω διαφορίζοντες τὴν (3) έχομεν:

$$dU^\gamma = T^\gamma dS^\gamma + S^\gamma dT^\gamma - P^\gamma dV^\gamma - V^\gamma dP^\gamma + \sum_1^c \mu_i^\gamma dn_i^\gamma + \sum_1^c n_i^\gamma d\mu_i^\gamma \quad (7.5.13)$$

³ Αφαιροῦντες ἐκ ταύτης τὴν (7.1.21) λαμβάνομεν τὴν ἔξισωσιν:

$$S^\gamma dT^\gamma - V^\gamma dP^\gamma + \sum_1^c n_i^\gamma d\mu_i^\gamma = 0 \quad (7.5.14)$$

⁴ Η τελευταία ἔξισωσις εἶναι γνωστὴ ὡς ἔξισωσις τῶν Gibbs - Duhem, ἐκφράζει δὲ ὑπὸ διαφορικὴν μορφὴν τὴν ὑπάρχουσαν σχέσιν μεταξὺ τῶν ἔντατικῶν μεταβλητῶν P^γ, T^γ καὶ μ_i^γ . Αὕτη ἀποτελεῖ ἀφετηρίαν σειρᾶς ἔξισώ-

σεων μὲ πολλὰς ἐνδιαιφερούσας ἐφαρμογὰς εἰς τὴν περιοχὴν τῶν διαλυμάτων.

Εἰς ἐντροπικὴν ἀπεικόνισιν αἱ ἔξισώσεις Euler καὶ Gibbs - Duhem γράφονται ἀντιστοίχως :

$$S' = \frac{1}{T'} U' + \frac{P'}{T'} V' - \sum_1^c \frac{\mu'_i}{T'} n'_i \quad (7.5.15)$$

$$U' d\left(\frac{1}{T'}\right) + V' d\left(\frac{P'}{T'}\right) - \sum_1^c n'_i d\left(\frac{\mu'_i}{T'}\right) = 0 \quad (7.5.16)$$

‘Ως κατ’ ἐπανάληψιν ἐλέχθη, ἡ γνῶσις μιᾶς ἐκ τῶν θεμελιωδῶν ἔξισώσεων μιᾶς φάσεως παρέχει τὴν δυνατότητα ὑπολογισμοῦ ὅλων τῶν θερμοδυναμικῶν ἴδιοτήτων τῆς φάσεως ταύτης. ‘Ως παράδειγμα ἔστω ὅτι δίδεται ἡ θεμελιώδης ἔξισωσις $G = f(P, T, n_1, \dots, n_c)$ μιᾶς φάσεως. Αἱ ὑπόλοιποι θερμοδυναμικαὶ ἴδιότητες τῆς φάσεως ὑπολογίζονται ἐκ τῶν παραγώγων αὐτῆς. Οὗτω λαμβάνομεν :

$$S = - \frac{\partial G}{\partial T} \quad (7.5.17)$$

$$H = G + TS = G - T \frac{\partial G}{\partial T} \quad (7.5.18)$$

$$V = \frac{\partial G}{\partial P} \quad (7.5.19)$$

$$U = G + TS - PV = G - T \frac{\partial G}{\partial T} - P \frac{\partial G}{\partial P} \quad (7.5.20)$$

$$\mu_i = \frac{\partial G}{\partial n_i} \quad (i = 1, \dots, c) \quad (7.5.21)$$

$$\frac{\partial \mu_i}{\partial T} = - \frac{\partial S}{\partial n_i} = - s_i \quad (i=1, \dots, c) \quad (7.5.22)$$

$$\frac{\partial \mu_i}{\partial P} = \frac{\partial V}{\partial n_i} = v_i \quad (i=1, \dots, c) \quad (7.5.23)$$

$$\frac{\partial(\mu_i / T)}{\partial T} = \frac{1}{T} \frac{\partial \mu_i}{\partial T} - \frac{\mu_i}{T^2} = - \frac{s_i}{T} - \frac{\mu_i}{T^2} = - \frac{T s_i - \mu_i}{T^2} = - \frac{h_i}{T^2} \quad (i = 1, \dots, c) \quad (7.5.24)$$

Εἰς τὰς (22) καὶ (23) ἐγένετο χρῆσις τῶν (7.3.5 - 6) ἀντιστοίχως. Τὰ μεγέθη s_i , v_i καὶ h_i είναι ἀντιστοίχως ἡ μερικὴ γραμμομορφικὴ ἐντροπία,

δι μερικός γραμμομοριακός δύκος καὶ ἡ μερική γραμμομοριακή ένθαλπία Τέλος ἐκ τῆς $TS + G = H$ διὰ μερικῆς παραγωγίσεως, ὡς πρὸς n_i ὑπὸ P , T καὶ $n_j \neq n_i$ σταθερά, προκύπτει διτι:

$$Ts_i + \mu_i = b_i \quad (i = 1, \dots, c) \quad (7.5.25)$$

§ 7.6. Ισορροπία έτερογενούς συστήματος

Εἰς τὴν παράγραφον (7.1) ὠρίσθη τὸ χημικὸν δυναμικὸν συστατικοῦ i εἰς φάσιν γ διὰ τῶν ἔξισώσεων:

$$\begin{aligned} \mu_i^\gamma &= -T^\gamma \left(\frac{\partial S^\gamma}{\partial n_i^\gamma} \right)_{U^\gamma, V^\gamma, n_j^\gamma \neq n_i^\gamma} = \left(\frac{\partial U^\gamma}{\partial n_i^\gamma} \right)_{S^\gamma, V^\gamma, n_j^\gamma \neq n_i^\gamma} \\ &= \left(\frac{\partial H^\gamma}{\partial n_i^\gamma} \right)_{S^\gamma, P^\gamma, n_j^\gamma \neq n_i^\gamma} = \left(\frac{\partial F^\gamma}{\partial n_i^\gamma} \right)_{V^\gamma, T^\gamma, n_j^\gamma \neq n_i^\gamma} \\ &= \left(\frac{\partial G^\gamma}{\partial n_i^\gamma} \right)_{P^\gamma, T^\gamma, n_j^\gamma \neq n_i^\gamma} \end{aligned} \quad (7.6.1)$$

Εἰς τὰς ἐν συνεχείᾳ διατυπωθείσας διαφορικάς θεμελιώδεις ἔξισώσεις ἐμφανίζονται νέοι δροι, εἰς τοὺς δόποίνους τὸ χημικὸν δυναμικὸν ἀποτελεῖ τὴν συζυγῆ ἐντατικὴν μεταβλητὴν τοῦ διαφορικοῦ τῶν ἀριθμῶν γραμμομορίων, κατ' ἀνάλογον τρόπον ὃς ἡ θερμοκρασία καὶ ἡ πίεσις ἀποτελοῦν τὰς ἐντατικὰς μεταβλητὰς τῶν συζυγῶν των ἐκτατικῶν μεταβλητῶν dS καὶ dV .

Ἡ φυσικὴ σημασία τοῦ χημικοῦ δυναμικοῦ δύναται νὰ δειχθῇ εἰς τὴν ἀκόλουθον ἀπλῆν περίπτωσιν: ἔστω σύστημα κλειστὸν χωριζόμενον εἰς δύο δμοιογενεῖς περιοχάς (φάσεις), α καὶ β, δι' ἐσωτερικοῦ διαμερικοῦ καὶ κινητοῦ διαχωρίσματος. Τὸ σύνθετον τοῦτο σύστημα εὑρίσκεται ἐν ἐπαφῇ πρὸς ἀποθήκην θερμότητος, τηροῦσαν τὴν θερμοκρασίαν τοῦ συστήματος εἰς σταθερὰν καὶ δμοιόμορφον τιμήν T . Ἐπίσης, κατάλληλος ἀποθήκη δύκον τηρεῖ τὴν πίεσιν ἐπὶ τοῦ συστήματος σταθερὰν καὶ δμοιόμορφον, ἔστω P . Αἱ φάσεις α καὶ β ἀποτελοῦνται ἀπὸ μῆγμα c ἀνεξαρτήτων, χημικῶς μὴ ἀντιδρῶντων, συστατικῶν. Τὸ διαχώρισμα καθίσταται ἡμιπερατὸν ὃς |πρὸς ἐν ἐκ τῶν συστατικῶν, ἔστω τὸ i . Οὕτως ἐπιτρέπεται ἡ ἀνακατανομὴ τῆς μάζης μόνον τοῦ συστατικοῦ τούτου μεταξὺ τῶν φάσεων α καὶ β. Ἡ νέα θέσις ισορροπίας τοῦ συνθέτου συστήματος χαρακτηρίζεται ὑπὸ τῆς ἔξισώσεως (6.3.20) δηλαδὴ τῆς:

$$dG = 0 \quad (7.6.2)$$

Λόγῳ τῶν ἐπιβεβλημένων συνθηκῶν ἔχομεν:

$$dT^a = dT^b = dT = 0 \quad (7.6.3)$$

$$dP^a = dP^\beta = dP = 0 \quad (7.6.4)$$

$$dn_k^a = dn_k^\beta = 0 \quad (k = 1, \dots, c \neq i) \quad (7.6.5)$$

$$dn_i^a + dn_i^\beta = 0 \quad (7.6.6)$$

^o Υπὸ τὰς συνθήκας (3 - 6) αἱ θεμελιώδεις ἔξισώσεις τῶν φάσεων α καὶ β εἶναι :

$$dG^a = \frac{\partial G^a}{\partial n_i^a} dn_i^a, \quad dG^\beta = \frac{\partial G^\beta}{\partial n_i^\beta} dn_i^\beta \quad (7.6.7)$$

αἱ δποῖαι ἐκ τοῦ δρισμοῦ τοῦ χημικοῦ δυναμικοῦ (ἔξισωσις 1) γράφονται :

$$dG^a = \mu_i^a dn_i^a, \quad dG^\beta = \mu_i^\beta dn_i^\beta \quad (7.6.8)$$

^o Εκ τῶν ἔξισώσεων (8) καὶ (2) ἔχομεν :

$$dG = dG^a + dG^\beta = \mu_i^a dn_i^a + \mu_i^\beta dn_i^\beta = 0 \quad (7.6.9)$$

^o Η τελευταία, λόγῳ τῆς συνθήκης (6), γράφεται :

$$(\mu_i^a - \mu_i^\beta) dn_i^a = 0 \quad (7.6.10)$$

Δεδομένου ὅτι τὸ σύστημα εὐρίσκεται ἐν ίσορροπίᾳ, ἡ ἔξισωσις (10) ισχύει διὰ δυνατὴν μετακίνησιν εἰς τὴν δποῖαν $dn_i^a \neq 0$. ^o Αρα, εἰς τὴν θέσιν ίσορροπίας ισχύει :

$$\mu_i^a = \mu_i^\beta \quad (7.6.11)$$

^o Υποθέσωμεν ὅτι τὸ σύστημα κατὰ τὴν προείλαν τον πρὸς τὴν κατάστασιν ίσορροπίας, μετὰ τὴν τροποποίησιν τοῦ διαχωρίσματος εἰς ἡμιπερατόν, εὐρίσκεται ἐγγὺς ἀλλ' ὅχι ἀκριβῶς εἰς κατάστασιν ίσορροπίας. ^o Εν τοι-αύτῃ περιπτώσει διὰ τὴν αὐθόρμητον μετάβασιν πρὸς τὴν ίσορροπίαν θὰ ισχύῃ, ἀντὶ τῆς (2), ἡ (6.6.26), δηλαδὴ ἡ :

$$dG < 0 \quad (7.6.12)$$

καὶ ἐπομένως, ἀντὶ τῆς (10), ἡ :

$$(\mu_i^a - \mu_i^\beta) dn_i^a < 0 \quad (7.6.13)$$

^o Εκ τῆς (13) προκύπτει ὅτι ἡ διαφορὰ $\mu_i^a - \mu_i^\beta$ ἔχει ἀντίθετον πρόση-μον τοῦ διαφορικοῦ dn_i^a . Οὕτως ἐὰν ισχύῃ $\mu_i^a > \mu_i^\beta$, τὸ διαφορικὸν dn_i^a ἔχει ἀρνητικὴν τιμὴν, δηλαδὴ τὸ συστατικὸν ī μειοῦται εἰς τὴν φάσιν α καὶ αὐξάνεται εἰς τὴν φάσιν β. Μὲ ἀλλας λέξεις λαμβάνει χώραν διάχυσις τοῦ συστατικοῦ ī, ἐκ τῆς φάσεως, εἰς τὴν δποῖαν ἡ τιμὴ τοῦ χημικοῦ δυναμικοῦ

του είναι ύψηλοτέρα, πρός τὴν φάσιν εἰς τὴν ὅποιαν ἡ τιμή του είναι χαμηλότερα, ἀποκαθίσταται δὲ ἵσορροπία ὡς πρός διάχυσιν, ὅταν αἱ τιμαὶ τῶν χημικῶν δυναμικῶν εἰς τὰς δύο φάσεις ἔξισωθοῦν, ὡς τοῦτο προκύπτει ἐκ τῆς ἔξισώσεως (11). Ἡ φυσικὴ σημασία ἐπομένως τοῦ χημικοῦ δυναμικοῦ είναι ἀνάλογος πρὸς τὴν τῆς θερμοκρασίας καὶ πιέσεως. Διαφορὰ εἰς τὴν θερμοκρασίαν ἔχει ὡς ἀποτέλεσμα τὴν ἀνακατανομὴν τῆς ἐνεργείας, διὰ τοῦτος ἡ θερμότητος ἐκ τῆς φάσεως τῆς ενδισκομένης εἰς ὑψηλοτέραν θερμοκρασίαν πρός τὴν φάσιν χαμηλοτέρας θερμοκρασίας. Ἡ διαφορὰ πιέσεως ὁδηγεῖ ἀναλόγως εἰς ἀνακατανομὴν τοῦ ὅγκου διὰ διαστολῆς τῆς φάσεως ὑψηλοτέρας πιέσεως καὶ συστολῆς τῆς φάσεως τῆς ενδισκομένης ὑπὸ χαμηλοτέραν πίεσιν. Διαφορὰ εἰς τὸ χημικὸν δυναμικὸν ὁδηγεῖ εἰς τὴν ἀνακατανομὴν τοῦ συστατικοῦ εἰς τὸ ὅποιον τοῦτο ἀναφέρεται, διὰ τοῦτος ὑπὸ τοῦ (διαχύσεως) πρὸς τὴν κατεύθυνσιν τῆς φάσεως μὲ τὸ μικρότερον δυναμικόν.

Πρόδος γενίκευσιν της προηγουμένης εἰδικῆς περιπτώσεως θεωρήσωμεν ἐτερογενὲς σύστημα ἐκ p φάσεων (α, β, \dots, p) καὶ c συστατικῶν (1, 2, \dots, c) εὑρισκόμενον ἐν ἴσορροπίᾳ. Αἱ ἐπιφάνειαι διαχωρισμοῦ τῶν φάσεων θεωροῦνται διαθερμικά, περατὰὶ εἰς ἅπαντα τὰ συστατικὰ καὶ παραμορφώσιμοι (κινηταί). Χημικὴ ἀντίδρασις μεταξὺ τῶν συστατικῶν τοῦ συστήματος θεωρεῖται, πρὸς τὸ παρόν, ὡς ἀποκλειομένη καὶ ἐπομένως ἅπαντα τὰ συστατικὰ εἶναι ἀνεξάρτητα. Ὡς ἐπιβεβλημένας εἰς τὸ σύστημα συνθήκας θεωροῦμεν τὰς ἐκφραζομένας ὑπὸ τῶν ἔξιστησεων:

$$\sum_a^p dS^a = 0 \quad (7.6.14)$$

$$\sum_a^p dV^a = 0 \quad (7.6.15)$$

$$\sum_a^p d n_i^\gamma = 0, \quad (i=1, \dots, c) \quad (7.6.16)$$

*Εφαρμογή τῆς ἀρχῆς ἐνεργειακοῦ ἔλαγίστου δι^ο ἀπάσας τὰς δυνατὰς μετακινήσεις, ὑπὸ τὰς ὡς ἐνω ἐπιβεβλημένας συνθήκας, δίδει :

$$dU = \sum_a dU^a = 0 \quad (7.6.17)$$

⁹Αλλὰ ἐκ τῆς θεμελιώδους ἐνεργειακῆς ἔξισώσεως ἔχορεν διὸ ἐκάστην τῶν φάσεων:

$$dU^a = T^a dS^a - P^a dV^a + \sum_1^c \mu_i^a d\eta_i^a$$

$$dU^p = T^p dS^p - P^p dV^p + \sum_1^c \mu_i^p d\eta_i^p$$
(7.6.18)

·Η (17), λαμβανομένων υπ' ὄψιν τῶν ἔξισώσεων (18), γράφεται:

$$dU = \sum_a^p dU^a = \sum_a^p T^a dS^a - \sum_a^p P^a dV^a + \sum_1^c \sum_a^p \mu_i^a dn_i^a = 0 \quad (7.6.19)$$

·Η λύσις τοῦ τεθέντος προβλήματος θὰ δδηγήσῃ εἰς τὰς ἀναγκαίας συνθήκας διὰ τὴν ὑπαρξίαν ἵσορροπίας, ὡς αὐτῇ ἐκφράζεται διὰ τῆς ἔξισώσεως; (19). Μαθηματικῶς πρόκειται περὶ προβλήματος ἀκροτάτου (ἔλαχίστου εἰς τὴν προκειμένην περίπτωσιν) υπὸ συνθήκας, ή λύσις τοῦ δποίου ἐπιτυγχάνεται εὐχερῶς διὰ τῆς μεθόδου τῶν ἀπροσδιορίστων πολλαπλασιαστῶν. Πρὸς τοῦτο πολλαπλασιάζομεν ἑκάστην τῶν $c+2$ ἔξισώσεων συνθηκῶν (14 - 16) ἐπὶ ἕνα πρὸς τὸ παρὸν ἀπροσδιόριστον ἀλλὰ σταθερὸν παράγοντα (πολλαπλασιαστήν), ἀκολούθως προσθέτομεν ταύτας καὶ τὸ προκύπτον ἀθροισμα ἀφαιροῦμεν ἐκ τῆς (19). Οὕτως ἐὰν ὡς πολλαπλασιασταὶ ἐπιλεγοῦν οἱ $\vartheta, \sigma, \lambda_i$ ($i = 1, \dots, c$), τὸ ἀποτέλεσμα δίδεται ύπὸ τῆς ἔξισώσεως:

$$\sum_a^p (T^a - \vartheta) dS^a - \sum_a^p (P^a + \sigma) dV^a + \sum_1^c \sum_a^p (\mu_i^a - \lambda_i) dn_i^a = 0 \quad (7.6.20)$$

·Η ἔξισωσις περιέχει $c+2$ ἀθροίσματα, τῶν δποίων αἱ μεταβληταὶ εἰναι ἀντιστοίχως dS^a, dV^a καὶ dn_i^a ($i = 1, \dots, c$). Εἰς ἑκαστον τῶν ἀθροισμάτων, λόγῳ τῶν ἔξισώσεων (14 - 16), μία τῶν μεταβλητῶν εἰναι ἔξηρημένη. Διὰ καταλλήλου ἐκλογῆς τοῦ ἀντιστοίχου πολλαπλασιαστοῦ μηδενίζομεν τὸν συντελεστὴν μιᾶς τυχαίως ἐπιλεγέσης ὡς ἔξηρημένης μεταβλητῆς καὶ οὕτως ὅλαι αἱ παραμένουσαι εἰς ἑκαστον ἀθροισμα μεταβληταὶ καθίστανται ἀνεξάρτητοι. Ἐπομένως διὰ νὰ ἴσχυῃ ἡ ἔξισωσις (20) γενικῶς, πέραν δηλαδὴ τῆς περιπτώσεως καθ' ἥν ὅλαι ἢ τινὲς τῶν μεταβλητῶν $dS^a, \dots, dV^a, \dots, dn_i^a$ κλπ. ἴσοῦνται πρὸς μηδέν, πρέπει ἑκαστος τῶν συντελεστῶν εἰς τὰ ἀθροίσματα νὰ μηδενίζεται κεχωρισμένως. Οὕτω πρέπει νὰ ἴσχυουν αἱ ἔξισώσεις :

$$T^a = T^b = \dots = T^p (= \vartheta)$$

$$P^a = P^b = \dots = P^p (= -\sigma)$$

$$\mu_1^a = \mu_1^b = \dots = \mu_1^p (= \lambda_1) \quad (7.6.21)$$

$$\dots \dots \dots \dots \dots \dots$$

$$\mu_c^a = \mu_c^b = \dots = \mu_c^p (= \lambda_c)$$

Αἱ ($c+2$) ($p-1$) ἔξισώσεις (21) ἀποτελοῦν τὴν ἀναγκαίαν συνθήκην ὑπάρξεως ἵσορροπίας εἰς ἑτερογενὲς σύστημα. Ἐπιβάλλον τὴν ὑπαρξίαν θερμικῆς ἵσορροπίας, ὑδροστατικῆς ἵσορροπίας καὶ ὑλικῆς ἵσορροπίας ἢ ἵσορ-

φοπίας ώς πρός διάχυσην. ⁴ Η τελευταία έκφραζεται διὰ τῶν c έξισώσεων χημικῶν δυναμικῶν τῶν (21), αἱ ὅποιαι ἀπαιτοῦν, δπως τὸ χημικὸν δυναμικὸν έκάστου τῶν συστατικῶν ἔχει τὴν αὐτὴν τιμὴν εἰς δλας τὰς φάσεις τοῦ συστήματος.

Αἱ προκύψασαι συνθῆκαι εἰναι συγχρόνως καὶ ἐπιρκεῖς, ώς ἀποδεικνύεται ἐκ τοῦ γεγονότος ὅτι ἡ κατάστασις τοῦ ἑτερογενοῦς συστήματος χαρακτηρίζεται πλήρως ἐκ τῶν ἔξισώσεων (21) καὶ τῶν ἔξισώσεων τῶν συνθηκῶν (14 - 16). Οὕτως, ἐκάστη φάσις διὰ τὸν πλήρη χαρακτηρισμὸν τῆς ἀπαιτεῖ τὸν καθορισμὸν τῶν τιμῶν τῶν c + 2 ἀνεξαρτήτων μεταβλητῶν (τῆς ἐντροπίας, τοῦ ὅγκου καὶ τῶν ἀριθμῶν γραμμομορίων), τὸ δὲ σύστημα, ώς ἀποτελούμενον ἐκ p φάσεων, ἀπαιτεῖ διὰ τὸν χαρακτηρισμὸν του τὰς τιμὰς p (c + 2) μεταβλητῶν. Υπάρχουν ὅμως μεταξὺ τῶν μεταβλητῶν τούτων (c + 2) (p - 1) ἔξισώσεις καταστατικαὶ (έξισώσεις 21) καὶ c + 2 ἔξισώσεις ἐπιβεβλημένων συνθηκῶν (έξισώσεις 14 - 16), ἦτοι p (c + 2) ἔξισώσεις, αἱ ὅποιαι καθορίζουν πλήρως τὰς p (c + 2) ἀνεξαρτήτους μεταβλητὰς τοῦ ἑτερογενοῦς συστήματος.

⁵ Ενδιαφέρουσα εἰναι ἡ περίπτωσις, κατὰ τὴν ὅποιαν αἱ φάσεις τοῦ συστήματος δὲν εἰναι ἀπασαι πλήρως ἐλεύθεραι πρός ἀνακατανομὴν τοῦ ὅγκου καὶ τῶν συστατικῶν των. ⁶ Εστω ὅτι εἰς τὸ προηγούμενον σύστημα μεταξὺ τῶν p φάσεων παρεμβάλλονται διαχωρίσματα διαθερμικά, ἀκίνητα καὶ ήμιπερατὰ ώς πρὸς τὰ s ἐκ τῶν c συστατικῶν (s < c).

Αἱ ἐπιβεβλημέναι συνθῆκαι, ηὔξημέναι εἰς τὴν περίπτωσιν ταύτην, εἰναι αἱ :

$$\sum_{\alpha}^p dS^{\gamma} = 0 \quad (7.6.22)$$

$$dV^{\gamma} = 0 \quad (\gamma = \alpha, \dots, p) \quad (7.6.23)$$

$$\sum_{\alpha}^p dn_i^{\gamma} = 0 \quad (i = 1, \dots, s) \quad (7.6.24)$$

$$dn_k^{\gamma} = 0 \quad (\gamma = \alpha, \dots, p, k = s+1, \dots, c) \quad (7.6.25)$$

⁴ Η ἀντίστοιχος ἔξισωσις τῆς (19) εἰς τὴν περίπτωσιν ταύτην εἰναι ἡ :

$$dU = \sum_{\alpha}^p T^{\gamma} dS^{\gamma} + \sum_1^s \sum_{\alpha}^p \mu_i^{\gamma} dn_i^{\gamma} = 0 \quad (7.6.26)$$

δεδομένου ὅτι οἱ ὑπόλοιποι ὅροι μηδενίζονται λόγῳ τῶν (23) καὶ (25). Πολλαπλασιάζοντες τὰς (22) καὶ (24) ἐπὶ τοὺς πολλαπλασιαστὰς θ καὶ λι ἀντίστοιχως (i = 1, . . . , s), προσθέτοντες ταύτας καὶ ἀφαιροῦντες τὸ ἄθροισμα ἐκ τῆς (26) λαμβάνομεν τὴν ἔξισωσιν :

$$\sum_a^p (T^a - \theta) dS^a + \sum_1^s \sum_a^p (\mu_i^a - \lambda_i) d\eta_i^a = 0 \quad (7.6.27)$$

* Έκ της τελευταίας προκύπτουν αἱ συνθῆκαι :

$$T^a = T^b = \dots = T^p = T \quad (7.6.28)$$

$$\mu_i^a = \mu_i^b = \dots = \mu_i^p (i = 1, \dots, s) \quad (7.6.29)$$

Οὕτως ἐπικρατεῖ θερμικὴ ίσορροπία εἰς τὸ σύστημα, ὡς καὶ ίσορροπία διαχύσεως ὡς πρὸς τὰ s ἐκ τῶν c συστατικῶν, δὲν ὑφίσταται δῆμως ὑδροστατικὴ ίσορροπία (ή πίεσις εἶναι διάφορος εἰς ἔκαστην φάσιν), ὡς καὶ ίσορροπία διαχύσεως ὡς πρὸς τὰ c — s συστατικά.

Εἰς τὴν μερικὴν ταύτην ίσορροπίαν, δονομαζόμενην καὶ ίσορροπίαν μεμβρανῶν, ἀνήκει καὶ ἡ ὀδσμωτικὴ ίσορροπία, ἡ δποία θὰ ἔξετασθῇ λεπτομερέστερον εἰς τὴν παράγραφον (10.23).

Έσωτερικὴ εὐστάθεια φάσεως. Ἐν τρίτον κριτήριον εὐσταθείας μιᾶς φάσεως (πέραν τῶν κριτηρίων θερμικῆς καὶ ὑδροστατικῆς ίσορροπίας) προκύπτει ἐκ τῆς γενικῆς συνθήκης εὐσταθείας μιᾶς φάσεως, ἐὰν ληφθοῦν ὑπὸ δψιν καὶ δυναταὶ μετακινήσεις ἐκ τῆς ίσορροπίας, δφειλόμεναι εἰς μετακινήσεις τῶν ἐλευθέρων μεταβλητῶν n; τῆς φάσεως. Πρὸς τοῦτο θεωρήσωμεν φάσιν ἐν ίσορροπίᾳ ὑπὸ συνθήκας σταθερᾶς θερμοκρασίας καὶ πίεσεως, περιβαλλομένην ὑπὸ ἄδιαπεράτων τοιχωμάτων. **Υποθέσωμεν** τὴν φάσιν διηρημένην εἰς δύο ίσα τμήματα α καὶ β καὶ ἅς θεωρήσωμεν μετακίνησιν κατὰ τὴν δποίαν τὸ συστατικὸν i εἰς τὸ τμῆμα α αὐξάνεται εἰς $\frac{1}{2} (n_i + \delta n_i)$ συγχρόνως δὲ εἰς τὸ β μειοῦται εἰς $\frac{1}{2} (n_i - \delta n_i)$, ἐνῶ ἡ πίεσις καὶ ἡ θερμοκρασία παραμένουν σταθεραὶ καὶ δμοιόμορφοι καθ' ὅλην τὴν ἔκτασιν τῆς φάσεως. Ως ἀποτέλεσμα τῆς μετακινήσεως ταύτης ἡ ἐλευθέρα ἐνθαλπία G μεταβάλλεται, τῆς μεταβολῆς παρεχομένης, δι' ἀναπτύξεως κατὰ Taylor, κατὰ τρόπον ἀνάλογον πρὸς τὸν ἐκτεθέντα εἰς τὴν παράγραφον (6.7). Οὕτω προκύπτει :

$$d^2G = \left(\frac{\partial^2 G}{\partial n_i^2} \right)_{T, P, n_j \neq n_i} (\delta n_i)^2 \quad (7.6.30)$$

* Έκ τῆς γενικῆς συνθήκης εὐσταθοῦς ίσορροπίας (έξισώσεις 6.6.19), ἡ (30) γράφεται :

$$\frac{\partial^2 G}{\partial n_i^2} = \frac{\partial}{\partial n_i} \frac{\partial G}{\partial n_i} > 0 \quad (7.6.31)$$