

ΑΘΑΝΑΣΙΟΥ ΦΑΒΡΙΚΑΝΟΥ
ΑΝ. ΚΑΘΗΓΗΤΟΥ ΠΑΝΕΠΙΣΤΗΜΙΟΥ ΑΘΗΝΩΝ

ΜΑΘΗΜΑΤΑ ΦΥΣΙΚΟΧΗΜΕΙΑΣ

ΚΙΝΗΤΙΚΗ ΘΕΩΡΙΑ ΑΕΡΙΩΝ
ΣΤΑΤΙΣΤΙΚΗ ΜΗΧΑΝΙΚΗ



ΑΘΗΝΑ 1983

ΠΡΟΛΟΓΟΣ

Τό ανά χειρας βιβλίον περιλαμβάνει τήν κινητικήν θεωρίαν τῶν ἀερίων, ἡ ὁποία ἀποτελεῖ μέρος τοῦ διετοῦς κύκλου τῶν μαθημάτων Φυσικοχημείας τά ὁποῖα διδάσκονται εἰς τούς φοιτητάς τοῦ Χημικοῦ Τμήματος.

Προσπάθεια τοῦ γράφοντος εἶναι νά δοθῇ μία ἐνιαία "μικροσκοπική" ἐρμηνεία εἰς μακροσκοπικάς (θερμικάς καί μή) ιδιότητας τῆς ὕλης ἐπί τῇ βάσει δύο θεμελιωδῶν ἀντιλήψεων, τῆς μοριακῆς δομῆς καί τῆς μοριακῆς κινήσεως.

Εἰς τό πρῶτον κεφάλαιον ἐξετάζονται ἡ ἰδανική συμπεριφορά τῶν ἀερίων καί αἱ ἀποκλίσεις ἐκ τῆς ἰδανικῆς συμπεριφορᾶς λόγῳ διασπάσεως ἢ συζεύξεως τῶν μορίων ἐν συσχετισμῷ μέ τήν μεταβλητήν προόδου τῆς ἀντιδράσεως.

Εἰς τό δεύτερον κεφάλαιον ἡ ἀνάπτυξις ὠρισμένων "ὑποδειγμάτων" δυναμικοῦ τῶν διαμοριακῶν δυνάμεων διά τόν ὑπολογισμόν τοῦ δευτέρου συντελεστοῦ Virial θέτει τήν μελέτην τῶν δυνάμεων ἔλξεως Van der Waals ἐπί ποσοτικῆς βάσεως.

Εἰς τό τρίτον κεφάλαιον ὑπολογίζεται κινητικῶς ἡ πίεσις, εἰς δέ τό τέταρτον κεφάλαιον ὑπολογίζεται ἡ κατανομή ταχυτήτων καί ἐνεργειῶν τῶν μορίων κατά Maxwell.

Εἰς τό πέμπτον κεφάλαιον ἐξετάζονται οἱ βαθμοί ἐλευθερίας καί αἱ θερμοχωρητικότητες τῶν ἀερίων. Κατόπιν μιᾶς βραχείας εἰσαγωγῆς εἰς τήν Κυματομηχανικήν δίδεται ἡ ἐξήγησις τῆς συνεισφορᾶς τῶν διαφόρων εἰδῶν κινήσεως τῶν μορίων εἰς τήν ὀλικήν ἐνέργειαν αὐτῶν.

Εἰς τό ἕκτον κεφάλαιον ὑπολογίζεται ἡ συχνότης συγκρούσεων μεταξύ τῶν μορίων καί ἡ μέση ἐλευθέρα διαδρομή, εἰς δέ τό ἕβδομον ἐξετάζονται αἱ ἐκ τῆς μέσης ἐλευθέρας διαδρομῆς

ἐξαρτώμεναι ιδιότητες.

Ἰδιαίτεροι εὐχαριστίαι ἐκφράζονται εἰς τὴν ἐπιμελήτριαν τοῦ Ἐργαστηρίου Φυσικοχημείας Δρα κ. Σοφίαν Βασιλειάδου-Ἀθανασίου διὰ τὴν κριτικὴν ἀνάγνωσιν καὶ ὑποδειχθείσας κατὰ τὴν ἔκδοσιν τοῦ παρόντος βελτιώσεις.

Α. ΦΑΒΡΙΚΑΝΟΣ

Δεκέμβριος 1974

ΠΡΟΛΟΓΟΣ ΝΕΑΣ ΕΚΔΟΣΕΩΣ

Εἰς τὴν νέαν ἔκδοσιν προσετέθησαν: ὡς δεῦτερον μέρος, ἡ Στατιστικὴ Μηχανικὴ (ἢ ὅποια ἐδιδάσκετο μέχρι τοῦδε ἀπὸ ἰδιοχείρους σημειώσεις) καὶ τὰ κεφάλαια (8.1) καὶ (8.2) εἰς τὰ ὅποια ἀναπτύσσονται τὸ φαινόμενον σήραγγος καὶ τὸ θεώρημα Virial κυματομηχανικῶς.

Α. ΦΑΒΡΙΚΑΝΟΣ

Ἰούλιος 1979

Ἀνατύπωση 1983

ΕΙΣΑΓΩΓΗ

Είναι γνωστόν ότι ή κλασσική θερμοδυναμική αναφέρεται είς τās μακροσκοπικές ιδιότητας της ύλης (ώς π.χ. τήν πίεσιν, θερμοκρασίαν κλπ). Ή θερμοδυναμική δέν ενδιαφέρεται διά τήν δομήν της ύλης, τόν χρόνον καί τούς μηχανισμούς κατά τούς όποίους λαμβάνει χώραν μία μεταβολή. Αί βασικάί αύτης άρχαί διατυποϋνται κατά φαινομενολογικόν τρόπον καί ή αξία της θερμοδυναμικής έγκείται είς τήν γενικότητα τών άρχών αύτων. Τοϋτο από μιās πλευράς αποτελεί πλεονέκτημα, διότι μολονότι αί αντιλήψεις μας ως προς τήν δομήν της ύλης μεταβάλλονται, έν τούτοις διά τήν θερμοδυναμικήν δέν παρίσταται ανάγκη μεταβολής, έφ' όσον αύτη δέν σχετίζεται μέ τήν δομήν της ύλης. Ή πίεσις ή ή θερμοκρασία θά εξακολουθοϋν νά έχουν τήν αύτήν έννοιαν έφ' όσον αί αίσθήσεις μας παραμένουν αί αύται. Άλλά τό πλεονέκτημα τοϋτο συνοδεύεται από έν μειονέκτημα, τό όποϊον προκύπτει από τήν αύτήν βάσιν, δηλαδή από τήν μη δυνατότητα συνδέσεως τών άτομικών μετά τών μακροσκοπικών παραμέτρων. Έκ της μελέτης της κλασσικής θερμοδυναμικής ούδεμίαν πληροφορίαν δυνάμεθα νά έχωμεν επί άτομικής κλίμακος. Άλλ' έφ' όσον δέν άμφισβητείται ό άτομικός χαρακτήρ της ύλης, πρέπει αί μακροσκοπικάί ιδιότητες νά προκύπτουν εκ τών άτομικών παραμέτρων, όταν αύται αναφέρωνται είς ένα μεγάλον άριθμόν μορίων.

Διά νά έχωμεν πληροφορίας επί άτομικής κλίμακος, πρέπει νά είσέλθωμεν είς τόν μικρόκοσμον καί νά προσπαθήσωμεν νά έξηγήσωμεν κατά ποϊον τρόπον αί μακροσκοπικάί ιδιότητες προκύπτουν εκ της ίδιας συμπεριφοράς τών άτόμων. Ή πρώτη τοι-

αύτη αντίληψις ἐμφανίζεται εἰς τὴν θεωρίαν τοῦ Bernoulli τὸ 1738, ἡ ὁποία ἀποτελεῖ τὴν πρώτην διατύπωσιν τῆς μετέπειτα ἀναπτυχθείσης κινητικῆς θεωρίας τῶν ἀερίων. Ἡ κινητικὴ θεωρία καὶ ἡ στατιστικὴ θερμοδυναμικὴ ἀποτελοῦν τὸν σύνδεσμον τῆς ἀτομικῆς φύσεως τῆς ὕλης καὶ τῶν ἐμφανιζομένων μακροσκοπικῶν ἰδιοτήτων αὐτῆς. Μὲ ἄλλους λόγους δίδουν μίαν μικροσκοπικὴν ἐξήγησιν τῶν μακροσκοπικῶν ἰδιοτήτων.

Ἡ μελέτη ὅθεν ἑνὸς συστήματος δύναται νὰ γίνῃ εἴτε κατὰ τὴν μακροσκοπικὴν (θερμοδυναμικὴν) ἀποψιν εἴτε κατὰ τὴν μικροσκοπικὴν τοιαύτην (κινητικὴν θεωρίαν, στατιστικὴν θερμοδυναμικὴν) ἐφαρμοζομένην ἐπὶ ἑνὸς μεγάλου ἀριθμοῦ μορίων. Αἱ χρησιμοποιούμεναι εἰς τὴν δευτέραν περίπτωσιν μέθοδοι εἶναι, κατ'ἀνάγκην, στατιστικοῦ χαρακτῆρος.

Γενικῶς, ἡ μακροσκοπικὴ περιγραφή τοῦ συστήματος προκύπτει ἐκ τῆς μικροσκοπικῆς τοιαύτης, διότι μία μακροσκοπικὴ ἰδιότης εἶναι ἡ μέση τιμὴ ἑνὸς μεγάλου ἀριθμοῦ μικροσκοπικῶν ἰδιοτήτων. Ἐπὶ παραδείγματι ἡ πίεσις, ἡ ὁποία διεπιστώθη καὶ ἐμετρήθη πρὶν ἢ διατυπωθῆ ἡ θεωρία τῆς μοριακῆς κινήσεως, εἶναι ἡ μέση τιμὴ τῆς ταχύτητος μεταβολῆς τῆς ὀρμῆς εἰς τὴν μονάδα ἐπιφανείας λόγῳ συγκρούσεων τῶν μορίων μετὰ τῶν τοιχωμάτων τοῦ δοχείου.

Εἰς τὴν κινητικὴν θεωρίαν τῶν ἀερίων ἡ μικροσκοπικὴ ἀποψις βασίζεται ἐπὶ μιᾶς λίαν ἀπλῆς μοριακῆς εἰκόνας:

- α) Ἐν ἀέριον ἀποτελεῖται ἀπὸ μόρια, ἀλλ'ὁ ὄγκος τούτων εἶναι ἀμελητέος ἔναντι τοῦ ὀλικοῦ ὄγκου τοῦ ἀερίου.
- β) Τὰ μόρια, κινούμενα συνεχῶς, συμπεριφέρονται ὡς ἐλαστικαὶ σφαιραὶ, ἀλλὰ δὲν ἀσκοῦνται δυνάμεις ἕλξεως ἢ ἀπώσεως μετὰ τῶν.
- γ) Ἡ μόνη ἐνέργεια τὴν ὁποίαν ἔχουν τὰ μόρια εἶναι ἡ κινητικὴ ἐνέργεια.

Αί ως ἄνω ὑποθέσεις μόνον ἐν μέρει εἶναι ὀρθαί. Ἡ συμπεριφορά τῶν μορίων εἶναι πλέον πολύπλοκος. Ἡ συνεχῆς κίνησις τῶν μορίων προκύπτει ἐκ τῶν φαινομένων διαχύσεως, κινήσεως Brown, ἕκτατου τῶν ἀερίων, ἅτινα ἐρμηνεύονται εὐθέως διὰ τῆς τοιαύτης κινήσεως. Ἡ συνεχῆς αὕτη κίνησις τῶν μορίων χαρακτηρίζεται ὡς θερμική κίνησις, καθ' ὅσον ἡ θερμική ἐνέργεια τῶν μορίων συμπίπτει μέ τὴν μόνην ἐνέργειαν αὐτῶν, βάσει τῶν ἄνωτέρω ὑποθέσεων, τὴν κινητικὴν ἐνέργειαν. Παρά τὴν προσεγγιστικὴν, ὡς ἄνωτέρω, ἀποφιν δυνάμεθα νά καταστρώσωμεν καί νά ἐξηγήσωμεν τὴν ἐξίσωσιν τοῦ ἰδανικοῦ ἀερίου, τὰς βελτιώσεις αἱ ὁποῖαι περιλαμβάνονται εἰς τὴν ἐξίσωσιν Van der Waals, τὴν πίεσιν τῶν ἀερίων, τὰ φαινόμενα μεταφορᾶς (ἰξῶδες, διάχυσιν, θερμικὴν ἀγωγιμότητα τῶν ἀερίων), τὴν εἰδικὴν θερμότητα, τὴν συχνότητα συγκρούσεων μεταξύ τῶν μορίων (σχετιζομένην μέ τὴν ταχύτητα τῶν ἀντιδράσεων) κλπ.

Ἡ στατιστικὴ θερμοδυναμικὴ δέχεται τὴν ἐνεργειακὴν ἀποφιν τῶν μορίων. θεωρεῖ δηλαδή ὅτι ἡ ὕλη ἀποτελεῖται ἀπὸ μόρια τὰ ὁποῖα κατανέμονται μεταξύ τῶν διαφόρων ἐνεργειακῶν σταθμῶν. Ἡ στατιστικὴ μελέτη βασίζεται ἐπὶ μιᾶς βασικῆς ἀρχῆς: Εἰς ἓν σύστημα μορίων ἡ πλέον πιθανὴ κατανομὴ λαμβάνεται ὡς κατανομὴ ἰσορροπίας. Συνεπῶς διὰ σύστημα ἀποτελούμενον ἀπὸ ἓνα μέγαλον ἀριθμὸν μορίων (ἢ ἀτόμων) ἀποκλίσεις ἀπὸ τὴν πλέον πιθανὴν κατανομὴν παριστοῦν καταστάσεις μὴ ἰσορροπίας. Ἡ πιθανότης δέ τῆς κατανομῆς ἀποτελεῖ τὸν συνδετικὸν κρίκον μεταξύ τῶν ἀτομικῶν χαρακτηριστικῶν καί τῆς θερμοδυναμικῆς, καθ' ὅσον εἰς δεδομένην κατάστασιν ἀντιστοιχεῖ εἰς μέγαλος ἀριθμὸς μικροκαταστάσεων, αἱ ὁποῖαι μακροσκοπικῶς δέν δύναται νά διακριθοῦν. Μολονότι γίνεται παραδεκτὴ, γενικῶς, ἡ ἰσχὺς τῆς κλασσικῆς θεωρίας, ἐν τούτοις αἱ ἀναφαινόμενα ἀσυμφωνία εἰς τινὰ συμπεράσματα τῆς κλασσικῆς θεωρίας πρὸς τὰ πειραματικὰ δεδομένα αἴρονται διὰ τῆς εἰσαγωγῆς τῆς κυματομηχανικῆς.

ΜΕΡΟΣ ΠΡΩΤΟΝ ΚΙΝΗΤΙΚΗ ΘΕΩΡΙΑ ΑΕΡΙΩΝ

1. ΑΕΡΙΟΣ ΚΑΤΑΣΤΑΣΙΣ

1. 1. Άνεξάρτητοι μεταβληταί

Ἡ μακροσκοπικὴ κατάσταση ἑνὸς αἰρίου καθορίζεται ἀπὸ ὠρισμένες ἰδιότητες αἱ ὁποῖαι καλοῦνται καταστατικαὶ ἰδιότητες, ὡς εἶναι ὁ ὄγκος V , ἡ ἐσωτερικὴ ἐνέργεια U , ἡ ἐνθαλπία $H=U+PV$, ἡ ἐλευθέρη ἐνέργεια $F=U-TS$, ἡ ἐλευθέρη ἐνθαλπία $G=H-TS$ κλπ. Αἱ μεταβολαὶ αὐτῶν εἶναι ἀνεξάρτητοι τοῦ δρόμου. Τὰ διαφορικὰ τῶν καταστατικῶν αὐτῶν ἰδιοτήτων εἶναι τέλεια διαφορικά, ἡ εὐρεσις δὲ σχέσεων μεταξὺ τῶν μερικῶν παραγῶγων αὐτῶν ἔχει ἰδιαιτέραν σημασίαν διότι δίδει σχέσεις μεταξὺ μετρούμενων ἰδιοτήτων καὶ ἐκείνων αἱ ὁποῖαι δέν δύνανται νὰ μετρηθοῦν ἢ μετρῶνται δυσκόλως. Ὁ τρόπος ἀλλαγῆς τῶν μεταβλητῶν καὶ ἡ συσχέτισις μεταξὺ τῶν μερικῶν παραγῶγων δίδεται εἰς τὸ τέλος τοῦ κεφαλαίου 4.

Διὰ τὸν καθορισμὸν τῆς καταστάσεως ἑνὸς αἰρίου δέν ἀπαιτεῖται ὁ καθορισμὸς τῶν τιμῶν ὅλων τῶν μεταβλητῶν τοῦ συστήματος ἀλλὰ ὁ καθορισμὸς τοῦ ἐλαχίστου ἀριθμοῦ τῶν μεταβλητῶν τοῦ συστήματος, καλουμένων ἀνεξαρτήτων μεταβλητῶν, ἐκ τῶν ὁποίων καθορίζονται αἱ τιμαὶ τῶν ὑπολοίπων, αἱ ὁποῖαι καλοῦνται ἐξηρητημέναι μεταβληταί.

Συνήθως διὰ τὸν καθορισμὸν τῆς μακροσκοπικῆς καταστάσεως ἑνὸς αἰρίου χρησιμοποιοῦνται τέσσαρες μεταβληταί: ὁ ὄγκος, ἡ πίεσις, ἡ θερμοκρασία καὶ ἡ μᾶζα (V, P, T, m), ἐφ' ὅσον θεωροῦμεν ὅτι δέν ὑπάρχουν μαγνητικά καὶ ἠλεκτρικά πεδία καὶ ὅτι τὸ πεδίου βαρύτητος τὸ δρῶν ἐπὶ τοῦ συστήματος εἶναι ἀμελητέον. Αἱ μεταβληταὶ αὐταὶ δέν εἶναι αἱ ἀνεξάρτητοι με-

ταβληταί καί ἐκάστη ἐξ αὐτῶν δύναται νά ἐκφρασθῆ ὡς συνάρτησις τῶν ἄλλων π.χ. $P=f(V,T,m)$ κλπ. Ἐάν π.χ. ἔχωμεν 32gr καθαροῦ ἀερίου ὀξυγόνου, ἀποτελουμένου δηλαδή ἐκ τοῦ αὐτοῦ εἴδους μορίων, ἐντός δοχείου ὄγκου 100cm^3 εἰς 30°C , ἡ πίεσις τούτου καθορίζεται ἀφ' ἐαυτῆς ἐκ τῆς ἐξισώσεως τοῦ ἰδανικοῦ ἀερίου:

$$P = \frac{nRT}{V} = \frac{1 \times 0.082 \times 303}{0.1} \approx 248 \text{ atm}$$

Δύο μεταβληταί δέν ἀρκοῦν διά νά καθορισθῆ τό σύστημα (π.χ. $m=32\text{gr}$ καί $T=303^\circ\text{K}$) καθ' ὅσον κάθε πίεσις εἶναι δυνατή ὑπὸ τὰς δύο ταύτας μεταβλητάς (m,T), ἥτοι ἀπό 0 ἕως ∞ , ἐξαρτωμένη ἐκ τοῦ ἐπιλεγομένου ὄγκου, ὁ ὁποῖος δύναται νά μεταβάλλεται ἀπό 0 ἕως ∞ .

Εἰς ἀέριον καθαράν οὐσίαν, ὠρισμένης μάζης, αἱ ἀνεξάρτητοι μεταβληταί εἶναι δύο. Ἦτοι ἐκ τῶν τριῶν μεταβλητῶν P,V,T , μόνον αἱ δύο εἶναι ἀνεξάρτητοι μεταβληταί. Συνεπῶς διά νά προσδιορισθῆ ἡ κατάσταση ἐνός καθαροῦ ἀερίου, ἀπαιτεῖται ἐκτός τῆς τιμῆς τῆς μάζης του, καί ἡ γινῶσις τῶν τιμῶν τῶν μεταβλητῶν P,V ἢ P,T , ἢ V,T . Ὅταν λοιπόν γράφωμεν $V=f(P,T)$ ἐννοοῦμεν ὅτι ἔχομεν ὠρισμένον ἀριθμὸν γραμμομορίων ἢ ὅτι ὁ ὄγκος εἶναι ὁ γραμμομοριακός ὄγκος.

Ὁ διά τὸν καθορισμὸν τοῦ συστήματος ἀπαιτούμενος ἀριθμὸς μεταβλητῶν, ἥτοι ὁ ἀριθμὸς τῶν ἀνεξαρτήτων μεταβλητῶν, ἐξαρτᾶται ἐκ τοῦ συστήματος. Ἐπί παραδείγματι διά καθαρόν ἀέριον, ὠρισμένης μάζης, αἱ ἀνεξάρτητοι μεταβληταί εἶναι, ὡς εἴπομεν, δύο. Ἐάν ἔχωμεν μῦγμα ἀερίων, τότε ἀπαιτεῖται ἐπὶ πλέον καί ἡ σύνθεσις τοῦ μύγματος. Τά ἀνωτέρω ἰσχύουν ἐφ' ὅσον τό σύστημα εἶναι ἐν ἰσορροπία, δηλαδή αἱ ἰδιότητες δέν μεταβάλλονται χρονικῶς καί δέν ὑπάρχει ροή ὕλης ἢ ἐνεργείας ἐντός τοῦ συστήματος ἢ μεταξύ αὐτοῦ καί περιβάλλοντος.

Τοῦτο προϋποθέτει τὴν ὕπαρξιν τριῶν διαφόρων τύπων ἰσορροπιῶν, αἱ ὁποῖαι πρέπει νά ἰσχύουν ταυτοχρόνως. Πρῶτον, πρέπει

νά υπάρχει θερμική ισορροπία, ήτοι ή θερμοκρασία νά είναι ή αύτή καθ'όλην τήν έκτασιν τοῦ συστήματος. Δεύτερον, νά υπάρ-
χη ταυτοχρόνως καί χημική ισορροπία, ὥστε ή σύνθεσις νά μή μεταβάλλεται μετά τοῦ χρόνου, καί τρίτον, τό σύστημα νά εὐ-
ρίσκεται ἐν μηχανικῇ ισορροπίᾳ, ήτοι δέν πρέπει νά υπάρχει μακροσκοπική κίνησις ἐντός τοῦ συστήματος.

1. 2. Ἐντατικά καί ἐκτατικά ἰδιότητες

Αἱ μακροσκοπικά ἰδιότητες ἐνός συστήματος δύνανται νά διαιρεθοῦν εἰς δύο κατηγορίας, εἰς τὰς ἐκτατικάς καί τὰς ἐν-
τατικάς ἰδιοτήτας. Αἱ ἐκτατικά ἰδιότητες ἐξαρτῶνται ἀπό τήν μᾶζαν καί συνεπῶς ἔχουν προσθετικόν χαρακτήρα. Αἱ ἐντατικά ἰδιότητες δέν ἐξαρτῶνται ἀπό τήν μᾶζαν. Ἔστω ὅτι ἔχομεν 100gr ὕδατος 20°C καί ὅτι μετροῦμεν μερικάς ἰδιοτήτας αὐτοῦ ὡς π.χ τόν ὄγκον V , τήν πυκνότητα d , τήν τάσιν τῶν ἀτμῶν P , τήν θερ-
μοκρασίαν πήξεως T_f , τό ποσό τῆς θερμότητος, ὑπό σταθεράν πί-
εσιν, ΔH_f , τό ὁποῖον ἐκλύεται κατά τήν πήξιν αὐτοῦ, τήν με-
ταβολήν τοῦ ὄγκου, ΔV , ὅταν ή θερμοκρασία ἀνέλθῃ ἀπό 20°
εἰς 21°C. Ὑποθέτομεν τώρα ὅτι ἐκτελοῦμεν τούς αὐτούς προσ-
διορισμούς μέ 200 gr ὕδατος ὑπό τὰς αὐτάς συνθήκας. Παρατη-
ροῦμεν ὅτι αἱ ἀριθμητικά τιμαί ὠρισμένων ἰδιοτήτων εἶναι αἱ αὐταί ὡς π.χ. τῶν d, P, T_f , ἐνῶ αἱ ἀριθμητικά τιμαί τῶν $V, m, \Delta H_f, \Delta V$ εἶναι διπλάσιαι. Ἰδιότητες ὡς αἱ d, P, T εἶναι ἐντα-
τικά ἰδιότητες. Αἱ ἄλλαι εἶναι ἐκτατικά ἰδιότητες. Ἐπο-
μένως ἐκ τῶν τεσσάρων μεταβλητῶν, ή πίεσις καί ή θερμοκρασία εἶναι ἐντατικά ἰδιότητες, ἐνῶ ή μᾶζα καί ὁ ὄγκος εἶναι ἐκ-
τατικά ἰδιότητες. Ὁ λόγος δύο ἐκτατικῶν ἰδιοτήτων εἶναι πάντοτε ἐντατική ἰδιότης, π.χ. $d=m/V$. Ἡ θερμοχωρητικότης ὑπό σταθεράν πίεσιν ἢ ὄγκον (C_p ἢ C_v) εἶναι ἐκτατική ἰδιό-
της, ἐνῶ αἱ γραμμομοριακά θερμοχωρητικότητες (ήτοι αἱ θερ-
μοχωρητικότητες κατά γραμμομόριον) c_p καί c_v εἶναι ἐντατι-

καί μεταβληταί. Αἱ δύο αὐταί μεταβληταί συνδέονται εἰς τὰ ἰδανικά ἀέρια διά τῆς ἀπλῆς σχέσεως $c_p - c_v = R$, ἡ ὁποία ἐξάγεται εὐκόλως ἐφ' ὅσον καθορίσωμεν σαφῶς τί ἐννοοῦμεν λέγοντες ἰδανικόν ἀέριον.

1. 3. Ἴδανικόν ἀέριον. Καταστατικὴ ἐξίσωσις

Ὡς ἰδανικόν ἀέριον ὀρίζομεν σύστημα ὑπακοῦν εἰς τὰς ἐξῆς ἐξισώσεις:

$$\alpha) \quad PV = nRT \quad (1.1)$$

ἡ ὁποία ἀποτελεῖ τὴν καταστατικὴν ἐξίσωσιν αὐτοῦ,

$$\text{καί } \beta) \quad U = f(T) \quad (1.2)$$

ἡ ὁποία ἐκφράζει ὅτι ἡ ἐσωτερικὴ ἐνέργεια U αὐτοῦ (συμπίπτουσα ἐνταῦθα μέ τὴν κινητικὴν του ἐνέργειαν) εἶναι συνάρτησις μόνον τῆς θερμοκρασίας. Αἱ δύο αὐταί ἐξισώσεις εἶναι ἀναγκαῖαι καί ἱκαναί διά τόν πλήρη χαρακτηρισμόν τοῦ ἰδανικοῦ ἀερίου.

Πρέπει νά τονισθῇ ὅτι ἡ καταστατικὴ ἐξίσωσις (1.1), ἡ ὁποία ἐκφράζει μίαν ἰδιαιτέραν σχέσιν μεταξύ τῶν μεταβλητῶν P, V, T , δέν καθορίζει πλήρως τὴν κατάστασιν τοῦ συστήματος. Διά τόν πλήρη χαρακτηρισμόν τῆς μακροσκοπικῆς καταστάσεως τοῦ συστήματος ἀπαιτεῖται ἡ γνῶσις τῆς θεμελιώδους ἐξισώσεως, ἐκ τῆς ὁποίας προκύπτει ἡ καταστατικὴ ἐξίσωσις διά μερικῆς παραγωγίσεως. Ἐκ τῆς θερμοδυναμικῆς διά συνδυασμοῦ τοῦ πρώτου καί δευτέρου νόμου, δι' οἷανδήποτε διεργασίαν, ἀντιστρεπτὴν ἢ μή, ἔχομεν:

$$dU = TdS - PdV \quad (1.3)$$

ὅπου S ἡ ἐντροπία.

Δι' ὀλοκληρώσεως αὐτῆς ἔχομεν ὡς λύσιν τὴν ἐξίσωσιν:

$$U = f(S, V) \quad (1.4)$$

Ἡ ἐξίσωσις αὕτη καλεῖται θεμελιώδης ἐξίσωσις εἰς ἐνέργειαν καὶ ἀπεικόνισιν, καθ' ὅσον ἡ ἐνέργεια εἶναι ἡ ἐξηρητημένη μεταβλητὴ. Αἱ ἀνεξάρτητοί μεταβληταί S, V εἶναι ἐκτατικά ἰδιότητες καί ἡ V γεωμετρικοῦ (παραμορφωτικοῦ) χαρακτῆρος.

Ἡ U εἶναι ὁμοιογενῆς συνάρτησις πρώτου βαθμοῦ ὡς πρὸς ὅλας τὰς ἀνεξαρτήτους μεταβλητάς, ἥτοι ἰσχύει:

$$\lambda U = f(\lambda S, \lambda V) \quad (1.5)$$

Διὰ μερικῆς παραγωγίσεως τῆς ἐξισώσεως (1.4) λαμβάνομεν τὰς δύο καταστατικὰς ἐξισώσεις:

$$\left(\frac{\partial U}{\partial S}\right)_V = T = f_1(S, V) \quad (1.6)$$

$$-\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_S = P = f_2(S, V) \quad (1.7)$$

Ἐάν λύσωμεν τὴν $T=f_1(S, V)$ ὡς πρὸς S καὶ θέσωμεν αὐτὴν εἰς τὴν $P=f_2(S, V)$ λαμβάνομεν τὴν P ὡς συνάρτησιν τῶν T, V , εἰς περίπτωσηί δέ ἰδανικοῦ ἀερίου τὴν συνήθη καταστατικὴν ἐξίσωσιν $P=nRT/V$.

Ἡ γνῶσις μιᾶς καταστατικῆς ἐξισώσεως δέν ἐπαρκεῖ διὰ τὸν πλήρη χαρακτηρισμὸν τοῦ συστήματος, καθ' ὅσον ἡ καταστατικὴ δέν εἶναι ἰσοδύναμος πρὸς τὴν θεμελιώδη ἐξίσωσιν. Τὸ σύνολον τῶν καταστατικῶν ἐξισώσεων τοῦ συστήματος εἶναι ἰσοδύναμον πρὸς τὴν θεμελιώδη ἐξίσωσιν. Τὸ γεγονός ὅτι ἡ θεμελιώδης ἐξίσωσις εἶναι ὁμοιογενῆς συνάρτησις πρώτου βαθμοῦ ἔχει ὡς συνέπειαν ὅτι αἱ καταστατικαὶ ἐξισώσεις εἶναι ὁμοιογενεῖς συναρτήσεις μηδενικοῦ βαθμοῦ, ἥτοι πολλαπλασιασμός ἐκάστης ἀνεξαρτήτου μεταβλητῆς ἐπὶ λ ἀφήνει τὴν συνάρτησιν ἀμετάβλητον π.χ.

$$f_1(\lambda S, \lambda V) = \lambda^0 T = f_1(S, V)$$

Δηλαδή ἡ θερμοκρασία ἑνός συστήματος συνθέτου ἐκ δύο ὁμοίων ὑποσυστημάτων ἰσοῦται μέ τὴν θερμοκρασίαν ἐκάστου ὑποσυστήματος.

1.4. Προσδιορισμός γραμμομοριακῆς μάζης

Ἡ ἐξίσωσις τοῦ ἰδανικοῦ ἀερίου $PV=nRT$ ἀποτελεῖ τὴν βάσιν πολλῶν μεθόδων προσδιορισμοῦ τῶν γραμμομοριακῶν μαζῶν ἀερίων καὶ ἀτμῶν. Μολονότι ὁ ἀκριβέστερος προσδιορισμὸς ἐπιτυγχάνεται διὰ τοῦ φασματογράφου μάζης, ἐν τούτοις ἡ εὐκολία μετὰ τῆς ὁποίας προσδιορίζεται ἡ γραμμομοριακὴ μᾶζα βάσει τῆς ἀνωτέρω σχέσεως, ἀποτε-

λεϊ ιδιαίτερον πλεονέκτημα, ἐφ' ὅσον εἰς τὰς περισσοτέρας τῶν πε-
ριπτώσεων δέν ἐνδιαφερόμεθα δι' ἀκρίβειαν μεγαλύτεραν τοῦ 5%.

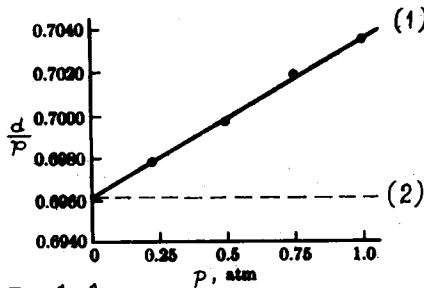
Ἐκ τῶν διαφορῶν μεθόδων, βασιζομένων εἰς τὴν ἐξίσωσιν
τοῦ ἰδανικοῦ ἀερίου, ἡ ἀκριβεστέρα μέθοδος εἶναι ἡ καλουμέ-
νη μέθοδος τῆς προεκβολῆς. Ἡ μέθοδος αὐτὴ βασίζεται ἐπὶ τοῦ
γεγονότος ὅτι ἡ συμπεριφορά τῶν πραγματικῶν ἀερίων πλησιάζει
τὴν συμπεριφορὰν τοῦ ἰδανικοῦ ἀερίου εἰς χαμηλὰς πιέσεις.

Ἐκ τῆς σχέσεως $PV = \frac{m}{M} RT$ προκύπτει:

$$M = \frac{m}{V} \frac{RT}{P} = \left(\frac{d}{P}\right) RT$$

καὶ ἄρα:
$$\frac{d}{P} = \frac{M}{RT} \quad (1.8)$$

Συνεπῶς εἰς τὸ ἰδανικόν ἀέριον, ὁ λόγος d/P πρέπει νά εἶναι
ἀνεξάρτητος τῆς πίεσεως. Εἰς τὰ πραγματικά ἀέρια ὁ λόγος d/P
ἐξαρτᾶται ἀπὸ τὴν πίεσιν. Εἰς χαμηλὰς πιέσεις ($\ll 1 \text{ atm}$) ὁ λόγος
 d/P εἶναι εὐθύγραμμος ἐξάρτησις τῆς πίεσεως P . Εἰς τὸ σχῆμα
(1.1) δίδεται ἡ ἐξάρτησις τοῦ λόγου d/P ἀπὸ τὴν πίεσιν διὰ
τὰ πραγματικά ἀέρια (1) καὶ διὰ τὸ ἰδανικόν ἀέριον (2).



Σχ. 1.1.

Λαμβάνοντες λοιπὸν πειραματικὰς τιμὰς τοῦ λόγου d/P διὰ δια-
φόρους πιέσεις καὶ προεκτείνοντες εἰς $P=0$ λαμβάνομεν τὴν ἐξ-
ίσωσιν:

$$\left(\frac{d}{P}\right)_{P \rightarrow 0} = \frac{M}{RT} \quad (1.9)$$

ἐκ τῆς ὁποίας εὐρίσκομεν μέ ἀκρίβειαν τὴν γραμμομοριακὴν μᾶζαν.

Αἱ διάφοροι μέθοδοι προσδιορισμοῦ τῆς γραμμομοριακῆς μᾶζης
βάσει τῆς ἐξισώσεως $PV = nRT$, διαφέρουν μεταξύ των ἐκ τοῦ γεγονό-
τος ὅτι ἐκ τῶν 4 μεταβλητῶν P, V, m, T , ὄρισμένοι μεταβληταί, καθο-
ριζόμεναι ὑπὸ τῶν συνθηκῶν τοῦ πειράματος, παραμένουν ἐκάστοτε
σταθεραί.

1.5. Μέση γραμμομοριακή μάζα μίγματος αερίων

Ἡ ποσότης οὐσίας n , μονάς μετρήσεως τῆς ὁποίας εἶναι τό γραμμομόριον, συνδέεται μέ τήν μάζαν διὰ τῆς σχέσεως $m=Mn$, ὅπου M ἡ γραμμομοριακή μάζα οὐσίας ($\text{g}\cdot\text{mole}^{-1}$).

$$\text{Ἄρα: } n = \frac{m}{M}, \text{ καί διὰ τό μίγμα αερίων } \bar{M} = \frac{m}{\sum_i n_i} \quad (1.10)$$

Τό \bar{M} πολλαπλασιαζόμενον ἐπί τόν ὀλικόν ἀριθμόν τῶν γραμμομορίων $\sum_i n_i$ δίδει τήν μάζαν τοῦ μίγματος, ἥτοι:

$$\bar{M} \sum_i n_i = m = m_1 + m_2 + m_3 + \dots \quad (1.11)$$

Ἐπομένως:

$$\begin{aligned} \bar{M} &= \frac{m_1 + m_2 + m_3 + \dots}{\sum_i n_i} = \frac{n_1 M_1 + n_2 M_2 + n_3 M_3 + \dots}{\sum_i n_i} \\ &= x_1 M_1 + x_2 M_2 + x_3 M_3 + \dots \end{aligned} \quad (1.12)$$

ὅπου $x_1, x_2, x_3 \dots$ τά γραμμομοριακά κλάσματα.

Ἐάν ἔχωμεν μίγμα δύο αερίων, τότε ἰσχύει:

$$\bar{M} = x_1 M_1 + x_2 M_2 = x_1 (M_1 - M_2) + M_2 \quad (1.13)$$

διότι $x_1 + x_2 = 1$. Ἐκ ταύτης ἔχομεν:

$$x_1 = \frac{\bar{M} - M_2}{M_1 - M_2} \quad (1.14)$$

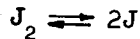
θεωροῦμεν τήν ποσότητα οὐσίας ὡς μίαν ἀπό τὰς βασικάς φυσικοχημικὰς ποσότητες. Ὡς μονάς τῆς ποσότητος οὐσίας εἶναι τό γραμμομόριον (mole). Τό γραμμομόριον εἶναι ἡ ποσότης οὐσίας ἑνός συστήματος περιέχοντος τόσας στοιχειώδεις μονάδας ὅσα ἄτομα ἄνθρακος ὑπάρχουν εἰς 12 ἀκριβῶς γραμμάρια τοῦ νουκλιδίου ^{12}C . Αἱ στοιχειώδεις μονάδες πρέπει νά καθορισθοῦν καί δύνανται νά εἶναι ἄτομα, μόρια, ἰόντα, ἠλεκτρόνια, φωτόνια κλπ.

Μοριακόν βάρος M_r εἶναι ὁ λόγος τῆς μέσης μάζης μορίου οὐσίας, φυσικῆς ἰσοτοπικῆς συνθέσεως, πρὸς τό $1/12$ τῆς μάζης τοῦ ἀτόμου τοῦ νουκλιδίου ^{12}C .

1.6. Ἀποκλίσεις ἀπό τήν ἰδανικὴν συμπεριφορὰν τῶν αερίων

Πολλάκις, κατὰ τόν ὑπολογισμόν τῆς γραμμομοριακῆς μάζης, αἱ εὐρυσκόμενα τιμαὶ πυκνότητος δέν ἀντιστοιχοῦν εἰς τήν ἀναμενομένην, βάσει τῆς χημικῆς συνθέσεως τῆς οὐσίας, γραμμομοριακῆς

μάξης. Αί αποκλίσεις αὐταί δέν ὀφείλονται εἰς τό ὅτι εὐρισκόμεθα εἰς τήν περιοχὴν ὑψηλῶν πιέσεων ἢ χαμηλῶν θερμοκρασιῶν, ὅτε ἀναμένεται μία ἀπόκλισις ἐκ τῆς ἰδανικῆς συμπεριφορᾶς (πραγματική ἀπόκλισις), ἀλλ' εἰς τό γεγονός ὅτι ἡ οὐσία ὑπέστη διάσπασιν ἢ σύζευξιν (φαινομένη ἀπόκλισις). Οὕτως ὁ V. Meyer διεπίστωσεν ὅτι ἡ γραμμομοριακὴ μᾶζα τῶν ἀτμῶν J_2 δέν ἦτο 254 g.mole^{-1} ἀλλά διάφορος, λόγῳ τῆς θερμικῆς διασπάσεως αὐτοῦ καί τῆς ἀποκαταστάσεως χημικῆς ἰσορροπίας κατὰ τό σχῆμα:



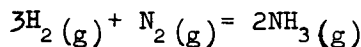
Συνεπῶς ἡ εὐρισκομένη γραμμομοριακὴ μᾶζα (φαινομένη γραμμομοριακὴ μᾶζα) εἶναι ἡ μέση γραμμομοριακὴ μᾶζα τοῦ ἐν ἰσορροπία συστήματος. Ἐκ τῆς φαινομένης ὁμως γραμμομοριακῆς μάξης δυνάμεθα νά εὕρωμεν τήν ἔκτασιν τῆς διασπάσεως (ἢ συζεύξεως), ἐκφραζομένης διὰ τοῦ καλουμένου βαθμοῦ διασπάσεως α καί βαθμοῦ συζεύξεως x .

1. 7. Βαθμὸς διασπάσεως (ἢ συζεύξεως) καί μεταβλητὴ προόδου ἀντιδράσεως

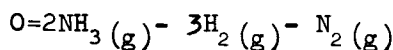
Αἱ χημικαὶ ἀντιδράσεις διακρίνονται τῶν πυρηνικῶν ἀντιδράσεων καθ' ὅσον εἰς τὰς τελευταίας ἔχομεν μεταβολὴν εἰς τό εἶδος τῶν ἀτόμων. Αἱ χημικαὶ ἐνώσεις προέρχονται ἐκ τῶν στοιχείων E_1, \dots, E_k κατὰ τό σχῆμα:

$$A_i = \sum_k \nu_k E_k \quad (1.15)$$

ὅπου A_i ἐν γραμμομόριον χημικῆς ἐνώσεως i , E_k ἐν γραμμομόριον στοιχείου k καί ν_k στοιχειομετρικοὶ συντελεσταί. Δεδομένου ὅτι τὰ στοιχεῖα εἰς τὰς χημικὰς ἀντιδράσεις ἔχουν ἰδιότητος προσθετικὰς καί συντηρητικὰς, ἔπεται ὅτι κατὰ τήν καθ' οἷονδῆποτε τρόπον ἀποσύνθεσιν τῆς ἐνώσεως A_i θά ἔχωμεν πάντοτε τό αὐτό σύνολον στοιχείων. θεωρήσωμεν ἤδη τήν ἀντίδρασιν:



Τὴν ἐξίσωσιν ταύτην δυνάμεθα νά γράψωμεν ὑπὸ τήν μορφήν:



όπου οί στοιχειομετρικοί συντελεσταί τής αντίδράσεως λαμβάνονται συμβατικῶς ὡς θετικοί διά τά προϊόντα τής αντίδρασε - ὡς καί ἀρνητικοί διά τά ἀντιδρώντα συστατικά.

Ἄρα οί στοιχειομετρικοί συντελεσταί εἶναι 2, -3, -1.

Δι' οἵανδήποτε ἀντίδρασιν ἔχομεν:

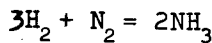
$$\begin{aligned} \eta \quad & \nu_1 A_1 + \nu_2 A_2 = \nu_3 A_3 + \nu_4 A_4 \\ & 0 = \nu_4 A_4 + \nu_3 A_3 - \nu_2 A_2 - \nu_1 A_1 \\ & 0 = \sum_i \nu_i A_i \end{aligned} \quad (1.16)$$

Εἰς τὰς χημικάς ἀντιδράσεις ἰσχύει ὁ νόμος τής διατηρήσεως τής μάζης, ὁ ὁποῖος ἐκφράζεται διά τής ἐξισώσεως:

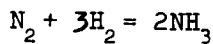
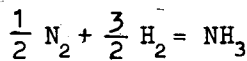
$$0 = \sum_i \nu_i M_i \quad (1.17)$$

ὅπου M_i ἡ γραμμομοριακή μάζα τοῦ συστατικοῦ A_i .

Ἐφ' ὅσον ἡ σχέσις τῶν στοιχειομετρικῶν συντελεστῶν εἰς τήν ἀντίδρασιν:



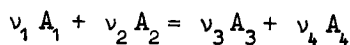
εἶναι 3:1:2, ἔπεται ὅτι καί οἵονδήποτε πολλαπλάσιον τούτων θά χαρακτηρίζη τήν αὐτήν ἀντίδρασιν, μέ τήν διαφοράν ὅτι θά εἶναι ἀντίστοιχα πολλαπλάσια καί ἅπαντα τά ἔκτατικά μεγέθη τής ἀντιδράσεως. Π.χ. αἱ ἀντιδράσεις:



ἔχουν στοιχειομετρικούς συντελεστάς $-1/2, -3/2, +1$ καί $-1, -3, +2$. Ἐπομένως εἰς τούς ὑπολογισμούς τῶν σταθερῶν ἰσορροπίας μιᾶς ἀντιδράσεως πρέπει νά καθορίζωνται αἱ τιμαί τῶν στοιχειομετρικῶν συντελεστῶν τής ἀντιδράσεως.

Τήν ἔκτασιν μιᾶς χημικῆς ἀντιδράσεως ὀρίζομεν διά τής μεταβλητῆς προόδου τής ἀντιδράσεως ξ .

Θεωρήσωμεν τήν ἀντίδρασιν:



Ἐάν v_1 γραμμομόρια τοῦ συστατικοῦ A_1 , ἦτοι ὅσα δηλοῖ ὁ στοιχειομετρικός συντελεστής, καί v_2 γραμμομόρια τοῦ συστατικοῦ A_2 ἀντιδράσουν πρὸς σχηματισμὸν v_3 γραμμομορίων τοῦ συστατικοῦ A_3 καί v_4 γραμμομορίων τοῦ συστατικοῦ A_4 , τότε λέγομεν ὅτι ἡ ἀντίδρασις συνεπληρώθη μίαν φοράν ἢ ὅτι ἡ ἀντίδρασις ἔχει προχωρήσει κατὰ μίαν μονάδα. Ἐάν ἀντιδράσουν $v_1 \xi$ γραμμομόρια τοῦ συστατικοῦ A_1 καί $v_2 \xi$ γραμμομόρια τοῦ συστατικοῦ A_2 πρὸς σχηματισμὸν $v_3 \xi$ γραμμομορίων τοῦ συστατικοῦ A_3 καί $v_4 \xi$ γραμμομορίων τοῦ συστατικοῦ A_4 , τότε λέγομεν ὅτι ἡ ἀντίδρασις συνεπληρώθη ξ φορές ἢ ὅτι ἔχει προχωρήσει κατὰ ξ μονάδας. Εἰς μίαν χημικὴν ἀντίδρασιν ἡ μεταβλητὴ προόδου ξ τῆς ἀντιδράσεως ὀρίζεται γενικῶς διὰ τῆς σχέσεως:

$$d\xi = \frac{dn_1}{v_1} = \frac{dn_2}{v_2} = \dots = \frac{dn_i}{v_i} \Rightarrow dn_i = v_i d\xi \quad (1.18)$$

ὅπου dn_i ἡ μεταβολὴ τοῦ ἀριθμοῦ τῶν γραμμομορίων τοῦ συστατικοῦ i κατὰ μίαν ἀπειροστήν διεργασίαν (ἦτοι διὰ μεταβολὴν τῆς μεταβλητῆς προόδου ἀπὸ ξ εἰς $\xi + d\xi$ ἢ ἄλλως δι' ἀπειροστήν πρόοδον $d\xi$).

Ἐάν $n_1^0, n_2^0, n_3^0, n_4^0$ εἶναι ὁ ἀριθμὸς τῶν γραμμομορίων τῶν συστατικῶν πρὸ τῆς ἀντιδράσεως (πολλάκις n_3^0, n_4^0 ἐλλείπουν), τότε εἰς ἐκάστην χρονικὴν στιγμήν ὁ ἀριθμὸς τῶν γραμμομορίων τῶν συστατικῶν θά εἶναι:

$$n_i = n_i^0 \pm v_i \xi \quad (1.19)$$

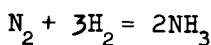
ὅπου τό πρόσσημον + τίθεται διὰ τὰ προϊόντα τῆς ἀντιδράσεως καί τό πρόσσημον - διὰ τὰ ἀντιδρώντα συστατικά. Ἦτοι:

$$\begin{aligned} n_1 &= n_1^0 - v_1 \xi \\ n_2 &= n_2^0 - v_2 \xi \\ n_3 &= n_3^0 + v_3 \xi \\ n_4 &= n_4^0 + v_4 \xi \end{aligned} \quad (1.20)$$

Είς τήν ἀρχήν τῆς ἀντιδράσεως $\xi=0$. Ὄταν $\xi=1$, σημαίνει ὅτι ἀντέδρασαν τόσα γραμμομόρια, ὅσα δεικνύονται ὑπό τῶν στοιχειομετρικῶν συντελεστῶν ν_i π.χ. $n_1^0 - n_1 = \nu_1$.

Εἰς ἀπειροστήν πρόοδον $d\xi$ ἔχουν ἀντιδράσει $\nu_1 d\xi$ γραμμομόρια τοῦ συστατικοῦ A_1 καί $\nu_2 d\xi$ τοῦ συστατικοῦ A_2 πρὸς σχηματισμόν $\nu_3 d\xi$ γραμμομορίων τοῦ συστατικοῦ A_3 καί $\nu_4 d\xi$ γραμμομορίων τοῦ συστατικοῦ A_4 .

Διά τήν ἀντίδρασιν τῆς ἀμμωνίας



ἔχομεν:

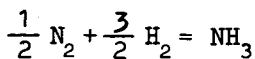
$$d\xi = \frac{dn_{NH_3}}{2} = \frac{dn_{H_2}}{|3|} = \frac{dn_{N_2}}{|1|}$$

$$n_{NH_3} = n_{NH_3}^0 + 2\xi$$

$$n_{H_2} = n_{H_2}^0 - 3\xi$$

$$n_{N_2} = n_{N_2}^0 - \xi$$

Διά τήν ἀντίδρασιν:



ἔχομεν:

$$d\xi = \frac{dn_{NH_3}}{1} = \frac{dn_{H_2}}{\left|\frac{3}{2}\right|} = \frac{dn_{N_2}}{\left|\frac{1}{2}\right|}$$

$$n_{NH_3} = n_{NH_3}^0 + \xi$$

$$n_{H_2} = n_{H_2}^0 - \frac{3}{2} \xi$$

$$n_{N_2} = n_{N_2}^0 - \frac{1}{2} \xi$$

Ἐκ τῆς σχέσεως $n_i = n_i^0 \pm \nu_i \xi$ προκύπτει ὅτι ἡ μεταβλητὴ πρόοδου τῆς ἀντιδράσεως κυμαίνεται μεταξύ τῶν ὁρίων:

$$0 \leq \xi \leq \min \left| \frac{n_i^0}{\nu_i} \right| \quad (1.21)$$

Τό n_i αναφέρεται εἰς τὰ ἀντιδρῶντα συστατικά. Ἡ μεταβλητὴ προόδου, ὡς ἐκ τοῦ ὀρισμοῦ τῆς, εἶναι ἐντατικὴ ἰδιότης.

Εἰς τὴν περίπτωσιν τῆς θερμικῆς διασπάσεως ὁ βαθμὸς διασπάσεως α ὀρίζεται ἐκ τῆς γενικῆς σχέσεως:

$$\alpha = \frac{\text{ἀριθμὸς διασπασθέντων γραμμομορίων}}{\text{ἀρχικὸς ἀριθμὸς γραμμομορίων}}$$

ἦτοι:

$$\alpha = \frac{n_i^{\circ} - n_i}{n_i^{\circ}} \quad (1.22)$$

Ὁ βαθμὸς διασπάσεως α κυμαίνεται μεταξύ τῶν ὀρίων:

$$0 \leq \alpha \leq 1 \quad (1.23)$$

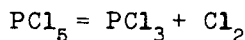
Ὁ βαθμὸς διασπάσεως εἶναι ἐντατικὴ παράμετρος καὶ συνδέεται μετὰ τῆς μεταβλητῆς προόδου ξ διὰ τῆς σχέσεως:

$$\alpha = \frac{\nu_1 \xi}{n_1^{\circ}} \quad (1.24)$$

Πράγματι διὰ τὴν ἀντίδρασιν $\nu_1 A_1 = \nu_3 A_3 + \nu_4 A_4$ ἐκ τῆς σχέσεως $n_1 = n_1^{\circ} - \nu_1 \xi$ λαμβάνομεν $n_1^{\circ} - n_1 = \nu_1 \xi$ καὶ ἄρα:

$$\alpha = \frac{n_1^{\circ} - n_1}{n_1^{\circ}} = \frac{\nu_1 \xi}{n_1^{\circ}}$$

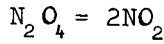
π.χ. διὰ τὴν θερμικὴν διάσπασιν τοῦ πενταχλωριούχου φωσφόρου ἔχομεν:



$$\left. \begin{array}{l} n_1 = n_1^{\circ} - \xi \\ n_3 = n_3^{\circ} + \xi \\ n_4 = n_4^{\circ} + \xi \end{array} \right\} \Rightarrow \left. \begin{array}{l} n_1^{\circ} - n_1 = \xi \text{ καὶ } \alpha = \frac{n_1^{\circ} - n_1}{n_1^{\circ}} = \frac{\xi}{n_1^{\circ}} \Rightarrow \xi = \alpha n_1^{\circ} \\ n_3 = \xi = \alpha n_1^{\circ} \\ n_4 = \xi = \alpha n_1^{\circ} \end{array} \right\} \text{δεδομένου ὅτι } n_3^{\circ} = n_4^{\circ} = 0$$

$$\text{Ἄρα } n_{\text{ολ}} = n_1 + n_3 + n_4 = n_1^{\circ} - \alpha n_1^{\circ} + \alpha n_1^{\circ} + \alpha n_1^{\circ} = n_1^{\circ} (1 + \alpha)$$

Διὰ τὴν θερμικὴν διάσπασιν τοῦ N_2O_4 ἔχομεν:



$$n_1 = n_1^{\circ} - \xi \quad \because \quad \xi = \alpha n_1^{\circ} \quad \because \quad n_1 = n_1^{\circ} - \alpha n_1^{\circ}$$

$$n_3 = n_3^{\circ} + 2\xi \quad \because \quad n_3 = 2\xi = 2\alpha n_1^{\circ}$$

καί
$$n_{ολ} = n_1 + n_3 = n_1^{\circ} - \alpha n_1^{\circ} + 2\alpha n_1^{\circ} = n_1^{\circ} (1 + \alpha)$$

Γενικώς διά τήν θερμικήν διάσπασιν

$$\nu_1 A_1 = \nu_3 A_3$$

ἔχομεν:

$$n_1 = n_1^{\circ} - \nu_1 \xi \Rightarrow \alpha = \frac{n_1^{\circ} - n_1}{n_1^{\circ}} = \frac{\nu_1 \xi}{n_1^{\circ}} \Rightarrow \xi = \frac{\alpha n_1^{\circ}}{\nu_1}$$

$$n_3 = \nu_3 \xi = \frac{\nu_3 \alpha n_1^{\circ}}{\nu_1}$$

καί

$$\begin{aligned} n_{ολ} &= n_1^{\circ} - \alpha n_1^{\circ} + \frac{\nu_3}{\nu_1} \alpha n_1^{\circ} = n_1^{\circ} \left[1 + \left(\frac{\nu_3}{\nu_1} - 1 \right) \alpha \right] = \\ &= n_1^{\circ} + n_1^{\circ} \frac{\Delta \nu}{\nu_1} \alpha = n_1^{\circ} + \xi \Delta \nu \end{aligned} \quad (1.25)$$

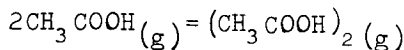
Ἄρα ἐάν μόριον A_o διασπᾶται εἰς z μόρια A , ἥτοι ἐάν

$$A_o = zA$$

τότε, ἐάν n_1° εἶναι τά ἀρχικά γραμμομόρια τῆς οὐσίας A_o , θά ἔχωμεν:

$$\left. \begin{aligned} n_1 &= n_1^{\circ} - n_1^{\circ} \alpha \\ n_3 &= z \alpha n_1^{\circ} \end{aligned} \right\} n_{ολ} = n_1^{\circ} \left[1 + (z-1) \alpha \right] \quad (1.26)$$

Εἰς τήν περίπτωσιν συζεύξεως πρός διπλᾶ καί γενικώς πολλαπλᾶ μόρια, ὡς π.χ. εἰς τήν ἀντίδρασιν:



ἔχομεν τό γενικόν σχῆμα:

$$\nu_1 A_1 = (A_1)_{\nu_1} \quad (1.27)$$

Ἴσχύουν:

$$n_1 = n_1^{\circ} - \nu_1 \xi$$

$$n_3 = \xi, \text{ καθ' ὅσον } \nu_1 \text{ μόρια } A_1 \text{ δίδουν ἔν πολλαπλοῦν μόριον } (A_1)_{\nu_1}.$$

Άρα ο βαθμός συζεύξεως x , ο οποίος ορίζεται διά της σχέσεως

$$x = \frac{\text{ἀριθμός συζευθέντων γραμμομορίων}}{\text{ἀρχικός ἀριθμός γραμμομορίων}}$$

είναι:

$$x = \frac{n_1^{\circ} - n_1}{n_1^{\circ}} = \frac{\nu_1 \xi}{n_1^{\circ}} \quad (1.28)$$

καί

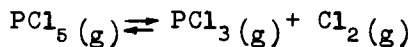
$$\xi = \frac{x n_1^{\circ}}{\nu_1}$$

Επομένως έχουμε:

$$\left. \begin{aligned} n_1 &= n_1^{\circ} - x n_1^{\circ} \\ n_3 &= \frac{x n_1^{\circ}}{\nu_1} \end{aligned} \right\} \begin{aligned} n_{\text{ολ}} &= n_1 + n_3 = n_1^{\circ} - x n_1^{\circ} + \frac{x n_1^{\circ}}{\nu_1} \\ &= n_1^{\circ} \left[1 + \left(\frac{1}{\nu_1} - 1 \right) x \right] \end{aligned} \quad (1.29)$$

Δηλαδή εις τήν θερμικήν ισορροπίαν έχουμε $n_1^{\circ}(1-x)$ απλά μόρια καί $n_1^{\circ}x/\nu_1$ πολλαπλά μόρια. Εις τό $\text{CH}_3\text{COOH}(\text{g})$ έχουμε $\nu_1 = 2$ καί ἄρα $n_1^{\circ}(1-x)$ απλά καί $n_1^{\circ}x/2$ διπλά μόρια.

Θεωρήσωμεν ἤδη ὅτι προσδιορίζομεν τήν πυκνότητα τοῦ $\text{PCl}_5(\text{g})$ ὑπό πίεσιν μιᾶς ἀτμοσφαίρας καί εις 182°C . Ἐκ ταύτης εὐρίσκειται ἡ γραμμομοριακή μᾶζα 147 g.mole^{-1} . Βάσει τῆς στοιχειομετρικῆς συνθέσεως ἡ γραμμομοριακή μᾶζα $208.4 \text{ g.mole}^{-1}$. Ἡ διαφορά ὀφείλεται εις τό γεγονός ὅτι ὁ PCl_5 διεσπάσθη εις PCl_3 καί Cl_2 κατά τήν ἀντίδρασιν:



Ὡς εἶδομεν, ἐάν n ὁ ἀρχικός ἀριθμός τῶν γραμμομορίων τοῦ PCl_5 , ἀπομένουν κατά τήν ισορροπίαν n -να γραμμομόρια PCl_5 .

Ἀντιστοίχως έχουμε δημιουργίαν $\nu_1 n x$ γραμμομορίων PCl_3 καί $n x$ γραμμομορίων Cl_2 .

Άρα έχουμε $n_{\text{ολ}} = n - n x + \nu_1 n x + n x = n(1 + \alpha)$

Κατά τήν θερμικήν ἐπομένως διάσπασιν τοῦ PCl_5 ηὐξήθη ὁ ἀριθμός τῶν γραμμομορίων κατά παράγοντα $(1 + \alpha)$ καί ἄρα κατά τήν κατωτέρω σχέσιν (1.30), ὑπό δεδομένην πίεσιν καί θερμοκρασίαν, αὐξάνει καί ὁ ὄγκος τοῦ μίγματος τῶν ἀερίων, ἐνῶ ἡ πυ -

κνότης αὐτοῦ ἐλαττοῦται. Ἡ σχέσηις τῆς θεωρητικῆς πρὸς τὴν φαινομένην πυκνότητα προκύπτει ἐκ τῶν ἐξισώσεων:

$$\left. \begin{aligned} PV_{\theta} &= nRT \\ PV_{\varphi} &= n(1+\alpha)RT \end{aligned} \right\} \frac{V_{\varphi}}{V_{\theta}} = 1+\alpha \quad (1.30)$$

καὶ ἐφ' ὅσον $V_{\varphi} = \frac{m}{d_{\varphi}}$ καὶ $V_{\theta} = \frac{m}{d_{\theta}}$, ἔπεται:

$$\frac{d_{\theta}}{d_{\varphi}} = 1+\alpha \quad (1.31)$$

Δεδομένου ὅτι $M = d \frac{RT}{P}$ προκύπτει:

$$\frac{d_{\theta}}{d_{\varphi}} = 1+\alpha = \frac{M_{\theta}}{M_{\varphi}}$$

Ἐπομένως:

$$\alpha = \frac{M_{\theta} - M_{\varphi}}{M_{\varphi}} \quad (1.32)$$

Ἡ σχέσηις αὕτη ἰσχύει εἰς ἣν περίπτωσιν ἓν μόριον διασπᾶται εἰς 2 μόρια.

Εἰς τὴν γενικὴν περίπτωσιν κατὰ τὴν ὁποίαν:

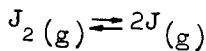
$$A_0 = zA$$

$$\text{ἰσχύει: } \frac{M_{\theta}}{M_{\varphi}} = \frac{n[1+(z-1)\alpha]}{n} = 1+(z-1)\alpha$$

$$\alpha = \frac{M_{\theta} - M_{\varphi}}{M_{\varphi}(z-1)} \quad (1.33)$$

Βάσει τῆς ἐξισώσεως αὐτῆς δυνάμεθα νά προσδιορίσωμεν τὸν βαθμόν διασπάσεως, γνωστῶν ὄντων τῶν M_{θ}, M_{φ} καὶ z .

Οὕτως εὐρέθη ὅτι, διὰ τὸ J_2 ὑπὸ $P=1\text{atm}$ καὶ εἰς 842°C , $M_{\varphi} = 231$. Ἄρα ὁ βαθμός διασπάσεως τοῦ Ἰωδίου, βάσει τῆς ἰσορροπίας:

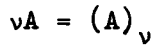


$$\text{εἶναι: } \alpha = \frac{M_{\theta} - M_{\varphi}}{M_{\varphi}(z-1)} = \frac{254-231}{231(2-1)} = 0.1$$

Τοῦτο σημαίνει ὅτι ἔχουν διασπασθῆ 10% τῶν ἀρχικῶν μορίων. Εἰς 3000°C εὐρέθη $\alpha=1$, ἥτοι ἀπό τῆς θερμοκρασίας αὐτῆς καί ἄνω τό ἰώδιον εἶναι μονατομικόν.

Ἡ φαινομένη γραμμομοριακὴ μᾶζα εἶναι ἡ μέση γραμμομοριακὴ μᾶζα \bar{M} .

Εἰς τὴν περίπτωσιν συζεύξεως κατὰ τό σχῆμα:



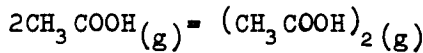
ἔχομεν:

$$\frac{M_\theta}{M_\varphi} = \frac{n \left[1 + x \left(\frac{1}{v} - 1 \right) \right]}{n} = 1 + x \left(\frac{1}{v} - 1 \right)$$

ἢ

$$x = \frac{M_\theta - M_\varphi}{M_\varphi \left(\frac{1}{v} - 1 \right)} \quad (1.34)$$

Διὰ τὴν ἰσορροπίαν



ἔχομεν:

$$\begin{array}{ccc} n(1-x) & \frac{nx}{2} \\ M_\theta & 2M_\theta \end{array}$$

καί

$$n_{\text{ολ}} = n(1-x+x/2) = n(1-x/2)$$

Ἄρα:

$$M_\varphi = \bar{M} = M_1 x_1 + M_2 x_2 = \frac{M_\theta n(1-x)}{n(1-x/2)} + \frac{2M_\theta n x/2}{n(1-x/2)}$$

καί

$$\frac{M_\varphi - M_\theta}{M_\varphi} = \frac{x}{2} \Rightarrow x = 2 \left(\frac{M_\varphi - M_\theta}{M_\varphi} \right)$$

Εἰς τὴν αὐτὴν σχέσιν καταλήγομεν καί βάσει τῆς ἐξισώσεως (1.34).

Ὁ βαθμὸς διασπάσεως (ἢ συζεύξεως) ἐξαρτᾶται ὄχι μόνον ἀπὸ τὴν θερμοκρασίαν ἀλλὰ καί ἀπὸ τὴν πίεσιν. Μολονότι ἡ εὐρεσις γραμμομοριακῆς μᾶζης μικροτέρας τῆς θεωρητικῆς ὑποθέτει διάσπασιν, ἐν τούτοις ἡ διεργασία διασπάσεως δέν συνοδεύεται πάντοτε ὑπὸ μεταβολῆς τῆς πυκνότητος. Θὰ ἔχωμεν μεταβολὴν εἰς τὴν πυκνότητα ὅταν κατὰ τὴν διάσπασιν ἔχωμεν μεταβολὴν

είς τόν ἀριθμόν τῶν γραμμομορίων ὡς π.χ. εἰς τήν διάσπασιν $N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$. Ἐάν ὅμως δέν ἔχωμεν μεταβολήν εἰς τόν ἀριθμόν τῶν γραμμομορίων, ὡς π.χ. εἰς τήν διάσπασιν $2HJ(g) = H_2(g) + J_2(g)$, τότε μετρήσεις τῆς πυκνότητος δέν δίδουν πληροφορίας περί τῆς ἐκτάσεως τῆς διασπάσεως. Εἰς τήν περίπτωσιν αὐτήν ἡ θέσις τῆς ἰσορροπίας εἶναι ἀνεξάρτητος τῆς ὀλικῆς πιέσεως.

* * *

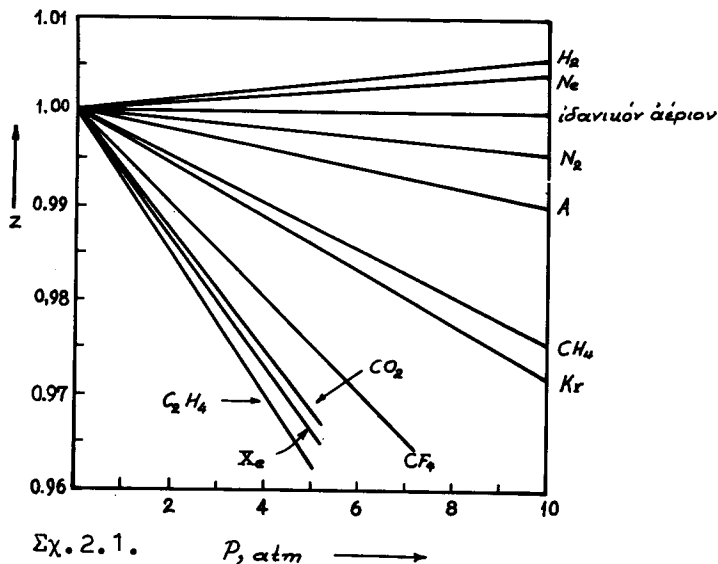
2. ΣΥΜΠΕΡΙΦΟΡΑ ΤΩΝ ΠΡΑΓΜΑΤΙΚΩΝ ΑΕΡΙΩΝ

Εάν η θερμοκρασία ενός αερίου ελαττωθῆ ἐπαρκῶς, τοῦτο ὑγροποιεῖται καί τελικῶς στερεοποιεῖται. Αὕξησις τῆς πίεσεως ὑπό σταθεράν θερμοκρασίαν (ἰσόθερμος συμπέσις) ὀδηγεῖ ἐπίσης εἰς τὴν ὑγροποίησιν τοῦ αερίου, ἐφ' ὅσον ἡ θερμοκρασία εἶναι κατωτέρα δεδομένης κρισίμου τιμῆς T_K χαρακτηριστικῆς τοῦ αερίου. Κάτω τῆς τιμῆς αὐτῆς αἱ λαμβανόμεναι ἰσόθερμοι δεικνύουν χαρακτηριστικὴν ἀσυνέχειαν. Ἡ ἀδυναμία τῆς ἐξίσωσως τῶν τελείων αερίων νά δικαιολογήσῃ ἢ προβλέψῃ τὴν ἐμφάνισιν τῆς ἀσυνεχείας ταύτης, προκαλουμένης ἐκ τῆς μεταβολῆς τῆς καταστάσεως τοῦ συστήματος, πρέπει νά θεωρηθῆ ὡς ἡ κυριωτέρα ἀνεπάρκεια αὐτῆς. Οἱ περιορισμοί εἶναι ἀρκετοί, ἐκτός τῆς περιπτώσεως τῆς μεγάλης ἀραιώσεως. Δηλαδή ἡ καταστατικὴ ἐξίσωσις τῶν ἰδανικῶν αερίων εἶναι ὀριακὴ σχέσις ὑπὸ τὴν ἔννοιαν ὅτι τὰ πραγματικά αέρια ἀκολουθοῦν ταύτην μόνον εἰς ὑψηλάς θερμοκρασίας καί χαμηλάς πιέσεις.

Συμφώνως πρὸς τὴν ἐξίσωσιν (1.1) τὸ γινόμενον PV δεδομένης μάζης ἰδανικοῦ αερίου, εἰς σταθεράν θερμοκρασίαν, εἶναι σταθερόν εἰς ὅλας τὰς πιέσεις. Εἰς τὰ πραγματικά αέρια τὸ γινόμενον PV διὰ δεδομένην θερμοκρασίαν οὐδόλως εἶναι σταθερόν, ἀλλὰ συνάρτησις τῆς πίεσεως.

Ἐμφανεστέρα εἰκῶν τῆς ἰδανικότητος τῶν αερίων ἐπιτυγχάνεται ἐάν λάβωμεν εἰς διάγραμμα τὴν ἐξάρτησιν τοῦ παράγοντος συμπιεστότητος, $Z = \frac{PV}{RT}$, ἐκ τῆς πίεσεως, ὑπό σταθεράν θερμοκρασίαν, ἡ ὁποία δίδει, διὰ τὰ ἰδανικά αέρια, ὀριζοντίαν εὐθεῖαν γραμμὴν. Οὕτως εἰς μικράς σχετικῶς πιέσεις ἡ ἐξάρτησις τοῦ παράγοντος συμπιεστότητος ἐκ τῆς πίεσεως εἶναι γραμ-

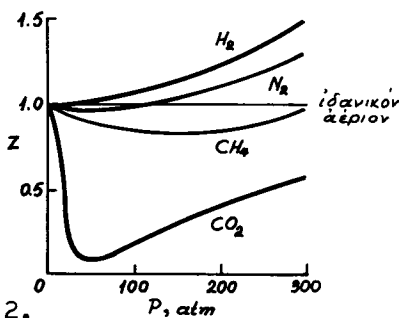
μικρή, ως φαίνεται εἰς τὸ σχῆμα (2.1) διὰ τὴν θερμοκρασίαν 0°C .



Σχ.2.1. $P, atm \longrightarrow$

Τὰ πραγματικά αέρια ἔχουν εἴτε θετική κλίσιν (θετική ἀπόκλισις) εἴτε ἀρνητικήν τοιαύτην (ἀρνητική ἀπόκλισις).

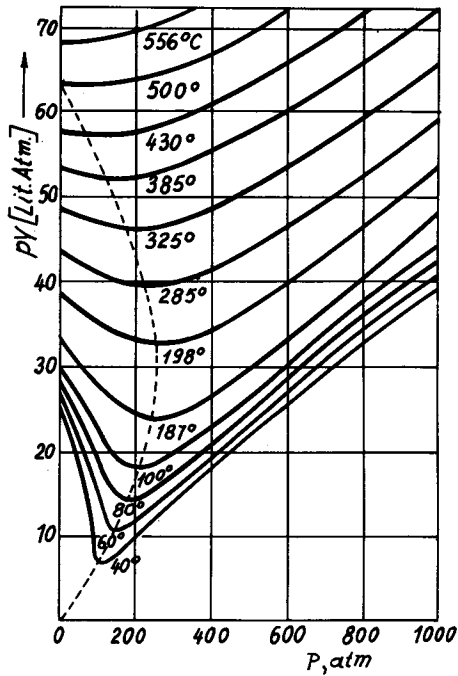
Εἰς μεγαλύτερας πιέσεις ἔχομεν τὸ σχῆμα (2.2).



Σχ.2.2.

Εἰς τὸ σχῆμα τοῦτο παρατηροῦμεν ὅτι δι' ὠρισμένα αέρια (λ.χ. N_2 , εὐκόλως ὑγροποιούμενα αέρια ὡς CO_2 , κλπ) ἔχομεν ἓνα ἐλάχιστον. Τὸ σχῆμα (2.3), ἀναφερόμενον εἰς τὸ CO_2 , δεικνύει τὴν ἐμφάνισιν τοῦ ἐλαχίστου τούτου συναρτήσῃ τῆς θερμοκρασίας.

Εἰς ἀρκούντως ὑψηλὰς θερμοκρασίας ἐξαφανίζεται τὸ ἐλάχιστον καὶ τὸ γινόμενον PV συνεχῶς αὐξάνεται. Ἐάν ἐνώσωμεν



Σχ.2.3.

τά σημεία τῶν ἐλαχίστων λαμβάνομεν τὴν ἐν τῷ σχήματι καμπύλην. Αὕτη δεικνύει ὅτι, δι' ὅλα τὰ ἀέρια, ὑπάρχει μία θερμοκρασία, ἢ καλουμένη θερμοκρασία Boyle, κατὰ τὴν ὁποίαν ἡ ἰσόθερος καμπύλη ὁδεύει ἀρχικῶς παραλλήλως πρὸς τὸν ἄξονα τῶν πιέσεων, (ψευδοϊδανικότης), ἀξανομένη ἀργότερον. Εἰς τὴν περίπτωσιν αὐτὴν ἰσχύει ὁ νόμος τῶν Boyle-Mariotte μέχρις ἐυρείας, σχετικῶς, περιοχῆς πίεσεως.

Ἐρ' ὅσον κάτωθεν τῆς θερμοκρασίας Boyle ἔχομεν ἐλάχιστον καὶ ἄνωθεν αὐτῆς ἀξανομένην καμπύλην, δυνάμεθα νὰ θεωρήσωμεν ὅτι τὴν πορείαν τῶν καμπυλῶν καθορίζουν δύο τουλάχιστον παράγοντες.

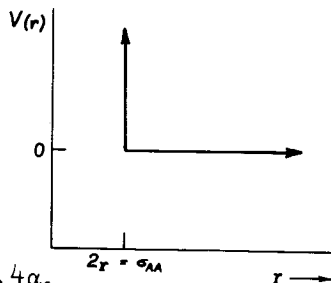
2. 1. Ἐξίσωσις Van der Waals

Ἡ ἐξίσωσις Van der Waals ἐξετάζεται ἐνταῦθα καθ' ὅσον ἐπιτρέπει τὴν, κατὰ φυσικόν τρόπον, περιγραφὴν τῆς συμπεριφορᾶς τῶν πραγματικῶν ἀερίων ὡς καὶ τὴν συσχέτισιν τῆς ἀε-

ρίου καί τῆς ὑγρᾶς καταστάσεως. Ἐν ἀέριον δύναται νά μεταβῆ εἰς τὴν ὑγράν κατάστασιν κατὰ τρόπον συνεχῆ, ὡς διαπιστοῦται πειραματικῶς, ἀλλὰ καί περιγράφεται τυπικῶς διὰ τῆς ἐξισώσεως Van der Waals.

Διὰ τὸ ἰδανικόν ἀέριον ἐθεωρήσαμεν ὅτι ὁ ὄγκος τῶν μορίων εἶναι ἀμελητέος καί ὅτι μεταξύ τῶν μορίων δέν ἀσκοῦνται δυνάμεις ἔλξεως ἢ ἀπώσεως. Ἐν πραγματικόν ἀέριον, εἰς θερμοκρασίαν χαμηλοτέραν τῆς κρισίμου, συμπιεζόμενον μεταβάλλεται εἰς ὑγρόν, ὁ ὄγκος τοῦ ὁποίου, μολονότι πολύ μικρότερος τοῦ ὄγκου τοῦ ἀερίου, εἶναι ἐν πάσῃ περιπτώσει καθωρισμένος. Τό γεγονός ὅτι ὁ ὄγκος τοῦ ὑγροῦ δέν μεταβάλλεται σοβαρῶς μέ αὔξησιν τῆς πιέσεως, ὑποδηλοῖ ὅτι τά μόρια τοῦ ὑγροῦ εἰς μικράς ἀποστάσεις ἀσκοῦν ἀπωστικὰς δυνάμεις. Ἡ ὑγροποίησης, ἐξ ἄλλου, τῶν ἀερίων δεικνύει ὅτι πρέπει νά ὑπάρχουν καί ἐλκτικαί δυνάμεις μεταξύ τῶν μορίων, αἱ ὁποῖαι αὐξάνουν μέ ἐλάττωσιν τοῦ ὄγκου.

Ἡ πολύ μικρά συμπιεστότης τῶν ὑγρῶν ὡς καί τό γεγονός ὅτι ὁ παράγων συμπιεστότητος τῶν ἀερίων αὐξάνει πάντοτε μέ αὔξησιν τῆς πιέσεως, εἰς τὴν περιοχὴν τῶν ὑψηλῶν πιέσεων, δύναται νά ἐξηγηθῆ ἐάν δεχθῶμεν ὅτι τά μόρια εἶναι σκληραὶ σφαῖραι, ὠρισμένης ἀκτῖνος r , μεταξύ τῶν ὁποίων δέν ἀσκοῦνται ἀπωστικαί δυνάμεις εἰμὴ μόνον ὅταν ταῦτα εὐρίσκωνται ἐντός τοῦ πεδίου δυνάμεων ἑτέρου μορίου, ὅτε ἡ δυναμικὴ ἐνέργεια $V(r)$ καθίσταται ἀπείρως θετικὴ καί συνεπῶς ἀντιστοιχεῖ εἰς ἀπωστικὴν δυνάμιν (Σχ.2.4α).

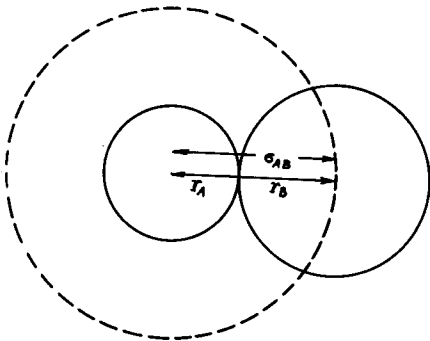


Σχ.2.4α.

Ἡ ἀπόστασις σ_{AA} μεταξύ τῶν κέντρων δύο μορίων, ὅταν ἐμφανίζονται αἱ ἀπωστικαὶ δυνάμεις, εἶναι $\sigma_{AA} = 2r_A$. Εἰς περίπτωσιν δύο ἀνομοίων μορίων A, B, ἀκτίνων r_A καὶ r_B , ἡ ἀπόστασις τῆς πλησιεστέρας προσεγγίσεως τούτων εἶναι:

$\sigma_{AB} = r_A + r_B$, (σχ. 2.4β). Ἡ "διάμετρος" σ_{AB} εἶναι, ἐν τῇ πραγματικότητι, ἡ ἀκτίς τοῦ ἀποκλειομένου ὄγκου (συνόγκου). Εἰς τὴν περίπτωσιν δύο ὁμοίων μορίων οὗτος εἶναι ἴσος πρὸς $4/3 \pi \sigma_{AA}^3 = 4/3 \pi (2r_A)^3 = 8 \cdot 4/3 \pi r_A^3 = 8v_m$, ὅπου v_m ὁ

ὄγκος τοῦ μορίου. Ἐφ' ὅσον ὁ ἀποκλειόμενος ὄγκος ἐνός ζεύγους μορίων εἶναι $8v_m$ ἔπεται ὅτι ὁ διαθέσιμος ὄγκος τῶν N μορίων εἶναι



Σχ. 2.4β.

$$[V(V-8v_m)\dots(V-(N-1)8v_m)]^{1/N} \approx \\ \approx V-4Nv_m .$$

Ἐπομένως κατὰ μόριον ἔχομεν σύνογκον $4v_m$ καὶ κατὰ γραμμομόριον θὰ ἔχωμεν $b = 4N_L v_m$. Ἦτοι ὁ ὄγκος b ἰσοῦται πρὸς τὸ 4πλάσιον τοῦ ὄγκου τῶν μορίων. Πρέπει νά τονισθῇ ὅτι αἱ πειραματικῶς λαμβανόμεναι τιμαὶ τοῦ b διὰ διαφόρων μεθόδων, δεικνύουν ὅτι ἡ b δέν εἶναι πραγματικὴ σταθερά, ἀλλὰ ἐλαττοῦται μέ ἐλάττωσιν τοῦ ὄγκου. Τοῦτο ὑποδηλοῖ ποιᾶν τινα συμπεσιτότητα τοῦ μορίου. Δηλαδή αἱ ἀπωστικαὶ δυνάμεις δέν μεταβάλλονται ἀποτόμως ἀπὸ μηδενός εἰς ἄπειρον, ὅταν ἡ διαμοριακὴ ἀπόστασις καταστῆ μικροτέρα τοῦ $2r$, ἀλλὰ μεταβάλλονται κατὰ συνεχῆ τρόπον, ὡς θὰ ἴδωμεν εἰς ἐπόμενον κεφάλαιον.

Τὸ ὑπόδειγμα τοῦτο εἶναι χρήσιμον διὰ τὴν συμπεριφορὰν τῶν πραγματικῶν ἀερίων εἰς ὑψηλὰς πιέσεις, ἐάν ἡ θερμοκρα-

σία είναι επίσης επαρκώς ύψηλή ώστε να αγνοήσωμεν τὰς ἐλκτικές δυνάμεις. Χρησιμεύει επίσης εἰς τὸν ὑπολογισμόν τῶν μοριακῶν συγκρούσεων.

Αἱ ἀρνητικαὶ ἀποκλίσεις, ἐκ τῆς ἰδανικῆς συμπεριφορᾶς, τῶν πραγματικῶν ἀερίων δύνανται νὰ ἐρμηνευθοῦν διὰ τῆς παραδοχῆς τῆς ὑπάρξεως ἐλκτικῶν δυνάμεων μεταξύ τῶν μορίων.

Εἰς πρώτην προσέγγισιν δυνάμεθα νὰ θεωρήσωμεν ὅτι: (α) τὰ μόρια τοῦ ἀερίου καταλαμβάνουν μικρὸν μὲν ἀλλ' ὑπολογιζόμενον ποσοστὸν τοῦ ὀλικοῦ ὄγκου καὶ (β) ἐμφανίζονται μόνον ἐλκτικαὶ δυνάμεις μεταξύ τῶν μορίων κατὰ τὴν ἐλάττωσιν τοῦ ὄγκου. Ἀγνοοῦμεν δηλαδή τὴν ὕπαρξιν ἀπωστικῶν δυνάμεων.

Ἐκκινῶν ὁ Van der Waals ἐκ τῶν ὑποθέσεων τούτων διετύπωσε τὴν γνωστὴν ἐξίσωσιν τῶν πραγματικῶν ἀερίων:

$$\left(P + \frac{a}{v^2}\right)(v-b) = RT \quad (2.1)$$

ὅπου a καὶ b εἶναι σταθεραὶ ἀναφερόμεναι εἰς τὰς ἐλκτικὰς δυνάμεις καὶ τὸ μέγεθος τῶν μορίων ἀντιστοίχως, καὶ v ὁ γραμμομοριακὸς ὄγκος. Ἐάν b εἶναι σύγκομος τῶν μορίων, τότε ὁ ἐλεύθερος ὄγκος, δηλαδή ὁ διατιθέμενος διὰ τὴν κίνησιν τῶν μορίων, δέν εἶναι ὁ ὄγκος v τοῦ δοχείου ἀλλὰ ὁ $v-b$ καὶ κατὰ συνέπειαν ἡ ἐξίσωσις τῶν ἰδανικῶν ἀερίων γράφεται:

$$P(v-b) = RT \quad (\text{ἐξίσωσις Clausius}) \quad (2.2)$$

ἐκ τῆς ὁποίας προκύπτει ὅτι:

$$v = \frac{RT}{P} + b \quad (2.3)$$

Βάσει τῆς σχέσεως ταύτης δικαιολογεῖται ἡ θετικὴ κλίσις τῆς καμπύλης τοῦ H_2 εἰς τὸ σχῆμα (2.1), ὅχι ὅμως ἡ ἀρνητικὴ κλίσις τῶν ἄλλων ἀερίων. Ἐφ' ὅσον:

$$Z = \frac{Pv}{RT} \quad (2.4)$$

ἔπεται:

$$Z = \frac{P}{RT} \left(\frac{RT}{P} + b \right) = 1 + \left(\frac{b}{RT} \right) P \quad (2.5)$$

ἤτοι ὁ παράγων συμπιεστότητος εἶναι εὐθύγραμμος συνάρτησις τῆς πίεσεως μέ θετικήν κλίσιν $\left(\frac{b}{RT}\right)$.

Ὁ ὄγκος b ἰσοῦται, ὡς εἶδομεν, πρὸς τό τετραπλάσιον τοῦ ὄγκου τῶν μορίων ἤτοι:

$$b = 4N_{Lm} v_m = \frac{2}{3} \pi N_L \sigma^3 \quad (2.6)$$

Ἡ σταθερά a ἀποτελεῖ μέτρον τῶν ἐλκτικῶν δυνάμεων τῶν μορίων. Ἡ δύναμις, τὴν ὁποίαν ἀσκεῖ ἓν ἀέριον ἐπὶ τῆς μονάδος ἐπιφανείας τοῦ τοιχώματος τοῦ δοχείου, ἀποτελεῖ τὴν παρατηρουμένην πίεσιν. Ὄταν δέν ὑπάρχουν ἐλκτικαὶ δυνάμεις μεταξύ τῶν μορίων, ἡ πίεσις τὴν ὁποίαν ἀσκεῖ τό ἀέριον, ὀφειλομένη εἰς τὴν θερμικὴν κίνησιν, εἶναι ἡ $P_{\text{ιδ}}$. Ἐάν ὅμως ἓν κινούμενον πρὸς τό τοίχωμα τοῦ δοχείου μόριον ὑφίσταται μοριακὰς ἔλξεις πρὸς τό ἐσωτερικόν ὑπὸ ἑτέρων μορίων, τότε μέρος τῆς ἐνεργείας αὐτοῦ θά καταναλωθῇ διὰ τὴν ὑπερνίκησιν τῶν ἔλξεων τούτων καὶ κατὰ συνέπειαν τό μόριον τοῦτο δέν θά προσκρούσῃ ἐπὶ τοῦ τοιχώματος μετὰ τῆς αὐτῆς δυνάμεως, μετὰ τῆς ὁποίας θά προσέκρουεν εἰς δέν ὑπῆρχον αἱ ἐλκτικαὶ δυνάμεις μεταξύ τῶν μορίων. Ἐπομένως ἡ παρατηρουμένη πίεσις P εἶναι μικροτέρα τῆς $P_{\text{ιδ}}$ κατὰ τὴν ποσότητα P' ἢ ὁποία καλεῖται συνήθως ἐνδοπίεσις.

Ἄρα:

$$P = P_{\text{ιδ}} - P' \implies P_{\text{ιδ}} = P + P'$$

Ἡ ἐξίσωσις λοιπόν (2.2) δύναται νά γραφῇ περαιτέρω:

$$(P + P')(v - b) = RT \quad (2.7)$$

Ὁ ὅρος ἐνδοπίεσις χρησιμοποιεῖται πρὸς ἀντιδιαστολήν ἀπὸ τῆς δυναμικῆς πίεσεως τῶν μορίων τοῦ ἀερίου.

Αἱ δυνάμεις συνοχῆς ἑνὸς ἀερίου ὀφείλονται εἰς τὰς μεταξύ τῶν μορίων ἔλξεις. Αἱ δυνάμεις ἔλξεως εἶναι μικρᾶς ἐμβελείας, ἥτοι δροῦν μεταξύ γειτονικῶν μόνον μορίων. Ἡ ἐνδοπίεσις εἶναι ἀνάλογος τοῦ ἀριθμοῦ ἐλκόντων καὶ ἐλκόμενων μορίων, ἥτοι εἶναι ἀνάλογος τοῦ c^2 .

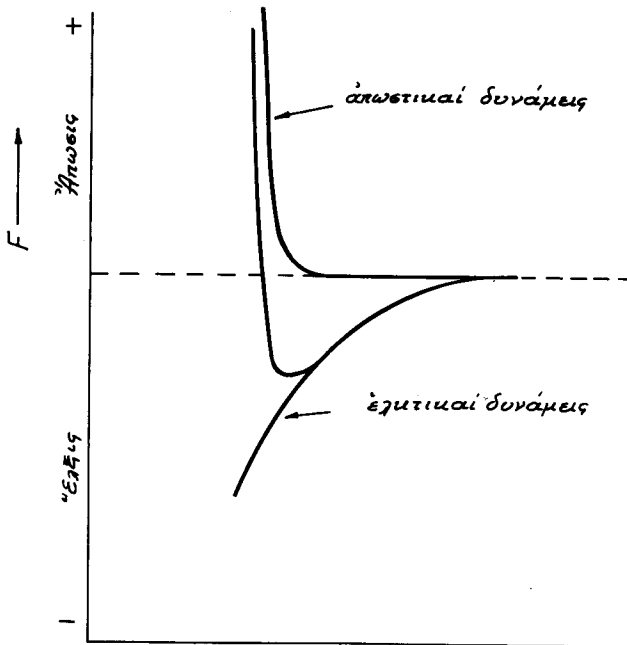
Ἄλλά $c = n/V$. Ἐπομένως:

$$P \sim \frac{1}{V^2} \quad \eta \quad P' = \frac{a}{V^2} \quad (2.8)$$

Ἐάν τήν σχέσιν ταύτην ἀντικαταστήσωμεν εἰς τήν ἐξίσωσιν (2.7), λαμβάνομεν τήν ἐξίσωσιν Van der Waals.

2. 2. Δυναμική ἐνέργεια συναρτήσῃ τῶν διαμοριακῶν δυνάμεων

Τάς τροποποιήσεις, τάς ὁποίας εἰσήγαγεν ὁ Van der Waals εἰς τήν ἐξίσωσιν τῶν ἰδανικῶν ἀερίων, δυνάμεθα νά θέσωμεν ἐπί μιᾶς πλέον θεωρητικῆς βάσεως. Κατά τήν προσέγγισιν δύο σφαιρικῶν μορίων (π.χ. ἀτόμων ἀργοῦ) ὁ γενικός χαρακτήρ τῆς μεταβολῆς τῶν διαμοριακῶν δυνάμεων F συναρτήσῃ τῆς διαμοριακῆς ἀποστάσεως r παρέχεται ὑπό τοῦ σχήματος (2.5).



Σχ. 2.5. Διαμοριακή ἀπόστασις

Μολονότι ὁ ὁμοιοπολικός, ὁ ἰοντικός ὡς καί ὁ μεταλλικός δεσμός χρησιμοποιοῦνται διά τήν ἐξήγησιν τῶν χαρακτηριστικῶν δομῆς εἰς τήν στερεάν, ὑγρὴν ἢ ἀέριον φάσιν πολλῶν

ούσιων, υπάρχει ένας μεγάλος αριθμός συστημάτων τά όποια δέν χαρακτηρίζονται από τάς ώς άνω κατηγορίας δεσμών. Δυνάμεθα νά θεωρήσωμεν ώς χαρακτηριστικόν παράδειγμα τά άδρανή άέρια. Τά άτομα τούτων είναι σφαιρικώς συμμετρικά καί δέν δύνανται νά δημιουργήσουν δεσμούς τών προηγουμένων κατηγοριών. Έν τούτοις όμως ή ύπαρξις αύτων είς υγράν ή στερεάν κατάστασιν οδηγεί είς τό συμπέρασμα ότι πρέπει νά εμφανίζονται μεταξύ αύτων δυνάμεις. Παρόμοιαι δυνάμεις πρέπει νά υπάρχουν καί μεταξύ τών μορίων H_2 , N_2 , CH_4 κλπ, τά όποια έχουν χρησιμοποιήσει τά διαθέσιμα ήλεκτρόνια των είς τόν σχηματισμόν του μορίου. Έν ιδιαίτερον χαρακτηριστικόν τών δυνάμεων τούτων είναι ότι αΐται είναι άσθενείς. Αί ούσίαι, είς τάς όποιάς έχομεν τοιαύτας άσθενείς δυνάμεις, είναι συνήθως άέρια είς συνήθη θερμοκρασίαν καί τά σημεία ζέσεως αύτων είναι λίαν χαμηλά. Τοϋτο ίσχύει ιδιαιτέρως διά τά άδρανή άέρια. Η θερμότης έξαχνώσεως του Cl_2 είναι 5 kcal/mole ένψ ή ένέργεια διασπάσεως του δεσμου $Cl-Cl$ είναι 57 kcal/mole. Είναι προφανές ότι αί δυνάμεις μεταξύ δύο μορίων Cl_2 είναι λίαν μικραί Έναντι του όμοιοπολικου δεσμου όστις συγκρατεί δύο άτομα χλωρίου είς τό μόριον Cl_2 .

Η ύπαρξις τών έλκτικων τούτων δυνάμεων διευτυώθη τό πρώτον υπό του Van der Waals ό όποιος είσήγαγε τόν όρον a/v^2 είς τήν καταστατικήν του έξίσωσιν, χαρακτηρίζονται δέ αί δυνάμεις αΐται ώς δυνάμεις Van der Waals.

Δυνάμεθα νά διακρίνωμεν τρείς συνεισφοράς είς τήν διαμοριακήν ένέργειαν τών δυνάμεων έλξεως Van der Waals.

α) Έάν τά μόρια έχουν μόνιμον διπολικήν ροπήν (ήτοι όταν δέν συμπίπτη τό κέντρον βάρους του θετικου μέ τό του άρνητικου φορτίου του μορίου), ή εμφάνισις τών δυνάμεων έλξεως όφείλεται είς τήν ήλεκτροστατικήν άλληλεπίδρασιν τών δύο διπόλων. Μόρια τά όποια είναι άσύμμετρα, ώς τό HBr , H_2O

κλπ. ἔχουν μόνιμον διπολικήν ροπήν, ἥτις γενικῶς εἶναι ἀνάλογος τῆς ἀσυμμετρίας αὐτῶν. Ἡ διαμοριακὴ ἐνέργεια ἔλξεως δύο μορίων μέ διπολικήν ροπήν μ , διὰ τιμὰς r μεγάλας ἐν σχέσει πρὸς τὴν ἀπόστασιν τῶν φορτίων εἰς τὸ δίπολον, ὑπολογίζεται ἐκ τῆς ἐξισώσεως:

$$V_{D-D} = -\frac{2\mu^4}{3kTr^6} \quad (2.9)$$

Εἰς ὑψηλὰς θερμοκρασίας, λόγῳ τῆς θερμικῆς κινήσεως ἡ ὁποία δρᾷ ἀνταγωνιστικῶς εἰς τὸν προσανατολισμὸν τῶν διπόλων, ἡ ἀλληλεπίδρασις αὐτὴ (πόλωσις ἐκ προσανατολισμοῦ) καθίσταται μικροτέρα.

β) Δευτέρα συνεισφορά δυνάμεων Van der Waals προκύπτει ἐκ τῆς πολώσεως ἐκ παραμορφώσεως τοῦ ἠλεκτρονιακοῦ νέφους ἐνὸς πολικοῦ μορίου ὑπὸ γειτονικοῦ διπόλου. Ἡ ἐπαγωγικὴ αὐτὴ ἐπίδρασις, προστιθεμένη εἰς τὴν πρώτην, ὀδηγεῖ εἰς μικρὰν αὐξήσιν τῆς ἔλξεως καὶ χαρακτηρίζεται ὡς ἐπαγωγικὴ διπολικὴ ἐπίδρασις. Διὰ ζευγὸς μορίων διπολικῆς ροπῆς μ καὶ πολωσίμου α , ἡ ἐπαγωγικὴ διπολικὴ ἐνέργεια ἔλξεως εἶναι:

$$V_{ind} = -\frac{2\alpha\mu^2}{r^6} \quad (2.10)$$

γ) Μολονότι αἱ δύο προηγούμεναι ἀλληλεπιδράσεις ἐμφανίζονται μεταξύ πολικῶν μορίων, ἐν τούτοις δέν εἶναι καὶ αἱ μοναδικαί. Ὅλα τὰ μόρια, περιλαμβανομένων καὶ τῶν μὴ πολικῶν μορίων, ἔλκονται μεταξύ των. Ἡ ὑγρά ἐπὶ παραδείγματι κατάστασις ἀποτελεῖ γενικὸν φαινόμενον. Οὐδεμία ἐκ τῶν ἀλληλεπιδράσεων τούτων δύναται νὰ ἐξηγήσῃ τὴν στερεάν ἢ ὑγράν κατάστασιν τῶν ἀδρανῶν ἀερίων, τοῦ H_2 , N_2 , CH_4 κλπ. μὴ πολικῶν μορίων. Οὐδεὶς συνδυασμὸς τῶν ἐξισώσεων τῶν δύο προηγούμενων ἀλληλεπιδράσεων δίδει ἀποτελέσματα σύμφωνα μέ τὸ πείραμα.

Ἡ ἐρμηνεία τῆς προελεύσεως τῶν ἐλκτικῶν δυνάμεων μεταξὺ τοιοῦτων μορίων ἐδόθη ὑπὸ τοῦ London. Θεωρήσωμεν διὰ τὴν

ἀπλότητα ἓν ἄτομον ἀργοῦ. Μολονότι ἡ ἠλεκτρονιακὴ κατανομή περὶ τὸν πυρῆνα εἰς τοιαῦτα ἄτομα εἶναι σφαιρικὴ, ἐν τούτοις ἡ τοιαύτη κατανομή τῶν ἠλεκτρονίων ἀποτελεῖ χρονικῶς μέσην κατανομήν. Συνεπῶς εἶναι δυνατόν στιγμιαίως, λόγῳ τῆς κινήσεως τῶν ἠλεκτρονίων, τὸ κέντρον βάρους τοῦ θετικοῦ φορτίου νὰ μὴ συμπίπτῃ μὲ τὸ τοῦ ἀρνητικοῦ φορτίου. Δημιουργεῖται οὕτως ἓν πρόσκαιρον δίπολον. Ὁ προσανατολισμὸς τοῦ ἀνύσματος τῆς διπολικῆς ροπῆς μεταβάλλεται σταθερῶς μὲ τὴν κίνησιν τῶν ἠλεκτρονίων, ἀλλ' ἡ μέση τιμὴ τῆς διπολικῆς ροπῆς εἶναι μηδενικὴ. Τὸ δημιουργηθὲν ὅμως πρόσκαιρον δίπολον ἐπιδρᾷ ἐπὶ ἑνὸς γειτονικοῦ ἀτόμου καὶ προκαλεῖ πόλωσιν ἐξ ἐπαγωγῆς.

Ἐντὸς τοῦ δημιουργουμένου πεδίου τὰ δίπολα ταῦτα προσανατολίζονται κατὰ τρόπον ὀδηγοῦντα εἰς τὴν ἐμφάνισιν ἐλκτικῶν δυνάμεων ἐκ πολώσεως. Ἡ διαμοριακὴ ἐνέργεια λόγῳ τῶν δυνάμεων τούτων, καλουμένων δυνάμεων London, δίδεται ὑπὸ τῆς σχέσεως:

$$V_L = -\frac{3h\nu_0 \alpha^2}{4r^6} = -\frac{3I\alpha^2}{4r^6} \quad (2.11)$$

ὅπου $I = h\nu_0$ ἡ ἐνέργεια ἰονισμοῦ τοῦ ἀτόμου ἢ μορίου καὶ α τὸ πολώσιμον αὐτοῦ.

Τοιαύτη ἀλληλεπίδρασις ἐμφανίζεται μεταξὺ ὄλων τῶν μορίων, ἀνεξαρτήτως ἐὰν πρόκειται περὶ μορίων μὲ μόνιμον ἢ μὴ διπολικὴν ροπήν.

Συνεπῶς ἡ ὀλικὴ διαμοριακὴ ἐνέργειά λόγῳ τῶν ἐλκτικῶν δυνάμεων Van der Waals δύναται νὰ δοθῇ ὑπὸ τοῦ τύπου:

$$V(r) = -\frac{2\mu^4}{3kTr^6} - \frac{2\alpha\mu^2}{r^6} - \frac{3\alpha^2 h\nu_0}{4r^6} \quad (2.12)$$

ὅστις συμφωνεῖ μὲ τὰ πειραματικὰ ἀποτελέσματα. Διὰ τὰ συμμετρικὰ ἄτομα ἢ μόρια ἔχομεν μόνον τὸν τελευταῖον ὄρον.

Ὅσον περισσότερον πολικά εἶναι τὰ μόρια, τόσον σημαντικώτερος καθίσταται ὁ πρῶτος ἐκ τῶν δύο ὄρων. Ἐπὶ παραδείγματι, διὰ τὰ μόρια Ar , HCl , H_2O εἰς $r = 5 \text{ \AA}$, $T = 298^\circ \text{ K}$ ἔχομεν:

$$\begin{aligned} \text{Ar} \quad V(r) \left[10^{15} \text{ (erg/molecule)} \right] &= 0.00+0.00+2.90=2.90 \\ \text{HCl} \quad V(r) &= 1.20+0.36+7.80=9.36 \\ \text{H}_2\text{O} \quad V(r) &= 11.90+0.65+2.60=15.15 \end{aligned}$$

Ἡ διαμοριακὴ ἐνέργεια ἔλξεως κατὰ τὴν ἐξίσωσιν (2.12), εἶναι ἀντιστρόφως ἀνάλογος τῆς ἔκτης δυνάμεως τῆς ἀποστάσεως καὶ δύναται νὰ λάβῃ τὴν μορφήν:

$$V(r) = -\frac{A}{r^6} \quad (2.13)$$

ὅπου A σταθερὰ ἀναλογίας ἔχουσα διάφορον τιμὴν διὰ διάφορα εἴδη μορίων. Ἡ δύναμις ἔλξεως εἶναι ἀντιστρόφως ἀνάλογος τῆς ἑβδόμης δυνάμεως τῆς διαμοριακῆς ἀποστάσεως r ἥτοι:

$$F_{\alpha} = -\frac{K}{r^7} \quad (2.14)$$

ὅπου K εἶναι θετικὴ σταθερὰ.

Εἰς περίπτωσιν σφαιρικῶν μορίων ἡ τιμὴ τῆς K ἐξαρτᾶται ἐκ τῆς ἐνεργείας ἰονισμοῦ καὶ τοῦ πολωσίμου τῶν μορίων. Τὸ πρόσημον - τίθεται διότι ἡ ἑλκτικὴ δύναμις λαμβάνεται κατὰ συνθήκην ὡς ἀρνητικὴ.

Ἡ ἐμφάνισις τῶν ἀπωστικῶν δυνάμεων ὀφείλεται εἰς τὴν, λόγῳ προσεγγίσεως, ἐπικάλυψιν τῶν ἠλεκτρονιακῶν νεφῶν. Ἡ ἐξάρτησις τῶν ἀπωστικῶν δυνάμεων ἐκ τῆς διαμοριακῆς ἀποστάσεως παρέχεται ὑπὸ τῆς σχέσεως τοῦ Lennard-Jones:

$$F_r = \frac{L}{r^n} \quad (2.15)$$

ὅπου L καὶ n ἐμπειρικαὶ σταθεραί. Ἐφ' ὅσον εἰς μικράς ἀποστάσεις ὑπερισχύουν αἱ ἀπωστικαὶ δυνάμεις, ἔπεται ὅτι ἡ τιμὴ τοῦ ἐκθέτου n πρέπει νὰ εἶναι μεγαλυτέρα τοῦ 7 τῆς ἐξίσωσεως (2.14). Ἡ τιμὴ τοῦ n κεῖται μεταξύ 13 καὶ 15, διὰ σφαιρικά δέ μόρια εἶναι 13.

Κατὰ συνέπειαν ἡ ἐξάρτησις τῶν διαμοριακῶν δυνάμεων μεταξὺ σφαιρικῶν μορίων ἐκ τῆς ἀποστάσεως r θά εἶναι:

$$F = F_r + F_{\alpha} = \frac{L}{r^{13}} - \frac{K}{r^7} \quad (2.16)$$

Ἡ μεταβολή τῆς δυναμικῆς ἐνεργείας $V(r)$ κατά τὴν μεταβολὴν τῆς διαμοριακῆς ἀποστάσεως κατά dr εἶναι:

$$dV(r) = - F dr$$

Ἐπομένως:

$$V(r) = - \int_{\infty}^r \left(\frac{L}{r^{13}} - \frac{K}{r^7} \right) dr = \frac{L}{12r^{12}} - \frac{K}{6r^6}$$

Ἡ προηγουμένη σχέσηες δύναται νά γραφῆ:

$$V(r) = \frac{k_r}{r^{12}} - \frac{k_a}{r^6} \quad (2.17)$$

ὅπου k_a καί k_r ἐμπειρικά παράμετροι χαρακτηριστικά τοῦ ζεύγους τῶν μορίων. Τό δυναμικόν τό παρεχόμενον ὑπό τῆς ἐξίσωσης (2.17) καλεῖται "δυναμικόν Lennard-Jones" ἢ "δυναμικόν 12-6".

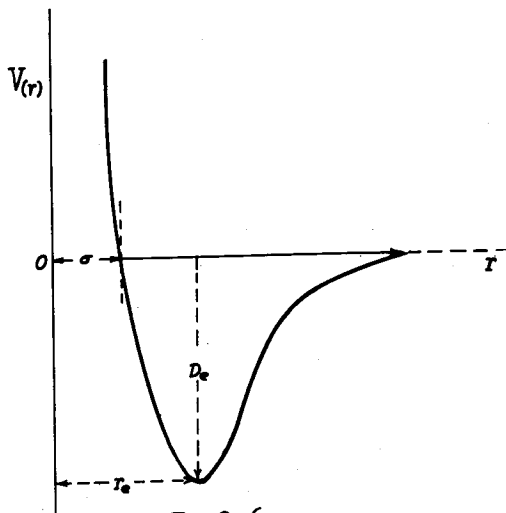
Διὰ $r = \infty$ ἔχομεν $V_{\infty} = 0$.

2. 3. Δυναμική ἐνέργεια καί ἐνέργεια διασπάσεως ζεύγους μορίων

Ἡ ἐξίσωσις (2.17) δύναται νά γραφῆ ὑπό τὴν γενικὴν μορφήν:

$$V(r) = k_r r^{-n} - k_a r^{-m} \quad (2.18)$$

Τό σχῆμα (2.6) ἀποδίδει τὴν τοιαύτην σχέσιν.



Σχ. 2.6.

Όταν η ενέργεια του ζεύγους των μορίων κείται εις τό ελάχιστον της καμπύλης, τότε αί μεταξύ των μορίων δυνάμεις ἔλξεως καί ἀπώσεως ἐξισοῦνται, ἥτοι $F(r_e)=0$. Ἐπομένως θά ἔχωμεν:

$$\left(\frac{dV(r)}{dr}\right)_{r=r_e} = -k_r n r_e^{-(n+1)} + k_\alpha m r_e^{-(m+1)} = 0 \quad (2.19)$$

ὅπου r_e ἡ ἀπόστασις ἰσορροπίας, ἀντιστοιχοῦσα εις τό ελάχιστον της καμπύλης.

Συνεπῶς ἐκ τῆς ἐξισώσεως (2.19) δι' ἀπλοῦ ὑπολογισμοῦ προκύπτει ὅτι:

$$r_e^{n-m} = \frac{nk_r}{mk_\alpha} \quad (2.20)$$

καί ἄρα:
$$k_r = \frac{m}{n} k_\alpha r_e^{n-m} \quad (2.21)$$

Ἡ ἐμφάνισις τοῦ ελάχιστου εἶναι δυνατή διὰ $n > m$.

Ἡ συνθήκη $\left(\frac{d^2V(r)}{dr^2}\right)_{r=r_e} > 0$, ἥτοι

$$n(n+1)k_r r_e^{-(n+2)} - m(m+1)k_\alpha r_e^{-(m+2)} > 0$$

βάσει τῆς ἐξισώσεως (2.20), δίδει $n > m$.

Δι' ἀντικατάστασεως τῆς τιμῆς k_r τῆς ἐξισώσεως (2.21) εις τήν (2.18) προκύπτει ὅτι ἡ ἐνέργεια V_e , ἡ ἀντιστοιχοῦσα εις τό ελάχιστον της καμπύλης, εἶναι:

$$\begin{aligned} V_e &= \frac{m}{n} k_\alpha r_e^{n-m-n} - k_\alpha r_e^{-m} \\ &= k_\alpha r_e^{-m} \left(\frac{m}{n} - 1\right) \end{aligned} \quad (2.22)$$

Καθ' ὅμοιον τρόπον εὑρίσκομεν:

$$V_e = k_r r_e^{-n} \left(1 - \frac{n}{m}\right) \quad (2.23)$$

Ἄρα:

$$k_r = V_e r_e^n \left(\frac{m}{m-n}\right) \quad (2.24)$$

καί :

$$k_\alpha = V_e r_e^m \left(\frac{n}{m-n}\right) \quad (2.25)$$

Δυνάμεθα συνεπῶς νά γράψωμεν τήν ἐξίσωσιν (2.18) ὡς ἐξῆς:

$$V(r) = V_e \left(\frac{m}{m-n}\right) \left(\frac{r_e}{r}\right)^n - V_e \left(\frac{n}{m-n}\right) \left(\frac{r_e}{r}\right)^m$$

$$= V_e \frac{1}{m-n} \left[m \left(\frac{r_e}{r} \right)^n - n \left(\frac{r_e}{r} \right)^m \right] \quad (2.26)$$

Ἡ ἐνέργεια διασπάσεως τοῦ ζεύγους εἶναι:

$$D_e = V_\infty - V_e = -V_e$$

Διὰ $V(r) = 0$, ὅτε $r = \sigma$ (σχ.2.6), ἐκ τῆς ἐξίσωσως (2.26) ἔχομεν:

$$m \left(\frac{r_e}{\sigma} \right)^n = n \left(\frac{r_e}{\sigma} \right)^m \quad (2.27)$$

Ἐκ τῆς ἐξίσωσως (2.27) προκύπτει εὐκόλως ὅτι:

$$\frac{\sigma}{r_e} = \left(\frac{m}{n} \right)^{1/n-m} \quad \text{καί} \quad r_e = \sigma \left(\frac{n}{m} \right)^{1/n-m} \quad (2.28)$$

Ἀντικαθιστῶντες τὴν τιμὴν ταύτην τοῦ r_e καὶ τὴν $V_e = -D_e$ εἰς τὴν ἐξίσωσιν (2.26) λαμβάνομεν:

$$V(r) = D_e \frac{1}{n-m} \left[m \left(\frac{n}{m} \right)^{\frac{n}{n-m}} \left(\frac{\sigma}{r} \right)^n - n \left(\frac{n}{m} \right)^{\frac{m}{n-m}} \left(\frac{\sigma}{r} \right)^m \right] \quad (2.29)$$

Ἐπειδὴ:

$$m \left(\frac{n}{m} \right)^{\frac{n}{n-m}} = \left(\frac{n^n}{m^m} \right)^{\frac{1}{n-m}} \quad (2.30)$$

καὶ

$$n \left(\frac{n}{m} \right)^{\frac{m}{n-m}} = \left(\frac{n^n}{m^m} \right)^{\frac{1}{n-m}} \quad (2.31)$$

ἀντικαθιστῶντες τὰς ἐξίσωσεις (2.30) καὶ (2.31) εἰς τὴν ἐξίσωσιν (2.29) λαμβάνομεν:

$$V(r) = D_e \frac{1}{n-m} \left(\frac{n^n}{m^m} \right)^{\frac{1}{n-m}} \left[\left(\frac{\sigma}{r} \right)^n - \left(\frac{\sigma}{r} \right)^m \right] \quad (2.32)$$

Ἐάν θέσωμεν $n = 12$, $m = 6$ ἔχομεν:

$$\left(\frac{n^n}{m^m} \right)^{\frac{1}{n-m}} = \left(\frac{12^{12}}{6^6} \right)^{\frac{1}{6}} = 24$$

καί ἐπομένως ἡ ἐξίσωσις (2.32) λαμβάνει τήν μορφήν:

$$V(r) = 4D_e \left[\left(\frac{\sigma}{r} \right)^{12} - \left(\frac{\sigma}{r} \right)^6 \right] \quad (2.33)$$

Εἰς τήν ἐξίσωσιν αὐτήν αἱ δύο παράμετροι εἶναι:

D_e , τό βάθος τῆς δυναμικῆς ἐνεργείας εἰς τό ἐλάχιστον τῆς καμπύλης, καί σ , ἡ ἀπόστασις εἰς τήν ὁποίαν ἡ δυναμική ἐνέργεια εἶναι μηδέν, ὡς ἐμφαίνεται καί εἰς τό σχῆμα (2.6). Προκειμένου περί μή σφαιρικῶν συμμετρικῶν μορίων ὡς π.χ. βενζολίου, ἡ δυναμική ἐνέργεια ἐξαρτᾶται, ἐπί πλέον, καί ἐκ τοῦ σχετικοῦ προσανατολισμοῦ τῶν δύο μορίων καί ἡ δυναμική συναρτησις παρέχεται ὑπό πλέον περίπλοκον μορφήν. Εἰς πολικά μόρια, ὡς π.χ. H_2O , θά ἔχωμεν ἐπί πλέον δυνάμεις λόγφ τοῦ σχηματισμοῦ ἠλεκτρικῶν διπόλων, αἱ ὁποῖαι πρέπει νά ληφθοῦν ὑπ' ὄψιν εἰς τήν κατάστρωσιν τῆς δυναμικῆς συναρτήσεως. Ἐφ' ὅσον ἡ ἐνέργεια διασπάσεως εἶναι:

$$D_e = V_\infty - V_e = -V_e \quad (2.34)$$

ἡ ἐπί πλέον δυναμική ἐνέργεια, ἡ ἀντιστοιχοῦσα εἰς τήν ἀπόστασιν r ἔναντι τῆς δυναμικῆς ἐνεργείας τῆς ἀντιστοιχούσης εἰς τήν ἀπόστασιν ἰσορροπίας, θά εἶναι:

$$W = V(r) - V_e \quad (2.35)$$

Λαμβάνοντες ὑπ' ὄψιν τήν ἐξίσωσιν (2.26) ἔχομεν:

$$\frac{V(r)}{V_e} - 1 = \frac{1}{m-n} \left[m \left(\frac{r_e}{r} \right)^n - n \left(\frac{r_e}{r} \right)^m \right] - 1$$

καί ἄρα:

$$V(r) - V_e = \frac{V_e}{m-n} \left\{ n \left[1 - \left(\frac{r_e}{r} \right)^m \right] - m \left[1 - \left(\frac{r_e}{r} \right)^n \right] \right\} \quad (2.36)$$

Διά νά ἴδωμεν πῶς μεταβάλλεται ἡ ἐνέργεια $W = V(r) - V_e$ κατὰ μίαν μικράν μετατόπισιν ἀπό τήν θέσιν ἰσορροπίας, ἄς θέσωμεν:

$$V_e = -D_e \quad \text{καί} \quad x = \frac{r - r_e}{r_e} \quad (2.37)$$

ότε
$$\frac{r_e}{r} = \frac{1}{1+x}$$

"Αρα ἐκ τῆς προηγουμένης ἐξίσωσως ἔχομεν:

$$W = \frac{D_e}{n-m} \left\{ n \left[1 - (1+x)^{-m} \right] - m \left[1 - (1+x)^{-n} \right] \right\} \quad (2.38)$$

Ἀναπτύσσοντες τοὺς ὅρους $(1+x)^{-m}$ καὶ $(1+x)^{-n}$ εἰς σειρὰς ἔχομεν:

$$(1+x)^{-m} = 1 - mx + \frac{m(m+1)}{2} x^2 - \dots \quad (2.39)$$

$$(1+x)^{-n} = 1 - nx + \frac{n(n+1)}{2} x^2 - \dots \quad (2.40)$$

Ἀντικαθιστῶντες εἰς τὴν προηγουμένην ἐξίσωσιν τὰς τιμὰς αὐτὰς λαμβάνομεν:

$$\begin{aligned} W &= \frac{D_e}{n-m} \left[n \left(mx - \frac{m(m+1)}{2} x^2 \right) - m \left(nx - \frac{n(n+1)}{2} x^2 \right) \right] \\ &= \frac{D_e}{n-m} \left[nm x^2 \left[\frac{(n+1)}{2} - \frac{(m+1)}{2} \right] \right] \\ &= \frac{1}{2} nm D_e x^2 = \frac{1}{2} \frac{nm D_e}{r_e^2} (r - r_e)^2 \end{aligned} \quad (2.41)$$

Ἐπομένως ἡ δυναμικὴ ἐνέργεια μετατοπίσεως W εἶναι ἀνάλογος τοῦ τετραγώνου τῆς μετατοπίσεως. Ἄρα δυνάμεθα νὰ εἴπωμεν ὅτι ἡ κίνησις εἶναι ἀρμονικὴ. Ἄν συγκρίνωμεν τὴν ἐξίσωσιν αὐτὴν μὲ τὴν ἐξίσωσιν Hooke:

$$W = \frac{1}{2} K (r - r_e)^2 \quad (2.42)$$

ὅπου K ἡ σταθερὰ δυνάμεως, προκύπτει ὅτι:

$$K = \frac{nm D_e}{r_e^2} \quad (2.43)$$

δεδομένου δὲ ὅτι:

$$v = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{K}{\mu}}$$

θά εἶναι:

$$v = \frac{1}{2\pi r_e} \sqrt{\frac{nm D_e}{\mu}} \quad (2.44)$$

ὅπου μ ἡ ἀνηγμένη μᾶζα .

Ἐάν θεωρήσωμεν τό x ὡς πολύ μικρόν, δυνάμεθα νά θέσωμεν:

$$(1+x)^{-m} \approx e^{-mx}$$

ὅτε ἡ ἐξίσωσις (2.38) γράφεται:

$$W = \frac{D_e}{n-m} \left[n \left(1 - e^{-mx} \right) - m \left(1 - e^{-nx} \right) \right] \quad (2.45)$$

Διά $x = \infty$, $W = D_e$. Εἰς τήν εἰδικήν περίπτωσιν καθ' ἣν $n/m = 2$ θά ἔχωμεν τήν ἐξίσωσιν:

$$W = D_e \left[1 - 2e^{-mx/r_e} + e^{-2mx/r_e} \right] = D_e \left[1 - e^{-mx/r_e} \right]^2 = D_e \left[1 - e^{-m(r-r_e)/r_e} \right]^2 \quad (2.46)$$

ἡ ὁποία εἶναι παρομοία τῆς ἐξισώσεως τοῦ Morse:

$$W = D_e \left[1 - e^{-\beta(r-r_e)} \right]^2 \quad (2.47)$$

διά $\beta = m/r_e$.

Ἡ ἐξίσωσις τοῦ Morse ἀναφέρεται εἰς τήν δυναμικήν συνάρτησιν τοῦ ζεύγους ἀτόμων ἑνός διατομικοῦ μορίου. Ἡ σταθερά β εἶναι ἀντιστρόφως ἀνάλογος τῆς $r-r_e$. Ὅσον μεγαλύτερα εἶναι ἡ τιμή τῆς β τόσον ἡ καμπύλη γίνεται ὀξυτέρα εἰς τήν περιοχήν τοῦ ἐλαχίστου.

2. 4. Ἀνάπτυξις τῆς ἐξισώσεως Van der Waals

Ἐκ τῆς ἐξισώσεως Van der Waals:

$$\left(P + \frac{\alpha}{v^2} \right) (v-b) = RT$$

ἔχομεν:

$$P = \frac{RT}{v-b} - \frac{\alpha}{v^2} \quad (2.48)$$

εἴτε:

$$\frac{P}{RT} = \frac{1}{v-b} - \frac{\alpha}{RTv^2}$$

καί ἄρα:

$$Z = \frac{Pv}{RT} = \frac{v}{v-b} - \frac{\alpha}{RTv} = \frac{1}{1 - \frac{b}{v}} - \frac{\alpha}{RTv} \quad (2.49)$$

Εἰς χαμηλάς πιέσεις b/v εἶναι πολύ μικρόν ἔναντι τῆς μονάδος.

Επομένως:

$$\frac{1}{1-b/v} \approx 1 + \frac{b}{v} + \left(\frac{b}{v}\right)^2 + \left(\frac{b}{v}\right)^3 + \dots \quad (2.50)$$

Ήτοι:

$$\begin{aligned} Z &= 1 + \frac{b}{v} + \left(\frac{b}{v}\right)^2 + \left(\frac{b}{v}\right)^3 - \frac{\alpha}{RTv} \\ &= 1 + \left(b - \frac{\alpha}{RT}\right) \frac{1}{v} + \left(\frac{b}{v}\right)^2 + \left(\frac{b}{v}\right)^3 + \dots \end{aligned} \quad (2.51)$$

Θέτοντες κατά προσέγγισιν $v=RT/P$ εύρισκομεν:

$$Z = 1 + \left(b - \frac{\alpha}{RT}\right) \frac{P}{RT} + \left(\frac{b}{RT}\right)^2 P^2 + \dots \quad (2.52)$$

Διά παραγωγίσεως ως πρός P , υπό $T=\text{σταθ.}$, εύρισκομεν:

$$\left(\frac{\partial Z}{\partial P}\right)_T = \frac{1}{RT} \left(b - \frac{\alpha}{RT}\right) + 2P \left(\frac{b}{RT}\right)^2 + \dots \quad (2.53)$$

Διά $P \rightarrow 0$,

$$\left(\frac{\partial Z}{\partial P}\right)_T = \frac{1}{RT} \left(b - \frac{\alpha}{RT}\right) \quad (2.54)$$

ήτοι έχομεν τήν άρχικήν κλίσιν τής καμπύλης $Z = f(P)$.

Εάν $b > \alpha/RT$, ή κλίσις είναι θετική, όπερ υποδηλοΐ ότι σημασίαν είς τήν συμπεριφοράν του άερίου έχει κυρίως τό μέγεθος τών μορίων (περίπτωσης H_2). Εάν $b < \alpha/RT$, τότε ή κλίσις τής καμπύλης είναι άρνητική και αί έλκτικαί δυνάμεις καθορίζουν τήν συμπεριφοράν του άερίου (περίπτωσης CH_4 κλπ.) (σχ.2.1, 2.2). Ούτως ή έξίσις Van der Waals ή όποία περιέχει άμφοτέρας τάς επιδράσεις (μέγεθος μορίων, έλκτικαί δυνάμεις) δύναται νά έξηγήση τήν θετικήν ή άρνητικήν κλίσιν τής καμπύλης $Z=f(P)$.

Η θερμοκρασία T_B ενός άερίου είς τήν όποίαν ή άρχική κλίσις $(\partial Z/\partial P)_T$ ίσοΐται πρός μηδέν, καλεΐται θερμοκρασία Boyle. Είναι δηλαδή:

$$\left(\frac{\partial Z}{\partial P}\right)_{T=T_B} = \frac{1}{RT} \left(b - \frac{\alpha}{RT}\right) = 0$$

και άρα:

$$T_B = \frac{\alpha}{Rb} \quad (2.55)$$

Είς τήν θερμοκρασίαν Boyle ή καμπύλη $Z = f(P)$ είναι έφαπτομένη τής καμπύλης του ίδανικου άερίου και αύξάνει βραδέως υπεράνω αύτής. Είς τήν T_B τό πραγματικό άέριον συμπεριφέρε-

ται ιδανικῶς εἰς σχετικῶς εὐρεῖαν περιοχὴν πιέσεων, καθ' ὅσον αἱ δύο ἀναφερθεῖσαι ἐπιδράσεις (μέγεθος μορίων, ἑλκτικαὶ δυνάμεις) ἀντισταθμίζονται. Διὰ τὸ H_2 $T_B = -156^\circ C$ καὶ συνεπῶς εἰς τὴν θερμοκρασίαν δωματίου εὐρισκόμεθα ἤδη ὑπεράνω τῆς T_B , δικαιολογουμένης τῆς θετικῆς κλίσεως τῆς καμπύλης $Z = f(P)$.

Διὰ τὸ CH_4 κλπ. ἡ θερμοκρασία Boyle εἶναι πολὺ ὑψηλοτέρα τῆς θερμοκρασίας δωματίου καὶ ὡς ἐκ τούτου δικαιολογεῖται ἡ ἀρνητικὴ κλίσις.

2. 5. Καμπύλαι Van der Waals

Ἐκ τοῦ πειράματος διαπιστοῦται ὅτι αἱ σταθεραὶ a καὶ b τῆς ἐξίσωσως Van der Waals εἰς τὴν πραγματικότητα δέν εἶναι σταθεραὶ, καθ' ὅσον αἱ τιμαὶ τῶν ἐξαρτῶνται ἀπὸ τὴν θερμοκρασίαν καὶ ἀπὸ τὴν πίεσιν. Ἐκ τῆς ἐξίσωσως Van der Waals προκύπτει ὅτι:

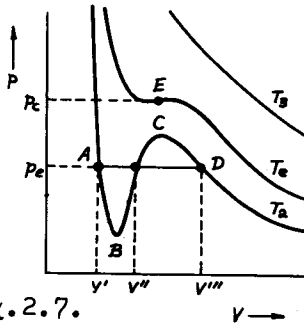
$$\left(\frac{\partial P}{\partial T}\right)_V = \frac{R}{v-b} \quad (2.56)$$

Δηλαδή ἡ ἐξίσωσις Van der Waals δεικνύει ὅτι ἡ πίεσις τῶν πραγματικῶν ἀερίων, ὑπὸ σταθερόν ὄγκον, ἐξαρτᾶται εὐθυγράμμως ἀπὸ τὴν θερμοκρασίαν, ὡς συμβαίνει καὶ εἰς τὰ ἰδανικὰ ἀέρια. Ἀντιθέτως ἡ ἐξάρτησις τοῦ ὄγκου, ὑπὸ σταθεράν πίεσιν, ἀπὸ τὴν θερμοκρασίαν δέν εἶναι εὐθύγραμμος, ὡς συμβαίνει εἰς τὴν περίπτωσιν τῶν ἰδανικῶν ἀερίων. Ἡ ἐξίσωσις Van der Waals εἶναι τρίτου βαθμοῦ ὡς πρὸς τὸν ὄγκον v :

$$v^3 - \left(b + \frac{RT}{P}\right)v^2 + \frac{a}{P}v - \frac{ab}{P} = 0 \quad (2.57)$$

Ἐκ ταύτης προκύπτει ὅτι, εἰς δεδομένην θερμοκρασίαν καὶ πίεσιν, ἀντιστοιχοῦν τρεῖς διάφοροι τιμαὶ ὄγκου. Εἰς ὑψηλὰς θερμοκρασίας καὶ μικρὰς πιέσεις (ὅτε $b \ll v$, $a/v^2 \ll P$) ἔχομεν μίαν ρίζαν πραγματικὴν καὶ ἡ ἐξίσωσις Van der Waals προσεγγίζει τὴν ἐξίσωσιν τῶν ἰδανικῶν ἀερίων. Εἰς ἐπαρκῶς χαμηλὰς θερμοκρασίας καὶ αἱ τρεῖς ρίζαι εἶναι πραγματικαὶ καὶ αἱ ὑ-

πολογιζόμεναι ισόθερμοι έχουν τήν μορφήν τοῦ σχήματος (2.7).



Σχ.2.7.

Εἰς τήν περιοχὴν ταύτην ὁ ὄγκος δέν εἶναι μονότιμος συνάρτησις τῆς πίεσεως. Ὁ συντελεστής πίεσεως:

$$\beta = \frac{1}{P} \left(\frac{\partial P}{\partial T} \right)_V \quad (2.58)$$

διὰ τὰ ἰδανικά ἀέρια εἶναι $1/T$. Διὰ τὰ πραγματικά ἀέρια, βάσει τῆς ἐξισώσεως (2.56), εὐρίσκομεν:

$$\beta = \frac{1}{P} \left(\frac{\partial P}{\partial T} \right)_V = \frac{1}{P} \frac{R}{v-b} \quad (2.59)$$

θέτοντες:

$$v-b = \frac{RT}{P + \frac{\alpha}{v^2}}$$

λαμβάνομεν:

$$\beta = \frac{1}{T} \left(1 + \frac{\alpha}{Pv^2} \right) \quad (2.60)$$

ἤτοι ὁ συντελεστής β εἰς τὰ πραγματικά ἀέρια εἶναι μεγαλύτερος τοῦ συντελεστοῦ β τῶν ἰδανικῶν ἀερίων.

2. 6. Ἐξισώσεις Virial

Ἡ ἐξίσωσις Van der Waals δέν εἶναι ἡ μόνη καταστατικὴ ἐξίσωσις, πέραν τῆς ἐξισώσεως τῶν τελείων ἀερίων, ἡ ὁποία συνδέει τὰ πειραματικά δεδομένα $P-V-T$. Ἐκ τῶν διαφόρων καταστατικῶν ἐξισώσεων θά ἀναφέρωμεν τὰς ἐξισώσεις Virial.

Εἰς μίαν ἐξίσωσιν Virial τό γινόμενον PV ἐκφράζεται ὑπό μορφήν σειρᾶς δυνάμεων τῆς πίεσεως ἢ ὄγκου εἰς δεδομένην θερμοκρασίαν, δηλαδή:

$$Pv=f(P)=RT+B'P+C'P^2 + D'P^3 + \dots \quad (2.61)$$

Όπου αί σταθεραί $B', C', D' \dots$ τής εξισώσεως έξαρτώνται μόνον από τήν θερμοκρασίαν. Αί σταθεραί αὗται ὀνομάζονται συντελεσταί Virial καί προσδιορίζονται πειραματικῶς. Ὁ B' καλεῖται δεύ-
τερος συντελεστής Virial, ὁ C' τρίτος συντελεστής Virial κ.ο.κ.

Συνήθως διά πιέσεις μικροτέρας τῶν 50 ἀτμοσφαιρῶν λαμβάνομεν τούς δύο πρώτους ὄρους:

$$Pv = RT + B'P \quad (2.62)$$

Ἀνάλογοι μορφαί τῶν ὡς ἄνω εξισώσεων Virial εἶναι καί αἱ κάτωθι:

$$\frac{PV}{nRT} = 1 + B'P + C'P^2 + D'P^3 + \dots \quad (2.63)$$

καί

$$\frac{PV}{nRT} = 1 + B \left(\frac{n}{V} \right) + C \left(\frac{n}{V} \right)^2 + D \left(\frac{n}{V} \right)^3 + \dots$$

προταθεῖσαι ὑπό τῶν Kamerlingh Onnes καί Keelson. Οἱ συντε-
λεσταί οὗτοι εἶναι διάφοροι τῶν συντελεστῶν τῶν προηγουμέ-
νων εξισώσεων. Εἰς τάς εξισώσεις (2.61) καί (2.62) ὁ πρῶτος
συντελεστής Virial εἶναι προφανῶς $A' = RT$. Ἐκ τῆς εξισώ-
σεως (2.61) προκύπτει ὅτι ὁ δεύτερος συντελεστής Virial, B' ,
δίδει τήν ὀριακὴν κλίσιν τῆς καμπύλης $Pv=f(P)$:

$$\left(\frac{\partial Pv}{\partial P} \right)_T = B' \quad (2.64)$$

$P \rightarrow 0$

Διά διαφόρους θερμοκρασίας λαμβάνομεν διαφόρους τιμάς ὀρια-
κῆς κλίσεως. Δι' αὐξήσεως τῆς θερμοκρασίας, ἡ ὀριακὴ κλίσις
ἐλαττοῦται διά νά μηδενισθῇ εἰς μίαν ὀρισμένην θερμοκρασίαν,
τήν θερμοκρασίαν Boyle. Εἰς τήν θερμοκρασίαν αὐτὴν ἰσχύει

$Pv = RT_B$. Έκ τῆς ἐξισώσεως Van der Waals, λαμβάνομεν:

$$P = \frac{RT}{v-b} - \frac{a}{v^2}$$

Πολλαπλασιάζοντες ἐπί v ἔχομεν:

$$Pv = \frac{RT}{1-\frac{b}{v}} - \frac{a}{v} = RT \left(\frac{1}{1-\frac{b}{v}} - \frac{a}{RTv} \right) \quad (2.65)$$

Διὰ μὴ ὑψηλὰς πιέσεις ἰσχύει $v \gg b$ καὶ συνεπῶς δυνάμεθα κατὰ προσέγγισιν νά γράψωμεν:

$$\frac{1}{1-\frac{b}{v}} \approx 1 + \frac{b}{v} \quad (2.66)$$

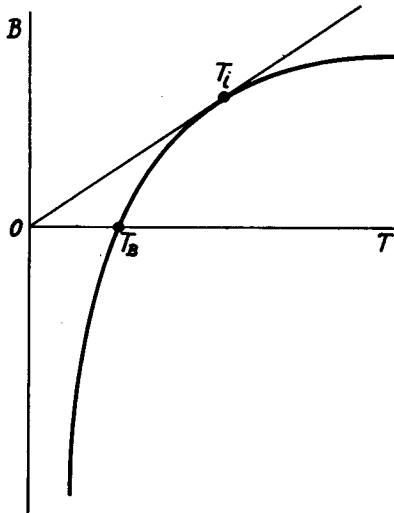
Ἐπομένως ἡ ἐξίσωσις (2.65) γράφεται:

$$Pv = RT \left(1 + \frac{b}{v} - \frac{a}{RTv} \right) = RT \left[1 + \left(b - \frac{a}{RT} \right) \frac{1}{v} \right] \quad (2.67)$$

Συγκρίνοντας τὴν ἐξίσωσιν ταύτην πρὸς τὴν ἐξίσωσιν Virial (2.63) λαμβάνομεν:

$$B = b - \frac{a}{RT} \quad (2.68)$$

Εἰς τὴν θερμοκρασίαν T_B ὁ συντελεστὴς Virial, B , ἔχει τιμὴν μηδενικὴν. Κάτωθεν τῆς θερμοκρασίας αὐτῆς ἔχει ἀρνητικὰς τιμὰς, ἄνωθεν αὐτῆς θετικὰς (σχ.2.8).



Σχ.2.8.

Αί διαστάσεις του Β (δευτέρου συντελεστοῦ Virial) εἶναι cm^3/mole ἀλλά δέν παριστᾶ οὔτος ὄγκον μορίων, δεδομένου ὅτι λαμβάνει ἀρνητικὰς τιμὰς ὡς καί τήν τιμήν μηδέν. Εἰς ὑψηλὰς θερμοκρασίας φθάνει μέχρις ἑνός μεγίστου καί μετὰ ταῦτα ἐλαττοῦται ἐλαφρῶς (μέ αὔξησιν τῆς T), διότι τά ταχέα μόρια εἰσέρχονται περισσότερον εἰς τό πεδῖον τῶν ἀπωστικῶν δυνάμεων. Ἐφ' ὅσον δηλαδή τό Β εἶναι συνάρτησις τῆς θερμοκρασίας, συνάγεται ὅτι τό ὑπόδειγμα τῶν μορίων, ὡς "σκληρῶν σφαιρῶν", δέν ἰσχύει καλῶς εἰς ὑψηλὰς θερμοκρασίας (σχ.2.15).

2. 7. Θεώρημα Virial

Θά ἀσχοληθῶμεν τώρα μέ τό θεώρημα Virial τοῦ Clausius τό ὁποῖον μᾶς ἐπιτρέπει νά καθορίσωμεν τήν μέσην τιμήν τοῦ γινομένου τῆς ἀσκουμένης ἐπί τινος μορίου δυνάμεως καί τῆς συντεταγμένης θέσεως τοῦ μορίου τούτου. Ἐστω ὅτι μόριον μάζης m, τοῦ ὁποίου ἡ θέσις καθορίζεται ἀπό τὰς καρτεσιανὰς συντεταγμένας τοῦ κέντρου βάρους τοῦ μορίου x,y,z, ἔχει συνιστώσας ταχύτητος $\dot{x}=u, \dot{y}=v, \dot{z}=w$. Ἐπί τοῦ μορίου τούτου ἐπιδρᾶ δύναμις μέ συνιστώσας X,Y,Z. Ἡ ἐξίσωσις τῆς κινήσεως κατὰ τήν διεύθυνσιν x εἶναι:

$$m \frac{d^2 x}{dt^2} = X \quad (2.69)$$

καθ' ὅσον ἰσχύει: δύναμις=μᾶζα ⋅ ἐπιτάχυνσις, εἶναι δέ $\frac{dx}{dt} = \dot{x} = u, \frac{dy}{dt} = \dot{y} = v, \frac{dz}{dt} = \dot{z} = w$

*Ομοίως ἔχομεν:

$$Y = m \frac{d^2 y}{dt^2}, \quad Z = m \frac{d^2 z}{dt^2}$$

Πολλαπλασιάζομεν ἀμφοτέρας τὰς πλευράς τῆς πρώτης ἐξισώσεως ἐπί x, τῆς δευτέρας ἐπί y καί τῆς τρίτης ἐπί z. Προσθέτοντες τὰς τρεῖς ἐξισώσεις λαμβάνομεν:

$$Xx + Yy + Zz = m \left(x \frac{d^2 x}{dt^2} + y \frac{d^2 y}{dt^2} + z \frac{d^2 z}{dt^2} \right) \quad (2.70)$$

Δοθέντος ὅτι:

$$\frac{d}{dt} \left(x \frac{dx}{dt} \right) = x \frac{d^2 x}{dt^2} + \left(\frac{dx}{dt} \right)^2$$

καί ἄρα

$$x \frac{d^2 x}{dt^2} = \frac{d}{dt} \left(x \frac{dx}{dt} \right) - \left(\frac{dx}{dt} \right)^2$$

ἂν ἀντικαταστήσωμεν τήν σχέσιν αὐτήν, ὡς καί τάς ἀντιστοι-
χους τοιαύτας ὡς πρός y, z , εἰς τήν ἐξίσωσιν (2.70), λαμβά-
νομεν:

$$Xx + Yy + Zz = m \frac{d}{dt} \left(x \frac{dx}{dt} + y \frac{dy}{dt} + z \frac{dz}{dt} \right) - m \left[\left(\frac{dx}{dt} \right)^2 + \left(\frac{dy}{dt} \right)^2 + \left(\frac{dz}{dt} \right)^2 \right]$$

Ἄλλά:

$$\left(\frac{dx}{dt} \right)^2 + \left(\frac{dy}{dt} \right)^2 + \left(\frac{dz}{dt} \right)^2 = u^2 + v^2 + w^2 = c^2$$

Ἄρα

$$\begin{aligned} Xx + Yy + Zz &= \frac{d}{dt} \left(mx \frac{dx}{dt} + my \frac{dy}{dt} + mz \frac{dz}{dt} \right) - mc^2 \\ &= \frac{d}{dt} (xP_x + yP_y + zP_z) - mc^2 \end{aligned} \quad (2.71)$$

Δι' ἓν σύνολον N μορίων ἡ προηγουμένη ἐξίσωσις γράφεται

$$\sum (Xx + Yy + Zz) = \frac{d}{dt} \sum (xP_x + yP_y + zP_z) - \sum mc^2$$

εἴτε γενικώτερον

$$\frac{1}{2} \sum (r_i F_i) = \frac{1}{2} \frac{d}{dt} \sum (r_i P_i) - \frac{1}{2} \sum mc^2 \quad (2.72)$$

Δι' ὀλοκληρώσεως μεταξύ $t=0$ καί $t=\tau$ καί διαιρέσεως διά τ λαμ-
βάνομεν μέσας τιμάς. Ἡ ἐξίσωσις (2.71) κατά ταῦτα γράφεται

$$\frac{1}{\tau} \int_0^\tau (Xx + Yy + Zz) dt = \frac{1}{\tau} \int_0^\tau \frac{d}{dt} (xP_x + yP_y + zP_z) dt - \frac{1}{\tau} \int_0^\tau mc^2 dt$$

Διὰ τήν μίαν συνιστῶσαν ἔχομεν

$$\left[\frac{d}{dt} (xP_x) \right] = \frac{1}{\tau} \int_0^\tau \left[\frac{d}{dt} (xP_x) \right] dt = \frac{1}{\tau} [xP_x]_0^\tau \rightarrow 0 \quad \text{διότι} \quad \tau \rightarrow \infty \quad (2.73)$$

καθ' ὅσον τά x καί P_x εἶναι πεπερασμένα, ἐνῶ τό τ δύναται νά γύνη ὅσονδήποτε μεγάλο. Τό αὐτό ἰσχύει καί διὰ τὰς ἄλλας συνιστώσας.

Ἄρα

$$\overline{Xx} + \overline{Yy} + \overline{Zz} = -mc^2$$

εἴτε

$$N \frac{1}{2} mc^2 = -\frac{1}{2} \sum (\overline{Xx} + \overline{Yy} + \overline{Zz}) \quad (2.74)$$

Ἡ σχέσηις αὕτη ἐκφράζει τό θεώρημα Virial τοῦ Clausius, δηλ ἡ μέση κινητική ἐνέργεια τοῦ συστήματος ἰσοῦται πρὸς τήν παρὰστασιν Virial τοῦ συστήματος $-\frac{1}{2} \sum (\overline{Xx} + \overline{Yy} + \overline{Zz})$.

Διὰ σύστημα ὑπακοῦον εἰς τοὺς νόμους τῆς κλασσικῆς κινήσεως ἡ μέση κινητική ἐνέργεια εἶναι:

Ἄρα:

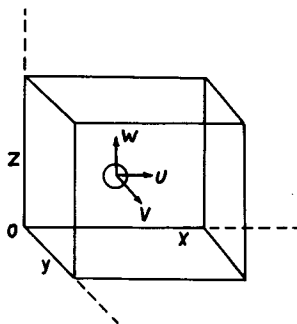
$$N \frac{1}{2} mc^2 = \frac{3}{2} NkT$$

$$\frac{3}{2} NkT = -\frac{1}{2} \sum (\overline{Xx} + \overline{Yy} + \overline{Zz})$$

ἢ

$$NkT = -\frac{1}{3} \sum (\overline{Xx} + \overline{Yy} + \overline{Zz}) \quad (2.75)$$

Θεωρήσωμεν N μόρια, ἕκαστον μάζης m , ἰδανικοῦ ἀερίου ἐντός δοχείου διαστάσεων xyz κατὰ τὰς διευθύνσεις τῶν ὀρθογωνίων ἀξόνων συντεταγμένων, ὡς τό σχῆμα (2.9).



Σχ.2.9.

Δεχόμεθα ότι ουδεμία δύναμις δρα επί τῶν μορίων ἐκτός τῆς περιπτώσεως καθ' ἣν ταῦτα συγκρούονται μετά τῶν τοιχωμάτων τοῦ δοχείου. Ἡ δύναμις ἡ ἀσκουμένη ὑπό τῶν μορίων ἐπί τοῦ δεξιοῦ ἐπιπέδου yz εἶναι Pyz ὅπου P εἶναι ἡ πίεσις καί yz τό ἔμβαδόν ἐπιφανείας τοῦ δεξιοῦ τοιχώματος. Ἡ ἀσκουμένη ὑπό τοῦ τοιχώματος δύναμις ἐπί τῶν μορίων εἶναι $-Pyz$. Ἡ ἀπόστασις ἑνός μορίου ἐκ τοῦ τοιχώματος δύναται νά κυμαίνεται μεταξύ $x=0$ καί $x=x$. Διὰ τὰ δύο τοιχώματα yz θά ἔχωμεν, ἐφ' ὅσον, ὡς εἶδομεν, X εἶναι ἡ συνιστώσα τῆς δυνάμεως ἐπί τοῦ μορίου κατά τήν διεύθυνσιν x :

$$\sum \bar{X}x = Pyz \cdot 0 - Pyz \cdot x \quad (2.76\alpha)$$

Διὰ τὰ 2 ἄλλα ζεύγη τῶν ἐπιφανειῶν θά ἔχωμεν ὁμοίως:

$$\begin{aligned} \sum \bar{Y}y &= Pxz \cdot 0 - Pxz \cdot y \\ \sum \bar{Z}z &= Pxy \cdot 0 - Pxy \cdot z \end{aligned} \quad (2.76\beta)$$

Κατά συνέπειαν:

$$\sum (\bar{X}x + \bar{Y}y + \bar{Z}z) = -3P \cdot xyz = -3PV \quad (2.77)$$

ὅπου $xyz=V$ εἶναι ὁ ὄγκος τοῦ δοχείου.

Δι' ἐφαρμογῆς τοῦ θεωρήματος Virial ἐπί ἰδανικοῦ ἀερίου εὐρίσκομεν λοιπόν τήν γνωστήν σχέσιν:

$$PV = NkT$$

Ἐάν τό ἀέριον εἶναι πραγματικόν, πρέπει νά λάβωμεν ὑπ' ὄψιν καί τὰς διαμοριακάς δυνάμεις. Εἰς τήν περίπτωσιν αὐτήν αἱ συνιστώσαι τῶν δυνάμεων X, Y, Z , αἱ ὁποῖαι δροῦν ἐπί τῶν μορίων, εἶναι δύο εἰδῶν:

α) ἐκεῖναι αἱ ὁποῖαι ἀσκοῦνται ἐπ' αὐτῶν κατά τὰς συγκρούσεις μετά τῶν τοιχωμάτων τοῦ δοχείου καί αἱ ὁποῖαι περιλαμβάνονται εἰς τόν ὄρον $-\frac{3}{2}PV$ καί β) ἐκεῖναι αἱ ὁποῖαι ὀφείλονται εἰς τὰς διαμοριακάς δυνάμεις. Δυνάμεθα συνεπῶς νά γράψωμεν, λαμβάνοντες ὑπ' ὄψιν καί τὰς ἐξισώσεις (2.74), (2.75) καί (2.77):

$$\frac{1}{2} \sum mc^2 - \frac{3}{2} PV + \frac{1}{2} \sum (\bar{X}x + \bar{Y}y + \bar{Z}z) = 0$$

εἴτε: $PV = NkT + \frac{1}{3} \sum (\bar{X}x + \bar{Y}y + \bar{Z}z)$ (2.78)

ὅπου ὁ ὅρος $\sum (\bar{X}x + \bar{Y}y + \bar{Z}z)$ ἀναφέρεται μόνον εἰς τὰς διαμοριακὰς δυνάμεις.

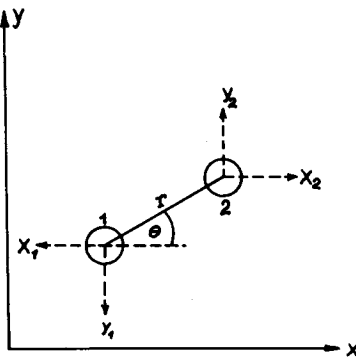
Ἡ συνεισφορά τῶν διαμοριακῶν δυνάμεων εἰς τὴν ἐνέργειαν τῶν μορίων, κατὰ ζευγος μορίων, εἶναι $r \frac{dV(r)}{dr}$. Ἡ διαμοριακὴ ἐνέργεια προκύπτει, ὡς εἶδομεν, ἐκ τῶν ἐλκτικῶν καὶ ἀπωστικῶν δυνάμεων.

Θεωρήσωμεν ζευγος μορίων. Ἡ μεταξύ τοῦ ζεύγους τῶν μορίων κατὰ μῆκος τοῦ ἄξονος τοῦ διερχομένου διὰ τῶν κέντρων αὐτῶν ἀσκουμένη δύναμις εἶναι:

$$F = - \frac{dV(r)}{dr}$$

ὅπου $V(r)$ ἡ διαμοριακὴ ἐνέργεια.

Ἡ συνιστῶσα τῆς δυνάμεως ταύτης, ἡ ὁποία ἀσκεῖται ὑπὸ τοῦ μορίου 1 ἐπὶ τοῦ μορίου 2, κατὰ τὴν διεύθυνσιν x ὡς προκύπτει ἐκ τοῦ σχήματος (2.10)



Σχ. 2.10.

εἶναι: $F \cos \theta = F \frac{(x_2 - x_1)}{r}$ (2.79)

Ἡ συνιστώσα τῆς δυνάμεως, ἡ ὁποία ἀσκεῖται ὑπό τοῦ μορίου 2 ἐπὶ τοῦ μορίου 1, εἶναι προφανῶς ἡ αὐτὴ ἀλλὰ δρᾷ κατὰ τὴν ἀντίθετον κατεύθυνσιν. Ἦτοι εἶναι:

$$-F \frac{(x_2 - x_1)}{r} = F \frac{(x_1 - x_2)}{r}$$

Κατὰ συνέπειαν διὰ τὸ ζεῦγος μορίων ἔχομεν:

$$\begin{aligned} \overline{Xx} &= X_1 x_1 + X_2 x_2 = F \frac{(x_1 - x_2)}{r} x_1 + F \frac{(x_2 - x_1)}{r} x_2 \\ &= \frac{F}{r} (x_2 - x_1)^2 \end{aligned} \quad (2.80)$$

Παρομοίας σχέσεις ἔχομεν καὶ διὰ τὰς συνεισφορὰς τῶν γινομένων τῶν συνιστωσῶν τῆς δυνάμεως Y, Z καὶ τῶν ἀντιστοιχῶν συντεταγμένων y_1, y_2, z_1 καὶ z_2 . Προσθέτοντες τὰς σχέσεις αὐτὰς εὐρίσκομεν, δι' ἓν ζεῦγος μορίων, ὅτι:

$$\begin{aligned} (\overline{Xx + Yy + Zz}) &= \frac{F}{r} \left[(x_2 - x_1)^2 + (y_2 - y_1)^2 + (z_2 - z_1)^2 \right] \\ &= Fr \\ &= r \frac{dV(r)}{dr} \end{aligned} \quad (2.81)$$

εἴτε:

$$-\frac{1}{3} \sum_i (\overline{Xx + Yy + Zz}) = \frac{1}{3} \sum_i r \frac{dV(r)}{dr} \quad (2.82)$$

Ἐπομένως εἰς τὴν περίπτωσιν αὐτὴν τῶν πραγματικῶν ἀερίων τὸ θεώρημα Virial βάσει τῆς ἐξίσωσος (2.78) λαμβάνει τὴν μορφήν:

$$\begin{aligned} PV &= NkT + \frac{1}{3} \sum_i (\overline{Xx + Yy + Zz}) \\ &= NkT - \frac{1}{3} \sum_i r \frac{dV(r)}{dr} \end{aligned} \quad (2.83)$$

ὅπου τὸ ἄθροισμα περιλαμβάνει τὸ γινόμενον r ἐπὶ $dV(r)/dr$ δι' ἕκαστον ζεῦγος μορίων τοῦ συστήματος.

2. 8. Δυναμικὴ συνάρτησις καὶ δεῦτερος συντελεστής Virial

Ἡ ἐξίσωσις Virial (2.63) διὰ μικρὰς πιέσεις δύναται νὰ γραφῆ:

$$PV = NkT \left[1 + \frac{NB}{N_L V} \right] \quad (2.84)$$

Ο δεύτερος συντελεστής Virial, B, συνδέεται με την δυναμική συνάρτησιν $V(r)$ ως εξής: Ο αριθμός των μορίων κατά μονάδα όγκου, n , με δυναμικήν ενέργειαν $V(r)$ παρέχεται υπό της εξισώσεως Boltzmann:

$$n = n_0 e^{-\frac{u}{kT}} \quad (2.85)$$

όπου n_0 ο αριθμός των μορίων κατά μονάδα όγκου $= \frac{N}{V}$ εκτός της περιοχής των διαμοριακών επιδράσεων ($u=0$). Θέτομεν $V(r)=u$ πρόσ άπλοποίησιν του συμβολισμού.

Ο αριθμός των μορίων των εύρισκομένων εντός σφαιρικού φλοιού πάχους dr εις απόστασιν r από δοθέντος μορίου εύρίσκεται ως εξής: $\alpha \rho \iota \theta \mu \acute{o} \varsigma \mu \omicron \rho \acute{\iota} \omega \nu \sigma \phi \alpha \iota \rho \iota \kappa \omicron \upsilon \varphi \lambda \omicron \iota \omicron \upsilon = \pi \nu \kappa \nu \acute{o} \tau \eta \varsigma \mu \omicron \rho \acute{\iota} \omega \nu \cdot \acute{\omicron} \gamma \kappa \omicron \varsigma \varphi \lambda \omicron \iota \omicron \upsilon$

Ο όγκος του φλοιού είναι ή διαφορά όγκων της έξωτερικης και έσωτερικης σφαίρας, ήτοι:

$$dV_{\varphi} = \frac{4}{3}\pi(r+dr)^3 - \frac{4}{3}\pi r^3 = \frac{4}{3}\pi \left[3r^2 dr + 3r(dr)^2 + (dr)^3 \right]$$

Οί όροι άνωτέρας τάξεως παραλείπονται καθ'όσον έλαττούνται ταχύτερον του dr διά $dr \rightarrow 0$ και άρα έχομεν:

$$\alpha \rho \iota \theta \mu \acute{o} \varsigma \mu \omicron \rho \acute{\iota} \omega \nu \sigma \phi \alpha \iota \rho \iota \kappa \omicron \upsilon \varphi \lambda \omicron \iota \omicron \upsilon = n 4\pi r^2 dr.$$

Ο αριθμός ούτος είναι και ο αριθμός των ζευγών μορίων μεταξύ του δοθέντος μορίου και των μορίων του σφαιρικού φλοιού, βάσει δέ της σχέσεως (2.85) είναι:

$$n_0 e^{-\frac{u}{kT}} 4\pi r^2 dr \quad (2.86)$$

Έκαστον εκ των ζευγών των μορίων τούτων συνεισφέρει ένερ- γειαν rdu/dr εις την παράστασιν Virial. Κατά συνέπειαν από την άλληλοεπίδρασιν του δοθέντος μορίου μεθ'όλων των μορίων του συστήματος έχομεν την συνεισφοράν:

$$\int_{0}^{\infty} n_0 e^{-\frac{u}{kT}} 4\pi r^2 dr \left(r \frac{du}{dr} \right) = 4\pi \frac{N}{V} \int_{0}^{\infty} r^3 e^{-\frac{u}{kT}} \frac{du}{dr} dr \quad (2.87)$$

όπου $n_0 = N/V$ και V ο όγκος του δοχείου.

Έφ'όσον υπάρχουν N μόρια εις τό σύστημα έπιτυχάνομεν τό όλικόν άποτέλεσμα διά πολλαπλασιασμού τής προηγουμένης σχέσεως επί $(N-1)/2 \approx N/2$. 'Ο παράγων $\frac{1}{2}$ τίθεται ίνα μή ληφθοϋν τά ζεύγη τών μορίων δις. Άρα:

$$\sum r \frac{du}{dr} = \frac{2\pi N^2}{V} \int_{0}^{\infty} r^3 e^{-\frac{u}{kT}} \frac{du}{dr} dr \quad (2.88)$$

Η ολοκλήρωσις γίνεται κατά παράγοντας. Δεδομένου ότι:

$$\frac{d}{dr} e^{-\frac{u}{kT}} = -\frac{1}{kT} e^{-\frac{u}{kT}} \frac{du}{dr}$$

Άρα:

$$\int_{0}^{\infty} r^3 e^{-\frac{u}{kT}} \frac{du}{dr} dr = -kT \left[r^3 e^{-\frac{u}{kT}} \right]_0^{\infty} + 3kT \int_{0}^{\infty} e^{-\frac{u}{kT}} r^2 dr$$

Έπειδή ο πρώτος όρος μηδενίζεται εις τό κάτω όριον, εάν υποθέσωμεν ότι $u=0$ όταν $r=\infty$, ούτος δίδει $-kT r^3$ όπερ δύναται νά γραφή $-kT \int_{0}^{\infty} 3r^2 dr$.

Έπομένως έχομεν:

$$\begin{aligned} \sum r \frac{du}{dr} &= \frac{2\pi N^2}{V} \left[-kT \int_{0}^{\infty} 3r^2 dr + 3kT \int_{0}^{\infty} e^{-\frac{u}{kT}} r^2 dr \right] \\ &= -\frac{6\pi N^2 kT}{V} \int_{0}^{\infty} \left(1 - e^{-\frac{u}{kT}} \right) r^2 dr \end{aligned} \quad (2.89)$$

Άρα ή εξίσωσις (2.83) μετασχηματίζεται ως εξής:

$$\begin{aligned} PV &= NkT - \frac{1}{3} \sum r \frac{du}{dr} = NkT + \frac{2\pi N^2 kT}{V} \int_{0}^{\infty} \left(1 - e^{-u/kT} \right) r^2 dr \\ &= NkT \left[1 + \frac{1}{2} \frac{N}{V} \int_{0}^{\infty} \left(1 - e^{-u/kT} \right) 4\pi r^2 dr \right] \end{aligned} \quad (2.90)$$

Διά συγκρίσεως τών εξισώσεων (2.90) και (2.84) εύρισκομεν ότι:

$$B = \frac{1}{2} N_L \int_{0}^{\infty} \left(1 - e^{-u/kT} \right) 4\pi r^2 dr \quad (2.91)$$

Παρατηρούμεν ότι ο δεύτερος συντελεστής Virial προκύ -

πει από άπεικονίσεις σχετιζόμενες με άλληλεπιδράσεις ζευγών μορίων. Συνεπώς, υπό ώρισμένους περιορισμούς, δυνάμεθα νά άντιμετωπίσωμεν τήν τοιαύτην άλληλεπίδρασιν και ώς πρόβλημα ίσορροπίας συζεύξεως. Θεωρήσωμεν τήν άπλην περίπτωση ίσορροπίας συζεύξεως άπλών και διπλών μορίων άερίου. Είς τήν ίσορροπίαν θά έχωμεν:

$$K_c = \frac{n_2}{n_1^2} V$$

όπου n_1, n_2 ό κατά τήν ίσορροπίαν συζεύξεως άριθμός γραμμομορίων άπλών και διπλών μορίων. Ύποθέτοντες ότι τό μίγμα άερίων συμπεριφέρεται ιδανικώς και ότι ό βαθμός συζεύξεως εΐναι μικρός, λαμβάνομεν:

$$\frac{PV}{nRT} \approx 1 - K_c \left(\frac{n}{V} \right)$$

Παρατηρούμεν ότι ό δεύτερος συντελεστής Virial $B(T)$ έμφανίζεται ώς ή σταθερά ίσορροπίας συζεύξεως με άρνητικόν πρόσημον (έξίσωσις 2.63).

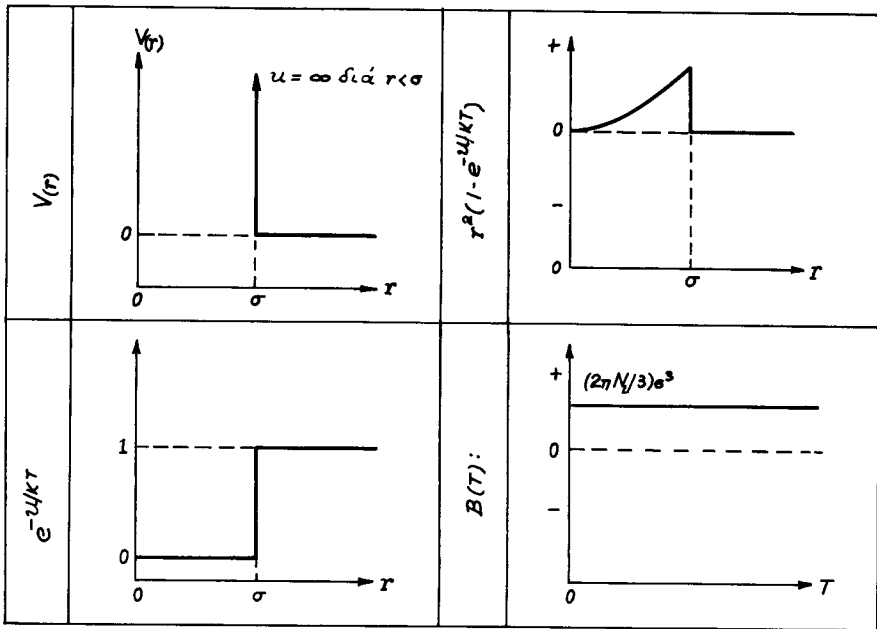
Διά τόν θεωρητικόν ύπολογισμόν του δευτέρου συντελεστού Virial, B , άπαιτεΐται, βάσει της έξισώσεως (2.91), ή γυνώσις της δυναμικής συναρτήσεως των διαμοριακών δυνάμεων $V(r)$. Άντιστρόφως, εκ του πειραματικού προσδιορισμού του B δυνάμεθα νά συναγάγωμεν συμπεράσματα επί της δυναμικής συναρτήσεως.

Θά ύπολογίσωμεν τώρα τόν δεύτερον συντελεστήν Virial διά διαφόρους δυναμικάς συναρτήσεις. Διά τήν καλυτέραν περιγραφήν της δυναμικής συναρτήσεως χρησιμοποιούνται ώρισμένα ύποδείγματα (πρότυπα), αι ιδιότητες των όποιων δύνανται νά συγκριθοϋν με τάς εκ πειραματικών δεδομένων ιδιότητας των πραγματικών μορίων. Ούδέν τό άσύνηθες ύπάρχει είς τήν χρησιμοποίησιν τοιούτων ύποδειγμάτων. Τοιαϋτα ύποδείγματα χρησιμοποιούνται εύρέως είς τήν Φυσικήν και τήν Χημείαν είς όλα τά προβλήματα τά εκτεινόμενα από της δομής του πυρήνος μέχρι των μηχανικών ιδιοτήτων ύφιπολυμερών.

Τό απλούστερον υπόδειγμα ἔχομεν ἐάν θεωρήσωμεν ὅτι τὰ μόρια ἑνός ἀερίου εἶναι σκληραὶ (μὴ ἐλαστικαὶ) σφαιραὶ, διαμέτρου σ , καὶ ὅτι δέν ἔχομεν ἐλκτικὰς δυνάμεις ἀλλὰ μόνον ἀπωστικὰς. Συνεπῶς θὰ ἔχωμεν τὰς ἐξῆς ὀριακὰς τιμὰς:

$$V(r) = u = \begin{cases} 0 & \text{διὰ } r > \sigma \\ \infty & \text{διὰ } r < \sigma \end{cases} \quad (2.92)$$

ὡς ἐμφαίνεται εἰς τό σχῆμα (2.11).



Σχ. 2.11.

Ἐπομένως ἐκ τῆς ἐξισώσεως (2.91) ἔχομεν:

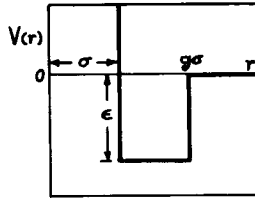
$$\begin{aligned} B &= \frac{1}{2} N_L \left[\int_0^\sigma \left(1 - e^{-u/kT}\right) 4\pi r^2 dr + \int_\sigma^\infty \left(1 - e^{-u/kT}\right) 4\pi r^2 dr \right] \\ &= \frac{1}{2} N_L \left[\int_0^\sigma \left(1 - e^{-\infty/kT}\right) 4\pi r^2 dr + \int_\sigma^\infty \left(1 - e^{-0/kT}\right) 4\pi r^2 dr \right] \quad (2.93) \end{aligned}$$

Ἀλλὰ $e^{-\infty/kT} = 0$ καὶ $e^{-0/kT} = 1$. Ἴητοι

$$B = \frac{1}{2} N_L \left[\int_0^{\sigma} 4\pi r^2 dr + \int_{\sigma}^{\infty} 0 \cdot 4\pi r^2 dr \right] = \frac{2}{3} \pi N_L \sigma^3 \quad (2.94)$$

Άρα ο συντελεστής B ισούται με την σταθεράν b (έξισ.2.6) της εξίσωσης Van der Waals. Τοῦτο ἀναμένεται ἐφ' ὅσον εἰς τὴν εξίσωσιν Van der Waals δέν ληφθῆ ὑπ' ὄψιν ἡ συνεισφορά τῶν ἑλκτικῶν δυνάμεων.

Ἐάν θεωρήσωμεν τό ὑπόδειγμα τῆς σκληρᾶς σφαίρας εἰς "τετραγωνικόν φρέαρ" δυναμικοῦ, (σχ.2.12)



Σχ.2.12.

καθοριζόμενον ἀπό τὰς σχέσεις:

$$\begin{aligned} u &= \infty & \text{διὰ} & & r < \sigma \\ u &= -\epsilon & \text{διὰ} & & \sigma < r < g\sigma \\ u &= 0 & \text{διὰ} & & r > g\sigma \end{aligned} \quad (2.95)$$

ὅπου g ἀριθμητικὴ σταθερά, τότε ἐκ τῆς εξίσωσης (2.91) θά ἔχωμεν:

$$\begin{aligned} B &= \frac{1}{2} N_L \left[\int_0^{\sigma} 4\pi r^2 dr + \int_{\sigma}^{g\sigma} (1 - e^{+\epsilon/kT}) 4\pi r^2 dr + 0 \right] \\ &= \frac{1}{2} N_L \int_0^{\infty} 4\pi r^2 dr - \frac{1}{2} N_L \int_{\sigma}^{g\sigma} (e^{\epsilon/kT} - 1) 4\pi r^2 dr \\ &= \frac{2}{3} \pi N_L \sigma^3 - \frac{1}{2} N_L (e^{\epsilon/kT} - 1) \int_{\sigma}^{g\sigma} 4\pi r^2 dr \\ &= b - \frac{1}{2} N_L (e^{\epsilon/kT} - 1) \left[\frac{4}{3} \pi g^3 \sigma^3 - \frac{4}{3} \pi \sigma^3 \right] \\ &= b - \frac{4}{6} \pi N_L \sigma^3 (e^{\epsilon/kT} - 1) (g^3 - 1) \\ &= b - b(g^3 - 1) (e^{\epsilon/kT} - 1) \end{aligned} \quad (2.96)$$

Είς ύψηλάς θερμοκρασίας εἶναι $\epsilon \ll kT$ καί κατά συνέπειαν δυνάμεθα νά χρησιμοποιήσωμεν τήν προσεγγιστικήν σχέσιν:

$$e^{\epsilon/kT} \approx 1 + \epsilon/kT$$

Συνεπῶς ἡ ἐξίσωσις (2.96) γράφεται:

$$B = b - b \left(g^3 - 1 \right) \frac{\epsilon}{kT} = b \left[1 - \left(g^3 - 1 \right) \frac{\epsilon}{kT} \right] \quad (2.97)$$

Ὁ συντελεστής Virial B, ὁ συνδεόμενος μέ τάς σταθεράς α καί b τῆς ἐξισώσεως Van der Waals, εἶναι:

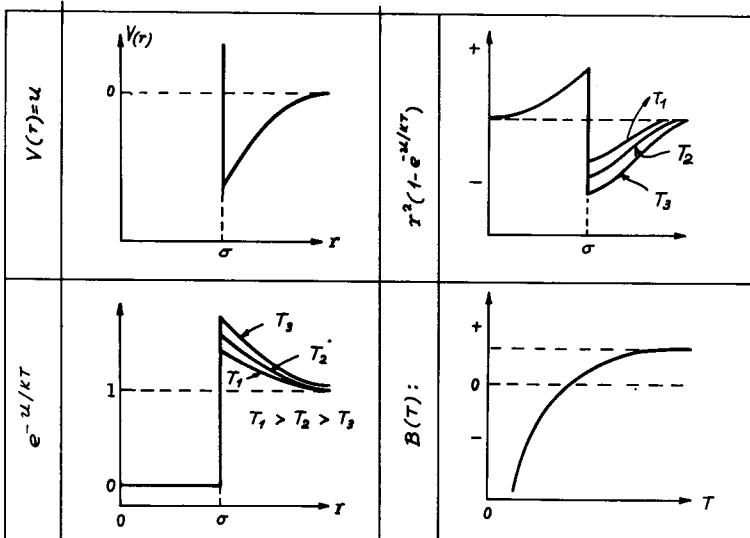
$$B = b - \frac{\alpha}{RT} = b \left(1 - \frac{\alpha}{bN_L kT} \right)$$

Συγκρίνοντες τάς δύο ταύτας ἐξισώσεις εὐρίσκομεν ὅτι:

$$\frac{\alpha}{b} = \left(g^3 - 1 \right) N_L \epsilon \quad (2.98)$$

Ἡ σχέσηις αὐτή συνδέει τάς παραμέτρους α καί b τῆς ἐξισώσεως Van der Waals μέ τήν ἐνέργειαν καί τό εὔρος τοῦ τετραγωνικοῦ φρέατος δυναμικοῦ.

Θεωρήσωμεν ἤδη τήν περίπτωσιν κατά τήν ὁποίαν εἶναι μέν τά μόρια τοῦ ἀερίου σκληραῖ σφαῖραι, ἀλλ' ἐμφανίζονται μεταξύ τῶν μορίων ἐλκτικαί δυνάμεις ἐλαττούμεναι ταχέως μετά τῆς ἀποστάσεως (σχ.2.13).



Σχ.2.13.

Δυνάμεθα, βάσει τῶν προηγουμένων, νά γράψωμεν:

$$V(r) = u = \begin{cases} \frac{k_a}{r^m} & \text{διά } r > \sigma \\ \infty & \text{διά } r < \sigma \end{cases} \quad (2.99)$$

Τό δυναμικόν τοῦτο χαρακτηρίζεται ὡς δυναμικόν Sutherland.

Ἐπομένως διά $r > \sigma$ ἡ δυναμική συνάρτησις u εἶναι ἀρνητική.

Ἄρα ἡ ποσότης $-u/kT$ εἶναι θετική καί $e^{-u/kT} > 1$ καί συνεπῶς ἡ $1 - e^{-u/kT}$ εἶναι ἀρνητική ποσότης. Ἐπομένως ἔχομεν ἀρνητικὴν συνεισφοράν εἰς τόν συντελεστήν Virial B τῆς ἐξισώσεως (2.91) διά τιμὰς $r > \sigma$. Ἐφ' ὅσον τό $e^{-u/kT}$ αὐξάνει μέ ἐλάττωσιν τῆς θερμοκρασίας, τό $1 - e^{-u/kT}$ λαμβάνει ἀπολύτως μεγαλύτερας ἀρνητικὰς τιμὰς εἰς μικροτέρας θερμοκρασίας. Ἐκ τούτου ἔπεται ὅτι ἡ συνεισφορά τῶν ἐλκτικῶν δυνάμεων ὑπερισχύει εἰς χαμηλάς θερμοκρασίας. Ἐκ τῶν ἐξισώσεων (2.91) καί (2.99) ἔχομεν:

$$\begin{aligned} B &= \frac{1}{2} N_L \left[\int_0^\sigma (1 - e^{-\infty/kT}) 4\pi r^2 dr + \int_\sigma^\infty \left(1 - \exp \frac{k_a}{r^m kT}\right) 4\pi r^2 dr \right] \\ &= \frac{1}{2} N_L \left[\int_0^\sigma 4\pi r^2 dr + \int_\sigma^\infty \left(1 - \exp \frac{k_a}{r^m kT}\right) 4\pi r^2 dr \right] \\ &= \frac{2}{3} \pi N_L \sigma^3 + 2\pi N_L \int_\sigma^\infty \left(1 - \exp \frac{k_a}{r^m kT}\right) r^2 dr \quad (2.100) \end{aligned}$$

Μία προσεγγιστικὴ λύσις τοῦ ὁλοκληρώματος τῆς προηγουμένης ἐξισώσεως προκύπτει εἰς τὴν περίπτωσιν ὑψηλῆς θερμοκρασίας, ὅτε:

$$\frac{k_a}{r^m kT} \ll 1 \quad \text{διά } r > \sigma \quad (2.101)$$

Ἐν τοιαύτῃ περιπτώσει ἰσχύει:

$$\exp \frac{k_a}{r^m kT} \approx 1 + \frac{k_a}{r^m kT} \quad (2.102)$$

Κατά συνέπειαν τό ὁλοκλήρωμα τῆς ἐξισώσεως (2.100) γράφεται:

$$\begin{aligned}
 \int_{\sigma}^{\infty} \left(1 - \exp \frac{k_a}{r^m kT} \right) r^2 dr &= \int_{\sigma}^{\infty} \left(1 - \frac{k_a}{r^m kT} \right) r^2 dr \\
 &= -\frac{k_a}{kT} \int_{\sigma}^{\infty} r^{2-m} dr \\
 &= -\frac{k_a}{kT} \left[\frac{r^{3-m}}{3-m} \right]_{\sigma}^{\infty} \quad (2.103) \\
 &= \frac{k_a}{(m-3)kT} \left[\frac{1}{r^{m-3}} \right]_{\sigma}^{\infty}
 \end{aligned}$$

Τό ολοκλήρωμα συγκλίνει πρὸς τὸ μηδέν μόνον διὰ $m > 3$, ὅτε ἔχομεν:

$$\left[\frac{1}{r^{m-3}} \right]_{\sigma}^{\infty} = 0 - \frac{1}{\sigma^{m-3}} = -\frac{\sigma^3}{\sigma^m}$$

Ἄρα τὸ ολοκλήρωμα γράφεται:

$$-\frac{k_a \sigma^3}{(m-3)kT\sigma^m} \quad (2.104)$$

καί ἐπομένως ἡ ἐξίσωσις (2.100) καθίσταται:

$$B = \frac{2}{3} \pi N_L \sigma^3 - \frac{2\pi N_L k_a \sigma^3}{(m-3)kT\sigma^m} \quad (2.105)$$

Ἐπειδὴ ὅμως $\frac{k_a}{\sigma^m} = \varepsilon$ ἥτις εἶναι ἡ τιμὴ τῆς $V(r)$ ὅταν τὰ μόρια εἶναι ἐν ἐπαφῇ, λαμβάνομεν:

$$B = \frac{2}{3} \pi N_L \sigma^3 \left[1 - \frac{3k_a}{(m-3)\sigma^m kT} \right] \quad (2.106\alpha)$$

$$= \frac{2}{3} \pi N_L \sigma^3 \left[1 - \frac{3}{(m-3)} \frac{\varepsilon}{kT} \right] \quad (2.106\beta)$$

Ἐκ τῆς ἐξισώσεως (2.106α) προκύπτει ὅτι, διὰ δεδομένην τιμὴν m , διάγραμμα $B=f\left(\frac{1}{T}\right)$ δίδει τὰ σ καὶ k_a .

Ἡ ἔκφρασις αὕτη τοῦ δευτέρου συντελεστοῦ Virial B εἶναι τῆς αὐτῆς μορφῆς μέ τὴν ἔκφρασιν τοῦ B , συνδεομένου μέ τὰς σταθεράς τῆς ἐξισώσεως Van der Waals:

$$B = b - \frac{\alpha}{RT} = b \left(1 - \frac{\alpha}{bRT} \right) \quad (2.107)$$

όπου:
$$b = \frac{2}{3} \pi N_L \sigma^3$$

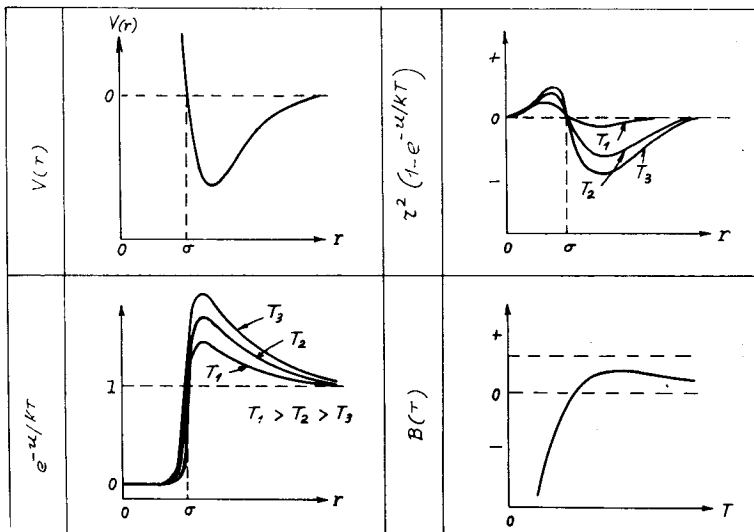
καί :
$$\frac{\alpha}{b} = \frac{3}{(m-3)} \frac{R}{k} \epsilon \quad (2.108)$$

Εάν θεωρήσωμεν ότι τό δυναμικόν έλξεως όφείλεται είς δυνάμεις London τότε $m=6$ καί άρα:

$$\frac{\alpha}{b} = N_L \epsilon \quad (2.109)$$

Κατ' αυτόν τόν τρόπον δυνάμεθα νά συσχετίσωμεν τάς παραμέτρους τής δυναμικής συναρτήσεως καί τών σταθερών τής εξίσωσεως Van der Waals. Παρατηρούμεν ότι ή σταθερά a τής εξίσωσεως Van der Waals είναι ανάλογος του όγκου τών μορίων καί τής ένεργείας ϵ είς τό έλάχιστον τής καμπύλης. Ο παράγων αναλογίας εξαρτάται έν του m ήτοι έν τής μορφής τής δυναμικής συναρτήσεως (εξίσωσις 2.108).

Κατά τήν προσέγγισιν δύο μορίων έπέρχεται μία έπικάλυψις τών ήλεκτρονιακών νεφών καί ως έν τούτου τό δυναμικόν Sutherland δέν είναι άπολύτως άκριβές. Καλύτερα άποτελέσματα έχομεν μέ τό δυναμικόν Lennard-Jones (σχ.2.14).



Σχ. 2.14.

$$V(r) = u = \frac{k_r}{r^n} - \frac{k_a}{r^m}, \quad n=12, m=6$$

Εκ τῆς ἐξισώσεως (2.91):

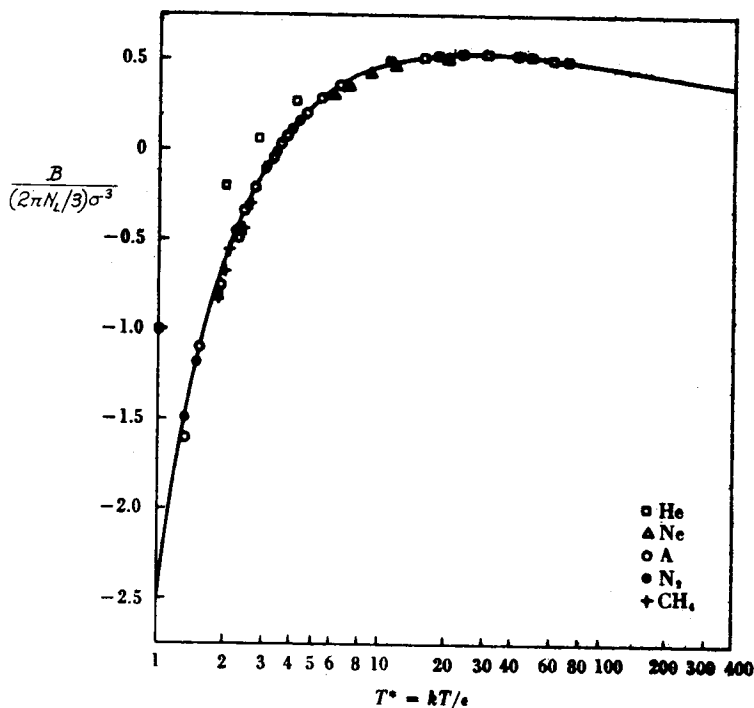
$$B = 2\pi N_L \int_0^{\infty} (1 - e^{-u/kT}) r^2 dr$$

λαμβάνομεν, ἔάν τό δυναμικόν Lennard-Jones γραφῆ ὑπό τήν μορφήν τῆς ἐξισώσεως (2.33):

$$B = 2\pi N_L \int_0^{\infty} \left[1 - \exp \left(-\frac{4\epsilon}{kT} \left[\left(\frac{\sigma}{r}\right)^{12} - \left(\frac{\sigma}{r}\right)^6 \right] \right) \right] r^2 dr \quad (2.110)$$

Δι' ἀντικατάστασεως τῆς μεταβλητῆς r διά μιᾶς νέας μεταβλητῆς $x = r/\sigma$ εὐρίσκομεν:

$$\frac{B}{\frac{2}{3}\pi N_L \sigma^3} = 3 \int_0^{\infty} \left[1 - \exp \left(-\frac{4}{T^*} (x^{-12} - x^{-6}) \right) \right] x^2 dx \quad (2.111)$$



Σχ. 2.15.

όπου $T^* = \frac{kT}{\varepsilon}$ άνηγμένη θερμοκρασία. Συνεπώς δύο άέρια είς τήν αúτήν άνηγμένην θερμοκρασίαν θά έχουν τήν αúτήν τιμήν $\frac{E}{\frac{2}{3}} \pi N_L \sigma^3$. Τοúτο καταφαίνεται είς τό σχήμα (2.15) δι' ένα άριθμόν άερίων. Έη ποσότης ε/k είναι ή θερμοκρασία είς τήν όποιάν $\varepsilon=kT$, ήτοι ή θερμοκρασία είς τήν όποιάν ή μέση θερμική ενέργεια καθίσταται τής αúτης τάξεως μεγέθους μέ τήν μεγίστην ενέργειαν έλλξεως μεταξύ τών μορίων. Έη θερμοκρασία ε/k είναι κατά προσέγγισιν ανάλογος του σημείου ζέσεως του άερίου είς 1atm, ή σταθερά δέ αναλογίας είναι περίπου 1.3 ήτοι $\varepsilon/kT_b \approx 1.3$.

* * *

3. ΠΙΕΣΙΣ ΑΕΡΙΩΝ

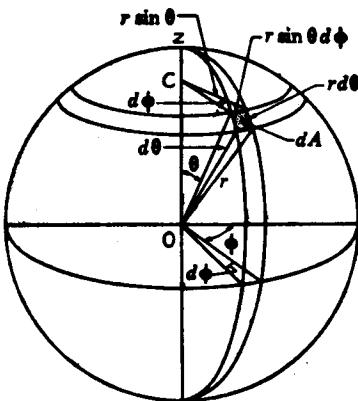
3.1. Κινητικός υπολογισμός της πίεσεως αερίου

Θά υπολογίσωμεν, κινητικῶς, τήν πίεσιν ενός αερίου.

Ἄς θεωρήσωμεν ὅτι τά μόρια κινουῦνται πρὸς ὅλας τὰς διευθύνσεις χωρὶς καμμίαν προτίμησιν πρὸς τινα διεύθυνσιν. Ἐπομένως, ἐάν μέ κέντρον σημείον τι O φέρωμεν τά ἀνύσματα τῶν ταχυτήτων τῶν μορίων πρὸς ὅλας τὰς διευθύνσεις, αἱ διεύθυνσεις αὐτῶν θά τμήσουν τήν ἐπιφάνειαν σφαίρας, ἐχούσης κέντρον τό σημείον O καί ἀκτίνα ἴσην πρὸς τήν μονάδα, εἰς διάφορα σημεία, ἅτινα καλοῦμεν ἀντιπροσωπευτικά σημεία.

Ἐφ' ὅσον δέν ὑπάρχει προτίμησις ὡς πρὸς τήν διεύθυνσιν, τά ἀντιπροσωπευτικά σημεία θά εἶναι ἐξ ἴσου κατανεμημένα ἐφ' ὅλης τῆς ἐπιφανείας τῆς σφαίρας (ἰσότροπος κατανομή). Ἡ συνθήκη τῆς ἰσοτρόπου κατανομῆς πληροῦται ἐφ' ὅσον ὁ ἀριθμός τῶν μορίων N εἶναι μέγας.

Ἐστω ἤδη στοιχειώδης ἐπιφάνεια dA ἐπί τῆς σφαίρας μεταξύ τεσσάρων ἀκτίνων ὡς εἰς τό σχῆμα (3.1).



Σχ. 3.1.

Ἐπί τῆς στοιχειώδους αὐτῆς ἐπιφανείας dA θά ὑπάρχουν $dN_{\theta, \phi}$ ἀντιπροσωπευτικά σημεία, ἀντιστοιχοῦντα εἰς $dN_{\theta, \phi}$ μόρια. Ὁ ὁλικός ἀριθμός τῶν μορίων ἐντός τῆς σφαίρας, ὄγκου V , εἶναι N . Τό ἔμβαδόν τῆς στοιχειώδους ἐπιφανείας dA εἶναι:

$$dA = r d\theta \cdot r \sin\theta d\varphi = r^2 \sin\theta d\theta d\varphi \quad (3.1)$$

Ἡ στερεά γωνία $d\Omega$ ἡ σχηματιζομένη ὑπὸ τῶν τεσσάρων ἀκτίνων εἰς τὰ ἄκρα τῆς ἐπιφανείας dA εἶναι κατὰ ταῦτα:

$$d\Omega = \sin\theta d\theta d\varphi \quad (3.2)$$

Ἐφ' ὅσον ἔχομεν ἰσότροπον κατανομήν, ἔπεται ὅτι ἡ πυκνότης ρ τῶν ἀντιπροσωπευτικῶν σημείων ἐπὶ τῆς ἐπιφανείας τῆς σφαίρας, καθοριζομένη ὑπὸ τῆς σχέσεως:

$$\int \rho dA = N$$

εἶναι σταθερά.

Τὸ ποσοστὸν τῶν μορίων, τῶν ὁποίων τὰ ἀντιπροσωπευτικὰ σημεία κεῖνται ἐπὶ δεδομένης στοιχειώδους ἐπιφανείας dA , εἶναι:

$$\frac{dN_{\theta, \varphi}}{N} = \frac{\rho dA}{\int \rho dA} = \frac{dA}{4\pi r^2} \quad (3.3)$$

Ἐπομένως προκύπτει ὅτι:

$$dN_{\theta, \varphi} = \frac{N}{4\pi r^2} dA = \frac{N}{4\pi} \sin\theta d\theta d\varphi \quad (3.4)$$

Δηλαδή ἡ σχέση αὕτη δίδει τὸν ἀριθμὸν τῶν μορίων, τῶν ὁποίων αἱ διευθύνσεις τῶν ταχυτήτων κεῖνται ἐντὸς τῆς στερεᾶς γωνίας $d\Omega$. Ἄρα δίδει τὸν ἀριθμὸν τῶν μορίων, τὰ ὁποῖα ἔχουν διευθύνσεις ταχύτητος μεταξύ θ καὶ $\theta+d\theta$ καὶ μεταξύ φ καὶ $\varphi+d\varphi$. Ἐὰν ὀλοκληρώσωμεν ὡς πρὸς φ ἀπὸ 0 ἕως 2π , δηλαδή δι' ὅλας τὰς τιμὰς φ , θὰ ἔχωμεν τὸν ἀριθμὸν τῶν μορίων, τῶν ὁποίων αἱ διευθύνσεις ταχυτήτων σχηματίζουν γωνίαν ἀπὸ θ ἕως $\theta+d\theta$ μὲ δοθεῖσαν σταθερὰν κατεύθυνσιν, τὴν OZ, ἀνεξαρτήτως τῆς γωνίας φ .

Ἦτοι:

$$dN_{\theta} = \frac{N}{4\pi} \sin\theta d\theta \int_0^{2\pi} d\varphi = \frac{N}{2} \sin\theta d\theta \quad (3.4\alpha)$$

Ἐκ τῶν N μορίων ἀριθμός τις μορίων dN_c θά ἔχη ταχύτητα μεταξύ c καί $c+dc$ χωρίς περιορισμόν ὡς πρὸς τὴν διεύθυνσιν. Ἐκ τῶν dN_c μορίων τούτων ἀριθμός τις μορίων $dN_{c,\theta,\varphi}$ θά ἔχη διεύθυνσιν ἐντὸς τῆς στερεᾶς γωνίας $d\Omega$. Ἄρα ὁ ἀριθμός $dN_{c,\theta,\varphi}$ παριστᾷ τὸν ἀριθμόν τῶν μορίων τῶν ἐχόντων ταχύτητα μεταξύ c καί $c+dc$ καί διεύθυνσιν μεταξύ θ καί $\theta+d\theta$ ἀφ' ἑνὸς καί φ καί $\varphi+d\varphi$ ἀφ' ἑτέρου. Λόγῳ τῆς ἰσοτρόπου κατανομῆς θά ἔχωμεν:

$$\frac{dN_c}{N} = \frac{dN_{c,\theta,\varphi}}{dN_{\theta,\varphi}} \quad (3.5)$$

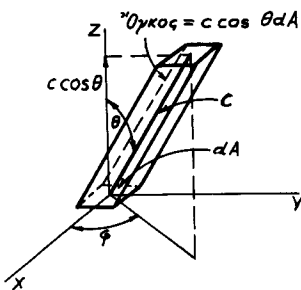
Ἦτοι, τό ἐπί τοῦ συνόλου ποσοστόν τῶν μορίων τὰ ὅποια ἔχουν ταχύτητα μεταξύ c καί $c+dc$ ἰσοῦται, λόγῳ τῆς ἰσοτρόπου κατανομῆς, μέ τό ἀντίστοιχον ποσοστόν ἐπί τοῦ ἀριθμοῦ τῶν μορίων τὰ ὅποια ἔχουν διεύθυνσιν κειμένην ἐντὸς τῆς στερεᾶς γωνίας $d\Omega$.

Ἐκ τῶν ἐξισώσεων (3.5) καί (3.3) ἔχομεν:

$$\frac{dN_{c,\theta,\varphi}}{dN_c} = \frac{dN_{\theta,\varphi}}{N} = \frac{dA}{4\pi r^2} = \frac{\sin\theta d\theta d\varphi}{4\pi} \quad (3.6)$$

Καταλήγομεν ὅθεν εἰς τὴν σχέσιν:

$$dN_{c,\theta,\varphi} = \frac{dN_c}{4\pi} \sin\theta d\theta d\varphi \quad (3.7)$$



Σχ. 3.2.

Ἡ σχέσηισ αὕτη δίδει τὸν ἀριθμόν τῶν μορίων τὰ ὅποια ἔχουν ταχύτητα εἰς τὴν περιοχὴν c καί $c+dc$ καί διεύθυνσιν μεταξύ θ καί $\theta+d\theta$ καί μεταξύ φ καί $\varphi+d\varphi$. Θεωρήσωμεν ἤδη τὴν ἐπιφάνειαν dA τοῦ σχήματος (3.2).

Τό ἐρώτημα εἶναι πόσα ἐκ τῶν $dN_{c,\theta,\varphi}$ μορίων θά συναντήσουν

τὴν ἐπιφάνειαν dA εἰς τὴν μονάδα τοῦ χρόνου; Ἐντὸς τῆς μονάδος τοῦ χρόνου θὰ συναντήσουν τὴν ἐπιφάνειαν dA τόσα μόρια, ἐκ τῶν $dN_{c, \theta, \varphi}$, ὅσα εὐρίσκονται, εἰς χρόνον $t=0$ ἐντὸς πλαγίου κυλίνδρου βάσεως dA καὶ μήκους c . Βεβαίως ὑπάρχουν καὶ ἄλλα μόρια ἐντὸς τοῦ κυλίνδρου ἀλλὰ δέν θὰ συγκρουσθοῦν μετὰ τῆς ἐπιφανείας dA εἴτε διότι δέν κινοῦνται πρὸς τὴν σταχειώδη ἐπιφάνειαν dA , ἥτοι δέν εἶναι θ, φ -μόρια (δηλαδή μόρια μέ διεύθυνσιν μεταξύ θ καὶ $\theta+d\theta$ καὶ μεταξύ φ καὶ $\varphi+d\varphi$) εἴτε διότι δέν κινοῦνται μέ ταχύτητα c . Ἐπομένως ἐξ ὅλων τῶν μορίων τοῦ κυλίνδρου θὰ συγκρουσθοῦν μόνον τὰ c, θ, φ -μόρια. Ὑπὸ τὴν δεδομένην προϋπόθεσιν τοῦ μεγάλου ἀριθμοῦ τῶν μορίων καὶ τῆς ὁμοιομόρφου κατανομῆς αὐτῶν ἐντὸς τοῦ ὄγκου τοῦ δοχείου, θὰ ἔχωμεν καὶ ὁμοιομόρφον κατανομήν καὶ τῶν c, θ, φ -μορίων. Μ'ἄλλους λόγους, ἐάν ἔν δεδομένον ποσοστὸν μορίων ἐντὸς τοῦ ὅλικου ὄγκου εἶναι c, θ, φ -μόρια, τό αὐτό ποσοστὸν μορίων εἰς τὸν κύλινδρον θὰ εἶναι c, θ, φ -μόρια.

Ὁ ὄγκος τοῦ κυλίνδρου τούτου εἶναι $dV = cc \cos\theta dA$

Ὁ ἀριθμὸς τῶν μορίων, ἐντὸς τοῦ ὄγκου dV , περιοχῆς ταχυτήτων c καὶ $c+dc$ καὶ διευθύνσεων μεταξύ θ καὶ $\theta+d\theta$ καὶ φ καὶ $\varphi+d\varphi$, ὅστις θὰ συγκρουσθῇ ἐντὸς τῆς μονάδος τοῦ χρόνου μέ τὴν ἐπιφάνειαν dA , θὰ εἶναι:

$$\begin{aligned} & \frac{dN_c}{4\pi} \sin\theta d\theta d\varphi \frac{dV}{V} = \\ & = \frac{dN_c}{4\pi V} c \sin\theta \cos\theta dA d\theta d\varphi \end{aligned} \quad (3.8)$$

Ἡ ἀσκουμένη ὑπὸ τοῦ τοιχώματος ἐπὶ τοῦ μορίου δύναμις ἰσοῦται μέ τὴν ταχύτητα μεταβολῆς τῆς ὀρμῆς ἥτοι:

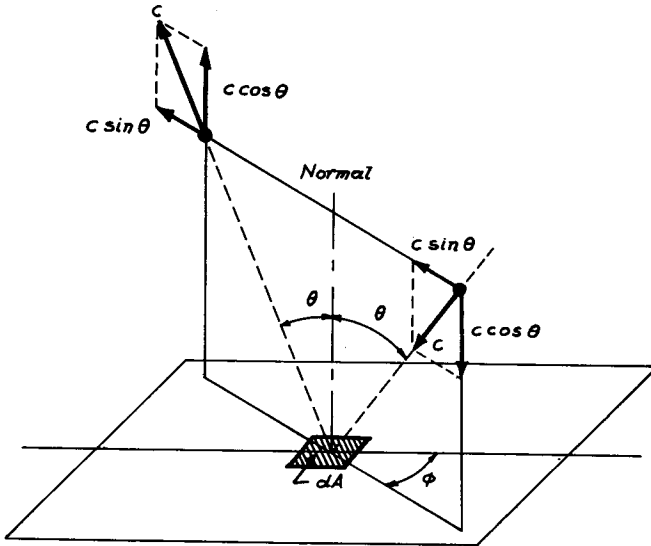
$$F = \frac{dJ}{dt} \quad (3.9)$$

Ἡ ἐπὶ τοῦ τοιχώματος ὑπὸ τοῦ μορίου ἀσκουμένη δύναμις εἶναι ἴση κατὰ μέτρον καὶ μέ ἀντίθετον σημεῖον πρὸς τὴν ἀνωτέρω.

Ἡ δύναμις ἐπὶ τῆς μονάδος τῆς ἐπιφανείας, ἥτοι ἡ πίεσις P δίδεται ὑπὸ τῆς ἐξισώσεως:

$$P = \frac{F}{S} \quad (3.10)$$

Κατὰ τὰ προλεχθέντα αἱ συγκρούσεις θεωροῦνται ἔλαστικά. Εἰς τὴν περίπτωσίν μας ἡ διεύθυνσις τῆς ταχύτητος σχηματίζει γωνίαν θ μετὰ τῆς καθέτου ἐπὶ τοῦ τοιχώματος (σχ.3.3).



Σχ.3.3.

Κατὰ τοὺς νόμους τῆς ἔλαστικῆς κρούσεως μόνον ἡ κάθετος συνιστώσα τῆς ταχύτητος c εἶναι ὑπεύθυνος διὰ τὴν ἐμφάνισιν τῆς πιέσεως, διότι τὸ μόριον ἀνακλᾶται ὑπὸ γωνίαν ἴσην, κατ' ἀπόλυτον τιμὴν, πρὸς τὴν γωνίαν προσπτώσεως καὶ μέ ταχύτητα ἴσην, κατὰ μέτρον, πρὸς τὴν ἀρχικὴν. Ἐπομένως μετὰ τὴν ἀνάκλασιν ἡ ὀριζοντία συνιστώσα $c \sin \theta$ παραμένει ἀμετάβλητος, μεταβάλλεται δέ μόνον ἡ κάθετος συνιστώσα ἀπὸ $(+c \cos \theta)$ εἰς $(-c \cos \theta)$. Ἄρα ἡ μεταβολὴ τῆς ὀρμῆς ἑνὸς μορίου κατὰ μίαν σύγκρουσιν εἶναι $-2mc \cos \theta$. Ἡ ὀλικὴ μεταβολὴ τῆς ὀρμῆς εὐρίσκειται ἂν πολλαπλασιάσωμεν τὴν μεταβολὴν τῆς ὀρμῆς ἑνὸς μορίου κατὰ μίαν σύγκρουσιν $(-2mc \cos \theta)$ ἐπὶ τὸν ἀριθμὸν τῶν μο-

ρίων, ἄτινα προσπίπτουν ἐπὶ τῆς μονάδος ἐπιφανείας εἰς τὴν μονάδα τοῦ χρόνου, $\frac{dN_c}{4\pi V} c \sin\theta \cos\theta d\theta d\varphi$ (ἐξίσωσις 3.8).

Ἐπομένως ἔχομεν:

ὀλική μεταβολή
τῆς ὀρμῆς: $\left(\frac{dN_c}{4\pi V} c \sin\theta \cos\theta d\theta d\varphi \right) \cdot (-2mc \cos\theta) =$

$$= -\frac{dN_c}{4\pi V} 2mc^2 \sin\theta \cos^2\theta d\theta d\varphi \quad (3.11)$$

Διὰ νὰ εὐρώμεν τὴν πίεσιν, dP_c , τὴν ὁποίαν ἄσκοῦν τὰ μόρια ταῦτα, ἀλλάσσομεν τὸ σημεῖον τῆς μεταβολῆς τῆς ὀρμῆς καὶ ὀλοκληρώνομεν τὴν ἐξίσωσιν (3.11) ὡς πρὸς τὰς δυνατάς τιμὰς θ καὶ φ , ἥτοι μεταξύ 0 καὶ $\pi/2$ καὶ μεταξύ 0 καὶ 2π ἀντιστοίχως. Θὰ ἔχωμεν:

$$dP_c = \frac{dN_c}{4\pi} \frac{2mc^2}{V} \int_0^{2\pi} d\varphi \int_0^{\pi/2} \cos^2\theta \sin\theta d\theta \quad (3.12)$$

Ἐκ τῆς ἐξισώσεως ταύτης λαμβάνομεν:

$$dP_c = \frac{dN_c mc^2}{V} \int_0^{\pi/2} \cos^2\theta \sin\theta d\theta \quad (3.13)$$

θέτομεν $\cos\theta = x$ ἄρα $\cos^2\theta = x^2$, $d(\cos\theta) = -\sin\theta d\theta = dx$ καὶ ἡ ἐξίσωσις (3.13) καθίσταται:

$$dP_c = \frac{dN_c mc^2}{V} \int_1^0 -x^2 dx = -\frac{dN_c mc^2}{V} \int_0^1 x^2 dx = \frac{dN_c mc^2}{3V} \quad (3.14)$$

Ἄρα ἡ πίεσις ὅλων τῶν μορίων, ὅλων τῶν ταχυτήτων, ἥτοι ἡ ὀλική πίεσις, εἶναι:

$$P = \int_0^\infty \frac{dN_c mc^2}{3V} = \frac{m}{3V} \int_0^\infty c^2 dN_c \quad (3.15)$$

Ἐπειδὴ:

$$\overline{c^2} = \frac{1}{N} \int_0^\infty c^2 dN_c \quad (3.16)$$

ἔπεται ὅτι:

$$\overline{Nc^2} = \int_0^\infty c^2 dN_c \quad (3.17)$$

καί κατά συνέπειαν:

$$P = \frac{m}{3V} Nc^2 = \frac{1}{3} \frac{Nmc^2}{V} \quad (3.18)$$

Ἐκ τῆς σχέσεως ταύτης ἔπεται ὅτι:

$$PV = \frac{1}{3} Nmc^2 \quad (3.19)$$

καί

$$c^2 = \frac{3PV}{mN}$$

Ἄλλὰ $mN = \mu\alpha\zeta\alpha$ τῶν N μορίων εἰς ὄγκον V . Ἐάν $V = v$ τότε $mN_L = M =$ γραμμομοριακὴ μᾶζα, καὶ N_L σταθερὰ Loschmidt. Ἄρα δυνάμεθα νά γράψωμεν:

$$\sqrt{c^2} = \sqrt{\frac{3RT}{M}} \quad (3.20)$$

Ἡ ἐξίσωσις αὕτη ἐπιτρέπει τὸν ὑπολογισμόν τῆς ταχύτητος τῶν μορίων ἑνὸς ἀερίου ἐκ τῆς θερμοκρασίας.

Οὕτως ἡ ταχύτης τῶν μορίων τοῦ ὀξυγόνου εἰς 0°C ($M=32$) ἀνέρχεται εἰς:

$$\sqrt{c_{\text{O}_2}^2} = \sqrt{\frac{3(8.31 \times 10^7)273}{32}} = 462 \frac{\text{m}}{\text{sec}}$$

Διὰ δύο ἀέρια π.χ. O_2 καί H_2 , ἔχομεν:

$$\sqrt{\frac{c_{\text{H}_2}^2}{c_{\text{O}_2}^2}} = \sqrt{\frac{M_{\text{O}_2}}{M_{\text{H}_2}}} \quad \text{καί} \quad \sqrt{c_{\text{H}_2}^2} = \sqrt{\frac{32}{2} c_{\text{O}_2}^2} = 4\sqrt{c_{\text{O}_2}^2}$$

ἥτοι ἡ ταχύτης τῶν μορίων τοῦ H_2 εἶναι τετραπλασία τῆς ἀντιστοίχου τοῦ ὀξυγόνου.

3. 2. Ἀριθμὸς συγκρούσεων ἐπὶ τῆς μονάδος ἐπιφανείας

Ὁ ἀριθμὸς τῶν μορίων ἐντὸς ὄγκου $dV = dA \cos\theta$, περιοχῆς ταχυτήτων c καί $c+dc$ καί διευθύνσεων θ καί $\theta+d\theta$ καί φ καί $\varphi+d\varphi$, ὁ ὁποῖος θά συγκρουσθῇ εἰς 1sec μέ τὴν ἐπιφάνειαν dA , παρέχεται ὑπὸ τῆς ἐξισώσεως (3.8), καί εἶναι:

$$\frac{cdN_c}{4\pi V} \sin\theta \cos\theta d\theta d\varphi dA$$

Άρα διά τήν μονάδα ἐπιφανείας θά ἔχωμεν:

$$\frac{cdN_c}{4\pi V} \sin\theta \cos\theta d\theta d\varphi$$

Ὀλοκληρώνοντες ἀπό $\theta=0$ ἕως $\theta=\pi/2$ καί ἀπό $\varphi=0$ ἕως $\varphi=2\pi$ λαμβάνομεν:

$$\begin{aligned} & \frac{cdN_c}{4\pi V} \int_0^{2\pi} d\varphi \int_0^{\pi/2} \sin\theta \cos\theta d\theta \\ &= \frac{cdN_c}{2V} \int_0^{\pi/2} \sin\theta \cos\theta d\theta \end{aligned}$$

θέτομεν $\sin\theta = x$ ὅτε $d(\sin\theta) = \cos\theta d\theta = dx$.

Άρα ἡ παράστασις μετασχηματίζεται εἰς:

$$\frac{cdN_c}{2V} \int_0^1 x dx = \frac{cdN_c}{2V} \left[\frac{x^2}{2} \right]_0^1 = \frac{cdN_c}{4V} \quad (3.21)$$

Ἡ σχέσηις αὕτη παρέχει τόν ἀριθμόν τῶν μορίων, ταχύτητος περιοχῆς c καί $c+dc$, τά ὁποῖα προσπίπτουν ἐπί τῆς μονάδος ἐπιφανείας. Ἐπομένως ὁ ζητούμενος ὁλικός ἀριθμός τῶν μορίων ὅλων τῶν ταχυτήτων εἶναι:

$$N_x = \int_0^{\infty} \frac{cdN_c}{4V} \quad (3.22)$$

Ἐπειδή ἰσχύει:

$$\bar{c} = \frac{1}{N} \int_0^{\infty} cdN_c \quad (3.23)$$

καί ἄρα:

$$N\bar{c} = \int_0^{\infty} cdN_c \quad (3.24)$$

εὐρίσκομεν ὅτι ὁ ἀριθμός τῶν μορίων ὁ ὁποῖος συγκρούεται, κατά μονάδα χρόνου, μετά τῆς μονάδος τῆς ἐπιφανείας εἶναι:

$$N_x = \frac{N\bar{c}}{4V} = \frac{n\bar{c}}{4} \quad (3.25)$$

ὅπου n ἡ πυκνότης τῶν μορίων.

4. ΚΑΤΑΝΟΜΗ ΤΑΧΥΤΗΤΩΝ ΤΩΝ ΜΟΡΙΩΝ ΑΕΡΙΟΥ

Τό πρόβλημα τῆς κατανομῆς τῶν ταχυτήτων τῶν μορίων ἐνός ἀερίου ἀντεμετωπίσθη ὑπό τοῦ Maxwell καί ἡ ἔκφρασις τοῦ ποσοστοῦ τῶν μορίων, δεδομένης περιοχῆς ταχυτήτων, συναρτήσῃ τῆς ταχύτητος ἀποτελεῖ τόν νόμον τῆς κατανομῆς ταχυτήτων τοῦ Maxwell. Ὁ νόμος οὗτος εἶναι καθαρῶς μαθηματικός, καί οἱ φυσικοὶ νόμοι οἱ σχετιζόμενοι μέ τήν συμπεριφοράν τῶν μορίων κατά τάς συγκρούσεις μεταξύ των καί μετά τῶν τοιχωμάτων τοῦ δοχείου καλύπτονται ἀπό τήν βασικὴν προϋπόθεσιν τῆς τυχαίας, χαώδους κινήσεως τῶν μορίων. Ὁ ὑπολογισμός τοῦ ἀριθμοῦ τῶν διαμοριακῶν συγκρούσεων, τῆς μέσης ἐλευθέρως διαδρομῆς καί τῶν ἐξ αὐτῶν ἐξηρητημένων ἰδιοτήτων προκύπτουν ἀβιάστως ἐκ τοῦ νόμου τῆς κατανομῆς κατά Maxwell. Ἀργότερον τό ὅλον πρόβλημα ἐτέθη ἐπί εὐρυτέρας βάσεως ὑπό τοῦ Boltzmann διά τῆς χρησιμοποίησεως τῆς στατιστικῆς μηχανικῆς. Εἰς τό κενό φάλακρον τοῦτο ἐκτίθεται ἡ ἀντιμετώπισις τοῦ προβλήματος κατά Maxwell.

Εἶναι γνωστόν ὅτι αἱ ταχύτητες τῶν διαφόρων μορίων ἐνός ἀερίου δέν εἶναι ἴσαι. Ἀκόμη καί ἐάν ἀρχικῶς ἦσαν ἴσαι, μετ' ὀλίγον, τά μόρια λόγῳ τῶν συγκρούσεων μεταξύ των δέν ἔχουν τήν αὐτήν ταχύτητα. Ἐν τούτοις, ὑπό σταθεράν θερμοκρασίαν, ἡ μέση κινητικὴ ἐνέργεια εἶναι σταθερά. Τοῦτο σημαίνει ὅτι, μολονότι ἡ ταχύτης τῶν μορίων, λόγῳ τῶν συγκρούσεων, συνεχῶς μεταβάλλεται κατά μέτρον καί διεύθυνσιν, ἐν τούτοις ὁ ἀριθμός τῶν μορίων, τῶν ὁποίων τά μέτρα τῶν ταχυτήτων κεῖνται μεταξύ ὀρισμένων στενῶν ὀρίων, εἶναι σταθερός.

Θεωρήσωμεν άέριον έκ μεγάλου άριθμοϋ N μορίων, έν θερμική ίσορροπία, έντός δοχείου. Ή κίνησις τών μορίων τούτων ύποτίθεται ότι είναι τυχαία. Τά μόρια κινούνται πρός τάς διαφόρους διευθύνσεις μέ διαφόρους ταχύτητας. Ή πιθανότης P νά έχη τυχόν-μόριον ταχύτητα μεταξύ c καί c+dc ίσοϋται πρός τόν λόγον τοϋ άριθμοϋ dN_c τών μορίων, τά όποια έχουν ταχύτητα είς τήν δοθεΐσαν περιοχήν, διά τοϋ όλικοϋ άριθμοϋ N τών μορίων, ήτοι:

$$P = \frac{dN_c}{N} \quad (4.1)$$

Πρέπει νά τονισθῆ ότι, έφ'όσον ή ταχύτης είναι συνεχής μεταβλητή, δέν δυνάμεθα νά όμιλώμεν περί τῆς πιθανότητος νά έχη έν μόριον άκριβώς τήν ταχύτητα c. Ή πιθανότης αύτη είναι πρακτικώς μηδενική διότι έκαστον μόριον δύναται νά λάβη άπειρίαν τιμών ταχυτήτων. Πεπερασμένη πιθανότης ύπάρχει μόνον όταν έχωμεν πεπερασμένον εύρος ταχυτήτων dc, πλησίον δεδομένης ταχύτητος c. Έάν τό εύρος dc είναι μικρόν, διπλασιάζοντες τό εύρος dc θά έχωμεν διπλασιασμόν τοϋ άριθμοϋ τών μορίων είς τήν περιοχήν ταύτην.

Γενικώς ή πιθανότης νά έχη έν μόριον ταχύτητα μεταξύ c καί c+dc α) είναι άνάλογος τοϋ εύρους dc καί β) έξαρτάται έν τῆς έκάστοτε τιμῆς τῆς ταχύτητος c.

Άρα δυνάμεθα νά γράφωμεν:

$$P = \frac{dN_c}{N} = f(c)dc \quad (4.2)$$

όπου ή μορφή τῆς συναρτήσεως $f(c)$ πρέπει νά προσδιορισθῆ.

Δοθέντος ότι δέν ένδιαφερόμεθα διά τήν διεύθυνσιν τῆς κινήσεως τών μορίων, αλλά μόνον διά τό μέτρον τῆς ταχύτητος c, ή όποία δύναται νά κυμαίνεται μεταξύ $c=0$ καί $c = \infty$, καί έπειδή δέν ύπάρχουν μόρια μέ ταχύτητα $c=0$, έπεται ότι ή τιμή τῆς συναρτήσεως $f(c)$ είς τήν περίπτωσιν αύτήν είναι μηδενική. Έπειδή επίσης ό άριθμός τών μορίων μέ ταχύτητα $c=\infty$

είναι μηδέν (διότι ἄλλως ἡ ἐνέργεια τοῦ ἀερίου θά ἦτο ἄπειρος), ἔπεται ὅτι καί διὰ $c=\infty$ ἡ τιμή τῆς $f(c)$ εἶναι ἴση πρὸς τὸ μηδέν. Ἡ συνάρτησις $f(c)$ καλεῖται σ υ ν ἄ ρ τ η - σ ι ς κ α τ α ν ο μ ῆ ς καί ὁ ὑπολογισμὸς αὐτῆς γίνεται συμφώνως πρὸς τὰ κατωτέρω ἐκτιθέμενα.

4. 1. Κατανομή κατὰ Maxwell

Θεωρήσωμεν ὅτι αἱ συνιστώσαι τῆς ταχύτητος ὡς πρὸς τὰς τρεῖς διευθύνσεις τῶν καρτεσιανῶν συντεταγμένων x, y, z εἶναι u, v, w ἀντιστοίχως. Ἐστω dN_u ὁ ἀριθμὸς τῶν μορίων τὰ ὁποῖα ἔχουν συνιστώσαν ταχύτητος μεταξύ u καὶ $u+du$. Ἡ πιθανότης νά εὔρωμεν ἓν τοιοῦτο μόριον βάσει τῆς ἐξισώσεως (4.2) εἶναι:

$$\frac{dN_u}{N} = f(u)du \quad (4.3)$$

Ἐπιτίθεται ὅτι ἡ πιθανότης dN_u/N δέν ἐξαρτᾶται ἐκ τῶν τιμῶν τῶν συνιστωσῶν v καὶ w . Μολονότι τὸ du εἶναι μικρὸν ἐν συγκρίσει πρὸς τὴν u , τὸ dN_u εἶναι μεγάλος ἀριθμὸς, διότι καί τὸ N εἶναι πολὺ μεγάλος ἀριθμὸς.

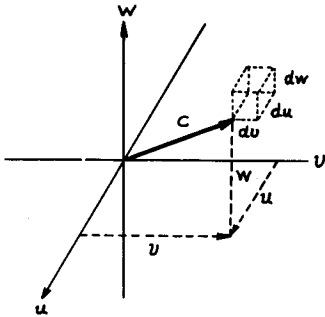
Κατὰ τὸν αὐτὸν συλλογισμὸν θά ἔχωμεν καί διὰ τὰς συνιστώσας ταχύτητος μεταξύ v καὶ $v+dv$ καὶ w καὶ $w+dw$:

$$\frac{dN_v}{N} = f(v)dv \quad , \quad \frac{dN_w}{N} = f(w)dw \quad (4.4)$$

Αἱ συναρτήσεις κατανομῆς πρέπει νά εἶναι τῆς αὐτῆς ἀκριβῶς μορφῆς, καθ' ὅσον δέν ὑπάρχει προτίμησις ὡς πρὸς τοὺς τρεῖς ἄξονας. Ἐάν ὁ ἀριθμὸς τῶν μορίων τὰ ὁποῖα ἔχουν συνιστώσας ταχύτητος, ταυτοχρόνως, μεταξύ u καὶ $u+du$, v καὶ $v+dv$ καὶ w καὶ $w+dw$ εἶναι dN_{uvw} , ἡ πιθανότης νά εὔρωμεν ἓν τοιοῦτο μόριον θά εἶναι, ἐξ ὀρισμοῦ, τὸ γινόμενον τῶν πιθανοτήτων, ἥτοι:

$$\begin{aligned} \frac{dN_{uvw}}{N} &= \frac{dN_u}{N} \frac{dN_v}{N} \frac{dN_w}{N} \\ &= f(u)f(v)f(w)dudvdw \end{aligned} \quad (4.5)$$

Θεωρήσωμεν ἤδη τρισσορθογώνιον σύστημα συντεταγμένων u, v, w . Ἐν τοιοῦτο σύστημα καθορίζει ἓνα "χῶρον ταχυτήτων" εἰς τόν ὁποῖον ἓν μόριον (παριστάμενον δι' ἑνός ἀντιπροσωπευτικοῦ σημείου) ἔχει ταχύτητα ὀριζομένην ὑπό τῆς ἐπιβατικῆς ἀκτινός c , καί συνιστάσας ταχύτητος ἀντιστοιχοῦσας εἰς τάς συντεταγμένας αὐτοῦ (σχ.4.1).



Σχ.4.1.

Ὁ ἀριθμός τῶν μορίων dN_{uvw} εἶναι ὁ ἀριθμός τῶν ἀντιπροσωπευτικῶν σημείων εἰς τόν στοιχειώδη ὄγκον $du dv dw$. Ὁ ἀριθμός τῶν ἀντιπροσωπευτικῶν σημείων, κατὰ μονάδα ὄγκου, ἀποτελεῖ τήν πυκνότητα σημείων, ρ , εἰς τόν χῶρον τῶν ταχυτήτων:

$$\rho = \frac{dN_{uvw}}{du dv dw} = Nf(u)f(v)f(w) \quad (4.6)$$

Ἐφ' ὅσον δέν ὑπάρχει προτιμητέα διεύθυνσις κινήσεως, ἡ πυκνότης ρ εἶναι ἡ αὐτή εἰς οἷονδήποτε ἴσον στοιχειώδη ὄγκον εἰς τήν αὐτήν ἀκτινικήν ἀπόστασιν c ἀπό τῆς ἀρχῆς τῶν ἀξόνων, εἶναι δέ:

$$c = \sqrt{u^2 + v^2 + w^2} \quad (4.7)$$

Ἐπομένως διά δεδομένην τιμήν c ἡ $Nf(u)f(v)f(w)$ εἶναι σταθερά.

Συνεπῶς ἔχομεν:

$$Nf(u)f(v)f(w) = \text{σταθ.} \quad (4.8)$$

ὅταν: $u^2 + v^2 + w^2 = c^2 = \text{σταθ.} \quad (4.9)$

Ἐκ ταύτης προκύπτει:

$$f'(u)f(v)f(w)du + f'(v)f(u)f(w)dv + f'(w)f(u)f(v)dw = 0 \quad (4.10)$$

Διαιροῦντες διά $f(u)f(v)f(w)$
λαμβάνομεν:

$$\frac{f'(u)}{f(u)} du + \frac{f'(v)}{f(v)} dv + \frac{f'(w)}{f(w)} dw = 0 \quad (4.11)$$

Ἐν τῆς ἐξισώσεως (4.9) ἔχομεν:

$$u du + v dv + w dw = 0 \quad (4.12)$$

Ἀμφότεραι αἱ ἐξισώσεις (4.11) καί (4.12) πρέπει νά ἰκανοποιῶνται ταυτοχρόνως. Συνεπῶς αἱ ἀνεξάρτητοι μεταβληταί περιορίζονται εἰς δύο. Χρησιμοποιοῦντες τὴν μέθοδον Lagrange συνδυάζομεν τὰς δύο ἐξισώσεις. Πρὸς τοῦτο πολλαπλασιάζομεν τὴν ἐξίσωσιν (4.12) μὲ μίαν ἀθθαίρετον σταθεράν λ , ἡ τιμὴ τῆς ὁποίας θά εὔρεθῇ ἀργότερον, καί λαμβάνομεν

$$\lambda u du + \lambda v dv + \lambda w dw = 0 \quad (4.13)$$

Προσθέτομεν ταύτην εἰς τὴν ἐξίσωσιν (4.11) καί ἔχομεν:

$$\left(\frac{f'(u)}{f(u)} + \lambda u \right) du + \left(\frac{f'(v)}{f(v)} + \lambda v \right) dv + \left(\frac{f'(w)}{f(w)} + \lambda w \right) dw = C \quad (4.14)$$

Ἐπιλέγομεν ἤδη τὴν τιμὴν λ οὕτως ὥστε εἷς ἐκ τῶν συντελεστῶν τῆς σχέσεως (4.14) νά μηδενίζεται, ἔστω:

$$\frac{f'(u)}{f(u)} + \lambda u = 0 \quad (4.15)$$

Δεδομένου ὅτι αἱ ὑπόλοιποι μεταβληταί εἶναι ἀνεξάρτητοι, ἐπιλέγοντες $dw = 0$ καί $dv \neq 0$ λαμβάνομεν:

$$\frac{f'(v)}{f(v)} + \lambda v = 0 \quad (4.16)$$

ἐπιλέγοντες δέ $du = 0$ καί $dw \neq 0$ λαμβάνομεν:

$$\frac{f'(w)}{f(w)} + \lambda w = 0 \quad (4.17)$$

Ἐν τῶν ἐξισώσεων (4.15), (4.16) καί (4.17) προκίπτει:

$$\frac{f'(u)}{f(u)} du = -\lambda u du$$

$$\frac{f'(v)}{f(v)} dv = -\lambda v dv \quad (4.18)$$

$$\frac{f'(w)}{f(w)} dw = -\lambda w dw$$

‘Ολοκλήρωσις τῶν ἐξισώσεων τούτων δίδει τήν μορφήν τῆς συναρτήσεως f :

$$\ln f(u) = -\frac{\lambda u^2}{2} + \ln A$$

$$\ln f(v) = -\frac{\lambda v^2}{2} + \ln A \quad (4.19)$$

$$\ln f(w) = -\frac{\lambda w^2}{2} + \ln A$$

ὅπου $\ln A$ σταθερά τῆς ὀλοκληρώσεως.

‘Επομένως:

$$f(u) = Ae^{-\frac{\lambda u^2}{2}}$$

$$f(v) = Ae^{-\frac{\lambda v^2}{2}} \quad (4.20)$$

$$f(w) = Ae^{-\frac{\lambda w^2}{2}}$$

‘Η σταθερά ὀλοκληρώσεως A εἶναι προφανῶς ἡ αὐτή εἰς τὰς τρεῖς περιπτώσεις. ‘Εξ ἄλλου ἡ τιμή τοῦ λ πρέπει νά εἶναι θετική. ‘Εάν ὁ ἐκθέτης ἔχη θετικόν σημεῖον, προκύπτει ὅτι, ὅταν π.χ. ἡ συνιστώσα τῆς ταχύτητος u λάβῃ τήν τιμήν ∞ , ἡ πιθανότης νά εὔρωμεν ἓν τοιοῦτο μόνιον καθίσταται ἄπειρος, ὅπερ ἀδύνατον. ‘Επομένως ὁ ἐκθέτης πρέπει νά εἶναι ἀρνητικός, ὥστε ἡ πιθανότης νά εὔρωμεν μόνιον μέ συνιστώσαν ταχύτητος ἄπειρον (ἥτοι μέ κινητικὴν ἐνέργειαν ∞) νά εἶναι μηδενική. Οὕτω δικαιολογεῖται ἀπό φυσικῆς πλευρᾶς ἡ θετική τιμή τοῦ λ . Διὰ τοῦτο θέτομεν, ἀντὶ λ , τόν θετικόν παράγοντα β^2 , ἥτοι:

$$\beta^2 \equiv \frac{\lambda}{2} \quad (4.21)$$

καί αἱ ἐξισώσεις (4.20) γράφονται:

$$f(u) = Ae^{-\beta^2 u^2} \quad (4.22)$$

$$f(v) = Ae^{-\beta^2 v^2}$$

$$f(w) = Ae^{-\beta^2 w^2}$$

Μολονότι τό ἀρχικόν μας πρόβλημα, τῆς εὐρέσεως τῆς κατανομῆς τῶν μοριακῶν ταχυτήτων, δέν ἐλύθη, ἐν τούτοις εὔρο-
μεν τήν μορφήν τῆς συναρτήσεως $f(u)$ (ὡς καί τῶν $f(v), f(w)$).

Εἰς τήν καθαρῶς μαθηματικὴν ἀνάπτυξιν ὑπεισηλθον ἐν τούτοις δύο φυσικαί ὑποθέσεις: ὅτι ἡ κίνησις εἶναι ἰσότροπος καί ὅτι διά $u \rightarrow \infty$ ἡ τιμή τῆς $f(u)$ τείνει πρός τό μηδέν. Βεβαίως ἀπομένει ὁ καθορισμός τῶν σταθερῶν A καί β .

Ἡ πιθανότης νά εὔρωμεν μόριον μέ συνιστῶσαν ταχύτητος μεταξύ u καί $u+du$ εἶναι:

$$P_u = \frac{dN_u}{N} = f(u)du = Ae^{-\beta^2 u^2} du \quad (4.23)$$

Κατ' ἀναλογίαν ἔχομεν:

$$P_v = \frac{dN_v}{N} = f(v)dv = Ae^{-\beta^2 v^2} dv \quad (4.24)$$

$$P_w = \frac{dN_w}{N} = f(w)dw = Ae^{-\beta^2 w^2} dw \quad (4.25)$$

Ἐκ τῶν ἐξισώσεων (4.23), (4.24) καί (4.25), ἐν συνδυασμῷ πρός τήν ἐξίσωσιν (4.5), λαμβάνομεν:

$$\frac{dN_{uvw}}{N} = A^3 e^{-\beta^2 (u^2 + v^2 + w^2)} du dv dw \quad (4.26)$$

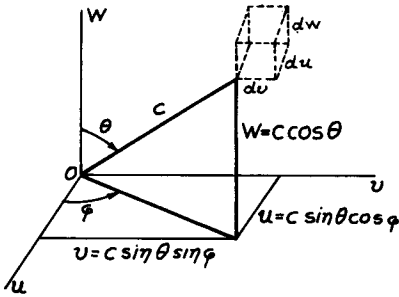
Ἡ σχέσηις αὕτη δίδει τό ποσοστόν τῶν μορίων τῶν ὁποίων τό ἄνυσμα τῆς ταχύτητος c καταλήγει εἰς τόν στοιχειώδη ὄγκον $du dv dw$. Ἡ c ἀποτελεῖ ἀκτινικήν συντεταγμένην.

Ἡ ἐξίσωσις (4.26) δύναται νά ἐκφρασθῇ εἰς σφαιρικήσ συντεταγμένασ c, θ, φ .

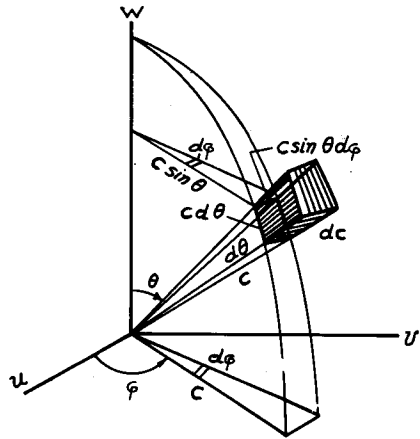
Ὁ μετασχηματισμός μεταξύ τῶν συστημάτων καρτεσιανῶν καί σφαιρικῶν συντεταγμένων εἶναι, (σχ. 4.2):

$$c^2 = u^2 + v^2 + w^2 \quad (4.27)$$

$$\left. \begin{aligned} u &= c \sin \theta \cos \varphi \\ v &= c \sin \theta \sin \varphi \\ w &= c \cos \theta \end{aligned} \right\} \quad (4.28)$$



Σχ. 4.2α.



Σχ. 4.2β.

Ἐκ τοῦ σχήματος (4.2β) ἐν συσχετισμῷ πρὸς τό σχῆμα (4.2α) λαμβάνομεν:

$$du dv dw = c^2 \sin \theta d\theta d\phi dc \quad (4.29)$$

Ἐπαμένως ἡ ἐξίσωσις (4.26) γράφεται:

$$\frac{dN}{N} = A^3 e^{-\beta^2 c^2} c^2 \sin \theta d\theta d\phi dc \quad (4.30)$$

Δυνάμεθα νά ὀλοκληρώσωμεν δι' ὅλας τὰς τιμάς τοῦ θ καί φ ἥτοι ἀπό 0 ἕως π καί ἀπό 0 ἕως 2π ἀντιστοίχως. Ἄρα ἐν τῆς ἐξισώσεως (4.30) λαμβάνομεν:

$$\begin{aligned} \frac{dN}{N} &= A^3 e^{-\beta^2 c^2} c^2 dc \int_0^\pi \int_0^{2\pi} \sin \theta d\theta d\phi \\ &= A^3 e^{-\beta^2 c^2} 2\pi c^2 dc \int_0^\pi \sin \theta d\theta \\ &= 4\pi A^3 e^{-\beta^2 c^2} c^2 dc = f(c) dc \end{aligned} \quad (4.31)$$

διότι

Ἄρα:

$$f(c) = 4\pi A^3 e^{-\beta^2 c^2} c^2 \quad (4.32)$$

Ἡ ἐξίσωσις (4.32) ἀποτελεῖ τὴν συνάρτησιν κατανομῆς τῶν μοριακῶν ταχυτήτων κατὰ Maxwell καὶ τὴν λύσιν τοῦ προβλήματος, ὡς διευτυπώθη προηγουμένως. Ἡ συνάρτησις $f(c)$ εἶναι κανονικοποιημένη. Δι' ἀπλῆς ὀλοκληρώσεως διὰ τὰς δυνατάς τιμάς τοῦ c , ἥτοι ἀπὸ $c=0$ ἕως $c=\infty$, λαμβάνομεν:

$$\int_0^{\infty} f(c) dc = 1 \quad (4.33)$$

Πρὶν ἢ χρησιμοποιηθοῦν αἱ ἐξισώσεις (4.32) καὶ (4.22) πρέπει νὰ καθορισθοῦν αἱ σταθεραὶ A καὶ β .

4. 2. Ὑπολογισμὸς τῆς σταθερᾶς A

Ἐκ τῆς ἐξισώσεως (4.31) παρατηροῦμεν ὅτι ὁ ἀριθμὸς τῶν μορίων dN_c , μέ ταχύτητας μεταξύ c καὶ $c+dc$, εἶναι:

$$dN_c = 4\pi N A^3 c^2 e^{-\beta^2 c^2} dc \quad (4.34)$$

Ὁ ὀλικὸς ἀριθμὸς τῶν μορίων προκύπτει δι' ὀλοκληρώσεως τοῦ dN_c δι' ὅλας τὰς δυνατάς τιμάς c , αἱ ὁποῖαι κεῖνται μεταξύ 0 καὶ ∞ :

$$N = \int_{c=0}^{c=\infty} dN_c = \int_0^{\infty} 4\pi N A^3 c^2 e^{-\beta^2 c^2} dc \quad (4.35)$$

Ἐπομένως:

$$\frac{1}{4\pi A^3} = \int_0^{\infty} c^2 e^{-\beta^2 c^2} dc \quad (4.36)$$

Ἀλλὰ τὸ ὀλοκλήρωμα παρέχεται ὑπὸ τοῦ πίνακος (4.1), τὰ ὀλοκληρώματα τοῦ ὁποῖου ὑπολογίζονται εἰς τὸ κεφάλαιον (4.7).

Πίναξ 4.1

$$\begin{aligned} A_n &= \int_0^{\infty} v^{2n} e^{-\alpha v^2} dv = \sqrt{\pi} \frac{1 \cdot 3 \dots (2n-1)}{2^{n+1}} \frac{1}{\alpha^{n+1/2}} \therefore A_0 = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{\pi}{\alpha}} \\ B_n &= \int_0^{\infty} v^{2n+1} e^{-\alpha v^2} dv = \frac{1}{2} (n!) \frac{1}{\alpha^{n+1}} \therefore B_0 = \frac{1}{2\alpha} \\ \int_{-\infty}^{+\infty} v^{2n} e^{-\alpha v^2} dv &= 2 \int_0^{\infty} v^{2n} e^{-\alpha v^2} dv \quad \therefore \int_{-\infty}^{+\infty} v^{2n+1} e^{-\alpha v^2} dv = 0 \end{aligned}$$

Λαμβάνοντας υπ' όψιν ότι $\alpha = \beta^2$ εύρισκόμεν:

$$\int_0^{\infty} c^2 e^{-\beta^2 c^2} dc = \frac{\sqrt{\pi}}{4\beta^3} \quad (4.37)$$

καί ἄρα:

$$\frac{1}{4\pi A^3} = \frac{\sqrt{\pi}}{4\beta^3}$$

εἴτε:

$$A = \frac{\beta}{\sqrt{\pi}} \quad (4.38)$$

Συνεπῶς ἡ ἐξίσωσις (4.34) γράφεται:

$$dN_c = 4N \frac{\beta^3}{\sqrt{\pi}} e^{-\beta^2 c^2} c^2 dc \quad (4.39)$$

Ἄρα:

$$\frac{dN_c}{N} = f(c) dc = \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} e^{-\beta^2 c^2} c^2 dc \quad (4.40)$$

Ἡ ἐξίσωσις αὐτή δίδει τό ποσοστόν τῶν μορίων τῶν ὁποίων ἡ ταχύτης ἔχει τιμὴν μεταξὺ c καί $c+dc$.

4. 3. Ὑπολογισμός τῆς σταθερᾶς β

Διὰ νά ὑπολογίσωμεν τὴν σταθεράν β , κάμνομεν χρῆσιν τοῦ ὀρισμοῦ τοῦ μέσου τετραγώνου τῆς ταχύτητος:

$$\overline{c^2} = \frac{1}{N} \int_0^{\infty} c^2 dN_c \quad (4.41)$$

Ἡ ἐξίσωσις (4.41) δυνάμει τῆς (4.39) γράφεται:

$$\begin{aligned} \overline{c^2} &= \frac{1}{N} \int_0^{\infty} c^2 4N \frac{\beta^3}{\sqrt{\pi}} e^{-\beta^2 c^2} c^2 dc \\ &= \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} \int_0^{\infty} c^4 e^{-\beta^2 c^2} dc \end{aligned} \quad (4.42)$$

Ἄλλ' ἐκ τοῦ πίνακος (4.1) προκύπτει ὅτι:

$$\int_0^{\infty} c^4 e^{-\beta^2 c^2} dc = \frac{3}{8} \frac{\sqrt{\pi}}{\beta^5} \quad (4.43)$$

Κατὰ συνέπειαν ἡ ἐξίσωσις (4.42) καταλήγει εἰς τὴν:

$$\overline{c^2} = \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} \frac{3}{8} \frac{\sqrt{\pi}}{\beta^5} = \frac{3}{2\beta^2} \quad (4.44)$$

Έκ τῆς γνωστῆς σχέσεως:

$$\frac{1}{2} mc^2 = \frac{3}{2} kT$$

ἔχομεν:

$$\overline{c^2} = \frac{3kT}{m} \quad (4.45)$$

Συγκρίνοντας τὰς ἐξισώσεις (4.44) καὶ (4.45) εὐρίσκομεν ὅτι:

$$\beta = \sqrt{\frac{m}{2kT}} \quad (4.46)$$

καὶ ἄρα ἐκ τῆς ἐξισώσεως (4.38) προκύπτει:

$$A = \frac{\beta}{\sqrt{\pi}} = \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{1/2} \quad (4.47)$$

εἴτε:

$$A^3 = \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} \quad (4.48)$$

Κατὰ συνέπειαν ἡ συνάρτησις κατανομῆς μοριακῶν ταχυτήτων (4.32):

$$f(c) = 4\pi A^3 e^{-\beta^2 c^2} c^2$$

γράφεται:

$$f(c) = 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} c^2 e^{-\frac{mc^2}{2kT}} \quad (4.49)$$

Ἐπομένως ἡ ἐξίσωσις (4.39) γράφεται:

$$dN_c = 4\pi N \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{3/2} c^2 e^{-\frac{mc^2}{2kT}} dc \quad (4.50)$$

ἐκφράζει δὲ τὸν ἀριθμὸν τῶν μορίων, τῶν ὁποίων ἡ ταχύτης ἔχει τιμὴν μεταξύ c καὶ $c+dc$, συναρτήσῃ τῆς μάζης τῶν μορίων, τῆς ταχύτητος καὶ τῆς θερμοκρασίας.

4. 4. Γραφικὴ παράστασις τῶν $f(u)$ καὶ $f(c)$

Βάσει τῶν τιμῶν A καὶ β , αἱ ἐξισώσεις (4.23), (4.24) καὶ (4.25) γράφονται:

$$\frac{dN_u}{N} = f(u) du = \left(\frac{m}{2\pi kT} \right)^{1/2} e^{-\frac{mu^2}{2kT}} du$$

$$\frac{dN_v}{N} = f(v)dv = \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{1/2} e^{-\frac{mv^2}{2kT}} dv \quad (4.51)$$

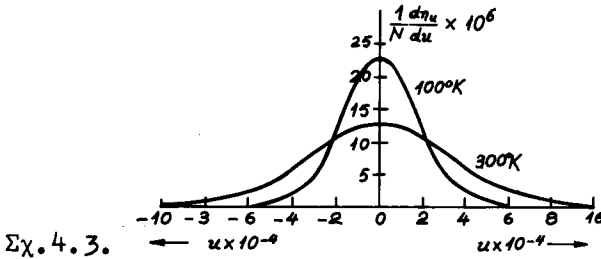
$$\frac{dN_w}{N} = f(w)dw = \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{1/2} e^{-\frac{mw^2}{2kT}} dw$$

Ἡ συνάρτησις $f(u) = Ae^{-\beta^2 u^2}$

ἔχει, γενικῶς, τὴν μορφήν τῆς καμπύλης κώδωνος τῆς συναρτήσεως:

$$y = e^{-x^2} \quad (4.52)$$

Κεῖται εἰς τὸ πρῶτον καὶ δευτέρον τεταρτημόριον, εἶναι συμμετρικὴ ὡς πρὸς τὸν ἄξονα $f(u)$ καὶ ἔχει τὸν ἄξονα u ὡς ἀσύμπτωτον (σχ.4.3).



Σχ.4.3.

Ἡ καμπύλη ἔχει ἓν μέγιστον καὶ δύο σημεῖα ἀναστροφῆς. Τὸ μέγιστον κεῖται εἰς τὸ σημεῖον $u=0$, ὅτε $f(u) = (m/2\pi kT)^{1/2} = A$. Ἐκ ταύτης προκύπτει ὅτι μεγαλυτέρα τιμὴ τοῦ A ἀντιστοιχεῖ εἰς μικροτέρας θερμοκρασίας καὶ ἀντιστρόφως. Ἐπομένως ὁ ἀριθμὸς τῶν μορίων μέ συνιστῶσαν ταχύτητος $u=0$ ἐλαττοῦται μετὰ αὐξήσιν τῆς θερμοκρασίας. Ἡ μορφή τῶν καμπυλῶν τοῦ σχήματος (4.3) διὰ διαφόρους θερμοκρασίας δικαιολογεῖται ἐκ τῆς συνθήκης κανονικοποιήσεως ἢ ὁποῖα ἀπαιτεῖ ὅπως:

$$\int_{-\infty}^{+\infty} f(u)du = 1 \quad (4.53)$$

Ἡ συνάρτησις:

$$f(c) = \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} e^{-\beta^2 c^2} c^2$$

ἀκολουθεῖ ποιοτικῶς τὴν καμπύλην:

$$y = e^{-x^2} x^2 \quad (4.54)$$

δοθέντος ὅτι τό β εἶναι σταθερόν διά δεδομένην θερμοκρασίαν. Τό β, ἀπλῶς, αὐξάνει ἢ ἐλαττώνει τό εὔρος τοῦ κώδωνος.

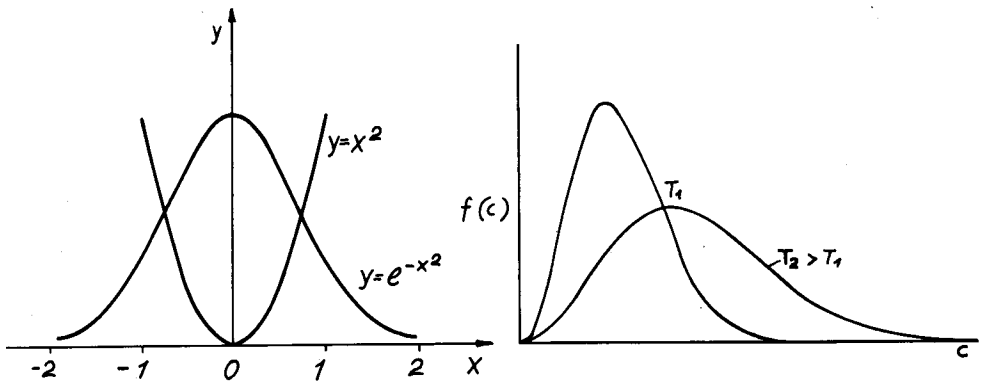
Ἡ συνάρτησις ἀποτελεῖται ἐκ δύο παραγόντων:

α) τοῦ παράγοντος $e^{-\beta^2 c^2}$ (καμπύλη κώδωνος) καί

β) τοῦ παράγοντος $\frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} c^2$ (παραβολική καμπύλη).

Διά $c=0$ ἔχομεν $e^{-\beta^2 c^2} = 1$ καί συνεπῶς εἰς τήν περιοχὴν αὐτήν ἡ καμπύλη πρέπει νά προσεγγίζη τήν παραβολήν, καθ' ὅσον σημασίαν ἔχει ὁ παράγων $\frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} c^2$. Διά $c \rightarrow \infty$, ἡ $f(c) \rightarrow 0$, διότι ὁ ἐκθετικός παράγων ἐλαττοῦται ταχύτερον ἀπό ὅσον αὐξάνει ὁ παράγων c^2 . Ἐπομένως ἔχομεν ἓν μέγιστον καί δύο σημεία ἀναστροφῆς. Ἡ καμπύλη τῆς συναρτήσεως κατανομῆς, $f(c)$, ἔχει φυσικήν ἔννοιαν μόνον διά τιμάς τοῦ c μεταξύ 0 καί ∞ . Διά τὰς τιμάς 0 καί ∞ ἡ $f(c)$ λαμβάνει τιμὴν μηδενικήν.

Ἡ γραφικὴ παράστασις τῶν δύο τούτων παραγόντων ὡς καί τῆς συναρτήσεως, $f(c)$, δίδεται εἰς τό σχῆμα (4.4α,β).



Σχ. 4.4α, β.

Εἰς τήν καμπύλην τοῦ σχήματος παρατηροῦμεν ὅτι διά δεδομένην θερμοκρασίαν, ὁ ἀριθμὸς τῶν μορίων μέ πολύ μικράς ἢ πολύ μεγάλας ταχύτητος εἶναι πολύ μικρός. Εἰς τό σχῆμα τοῦτο καταφαίνεται ἐπίσης ἡ ἐπίδρασις τῆς θερμοκρασίας. Μέ αὐξήσιν τῆς θερμοκρασίας διευρύνεται ἡ κατανομή ταχυτήτων, καί

τό μέγιστον μετατοπίζεται πρὸς μεγαλυτέρας ταχύτητας, ἐνῶ τό ὕψος τοῦ μεγίστου ἐλαττοῦται, καθ' ὅσον πρέπει:

$$\int_0^{\infty} f(c) dc = 1$$

Εἰς πολύ χαμηλὰς θερμοκρασίας ὁ χαρακτηριστικὸς κῶδων τῆς καμπύλης κατανομῆς ταχυτήτων περιορίζεται πολὺ κατὰ τό πλάτος του. Ἐπειδὴ ἡ ταχύτης ἑνός μορίου, διὰ δεδομένην θερμοκρασίαν, εἶναι ἀντιστρόφως ἀνάλογος τῆς τετραγωνικῆς ρίζης τῆς μάζης αὐτοῦ, ἔπεται ὅτι μόρια ἑνός αἰρίου μεγάλης μάζης ἔχουν κατανομὴν ταχυτήτων μέ στενωτέρον κῶδωνα ἀπὸ τὰ μόρια ἑνός αἰρίου μικροτέρας μάζης, (μεγάλῃ τιμῇ τῆς β).

Θὰ εὔρωμεν ἤδη τό μέγιστον τῆς καμπύλης $f(c)$, ἥτοι τήν ταχύτητα ἐκείνην, ἡ ὁποία ἀντιστοιχεῖ εἰς τό μέγιστον ποσοστόν τῶν μορίων. Ἡ ταχύτης αὕτη ὀρίζεται ὡς πι θ α ν ω - τ ἔ ρ α ταχύτης. Ἡ πιθανωτέρα τιμῇ τῆς ταχύτητος εἶναι ἐκείνη διὰ τήν ὁποίαν ἡ παράγωγος $df(c)/dc$ μηδενίζεται, ἐνῶ συγχρόνως ἡ δευτέρα παράγωγος καθίσταται ἀρνητική, ἥτοι:

$$\begin{aligned} \frac{df(c)}{dc} &= \frac{d\left(\frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} e^{-\beta^2 c^2} c^2\right)}{dc} \\ &= \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} \left[c^2 e^{-\beta^2 c^2} (-2\beta^2 c) + 2ce^{-\beta^2 c^2} \right] \\ &= \frac{8\beta^3}{\sqrt{\pi}} e^{-\beta^2 c^2} c(1-\beta^2 c^2) = 0 \end{aligned} \quad (4.55)$$

Ἡ παράγωγος μηδενίζεται διὰ $c=0$, $c=\infty$ καί διὰ $1-\beta^2 c^2=0$. Αἱ δύο πρῶται τιμαί εἶναι φυσικῶς ἀπαράδεκτοι ὡς μηδενίζουσαι τήν συνάρτησιν. Ἐπομένως ἡ πιθανωτέρα ταχύτης δίδεται ὑπὸ τῆς ἐξισώσεως:

$$1-\beta^2 c_{\pi}^2 = 0 \quad (4.56)$$

ἐκ τῆς ὁποίας προκύπτει:

$$c_{\pi} = \frac{1}{\beta} \quad (4.57)$$

Ἡ τιμῇ αὕτη καθιστᾷ τήν δευτέραν παράγωγον ἀρνητικὴν.

Ἄλλά εἶδομεν ὅτι:

$$\beta = \sqrt{\frac{m}{2kT}}$$

Ἐπομένως:

$$c_{\pi} = \sqrt{\frac{2kT}{m}} \quad (4.58)$$

Δι' αὐξήσεως τῆς θερμοκρασίας αὐξάνει ἡ c_{π} , ἀλλ' ὁ ἰαρι-
θμός τῶν μορίων τὰ ὁποῖα ἔχουν ταχύτητα τὴν πιθανωτέραν τα-
χύτητα ἐλαττοῦται. Ἡ καμπύλη δὲν εἶναι συμμετρικὴ περί τὴν
πιθανωτέραν τιμὴν, διότι ἡ μικροτέρα ταχύτης εἶναι μὲν μη-
δὲν ἀλλὰ δὲν ὑπάρχει ὄριον ὡς πρὸς τὴν μεγίστην τιμὴν τῆς
ταχύτητος. Ἀκριβέστερον, ἡ τιμὴ τῆς ταχύτητος κυμαίνεται
μεταξὺ μηδενός καὶ τῆς ταχύτητος τοῦ φωτός, ἀλλὰ διὰ τὴν μα-
θηματικὴν ἀπλότητα θέτομεν ὡς ἀνωτέραν τιμὴν ταχύτητος $c = \infty$.
Τὸ ποσοστὸν τῶν μορίων μὲ ταχύτητα ἐκφραζομένην εἰς πολλα-
πλάσια τῆς c_{π} , διὰ τὸ αὐτὸ εὖρος dc , εὐρίσκεται ὡς ἑξῆς:
Δοθέντος ὅτι:

$$\frac{dN_c}{N} = \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} e^{-\beta^2 c^2} c^2 dc \quad (4.59)$$

καὶ

$$\frac{dN_{c_{\pi}}}{N} = \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} e^{-\beta^2 c_{\pi}^2} c_{\pi}^2 dc \quad (4.60)$$

ὁ λόγος αὐτῶν δίδει:

$$\frac{dN_c}{dN_{c_{\pi}}} = e^{\beta^2 c_{\pi}^2 - \beta^2 c^2} \frac{c^2}{c_{\pi}^2} = e^{\beta^2 c_{\pi}^2 \left(1 - \frac{c^2}{c_{\pi}^2}\right)} \frac{c^2}{c_{\pi}^2} \quad (4.61)$$

Ἐπειδὴ $c_{\pi}^2 = 1/\beta^2$, θέτοντες $c = \gamma c_{\pi}$ (ὅπου $\gamma > 0$) λαμβάνομεν:

$$\frac{dN_c}{dN_{c_{\pi}}} = \gamma^2 e^{(1-\gamma^2)} \quad (4.62)$$

Οὕτω διὰ τὰς τιμάς:

$$\gamma = \frac{1}{2} \quad 1 \quad 2 \quad 3$$

$$\text{ἔχομεν:} \quad \frac{dN_c}{dN_{c_{\pi}}} = 0.53 \quad 1 \quad 0.2 \quad 0.003$$

Τούτο σημαίνει ότι η κατανομή ταχυτήτων είναι τοιαύτη, ώστε εάν 300 μόρια έχουν ταχύτητα c ίση προς c_π , τότε 150 μόρια έχουν ταχύτητα $c = \frac{1}{2} c_\pi$, 60 μόρια έχουν ταχύτητα $c = 2c_\pi$, και 1 μόριον έχει ταχύτητα $c = 3c_\pi$.

Τό ποσοστόν τῶν μορίων μέ ταχύτητας μεγαλύτερας τῆς $10c_\pi$, εἶναι 9×10^{-42}

4. 5. Ταχύτητες μορίων

Δοθέντος ὅτι τά μόρια ἔχουν ταχύτητας κειμένας μεταξύ μηδενός καί ἀπείρου, ἐκ τοῦ ὀλικοῦ ἀριθμοῦ N τῶν μορίων ἐνός ἀερίου, N_1 μόρια ἔχουν ταχύτητα c_1 , N_2 μόρια ταχύτητα c_2 κ.ο.κ. Ἡ μέση ταχύτης εὐρίσκεται ἐκ τῆς σχέσεως:

$$\bar{c} = \frac{N_1 c_1 + N_2 c_2 + N_3 c_3 + \dots}{N} = \frac{\sum N_i c_i}{N} \quad (4.63)$$

Ἐπειδή ἡ ταχύτης λαμβάνει συνεχεῖς τιμάς, τό ἄθροισμα μετατρέπεται εἰς ὀλοκλήρωμα καί ἐπομένως:

$$\bar{c} = \frac{1}{N} \int_0^\infty c dN_c = \int_0^\infty c f(c) dc \quad (4.64)$$

Τό μέσον τετράγωνον τῆς ταχύτητος δίδεται ὑπό τῆς σχέσεως:

$$\bar{c}^2 = \frac{N_1 c_1^2 + N_2 c_2^2 + N_3 c_3^2 + \dots}{N} = \frac{\sum N_i c_i^2}{N}$$

εἴτε:

$$\bar{c}^2 = \frac{1}{N} \int_0^\infty c^2 dN_c = \int_0^\infty c^2 f(c) dc \quad (4.65)$$

εἶναι δέ:

$$\bar{c} \neq \sqrt{\bar{c}^2}$$

Ἐκ τῆς ἐξισώσεως (4.40) ἔχομεν:

$$\bar{c} = \int_0^\infty c f(c) dc = \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} \int_0^\infty e^{-\beta^2 c^2} c^3 dc \quad (4.66)$$

Τό ὀλοκλήρωμα παρέχεται ὑπό τοῦ πίνακος (4.1):

$$\int_0^\infty c^3 e^{-\beta^2 c^2} dc = \frac{1}{2\beta^4}$$

Επομένως:

$$\bar{c} = \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} \frac{1}{2\beta^4} = \frac{2}{\beta\sqrt{\pi}} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \sqrt{\frac{2kT}{m}} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} c_{\pi} \quad (4.67)$$

Άρα η c_{π} είναι μικρότερα της c κατά τόν παράγοντα $2/\sqrt{\pi}=1.13$.

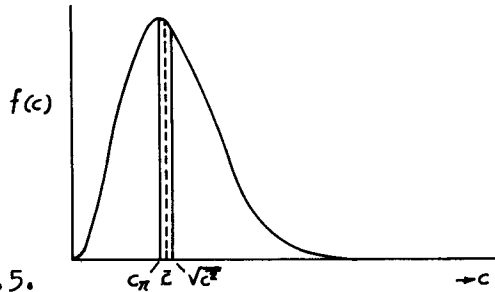
Η \bar{c}^2 υπελογίσθη ήδη εις τήν εξίσωσιν (4.45):

$$\bar{c}^2 = \frac{3kT}{m}$$

Η μεταξύ τών ταχυτήτων τούτων σχέσις είναι:

$$\begin{aligned} c_{\pi} : \bar{c} : \sqrt{\bar{c}^2} &= \sqrt{\frac{2kT}{m}} : \frac{2}{\sqrt{\pi}} \sqrt{\frac{2kT}{m}} : \sqrt{\frac{3kT}{m}} : \sqrt{\frac{8RT}{M}} \\ &= \sqrt{\frac{2RT}{M}} : \sqrt{\frac{8RT}{\pi M}} : \sqrt{\frac{3RT}{M}} : \sqrt{\frac{8RT}{M}} \end{aligned} \quad (4.68)$$

Εις τό σχήμα (4.5) αποδίδονται αί ως άνω ταχύτητες.



Σχ. 4.5.

Η μέση τιμή της συνιστώσης \bar{u} της ταχύτητος, ἐφ' ὅσον θεωροῦμεν ὅτι αἱ κινήσεις κατά τὰς τρεῖς διευθύνσεις x, y, z εἶναι ἀνεξάρτητοι, εὐρίσκεται ἐκ τῆς ἐξισώσεως:

$$\bar{u} = \frac{\beta}{\sqrt{\pi}} \int_{-\infty}^{+\infty} u e^{-\beta^2 u^2} du \quad (4.69)$$

ἰσοῦται δέ πρὸς μηδέν, βάσει τοῦ πίνακος (4.1).

Τοῦτο εἶναι ἀπό φυσικῆς πλευρᾶς εὐνόητον, καθ' ὅσον τιμή $\bar{u} \neq 0$ θ' ἀντεστοίχει εἰς καθαρὰν κίνησιν τῆς ὅλης μάζης τοῦ ἀερίου πρὸς δεδομένην διεύθυνσιν. Τοιαύτη ὅμως περίπτωσις δέν ἐξετάζεται ἐνταῦθα, διότι θεωροῦμεν ὅτι τό ἀέριον εὐρίσκεται εἰς κατάστασιν ἰσορροπίας. Ὁμοίως ἔχομεν $\bar{v} = \bar{w} = 0$. Ἐπομένως ἡ μέση τιμή τῆς συνιστώσης τῆς ταχύτητος \bar{u} εἶναι ἡ αὐτή μέ τήν πιθανωτέραν τιμήν, $u_{\pi} = 0$ (σχ. 4.3).

Ἐάν ἐνδιαφερώμεθα διὰ τὴν μέσην τιμὴν τῆς συνιστώσης τῆς ταχύτητος \bar{u} διὰ τὴν περιοχὴν ἀπὸ μηδενός ἕως ἄπειρον, αὕτη κατὰ τὰ προηγούμενα εἶναι :

$$\begin{aligned} \bar{u}_{0 \rightarrow \infty} &= \int_0^{\infty} \frac{u dN_u}{N} = \frac{\beta}{\sqrt{\pi}} \int_0^{\infty} e^{-\beta^2 u^2} u du \\ &= -\frac{1}{2\beta\sqrt{\pi}} \int_0^{\infty} d(e^{-\beta^2 u^2}) = -\frac{1}{2\beta\sqrt{\pi}} [e^{-\beta^2 u^2}]_0^{\infty} = \left(\frac{kT}{2\pi m}\right)^{1/2} \end{aligned} \quad (4.70)$$

Ἡ σχέσηις αὕτη ἔχει πολὺς ἐφαρμογὰς εἰς τὴν Φυσικοχημείαν ὡς π.χ. εἰς τὴν θεωρίαν τῆς κινητικῆς τῶν χημικῶν ἀντιδράσεων, τὴν ταχύτητα διαφυγῆς ἀερίων μορίων διὰ τινος ὀπῆς τοῦ τοιχώματος κλπ.

Συγκρίνοντες τὰς ἐξισώσεις (4.67) καὶ (4.70) εὐρίσκομεν:

$$\bar{c} = 4\bar{u}_{0 \rightarrow \infty} \quad (4.71)$$

Διὰ νὰ εὕρωμεν τὴν τιμὴν $\overline{u^2}$, ἐργαζόμεθα καθ' ὅμοιον τρόπον:

$$\begin{aligned} \overline{u^2} &= \int_{-\infty}^{+\infty} u^2 \frac{dN_u}{N} \\ &= \frac{\beta}{\sqrt{\pi}} \int_{-\infty}^{+\infty} u^2 e^{-\beta^2 u^2} du \end{aligned} \quad (4.72)$$

Ἐκ τοῦ πίνακος (4.1) προκύπτει:

$$\int_{-\infty}^{+\infty} u^2 e^{-\beta^2 u^2} du = \frac{1}{2} \frac{\sqrt{\pi}}{\beta^3}$$

Ἄρα:

$$\overline{u^2} = \frac{\beta}{\sqrt{\pi}} \frac{1}{2} \frac{\sqrt{\pi}}{\beta^3} = \frac{1}{2\beta^2} = \frac{kT}{m}$$

καὶ

$$\sqrt{\overline{u^2}} = \sqrt{\frac{kT}{m}} \quad (4.73)$$

4. 6. Κατανομή ἐνεργειῶν κατὰ Maxwell

Ἡ κατανομή ταχυτήτων κατὰ Maxwell, ἐξίσωσις (4.40), δύναται νὰ μετατραπῆ εἰς κατανομὴν ἐνεργειῶν. Ἡ κινητικὴ ἐνέργεια ἑνὸς μορίου εἶδομεν ὅτι εἶναι:

$$\epsilon = \frac{1}{2} m c^2$$

Άρα:
$$c = \left(\frac{2}{m}\right)^{1/2} \epsilon^{1/2} \quad (4.74)$$

καί:
$$dc = \left(\frac{1}{2m}\right)^{1/2} \epsilon^{-1/2} d\epsilon \quad (4.75)$$

Ἡ περιοχή ἐνεργειῶν $d\epsilon$, ἀντιστοιχεῖ εἰς περιοχήν ταχυτήτων dc , καί ὁ ἀριθμός τῶν μορίων dN_c εἰς τήν περιοχήν τῶν ταχυτήτων ἀντιστοιχεῖ εἰς τόν ἀριθμόν τῶν μορίων dN_ϵ εἰς τήν περιοχήν τῶν ἐνεργειῶν. Ἄρα ἔχομεν:

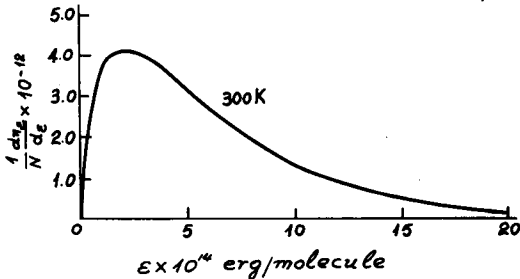
$$\frac{dN_c}{N} = f(c)dc = \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} e^{-\frac{mc^2}{2kT}} c^2 dc$$

καί:

$$\begin{aligned} \frac{dN_\epsilon}{N} = f(\epsilon)d\epsilon &= \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} e^{-\epsilon/kT} \left(\frac{2}{m}\right) \epsilon \left(\frac{1}{2m}\right)^{1/2} \epsilon^{-1/2} d\epsilon \\ &= \frac{4\beta^3}{\sqrt{\pi}} e^{-\frac{\epsilon}{kT}} \frac{2^{1/2}}{m^{3/2}} \sqrt{\epsilon} d\epsilon \\ &= \frac{4}{\sqrt{\pi}} \frac{m^{3/2}}{2^{3/2}} \frac{e^{-\epsilon/kT}}{(kT)^{3/2}} \frac{2^{1/2}}{m^{3/2}} \sqrt{\epsilon} d\epsilon \\ &= \frac{2}{\sqrt{\pi}(kT)^{3/2}} e^{-\epsilon/kT} \sqrt{\epsilon} d\epsilon \end{aligned} \quad (4.76)$$

ὅπου $\frac{dN_\epsilon}{N}$ εἶναι τό ποσοστόν τῶν μορίων τά ὅποια ἔχουν κινητικήν ἐνέργειαν μεταξύ ϵ καί $\epsilon+d\epsilon$.

Ἡ μορφή τῆς καμπύλης $f(\epsilon)$ συναρτήσῃ τῆς ϵ δίδεται εἰς τό σχῆμα (4.6). Παρατηροῦμεν ὅτι εἶναι διάφορος τῆς μορφῆς



Σχ. 4.6.

τῆς καμπύλης κατανομῆς τῶν ταχυτήτων τῶν μορίων. Εἰς τήν ἀρ-

χὴν ἢ ἐφαπτομένη εἶναι κάθετος καὶ ἡ κατανομή ἐνεργειῶν αὐξάνει ταχύτερον ἢ ἡ κατανομή ταχυτήτων, ἡ ὁποία ἄρχεται μὲ ὀριζοντίαν ἐφαπτομένην. Μετὰ τὸ μέγιστον ἡ κατανομή ἐνεργειῶν ἐλαττοῦται ταχύτερον τῆς κατανομῆς ταχυτήτων. Ἐκτείνεται αὕτη εἰς μεγαλύτερον πλάτος μὲ αὐξήσιν τῆς θερμοκρασίας καὶ τοῦτο δηλοῖ ὅτι τὸ ποσοστὸν τῶν μορίων μὲ μεγαλύτερας ἐνεργείας αὐξάνεται. Τὸ ἐμβαδὸν ὅμως τῆς ἐπιφανείας τῆς περικλειομένης ὑπὸ τῶν καμπυλῶν τούτων παραμένει τὸ αὐτό.

Διὰ τὸν ὑπολογισμὸν τῆς μέσης τιμῆς τῆς κινητικῆς ἐνεργείας χρησιμοποιεῖται ἡ βασικὴ ἐξίσωσις:

$$\begin{aligned} \bar{\epsilon} &= \frac{1}{N} \int_0^{\infty} \epsilon dN_{\epsilon} \\ &= \frac{2}{\sqrt{\pi}(kT)^{3/2}} \int_0^{\infty} e^{-\epsilon/kT} \epsilon^{3/2} d\epsilon \end{aligned} \quad (4.77)$$

Τὸ ὀλοκλήρωμα:

$$\begin{aligned} &\int_0^{\infty} e^{-\epsilon/kT} \epsilon^{3/2} d\epsilon \\ \text{εἶναι τῆς μορφῆς:} &\int_0^{\infty} e^{-\alpha x} x^n dx \end{aligned} \quad (4.78)$$

ὅπου $x = \epsilon$, $\alpha = 1/kT$ καὶ $n = 3/2$

Ἡ Γάμμα συνάρτησις $\Gamma(n)$ εἶναι:

$$\Gamma(n) = \int_0^{\infty} e^{-x} x^{n-1} dx \quad (4.79)$$

Ἐπίσης ἔχομεν:

$$\Gamma(n+1) = \int_0^{\infty} e^{-x} x^n dx \quad (4.80)$$

Θέτοντες εἰς τὴν ἐξίσωσιν (4.78) $\alpha x = y$ λαμβάνομεν:

$$I_{\alpha} = \int_0^{\infty} x^n e^{-\alpha x} dx = \frac{1}{\alpha^{n+1}} \int_0^{\infty} y^n e^{-y} dy = \frac{\Gamma(n+1)}{\alpha^{n+1}}$$

Ἄρα:

$$\frac{\Gamma(n+1)}{\alpha^{n+1}} = \frac{\Gamma\left(\frac{5}{2}\right)}{\left(\frac{1}{kT}\right)^{5/2}} = (kT)^{5/2} \Gamma\left(\frac{5}{2}\right) \quad (4.81)$$

Ἄλλὰ ἰσχύει ὅτι:

$$\Gamma(n+1) = n\Gamma(n) \quad (4.82)$$

διότι:

$$\begin{aligned} \Gamma(n+1) &= \int_0^{\infty} e^{-x} x^n dx = - \int_0^{\infty} e^{-x} x^n d(-x) = - \int_0^{\infty} x^n d(e^{-x}) \\ &= - \left[x^n e^{-x} \right]_0^{\infty} + \int_0^{\infty} e^{-x} n x^{n-1} dx \\ &= n \int_0^{\infty} e^{-x} x^{n-1} dx = n \Gamma(n) \end{aligned}$$

Ἐπομένως:

$$\Gamma\left(\frac{5}{2}\right) = \frac{3}{2} \Gamma\left(\frac{3}{2}\right) = \left(\frac{3}{2}\right) \frac{1}{2} \left[\Gamma\left(\frac{1}{2}\right)\right] = \frac{3}{4} \sqrt{\pi} \quad (4.83)$$

καθ' ὅσον:

$$\Gamma\left(\frac{1}{2}\right) = \sqrt{\pi}$$

ὡς δεικνύεται κατωτέρω.

Διὰ $n = \frac{1}{2}$ ἔχομεν:

$$\Gamma\left(\frac{1}{2}\right) = \int_0^{\infty} x^{-1/2} e^{-x} dx$$

Θέτομεν $x=y^2$ καὶ ἄρα $dx=2ydy$ καὶ $x^{-1/2} = 1/y$.

Συνεπῶς ἡ προηγουμένη ἐξίσωσις γράφεται:

$$\Gamma\left(\frac{1}{2}\right) = 2 \int_0^{\infty} e^{-y^2} dy$$

καὶ βάσει τοῦ πίνακος (4.1) λαμβάνομεν:

$$\Gamma\left(\frac{1}{2}\right) = \frac{2\sqrt{\pi}}{2} = \sqrt{\pi} \quad (4.84)$$

Ἄρα ἡ ἐξίσωσις (4.81) καθίσταται:

$$\frac{\Gamma(n+1)}{\alpha^{n+1}} = (kT)^{5/2} \frac{3}{4} \sqrt{\pi} \quad (4.85)$$

Ἐπομένως εὐρίσκομεν ὅτι ἡ μέση τιμὴ τῆς ἐνεργείας εἶναι:

$$\bar{\epsilon} = \frac{2}{\sqrt{\pi}(kT)^{3/2}} \frac{3}{4} \sqrt{\pi} (kT)^{5/2} = \frac{3}{2} kT \quad (4.86)$$

Εἰς πολλά προβλήματα ἐνδιαφερόμεθα νὰ γνωρίζωμεν τόποσστόν τῶν μορίων τοῦ ἀερίου, τὰ ὅποια ἔχουν κινητικὴν ἐνεργειαν μεγαλυτέραν δεδομένης τιμῆς ϵ' .

Έστω $N(\epsilon')$ ο αριθμός των μορίων με κινητική ενέργειαν μεγαλύτεραν τῆς ϵ' . Ἄρα:

$$N(\epsilon') = \int_{\epsilon'}^{\infty} dN_{\epsilon} \quad (4.87)$$

Ἐπομένως τό ποσοστόν τῶν μορίων με ἐνεργείας μεγαλύτερας τῆς ϵ' εἶναι:

$$\frac{N(\epsilon')}{N} = \frac{\int_{\epsilon'}^{\infty} dN_{\epsilon}}{N} = \frac{2}{\sqrt{\pi}(kT)^{3/2}} \int_{\epsilon'}^{\infty} e^{-\epsilon/kT} \sqrt{\epsilon} d\epsilon \quad (4.88)$$

Θέτομεν $x^2 = \epsilon/kT$ καί ἄρα $d\epsilon = kT d(x^2)$.

Συνεπῶς:

$$\begin{aligned} \frac{N(\epsilon')}{N} &= \frac{2}{\sqrt{\pi}(kT)^{3/2}} \int_{x'}^{\infty} e^{-x^2} (kT)^{1/2} x(kT) d(x^2) \\ &= \frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_{x'}^{\infty} x e^{-x^2} d(x^2) \\ &= -\frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_{x'}^{\infty} x d(e^{-x^2}) \\ &= -\frac{2}{\sqrt{\pi}} \left[x e^{-x^2} \right]_{x'}^{\infty} + \frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_{x'}^{\infty} e^{-x^2} dx \\ &= \frac{2}{\sqrt{\pi}} x' e^{-x'^2} + \frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_{x'}^{\infty} e^{-x^2} dx \end{aligned} \quad (4.89)$$

Τό ολοκλήρωμα δύναται νά γραφῆ:

$$\frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_{x'}^{\infty} e^{-x^2} dx = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left[\int_0^{\infty} e^{-x^2} dx - \int_0^{x'} e^{-x^2} dx \right] = 1 - \text{erf} x' \quad (4.90)$$

ὅπου $\text{erf} x' = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_0^{x'} e^{-x^2} dx$ εἶναι ἡ καλουμένη συνάρτησις σφάλματος, ἐν δέ τοῦ πίνακος (4.1) ἔχομεν:

$$\text{erf}(\infty) = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \int_0^{\infty} e^{-x^2} dx = 1$$

Οὕτως ἡ ὀριακή τιμή τῆς συναρτήσεως $\text{erf}(x')$ διά $x' \rightarrow \infty$ εἶναι μονάς, ἀλλά πρακτικῶς ἰσοῦται μέ τήν μονάδα διά τιμάς $x' > 2$. Γενικῶς ἡ συνάρτησις $\text{erf}(x')$ παρέχεται ἀπό τήν δυναμοσειράν

$$\text{erf}(x') = 1 - \frac{e^{-x'^2}}{x' \sqrt{\pi}} \left(1 - \frac{1}{2x'^2} + \frac{1.3}{(2x'^2)^2} - \dots \right)$$

Οὕτως ἡ ἐξίσωσις (4.89) γράφεται:

$$\frac{N(\epsilon')}{N} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} x' e^{-x'^2} \left[1 + \frac{1}{2x'^2} - \frac{1}{4x'^4} + \dots \right] \quad (4.91)$$

'Αντικαθιστώμεν ὅπου $x' = (\epsilon'/kT)^{1/2}$ καί λαμβάνομεν:

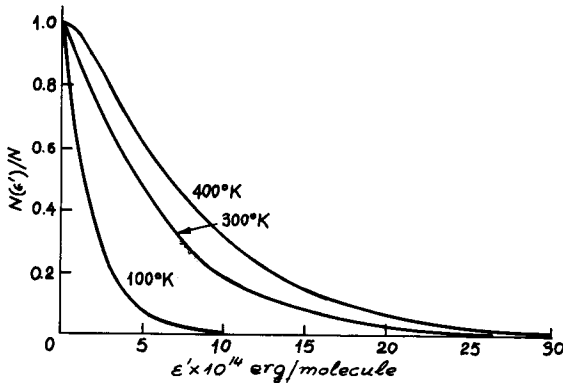
$$\frac{N(\epsilon')}{N} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{\epsilon'}{kT} \right)^{1/2} e^{-\epsilon'/kT} \left[1 + \frac{kT}{2\epsilon} - \left(\frac{kT}{2\epsilon} \right)^2 + \dots \right] \quad (4.92)$$

'Επειδή συνήθως εἰς τὰ προβλήματα τῆς χημικῆς κινητικῆς εἶναι $\epsilon' \gg kT$, οἱ πέραν τῆς μονάδος ὅροι εἶναι πολύ μικροί καί δύνανται νά παραμεληθοῦν, ὅτε λαμβάνομεν:

$$\frac{N(\epsilon')}{N} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} \left(\frac{\epsilon'}{kT} \right)^{1/2} e^{-\epsilon'/kT}, \text{ διὰ } \epsilon' \gg kT \quad (4.93)$$

'Η σχέση αὕτη παρέχει τό ποσοστόν τῶν μορίων τὰ ὅποια ἔχουν ἐνέργειαν μεγαλυτέραν μιᾶς τιμῆς ϵ' . 'Εξ αὐτῆς προκύπτει ὅτι τό ποσοστόν τοῦτο τῶν μορίων μεταβάλλεται πολύ μετά τῆς θερμοκρασίας ἰδίως εἰς χαμηλάς θερμοκρασίας.

Οὕτως ἐκ τοῦ σχήματος (4.7) προκύπτει ὅτι τό ποσοστόν



Σχ. 4.7.

τῶν μορίων μέ ἐνέργειαν μεγαλυτέραν δοθείσης τιμῆς ϵ' αὐξάνει σημαντικῶς μετά τῆς θερμοκρασίας καί ἰδίως ὅταν τό ϵ' εὑρίσκεται εἰς τήν περιοχὴν τῶν ὑψηλῶν ἐνεργειῶν. Τοῦτο σχετίζεται μέ τήν αὐξήσιν τῆς ταχύτητος τῶν χημικῶν ἀντιδράσεων μέ τήν θερμοκρασίαν. 'Εφ' ὅσον, δηλαδή, διὰ νά ἀντιδράσουν χημικῶς τὰ μόρια ἀπαιτεῖται νά ἔχουν ἐνέργειαν μεγαλυτέραν

ώρισμένης τιμής (ένεργά μόρια) και έφ'όσον ό άριθμός τών ένεργών μορίων αύξάνει μέ τήν θερμοκρασίαν, δικαιολογεΐται ή αύξησις τής ταχύτητος τών χημικών άντιδράσεων μετά τής θερμοκρασίας.

Έπί παραδείγματι είς 25°C ή ένέργεια ένεργοποιήσεως του N₂O διά μίαν έτερογενή διάσπασιν επί Pt άνέρχεται είς 29 $\frac{\text{kcal}}{\text{mole}}$. Τό ποσοστόν τών μορίων του N₂O, είς τήν θερμοκρασίαν 25°C, τά όποΐα έχουν ένέργειαν μεγαλυτέραν τής τιμής 29 $\frac{\text{kcal}}{\text{mole}}$, βάσει τής έξισώσεως (4.93), είναι:

$$\frac{N(E')}{N} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} e^{-\frac{E'}{RT}} \left(\frac{E'}{RT}\right)^{1/2} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} e^{-\frac{29000}{1.98 \times 298}} \sqrt{\frac{29000}{1.98 \times 298}} = 3.54 \times 10^{-21}$$

Είς τούς 35°C έχομεν άντιστοιχως:

$$\frac{N(E')}{N} = \frac{2}{\sqrt{\pi}} e^{-\frac{29000}{1.98 \times 308}} \sqrt{\frac{29000}{1.98 \times 308}} = 1.71 \times 10^{-20}$$

Ο λόγος:

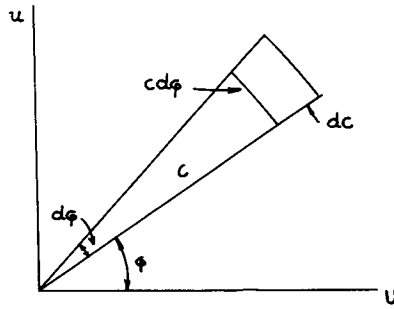
$$\frac{\frac{N(E')}{N}(35^\circ\text{C})}{\frac{N(E')}{N}(25^\circ\text{C})} = \frac{1.71 \times 10^{-20}}{3.54 \times 10^{-21}} = 4.85$$

δεικνύει ότι τό ποσοστόν τών μορίων, τά όποΐα έχουν ένέργειαν μεγαλυτέραν τής τιμής 29 $\frac{\text{kcal}}{\text{mole}}$, έπενταπλασιάσθη ένψ ή θερμοκρασία ηύξήθη μόνον κατά 10°C.

Ίδιαίτερον ένδιαφέρον παρουσιάζουν αί περιπτώσεις τής κατανομής ένεργείας μορίων κινουμένων επί έπιπέδου. Τό ποσοστόν τών μορίων τά όποΐα έχουν ταυτοχρόνως συνιστώσας ταχύτητος μεταξύ u και u+du και v και v+dv, κατά γνωστά, είναι

$$\frac{dN_{u,v}}{N} = \frac{\beta^2}{\pi} e^{-\beta^2(u^2 + v^2)} du dv \quad (4.94)$$

Τό γινόμενον dudv, είς πολικάς συντεταγμένας είναι cdcφ (σχ.4.8) και c² = u² + v².



Σχ. 4.8.

Άρα η εξίσωσις (4.94) γράφεται:

$$\frac{dN_c}{N} = \frac{\beta^2}{\pi} e^{-\beta^2 c^2} c dc d\varphi = \frac{m}{2\pi kT} e^{-\frac{mc^2}{2kT}} c dc d\varphi \quad (4.95)$$

Αί τιμαί τῆς c μεταβάλλονται ἀπό 0 ἕως ∞ , τῆς δέ φ ἀπό 0 ἕως 2π .

Τό ποσοστόν τῶν μορίων, τῶν ὁποίων ἡ ταχύτης ὑπερβαί - νει δεδομένην τιμήν c_0 , εὐρίσκεται δι' ὀλοκληρώσεως τῆς ἐξ- ισώσεως (4.95). Ἄρα:

$$\frac{N_{c_0}}{N} = \frac{m}{2\pi kT} \int_{c_0}^{\infty} e^{-\frac{mc^2}{2kT}} c dc \int_0^{2\pi} d\varphi = \frac{m}{kT} \int_{c_0}^{\infty} e^{-\frac{mc^2}{2kT}} c dc \quad (4.96)$$

Θέτομεν $\varepsilon = \frac{1}{2} mc^2$, ὅτε $d\varepsilon = mc dc$, καί λαμβάνομεν:

$$\begin{aligned} \frac{N(\varepsilon')}{N} &= \frac{m}{kT} \int_{\varepsilon'}^{\infty} e^{-\frac{\varepsilon}{kT}} \frac{d\varepsilon}{m} \\ &= - \int_{\varepsilon'}^{\infty} d \left(e^{-\varepsilon/kT} \right) = - \left[e^{-\varepsilon/kT} \right]_{\varepsilon'}^{\infty} = e^{-\varepsilon'/kT} \quad (4.97) \end{aligned}$$

Ἡ σχέσις αὕτη δίδει τό ποσοστόν τῶν μορίων μέ δύο βαθμούς ἐλευθερίας, τῶν ὁποίων ἡ κινητική ἐνέργεια εἶναι μεγαλύτερα δεδομένης τιμῆς ε' .

Δι' ἓν mole ἡ σχέσις αὕτη γενικῶς γράφεται:

$$\frac{N_E}{N} = e^{-\frac{E}{RT}} \quad (4.98)$$

Παρατηρούμεν ὅτι τό ποσοστόν τῶν μορίων εἰς τήν περίπτωσιν αὐτήν εἶναι ἴσον πρός $e^{-E/RT}$. Ἡ παράστασις $e^{-E/RT}$ καλεῖται παράγων Boltzmann.

4. 7. Μαθηματικόν βοήθημα

Εἰς τήν κινητικὴν θεωρίαν τῶν ἀερίων ἀπαντῶνται ὀλοκληρώματα τῆς μορφῆς:

$$A_n = \int_0^{\infty} v^{2n} e^{-av^2} dv \quad (4.99)$$

καί:

$$B_n = \int_0^{\infty} v^{2n+1} e^{-av^2} dv \quad (4.100)$$

Αἱ τιμαί τῶν ὀλοκληρωμάτων A_n καί B_n ἐξαρτῶνται ἐκ τοῦ a . Ὁ ὑπολογισμός των ἐπιτυγχάνεται δι' ἀλλαγῆς τῆς μεταβλητῆς τῆς ὀλοκληρώσεως ὡς ἐξῆς:

Θέτομεν: $x^2 = av^2$

Ἄρα: $x^{2n} = a^n v^{2n}$ καί $dx = \sqrt{a} dv$

Αἱ ἐξισώσεις (4.99) καί (4.100), κατά ταῦτα, δύνανται νά γραφοῦν:

$$\begin{aligned} A_n &= \int_0^{\infty} v^{2n} e^{-av^2} dv = \int_0^{\infty} \frac{x^{2n}}{a^n} e^{-x^2} \frac{dx}{\alpha^{1/2}} = \frac{1}{\alpha^{n+1/2}} \int_0^{\infty} x^{2n} e^{-x^2} dx \\ &= \frac{1}{\alpha^{n+1/2}} \alpha_n \end{aligned} \quad (4.101)$$

ὅπου:

$$\alpha_n = \int_0^{\infty} x^{2n} e^{-x^2} dx \quad (4.102)$$

Τό ὀλοκλήρωμα A_n εἶναι ἀντιστρόφως ἀνάλογον τοῦ $\alpha^{n+1/2}$.

Ὅμοίως ἔχομεν:

$$B_n = \int_0^{\infty} v^{2n+1} e^{-av^2} dv = \int_0^{\infty} v^{2n} e^{-av^2} dv = \int_0^{\infty} \frac{x}{\alpha^{1/2}} \frac{x^{2n}}{\alpha^n} e^{-x^2} \frac{dx}{\alpha^{1/2}} =$$

$$\begin{aligned}
 &= \frac{1}{\alpha^{n+1}} \int_0^{\infty} x^{2n+1} e^{-x^2} dx \\
 &= \frac{1}{\alpha^{n+1}} \beta_n
 \end{aligned} \tag{4.103}$$

Όπου:

$$\beta_n = \int_0^{\infty} x^{2n+1} e^{-x^2} dx \tag{4.104}$$

Διά $n=0$, βάσει των εξισώσεων (4.102) και (4.104), έχουμε:

$$\alpha_0 = \int_0^{\infty} e^{-x^2} dx \tag{4.105}$$

$$\beta_0 = \int_0^{\infty} x e^{-x^2} dx \tag{4.106}$$

Ο υπολογισμός του πρώτου ολοκληρώματος γίνεται ως εξής:

Έστω:

$$\alpha_0 = \int_0^{\infty} e^{-x^2} dx = \int_0^{\infty} e^{-y^2} dy$$

$$\alpha_0^2 = \int_0^{\infty} \int_0^{\infty} e^{-(x^2 + y^2)} dx dy$$

Επίσης έστω:

$$J = \int_{-\infty}^{+\infty} e^{-x^2} dx = \int_{-\infty}^{+\infty} e^{-y^2} dy$$

$$J^2 = \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} e^{-(x^2 + y^2)} dx dy \tag{4.107}$$

Διά μετάτροπής εις πολικές συντεταγμένες (σχ.4.8) έχουμε:

$$x^2 + y^2 = r^2$$

$$dx dy = r dr d\varphi$$

Τά όρια του r είναι από 0 έως ∞ και της γωνίας φ από 0 έως 2π . Άρα:

$$J^2 = \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} e^{-(x^2 + y^2)} dx dy = \int_0^{\infty} e^{-r^2} r dr \int_0^{2\pi} d\varphi = 2\pi \int_0^{\infty} r e^{-r^2} dr \tag{4.108}$$

$$J^2 = -\pi \int_0^{\infty} d(e^{-r^2}) = -\pi [e^{-r^2}]_0^{\infty} = \pi \tag{4.109}$$

Ἐπειδὴ e^{-x^2} καὶ e^{-y^2} εἶναι ἄρτιαι συναρτήσεις (ἔχουν δηλαδή τὴν ἰδίαν τιμὴν διὰ θετικὰς καὶ ἀρνητικὰς τιμὰς τῶν x καὶ y), ἡ τιμὴ ἐκάστου ὀλοκληρώματος ἀπὸ 0 ἕως ∞ εἶναι τὸ ἥμισυ τῆς τιμῆς τοῦ ὀλοκληρώματος ἀπὸ $-\infty$ ἕως $+\infty$. Ἄρα:

$$\alpha_0^2 = \int_0^{\infty} \int_0^{\infty} e^{-(x^2 + y^2)} dx dy = \frac{\pi}{4} \therefore \alpha_0 = \frac{\sqrt{\pi}}{2} \quad (4.110)$$

Ἐπίσης διὰ τὸ ὀλοκλήρωμα (4.106) ἔχομεν:

$$\beta_0 = \int_0^{\infty} x e^{-x^2} dx = -\frac{1}{2} \int_0^{\infty} e^{-x^2} d(-x^2) = \frac{1}{2} \quad (4.111)$$

Ἐπομένως ἰσχύουν, διὰ $n=0$, βάσει τῶν ἐξισώσεων (4.102), (4.101) καὶ (4.110):

$$\alpha_0 = \int_0^{\infty} e^{-x^2} dx = \frac{1}{2} \sqrt{\pi} \therefore A_0 = \frac{\alpha_0}{\alpha^{1/2}} = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{\pi}{\alpha}} \quad (4.112)$$

ὁμοίως δέ, βάσει τῶν ἐξισώσεων (4.104), (4.111) καὶ (4.103):

$$\beta_0 = \int_0^{\infty} x e^{-x^2} dx = \frac{1}{2} \therefore B_0 = \frac{\beta_0}{\alpha} = \frac{1}{2\alpha} \quad (4.113)$$

Αἱ τιμαὶ τῶν ὀλοκληρωμάτων ἀνωτέρας τάξεως εὐρίσκονται ἐκ τῶν ὀλοκληρωμάτων μικροτέρας τάξεως διὰ παραγωγίσεως τῶν A καὶ B ὡς πρὸς α .

Ἦτοι:

$$\frac{dA_n}{d\alpha} = \frac{d}{d\alpha} \int_0^{\infty} v^{2n} e^{-\alpha v^2} dv = - \int_0^{\infty} v^{2n+2} e^{-\alpha v^2} dv = -A_{(n+1)} \quad (4.114)$$

$$\frac{dB_n}{d\alpha} = \frac{d}{d\alpha} \int_0^{\infty} v^{2n+1} e^{-\alpha v^2} dv = - \int_0^{\infty} v^{2n+3} e^{-\alpha v^2} dv = -B_{(n+1)} \quad (4.115)$$

Διὰ $n=1$, βάσει τῶν ἐξισώσεων (4.112) καὶ (4.113) ἔχομεν:

$$A_1 = - \frac{dA_0}{d\alpha} = - \frac{d}{d\alpha} \left[\frac{1}{2} \sqrt{\frac{\pi}{\alpha}} \right] = \frac{1}{2} \sqrt{\pi} \frac{1}{2} \frac{1}{\alpha^{3/2}} \quad (4.116)$$

$$B_1 = - \frac{dB_0}{d\alpha} = - \frac{d}{d\alpha} \left[\frac{1}{2\alpha} \right] = \frac{1}{2} \frac{1}{\alpha^2} \quad (4.117)$$

Διὰ $n=2$, ὁμοίως ἔχομεν:

$$A_2 = -\frac{dA_1}{d\alpha} = -\frac{d}{d\alpha} \left[\frac{1}{2} \sqrt{\pi} \frac{1}{2} \frac{1}{\alpha^{3/2}} \right] = \frac{1}{2} \sqrt{\pi} \left(\frac{1}{2} \cdot \frac{3}{2} \right) \frac{1}{\alpha^{5/2}} \quad (4.118)$$

$$B_2 = -\frac{dB_1}{d\alpha} = -\frac{d}{d\alpha} \left[\frac{1}{2} \frac{1}{\alpha^2} \right] = \frac{1}{2} \frac{2}{\alpha^3} \quad (4.119)$$

Ἐπαναλαμβάνοντες τὴν ὡς ἄνω ἐργασίαν εὐρίσκομεν γενικῶς:

$$A_n = \int_0^{\infty} v^{2n} e^{-\alpha v^2} dv = \sqrt{\pi} \frac{1 \cdot 3 \dots (2n-1)}{2^{n+1}} \frac{1}{\alpha^{n+1/2}} \quad (4.120)$$

$$B_n = \int_0^{\infty} v^{2n+1} e^{-\alpha v^2} dv = \frac{1}{2} (1 \cdot 2 \dots n) \frac{1}{\alpha^{n+1}} = \frac{1}{2} (n!) \frac{1}{\alpha^{n+1}} \quad (4.121)$$

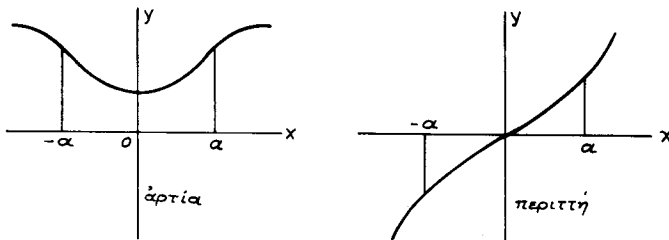
Ἐάν ἡ $f(x)$ εἶναι ἄρτια συνάρτησις τοῦ x , τότε $f(x) = f(-x)$ καὶ

$$\int_{-\alpha}^{+\alpha} f(x) dx = 2 \int_0^{\alpha} f(x) dx \quad (4.122)$$

Ἐάν ἡ $f(x)$ εἶναι περιττή συνάρτησις τοῦ x , τότε $f(x) = -f(-x)$ καὶ

$$\int_{-\alpha}^{+\alpha} f(x) dx = 0 \quad (4.123)$$

Τοῦτο ἀποδίδεται γραφικῶς εἰς τὸ σχῆμα (4.9).



Σχ.4.9.

Διὰ τὴν ἄρτιαν συνάρτησιν, τὰ δύο ἔμβαδά εἶναι ἴσα κατὰ μέτρον καὶ πρόσημον διότι ἡ καμπύλη εἶναι συμμετρικὴ ὡς πρὸς τὸν ἄξονα y . Διὰ τὴν περιττὴν συνάρτησιν, τὰ δύο ἔμβαδά εἶναι ἴσα ἀλλ' ἀντίθετα καὶ προστιθέμενα δίδουν ἄθροισμα μηδέν.

Οὕτω δι' ἄρτίας συναρτήσεις τῶν προηγουμένων περιπτώσεων ἔχομεν:

$$\int_{-\infty}^{+\infty} v^{2n} e^{-av^2} dv = 2 \int_0^{\infty} v^{2n} e^{-av^2} dv \quad (4.124)$$

Όμοίως διά τās περιττās συναρτήσεις ἔχομεν:

$$\int_{-\infty}^{+\infty} v^{2n+1} e^{-av^2} dv = 0 \quad (4.125)$$

Χρήσιμα σχέσεις αἱ ὁποῖαι ἀναφέρονται εἰς τό κεφάλαιον (1.1) εἶναι:

1) Ἐάν f εἶναι συνάρτησις τῶν x καί y τότε ἔχομεν:

$$df = \left(\frac{\partial f}{\partial x} \right)_y dx + \left(\frac{\partial f}{\partial y} \right)_x dy = M dx + N dy, \quad \text{ὅπου } M = \left(\frac{\partial f}{\partial x} \right)_y \text{ καί } N = \left(\frac{\partial f}{\partial y} \right)_x \quad (4.126)$$

Ἡ συνθήκη διὰ τό τέλειον διαφορικόν συναρτήσεως (κριτήριον Euler) εἶναι

$$\left(\frac{\partial M}{\partial y} \right)_x = \left(\frac{\partial N}{\partial x} \right)_y \quad (4.127)$$

2) Ἐάν ἔχωμεν $f=f_1(x,y)$, $f=f_2(x,z)$, $z=f_3(x,y)$, τότε ἐκ τῶν σχέσεων

$$df = \left(\frac{\partial f}{\partial x} \right)_y dx + \left(\frac{\partial f}{\partial y} \right)_x dy = \left(\frac{\partial f}{\partial x} \right)_z dx + \left(\frac{\partial f}{\partial z} \right)_x dz \quad \text{καί}$$

$$dz = \left(\frac{\partial z}{\partial x} \right)_y dx + \left(\frac{\partial z}{\partial y} \right)_x dy \quad \text{εὐρίσκομεν}$$

$$\left(\frac{\partial f}{\partial x} \right)_z = \left(\frac{\partial f}{\partial x} \right)_y + \left(\frac{\partial f}{\partial y} \right)_x \left(\frac{\partial y}{\partial x} \right)_z \quad (4.128)$$

3) Ἐάν ἔχωμεν τήν συνάρτησιν $f(x,y,z)=0$ ἢ ὑπό τήν λελυμέ-
νην μορφήν $x=f_1(y,z)$, $y=f_2(x,z)$ προκύπτει κατά τό ἀνωτέρω

$$\left(\frac{\partial x}{\partial y} \right)_z = \frac{1}{\left(\frac{\partial y}{\partial x} \right)_z} \text{ καί } \left(\frac{\partial x}{\partial y} \right)_z \left(\frac{\partial y}{\partial z} \right)_x \left(\frac{\partial z}{\partial x} \right)_y = -1 \quad (4.129)$$

5. ΚΙΝΗΤΙΚΗ ΕΝΕΡΓΕΙΑ - ΘΕΡΜΟΧΩΡΗΤΙΚΟΤΗΣ ΑΕΡΙΩΝ

5. 1. Κινητική ενέργεια ιδανικού αερίου

Ἐάν συγκρίνωμεν τήν ἐξίσωσιν (3.19) μέ τήν καταστατικήν ἐξίσωσιν τῶν ἰδανικῶν ἀερίων εὐρίσκομεν:

$$PV = \frac{2}{3} N \left(\frac{1}{2} m \bar{c}^2 \right) = nRT = \frac{N}{N_L} RT \quad (5.1)$$

ὅπου N_L σταθερά Loschmidt.

Ἄρα:

$$\bar{c} = \frac{1}{2} m \bar{c}^2 = \frac{3}{2} \frac{RT}{N_L} = \frac{3}{2} kT \quad (5.2)$$

Ἐφ' ὅσον δέ $\bar{E} = N_L \bar{c}$, θά εἶναι:

$$\bar{E} = N_L \bar{c} = \frac{3}{2} RT \quad (5.3)$$

Ἄρα ἡ μέση κινητική ἐνέργεια ἑνός mole αερίου, εἰς τήν συνήθη θερμοκρασίαν, εἶναι περίπου:

$$\bar{E} = \frac{3}{2} RT \approx \left(\frac{3}{2} \right) (2)(300) = 900 \frac{\text{cal}}{\text{mole}}$$

Ἐκ τῆς ἐξισώσεως (5.2) προκύπτει ὅτι μόρια μέ διαφόρους μάζας m_1 , m_2 , m_3 ἔχουν τήν αὐτήν κινητική ἐνέργειαν εἰς τήν αὐτήν θερμοκρασίαν:

$$\frac{1}{2} m_1 \bar{c}_1^2 = \frac{1}{2} m_2 \bar{c}_2^2 = \frac{1}{2} m_3 \bar{c}_3^2 = \frac{3}{2} kT$$

Ἡ ἐξίσωσις (5.2) εἶναι βασικῆς σημασίας καθ' ὅσον ἐκφράζει τήν ἐξάρτησιν τῆς κινητικῆς ἐνεργείας ἀπό τήν θερμοκρασίαν. Πρέπει νά τονισθῇ ὅτι ἡ θερμοκρασία εἶναι στατιστικόν μέγεθος καί ἀναφέρεται εἰς μέγαν ἀριθμόν μορίων.

Ἐφ' ὅσον ἡ κινητική ἐνέργεια ἑνός ἰδανικοῦ αερίου εἶναι συν-

άρτησις μόνον τῆς θερμοκρασίας, ἔπεται ὅτι ἡ κινητικὴ ἐν-
έργεια δέν μεταβάλλεται ὅταν μεταβληθῇ ἡ πίεσις ἢ ὁ ὄγκος
αὐτοῦ, ὑπὸ σταθεράν θερμοκρασίαν. Εἰς τὴν περίπτωσιν ἰδανι-
κοῦ ἀερίου ἡ κινητικὴ ἐνέργεια συμπίπτει μέ τὴν ἐσωτερικὴν
ἐνέργειαν αὐτοῦ:

$$\bar{E} = U = f(T)$$

5. 2. Θερμοχωρητικότητες τῶν ἀερίων καὶ βαθμοὶ ἐλευθερίας

Δοθέντος ὅτι ἡ γραμμομοριακὴ θερμοχωρητικότης, ὑπὸ
 $v = \text{σταθ.}$, εἶναι:

$$c_v = \left(\frac{dq}{dT} \right)_v = \left(\frac{d\bar{E}}{dT} \right)_v = \left(\frac{dU}{dT} \right)_v \quad (5.4)$$

βάσει τῆς ἐξισώσεως (5.3) εὐρίσκομεν

$$c_v = \frac{3}{2} R = 2.98 \text{ cal.mol}^{-1} \text{ grad}^{-1}$$

Ἡ τιμὴ αὕτη τῆς c_v παρατηρεῖται εἰς ὅλα τὰ μονατομικά
ἀέρια, ὡς εἶναι τὰ εὐγενῆ ἀέρια, ἀτμοὶ ὕδραργύρου, ἀλκαλίων
κλπ. Εἰς τὴν περίπτωσιν πολυατομικῶν μορίων αἱ τιμαὶ τῆς
θερμοχωρητικότητος c_v εἶναι μεγαλύτεραι. Ἐπομένως συμπεραί-
νομεν ὅτι εἰς τὰ μονατομικά μόρια ἡ προσφερομένη, ὑπὸ στα-
θερόν ὄγκον, θερμότης προκαλεῖ αὐξήσιν τῆς μεταφορικῆς αὐ-
τῶν ἐνεργείας.

Ἐνταῦθα παρίσταται ἀνάγκη νά εἰσαγάγωμεν τὴν ἔννοιαν
τοῦ βαθμοῦ ἐλευθερίας. Ὁ ἀριθμὸς τῶν ἀνεξαρτητῶν ἀλλήλων
τρόπων κινήσεως ἑνὸς μορίου ἀποτελεῖ τοὺς καλουμένους βα-
θμοὺς ἐλευθερίας. Τὰ μονατομικά μόρια ἑνὸς ἀερίου ἔχουν μό-
νον μεταφορικὴν κίνησιν καὶ συνεπῶς τρεῖς βαθμοὺς ἐλευθερί-
ας.

Ἡ μέση μεταφορικὴ ἐνέργεια τῶν μορίων ἀναλύεται ὡς πρὸς τοὺς
τρεῖς ἀνεξαρτήτους ἄξονας συντεταγμένων κατὰ τοὺς ὁποίους τό
μόριον δύναται νά κινῆται ἐλευθέρως, ἥτοι:

$$\frac{1}{2} mc^2 = \frac{1}{2} mu^2 + \frac{1}{2} mv^2 + \frac{1}{2} mw^2 \quad (5.5)$$

$$\bar{\epsilon}_t = \left(\bar{\epsilon}_t \right)_u + \left(\bar{\epsilon}_t \right)_v + \left(\bar{\epsilon}_t \right)_w = \frac{3}{2} kT \quad (5.6)$$

Ἡ ἀρχὴ τῆς ἰσοκατανομῆς τῆς ἐνεργείας διατυπῶνται κατὰ διαφόρους τρόπους. Οἰαδήποτε ὅμως διατύπωσις καὶ ἐάν ἐπιλεγῆ, ἡ ἀρχὴ αὕτη εἰς ὠρισμένας μόνον περιπτώσεις εὐρίσκεται ἐν συμφωνίᾳ μὲ τὸ πείραμα. Ἡ ἀσυμφωνία ἔγκειται εἰς τὸ γεγονός ὅτι ἡ ἀρχὴ αὕτη περιγράφεται συμφώνως πρὸς τοὺς νόμους τῆς κλασσικῆς Φυσικῆς, ἡ ὁποία ἀδυνατεῖ νὰ περιγράψῃ πλήρως τὰς μοριακὰς ἰδιότητες. Οὕτως οἱ νόμοι τῆς κλασσικῆς Μηχανικῆς ἤρχισαν νὰ ἐρευνηθῶνται ὑπὸ τὸ πρῖσμα τῆς κβαντικῆς θεωρίας.

Ἡ κινητικὴ ἐνέργεια τῆς μεταφορικῆς κινήσεως μορίου μάζης m , εἰς σύστημα καρτεσιανῶν συντεταγμένων, δίδεται ὑπὸ τῆς ἐξίσωσως:

$$\epsilon_t = \frac{1}{2} m (u^2 + v^2 + w^2) \quad (5.7)$$

Ἡ ἀντίστοιχος ἔκφρασις εἰς σφαιρικὰς συντεταγμένας (σχ.4.2,α,β, ἐξίσωσις 4.28) εἶναι:

$$\epsilon_t = \frac{1}{2} m (\dot{r}^2 + r^2 \dot{\theta}^2 + r^2 \sin^2 \theta \dot{\phi}^2) \quad (5.8)$$

Αἱ διάφοροι ἐκφράσεις δεικνύουν ὅτι οἰαδήποτε συντεταγμένοι καὶ ἐάν χρησιμοποιηθοῦν, ἡ κινητικὴ ἐνέργεια δίδεται ὡς ἄθροισμα τριῶν ὄρων, ἕκαστος τῶν ὁποίων εἶναι ἀνάλογος τοῦ τετραγώνου τῆς χρονικῆς παραγώγου τῆς ἀντιστοίχου μεταβλητῆς. Ἐχομεν δηλαδή τρεῖς βαθμοὺς ἐλευθερίας. Ἡ ἀρχὴ τῆς ἰσοκατανομῆς τῆς ἐνεργείας δύναται νὰ διατυπωθῆ γενικῶς ὡς ἐξῆς: Ἐάν ἡ ἐνέργεια ἐνός μορίου δύναται νὰ γραφῆ ὡς ἄθροισμα ὄρων, ἕκαστος τῶν ὁποίων εἶναι ἀνάλογος τοῦ τε -

τραγώνου της αντίστοιχου ανεξαρτήτου μεταβλητής, ἕκαστος ὅρος συνεισφέρει ἐνέργειαν ἴσην πρὸς $\frac{1}{2} kT$ εἰς τὴν ὀλικὴν ἐνέργειαν. Δηλαδή ἡ ἐνέργεια κατανέμεται ἐξ ἴσου μεταξύ τῶν διαφόρων τρόπων κινήσεως τοῦ μορίου.

Ἡ μέση τιμὴ τῆς δυναμικῆς ἐνεργείας ἐξαρτᾶται ἐκ τῆς μορφῆς τῆς δυναμικῆς συναρτήσεως $V(r)$. Ὄταν ἡ ἐξάρτησις αὐτῆ δίδεται δι' ἑνὸς δευτεροβαθμίου ὄρου, τότε ἡ συνεισφορά τῆς δυναμικῆς ἐνεργείας εἰς τὴν ὀλικὴν ἐνέργειαν εἶναι $\frac{1}{2} kT$. Τὸ μόνον σύστημα, εἰς τὸ ὁποῖον ἡ ἀρχὴ τῆς ἰσοκατανομῆς τῆς ἐνεργείας δύναται νὰ ἰσχύσῃ καὶ διὰ τὴν δυναμικὴν ἐνέργειαν, εἶναι ὁ κλασσικὸς ἀρμονικὸς ταλαντωτής. Εἰς τὸ σύστημα τοῦτο, καὶ μόνον εἰς τοῦτο, ἡ μέση δυναμικὴ ἐνέργεια (ὅταν ἡ θέσις ἰσορροπίας λαμβάνεται ὡς ἀρχὴ τοῦ ἄξονος x) δίδεται ὑπὸ τῆς σχέσεως $\frac{1}{2} kx^2$, ὅπου k ἡ σταθερὰ δυνάμεως καὶ x ἡ ἀπομάκρυνσις ἐκ τῆς θέσεως ἰσορροπίας. Εἰς τὴν περίπτωσιν αὐτὴν ἡ συνεισφορά τῆς εἰς τὴν ὀλικὴν ἐνέργειαν εἶναι $\frac{1}{2} kT$. Συνεπῶς ἡ ὀλικὴ ἐνέργεια ἑνὸς κλασσικοῦ ἀρμονικοῦ ταλαντωτοῦ, ἐν μέρει δυναμικὴ καὶ ἐν μέρει κινητικὴ (δύο βαθμοὶ ἐλευθερίας), εἶναι ἴση πρὸς kT .

Ἡ μέση κινητικὴ ἐνέργεια ἑνὸς μορίου ἀντιστοιχοῦσα εἰς τὴν συνιστῶσαν ταχύτητος u , μολονότι $\bar{u}=0$, ἔχει θετικὴν τιμὴν:

$$\begin{aligned} \left(\bar{\epsilon}_t\right)_u &= \int_{-\infty}^{+\infty} \frac{1}{2} m u^2 \frac{dN_u}{N} = \frac{1}{2} m \int_{-\infty}^{+\infty} u^2 \frac{\beta}{\sqrt{\pi}} e^{-\beta^2 u^2} du \\ &= \frac{\beta m}{2\sqrt{\pi}} \int_{-\infty}^{+\infty} u^2 e^{-\beta^2 u^2} du \end{aligned} \quad (5.9)$$

Τῆ βοθείᾳ τοῦ πίνακος (4.1) εὐρίσκομεν:

$$\left(\bar{\epsilon}_t\right)_u = \frac{\beta m}{2\sqrt{\pi}} \cdot \frac{1}{2} \frac{\sqrt{\pi}}{\beta^3} = \frac{m}{4\beta^2} = \frac{m}{4} \frac{2kT}{m} = \frac{1}{2} kT \quad (5.10)$$

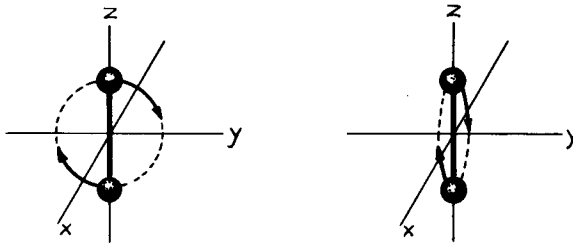
Τὸ αὐτὸ ἀποτέλεσμα εὐρίσκομεν καὶ διὰ τὰς $\left(\bar{\epsilon}_t\right)_v$, $\left(\bar{\epsilon}_t\right)_w$.

Βάσει τῆς ἀρχῆς τῆς ἰσοκατανομῆς τῆς ἐνεργείας ἔχομεν:

$$\left(\bar{\varepsilon}_t\right)_u = \left(\bar{\varepsilon}_t\right)_v = \left(\bar{\varepsilon}_t\right)_w = \frac{1}{2} kT \quad (5.11)$$

Κατά συνέπειαν δι' ἓν mole ἀερίου ἔχομεν, κατά βαθμὸν ἐλευθερίας, ἐνέργειαν ἴσην πρὸς $\frac{1}{2} RT$.

Ἐάν τὰ μόρια τοῦ ἀερίου εἶναι πολυατομικά, τότε ἔχουν, ὡς ἐλέχθη, ἐπὶ πλέον καὶ περιστροφικὰς καὶ δονητικὰς κινήσεις, αἱ ὁποῖαι προσδίδουν νέους βαθμοὺς ἐλευθερίας. Εἰς ἓν διατομικὸν μόριον ἔχομεν 3 μεταφορικοὺς βαθμοὺς ἐλευθερίας. Ὁμοίως ἔχομεν 2 περιστροφικοὺς βαθμοὺς ἐλευθερίας, διότι ἡ ἐνέργεια τῆς περιστροφικῆς κινήσεως εἶναι ἀνάλογος τοῦ τετραγώνου τῆς γωνιακῆς ταχύτητος περί τοὺς ἄξονας x καὶ y ὡς ἐμφαίνεται εἰς τό σχῆμα (5.1):



Σχ.5.1.

$$\varepsilon_r = \frac{1}{2} I_x \omega_x^2 + \frac{1}{2} I_y \omega_y^2 \quad (5.12)$$

ὅπου I_x , I_y αἱ ροπαὶ ἀδρανείας καὶ ω_x , ω_y αἱ γωνιακαὶ ταχύτητες.

Δέν ὑπάρχει ἐνέργεια περιστροφῆς περί τὸν ἄξονά z καθ' ὅσον ἡ ροπή ἀδρανείας ὡς πρὸς τὸν ἄξονα τοῦτον εἶναι πρακτικῶς μηδενική.

Τό διατομικὸν μόριον ἔχει καὶ δύο βαθμοὺς ἐλευθερίας δονήσεως εἰὸτι ἡ ἐνέργεια δονήσεως εἶναι, ὡς ἐλέχθη, τό ἄθροισμα δύο ὄρων. Ὁ πρῶτος ἀναφέρεται εἰς τὴν κινητικὴν ἐν-

έργειαν αὐτοῦ καί εἶναι ἀνάλογος τοῦ τετραγώνου τῆς ταχύ-
τητος τῶν δύο ἀτόμων κατά μῆκος τοῦ ἄξονος, ὁ ὁποῖος συνδέ-
ει τοὺς δύο πυρήνας τοῦ μορίου. Ὁ δεύτερος ὅρος ἀναφέρεται
εἰς τὴν δυναμικὴν ἐνέργειαν αὐτοῦ καί εἶναι ἀνάλογος τοῦ τε-
τραγώνου τῆς ἀπομακρύνσεως ἀπὸ τὴν θέσιν ἰσορροπίας. Ἦτοι
ἔχομεν:

$$\epsilon = \frac{1}{2} \mu u^2 + \frac{1}{2} m v^2 + \frac{1}{2} m \omega^2 + \frac{1}{2} I_x \omega_x^2 + \frac{1}{2} I_y \omega_y^2 + \frac{p_x^2}{2\mu} + \frac{1}{2} kx^2 \quad (5.13)$$

Ἄρα οἱ βαθμοὶ ἐλευθερίας ἑνὸς διατομικοῦ μορίου εἶναι ἑπτὰ.

Εἰς τὰ τριατομικά μόρια πρέπει νὰ λάβωμεν ὑπ' ὄψιν τὴν
διάταξιν τῶν ἀτόμων εἰς τὸ μόριον. Ἐάν ἡ διάταξις αὐτῶν εἶ-
ναι εὐθύγραμμος (εὐθύγραμμα μόρια), ὡς N_2O κλπ., ἔχομεν δύο
ἄξονας περιστροφῆς ὡς εἰς τὰ διατομικά μόρια. Ἐάν ἡ διάτα-
ξις εἶναι μὴ εὐθύγραμμος, ὡς H_2O κλπ., τότε ἔχομεν τρεῖς ἄ-
ξονας περιστροφῆς.

Γενικῶς, εἰς ἓν μόριον ἀποτελούμενον ἐκ N ἀτόμων ἔχο-
μεν:

3 μεταφορικούς βαθμούς ἐλευθερίας

2 περιστροφικούς βαθμούς ἐλευθερίας δι' εὐθύγραμμα μόρια

3 περιστροφικούς βαθμούς ἐλευθερίας διὰ μὴ εὐθύγραμμα μόρια

2(3N-5) δονητικούς βαθμούς ἐλευθερίας δι' εὐθύγραμμα μόρια

2(3N-6) δονητικούς βαθμούς ἐλευθερίας διὰ μὴ εὐθύγραμμα
μόρια.

Εἰς ἓν εὐθύγραμμον τριατομικὸν μόριον ἔχομεν, κατά μέ-
γιστον, $3+2+2(3N-5)=6N-5=13$ βαθμούς ἐλευθερίας. Εἰς ἓν μὴ
εὐθύγραμμον τριατομικὸν μόριον ἔχομεν, κατά μέγιστον,
 $3+3+2(3N-6)=6N-6=12$ βαθμούς ἐλευθερίας. Ὁ παράγων 2 εἰς τοὺς
δονητικούς βαθμούς ἐλευθερίας ἐτέθη καθ' ὅσον ἡ δόνησις πε-
ριλαμβάνει δύο δευτεροβαθμίους ὅρους.

Ἡ ἀντίστοιχος ἐνέργεια εἶναι: $\frac{3}{2} kT$ διὰ τὴν μεταφορικὴν
ἐνέργειαν, kT ἢ $\frac{3}{2} kT$ διὰ τὴν περιστροφικὴν ἐνέργειαν (εὐθύ-

γραμμά ή μή μόρια) καί $2(3N-5) \frac{kT}{2} = (3N-5)kT$ ή $2(3N-6) \frac{kT}{2} = (3N-6)kT$ διά τήν δονητικήν ἐνέργειαν. Δοθέντος ὅτι:

$$c_v = \left(\frac{\partial \bar{E}}{\partial T} \right)_v$$

διά μονατομικά μόρια ($N=1$) ἔχομεν:

$$c_v = 3 \cdot \frac{1}{2} R$$

Δι' εὐθύγραμμα μόρια :

$$c_v = 3 \cdot \frac{1}{2} R + 2 \cdot \frac{1}{2} R + (3N-5)R = \left(3N - \frac{5}{2} \right) R \quad (5.14)$$

Διά μή εὐθύγραμμα μόρια:

$$c_v = 3 \cdot \frac{1}{2} R + 3 \cdot \frac{1}{2} R + (3N-6)R = (3N-3)R \quad (5.15)$$

Ἄρα ἡ θερμοχωρητικότητα c_v τῶν εὐθυγράμμων μορίων εἶναι μεγαλύτερα τῆς ἀντιστοίχου τῶν μή εὐθυγράμμων μορίων, μέ τόν αὐτόν ἀριθμόν ἀτόμων, διότι ἔχομεν ἕνα βαθμόν ἐλευθερίας δονήσεως περισσότερον καί ἕνα περιστροφικόν βαθμόν ἐλευθερίας ὀλιγώτερον.

5. 3. Θεώρημα ἰσοκατανομῆς τῆς ἐνεργείας

Ἐστώσαν x_1, x_2, \dots, x_v αἱ ἀνεξάρτητοι μεταβληταί τῆς ἐνεργείας ἑνός μορίου. Ἡ ἐνέργεια τούτου δίδεται, ὡς ἐλέχθη ἤδη, ὡς ἄθροισμα ὄρων, ἕκαστος τῶν ὁποίων εἶναι ἀνάλογος τοῦ τετραγώνου τῆς ἀντιστοίχου μεταβλητῆς, ἥτοι:

$$\begin{aligned} \epsilon &= \alpha_1 x_1^2 + \alpha_2 x_2^2 + \dots \\ &= \epsilon_1 + \epsilon_2 + \dots \end{aligned} \quad (5.16)$$

Γενικῶς δέ:

$$\epsilon = \sum_{i=1}^v \alpha_i x_i^2 \quad (5.17)$$

Τό ποσοστόν τῶν μορίων, τῶν ὁποίων ἡ ἀνεξάρτητος μεταβλητή

x_i ἔχει τιμὴν μεταξὺ x_i καὶ $x_i + dx_i$, εἶναι:

$$\frac{dN_{x_i}}{N} = \frac{e^{-\beta \epsilon_i} dx_i}{\int e^{-\beta \epsilon_i} dx_i} \quad (5.18)$$

ὅπου ϵ_i ἡ ἐνέργεια ἡ ἀντιστοιχοῦσα εἰς τὴν ἀνεξάρτητον με-
ταβλητὴν x_i καὶ $\beta = \frac{1}{kT}$.

Τό ποσοστὸν τῶν μορίων, τῶν ὁποίων ἡ ἀνεξάρτητος μετα-
βλητὴ x_1 ἔχει τιμὴν μεταξὺ x_1 καὶ $x_1 + dx_1$, ἡ μεταβλητὴ x_2
ἔχει τιμὴν μεταξὺ x_2 καὶ $x_2 + dx_2$ κ.ο.κ. εἶναι βάσει τῆς προ-
ηγουμένης ἐξισώσεως:

$$\frac{dN}{N} = \frac{\exp(-\beta \sum_i \epsilon_i) dx_1 dx_2 \dots dx_v}{\int \dots \int \exp(-\beta \sum_i \epsilon_i) dx_1 dx_2 \dots dx_v} \quad (5.19)$$

Λαμβάνοντες ὑπ' ὄψιν τὴν ἀνωτέρω ἐξίσωσιν ὡς καὶ τὴν ἐξίσω-
σιν (5.17) εὐρίσκομεν τὴν μέσην τιμὴν $\bar{\epsilon}$:

$$\bar{\epsilon} = \frac{\int \dots \int \left(\sum_{i=1}^v \alpha_i x_i^2 \right) \exp \left(-\beta \sum_i \alpha_i x_i^2 \right) dx_1 dx_2 \dots dx_v}{\int \dots \int \exp \left(-\beta \sum_i \alpha_i x_i^2 \right) dx_1 dx_2 \dots dx_v} \quad (5.20)$$

Ἡ πολλαπλότης τοῦ ὀλοκληρώματος ἀντιστοιχεῖ εἰς τὸν ἀρι-
θμόν τῶν ἀνεξαρτήτων μεταβλητῶν.

Τὰ ὅρια τῶν ὀλοκληρωμάτων εἶναι $-\infty$ καὶ $+\infty$.

Ὁ ἀριθμητὴς τῆς ἐξισώσεως (5.20) συνίσταται ἐκ v ὄρων,
ἕκαστος τῶν ὁποίων ἔχει τὴν μορφήν:

$$\frac{\int \dots \int_{-\infty}^{+\infty} \alpha_j x_j^2 \exp \left(-\beta \sum_i \alpha_i x_i^2 \right) dx_1 dx_2 \dots dx_v}{\int \dots \int_{-\infty}^{+\infty} \exp \left(-\beta \sum_i \alpha_i x_i^2 \right) dx_1 dx_2 \dots dx_v} \quad (5.21)$$

Τὰ ὀλοκληρώματα ἀριθμητοῦ καὶ παρονομαστοῦ τῆς ὡς ἄνω ἐξι-
σώσεως (5.21) ἀπλοποιοῦνται, ἐντὸς τοῦ ὀλοκληρώματος ὡς πρὸς
τὴν μεταβλητὴν x_j , καὶ οὕτως ἔχομεν:

$$\frac{\int_{-\infty}^{+\infty} \alpha_j x_j^2 \exp(-\beta \alpha_j x_j^2) dx_j}{\int_{-\infty}^{+\infty} \exp(-\beta \alpha_j x_j^2) dx_j} \quad (5.22)$$

Αποδεικνύεται εύκολως, βάσει και του πίνακος (4.1), ότι:

$$\frac{\int_{-\infty}^{+\infty} \alpha_j x_j^2 \exp(-\beta \alpha_j x_j^2) dx_j}{\int_{-\infty}^{+\infty} \exp(-\beta \alpha_j x_j^2) dx_j} = \frac{1}{2\beta} = \frac{1}{2} kT \quad (5.23)$$

Εφ' όσον η εξίσωσις (5.20) συνίσταται εκ ν τοιούτων όρων, δύναται νά γραφή:

$$\bar{\epsilon} = \nu \frac{1}{2} kT \quad (5.24)$$

Δηλαδή, Έκαστος εκ των ν όρων της εξίσώσεως (5.20) συνεισφέρει εις την όλικήν ενέργειαν $\bar{\epsilon}$ του μορίου ενέργειαν ίσην προς $\frac{1}{2} kT$.

Ούτω διά τά μονατομικά μόρια έχομεν:

$$\bar{\epsilon} = \frac{3}{2} kT$$

Διά τά εύθύγραμμα πολυατομικά μόρια:

$$\bar{\epsilon} = (6N-5) \frac{1}{2} kT$$

Διά τά μή εύθύγραμμα πολυατομικά μόρια:

$$\bar{\epsilon} = (6N-6) \frac{1}{2} kT$$

Η εξίσωσις (5.24) εκφράζει την αρχήν της ίσοκατανομής της ενεργείας. Η όλική λοιπόν ενέργεια των μορίων κατανέμεται έξ ίσου μεταξύ των βαθμών έλευθερίας. Πρέπει νά τονισθῆ ότι τό θεώρημα τοῦτο ίσχύει μόνον όταν οί βαθμοί έλευθερίας εμφανίζονται εις την εξίσωσιν της όλικης ενεργείας ως προσθετέοι περιέχοντες την αντίστοιχον μεταβλητήν εις την δευτέραν δύναμιν. Ός ἤδη έλέχθη η αρχή αύτη είναι αρχή της κλασικῆς Φυσικῆς.

5. 4. Σύγκρισις μετά τῶν πειραματικῶν τιμῶν θερμοχωρητικότητος

α) Μονατομικά μόρια

Εἶδομεν ὅτι εἰς τήν περίπτωσιν μονατομικῶν ἀερίων ἡ ἐνέργεια τῶν μορίων εἶναι ἀποκλειστικῶς μεταφορική καί ἡ γραμμομοριακή θερμοχωρητικότης, ὑπό σταθερόν ὄγκον, εἶναι:

$$c_v = \left(\frac{\partial U}{\partial T} \right)_v = \frac{3}{2} R = 2.98 \frac{\text{cal}}{\text{mole} \cdot \text{grad}}$$

Ἐκ ταύτης προκύπτει ὅτι ἡ γραμμομοριακή θερμοχωρητικότης, ὑπό σταθερόν ὄγκον, τῶν ἰδανικῶν ἀερίων πρέπει νά εἶναι σταθερά, ἀνεξάρτητος τῆς θερμοκρασίας.

Ἡ γραμμομοριακή θερμοχωρητικότης ὑπό σταθεράν πίεσιν εἶναι:

$$c_p = c_v + R = \frac{5}{2} R = 4.967 \frac{\text{cal}}{\text{mole} \cdot \text{grad}}$$

Ὁ λόγος τῶν θερμοχωρητικότητων εἶναι:

$$\frac{c_p}{c_v} = \frac{5}{3} = 1.667$$

Δι' ὄρισμένα μονατομικά ἀέρια, ὡς He, Ne, Ar, ἀτμοί Hg, ἀτμοί Na, ὁ λόγος τῶν θερμοχωρητικότητων εὐρέθῃ πολὺ πλησίον τῆς τιμῆς 1.67, ὡς ἀπαιτεῖται ὑπό τῆς προηγουμένης σχέσεως.

β) Πολυατομικά μόρια

Δι' ἀέρια συνιστάμενα ἐκ δύο ἢ περισσοτέρων ἀτόμων ὁ λόγος τῶν θερμοχωρητικότητων εἶναι μικρότερος τοῦ 1.67, ὑπό συνήθεις συνθήκας, καί αἱ τιμαί τῶν c_v καί c_p εἶναι μεγαλύτεραι τῶν ἀντιστοίχων τῶν μονατομικῶν ἀερίων. Ἡ ὕπαρξις τῆς περιστροφικῆς καί δονητικῆς ἐνεργείας εἰς τὰ μόρια ταῦτα καί ἡ αὐξήσις αὐτῆς μέ αὐξήσιν τῆς θερμοκρασίας εἶναι ὑπεύθυνος διὰ τήν ἀσυμφωνίαν μεταξύ τῶν πειραματικῶς εὐρισκομένων τιμῶν τῶν θερμοχωρητικότητων καί τῶν θεωρητικῶν τοιούτων.

Εἰς ἐπαρκῶς χαμηλάς θερμοκρασίας ἡ ἐπίδρασις τῆς ἐνερ-

γείας περιστροφής και, ιδιαιτέρως, της ένεργείας δονήσεως καθίσταται άμελητέα. Τό γεγονός τούτο έξηγει διατί τό ύδρογόνο και τό δευτέριο συμπεριφέρονται ως μονατομικά άέρια εις τήν περιοχήν τών 50°K, ήτοι -220°C. Πιθανώς και έτερα πολυατομικά μόρια νά έδεικνουν τήν αύτήν συμπεριφοράν, αλλά ύφίστανται ύγροποίησιν πριν ή ή ένεργεια της περιστροφής καταστη άμελητέα. Ώς εκ τούτου ή έλάττωσις τών c_p και c_v εις 5 και 3 cal.grad⁻¹mole⁻¹ αντιστοίχως, μολονότι θεωρητικώς δυνατή, δέν δύναται εν τούτοις νά παρατηρηθη εις ταυτα.

Βάσει της αρχής της ίσοκατανομής της ένεργείας, αι θερμοχωρητικότητες c_v τών διατομικων μορίων δια τούς διαφόρους βαθμούς έλευθερίας είναι:

$$c_v (tr + rot) = \frac{3}{2} R + R = \frac{5}{2} R$$

(5.25)

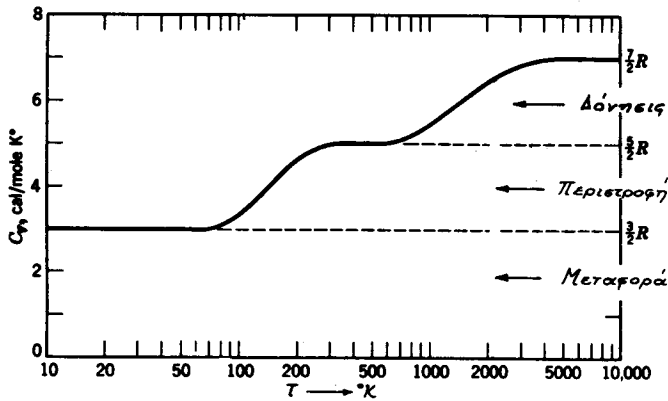
και

$$c_v (tr + rot + vib) = \frac{3}{2} R + R + R = \frac{7}{2} R$$

Αί θερμοχωρητικότητες c_v τών διατομικων αερίων H₂, O₂, CO, HCl είναι περίπου 5 cal grad⁻¹ mole⁻¹ εις συνήθεις θερμοκρασίας, διότι τά μόρια τών αερίων αυτών έχουν μόνον μεταφορικη και περιστροφικη κίνησιν. Η δόνησις εμφανίζεται μόνον εις ύψηλάς θερμοκρασίας. Κατά τήν κλασσικη αρχήν της ίσοκατανομής της ένεργείας, ή τιμή του c_v πρέπει νά παραμείνη σταθερά (5 cal grad⁻¹ mole⁻¹) με αύξησιν της θερμοκρασίας και νά αύξηθη αποτόμως εις 7 cal grad⁻¹ mole⁻¹ όταν ή δονητικη ένεργεια συνεισφέρει εις τήν όλικην ένεργειαν. Τούτο όμως είναι αντίθετον πρός τά πειραματικά δεδομένα.

Πειραματικώς εύρίσκειται ότι ή θερμοχωρητικότης αυξάνει βαθμιαίως, και όχι αποτόμως μετά της θερμοκρασίας (σχ.5.2).

Ακόμη και εις τούς 2000°K, τό c_v του H₂, O₂, N₂, CO είναι 6.3 ενφ του HCl είναι 6.9 cal grad⁻¹ mole⁻¹. Τό άέριον χλώριο έχει $c_v = 6$ cal grad⁻¹ mole⁻¹ εις συνήθη θερμοκρασίαν και



Σχ. 5.2.

$$c_v = 7 \text{ cal grad}^{-1} \text{ mole}^{-1} \text{ εἰς } 500^{\circ}\text{K}.$$

Ἡ ἀντίθεσις αὕτη μεταξύ κλασσικῆς θεωρίας καί πειράματος ὑπάρχει καί εἰς τὰ τριατομικά κλπ. μόρια. Διαπιστοῦται διά τοῦ πειράματος ὅτι, εἰς ὑψηλᾶς θερμοκρασίας, αἱ πειραματικά τιμαί τῶν θερμοχωρητικότητων προσεγγίζουσιν μέν τὰς ἀντιστοίχους θεωρητικάς, ἢ προσέγγισις ὅμως αὕτη γίνεται βαθμιαίως.

Κατά τήν διεξαγωγήν τῶν σχετικῶν ἐρευνῶν παρουσιάζοντο συνεχῶς περισσότεραι περιπτώσεις ἀποκλίσεων μεταξύ τῶν ὑπολογιζομένων βάσει τῆς κλασσικῆς θεωρίας καί τῶν πειραματικῶς εὑρισκομένων τιμῶν τῶν θερμοχωρητικότητων, τοῦτο δέ ἤγαγεν εἰς τήν σκέψιν ὅτι ἡ ἀσυμφωνία αὕτη εἶχε βασικήν αἰτίαν. Ὡς ἐκ τούτου ἤρχισε νά ἐξετάζεται τό ἐνδεχόμενον νά μή ἰσχύουσιν εἰς μοριακά συστήματα οἱ νόμοι τῆς κλασσικῆς Μηχανικῆς. Διά τήν ἐξήγησιν τῶν ἀσυμφωνιῶν τούτων εἰσήχθη πλέον ἡ κβαντική θεωρία.

5. 5. Στοιχεῖα κβαντικῆς θεωρίας

Κατά τήν κβαντικήν θεωρίαν, καί ἐν ἀντιθέσει πρός τήν

κλασσικήν Μηχανικήν, ἡ ἐνέργεια ἑνὸς μηχανικοῦ συστήματος, ὡς π.χ. σωματίων ἐκτελούντων ἄρμονικὰς ταλαντώσεις, δύναται νὰ ἔχη ὠρισμένας μόνον τιμάς, αἱ ὁποῖαι εἶναι ἀκέραια πολλαπλάσια τοῦ γινομένου $h\nu$ ὅπου h ἡ σταθερά δράσεως τοῦ Planck, καὶ ν ἡ ἰδιοσυχνότης τοῦ δονητοῦ ἥτοι:

$$e_v = nh\nu \quad (5.26)$$

ὅπου $n=0,1,2,3,\dots$ ὁ κβαντικός ἀριθμὸς τῆς δονήσεως.

Ἡ κβάντωση τῆς ἐνεργείας ἑνὸς ἄρμονικοῦ ταλαντωτοῦ ἀποτελεῖ εἰδικήν, ἀπλῶς, περίπτωσιν. Ἡ κβάντωση ἰσχύει καὶ δι' ἄλλα συστήματα ὡς εἶναι ἓν σύστημα περιστροφέων, κλπ.

Ἡ ἐνέργεια ἑνὸς περιστροφέως δίδεται ὑπὸ τῆς σχέσεως:

$$e = \frac{h^2}{8\pi^2 I} J^2$$

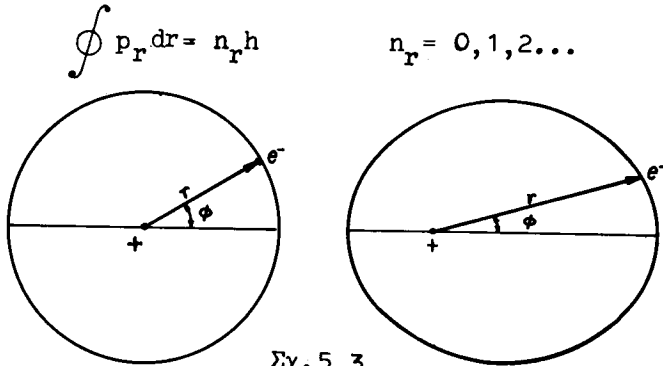
Τὰ πειραματικὰ δεδομένα ἐξηγοῦνται μόνον ἐάν ἀντικαταστήσωμεν τὸ J^2 διὰ τοῦ $J(J+1)$, $J=0,1,2,\dots$. Ἡ γενικὴ συνθήκη κβάντωσης ὡς διευτυπώθη ὑπὸ τῶν Wilson καὶ Sommerfeld εἶναι:

$$\oint p_i dq_i = n_i h \quad (5.27)$$

ὅπου p_i ἡ συζυγῆς ὁρμή, ἐξαρτωμένη ἐκ τῆς ἀντιστοίχου γενικευμένης συντεταγμένης q_i , n_i ἀκέραιος ἀριθμὸς καὶ h ἡ σταθερά τοῦ Planck. Δηλαδή εἰς οἷονδήποτε σύστημα, τοῦ ὁποίου αἱ συντεταγμέναι εἶναι περιοδικὴ συνάρτησις τοῦ χρόνου, ἰσχύει ἡ ἀνωτέρω συνθήκη, ἡ ὁποία συνδέει τὴν γενικευμένην συντεταγμένην q_i μέ τὴν συζυγῆ ὁρμήν p_i .

Εἰς τὴν περίπτωσιν κυκλικῶν τροχιῶν τοῦ ἠλεκτρονίου ἡ γενικευμένη συντεταγμένη εἶναι ἡ γωνία φ . Ἐν τούτοις διὰ τὰς ἔλλειπτικὰς τροχιάς, ὡς ἐμφαίνεται καὶ εἰς τὸ σχῆμα (5.3), δύναται νὰ μεταβάλλωνται τόσον ἡ γωνία φ , ὅσον καὶ τὸ ἄνυσμα τῆς ἀκτῖνος r . Κατὰ συνέπειαν ἐμφανίζονται δύο κβαντικαὶ συνθήκαι, ἥτοι:

$$\oint p_\varphi d\varphi = n_\varphi h \quad n_\varphi = 1, 2, 3, \dots$$



Σχ.5.3.

Υπό του Sommerfeld έδειχθη ότι ή ένέργεια του ήλεκτρονίου έξαρτάται έκ του κυρίου κβαντικού άριθμου n , ό όποιος καθορίζεται ως $n = n_\phi + n_r$.

5. 6. Στοιχεία Κυματομηχανικής. Έξίωσις Schrödinger

Η αντίληψις ότι είς έκαστον κινούμενον σωματίον αντίστοιχεί καί έν κύμα,τό όποϊον τό συνοδεύει, ώδήγησεν είς τήν διατύπωσιν μιās κυματικής έξισώσεως, ή όποία περιγράφει τουτο. Ο Schrödinger βασιζόμενος είς τόν ως άνω δυϊσμόν τής ύλης, διετύπωσε τήν γνωστήν κυματικήν έξίσωσιν αύτου, ή όποία άποτελεϊ τό σημείον έκκινήσεως τής κβαντομηχανικής άντιμετωπίσεως ένός προβλήματος. Έκ ταύτης οί τρεις πρώτοι κβαντικοί άριθμοί προκύπτουν κατά φυσικόν τρόπον (έν άντιθέσει πρός τήν συνθήκην κβαντώσεως Bohr-Wilson-Sommerfeld), δοθέντος ότι ή άνεξάρτητος του χρόνου έξίωσις Schrödinger έχει τρεις άνεξαρτήτους μεταβλητάς. Παραλλήλως ό Heisenberg άνέπτυξε ίδίαν μέθοδον καταλήγουσαν είς τά αύτά άποτελέσματα μέ τήν κυματικήν έξίσωσιν Schrödinger.

Διά τήν άπλότητα θεωρήσωμεν σωματίον μάζης m κινούμενον, έντός πεδίου δυνάμεων, κατά μήκος άξονος x τών όρθογωνίων συντεταγμένων.

Η όρμή αύτου είναι p_x . Έστω $V(x)$ ή δυναμική ένέργεια αύτου, ή όποία είναι συνάρτησις μόνον τής μεταβλητής x , δηλαδή τής

θέσεως, καί ανεξάρτητος τοῦ χρόνου. Τοιαῦτα πεδία δυνάμεων (π.χ. βαρύτητας, ἠλεκτρικά κλπ) εἰς τὰ ὅποια ἡ $V(x)$ ἐξαρτᾶται μόνον ἐκ τῆς θέσεως καί ὄχι ἐκ τοῦ χρόνου, καλοῦνται σ υ ν τ η ρ η τ ι κ ᾶ π ε δ ῖ α δ υ ν ᾶ μ ε ω ν, τὰ δέ συστήματα καλοῦνται συντηρητικά.

Ἡ ὅλική ἐνέργεια ϵ τοῦ σωματίου εἶναι:

$$\epsilon = \frac{p_x^2}{2m} + V(x) \quad (5.28)$$

Ἡ ἀπλῆ αὐτὴ ἐξίσωσις δύναται νά μετατραπῆ εἰς τὴν ἐξίσωσιν Schrödinger ἐάν τὴν κλασσικὴν συνιστώσαν τῆς ὁρμῆς p_x , τὴν ϵ καί $V(x)$ ἀντικαταστήσωμεν διὰ τῶν ἀντιστοίχων τελεστῶν, ἥτοι:

$$\hat{p}_x \rightarrow -i\hbar \frac{\partial}{\partial x} \quad , \quad \hat{\epsilon} \rightarrow i\hbar \frac{\partial}{\partial t} \quad , \quad \hat{V}(x) \rightarrow V(x)$$

ὅπου $i = \sqrt{-1}$ καί $\hbar = \frac{h}{2\pi}$

Ἄρα:

$$\hat{p}_x^2 = -i\hbar \frac{\partial}{\partial x} \left(-i\hbar \frac{\partial}{\partial x} \right) = -\hbar^2 \frac{\partial^2}{\partial x^2}$$

καί ἡ ὅλική ἐνέργεια ἐκφράζεται διὰ τοῦ Χαμιλτωνείου τελεστοῦ \hat{H} :

$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \hat{V}(x) \quad (5.29)$$

εἴτε εἰς τρεῖς διαστάσεις:

$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) + \hat{V}(x, y, z) \quad (5.30)$$

Ἐπιλέγομεν ἤδη τὴν συνάρτησιν $\Psi(x, t)$ ἐπὶ τῆς ὁποίας θά δράσουν οἱ τελεσταί \hat{H} , $\hat{\epsilon}$, $\hat{V}(x)$ καί οἱ ὅποιοι δίδουν τὴν κυματικὴν ἐξίσωσιν:

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \Psi(x, t)}{\partial x^2} + V(x)\Psi(x, t) = i\hbar \frac{\partial \Psi(x, t)}{\partial t} \quad (5.31)$$

είτε: $\hat{H}\Psi = \hat{E}\Psi$ (5.32)

Ἡ ἐξίσωσις (5.31) ἢ (5.32) ἀποτελεῖ τὴν περιλαμβάνουσαν τὸν χρόνον κυματικὴν ἐξίσωσιν Schrödinger ἀπλοῦ σωματίου μάζης m κινουμένου ἐντὸς συντηρητικοῦ πεδίου δυνάμεων δυναμικοῦ $V(x)$ κατὰ μίαν διάστασιν.

Εἰς μονίμους καταστάσεις τοῦ συστήματος, δηλαδή ὅταν $\partial\epsilon/\partial t=0$, ὡς συμβαίνει εἰς τὰ συνήθη ἀτομικὰ καὶ μοριακὰ συστήματα (ὄχι ὅμως κατὰ τὴν διάρκειαν τῶν μεταπτώσεων), ἡ ἐπίδρασις τοῦ χρόνου δέν ἐπηρεάζει τὸ σύστημα. Χρησιμοποιοῦντες τὴν μέθοδον τοῦ διαχωρισμοῦ τῶν μεταβλητῶν λαμβάνομεν τὴν Ψ ὡς γινόμενον δύο συναρτήσεων:

$$\Psi(x,t)=\phi(x)\varphi(t)$$
 (5.33)

Ἀντικαθιστῶντες ταύτην εἰς τὴν κυματικὴν ἐξίσωσιν (5.31) λαμβάνομεν:

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \varphi(t) \frac{d^2 \phi(x)}{dx^2} + V(x)\varphi(t)\phi(x) = i\hbar \phi(x) \frac{d\varphi(t)}{dt}$$
 (5.34)

Διαιροῦντες διὰ $\phi(x)\varphi(t)$ ἔχομεν:

$$-\frac{1}{\phi(x)} \frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2 \phi(x)}{dx^2} + V(x) = i\hbar \frac{1}{\varphi(t)} \frac{d\varphi(t)}{dt}$$
 (5.35)

Παρατηροῦμεν ὅτι τὸ ἀριστερόν μέρος τῆς ἐξισώσεως ταύτης εἶναι συνάρτησις μόνον τῆς μεταβλητῆς x , ἐνῶ τὸ δεξιόν μέρος αὐτῆς εἶναι συνάρτησις μόνον τῆς μεταβλητῆς t . Ἐφ' ὅσον ἡ χωρική συντεταγμένη x εἶναι ἀνεξάρτητος τοῦ χρόνου, ἐκάστη πλευρά τῆς ἐξισώσεως (5.35) πρέπει νά ἰσοῦται πρὸς μίαν σταθεράν διαχωρισμοῦ, ἡ τιμὴ τῆς ὁποίας ταυτίζεται μὲ τὴν τιμὴν τῆς ὀλικῆς ἐνεργείας τοῦ σωματίου ϵ , ὡς θά δειχθῇ κατωτέρω. Θέτοντες πρὸς ἀπλοποίησησιν ϕ καὶ V ἀντὶ $\phi(x)$ καὶ $V(x)$ ἔχομεν:

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2 \phi}{dx^2} + V\phi = \epsilon\phi$$
 (5.36)

$$\frac{1}{\varphi(t)} \frac{d\varphi(t)}{dt} = \frac{\epsilon}{i\hbar} \quad (5.37)$$

Ἡ ἐξίσωσις (5.36) ἀποτελεῖ τὴν ἀνεξάρτητον τοῦ χρόνου κυματικὴν ἐξίσωσιν Schrödinger ἰσχύουσαν εἰς μονίμους καταστάσεις. Πρέπει νὰ σημειωθῇ ὅτι ὁ διαχωρισμός τῶν μεταβλητῶν βασίζεται εἰς τὸ γεγονός ὅτι τὸ σύστημα εἶναι συντηρητικόν.

Οὕτως ἔχομεν μίαν διαφορικήν ἐξίσωσιν (5.36) δευτέρας τάξεως, εἰς τὴν ὁποίαν ἄγνωστος εἶναι ἡ συνάρτησις ψ . Ἡ ἐξίσωσις αὕτη γράφεται:

$$\hat{H}\psi = \epsilon\psi \quad (5.38)$$

ὅπου τὸ ἀριστερόν μέλος συμβολίζει δρᾶσιν τοῦ τελεστοῦ \hat{H} ἐπὶ τῆς συναρτήσεως ψ , ἐνῶ τὸ δεξιόν μέλος συμβολίζει πολλαπλασιασμόν τῆς συναρτήσεως ψ ἐπὶ τὴν σταθεράν ϵ .

Εἰσάγομεν τὴν ἀρχήν: Ἐάν σύστημα ἔχη ἓνα ὠρισμένον πειραματικῶς μετρήσιμον μέγεθος A (ἐνέργειαν, ὀρμήν, στροφορμήν κλπ), τὸ ὁποῖον εἰς τὴν κατάστασιν τοῦ συστήματος τὴν περιγραφομένην ὑπὸ τῆς συναρτήσεως $\psi(x)$ ἔχει τιμὴν ὠρισμένην a , τότε ὁ τελεστής \hat{A} δρῶν ἐπὶ τῆς ψ ἀναπαράγει ταύτην πολλαπλασιασμένην ἐπὶ σταθεράν, ἔχουσαν τιμὴν a .

$$\hat{A}\psi = a\psi \quad (\text{ἐξίσωσις ἰδιοτιμῆς})$$

Ὁ τελεστής \hat{A} εὐρίσκεται ἐάν εἰς τὴν κλασσικὴν ἔκφρασιν τοῦ μεγέθους $A(x, \dots, p_x, \dots)$ ἀντικατασταθοῦν αἱ ὀρμαὶ διὰ τῶν ἀντιστοιχῶν τελεστῶν. Ἡ ἐξίσωσις αὕτη καλεῖται ἐξίσωσις ἰδιοτιμῆς. Ἡ ἐξίσωσις ἰδιοτιμῆς εἰς τὴν περίπτωσηί τῆς ἐνεργείας εἶναι $\hat{H}\psi = \epsilon\psi$. Οὕτω δικαιολογεῖται ἡ ταύτισις τῆς σταθερᾶς διαχωρισμοῦ εἰς τὰς ἐξισώσεις (5.36) καὶ (5.38) μετὴν τιμὴν τῆς ὀλικῆς ἐνεργείας ϵ . Ἡ μορφή τῆς συναρτήσεως $\varphi(t)$ εὐρίσκεται δι' ὀλοκληρώσεως ἐκ τῆς σχέσεως (5.37):

$$\varphi(t) = Ae^{-\frac{i\epsilon}{\hbar}t} \quad (5.39)$$

5. 7. Φορμαλισμός τής κυματομηχανικής

Γενικῶς διὰ τόν φορμαλισμόν τής κυματομηχανικῆς εἰσάγομεν ἕνα ἐλάχιστον ἀριθμόν ἀρχῶν, αἱ ὁποῖαι δικαιολογοῦνται ἀπό τό γεγονός ὅτι τά ἀποτελέσματα τά ὁποῖα προκύπτουν ἀπό τās ἀρχάς αὐτάς συμφωνοῦν μέ τά πειραματικά δεδομένα.

Ἀρχή I: α) Ἡ κατάσταση ἐνός συστήματος ἐκ N σωματίων περιγράφεται ὑπό μιᾶς συναρτήσεως $\Psi(q_1, q_2, \dots, q_{3N}, t)$, τοιαύτης ὥστε β) τό γινόμενον $\Psi^* \Psi$ ἀποτελεῖ μέτρον τῆς πιθανότητος τήν ὁποίαν ἔχει τό σύστημα νά εὑρεθῇ εἰς δεδομένην διάταξιν εἰς τόν χῶρον. Αἱ συναρτήσεις αὐταί αἱ ὁποῖαι περιγράφουν τήν κατάστασιν τοῦ συστήματος (καταστατικά κυματοσυναρτήσεις), εὐρίσκονται ἀπό τήν λύσιν τῆς κυματικῆς ἐξισώσεως Schrödinger. Ἡ ἀρχή αὐτή μᾶς λέγει ὅτι ὅλαι αἱ πληροφορίες αἱ ὁποῖαι ἀφοροῦν εἰς τās ἰδιότητες τοῦ συστήματος περιέχονται εἰς τήν καταστατικήν συνάρτησιν Ψ . Τό δεύτερον μέρος τῆς ἀρχῆς αὐτῆς δίδει τήν φυσικήν σημασίαν τῆς συναρτήσεως Ψ . Αἱ ἐπόμενα ἀρχαί ἀναφέρονται εἰς τά μετρούμενα μεγέθη.

Ἀρχή II: Εἰς ἕκαστον μετρούμενον μέγεθος ἀντιστοιχεῖ ἕνας τελεστής.

Ἀρχή III: Ἐάν \hat{A} εἶναι ὁ τελεστής τοῦ μετρομένου μεγέθους A συστήματος εὐρισκομένου εἰς τήν κατάστασιν τήν περιγραφομένην ὑπό τῆς συναρτήσεως Ψ , ἡ ὁποία εἶναι ἰδιοσυνάρτησις τοῦ τελεστοῦ \hat{A} , τότε ἰσχύει ὅτι

$$\hat{A}\Psi = a\Psi$$

Τοῦτο σημαίνει ὅτι ἐπανειλημμένα μετρήσεις τοῦ μεγέθους αὐτοῦ δίδουν τό αὐτό πάντοτε ἀποτέλεσμα a .

Ἀρχή IV: Ἡ μέση τιμή \bar{a} σειρᾶς μετρήσεων μιᾶς ἰδιότητος A συστήματος εὐρισκομένου εἰς τήν κατάστασιν τήν περιγραφομένην ὑπό τῆς συναρτήσεως Ψ , ἡ ὁποία δέν εἶναι ἰδιοσυνάρτησις τοῦ τελεστοῦ \hat{A} , εἶναι

$$\bar{a} = \frac{\int \Psi^* \hat{A} \Psi d\tau}{\int \Psi^* \Psi d\tau} \quad (5.40)$$

Αί άρχαί αύταί γεφυρώνουν τό χάσμα μεταξύ του μαθηματικού φορμαλισμοϋ τής κυματομηχανικής καί των πειραματικων μετρήσεων εις τό έργαστήριον.

Δύο συναρτήσεις Ψ_n καί Ψ_k , όπου $k \neq n$, είναι ορθογωνικά μεταξύ των εάν

$$\int \Psi_k^* \Psi_n dt = 0 \quad (5.41)$$

Συνδυάζοντας μέ τήν συνθήκη κανονικοποίησης λαμβάνομεν

$$\int \Psi_k^* \Psi_n dt = \delta_{nk} \quad \begin{matrix} \delta_{nk} = 1, & n = k \\ \delta_{nk} = 0, & n \neq k \end{matrix} \quad (5.42)$$

όπου ή συνάρτησις δ_{nk} καλεΐται δέλτα του Kronecker.

5. 8. Λύσις τής εξίσωσης Schrödinger

Λύσις τής κυματικής εξίσωσης Schrödinger είναι ή εύρεσις όλων των Ψ , αί όποίαι ίκανοποιούν τήν διαφορικήν εξίσωσιν. Συνεπώς, από μαθηματικής άπόφωας, ύπάρχει άπειρία λύσεων. Άλλά μία από φυσικής πλευράς παραδεκτή λύσις πρέπει ά πληροΐ τούς εξής όρους:

Ή κυματοσυνάρτησις πρέπει νά είναι μονότιμος, πεπερασμένη καί συνεχής δι'όλας τάς φυσικώς δυνατάς τιμάς x (ή x, y, z). Πρέπει νά είναι μονότιμος, διότι ή πιθανότης νά εύρεθῆ τό σωματίον εις οίονδήποτε σημείον x (ή x, y, z) πρέπει νά έχη μίαν μόνον τιμήν. Δέν πρέπει νά είναι άπειρος εις οίονδήποτε σημείον, διότι τότε τό σωματίον θά καθωρίζετο μέ άπόλυτον ακρίβειαν, όπερ αντίκειται πρός τήν αρχήν τής άβεβαιότητος. Ή κυματοσυνάρτησις Ψ δέν πρέπει νά παρουσιάξη άλλατα. Διά $x = \pm \infty$ ή τιμή τής Ψ πρέπει νά μηδενίζεται. Ταϋτα ισχύουν καί διά τάς μερικάς πρώτας παραγώγους.

Οί άνωτέρω όροι πληροϋνται δι'ώρισμένης μόνον τιμάς τής ϵ , αί όποίαι καλοϋνται *ιδιοτιμαί*, ήτοι διά τιμάς:

$$\epsilon = \epsilon_1, \epsilon_2, \epsilon_3, \dots$$

Αί εις τάς τιμάς αύτάς τής ϵ αντίστοιχοϋσαι λύσις τής διαφορικής εξίσωσης Ψ_1, Ψ_2, \dots καλοϋνται *ιδιοσυναρτή-*

σ ει ς , π.χ.
$$\Psi_1(x,t) = \phi_1(x) e^{-\frac{i\varepsilon_1 t}{\hbar}}, \quad \Psi_2(x,t) = \phi_2(x) e^{-\frac{i\varepsilon_2 t}{\hbar}} \quad \kappa.ο.κ$$

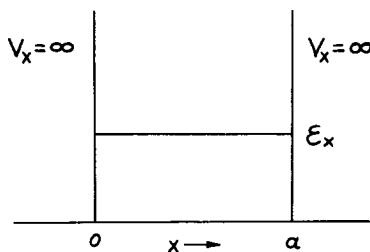
Διά τήν κυματομηχανικήν αντιμετώπισιν ενός προβλήματος ακολουθοῦμεν γενικῶς τήν ἐξῆς πορείαν:

Γράφομεν τήν κινητικήν ἐνέργειαν T ὡς συνάρτησιν τῶν συντεταγμένων τῶν ὀρμῶν p_x, p_y, p_z καί τήν δυναμικήν ἐνέργειαν V ὡς συνάρτησιν τῶν συντεταγμένων x, y, z ἵνα καθορισθῆ ὁ Χαμιλτώνειος τελεστής \hat{H} καί καταστρωθῆ ἡ κυματική ἐξίσωσις Schrödinger. Ἐν συνεχείᾳ καθορίζομεν τάς ὀριακάς συνθήκας τοῦ συστήματος. Λύοντες τήν ἐξίσωσιν Schrödinger εὐρίσκομεν τάς φυσικῶς παραδεκτάς κυματοσυναρτήσεις καί τάς ἀντιστοίχους ἐπιτρεπτάς τιμάς ἐνεργειῶν, ἥτοι τάς ἰδιοσυναρτήσεις καί ἰδιοτιμάς ἐνεργείας.

Κατά τήν λύσιν τῆς κυματικῆς ἐξίσώσεως παρατηρεῖται συχνάκις ὅτι ἔχομεν διαφόρους κυματοσυναρτήσεις διά τήν αὐτήν τιμήν ε_i . Αὗται χαρακτηρίζονται ὡς ἐκφυλισμένοι κυματοσυναρτήσεις καί ὁ ἀριθμός αὐτῶν g_i (διά τήν αὐτήν ἐνέργειαν ε_i) ἀποτελεῖ τόν βαθμόν ἐκφυλισμοῦ τῆς ἐνεργειακῆς στάθμης ε_i .

5. 9. Μεταφορική ἐνέργεια ἰδανικοῦ ἀερίου

Θεωρήσωμεν σωματίον (π.χ. μόριον ἰδανικοῦ ἀερίου) κινούμενον κατά τήν διεύθυνσιν x ἐντός φρέατος δυναμικῆς ἐνεργείας, ὡς εἶς τό σχῆμα (5.4).



Σχ. 5.4.

Τό σύστημα είναι συντηρητικό. Είς τήν εξεταζομένην περίπτωσηιν ἔχομεν τάς ἐξῆς ὀριακάς συνθήκας:

α) $V(x)=0$ διά $0 < x < a$

β) $V(x)=\infty$ διά $x < 0$ καί $x > a$

Ἡ ἐξίσωσις Schrödinger εἰς τήν περιοχὴν $0 < x < a$ εἶναι:

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2 \psi}{dx^2} = \epsilon \psi \quad (5.43)$$

ὅπου:

$$\epsilon = \epsilon_k + V_x = \epsilon_k$$

θέτομεν:

$$a^2 = \frac{2m\epsilon}{\hbar^2} \quad (5.44)$$

καί ἡ ἐξίσωσις Schrödinger (5.43) γράφεται:

$$\frac{d^2 \psi}{dx^2} + a^2 \psi = 0 \quad (5.45)$$

Ἡ γραμμική αὐτή διαφορική ἐξίσωσις δευτέρας τάξεως ἔχει ὡς λύσιν τριγωνομετρικάς συναρτήσεις:

$$\psi(x) = A \sin ax + B \cos ax \quad (5.46)$$

ὅπου A, B , μὴ καθωρισμένοι πρός τό παρόν σταθεραί.

Ἐφ' ὅσον ἡ πιθανότης νά εὔρωμεν τό σωματίον ἐκτός τοῦ δοχείου, ἥτοι ἐκτός τῆς περιοχῆς $x=0$ ἕως $x=a$, εἶναι μηδενική, πρέπει ἡ ψ^* (καί ἡ ψ) νά ἰσοῦνται πρός μηδέν ἐκτός τοῦ δοχείου. Ἀλλ' ἐφ' ὅσον ἡ κυματοσυνάρτησις ψ πρέπει νά εἶναι συνεχῆς, ἔπεται ὅτι ψ^* εἶναι μηδέν εἰς τά τοιχώματα τοῦ δοχείου καί ἄρα ἡ ψ πρέπει νά μηδενίζεται εἰς $x=0$ καί $x=a$, ἥτοι ἔχομεν τάς συνθήκας $\psi(0)=0$ καί $\psi(a)=0$.

Εὐρίσκομεν συνεπῶς διά τό σημεῖον $x=0$:

$$\psi(0)=0 = A \sin a \cdot 0 + B \cos a \cdot 0 = A(0) + B(1) \quad (5.47)$$

Ἐκ τῆς ἐξισώσεως αὐτῆς προκύπτει ὅτι $B=0$. Ἐκ τῆς ὀριακῆς ταύτης συνθήκης εὐρίσκομεν ὅτι:

$$\psi(x) = A \sin ax \tag{5.48}$$

Εἰς τὸ σημεῖον $x=a$ λαμβάνομεν:

$$\psi(a) = 0 = A \sin aa \tag{5.49}$$

Δέν δυνάμεθα νά θέσωμεν $A=0$, διότι τότε ἡ $\psi(x)$ τῆς ἐξισώσεως (5.48) θά ἦτο πάντοτε μηδέν δι' οἴανδήποτε τιμὴν τοῦ x καὶ ἐπομένως διὰ $A=0$ τὸ σωματίον δέν δύναται νά ὑπάρχη ἐντός τοῦ δοχείου. Ἡ $\psi(a)$ ὅμως εἶναι μηδέν διὰ τιμὰς τοῦ a αἱ ὁποῖαι εἶναι πολλαπλάσια τοῦ π , καθ' ὅσον $\sin n\pi=0$, διὰ $n=1,2,3,\dots$. Ἄρα ἐάν $a=n\pi/\alpha$, θά ἔχωμεν, βάσει τῆς ἐξισώσεως (5.48):

$$\psi(x) = A \sin \frac{n\pi}{\alpha} x \tag{5.50}$$

Ἡ σταθερά A θά εὔρεθῇ ἐκ τῆς ἀπαιτήσεως ὅπως ἡ ψ εἶναι κανονικοποιημένη. Ἡ συνθήκη κανονικοποιήσεως, ὡς εἶδομεν, ἐκφράζεται διὰ τῆς ἐξισώσεως (5.42) καὶ συνεπῶς:

$$\int_0^{\alpha} AA^* \sin^2 \frac{n\pi x}{\alpha} dx = 1 \tag{5.51}$$

εἴτε:

$$\frac{1}{AA^*} = \int_0^{\alpha} \sin^2 \frac{n\pi x}{\alpha} dx \tag{5.52}$$

Ἐπειδὴ $\cos 2x = 1 - 2\sin^2 x$, ἡ προηγουμένη ἐξίσωσις γράφεται:

$$\begin{aligned} \frac{1}{AA^*} &= \int_0^{\alpha} \left(\frac{1}{2} - \frac{1}{2} \cos \frac{2n\pi x}{\alpha} \right) dx \\ &= \frac{1}{2} \left[x - \frac{\alpha}{2n\pi} \sin \frac{2n\pi x}{\alpha} \right]_0^{\alpha} = \frac{\alpha}{2} \end{aligned} \tag{5.53}$$

Ἄρα:

$$AA^* = \frac{2}{\alpha} \quad \eta \quad |A|^2 = \frac{2}{\alpha} \tag{5.54}$$

Ἄν λάβωμεν τὸ A ὡς πραγματικὸν ἀριθμὸν, ἡ ἐξίσωσις (5.50) γράφεται:

$$\psi(x) = \pm \left(\frac{2}{\alpha} \right)^{1/2} \sin \frac{n\pi x}{\alpha} \tag{5.55}$$

Έν τούτοις, ἐφ' ὅσον ἡ πιθανότης δίδεται ὑπὸ τῆς $|\psi|^2$, δέν ἔχει σημασίαν ἡ ἐπιλογή τοῦ προσήμου + ἢ -. Κατὰ συνθήκην δεχόμεθα τό θετικόν πρόσημον καί ἡ κανονικοποιημένη κυματοσυνάρτησις, εἰς μονοδιάστατον δοχεῖον, δίδεται ὑπὸ τῆς σχέσεως:

$$\psi(x) = \left(\frac{2}{a}\right)^{1/2} \sin \frac{n\pi}{a} x \quad (5.56)$$

ὅπου $n=1,2,3,\dots,\infty$. Πρέπει νά τονισθῆ ὅτι δέν ἐλήφθη ὑπ' ὄψιν ἡ λύσις διὰ $n=0$, καθ' ὅσον εἰς τήν περίπτωσιν αὐτήν εἶναι $\psi=0$ καί $\psi^*=0$ εἰς οἰονδήποτε σημείον. Μέ ἄλλους λόγους διὰ $n=0$ δέν ἔχομεν σωματίον, ὅπερ σημαίνει ὅτι τό δοχεῖον εἶναι κενόν.

Ἐκ τῆς ἐξισώσεως (5.56) προκύπτει ὅτι ἡ μορφή τῆς $\psi(x)$ εἶναι ὁμοία τῆς τῶν διαφορῶν ἀρμονικῶν παλλομένου ἐλατηρίου. Ἡ $\psi(x)$ καί ἡ $|\psi(x)|^2$ ἔχουν $n-1$ δεσμούς (ἐκτός τῶν ἀντιστοιχούντων εἰς $x=0$ καί $x=a$).

Ἐπί παραδείγματι, διὰ $n=1$ τό σωματίον ἔχει τήν μεγίστην πιθανότητα εἰς $x=a/2$.

Ἐκ τῆς σχέσεως:

$$\psi\psi^* = |\psi|^2 = \frac{2}{a} \sin^2 \left(\frac{n\pi x}{a} \right) \quad (5.57)$$

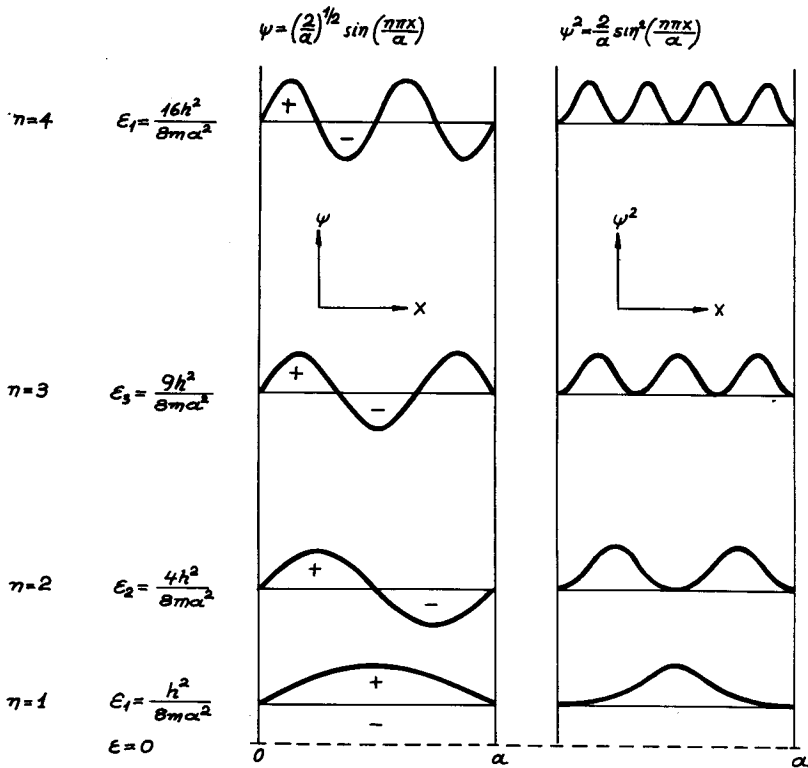
προκύπτει ὅτι ἡ συνάρτησις κατανομῆς τῆς πιθανότητος $\psi\psi^*$ ἐξαρτᾶται ἐκ τῶν x καί n . Τό σχῆμα (5.5) δίδει μίαν εἰκόνα τῶν ψ , ψ καί $|\psi|^2$ διὰ διαφόρους τιμάς τοῦ n . Ἡ πιθανότης νά εὔρωμεν τό σωματίον εἶναι μεγάλη δι' ὠρισμένας μόνον θέσεις.

Ἡ συνθήκη $a=n_x \pi/a$ ὀδηγεῖ εἰς τήν κβάντωσιν τῆς ἐνεργείας.

Εἰς τήν συνθήκην ἐτέθη n_x ἀντί n πρός διακρισιν ἐκ τῶν ἐν τῇ ἐπομένῃ παραγράφῳ ὀριζομένων κβαντικῶν ἀριθμῶν n_y , n_z .

Ἐκ ταύτης καί τῆς ἐξισώσεως (5.44) λαμβάνομεν:

$$\left(\frac{2m\varepsilon}{\hbar^2} \right)^{1/2} = \frac{n_x \pi}{a} \quad (5.58)$$



Σχ. 5.5.

Άρα αί έπιτρεπόμεναι στάθμαι ένεργείας του σωματίου είναι:

$$\epsilon = \frac{h^2}{8m\alpha^2} n_x^2 \quad (5.59)$$

όπου $n_x = 1, 2, 3, \dots$ ο καλούμενος κβαντικός αριθμός της μεταφορικής κινήσεως. Παρατηρούμεν ότι οί κβαντικοί αριθμοί προκύπτουν εκ των απαιτήσεων, τάς όποιίας πρέπει νά εκπληροϊ ή κυματοσυνάρτησις $\psi(x)$.

Έκ της εξίσώσεως (5.59) έμφαινεται ότι αί έπιτρεπόμεναι στάθμαι ένεργείας είναι αντιστρόφως ανάλογοι του τετραγώνου του μήκους του δοχείου. Όσον αύξάνεται τό μήκος του δοχείου αί άποστάσεις μεταξύ των ένεργειακών σταθμών γίνονται μικρότερα και εις τό όριον του άπειρου μήκους x τό σω-

μάτιον καθίσταται ἐλεύθερον σωματίον ἄνευ κβαντισμένης ἐνεργείας. Γενικῶς μεγάλοι μᾶζαι εἰς μέγαλον χῶρον ἀκολουθοῦν τοὺς νόμους τῆς κλασικῆς Μηχανικῆς. Ἐκ τῆς ἐξισώσεως (5.59) διαπιστοῦται ὅτι ἡ κατωτάτη τιμὴ ἐνεργείας τοῦ σωματίου εἶναι $\hbar^2/8m\alpha^2$ καὶ ὄχι μηδέν. Τοῦτο ἐξηγεῖται, ὡς εἶδομεν, διότι δέν ἔχομεν $n_x = 0$. Ἀλλά τοῦτο προκύπτει καὶ ἐκ τῆς ἀρχῆς τῆς ἀβεβαιότητος. Δοθέντος ὅτι τὸ σωματίον κεῖται ἐντός τῆς περιοχῆς $x=0$ ἕως $x=\alpha$, ἡ ἀβεβαιότης θέσεως εἶναι $\Delta x = \alpha$. Ἐφ' ὅσον $\epsilon=0$, $P_x = 0$ καὶ $\Delta P_x = 0$ καὶ ἄρα τὸ γινόμενον $\Delta P_x \cdot \Delta x = 0$ εὐρίσκεται εἰς ἀντίφασιν μὲ τὴν ἀρχὴν τῆς ἀβεβαιότητος.

Δεδομένου ὅτι ἡ ϵ εἶναι ἀνάλογος τοῦ n_x^2 ἔπεται ὅτι αἱ ἀποστάσεις μεταξύ τῶν ἐνεργειακῶν σταθμῶν δέν εἶναι ἴσαι. Εἰς τὸ ὄριον τῶν μεγάλων κβαντικῶν ἀριθμῶν, ἡ κβαντομηχανικὴ καὶ ἡ κλασικὴ Μηχανικὴ δίδουν τὰ αὐτὰ ἀποτελέσματα.

Εἰς τρισδιάστατον δοχεῖον, διαστάσεων abc , ἔχομεν ἀναλόγους πρὸς τὴν ἐξίσωσιν (5.43) σχέσεις, ἥτοι:

$$\begin{aligned} -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2 \psi_x}{dx^2} &= \epsilon_x \psi_x, \\ -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2 \psi_y}{dy^2} &= \epsilon_y \psi_y, \\ -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2 \psi_z}{dz^2} &= \epsilon_z \psi_z \end{aligned} \quad (5.60)$$

ὅπου $\psi(x,y,z) = \psi(x)\psi(y)\psi(z)$ καὶ $V(x,y,z) = 0$ ἐντός τοῦ δοχείου. Δι' ἀναλόγων ὡς προηγουμένως ὑπολογισμῶν καταλήγομεν εἰς τὴν σχέσιν:

$$\epsilon_t = \epsilon_x + \epsilon_y + \epsilon_z = \frac{\hbar^2}{8m} \left[\left(\frac{n_x}{\alpha} \right)^2 + \left(\frac{n_y}{b} \right)^2 + \left(\frac{n_z}{c} \right)^2 \right] \quad (5.61)$$

Όπου n_x, n_y, n_z οί αντίστοιχοι κβαντικοί αριθμοί τής μεταφορικής κινήσεως.

Έάν $a=b=c$ ή εξίσωσις (5.61) γράφεται:

$$\epsilon_t = \frac{h^2}{8ma^2} \left(n_x^2 + n_y^2 + n_z^2 \right)$$

Έκ τής σχέσεως αὐτῆς διαπιστοῦται ὅτι διάφοροι κβαντικά καταστάσεις, χαρακτηριζόμεναι διά διαφόρων τιμῶν n_x, n_y, n_z θά ἔχουν τήν αὐτήν τιμήν ἐνεργείας, ἐφ' ὅσον τό $n_x^2 + n_y^2 + n_z^2$ ἔχη τήν αὐτήν τιμήν (ἐκφυλισμός στάθμης). Έκ τής αὐτῆς σχέσεως προκύπτει ὅτι ἡ μεταφορική ἐνέργεια, κατ' ἀντιδιαστολήν, ὡς θά ἴδωμεν, πρὸς τήν περιστροφικήν καί δονητικήν ἐνέργειαν, ἐξαρτᾶται ἐκ τοῦ ὄγκου ἐντός τοῦ ὁποίου κινεῖται τό μόριον.

Ίδιαίτερον χαρακτηριστικόν τής μεταφορικής ἐνεργείας εἶναι αἱ μικραὶ ἐνεργειακαὶ διαφοραὶ μεταξύ διαδοχικῶν κβαντικῶν καταστάσεων.

Διά τήν κίνησιν τῶν σωματίων ὡς πρὸς μίαν ἐκ τῶν τριῶν ἀνεξαρτήτων διευθύνσεων ἰσχύει ἡ εξίσωσις (5.59):

$$\epsilon_t = \frac{h^2}{8ma^2} n^2$$

Ὡς ὑπολογίσωμεν τήν διαφοράν τής μεταφορικής ἐνεργείας διά τιμᾶς $(n + 1)$ καί n , μορίου ὀξυγόνου, εὕρισκομένου ἐντός δοχείου διαστάσεων $1\text{cm} \times 1\text{cm} \times 1\text{cm}$, καί κινουμένου κατὰ τήν διεύθυνσιν τοῦ ἄξονος x . Ἡ διαφορά τής ἐνεργείας αὐτοῦ, βάσει τής προηγουμένης ἐξισώσεως, εἶναι:

$$\begin{aligned} \Delta\epsilon_t = \epsilon_2 - \epsilon_1 &= \frac{h^2}{8ma^2} \left[(n + 1)^2 - n^2 \right] \\ &= \frac{h^2}{8ma^2} (2n + 1) \end{aligned}$$

Διά $n = 1$, έχουμε:

$$\Delta \epsilon_t = \frac{3h^2}{8ma^2} = \frac{(3)(6.6 \times 10^{-27})^2}{(8)(5.3 \times 10^{-23})(1^2)} \approx 10^{-31} \frac{\text{erg}}{\text{molecule}}$$

Συγκρίνοντας την τιμήν αυτήν με την μέσην θερμικήν ενέργειαν κατά βαθμόν ἐλευθερίας εἰς συνήθη θερμοκρασίαν, (300°K):

$$\frac{1}{2} kT = \left(\frac{1}{2}\right) (1.38 \times 10^{-16}) (300) \approx 2 \times 10^{-14} \frac{\text{erg}}{\text{molecule}}$$

παρατηροῦμεν ὅτι ἡ μεταβολή τῆς μεταφορικῆς ἐνεργείας εἶναι τόσο μικρά, ὥστε δυνάμεθα νά ἀγνοήσωμεν τήν ἀσυνέχειαν εἰς τήν ἐνέργειαν μεταφορᾶς, ἥτοι νά ἀγνοήσωμεν τήν κβάντωσιν. Διά βαρύτερα μόρια ἡ διαφορά ἐνεργείας εἶναι ἔτι μικροτέρα. Δυνάμεθα συνεπῶς νά θεωρήσωμεν ὅτι ἡ μεταφορικὴ ἐνέργεια μεταβάλλεται κατά τρόπον συνεχῆ. Λέγομεν τότε ὅτι ὁ ἀντίστοιχος βαθμός ἐλευθερίας εἶναι κλασσικός.

Ἐάν ἡ διαφορά ἐνεργείας τοῦ προηγουμένου παραδείγματος ἐξεπέμπετο ὡς φωτόνιον, τό μήκος κύματος τούτου, βάσει τῆς σχέσεως $\epsilon = h\nu = hc/\lambda$, θά ἦτο:

$$\lambda = \frac{hc}{\epsilon} = \frac{(6.6 \times 10^{-27})(3 \times 10^{10})}{(10^{-31})} \approx 2 \times 10^{15} \text{ cm} = 2 \times 10^{23} \text{ \AA}$$

Ἐάν λάβωμεν τήν $\Delta \epsilon$ τῶν δύο πρώτων ἐνεργειακῶν σταθμῶν ἠλεκτρονίου ($m = 9.1 \times 10^{-28} \text{ gr}$) εὐρισκομένου εἰς μονοδιάστατον δοχεῖον μήκους τῶν διαστάσεων τοῦ ἀτόμου $a = 3 \times 10^{-8} \text{ cm}$, θά ἔχω - μιν:

$$\Delta \epsilon \approx 20 \times 10^{-12} \text{ erg/molecule}$$

Ἐάν ἡ ἐνέργεια αὐτή ἐξεπέμπετο ὡς φωτόνιον, τό μήκος κύματος τούτου θά ἦτο:

$$\lambda = \frac{hc}{\epsilon} = \frac{(6.6 \times 10^{-27})(3 \times 10^{10})}{20 \times 10^{-12}} \approx 10^{-5} \text{ cm} = 10^3 \text{ \AA}$$

Ἡ συχνότης αὕτη κεῖται εἰς τὴν ὑπεριώδη περιοχὴν καὶ δύναται νὰ διαπιστωθῇ πειραματικῶς. Γενικῶς λοιπὸν δυνάμεθα νὰ μετρήσωμεν εὐκόλως ἠλεκτρονιακὰς μεταβάσεις ἐντὸς τοῦ ατόμου.

5. 10. Κβάντωση ἐνεργείας περιστροφῆς

Εἰς τὸ προηγούμενον κεφάλαιον ἐξετάσθη μόνον ἡ περίπτωσις τῆς μεταφορικῆς κινήσεως μορίων ἰδανικοῦ ἀερίου. Εἰς τὴν γενικωτέραν περίπτωσιν μορίων μέ περισσότερα τοῦ ἑνὸς ἄτομα τὸ πρόβλημα καθίσταται πλέον πολύπλοκον, λόγῳ τῆς ὑπάρξεως καὶ ἄλλων εἰδῶν κινήσεως τοῦ μορίου, ὡς περιστροφῆς καὶ δονήσεως.

Εἰς τὴν μεταφορικὴν κίνησιν ἐθεωρήσαμεν ὅτι αἱ κινήσεις κατὰ τοὺς τρεῖς ἄξονας συντεταγμένων εἶναι ἀνεξάρτητοι ἀλλήλων. Δυνάμεθα νὰ γενικεύσωμεν τοῦτο ὡς ἐξῆς:

Ἐάν ὁ Χαμιλτώνειος τελεστής δύναται νὰ γραφῆ ὡς ἄθροισμα ὄρων, ἕκαστος τῶν ὁποίων ἐξαρτᾶται ἐκ μιᾶς μόνον συντεταγμένης (ἢ ἐξ ὠρισμένων μόνον συντεταγμένων), τότε ἡ κυματοσυνάρτησις δύναται νὰ γραφῆ ὡς γινόμενον κυματοσυναρτήσεων, ἐκάστη τῶν ὁποίων ἐξαρτᾶται ἐκ τῆς συντεταγμένης ταύτης (ἢ ἐκ τῶν ὠρισμένων τούτων συντεταγμένων), ἡ δὲ ἐνέργεια ὡς ἄθροισμα ἐνεργειῶν, ἐκάστη τῶν ὁποίων ἐξαρτᾶται ἐκ τῆς ἀντιστοίχου συντεταγμένης (ἢ ἐκ τοῦ ἀντιστοίχου συνόλου συντεταγμένων), ἦτοι:

$$\hat{H} = \hat{H}_1 + \hat{H}_2$$

$$\Psi = \Psi_1 \Psi_2 \quad (5.62)$$

$$E = E_1 + E_2$$

Ὅπου H_1 , Ψ_1 , E_1 ἐξαρτῶνται ἐκ τῶν συντεταγμένων q_1 καὶ H_2 , Ψ_2 , E_2 ἐκ τῶν συντεταγμένων q_2 . Οἱ διάφοροι τρόποι κινήσεως τοῦ μορίου καὶ ἡ συνεισφορά των εἰς τὴν ὀλικὴν ἐνέργειαν αὐ-

του δέν είναι τελείως ανεξάρτητοι. 'Επειδή όμως, ως θά έδω-
μεν έν συνεχεία, είς τήν συνήθη θερμοκρασίαν τά μόρια εύρί-
σκονται είς τήν θεμελιώδη ένεργειακήν στάθμην δονήσεως, δέν
λαμβάνομεν ύπ' όφιν τήν άλληλεπίδρασιν περιστροφής και δονή-
σεως.

'Η όλική ένεργεια συστήματος έν δύο σημειακών μαζών m_1
και m_2 είναι:

$$E = \frac{1}{2m_1} (p_{x_1}^2 + p_{y_1}^2 + p_{z_1}^2) + \frac{1}{2m_2} (p_{x_2}^2 + p_{y_2}^2 + p_{z_2}^2) +$$

$$+V(x_1, y_1, z_1, x_2, y_2, z_2)$$

όπου x_1, y_1, z_1 και x_2, y_2, z_2 αί συντεταγμένοι των μαζών m_1 και
 m_2 .

'Εάν άντικαταστήσωμεν τάς όρμάς διά των κβαντομηχανικών
τελεστών λαμβάνομεν τόν Χαμιλτώνειον τελεστήν Η:

$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m_1} \left(\frac{\partial^2}{\partial x_1^2} + \frac{\partial^2}{\partial y_1^2} + \frac{\partial^2}{\partial z_1^2} \right) - \frac{\hbar^2}{2m_2} \left(\frac{\partial^2}{\partial x_2^2} + \frac{\partial^2}{\partial y_2^2} + \frac{\partial^2}{\partial z_2^2} \right) +$$

$$+ V(x_1, y_1, z_1, x_2, y_2, z_2) \quad (5.63)$$

Αί συντεταγμένοι X, Y, Z του κέντρου μάζης του συστήματος δί-
δονται ύπό τής σχέσεως:

$$Q = \frac{\sum_i m_i q_i}{\sum_i m_i} \quad (5.64)$$

όπου m_i ή μάζα του μορίου i και q_i ή γενικευμένη συντεταγμέ-
νη αυτού.

Ούτω λ.χ. διά τήν συντεταγμένην X έχομεν:

$$X = \frac{m_1 x_1 + m_2 x_2}{m_1 + m_2} \quad (5.65)$$

'Επίσης όρίζομεν τάς συντεταγμένους x, y, z:

$$x=x_2 - x_1, \quad y=y_2 - y_1, \quad z=z_2 - z_1 \quad (5.66)$$

Ἐφ' ὅσον αἱ συντεταγμέναι x_1 καὶ x_2 ἐξαρτῶνται μόνον ἐκ τῶν X καὶ x ἔχομεν:

$$\frac{\partial}{\partial x_1} = \left(\frac{\partial X}{\partial x_1} \right) \frac{\partial}{\partial X} + \left(\frac{\partial x}{\partial x_1} \right) \frac{\partial}{\partial x} = \left(\frac{m_1}{m_1 + m_2} \right) \frac{\partial}{\partial X} - \frac{\partial}{\partial x} \quad (5.67)$$

καὶ

$$\frac{\partial^2}{\partial x_1^2} = \left(\frac{m_1}{m_1 + m_2} \right)^2 \frac{\partial^2}{\partial X^2} - \frac{2m_1}{m_1 + m_2} \frac{\partial^2}{\partial X \partial x} + \frac{\partial^2}{\partial x^2} \quad (5.68)$$

Ὁμοίως ἔχομεν:

$$\frac{\partial}{\partial x_2} = \frac{m_2}{m_1 + m_2} \frac{\partial}{\partial X} + \frac{\partial}{\partial x} \quad (5.69)$$

καὶ

$$\frac{\partial^2}{\partial x_2^2} = \left(\frac{m_2}{m_1 + m_2} \right)^2 \frac{\partial^2}{\partial X^2} + \left(\frac{2m_2}{m_1 + m_2} \right) \frac{\partial^2}{\partial X \partial x} + \frac{\partial^2}{\partial x^2} \quad (5.70)$$

Διὰ συνδυασμοῦ τούτων, ὡς παρίστανται εἰς τὸν Χαμιλτώνειον τελεστήν, προκύπτει:

$$\begin{aligned} & \frac{1}{m_1} \frac{\partial^2}{\partial x_1^2} + \frac{1}{m_2} \frac{\partial^2}{\partial x_2^2} = \frac{m_1}{(m_1 + m_2)^2} \frac{\partial^2}{\partial X^2} - \frac{2}{m_1 + m_2} \frac{\partial^2}{\partial X \partial x} + \\ & + \frac{1}{m_1} \frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{m_2}{(m_1 + m_2)^2} \frac{\partial^2}{\partial X^2} + \frac{2}{m_1 + m_2} \frac{\partial^2}{\partial X \partial x} + \frac{1}{m_2} \frac{\partial^2}{\partial x^2} \\ & = \frac{1}{m_1 + m_2} \frac{\partial^2}{\partial X^2} + \left(\frac{1}{m_1} + \frac{1}{m_2} \right) \frac{\partial^2}{\partial x^2} \end{aligned} \quad (5.71)$$

Ὁμοίως σχέσεις ἔχομεν διὰ τὰς συντεταγμένας y_1, y_2, z_1, z_2 καὶ συνεπῶς ὁ Χαμιλτώνειος τελεστής \hat{H} μετατρέπεται εἰς:

$$\hat{H} = \frac{\hbar^2}{2(m_1 + m_2)} \left(\frac{\partial^2}{\partial X^2} + \frac{\partial^2}{\partial Y^2} + \frac{\partial^2}{\partial Z^2} \right) - \frac{\hbar^2}{2\mu} \left(\frac{\partial^2}{\partial x^2} + \frac{\partial^2}{\partial y^2} + \frac{\partial^2}{\partial z^2} \right) + V(x, y, z) \quad (5.72)$$

όπου μ ή άνηγμένη μάζα του συστήματος $\frac{1}{\mu} = \frac{1}{m_1} + \frac{1}{m_2}$.

Είς τήν προκειμένην περίπτωση ή δυναμική ενέργεια είναι άνεξάρτητος τής θέσεως του κέντρου μάζης και ώς έκ τούτου έτέθη $V(x, y, z)$.

Ο μετασχηματισμός ούτος έχει ώς άποτέλεσμα τόν διαχωρισμόν του τελεστού \hat{H} είς δύο όρους. Ο πρώτος όρος εξαρτάται μόνον έκ τών συντεταγμένων X, Y, Z ο δε δεύτερος έκ τών x, y, z .

Δυνάμεθα, βάσει τών σχέσεων (5.62), νά γράψωμεν:

$$\Psi_{ολ} = \Psi_t(X, Y, Z) \Psi_r(x, y, z)$$

$$E_{ολ} = E_t + E_r$$

και συνεπώς:

$$-\frac{\hbar^2}{2(m_1 + m_2)} \left(\frac{\partial^2}{\partial X^2} + \frac{\partial^2}{\partial Y^2} + \frac{\partial^2}{\partial Z^2} \right) \Psi_t(X, Y, Z) = E_t \Psi_t(X, Y, Z)$$

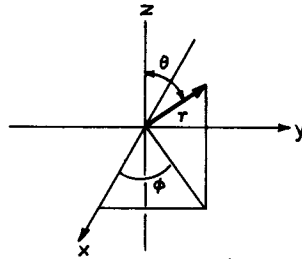
και

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} \left(\frac{\partial^2 \Psi_r}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \Psi_r}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 \Psi_r}{\partial z^2} \right) + V(x, y, z) \Psi_r = E_r \Psi_r \quad (5.73)$$

Η Ψ_t είναι ή κυματοσυνάρτησις έλευθέρου σωματίου μάζης $m_1 + m_2$ έχοντος συντεταγμένας τάς του κέντρου μάζης του συστήματος, και ή E_t ή μεταφορική ενέργεια αυτού. Η περίπτωση αυτή δεν εξετάζεται ένταυθα, καθ' όσον αναφέρεται είς τήν κατά τήν προηγουμένην παράγραφον άναπτυχθεισαν μεταφορικήν κίνησιν.

Η έντός του μορίου κίνησις περιγράφεται υπό τής κυματοσυναρτήσεως $\Psi_r = \psi(x, y, z)$. Μία τοιαύτη κίνησις είναι ή έλευθέρα περιστροφή του μορίου. Άς εκφράσωμεν τήν έξίσωσιν (5.73)

είς σφαιρικές συντεταγμένες με τήν μάζαν m_1 εἰς τήν ἀρχήν καί τήν m_2 εἰς τήν θέσιν r, θ, φ (σχ.5.6).



Σχ.5.6.

Ἐπειδὴ:

$$\frac{\partial}{\partial x} = \frac{\partial r}{\partial x} \frac{\partial}{\partial r} + \frac{\partial \theta}{\partial x} \frac{\partial}{\partial \theta} + \frac{\partial \varphi}{\partial x} \frac{\partial}{\partial \varphi} \quad \text{κ.λ.π.}$$

λαμβάνομεν τελικῶς διὰ τήν ἐξίσωσιν (5.73):

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu} \left[\frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial \psi}{\partial r} \right) + \frac{1}{r^2 \sin^2 \theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\sin^2 \theta \frac{\partial \psi}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{r^2 \sin^2 \theta} \frac{\partial^2 \psi}{\partial \varphi^2} \right] + V(r, \theta, \varphi) \psi = E_r \psi \quad (5.74)$$

Ἐάν θεωρήσωμεν τὰς δύο μάζας εἰς σταθεράν ἀπόστασιν r , τότε ἡ παράγωγος ὡς πρὸς r εἶναι μηδέν. Ἡ δυναμικὴ ἐνέργεια τίθεται ἴση πρὸς μηδέν δοθέντος ὅτι τὸ σύστημα περιστρέφεται ἐλευθέρως. Ἄρα ἡ ὅλική κινητικὴ ἐνέργεια περιστροφῆς τοῦ μορίου εἶναι ἰσοδύναμος πρὸς τήν ἀντίστοιχον ἐνέργειαν σωματίου μάζης μ κινουμένου ἐπὶ σφαίρας ἀκτίνος r καί ἡ κυματικὴ ἐξίσωσις Schrödinger ἐφαρμοζομένη ἐπὶ ἑνὸς τοιούτου σωματίου γράφεται:

$$-\frac{\hbar^2}{2\mu r^2} \left[\frac{1}{\sin^2 \theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\sin^2 \theta \frac{\partial \psi(\theta, \varphi)}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{\sin^2 \theta} \frac{\partial^2 \psi(\theta, \varphi)}{\partial \varphi^2} \right] = E_r \psi(\theta, \varphi) \quad (5.75)$$

Ἐπειδὴ ἡ ροπή ἀδραναείας I εἶναι ἴση πρὸς μr^2 ἡ προηγουμένη ἐξίσωσις Schrödinger γράφεται:

$$\left[\frac{1}{\sin\theta} \frac{\partial}{\partial\theta} \left(\sin\theta \frac{\partial\psi(\theta,\varphi)}{\partial\theta} \right) + \frac{1}{\sin^2\theta} \frac{\partial^2\psi(\theta,\varphi)}{\partial\varphi^2} \right] + \frac{8\pi^2 I E_r}{h^2} \psi(\theta,\varphi) = 0 \quad (5.76)$$

Θέτομεν

$$\beta = \frac{8\pi^2 I E_r}{h^2} \quad (5.77)$$

Διά διαχωρισμοῦ τῆς $\Psi(\theta,\varphi)=\Theta(\theta)\Phi(\varphi)$ ἐκ τῆς ἐξ. (5.76) λαμβάνομεν, κατὰ τὰ γνωστά, τὰς ἐξισώσεις:

$$\alpha) \quad \frac{d^2\Phi}{d\varphi^2} = -m^2\Phi \quad (5.78)$$

$$\beta) \quad \sin\theta \frac{d}{d\theta} \left(\sin\theta \frac{d\Theta}{d\theta} \right) + [\beta\sin^2\theta - m^2]\Theta = 0 \quad (5.79)$$

Ἡ ἐξίσωσις (5.78) ἔχει ὡς λύσιν $\Phi = Ae^{im\varphi}$ καὶ διὰ κανονικοποιήσεως ταύτης εὐρίσκομεν

$$\Phi(\varphi) = \frac{1}{\sqrt{2\pi}} e^{im\varphi} \quad (5.80)$$

Θέτομεν $\xi = \cos\theta$, ἄρα $1-\xi^2 = \sin^2\theta$. Ἐστω $\Theta(\theta) = P(\xi)$.

Ἔχομεν

$$\frac{d\Theta}{d\theta} = \frac{dP}{d\xi} \frac{d\xi}{d\theta} = -\sin\theta \frac{dP}{d\xi}, \quad \frac{d}{d\theta} = \frac{d\xi}{d\theta} \frac{d}{d\xi} = -\sin\theta \frac{d}{d\xi}$$

Κατὰ συνέπειαν ἐκ τῆς ἐξ. (5.79) λαμβάνομεν:

$$\frac{d}{d\xi} \left[(1-\xi^2) \frac{dP}{d\xi} \right] + \left[\beta - \frac{m^2}{1-\xi^2} \right] P = 0 \quad (5.81)$$

Διὰ τὴν λύσιν τῆς ἐξισώσεως χρησιμοποιοῦμεν τὴν μέθοδον πολυωνύμων.

Θέτομεν

$$P = (1-\xi^2)^{\frac{1}{2}} G \quad (5.82)$$

Ἐκτελοῦντες τὰς σχετικὰς πράξεις λαμβάνομεν

$$(1-\xi^2)\ddot{G} - 2\xi\dot{G} + bG = 0 \quad (5.83)$$

όπου $\ddot{G} = \frac{d^2G}{d\xi^2}$, $\dot{G} = \frac{dG}{d\xi}$, $a = m+1$ και $b = \beta - m(m+1)$.

Θεωρούμεν ότι η $G(\xi)$ δύναται να εκφρασθή ως δυναμοσειρά:

$$G = \sum_0^{\infty} \alpha_n \xi^n, \quad \dot{G} = \sum_0^{\infty} n \alpha_n \xi^{n-1}, \quad \ddot{G} = \sum_0^{\infty} n(n-1) \alpha_n \xi^{n-2}$$

Δι' άντικαταστάσεως τούτων εις τήν έξίσωσιν (5.83) λαμβάνομεν άθροισμα άπειρων όρων, τό όποιον ίσοϋται προς μηδέν δι' οίανδήποτε τιμήν του ξ :

$$\sum_0^{\infty} n(n-1) \alpha_n \xi^{n-2} - \sum_0^{\infty} n(n-1) \alpha_n \xi^{n-2} a \sum_0^{\infty} n \alpha_n \xi^{n+b} + \sum_0^{\infty} \alpha_n \xi^n = 0 \quad (5.84)$$

Τό άθροισμα τών συντελεστών της ξ^n πρέπει να ίσοϋται προς μηδέν διότι οι όροι είναι άνεξάρτητου.

Έπομένως

$$\frac{\alpha_{n+2}}{\alpha_n} = \frac{(n+m)(n+m+1) - \beta}{(n+2)(n+1)}$$

Έφ' όσον η κυματοσυνάρτησις ψ πρέπει να είναι πεπερασμένη, έπεται ότι η $G(\xi)$ πρέπει να είναι πολυώνυμον ώρισμένου βαθμού n . Η τού- αύτη συνθήκη εύρίσκεται δι' έξισώσεως του άριθμητου της προηγου- μένης έξισώσεως μέ μηδέν. Άρα

$$\beta = (n+m)(n+m+1)$$

Η προηγούμενη σχέσης γράφεται

$$\beta = J(J+1) \quad (5.85)$$

όπου $J \equiv |m| + n$ δύναται να έχη τιμάς $0, 1, 2, 3, \dots$

Έφ' όσον τό n είναι θετικός άκέραιος άριθμός έπεται ότι

$$J \equiv |m| + n \geq |m|$$

ήτοι

$$|m| \leq J$$

Θέτοντες τήν τιμήν β εις τήν έξίσωσιν (5.77) εύρίσκομεν τάς ίδι- οτιμάς της ένεργείας του περιστροφέως

$$E_r = \frac{h^2}{8\pi^2 I} J(J+1) \quad (5.86)$$

Ἡ ἐξίσωσις (5.81) κατά ταῦτα γράφεται

$$(1-\xi^2) \frac{d^2 P}{d\xi^2} - 2\xi \frac{dP}{d\xi} + \left[J(J+1) - \frac{m^2}{1-\xi^2} \right] P(\xi) = 0 \quad (5.87)$$

Λύσις τῆς ἐξισώσεως αὐτῆς εἶναι συνάρτησις Legendre $P_J^m(\xi)$ βαθμοῦ J καὶ τάξεως m . Ἡ ἐξίσωσις (5.87) διὰ $m=0$ καθίσταται

$$(1-\xi^2) \frac{d^2 P}{d\xi^2} - 2\xi \frac{dP}{d\xi} + J(J+1)P(\xi) = 0 \quad (5.88)$$

ἢ ὁποῖα ἔχει ὡς λύσιν πολυώνυμον Legendre βαθμοῦ J .

$$P_J(\xi) = \frac{1}{2^J J!} \frac{d^J}{d\xi^J} (\xi^2 - 1)^J \quad (5.89\alpha)$$

Ἡ συνάρτησις Legendre δίδεται ἀπὸ τὴν σχέσιν

$$P_J^m(\xi) = (1-\xi^2)^{|m|/2} \frac{d^{|m|} P_J(\xi)}{d\xi^{|m|}} \quad (5.89\beta)$$

Διὰ κανονικοποιήσεως εὐρίσκομεν ὅτι αἱ ἰδιοσυναρτήσεις περιστροφῆς δίδονται ὑπὸ τῆς σχέσεως

$$\Psi_r(\vartheta, \varphi) = \Theta(J, m)\Phi(m) = \sqrt{\frac{(2J+1)}{4\pi} \frac{(J-|m|)!}{(J+|m|)!}} P_J^m(\cos\vartheta) e^{im\varphi} \quad (5.90)$$

$$m = 0, \pm 1, \pm 2, \dots, \pm J$$

Ἡ ἐξίσωσις (5.86) γράφεται

$$E_r = \frac{h^2}{8\pi^2 I} J(J+1) = J(J+1)k\theta_r \quad (5.91)$$

ὅπου $\theta_r = h^2/8\pi^2 I k$ ἡ χαρακτηριστικὴ θερμοκρασία περιστροφῆς.

Ἡ συνεισφορά εἰς τὴν E_r εἶναι πολὺ μικρὰ διὰ $T \ll \theta_r$. Οἱ περιστροφικοὶ βαθμοὶ ἐλευθερίας εἶναι ἐνεργοποιημένοι εἰς θερμοκρασίας ἄνω τῆς θ_r . Διὰ τὸ H_2 ἔχομεν $\theta_r = 85,5^0 K$ καὶ διὰ τὸ HCl $\theta_r = 15,3^0 K$. Διὰ μόριον τοῦ H_2 , $\Delta E_r = E_{r1} - E_{r0} = \frac{2h^2}{8\pi^2 I} = 2,4 \cdot 10^{-14}$ erg/molecule, ὅπου $I = 0,45 \cdot 10^{-40}$ gr·cm² ἡ ροπή ἀδρανείας αὐτοῦ. Ἡ τιμὴ αὐτὴ προσεγγίζει τὴν $\frac{1}{2} kT$ εἰς τὴν συνήθη θερμοκρασίαν.

Είναι σαφές ότι εκ του φάσματος περιστροφής των μορίων δυνάμεθα να υπολογίσωμεν τήν ροπήν αδρανείας και συνεπώς τās διαπυρηνικās απόστάσεις και τό σχήμα των μορίων. Ο βαθμός εκφυλισμού εκάστης ενεργειακῆς στάθμης είναι $2J+1$.

5. II. Κθάντσεις ενεργείας δονήσεως

Θεωρήσωμεν τήν ἀπλήν περίπτωση γραμμικοῦ ἄρμονικοῦ ταλαντωτοῦ παλλομένου ἐπί τοῦ ἄξονος x μέ ἰδιοσυχνότητα:

$$\nu = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{k}{m}} \quad (5.92)$$

ὅπου k ἡ σταθερά δυνάμεως.

Ἡ δύναμις ἐπαναφορᾶς τούτου εἰς τήν θέσιν ἰσοροπίας εἶναι ἀνάλογος τῆς ἀπομακρύνσεως ἐκ τῆς θέσεως ταύτης, ἥτοι:

$$F = -kx \quad (5.93)$$

Ἡ δυναμική ἐνέργεια $V(x)$ τούτου εἶναι:

$$V(x) = -\int_0^x F dx = k \int_0^x x dx = \frac{1}{2} kx^2 \quad (5.94)$$

Παρατηροῦμεν ὅτι, δι' ἓνα ἀπλοῦν γραμμικόν ταλαντωτήν ἢ καμπύλη $V=f(x)$ εἶναι παραβολή. Παρομοία καμπύλη λαμβάνεται διά τήν δυναμικήν ἐνέργειαν κατά τήν δόνησιν διατομικῶν μορίων ὡς N_2 , O_2 , εἰς τās κατωτέρας ενεργειακās στάθμας.

Ἡ ὀλική ἐνέργεια E εἶναι:

$$E = \frac{p_x^2}{2m} + \frac{1}{2} kx^2 \quad (5.95)$$

Δοθέντος ὅτι ἡ ὀλική ἐνέργεια παραμένει σταθερά, ἔχομεν $p_x = 0$ εἰς τās περιπτώσεις τῆς μεγίστης ἀποκλίσεως $\pm x$, και $p_x =$ μέγιστον ὅταν $x=0$. Δηλαδή εἰς τό ἐλάχιστον τῆς παραβολῆς ὁ ταλαντωτής ἔχει τήν μεγίστην ταχύτητα.

Εὐρίσκομεν τόν Χαμιλτώνειον τελεστήν \hat{H} δι' ἀντικαταστάσεως τῆς ὀρμῆς p_x διά τοῦ τελεστοῦ $\hat{p}_x = -i\hbar a/a_x$ ὅτε λαμβάνομεν:

$$\hat{H} = -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2}{dx^2} + \frac{1}{2} kx^2 \quad (5.96)$$

"Αρα η κυματική εξίσωσις Schrödinger είναι:

$$-\frac{\hbar^2}{2m} \frac{d^2\psi}{dx^2} + \frac{1}{2} kx^2 \psi = E\psi \quad (5.97)$$

ἐκ τῆς ὁποίας ἔχομεν:

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} = -\frac{2m}{\hbar^2} \left(E - \frac{1}{2} kx^2 \right) \psi \quad (5.98)$$

Ἡ εξίσωσις (5.92) δίδει:

$$k = 4\pi^2 \nu^2 m \quad (5.99)$$

καί ἐπομένως ἡ εξίσωσις (5.98) γράφεται:

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} = \frac{2m}{\hbar^2} (2\pi^2 \nu^2 mx^2 - E) \psi \quad (5.100)$$

Θέτομεν:

$$\lambda = \frac{2m}{\hbar^2} E \quad \text{καί} \quad c = \frac{2\pi m \nu}{\hbar} \quad (5.101)$$

Δι' ἀντικατάστασεως τούτων εἰς τὴν εξίσωσιν (5.100) λαμβάνομεν:

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} = (c^2 x^2 - \lambda) \psi \quad (5.102)$$

Δι' ἐπαρκῶς μεγάλας τιμᾶς τοῦ x , δυνάμεθα νὰ παραμελήσωμεν τὸ λ ἔναντι τοῦ $c^2 x^2$, ὁπότε λαμβάνομεν:

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} = c^2 x^2 \psi \quad (5.103)$$

Λύσεις τῆς εξισώσεως ταύτης εἶναι αἱ συναρτήσεις:

$$\psi = e^{\frac{c}{2} x^2} \quad \text{καί} \quad \psi = e^{-\frac{c}{2} x^2} \quad (5.104)$$

καθ' ὅσον:

$$\frac{d^2 \psi}{dx^2} = ce^{\pm \frac{c}{2} x^2} (cx^2 \pm 1) \quad (5.105)$$

Διά μεγάλας τιμάς τοῦ x ἡ μονάς δύναται νά παραμεληθῆ ἔναντι τοῦ cx^2 καί ἄρα ἡ προηγουμένη ἐξίσωσις καθίσταται:

$$\frac{d^2 \psi}{dx^2} = c^2 x^2 e^{\pm \frac{c}{2} x^2} = c^2 x^2 \psi$$

Ἡ πρώτη λύσις ἐκ τῶν (5.104) ἀπορρίπτεται καθ' ὅσον τείνει εἰς τό ἄπειρον διά $x \rightarrow \infty$. Ἡ δευτέρα δύναται νά θεωρηθῆ ἱκανοποιητικὴ ὡς ἀσυμπτωτικὴ λύσις τῆς κυματικῆς ἐξισώσεως διά μεγάλας τιμάς τοῦ x . Διά μικράς ὅμως τιμάς τοῦ x πρέπει νά τροποποιήσωμεν ταύτην διά μιᾶς συναρτήσεως $\varphi(x)$ τῆς μεταβλητῆς x .

Ἄρα ἡ κυματοσυνάρτησις ψ θά εἶναι τῆς μορφῆς:

$$\psi = e^{-\frac{c}{2} x^2} \varphi(x) \quad (5.106)$$

Ἀπομένει νά εὑρεθῆ ἡ $\varphi(x)$. Λαμβάνομεν τὴν δευτέραν παράγωγον αὐτῆς:

$$\frac{d^2 \psi}{dx^2} = e^{-\frac{c}{2} x^2} \left(c^2 x^2 \varphi - c\varphi - 2cx \frac{d\varphi}{dx} + \frac{d^2 \varphi}{dx^2} \right) \quad (5.107)$$

καί ἀντικαθιστῶντες τὰς ἐξισώσεις (5.106), (5.107) εἰς τὴν ἐξίσωσιν (5.102) ἔχομεν:

$$e^{-\frac{c}{2} x^2} \left(c^2 x^2 \varphi - c\varphi - 2cx \frac{d\varphi}{dx} + \frac{d^2 \varphi}{dx^2} \right) = \left(c^2 x^2 - \lambda \right) e^{-\frac{c}{2} x^2} \varphi \quad (5.108)$$

Διαιροῦντες διά $e^{-\frac{c}{2} x^2}$ λαμβάνομεν:

$$\ddot{\varphi} - 2cx\dot{\varphi} + (\lambda - c)\varphi = 0 \quad (5.109)$$

Ἡ ἐξίσωσις (5.109) διά πολλαπλασιασμοῦ ἐπὶ $1/c$ δίδει:

$$\frac{1}{c} \frac{d^2 \varphi}{dx^2} - 2x \frac{d\varphi}{dx} + \left(\frac{\lambda}{c} - 1 \right) \varphi = 0 \quad (5.110)$$

θέτομεν $\xi = x\sqrt{c}$ ἄρα $\frac{d}{dx} = \sqrt{c} \frac{d}{d\xi}$ καὶ $\frac{d^2}{dx^2} = c \frac{d^2}{d\xi^2}$

καὶ ἡ ἐξίσωσις (5.106) γράφεται:

$$\varphi = e^{-\frac{\xi^2}{2}} \varphi(\xi/\sqrt{c}) = e^{-\frac{\xi^2}{2}} H(\xi) \quad (5.111)$$

ἡ δὲ ἐξίσωσις (5.110):

$$\frac{d^2 H}{d\xi^2} - 2\xi \frac{dH}{d\xi} + \left(\frac{\lambda}{c} - 1 \right) H = 0 \quad (5.112)$$

Ἡ ἐξίσωσις αὕτη καλεῖται ἐξίσωσις Hermite καὶ ἡ λύσις τῆς διαφορικῆς ταύτης ἐξισώσεως ἱκανοποιεῖται ὑπὸ τῶν πολυωνύμων Hermite.

Ἐπιθέτομεν ὅτι ἡ $H(\xi)$ δύναται νὰ ἐκφρασθῇ ὡς δυναμοσειρά:

$$H(\xi) = \sum_{n=0}^{\infty} \alpha_n \xi^n \quad (5.113)$$

Ἐκ τῆς σχέσεως ταύτης ἔχομεν:

$$\frac{dH(\xi)}{d\xi} = \sum_{n=0}^{\infty} n \alpha_n \xi^{n-1}$$

καὶ

$$\frac{d^2 H(\xi)}{d\xi^2} = \sum_{n=0}^{\infty} n(n-1) \alpha_n \xi^{n-2} \quad (5.114)$$

Ἀντικαθιστῶντες εἰς τὴν ἐξίσωσιν (5.112) λαμβάνομεν ἄθροισμα ἀπείρων ὄρων, τὸ ὁποῖον ἰσοῦται πρὸς μηδέν δι' οἰανδήποτε τιμὴν τοῦ ξ :

$$\sum_{n=0}^{\infty} n(n-1) \alpha_n \xi^{n-2} - 2\xi \sum_{n=0}^{\infty} n \alpha_n \xi^{n-1} + \left(\frac{\lambda}{c} - 1 \right) \sum_{n=0}^{\infty} \alpha_n \xi^n = 0 \quad (5.115)$$

Κατά συνέπειαν τό άθροισμα τών συντελεστών τής ξ^n πρέπει νά ίσοῦται πρός μηδέν, διότι οί όροι εἶναι άνεξάρτητοι. Οί συντελεσταί οὔτοι εἶναι: $(n+2)(n+1) \alpha_{n+2}$ από τό πρῶτον άθροισμα, $-2n\alpha_n$ από τό δεύτερον άθροισμα καί $(\lambda/c-1)\alpha_n$ από τό τρίτον άθροισμα.

Έκ τούτων εύρίσκομεν:

$$(n+2)(n+1)\alpha_{n+2} - 2n\alpha_n + \left(\frac{\lambda}{c} - 1\right) \alpha_n = 0 \quad (5.116)$$

καί συνεπῶς:

$$\alpha_{n+2} = \frac{-\frac{\lambda}{c} + 2n+1}{(n+2)(n+1)} \alpha_n \quad (5.117)$$

Ἡ σχέση αὐτή ἐπιτρέπει τήν εύρεσιν τοῦ συντελεστοῦ α_{n+2} ἐκ γνωστῆς τιμῆς τοῦ α_n . Παρατηροῦμεν ὅτι ἔχομεν δύο σειράς συντελεστών, ἀναλόγως τής ἀρτίας ἢ περιττῆς τιμῆς τοῦ n .

Ἐάν οὔδεις περιορισμός τεθῆ ὡς πρός τήν τιμήν τοῦ λόγου λ/c , ἡ ὁποία σχετίζεται μέ τήν ἐνέργειαν τοῦ ταλαντωτοῦ διά τῶν ἐξισώσεων (5.101), ἡ συνάρτησις $\psi = e^{-cx^2/2} \varphi(x)$ δέν δύναται νά γίνη δεκτῆ διότι τείνει εἰς τό άπειρον διά $x \rightarrow \infty$, ὡς δεμνύεται κατωτέρω.

Οί συντελεσταί τής σειρᾶς $H(\xi)$, εἰς τό ὄριον, συμπεριφέρονται ὡς οί συντελεσταί τής δυναμοσειρᾶς e^{ξ^2} :

$$e^{\xi^2} = 1 + \xi^2 + \frac{\xi^4}{2!} + \frac{\xi^6}{3!} + \dots + \frac{\xi^n}{(n/2)!} + \frac{\xi^{n+2}}{\left(\frac{n}{2} + 1\right)!} \quad (5.118)$$

Ο συντελεστής τοῦ ξ^n , ὁ ὁποῖος δύναται νά παρασταθῆ διά β_n , εἶναι $1/(n/2)!$ ὁ δέ συντελεστής τοῦ ξ^{n+2} , παριστάμενος διά β_{n+2} , εἶναι $1/\left(\frac{n}{2} + 1\right)!$. Ἄρα:

$$\lim_{n \rightarrow \infty} \frac{\beta_{n+2}}{\beta_n} = \lim_{n \rightarrow \infty} \frac{1/(n/2+1)!}{1/(n/2)!} = \lim_{n \rightarrow \infty} \frac{1}{n/2+1} = \frac{2}{n} \quad (5.119)$$

Ὁ δὲ ἀντίστοιχος λόγος $\frac{\alpha_{n+2}}{\alpha_n}$ διὰ $n \rightarrow \infty$ τῆς σειρᾶς $H(\xi)$ εἶναι:

$$\lim_{n \rightarrow \infty} \frac{\alpha_{n+2}}{\alpha_n} = \lim_{n \rightarrow \infty} \frac{2 - \lambda/cn + 1/n}{(1 + 1/n)(n+2)} = \frac{2}{n} \quad (5.120)$$

Ἡ σειρά e^{ξ^2} , ὡς καὶ ἡ $H(\xi)$, καθίσταται ἄπειρος διὰ $n \rightarrow \infty$.
Συνεπῶς καὶ ἡ ἐξίσωσις (5.111):

$$\psi = e^{-\xi^2/2} e^{\xi^2} = e^{\xi^2/2}$$

τείνει εἰς τὸ ἄπειρον διὰ $n \rightarrow \infty$. Ἐφ' ὅσον ὅμως ἔχομεν καθορίσει ὅτι ἡ κυματοσυνάρτησις ψ πρέπει νὰ εἶναι πεπερασμένη, ἔπεται ὅτι ἡ $H(\xi)$ πρέπει νὰ εἶναι πολυώνυμον ὀρισμένου βαθμοῦ n , ἥτοι νὰ περιέχη ὀρισμένον ἀριθμὸν n ὄρων, ὁ δὲ ἐπόμενος ὅρος $(n+2)$ νὰ εἶναι μηδέν. Οὕτω θέτοντες τὸν ἀριθμητήν τῆς ἐξισώσεως (5.117) ἴσον πρὸς μηδέν λαμβάνομεν:

$$2n+1 = \frac{\lambda}{c} \quad (5.121)$$

Δηλαδή οἱ ὄροι τοῦ πολυωνύμου δύνανται νὰ ὑπολογισθοῦν μέχρι τοῦ νουστοῦ, ἀλλὰ ὁ ἐπόμενος $n+2$ ὅρος ἔχει συντελεστὴν ἴσον πρὸς μηδέν.

Ἀντικαθιστῶντες ἐκ τῆς ἐξισώσεως (5.101) τὰς τιμὰς λ καὶ c εὐρίσκομεν:

$$\frac{8\pi^2 mE}{h^2} = (2n+1) \frac{4\pi^2 m\nu}{h}$$

$$E = \left(n + \frac{1}{2}\right) h\nu \quad n=0, 1, 2, 3, \dots \quad (5.122)$$

Παρατηροῦμεν ὅτι ἡ ἐξίσωσις Schrödinger, διὰ γραμμικὸν ἀρμονικὸν ταλαντωτὴν, δύναται νὰ ἔχη φυσικῶς παραδεκτὰς λύσεις μόνον δι' ὀρισμένας τιμὰς τῆς ἐνεργείας, ἥτοι διὰ τὰς ἰδιοτιμὰς τὰς παρεχομένας ὑπὸ τῆς ἐξισώσεως (5.122). Τὸ ἐνδιαφέρον σημεῖον εἶναι ὅτι ὁ ὅρος $\frac{1}{2}h\nu$, ὁ ὁποῖος ἀποτελεῖ

τήν καλουμένην ἐνέργειαν μηδενός, προκύπτει κατά φυσικόν τρόπον ἐκ τῆς λύσεως τῆς ἐξισώσεως Schrödinger, ἐνῶ ὑπό τῆς κβαντικῆς θεωρίας εἰσήχθη ὡς πρόσθετος παραδοχή.

Ἡ ἰδιοσυνάρτησις ψ διὰ τόν ἀρμονικόν ταλαντωτήν εἶναι τῆς μορφῆς:

$$\psi = Ne^{-\xi^2/2} H_n(\xi) \quad (5.123)$$

ὅπου N ἡ σταθερά κανονικοποιήσεως καὶ $H_n(\xi)$ τὸ πολυώνυμον Hermite βαθμοῦ n , ὀριζόμενον ὑπό τῆς σχέσεως:

$$H_n(\xi) = (2\xi)^n - \frac{n(n-1)}{1!} (2\xi)^{n-2} + \frac{n(n-1)(n-2)(n-3)}{2!} (2\xi)^{n-4} - \dots \quad (5.124)$$

Ἐπειδὴ διὰ $n=0$, $H_n(\xi)=1$, ἐκ τῶν ἐξισώσεων (5.122), (5.123) ἔχομεν τὴν ἰδιοσυνάρτησιν ψ_0 καὶ τὴν ἰδιοτιμὴν E_0 ἥτοι:

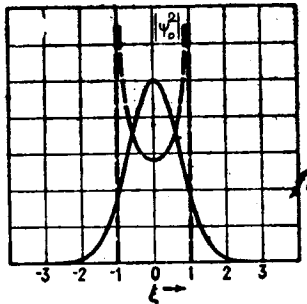
$$\psi_0 = Ne^{-\xi^2/2}, \quad E_0 = \frac{1}{2} h\nu \quad (5.125)$$

Ἡ ψ_0 ἀποτελεῖ μίαν καμπύλην κώδωνος.

Ἡ καμπύλη πυκνότητος πιθανότητος $|\psi_0|^2$.

$$|\psi_0|^2 = N^2 e^{-\xi^2} \quad (5.126)$$

ἔχει τὴν αὐτὴν μορφήν καὶ παρίσταται εἰς τὸ σχῆμα (5.7)



Σχ.5.7.

Εἶναι ἐνδιαφέρον νά τονισθῇ ὅτι διὰ $\xi=0$ ἡ πιθανότης νά εὑρεθῇ ὁ ταλαντωτής εἰς τὸ σημεῖον τοῦτο εἶναι μεγίστη, ἐνῶ κατά τὴν κλασσικὴν ἀντίληψιν ἡ πιθανότης αὕτη εἶναι ἐλαχίστη, καθ' ὅσον εἰς τὴν θέσιν ἰσορροπίας $x=0$, ἥτοι ὅταν $\xi=0$, ὁ ταλαντωτής ἀναπτύσσει τὴν μεγίστην αὐτοῦ ταχύτητα. Εἰς τὸ

σχῆμα (5.7) ἀποδίδεται καί ἡ κατανομή πιθανότητας κατὰ τὰς κλασσικᾶς ἀντιλήψεις. Διὰ $n \rightarrow \infty$ τὰ ἀποτελέσματα τῆς κυματομηχανικῆς συμπίπτουν μέ ἐκεῖνα τῆς κλασσικῆς θεωρίας (ἀρχή τῆς ἀντιστοιχίας τοῦ Bohr).

Εἰς τήν περίπτωσιν δονήσεως ἑνός διατομικοῦ μορίου, ἡ κυματική ἐξίσωσις Schrödinger εἶναι:

$$\frac{\hbar^2}{2\mu} \frac{d^2 \phi}{dx^2} + \left(E - \frac{1}{2} kx^2 \right) \phi = 0 \quad (5.127)$$

συμπίπτουσα μέ τήν κυματικήν ἐξίσωσιν τοῦ ἀπλοῦ γραμμικοῦ ταλαντωτοῦ, ἐάν ὡς μᾶζα ληφθῆ ἡ ἀνηγμένη μᾶζα μ τοῦ μορίου.

Ἡ ἐνέργεια ἑνός ἀρμονικοῦ ταλαντωτοῦ, ὡς ἐλέχθη, εἶναι:

$$\epsilon_v = \left(n + \frac{1}{2} \right) h\nu$$

ἀλλά ἡ ἐνέργεια μηδενός, $\epsilon_0 = \frac{1}{2} h\nu$, δέν ἔχει ἐπίδρασιν ἐπί τῆς θερμοχωρητικότητος.

Διὰ τό ὑδρογόνον ἡ διαφορά ἐνεργείας τῶν μορίων μεταξὺ τῶν σταθμῶν $n=1$ καί $n=0$ εἶναι:

$$\begin{aligned} \Delta\epsilon_v &= h\nu = 6.6 \times 10^{-27} \times 13.2 \times 10^{13} \\ &= 87 \times 10^{-14} \text{ (erg/molecule)} \end{aligned}$$

$$\text{ὅπου } \nu = \bar{\nu}c = 4405 \times 3 \cdot 10^{10} = 13.2 \times 10^{13} \text{ sec}^{-1}$$

Ἡ ἐνέργεια αὐτή εἶναι κατὰ πολύ μεγαλύτερα τῆς θερμικῆς ἐνεργείας $\frac{1}{2} kT$. Λαμβάνοντες ὑπ' ὄψιν τήν κατανομήν Boltzmann, κατὰ τήν ὁποίαν ὁ λόγος τῶν πληθυσμῶν τῶν δύο ἐνεργειακῶν σταθμῶν εἶναι:

$$\frac{N_1}{N_0} = e^{-\frac{\Delta\epsilon}{kT}}$$

εὐρίσκομεν:

$$\frac{N_1}{N_0} = e^{-\frac{87 \times 10^{-14}}{4.1 \times 10^{-14}}} = 7.3 \times 10^{-10}$$

Παρατηρούμεν, συνεπώς, ὅτι εἰς τὴν συνήθη θερμοκρασίαν μόνον ἓν πολὺ μικρὸν ποσοστὸν τῶν μορίων εὐρίσκεται εἰς ἄνω - τέραν ἐνεργειακὴν στάθμην.

Ἡ χαρακτηριστικὴ θερμοκρασία δονήσεως $\theta_V = h\nu/k$ διὰ διάφορα μόρια εἶναι $\theta_V(\text{H}_2) = 6210^\circ\text{K}$, $\theta_V(\text{HCl}) = 4140^\circ\text{K}$, $\theta_V(\text{Cl}_2) = 810^\circ\text{K}$, $\theta_V(\text{J}_2) = 310^\circ\text{K}$. Ἀνωθεν τῆς θ_V , μέ ἀύξησιν τῆς θερμοκρασίας, αὐξάνει καὶ ὁ πληθυσμὸς τῶν ἀνωτέρων ἐνεργειακῶν σταθμῶν καὶ ταυτοχρόνως αὐξάνει καὶ ἡ συνεισφορά εἰς τὴν ἐνέργειαν καὶ τὴν θερμοχωρητικότητα τοῦ ἀερίου. Εἰς ἐπαρκῶς ὑψηλὰς θερμοκρασίας αἱ τιμαὶ ἐνεργείας καὶ θερμοχωρητικότητος συγκλίνουν πρὸς τὰς τιμὰς τὰς καθοριζομένας ἀπὸ τὴν ἀρχὴν τῆς ἰσοκατανομῆς τῆς ἐνεργείας. Γενικῶς εἰς τὴν συνήθη θερμοκρασίαν ἡ ἐνέργεια δονήσεως δέν συνεισφέρει εἰς τὴν θερμοχωρητικότητα οἱ βαθμοὶ ἐλευθερίας δονήσεως εἶναι παγωμένοι (ἀλλὰ π.χ. $\theta_V(\text{J}_2) = 310^\circ\text{K}$). Αἱ στάθμαι ἐνεργείας δονήσεως εἶναι ἰσοπέχουσαι ἐν ἀντιθέσει πρὸς τὰς στάθμας ἐνεργείας περιστροφῆς.

Συνοφίζοντες δυνάμεθα, γενικῶς, νὰ εἴπωμεν ὅτι:

Προκειμένου περὶ τῆς μεταφορικῆς ἐνεργείας, ἔχομεν μίαν συνεχῆ κατανομήν ταύτης. Μία τοιαύτη συμπεριφορά ἀντιστοιχεῖ εἰς τὰς ἀπαιτήσεις τῆς κλασσικῆς θεωρίας. Ἡ βάντωση τῆς περιστροφικῆς ἐνεργείας ὀδηγεῖ εἰς τὸ συμπέρασμα ὅτι, εἰς συνήθεις θερμοκρασίας, οἱ βαθμοὶ ἐλευθερίας περιστροφῆς εἶναι ἐνεργοποιημένοι. Εἰς τὴν συνήθη θερμοκρασίαν οἱ βαθμοὶ ἐλευθερίας δονήσεων εἶναι, ὡς λέγομεν, παγωμένοι καὶ συνεπῶς δέν ἐπηρεάζουν τὴν θερμοχωρητικότητα εἰς τὴν θερμοκρασίαν ταύτην. Εἰς ὑψηλοτέρας θερμοκρασίας οἱ βαθμοὶ ἐλευθερίας δονήσεως ἐνεργοποιοῦνται καὶ συνεισφέρουν εἰς τὴν θερμοχωρητικότητα. Εἰς ἔτι ὑψηλοτέρας θερμοκρασίας καθίσταται ἐμφανῆς ἡ ἀναρμονικότης τῶν δονήσεων ἢ ὁποῖα δικαιολογεῖ τὴν ὑπερβάσιν τῆς κλασσικῆς τιμῆς R . Ταῦτα ἀποτελοῦν τὴν, ἀπὸ κβαντικῆς πλευρᾶς, ἐξήγησιν τῆς πειραματικῶς εὐρισκομένης θερμοχωρητικότητος τῶν διατομικῶν κλπ. πολυατομικῶν μορίων.

6. ΜΟΡΙΑΚΑΙ ΣΥΓΚΡΟΥΣΕΙΣ

Είναι γνωστόν ότι διά νά λάβη χώραν χημική αντίδρασις μεταξύ δύο μορίων πρέπει ταῦτα νά συγκρουσθοῦν. Ἄλλ' ἢ πιθανότης, κατά τήν σύγκρουσιν ταύτην, νά λάβη χώραν χημική αντίδρασις ἐξαρτᾶται ἐκ πολλῶν ἄλλων παραγόντων, ὡς τοῦ σχετικοῦ προσανατολισμοῦ τῶν μορίων, τῆς σχετικῆς ταχύτητος αὐτῶν (ἥτοι πόσον ἰσχυρῶς συγκρούεται τό ἓν μετά τοῦ ἄλλου) κλπ. Εἶναι προφανές ὅτι ὁ ρυθμός μιᾶς χημικῆς ἀντιδράσεως δέν δύναται νά ὑπερβαίνη τήν συχνότητα συγκρούσεως τῶν ὑπ' ὄψιν μορίων. Ὡς ἐκ τούτου ἡ δυναμική τῶν μοριακῶν συγκρούσεων ἐν συνδυασμῷ μέ τάς ἐκ τούτων ἐξαρτωμένας ἰδιότητας μεταφορᾶς τῶν ἀερίων (θερμική ἀγωγιμότης, ἰξῶδες, διάχυσις) ἀποτελεῖ μίαν ἐξόχως ἐνδιαφέρουσαν περιοχὴν τῆς Φυσικοχημείας.

6. 1. Συχνότης συγκρούσεων μεταξὺ ἐλαφρῶν καὶ θαρῶν μορίων μίγματος ἀερίων

Θεωρήσωμεν μίγμα ἐκ δύο ἀερίων, ἐνός μικροῦ μοριακοῦ βάρους καὶ ἐνός μεγάλου μοριακοῦ βάρους: π.χ. μίγμα H_2 ($M=2$) καὶ Xe ($M=131$) ἐντός τοῦ ὁποίου τὰ μόρια τοῦ H_2 κινοῦνται 8 φορές ($\approx \sqrt{131:2}$) ταχύτερον τῶν ἀτόμων τοῦ Xe . Ὁμοίως θά ἡδυνάμεθα νά θεωρήσωμεν μίγμα ἠλεκτρονίων ($M=1/1840$) καὶ ἀέρος ($M=29$) εἰς τό ὁποῖον τὰ ἠλεκτρόνια κινοῦνται 230 φορές ταχύτερον ($\approx \sqrt{1840 \times 29}$) τῶν μορίων τοῦ ἀέρος. Αἱ σχέσεις αὐταὶ προκύπτουν ἐκ τοῦ γεγονότος ὅτι, διά τήν αὐτὴν θερμοκρασίαν, ἡ μέση κινητικὴ ἐνέργεια τῶν μορίων τοῦ μίγματος (π.χ. τῶν ἠλεκτρονίων καὶ τῶν μορίων τοῦ ἀέρος) εἶναι ἡ αὐτή. Βάσει τῆς ἐξισώσεως (4.68) ἔχομεν:

$$\frac{\bar{u}}{\bar{v}} = \sqrt{\frac{8RT/\pi M_1}{8RT/\pi M_2}} = \sqrt{\frac{M_2}{M_1}}$$

Εάν $M_1 \ll M_2$ τότε $\bar{u} \gg \bar{v}$. Είς τήν περίπτωσιν μίγματος ήλεκτρονίων καί άέρος έχομεν:

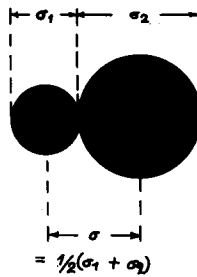
$$\frac{\bar{u}}{\bar{v}} = \sqrt{1840 \times 29} \approx 230$$

Δυνάμεθα, συνεπώς, κατά προσέγγισιν νά παραμελήσωμεν τήν κίνησιν τών βαρέων μορίων, ήτοι νά θεωρήσωμεν ταυτα ως ακίνητα.

Τόσον τά άτομα όσον καί τά ήλεκτρόνια καί μόρια θεωροϋνται, ένταυθα, ως μη έλαστικά σφαίραι ώρισμένης διαμέτρου. Μεταξύ τούτων δέν έξασκοϋνται έλκτικαί δυνάμεις.

Θά ύπολογίσωμεν τόν άριθμόν τών συγκρούσεων είς τήν μονάδα του χρόνου μεταξύ τοιούτων μορίων (ένός έλαφροϋ καί ένός βαρέος μορίου).

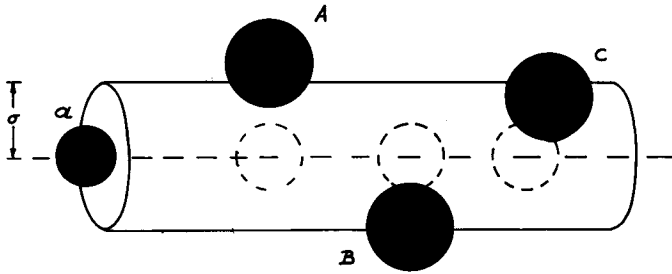
Εστω $\sigma = \frac{1}{2} (\sigma_1 + \sigma_2)$ ή διάμετρος συγκρούσεως δηλ. ή άπόστασις μεταξύ τών κέντρων τών δύο μορίων κατά τήν στιγμήν τής συγκρούσεως (σχ.6.1).



Σχ.6.1.

σ_1 = ή διάμετρος του έλαφροτέρου μορίου καί σ_2 = ή διάμετρος του βαρυτέρου τοιούτου. Διά νά λάβη χώραν σύγκρουσις πρέπει ή άπόστασις τών δύο κέντρων νά είναι ίση τής σ .

Δυνάμεθα νά θεωρήσωμεν ότι έν έλαφρόν μόριον α κινούμενον μέ ταχύτητα u θά συγκρουσθῆ, είς τήν μονάδα του χρόνου, μέ τόσα βαρέα μόρια, όσα έχουν τό κέντρον αυτών έντός κυλίνδρου βάσεως σ^2 καί ύψους u (σχ.6.2).



Σχ.6.2.

Ούτω τό μόριον α δέν συγκρούεται μετά τοῦ βαρέος μορίου Α, ἀλλά συγκρούεται μετά τῶν βαρέων μορίων Β καί C. Ὁ ὄγκος τοῦ ἐν λόγῳ κυλίνδρου εἶναι $\pi\sigma^2 u$. Ἐάν ὑπάρχουν η βαρέα μόρια εἰς τήν μονάδα τοῦ ὄγκου, ἡ δέ κίνησις αὐτῶν, ὡς ἐλέχθη ἀνωτέρω, δύναται νά παραμεληθῆ, τότε ὁ ἀριθμός τῶν συγκρούσεων, εἰς τήν μονάδα τοῦ χρόνου, μεταξύ τοῦ ἐλαφροῦ μορίου α καί τῶν βαρέων μορίων εἶναι:

$$z = \pi\sigma^2 un \quad (6.1)$$

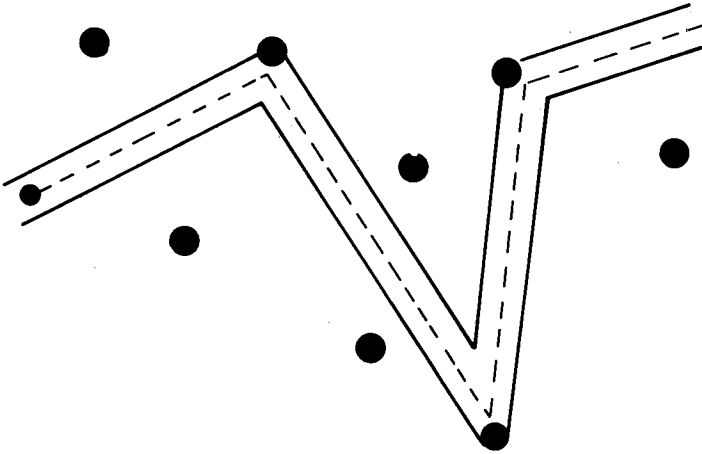
Ἐάν ὑπάρχουν Ν ἐλαφρά μόρια εἰς τήν μονάδα τοῦ ὄγκου κινούμενα μέ ταχύτητα u, τότε ὁ ὀλικός ἀριθμός τῶν συγκρούσεων μεταξύ ἐλαφρῶν καί βαρέων μορίων, εἰς τήν μονάδα τοῦ χρόνου καί εἰς τήν μονάδα τοῦ ὄγκου, θά εἶναι:

$$Z = N\pi\sigma^2 un \quad (6.2)$$

Ἡ σχέση αὐτή εἶναι ὀρθή ὑπό τήν προϋπόθεσιν ὅτι ἡ διανυομένη ἀπόστασις μεταξύ δύο διαδοχικῶν συγκρούσεων εἶναι μεγάλη ἐν σχέσει πρὸς τήν διάμετρον συγκρούσεως σ. Τοῦτο ἰσχύει διά συνήθεις θερμοκρασίας καί συνήθη πίεσιν.

Κατά τās συγκρούσεις ἀλλάσσει ἡ διεύθυνσις τῆς κινήσεως καί συνεπῶς ἡ διαδρομή τοῦ μορίου δέν εἶναι εὐθύγραμμος (σχ.6.3).

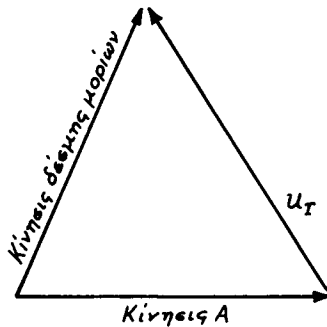
Εἰς τήν ἀνωτέρω σχέσιν ὑποτίθεται ὅτι αἱ μεταβολαί αὐταί εἰς τήν διεύθυνσιν τῆς κινήσεως δύναται νά παραμεληθοῦν.



Σχ. 6.3.

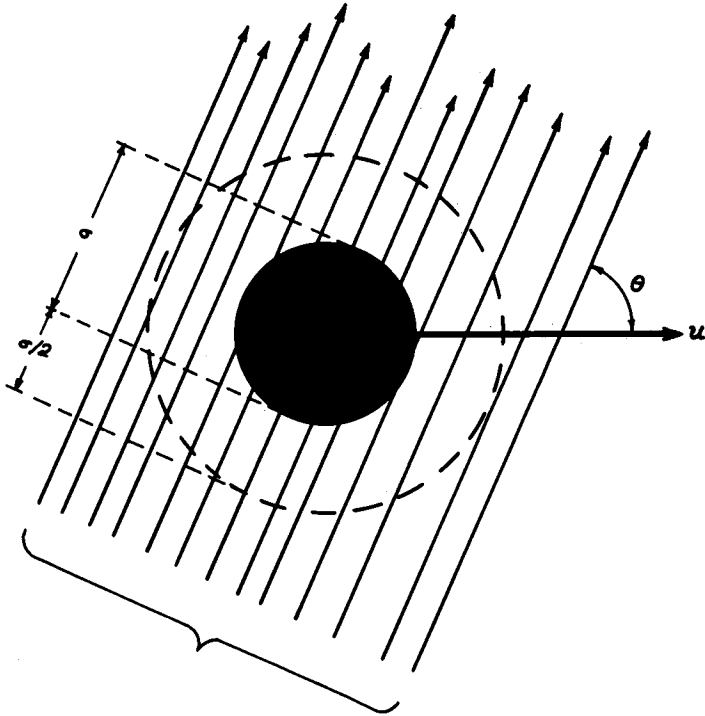
6. 2. Συχνότης συγκρούσεων μεταξύ όμοίων μορίων άερίου κινουμένων με την αήτην ταχύτητα

Είς τήν προηγούμενην περίπτωσην ύποτίθεται ότι τά βαρέα μόρια είναι άκίνητα και συνεπώς ή ταχύτης τών έλαφρών μορίων συμπίπτει με τήν σχετικήν ταχύτητα αήτων ως προς τά βαρέα μόρια. Ός σχετικήν ταχύτητα αήτων όρίζομεν τήν άνυσματικήν διαφοράν τών ταχυτήτων τών μορίων τούτων (σχ.6.4).



Σχ. 6.4.

Θεωρήσωμεν μόριον A διαμέτρου σ , κινούμενον με ταχύτητα u , καί δέσμην ὁμοίων μορίων κινουμένων με τήν αὐτήν ταχύτητα, ἀλλά με διεύθυνσιν σχηματίζουσαν με τήν διεύθυνσιν τοῦ A γωνίαν θ (σχ.6.5).



Σχ.6.5.

Ἐστω dn ἡ πυκνότης τῶν μορίων τῆς δέσμης (ἀριθμός μορίων κατὰ μονάδα ὄγκου) τὰ ὅποια σχηματίζουν γωνίαν θ μετὰ τοῦ A. Ἄρα ὁ ἀριθμός τῶν μορίων τῆς δέσμης, τῶν ὁποίων τὰ κέντρα διέρχονται, εἰς τήν μονάδα τοῦ χρόνου, ἐντός τῆς ἀποστάσεως σ ἀπό τοῦ κέντρου τοῦ A καί συνεπῶς συγκρούονται μετὰ τοῦ A, περιέχεται ἐντός κυλίνδρου βάσεως $\pi\sigma^2$ καί ὕψους u_T , ὅπου u_T ἡ σχετική ταχύτης τῶν μορίων τῆς δέσμης ὡς φαίνεται εἰς παρατηρητήν κινούμενον μετὰ τοῦ A. Ἄρα ὁ ἀριθμός τῶν συγκρούσεων, εἰς τήν μονάδα τοῦ χρόνου, βάσει τῆς ἐξίσωσσεως (6.1) εἶναι:

$$dz = \pi \sigma^2 u_r dn \quad (6.3)$$

Βάσει του κανόνας τῶν σὺνημιτόνων, ἔάν α, b καὶ c εἶναι αἱ πλευραὶ τριγώνου καὶ θ ἡ γωνία μεταξύ α καὶ b, ἰσχύει:

$$c = (a^2 + b^2 - 2ab \cos \theta)^{1/2} \quad (6.4)$$

Ἄρα ἔχοντες ὑπ' ὄψιν τό διάγραμμα τῶν ἀνυσμμάτων (σχ. 6.4) δυνάμεθα νά θέσωμεν εἰς τήν σχέσιν (6.4) $a=b=u$ ὅτε θά ἔχωμεν:

$$u_r = u \left[2(1 - \cos \theta) \right]^{1/2} \quad (6.5)$$

ὅπου u_r ἡ σχετική ταχύτης τῶν μορίων τῆς δέσμης ὡς πρός Α, ἥτοι διὰ παρατηρητὴν κινούμενον μετὰ τοῦ Α.

Ἐπομένως ἡ σχέσις (6.3) δύναται νά γραφῆ:

$$dz = \pi \sigma^2 u_r dn = \pi \sigma^2 u \left[2(1 - \cos \theta) \right]^{1/2} dn \quad (6.6)$$

Ἐάν $\theta = 0^\circ$, ἥτοι, ἔάν τὰ μόρια κινοῦνται κατὰ τήν αὐτὴν κατεύθυνσιν, τότε $\cos \theta = 1$ καὶ $dz = 0$, ἥτοι δέν ἔχομεν σύγκρουσιν. Ἐάν $\theta = 180^\circ$, ἥτοι ἔάν τὰ μόρια κινοῦνται πρὸς ἀντιθέτους κατευθύνσεις, τότε, ἐπειδὴ $\cos 180^\circ = -1$, θά ἔχωμεν $u_r = 2u$ καὶ ἄρα:

$$dz = 2\pi \sigma^2 u dn$$

Διὰ $\theta = 90^\circ$, $\cos 90^\circ = 0$, $u_r = u\sqrt{2}$ καὶ ἄρα:

$$dz = \sqrt{2}\pi \sigma^2 u dn$$

Κατὰ ταῦτα ἡ σχετική ταχύτης παίζει σοβαρὸν ρόλον εἰς τὸν ὑπολογισμὸν τῆς συχνότητος συγκρούσεων τῶν μορίων ἀερίου ἢ μίγματος ἀερίων τῶν ὁποίων τὰ μοριακὰ βάρη δέν διαφέρουν σοβαρῶς.

Διὰ νά ὑπολογίσωμεν ἐκ τῆς ἐξίσωσως (6.6) τὴν συχνότητα συγκρούσεων τῶν μορίων ἑνὸς καθαροῦ ἀερίου, πρέπει νά συσχετίσωμεν τὸν ἀριθμὸν τῶν μορίων (κατὰ μονάδα ὄγκου) τῆς δέσμης, dn , πρὸς τὸν ὀλικὸν ἀριθμὸν τῶν μορίων (κατὰ μονάδα

όγκου) του αερίου. θεωρήσωμεν τό σχῆμα (3.1), όπου ἡ γωνία θ εἶναι ἡ ἐμφανιζομένη εἰς τὰς προηγουμένας ἐξισώσεις (6.4), (6.5), (6.6) (δηλ. ὁ ἄξων $z, \theta=0$, συμπίπτει μέ τήν διεύθυνσιν - σιν τῆς κινήσεως τοῦ μορίου A).

Ἡ στοιχειώδης ἐπιφάνεια dA τῆς σφαίρας ἀκτῖνος r συμφώνως πρός τό σχῆμα (3.1) εἶναι:

$$dA = (r d\theta) \cdot (r \sin\theta d\varphi) = r^2 \sin\theta d\theta d\varphi \quad (6.7)$$

Ὁ στοιχειώδης ὄγκος, dV , μεταξύ δύο τοιούτων ἐπιφανειῶν, ἡ ἀπόστασις τῶν ὁποίων εἶναι dr , θά εἶναι $dA \cdot dr$, ἥτοι:

$$dV = r^2 \sin\theta d\theta d\varphi dr \quad (6.8)$$

Ἡ ὀλική ἐπιφάνεια τῆς σφαίρας εἶναι $4\pi r^2$. Ἐφ' ὅσον δέν ὑπάρχει προτίμησις ὡς πρός τήν διεύθυνσιν τῆς κινήσεως τῶν μορίων, ὁ ἀριθμός τῶν κατά μονάδα ὄγκου μορίων dn , κινουμένων πρός τήν κατεύθυνσιν τήν καθοριζομένην ὑπό τῆς στερεᾶς γωνίας $d\Omega$, θά εἶναι:

$$dn = n \frac{dA}{4\pi r^2} = \frac{n}{4\pi} \sin\theta d\theta d\varphi \quad (6.9)$$

Ἐάν θεωρήσωμεν ὅτι τά μόρια τοῦ αερίου κινουῦνται μέ τήν αὐτήν ταχύτητα, (τοῦτο βεβαίως δέν εἶναι ἀκριβές, ἀλλά θά τροποποιηθῇ περαιτέρω) εὐρίσκομεν ὅτι ὁ ἀριθμός τῶν συγκρούσεων, εἰς τήν μονάδα τοῦ χρόνου, μεταξύ δεδομένου μορίου A καί ὄλων τῶν μορίων τοῦ αερίου, τῶν κινουμένων κατά τήν διεύθυνσιν τῆς στερεᾶς γωνίας $d\Omega$, βάσει τῶν ἐξισώσεων (6.6) καί (6.9), εἶναι:

$$dz = \pi \sigma^2 u \frac{n}{4\pi} \left[2(1 - \cos\theta) \right]^{1/2} \sin\theta d\theta d\varphi$$

ἥ

$$z = \frac{\sqrt{2} \pi \sigma^2 u n}{4\pi} \int_0^{2\pi} d\varphi \int_0^\pi (1 - \cos\theta)^{1/2} \sin\theta d\theta \quad (6.10)$$

Ἀλλά:

$$\int (1-\cos\theta)^{1/2} \sin\theta d\theta = - \int (1-\cos\theta)^{1/2} d\cos\theta$$

θέτομεν $1-\cos\theta=y$, ὅτε $d\cos\theta=-dy$, καί ἐπομένως τό ὁλοκλήρωμα τοῦτο γράφεται:

$$\int y^{1/2} dy = \frac{2}{3} y^{3/2} + c = \frac{2}{3} (1-\cos\theta)^{3/2} + c$$

Συνεπῶς ἔχομεν:

$$\int_0^\pi (1-\cos\theta)^{1/2} \sin\theta d\theta = \left[\frac{2}{3} (1-\cos\theta)^{3/2} \right]_0^\pi = \frac{4\sqrt{2}}{3}$$

Βάσει τῆς σχέσεως ταύτης ἡ ἐξίσωσις (6.10) γράφεται:

$$z = \frac{\sqrt{2}\pi^2 un}{4\pi} 2\pi \frac{4\sqrt{2}}{3} = \frac{4}{3} \pi^2 un \quad (6.11)$$

Συγκρίνοντας ταύτην μέ τήν ἐξίσωσιν (6.1) εὐρίσκομεν ὅτι αὐται διαφέρουν μεταξύ των κατά τόν παράγοντα $4/3$. Δηλαδή ἐάν λάβωμεν ὑπ' ὄψιν τήν σχετικήν ταχύτητα τῶν κινουμένων μέ τήν αὐτήν ταχύτητα μορίων, ἡ συχνότης συγκρούσεων εἶναι ηὔξημένη κατά τό $\frac{1}{3}$.

Διά νά εὔρωμεν τόν ὀλικόν ἀριθμόν συγκρούσεων Z_{AA} ὅλων τῶν μορίων, εἰς τήν μονάδα ὄγκου καί χρόνου, πρέπει νά πολλαπλασιάσωμεν τήν συχνότητα συγκρούσεων ἑνός μορίου z , ἐπί τόν ὀλικόν ἀριθμόν τῶν μορίων, n_A , εἰς τήν μονάδα τοῦ ὄγκου, καί νά διαιρέσωμεν διά 2, καθ' ὅσον ἐκάστη σύγκρουσις μεταξύ ὁμοίων μορίων ὑπολογίζεται δύο φορές. Ἄρα, βάσει καί τῆς ἐξισώσεως (6.11), ἔχομεν:

$$Z_{AA} = \frac{1}{2} n_A z_A = \frac{1}{2} n_A \frac{4}{3} \pi^2 un_A = \frac{2}{3} \pi^2 un_A^2 \quad (6.12)$$

Ἐάν ληφθῆ ὑπ' ὄψιν ὅτι ἡ ταχύτης τῶν μορίων ἀκολουθεῖ τήν στατιστικήν Maxwell-Boltzmann, ὁ παράγων $2/3$ ἀντικαθίσταται ὑπό τοῦ παράγοντος $\sqrt{2}/2$, ὡς ἀποδεικνύεται ἐν συνεχείᾳ, καί οὕτως ἡ συχνότης συγκρούσεων ἡ παρεχομένη ὑπό τῆς ἐξι -

σώσεως (6.12) είναι μικρότερα κατά 5.5% της κατά Maxwell-Boltzmann.

6. 3. Συχνότης συγκρούσεων μεταξύ μορίων κινουμένων με ταχύτητα καθοριζόμενα από την κατανομή Maxwell-Boltzmann

Θεωρήσωμεν αέριον μίγμα περιέχον δύο είδη μορίων A και B, και έστω ότι έχομεν n_A και n_B μόρια τών ειδών A και B εις τήν μονάδα όγκου. Έστωσαν dn_A μόρια τοῦ τύπου A με συνιστώσας ταχύτητος μεταξύ u_x και $u_x + du_x$, u_y και $u_y + du_y$ και u_z και $u_z + du_z$. Ο αριθμός ο἗τος παρέχεται κατά τά ἤδη γνωστά ὑπό τῆς σχέσεως:

$$dn_A = n_A \left(\frac{m_A}{2\pi kT} \right)^{3/2} \exp \left(\frac{-m_A(u_x^2 + u_y^2 + u_z^2)}{2kT} \right) du_x du_y du_z \quad (6.13)$$

Όμοίως εάν dn_B είναι ο αριθμός τών μορίων B με συνιστώσας ταχύτητος μεταξύ u'_x και $u'_x + du'_x$, u'_y και $u'_y + du'_y$ και u'_z και $u'_z + du'_z$, τότε:

$$dn_B = n_B \left(\frac{m_B}{2\pi kT} \right)^{3/2} \exp \left(\frac{-m_B(u_x'^2 + u_y'^2 + u_z'^2)}{2kT} \right) du'_x du'_y du'_z \quad (6.14)$$

Εν τῆς ἐξισώσεως (6.3) προκύπτει ότι ο αριθμός τών συγκρούσεων μεταξύ τοῦ μορίου A και τών μορίων B τών ὡς ἄνω περιοχῶν ταχυτήτων είναι:

$$dz_{AB} = \pi \sigma_{AB}^2 u_r dn_B \quad (6.15)$$

Ο αριθμός τών συγκρούσεων μεταξύ ὅλων τών μορίων A και ὅλων τών μορίων B τών αὐτῶν περιοχῶν ταχυτήτων είναι:

$$dz_{AB} = \pi \sigma_{AB}^2 u_r dn_A dn_B \quad (6.16)$$

όπου:

$$u_r = \left[(u_x - u'_x)^2 + (u_y - u'_y)^2 + (u_z - u'_z)^2 \right]^{1/2} \quad (6.17)$$

ή σχετική ταχύτης τών μορίων A και B.

Διά νά εὔρωμεν συνεπῶς τόν ὅλικόν αριθμόν τών συγκρού-

σεων, εἰς τὴν μονάδα χρόνου καὶ ὄγκου, μεταξύ τῶν μορίων A καὶ B πρέπει νὰ ἀντικαταστήσωμεν τὰς σχέσεις (6.13) καὶ (6.14) εἰς τὴν ἐξίσωσιν (6.16) καὶ νὰ ὀλοκληρώσωμεν μεταξύ ὅλων τῶν τιμῶν τῶν $u_x, u_y, u_z, u'_x, u'_y, u'_z$ ἀπὸ $-\infty$ ἕως $+\infty$, ἥτοι:

$$Z_{AB} = \frac{1}{8} n_A n_B \pi \sigma_{AB}^2 \frac{(m_A m_B)^{3/2}}{(\pi kT)^3} \iiint_{-\infty}^{+\infty} \iiint_{-\infty}^{+\infty} \iiint_{-\infty}^{+\infty} \exp \left(- \frac{m_A (u_x^2 + u_y^2 + u_z^2) + m_B (u'_x{}^2 + u'_y{}^2 + u'_z{}^2)}{2kT} \right) u_r du_x du_y du_z du'_x du'_y du'_z \quad (6.18)$$

Δοθέντος ὅτι αἱ συντεταγμέναι τοῦ κέντρου μάζης ἑνὸς συστήματος παρέχονται γενικῶς ὑπὸ τῆς ἐξισώσεως:

$$Q = \frac{\sum m_i q_i}{\sum m_i} \quad (6.19)$$

ὅπου m_i ἡ μᾶζα τοῦ μορίου i καὶ q_i ἡ γενικευμένη συντεταγμένη τούτου, διὰ τὸ σύστημα τῶν συγκρουομένων μορίων ἔχομεν:

$$\begin{aligned} 1) \quad U_x &= \frac{m_A u_x + m_B u'_x}{m_A + m_B} \\ 2) \quad U_y &= \frac{m_A u_y + m_B u'_y}{m_A + m_B} \\ 3) \quad U_z &= \frac{m_A u_z + m_B u'_z}{m_A + m_B} \end{aligned} \quad (6.20)$$

Αἱ νέαι μεταβληταὶ U_x, U_y, U_z εἶναι αἱ συνιστώσαι ταχύτητος τοῦ κέντρου μάζης τῶν συγκρουομένων μορίων. Ὅμοίως ἔχομεν:

$$1) \quad u_{rx} = u_x - u'_x, \quad u_{ry} = u_y - u'_y, \quad u_{rz} = u_z - u'_z$$

$$U^2 = U_x^2 + U_y^2 + U_z^2$$

$$2) \quad u_r^2 = u_{rx}^2 + u_{ry}^2 + u_{rz}^2$$

$$u^2 = u_x^2 + u_y^2 + u_z^2, \quad u'^2 = u_x'^2 + u_y'^2 + u_z'^2 \quad (6.21)$$

καί
$$\mu = \frac{m_A m_B}{m_A + m_B}$$

Έκ τῆς ἐξισώσεως (6.20.1) ἔχομεν:

$$(m_A + m_B)U_x = m_A u_x + m_B u'_x$$

$$(m_A + m_B)^2 U_x^2 = m_A^2 u_x^2 + m_B^2 u_x'^2 + 2m_A m_B u_x u'_x \quad (6.22)$$

Έκ τῆς (6.20.2), ὁμοίως, ἔχομεν:

$$(m_A + m_B)^2 U_y^2 = m_A^2 u_y^2 + m_B^2 u_y'^2 + 2m_A m_B u_y u'_y \quad (6.23)$$

Έκ τῆς (6.20.3), ἔχομεν:

$$(m_A + m_B)^2 U_z^2 = m_A^2 u_z^2 + m_B^2 u_z'^2 + 2m_A m_B u_z u'_z \quad (6.24)$$

Διὰ προσθέσεως τῶν ἐξισώσεων (6.22), (6.23), (6.24) προκύπτει:

$$(m_A + m_B)^2 U^2 = m_A^2 u^2 + m_B^2 u'^2 + m_A m_B (2u_x u'_x + 2u_y u'_y + 2u_z u'_z) \quad (6.25)$$

Ἀλλά ἐκ τῶν ἐξισώσεων (6.21.1) εὐρίσκομεν:

$$u_{rx}^2 = u_x^2 + u_x'^2 - 2u_x u'_x$$

ἢ

$$2u_x u'_x = u_x^2 + u_x'^2 - u_{rx}^2$$

Ὁμοίως:

$$2u_y u'_y = u_y^2 + u_y'^2 - u_{ry}^2$$

καί
$$2u_z u'_z = u_z^2 + u'_z{}^2 - u_{rz}^2$$

Ἐπομένως ἡ ἐξίσωσις (6.25) καθίσταται:

$$\begin{aligned} (m_A + m_B)^2 U^2 &= m_A^2 u^2 + m_B^2 u'^2 + m_A m_B \left[u_x^2 + u_y^2 + u_z^2 + u_x'^2 + u_y'^2 + u_z'^2 - (u_{rx}^2 + u_{ry}^2 + u_{rz}^2) \right] \\ &= m_A^2 u^2 + m_B^2 u'^2 + m_A m_B (u^2 + u'^2 - u_r^2) \\ &= m_A^2 u^2 + m_A m_B u^2 + m_B^2 u'^2 + m_A m_B u'^2 - m_A m_B u_r^2 \\ &= m_A^2 (m_A + m_B) + m_B^2 (m_A + m_B) - m_A m_B u_r^2 \end{aligned} \quad (6.26)$$

ἢ

$$(m_A + m_B) U^2 = m_A u^2 + m_B u'^2 - \mu u_r^2 \quad (6.27)$$

ἢ

$$m_A u^2 + m_B u'^2 = (m_A + m_B) U^2 + \mu u_r^2 \quad (6.28)$$

Ἐπίσης:

$$du_x du'_x = du_{rx} dU_x \quad (6.29)$$

καθ' ὅσον κατά τήν ἀλλαγὴν τῶν μεταβλητῶν ἀπὸ u_x καί u'_x εἰς u_{rx} (u_x, u'_x) καί U_x (u_x, u'_x) ἔχομεν:

$$du_{rx} dU_x = \frac{\partial(u_{rx}, U_x)}{\partial(u_x, u'_x)} du_x du'_x \quad (6.30)$$

Ἀλλὰ ἡ Ἰακωβιανὴ τοῦ μετασχηματισμοῦ (συναρτησιακὴ ὀρίζουσα) εἶναι μονάς, ἦτοι:

$$\frac{\partial(u_{rx}, U_x)}{\partial(u_x, u'_x)} = \begin{vmatrix} \frac{\partial u_{rx}}{\partial u_x} & \frac{\partial U_x}{\partial u_x} \\ \frac{\partial u_{rx}}{\partial u'_x} & \frac{\partial U_x}{\partial u'_x} \end{vmatrix} = \begin{vmatrix} 1 & x_A \\ -1 & x_B \end{vmatrix} = x_B + x_A = 1$$

ὡς τοῦτο προκύπτει ἐκ τῶν ἐξισώσεων (6.20) καί (6.21), εἶναι δέ:

$$\frac{m_A}{m_A + m_B} = x_A \quad \text{και} \quad \frac{m_B}{m_A + m_B} = x_B$$

Ομοίως έχουμε:

$$du_y du_y' = du_{ry} dU_y \quad \text{και} \quad du_z du_z' = du_{rz} dU_z$$

Επομένως τό ολοκλήρωμα της εξίσωσης (6.18) βάσει των σχέσεων (6.21.2)(6.28) και (6.29) γράφεται:

$$\begin{aligned} I &= \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} e^{-\left[(m_A+m_B)U^2 + \mu u_r^2\right]/2kT} u_r du_x du_y du_z du_{rx} du_{ry} du_{rz} \\ &= \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} e^{-(m_A+m_B)U^2/2kT} dU_x dU_y dU_z \\ &\quad \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} e^{-\mu u_r^2/2kT} u_r du_{rx} du_{ry} du_{rz} \end{aligned} \quad (6.31)$$

Λαμβάνοντας είς τόν χῶρον τῶν ταχυτήτων τὰς σφαιρικές συντεταγμένες, βάσει της εξίσωσης (6.8), έχουμε:

$$dU_x dU_y dU_z = U^2 \sin\theta d\theta d\varphi dU \quad (6.32)$$

$$du_{rx} du_{ry} du_{rz} = u_r^2 \sin\theta' d\theta' d\varphi' du_r$$

Ολοκληρώνομεν δι' ὅλας τὰς τιμάς θ, φ, θ' και φ' και έχουμε:

$$I = 16\pi^2 \int_0^\infty e^{-(m_A+m_B)U^2/2kT} U^2 dU \int_0^\infty e^{-\mu u_r^2/2kT} u_r^3 du_r \quad (6.33)$$

Τά ολοκληρώματα υπολογίζονται ἐκ τοῦ πίνακος (4.1) και ἄρα:

$$I = 16\pi^2 \frac{\sqrt{\pi}}{4} \left(\frac{2kT}{m_A+m_B}\right)^{3/2} \frac{1}{2} \left(\frac{2kT}{\mu}\right)^2 \quad (6.34)$$

Επομένως ἡ εξίσωσις (6.18) γράφεται:

$$\begin{aligned} Z_{AB} &= \frac{1}{\mathcal{E}} n_A n_B \pi \sigma_{AB}^2 \frac{(m_A m_B)^{3/2}}{(\pi kT)^3} 4\pi^{5/2} \left(\frac{2kT}{m_A+m_B}\right)^{3/2} \frac{1}{2} \left(\frac{2kT}{\mu}\right)^2 \\ &= n_A n_B \pi \sigma_{AB}^2 \sqrt{\frac{8kT}{\pi \mu}} \end{aligned} \quad (6.35)$$

όπου μ ή άνηγγμένη μάζα του ζεύγους A-B.

Η εξίσωσις αυτή δίδει τον όλικόν αριθμόν τών συγκρούσεων εις τήν μονάδα χρόνου και όγκου, είναι δέ βασική διά τούς διαφόρους ύπολογισμούς εις τήν θεωρίαν τών χημικών αντιδράσεων. Έάν τά A και B είναι όμοια μόρια, δυνάμεθα νά γράψωμεν $m_A = m_B = m$, $\mu = \frac{m}{2}$, $\sigma_{AB} = \sigma$ ότε:

$$Z = \frac{1}{2} n^2 \pi \sigma^2 \sqrt{\frac{8kT \cdot 2}{\pi m}} = \frac{\sqrt{2}}{2} n^2 \pi \sigma^2 \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}} = \frac{\sqrt{2}}{2} n^2 \pi \sigma^2 \bar{u} \quad (6.36)$$

όπου ό παράγων 1/2 είσήχθη διότι, όταν τά A και B είναι όμοια, έναστη σύγκρουσις ύπολογίζεται δύο φορές. Η σχέσις αυτή δύναται νά συγκριθῆ μέ τήν εξίσωσιν (6.12).

Η ως άνω εξίσωσις άποτελεϊ τήν τελικήν και όρθήν έκφρασιν τῆς συχνότητος συγκρούσεων τών μορίων ενός άερίου.

6. 4. Μέση έλευθέρα διαδρομή

Ός μέσην έλευθέραν διαδρομήν λ ενός μορίου θεωροῦμεν τήν μέσην άπόστασιν μεταξύ δύο διαδοχικῶν συγκρούσεων. Είναι προφανές ότι εις τήν περίπτωσιν τών ιδανικῶν άερίων, τά μόρια τών όποίων έχουν σημειακάς διαστάσεις, ή μέση έλευθέρα διαδρομή $\lambda = \infty$.

Ο αριθμός τών συγκρούσεων εις τήν μονάδα του χρόνου μεταξύ δεδομένου μορίου A και τών μορίων B, βάσει τῆς σχέσεως (6.35), είναι:

$$z_A = \frac{Z_{AB}}{n_A} = n_B \pi \sigma_{AB}^2 \left(\frac{8kT}{\pi m} \right)^{1/2} \quad (6.37)$$

Έάν τά μόρια A και B είναι όμοια, ή εξίσωσις αυτή γράφεται:

$$z = \sqrt{2} n \pi \sigma^2 \bar{u} \quad (6.38)$$

Έφ'όσον ή μέση άπόστασις ή διανυομένη υπό του μορίου εις τήν μονάδα του χρόνου είναι \bar{u} , έπεται ότι ή μέση άπόστασις μεταξύ δύο διαδοχικῶν συγκρούσεων, ήτοι ή μέση έλευθέρα

διαδρομή λ , πρέπει νά είναι:

$$\lambda = \frac{\bar{u}}{z} = \frac{1}{\sqrt{2n\pi\sigma^2}} \quad (6.39)$$

Συμφώνως πρὸς τὴν σχέσιν ταύτην ἡ λ εἶναι ἀντιστρόφως ἀνά -
λογος τῆς πυκνότητος τῶν μορίων καὶ ἄρα, ὑπὸ σταθεράν θερμο-
κρασίαν, ἀντιστρόφως ἀνάλογος τῆς πίεσεως. Ἐάν προσδιορι-
σθῆ πειραματικῶς ἡ λ , ὑπὸ ὠρισμένην πίεσιν, ὑπολογίζεται ἐκ
τῆς προηγουμένης σχέσεως ἡ διάμετρος τῶν μορίων.

Ὁ ὀλικὸς ἀριθμὸς τῶν συγκρούσεων δεδομένου μορίου A καὶ
ἄλλων τῶν μορίων ἑνὸς μίγματος πολλῶν ἀερίων εἶναι:

$$z_A = \sum_i n_i \pi \sigma_{iA}^2 \left(\frac{8kT}{\pi \mu_{iA}} \right)^{1/2} \quad (6.40)$$

ὅπου n_i ὁ ἀριθμὸς τῶν μορίων τοῦ εἴδους i εἰς τὴν μονάδα ὄγ-
κου, σ_{iA} ἡ διάμετρος συγκρούσεως τοῦ μορίου A καὶ τῶν μορίων
 i καὶ μ_{iA} ἡ ἀνηγμένη μᾶζα τῶν μορίων A καὶ i , ἥτοι:

$$\mu_{iA} = \frac{m_A m_i}{m_A + m_i}$$

Ἐάν αἱ διαστάσεις τοῦ μορίου A εἶναι πολὺ μικραὶ ἔναν-
τι τῶν ἄλλων εἰδῶν μορίων, θά ἔχωμεν:

$$\mu_{iA} \approx \frac{m_A m_i}{m_i} = m_A$$

καὶ ἐπομένως:

$$z_A \approx \pi \bar{u}_A \sum_i n_i \sigma_{iA}^2$$

Ἐάν τὸ μῖγμα ἀερίων συνίσταται μόνον ἐξ ἐλαφρῶν μορίων
A καὶ βαρέων B, ἡ προηγουμένη σχέσις δύναται νά γραφῆ:

$$z_A \approx \pi n_B \sigma_{AB}^2 \bar{u}_A$$

Ἡ μέση ἐλευθέρα διαδρομὴ, βάσει τῆς σχέσεως (6.40), θά εἶναι:

$$\lambda_A = \frac{\bar{u}_A}{z_A} = \frac{\left(\frac{8kT}{\pi m_A}\right)^{1/2}}{\sum_i n_i \pi \sigma_{iA}^2 \left(\frac{8kT}{\pi m_{iA}}\right)^{1/2}} = \frac{1}{\sum_i n_i \pi \sigma_{iA}^2 \left(1 + m_A/m_i\right)^{1/2}}$$

Ἐάν θεωρήσωμεν ὅτι τό μόριον A ἔχει πολύ μικράν μᾶζαν ἔναντι τῶν ἄλλων μορίων, τότε τό κλάσμα $\frac{m_A}{m_i}$ παραλείπεται ἔναντι τῆς μονάδος καί λαμβάνομεν:

$$\lambda_A = \frac{1}{\sum_i n_i \pi \sigma_{iA}^2} \quad (6.41)$$

Ἐάν ὑποθέσωμεν ὅτι θέλωμεν νά ὑπολογίσωμεν τήν μέσην ἔλευθέραν διαδρομήν τῶν ἠλεκτρονίων τῶν διερχομένων δι' ἄραιων ἀερίων πρέπει νά λάβωμεν ὑπ' ὄψιν ὅτι α) αἱ διαστάσεις τῶν ἠλεκτρονίων εἶναι πολύ μικραί ἐν σχέσει πρὸς τάς διαστάσεις τῶν μορίων τοῦ ἀερίου. Ἡ διάμετρος τοῦ ἠλεκτρονίου εἶναι τῆς τάξεως μεγέθους 10^{-13} cm ἐνῶ τοῦ μορίου 10^{-8} cm. Ἐπομένως τό ἠλεκτρόνιον, θεωρούμενον ὡς σημεῖον, διά νά συγκρουσθῇ μετά τοῦ μορίου πρέπει νά φθάσῃ εἰς ἀπόστασιν $\sigma/2$ ἀπό τοῦ κέντρου τοῦ μορίου, διαμέτρου σ . β) Τά μόρια τοῦ ἀερίου δύνανται νά θεωρηθοῦν ὡς ἀκίνητα ἐν σχέσει πρὸς τά ἠλεκτρόνια. Τοῦτο ἐδικοιολογήθη εἰς τήν ἀρχήν τοῦ κεφαλαίου.

Κατά συνέπειαν ἡ μέση ἔλευθέρα διαδρομή τῶν ἠλεκτρονίων θά προκύψῃ ἐάν εἰς τήν προηγουμένην σχέσιν ἀντικατασταθῇ ἡ διάμετρος ὑπό τῆς $\sigma/2$:

$$\lambda_e = \frac{1}{n\pi\left(\frac{\sigma}{2}\right)^2} \quad (6.42)$$

Εἶναι προφανές ὅτι αἱ προηγούμεναι σχέσεις παύουν νά ἰσχύουν καί εἰς ὑψηλάς πιέσεις (π.χ. ἄνω τῶν 100 atm) καί εἰς

λίαν χαμηλάς πιέσεις (π.χ. 10^{-2} torr καί κάτω). Είς λίαν χαμηλάς πιέσεις ή μέση έλευθέρα διαδρομή γίνεται τής αύτης τάξεως μεγέθους μέ τάς διαστάσεις του δοχείου καί έπομένως αί συγκρούσεις λαμβάνουν χώραν επί των τοιχωμάτων καί όχι μεταξύ των κινουμένων μορίων. "Αρα ιδιότητες αερίων, αί όποιαι έξαρτώνται έν τής μέσης έλευθέρας διαδρομής (ήτοι τό ίξώδες, ή θερμική άγωγιμότης καί ή διάχυσις), δέν άκολουθοϋν είς χαμηλάς πιέσεις άπλάς σχέσεις.

6. 5. Εύκινησία Ιόντων αερίου

Θεωρήσωμεν τά ίόντα ενός αερίου ως μόρια ιδανικού αερίου καί τάς μεταξύ των κρούσεις ως έλαστικές. Έφ' όσον τά ίόντα δέν εύρίσκωνται υπό τήν επίδρασιν ήλεκτρικού πεδίου, κινούνται άτάκτως πρός όλας τάς διευθύνσεις (θερμική κίνησης).

Υπό τήν επίδρασιν ήλεκτρικού πεδίου έπιταχύνονται κατά τήν διεύθυνσιν του πεδίου μέχρις ότου συγκρουσθοϋν μετ' άλλων ίόντων. Η ταχύτης τούτων είς τόν χρόνον τ μιās έλευθέρας διαδρομής, κατά τήν διεύθυνσιν του πεδίου, είναι:

$$v = \text{έπιτάχυνσις} \cdot \text{χρόνος} = \gamma \tau \quad (6.43)$$

Αλλά ή έπιτάχυνσις

$$\gamma = \frac{E q}{m}$$

όπου E ή έντασις του πεδίου, q τό φορτίον του ίόντος καί m ή μάζα του ίόντος. Συνεπώς:

$$v = \frac{E q}{m} \cdot \tau \quad (6.44)$$

Δοθέντος ότι ή ταχύτης είς τήν άρχήν του χρόνου τ είναι μηδέν, ή μέση ταχύτης κατά τήν διεύθυνσιν του πεδίου είναι:

$$\bar{v} = \frac{0 + \frac{qE}{m} \tau}{2} = \frac{qE\tau}{2m} \quad (6.45)$$

Ἄλλ' ὁ χρόνος τ εἶναι ἴσος πρὸς:

$$\tau = \frac{\lambda}{c}$$

ὅπου λ ἡ μέση ἐλευθέρα διαδρομὴ τοῦ ἰόντος καὶ \bar{c} ἡ μέση ταχύτης τῆς θερμικῆς κινήσεως.

Ἡ πραγματικὴ ταχύτης εἶναι ἐπαλληλία τῶν δύο ταχυτήτων, τῆς \bar{v} καὶ τῆς \bar{c} . Ἀλλὰ ἡ ταχύτης \bar{v} λόγῳ ἠλεκτρικοῦ πεδίου εἶναι πολὺ μικροτέρα τῆς \bar{c} καὶ ὡς ἐκ τούτου δέν λαμβάνεται ὑπ' ὄψιν εἰς τὴν σχέσιν ταύτην.

Ἄρα ἡ ἐξίσωσις (6.45) καθίσταται:

$$\bar{v} = \frac{q\mathcal{E}}{2m} \cdot \frac{\lambda}{\bar{c}} \quad (6.46)$$

Ἡ εὐκίνησις ἑνὸς ἰόντος 1^+ εἶναι ἡ ταχύτης, τὴν ὁποίαν ἀποκτᾷ ἐντὸς πεδίου ἐντάσεως ἴσης πρὸς τὴν μονάδα, καὶ παρέχεται ὑπὸ τῆς σχέσεως:

$$1^+ = \frac{\bar{v}}{\mathcal{E}} \quad (6.47)$$

Ἐπομένως, βάσει καὶ τῆς προηγουμένης σχέσεως, λαμβάνομεν:

$$1^+ = \frac{\bar{v}}{\mathcal{E}} = \frac{q\mathcal{E}\lambda}{2m\mathcal{E}\bar{c}} = \frac{q}{2m} \cdot \frac{\lambda}{\bar{c}} \quad (6.48)$$

6. 6. Κατανομὴ τῶν ἐλευθέρων διαδρομῶν

Ἐν πρόβλημα σχετιζόμενον μὲ τὴν μέσην ἐλευθέραν διαδρομὴν προκύπτει ἀπὸ τὸ γεγονός ὅτι ἡ διανυομένη ὑπὸ τινος μορίου ἀπόστασις, μεταξύ τῶν συγκρούσεων, μεταβάλλεται κατὰ τρόπον τυχαῖον εἰς τὰς διαδοχικὰς συγκρούσεις. Ἐπομένως τίθεται τὸ πρόβλημα τῆς μορφῆς τῆς συναρτήσεως κατανομῆς τῶν ἐλευθέρων διαδρομῶν.

Θεωρήσωμεν ὅτι ἔχομεν μίαν ὁμάδα ἐκ N_0 μορίων καὶ ὅτι ἐκάστη σύγκρουσις ἀπομακρύνει ἓν μόριον ἐκ τοῦ συνόλου τῶν μορίων. Εἰς διαδρομὴν dx εἷς ἀριθμὸς μορίων θά ὑποστῇ συγκρούσεις καὶ θά ἀπομακρυνθῇ ἐκ τοῦ συνόλου τῶν μορίων.

Ἡ μεταβολή εἰς τόν ἀριθμόν τῶν μορίων N εἰς ἀπόστασιν dx εἶναι:

$$dN = -P_u N dx \quad (6.49)$$

ὅπου τό ἀρνητικόν σημεῖον τίθεται διότι ἐκάστη σύγκρουσις ἀπομακρύνει ἓν μόριον ἐκ τῆς ομάδος, καί P_u σταθερά ἀναλογί-
ας ὀριζομένη ὡς πιθανότης συγκρούσεως, ἀνεξάρτητος τῶν N καί
 x : Ἄρα:

$$\frac{dN}{N} = -P_u dx \quad (6.50)$$

$$\ln N = -P_u x + C$$

Διά $x=0$, $N=N_0$ καί κατά συνέπειαν:

$$N = N_0 e^{-P_u x} \quad (6.51)$$

ὅπου N ὁ ἀριθμός τῶν μορίων τά ὅποια παραμένουν εἰς τήν ὀ-
μάδα. Ὁ ἀριθμός οὗτος ἐλαττοῦται ἐκθετικῶς μετά τοῦ x .

Ἐκ τῆς προηγουμένης σχέσεως λαμβάνομεν:

$$dN = -P_u N_0 e^{-P_u x} dx$$

Ἐπομένως ὁ ἀριθμός τῶν μορίων μέ ἐλευθέρας διαδρομάς μή-
κους μεταξύ x καί $x+dx$ εἶναι $P_u N_0 e^{-P_u x} dx$. Ἡ μέση ἐλευθέρα
διαδρομή θά εὔρεθῇ ἐκ τῆς σχέσεως:

$$\lambda = \frac{\int_0^{\infty} x dN}{N_0} = \frac{\int_0^{\infty} x P_u N_0 e^{-P_u x} dx}{N_0} = \int_0^{\infty} x P_u e^{-P_u x} dx = \frac{1}{P_u} \quad (6.52)$$

Ἄρα ἡ πιθανότης συγκρούσεως ἰσοῦται πρὸς τό ἀντίστροφον τῆς
μέσης ἐλευθέρας διαδρομῆς.

Ἐκ τῆς ἐξισώσεως (6.51) καί τῆς προηγουμένης σχέσεως προ-
κύπτει:

$$N = N_0 e^{-x/\lambda}$$

καί:

$$\frac{N}{N_0} = e^{-x/\lambda} \quad (6.53)$$

Άρα τό ποσοστόν τῶν μορίων μέ ἐλευθέραν διαδρομήν ἴσιν πρός τήν μέσην ἐλευθέραν διαδρομήν εἶναι e^{-1} ἤ 37%.

Αἱ ἀνωτέρω σχέσεις ἐπιτρέπουν τήν μέτρησιν τῆς μέσης ἐλευθέρας διαδρομῆς (π.χ. διά τοποθετήσεως ἐντός συσκευῆς Stern πλακῶν ἀποθέσεως μορίων εἰς διαφόρους ἀποστάσεις καί μετρήσεως τῶν ἀποτιθεμένων μορίων).

Ἐκ ταύτης ὑπολογίζεται ἡ διάμετρος συγκρούσεως τῶν μορίων σ.

* * *

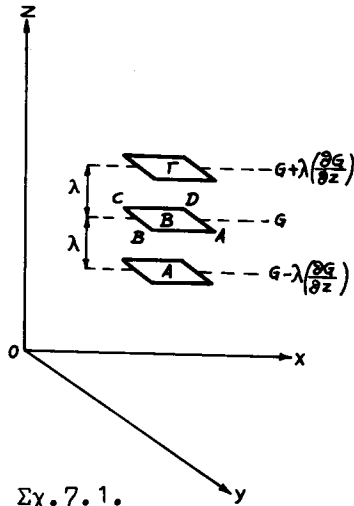
7. ΦΑΙΝΟΜΕΝΑ ΜΕΤΑΦΟΡΑΣ

Εἰς τὰ μέχρι τοῦδε ἐξετασθέντα προβλήματα ἐθεωρήσαμεν ἄερια συστήματα τὰ ὅποια εὐρίσκοντο εἰς κατάστασιν ἰσορροπίας καί ἐπί τῶν ὁποίων ἠδυνάμεθα νά ἐφαρμόσωμεν τούς νόμους τῆς κλασσικῆς Μηχανικῆς. Εἰς τοιαῦτα συστήματα ὅλαι αἱ ἰδιότητες ἔχουν τήν αὐτήν τιμήν καθ' ὅλην τήν ἔκτασιν αὐτῶν. Ἐπί παραδείγματι ἡ θερμοκρασία εἶναι ἡ αὐτή εἰς οἰονδήποτε σημεῖον τοῦ ἀερίου, ἡ πίεσις εἶναι ὁμοιόμορφος καί εἰς περίπτωσιν μίγματος ἀερίων ἡ σύνθεσις τοῦ συστήματος θεωρεῖται ὁμοιόμορφος.

Θά ἐξετάσωμεν τώρα τήν περίπτωσιν καθ' ἣν εἰς τό σύστημα δέν ὑφίσταται κατάστασις ἰσορροπίας καί παρουσιάζεται πτώσις τῆς ταχύτητος, θερμοκρασίας καί συγκεντρώσεως κατά μίαν διεύθυνσιν. Διά τήν ἀπλουστέραν ἀντιμετώπισιν τοῦ προβλήματος δεχόμεθα ὅτι ἡ διαταραχή τοῦ συστοήματος ἐκ τῆς μή ὁμοιομόρφου κατανομῆς μιᾶς ἰδιότητος κατά μίαν διεύθυνσιν δέν εἶναι σημαντική. Ὅμοίως δεχόμεθα ὅτι ἡ μέση ἐλευθέρα διαδρομή εἶναι μικροτέρα τῶν διαστάσεων τοῦ δοχείου ὡς καί ὅτι ἔχομεν ἰδανικήν συμπεριφοράν τοῦ ἀερίου συστήματος. Εἰς τὰς ἀναφερθείσας περιπτώσεις μεταβολῆς ἰδιότητος ὡς πρός μίαν κατεύθυνσιν ἔχομεν μεταφοράν ἰδιότητός τινος πρός τήν θεωρηθεῖσαν κατεύθυνσιν. Εἰς τήν περίπτωσιν καθ' ἣν ὑπάρχει πτώσις τῆς ταχύτητος κατά μίαν διεύθυνσιν ἔχομεν μεταφοράν ὀρμῆς, εἰς τήν περίπτωσιν καθ' ἣν ὑπάρχει πτώσις θερμοκρασίας ἔχομεν μεταφοράν ἐνεργείας καί εἰς τήν περίπτωσιν καθ' ἣν ὑ-

πάρχει πτώσις τῆς συγκεντρώσεως καθ' ὄρισμένην κατεύθυνσιν ἔχομεν μεταφορὰν ὕλης.

Πρὸς ἐπίλυσιν τῶν ἀνωτέρω προβλημάτων θεωρήσωμεν τρισ-
ορθογώνιον σύστημα ἀξόνων $Oxyz$ (σχ.7.1), ὡς καὶ τρία ἐπί-



Σχ.7.1.

πεδα A, B, Γ παράλληλα πρὸς τὸ ἐπίπεδον xy , ἐκ τῶν ὁποίων τὸ B λαμβάνεται ὡς ἐπίπεδον ἀναφορᾶς. Ἐκαστον τῶν ἐπιπέδων σχημάτων ἔχει ἐμβαδὸν $S \text{ cm}^2$. Θεωροῦμεν πρὸς τούτοις ὅτι ἡ πτώσις τῆς ιδιότητος λαμβάνει χώραν κατὰ τὴν διεύθυνσιν τοῦ ἄξονος z καὶ ὅτι τὸ σύστημα περιέχει μόνον ἓνα εἶδος μορίων, συγκεντρώσεως n μορίων κατὰ cm^3 .

Ὁ ἀριθμὸς τῶν μορίων, τὰ ὁποῖα εἰς ἓν δευτερόλεπτον μεταβαίνουν εἰς τὸ ἐπίπεδον B ἐκ τῶν ἄνω, ἴσοῦται πρὸς τὸν ἀριθμὸν τῶν μορίων, τὰ ὁποῖα μεταβαίνουν εἰς τὸ ἐπίπεδον B ἐκ τῶν κάτω. Ὁ ἀριθμὸς οὗτος εἶναι, βάσει τῆς ἐξισώσεως (3.25), $\frac{1}{4} n \bar{c} S$. Ἡ θεωρουμένη ιδιότης G μεταφέρεται ὑπὸ τῶν μορίων. Ἐάν λοιπὸν ἡ θεωρουμένη ιδιότης G ἐκάστου μορίου ἔχη τὴν τιμὴν G ἐπὶ τοῦ ἐπιπέδου ἀναφορᾶς B , τότε εἰς τὸ ἐπίπεδον Γ , τὸ ὁποῖον εὑρίσκεται εἰς ἀπόστασιν λ , (μιας μέσης ἐλευθέρως διαδρομῆς) θὰ ἔχη τὴν τιμὴν $G + \lambda \left(\frac{\partial G}{\partial z} \right)$ ὅπου $\frac{\partial G}{\partial z}$ ἡ βαθμὴ τῆς

ιδιότητας ταύτης κατά τόν άξονα τών z . Είς τό επίπεδον A , τό όποϊον εύρίσκεται, επίσης είς άπόστασιν λ από τοϋ επίπεδου άναφορᾶς, ή τιμή τῆς ιδιότητας G εἶναι $G-\lambda \left(\frac{\partial G}{\partial z}\right)$.

Δηλαδή μόρια, τά όποῖα μεταβαίνουν είς ἕν επίπεδον ἐκ τοϋ άμέσως άνωτέρου ἢ κατωτέρου επίπεδου, διανύουν άπόστασιν λ . Ἐφ'όσον ό αριθμός τών μορίων τά όποῖα θά προσπέσουν ἐκ τοϋ επίπεδου Γ ἐπί τοϋ επίπεδου B είς ἕν δευτερόλεπτον εἶναι $\frac{1}{4} n\bar{c}S$, ἔπεται ότι ή ταχύτης μεταφορᾶς Γ τῆς ιδιότητας G , ή όποῖα μεταφέρεται ὑπό τών $\frac{1}{4} n\bar{c}S$ μορίων, θά εἶναι:

$$\Gamma_{\uparrow} = \frac{1}{4} n\bar{c}S \left[G + \lambda \left(\frac{\partial G}{\partial z} \right) \right] \quad (7.1)$$

καί ή ταχύτης μεταφορᾶς Γ τῆς ιδιότητας G , ή όποῖα μεταφέρεται ὑπό τών $\frac{1}{4} n\bar{c}S$ μορίων ἐκ τοϋ επίπεδου A είς τό επίπεδον B εἶναι:

$$\Gamma_{\downarrow} = \frac{1}{4} n\bar{c}S \left[G - \lambda \left(\frac{\partial G}{\partial z} \right) \right] \quad (7.2)$$

Αἱ δύο ὡς άνω μεταφοραί ιδιότητας ἔχουν αντίθετον φοράν.

Ἐπομένως ή ταχύτης μεταφορᾶς τῆς ιδιότητας G είς τό επίπεδον B κατά τήν διεύθυνσιν τοϋ θετικοϋ ἡμιάξονος Oz εἶναι:

$$\Gamma = \Gamma_{\uparrow} - \Gamma_{\downarrow} = -\frac{1}{4} n\bar{c}S \left[2\lambda \left(\frac{\partial G}{\partial z} \right) \right]$$

εἴτε:

$$\Gamma = -\frac{1}{2} n\bar{c}S\lambda \left(\frac{\partial G}{\partial z} \right) \quad (7.3)$$

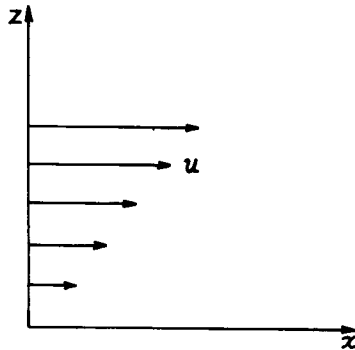
Ἡ γενική αὕτη σχέσηίς δύναται νά χρησιμοποιηθῆ είς προβλήματα μεταφορᾶς ὀρμῆς, ἐνεργείας καί ὕλης είς ἰδανικά άέρια συστήματα διά τόν προσδιορισμόν τοϋ συντελεστοϋ ἰξώδους, θερμικῆς άγωγιμότητος, διαχύσεως κλπ.

7. 1. Ἐσωτερική τριβή άερίων

Ἡ ἔσωτερική τριβή προκύπτει ἐκ μεταφορᾶς ὀρμῆς μεταξύ

δύο κινουμένων στρωμάτων. Μόρια ενός στρώματος κινουμένου με μεγαλύτεραν ταχύτητα μεταβαίνουν εις τό κινούμενον με μικροτέραν ταχύτητα στρώμα καί προσδίδουν εις τοῦτο ὄρμην. Τό αντίθετον συμβαίνει με τά μόρια τοῦ βραδυτέρου στρώματος. Κατά συνέπειαν ἡ ροή τῶν ἀνωτέρων στρωμάτων (τῶν κινουμένων με μεγαλύτεραν ταχύτητα) ἐπιβραδύνεται, ἐνῶ τῶν κατωτέρων στρωμάτων ἐπιταχύνεται. Βεβαίως ἡ μέση ταχύτης τῆς θερμικῆς κινήσεως εἶναι ἡ αὐτή εις ὅλα τά στρώματα, ἐφ' ὅσον ἡ θερμοκρασία εἶναι ἡ αὐτή καθ' ὅλην τήν μᾶζαν τοῦ ἀερίου.

Θεωρήσωμεν τήν περίπτωσιν ροῆς ρευστοῦ, τοῦ ὁποίου τά διάφορα στρώματα κινοῦνται με διάφορον ταχύτητα u , ὅτι δηλαδή ἡ ταχύτης κινήσεως τοῦ ρευστοῦ πρὸς δεδομένην διεύθυνσιν x εἶναι συνάρτησις τῆς ἀποστάσεως z (σχ.7.2).



Σχ.7.2.

Ἡ μεταφορά ὄρμης κατά τήν διεύθυνσιν z , κάθετον πρὸς τήν ροήν μεταξύ δύο ἐπιφανειῶν, συνοδεύεται ἀπό τήν ἀνάπτυξιν δυνάμεως τριβῆς, ἡ ὁποία ἀντιτίθεται εις τήν σχετικὴν μεταξύ τῶν ἐπιφανειῶν κίνησιν καί τείνει νά ἐκμηδενίση τήν διαφορὰν ταχύτητος μεταξύ τῶν δύο ἀερίων στρωμάτων. Ἡ δύναμις τριβῆς f ἡ ὁποία ἀναπτύσσεται, ὡς ἐκ τῆς διαφοροῦ ταχύτητος ροῆς, μεταξύ στρωμάτων τά ὁποία ἀπέχουν μεταξύ των κατά dz , ἰσοῦται κατά τήν Ὑδροδυναμικὴν πρὸς:

$$f = - \eta S \left(\frac{\partial u}{\partial z} \right) \quad (7.4)$$

όπου η δ συντελεστής έσωτερικής τριβής ή ιξώδες, $\frac{\partial u}{\partial z}$ ή βαθμής ταχύτητας κατά μήκος του άξονος z και S ή έπιφάνεια ενός εκ των δύο εν έπαφή στρωμάτων.

Η ιδιότητα, ή οποία μās ενδιαφέρει ένταυθα, είναι ή συνιστώσα της όρμης κατά τήν διεύθυνσιν του άξονος x , ίσομένη πρός $m\dot{u}$, ήτοι:

$$G = m\dot{u} \quad (7.5)$$

καί:

$$\frac{\partial G}{\partial z} = m \left(\frac{\partial u}{\partial z} \right) \quad (7.6)$$

Άλλά ή ταχύτης μεταφοράς Γ (έξίσωσις 7.3) της συνιστώσης της όρμης των $n\bar{c}S/4$ μορίων, ίσοῦται πρός τήν δύναμιν τριβής f τήν άσκουμένην μεταξύ των δύο στρωμάτων, ήτοι:

$$f = \Gamma = -\frac{1}{2} n\bar{c}S\lambda m \left(\frac{\partial u}{\partial z} \right) \quad (7.7)$$

Άρα, βάσει καί της έξισώσεως (7.4), εύρίσκομεν:

$$\eta = \frac{1}{2} n m \bar{c} \lambda \quad (7.8)$$

Έφ' όσον όμως:

$$\bar{c} = \sqrt{\frac{8RT}{\pi M}}$$

έπεται:

$$\eta = \frac{1}{2} n m \lambda \sqrt{\frac{8RT}{\pi M}} \quad (7.9)$$

Έκ της σχέσεως ταύτης ύπολογίζεται ή λ άερίου γνωστοῦ ιξώδους.

Η σχέσηισ αύτη δεικνύει ότι ό συντελεστής η των άερίων είναι ανάλογος της \sqrt{T} έν αντιθέσει πρός τόν συντελεστήν έσωτερικής τριβής των υγρών, ό όποιος έλαττοῦται μέ αύξησιν της θερμοκρασίας.

Πειραματικώς εύρέθη ότι ό συντελεστής η αύξάνει πράγματι μετά της θερμοκρασίας, ή αύξησις όμως αύτη είναι μεγαλύτερα της προβλεπομένης υπό της προηγουμένης έξισώσεως.

Τούτο ἐξηγεῖται ἐκ τοῦ γεγονότος ὅτι μετὰ τῆς θερμοκρασίας αὐξάνεται ἡ \bar{c} , ἀλλά ἐλαττοῦται ἡ διάμετρος συγκρούσεως τῶν μορίων, σ , λόγῳ τῶν ἐλκτικῶν δυνάμεων τῶν μορίων, μέ ἀποτέλεσμα τὴν αὐξήσιν τῆς λ . Δι' αὐξήσεως τῆς \bar{c} αὐξάνει καὶ ὁ ρυθμός τῆς μεταφορᾶς ὀρμῆς ἐκ τοῦ ἐνός στρώματος εἰς τὸ ἕτερον. Μολονότι ἐκ τῆς ἐξίσωσως (6.39) προκύπτει ὅτι ἡ λ εἶναι ἀνεξάρτητος τῆς T , ἐν τούτοις ἡ λ αὐξάνεται μετὰ τῆς T , καθ' ὅσον δέν ἐλήφθη ὑπ' ὄφιν ἡ διαμοριακὴ ἐνέργεια ἔλξεως τῶν μορίων:

$$V(r) = -\frac{k_a}{r^m}$$

Ἡ σημασία τῶν δυνάμεων ἔλξεως καθίσταται μικρότερα εἰς ὑψηλότερας θερμοκρασίας.

Διάφοροι ἡμιεμπειρικά σχέσεις ἔχουν προταθῆ διά τὴν ἐξάρτησιν τοῦ ἰζώδους ἐκ τῆς θερμοκρασίας. Οὕτω διὰ χρησιμοποίησεως τῆς προσεγγιστικῆς σχέσεως τοῦ Sutherland:

$$\lambda = \frac{\lambda_\infty}{1 + \frac{C}{T}} \quad (7.10)$$

ὅπου C σταθερά, σχετιζομένη μέ τὰς δυνάμεις ἔλξεως, $C = k_a/\sigma^{m-1}$ (σ ἡ μέση μοριακὴ διάμετρος), καὶ λ_∞ ποσότης δυναμένη νά ἐρμηνευθῆ ὡς ἡ ὀριακὴ τιμὴ τῆς λ διὰ $T \rightarrow \infty$, ἡ ἐξίσωσις:

$$\eta = \frac{1}{2} n m \bar{c} \lambda$$

γράφεται:

$$\eta = \frac{1}{2} \rho \bar{c} \frac{\lambda_\infty}{1 + \frac{C}{T}} = \text{const} \frac{T^{1/2}}{1 + \frac{C}{T}} \quad (7.11)$$

διότι, ὡς εἶδομεν, τὸ \bar{c} ἐξαρτᾶται ἐκ τῆς $T^{1/2}$

Τροποποιοῦντες εὐρίσκομεν:

$$C + T = \text{const} \cdot \frac{T^{3/2}}{\eta} \quad (7.12)$$

θέτοντες εἰς διάγραμμα $T^{3/2}/\eta$ ἔναντι τοῦ T δυνάμεθα νά ὑπολογίσωμεν τήν σταθεράν C τοῦ Sutherland, ἡ ὁποία εἶναι μέτρον τῆς μεγίστης ἔλξεως μεταξύ δύο μορίων.

Ἐάν εἰς τήν σχέσιν (7.8) ἀντικαταστήσωμεν τήν λ διά τῆς εὐρεθείσης εἰς τό προηγούμενον κεφάλαιον τιμῆς τῆς:

$$\lambda = \frac{1}{\sqrt{2\eta\pi\sigma^2}}$$

εὐρίσκομεν:

$$\eta = \frac{m\bar{c}}{2\sqrt{2\pi\sigma^2}} \quad (7.13)$$

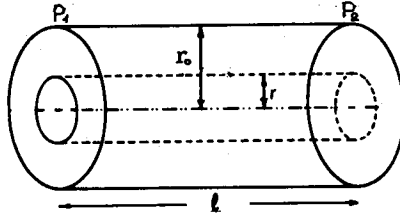
Ἐκ τοῦ τύπου τούτου παρατηροῦμεν τό ἐκ πρώτης ὄψεως παράδοξον ὅτι ἡ ἐσωτερική τριβή εἶναι ἀνεξάρτητος τῆς πυκνότητος τοῦ ἀερίου καί συνεπῶς ἀνεξάρτητος τῆς πιέσεως τοῦ ἀερίου. Τοῦτο ἐπαληθεύεται πειραματικῶς ἐφ' ὅσον αἱ πιέσεις δέν εἶναι πολύ μικραί ἢ πολύ μεγάλαι. Εἰς μεγάλας πιέσεις πρέπει νά ληφθοῦν ὑπ' ὄψιν αἱ διαμοριακαί δυνάμεις. Εἰς πολύ μικράς πιέσεις ἡ μέση ἐλευθέρα διαδρομή γίνεται τῆς αὐτῆς τάξεως μεγέθους μέ τάς διαστάσεις τοῦ δοχείου, τοῦ περιέχοντος τό ἀέριον, μέ ἀποτέλεσμα αἱ συγκρούσεις νά λαμβάνουν χώραν ἐπί τῶν τοιχωμάτων καί οὐχί μεταξύ τῶν κινουμένων μορίων. Γενικῶς μέ ἐλάττωσιν τῆς πιέσεως ἐλαττοῦται ὁ ἀριθμός τῶν μορίων, τά ὁποῖα μεταφέρουν τήν ὁρμήν, ἀλλά ταυτοχρόνως αὐξάνεται ἡ μέση ἐλευθέρα διαδρομή καί συνεπῶς ἕκαστον μόριον, ὡς προερχόμενον ἐκ στρώματος εὐρισκομένου εἰς μεγαλύτεραν ἀπόστασιν, μεταφέρει μεγαλύτεραν ὁρμήν. Ὁ συντελεστής ἐσωτερικῆς τριβῆς εἶναι ἀντιστρόφως ἀνάλογος τῆς \sqrt{M} (ἐξίσησις 7.9).

7. 2. Προσδιορισμός ἰξώδους - Ἐξίσησις Poiseuille

Ἐκ τῶν συνήθων μεθόδων προσδιορισμοῦ τοῦ ἰξώδους τῶν ρευστῶν ἀναφέρεται ἡ μέθοδος ροῆς μέσω τριχοειδοῦς σωλῆνος,

ή όποία βασίζεται επί τής εξίσωσης Poiseuille διά νευτώ - νειον ρευστόν.

Θεωρήσωμεν τήν ροήν ύγρου διά μέσου σωλήνος ως τοῦ σχή - ματος (7.3). Ὑποτίθεται ότι ή ταχύτης ροής εἰς τά τοιχώματα



Σχ. 7.3.

τοῦ σωλήνος εἶναι μηδενική, αὐξάνεται ἐκ τῶν τοιχωμάτων πρὸς τό ἐσωτερικόν καί καθίσταται μεγίστη εἰς τόν ἄξονα τοῦ σω - λήνος.

Ἔστω ότι ή μᾶζα χωρίζεται εἰς ὁμοαξονικά κυλινδρικά στρώ - ματα στοιχειώδους πάχους. Ἡ ροή θεωρεῖται στρωτή. Εἰς τήν μόνιμον ροήν ή ἐκ διαφορᾶς πιέσεως δύναμις F_p ή όποία ἐπι - δρα ἐπί ἐκάστου στρώματος εἰς τά δύο ἄκρα τοῦ σωλήνος, καί ή δύναμις ἐσωτερικῆς τριβῆς f_r ἐπί τής παραπλεύρου κυλινδρι - κῆς ἐπιφανείας αὐτοῦ εἶναι ἴσαι.

Ἡ δύναμις F_p ἐκ διαφορᾶς πιέσεως εἶναι:

$$F_p = (P_1 - P_2)\pi r^2 \quad (7.14)$$

Ἡ ταχύτης τοῦ ὑγροῦ εἰς ἀπόστασιν r ἐκ τοῦ ἄξονος τοῦ κυ - λίνδρου ἔστω u . Ἡ δύναμις τριβῆς ἐπί τοῦ κυλινδρικοῦ στρώ - ματος ἀκτίνος r καί ἐπιφανείας $2\pi r l$ (ἐξίσωσις 7.4) εἶναι:

$$f_r = - \eta(2\pi r l) \frac{du}{dr} \quad (7.15)$$

Ἡ βαθμῖς ταχύτητος $\frac{du}{dr}$ εἶναι ἀρνητική, διότι ὅσον ἀπομακρυ - νόμεθα ἐκ τοῦ ἄξονος τοῦ κυλίνδρου ή ταχύτης u ἐλαττοῦται.

Ἄρα:

$$f_r = F_p$$

$$-\eta(2\pi r l) \frac{du}{dr} = (P_1 - P_2)\pi r^2$$

$$du = - \frac{(P_1 - P_2) r dr}{2\eta l} \quad (7.16)$$

Δι' ολοκληρώσεως λαμβάνομεν:

$$u(r) = C - \left(\frac{\Delta P}{4\eta l} \right) r^2 \quad (7.17)$$

όπου C σταθερά ολοκληρώσεως.

Ἡ ὀριακὴ συνθήκη, ὡς ἐλέχθη ἐν ἀρχῇ, εἶναι $u(r_0) = 0$, διὰ $r = r_0$.

Ἄρα:

$$C = \left(\frac{\Delta P}{4\eta l} \right) r_0^2$$

καὶ ἐπομένως:

$$\begin{aligned} u(r) &= \left(\frac{\Delta P}{4\eta l} \right) r_0^2 - \frac{\Delta P}{4\eta l} r^2 \\ &= \left(\frac{\Delta P}{4\eta l} \right) (r_0^2 - r^2) \end{aligned} \quad (7.18)$$

Ἡ κατανομή τῶν ταχυτήτων ἐντός τοῦ σωλήνος εἶναι παραβολικὴ.

Ἐάν $2\pi r dr$ στοιχειώδης ἐπιφάνεια δακτυλίου εἰς ἀπόστασιν r , ὁ ὄγκος ὁ ἐκρέων διὰ τῆς διατομῆς πr_0^2 εἰς τὴν μονάδα τοῦ χρόνου εἶναι:

$$\begin{aligned} V &= \int_0^{r_0} u(r) 2\pi r dr = \int_0^{r_0} \frac{\Delta P}{4\eta l} (r_0^2 - r^2) 2\pi r dr \\ &= \frac{\pi \Delta P}{2\eta l} \left[\int_0^{r_0} r_0^2 r dr - \int_0^{r_0} r^3 dr \right] = \frac{\pi \Delta P}{2\eta l} \left[\frac{r_0^2 r^2}{2} - \frac{r^4}{4} \right]_0^{r_0} \end{aligned}$$

καὶ ἄρα:

$$V = \frac{\pi \Delta P}{8\eta l} r_0^4 \quad (7.19)$$

Ἡ σχέσηις αὕτη ἀποτελεῖ τὴν ἐξίσωσιν Poiseuille.

Εἰς τὴν περίπτωσιν τῶν ἀερίων ὁ ὄγκος μεταβάλλεται σημαντικῶς μετὰ τῆς πιέσεως. Διὰ πολὺ μικρὰς μεταβολὰς πιέσεως ἡ προηγουμένη σχέσηις γράφεται:

$$dV = \frac{\pi r_0^4}{8\eta l} dP \quad (7.20)$$

Ἐπειδὴ $PdV = dnRT$, ὅπου dn ὁ ἀριθμὸς τῶν γραμμομορίων εἰς τὸν ὄγκον dV , ἄρα $dV = dnRT/P$, θὰ εἶναι καί:

$$dn = \frac{\pi r_0^4}{8\eta l (RT)} PdP$$

εἴτε:

$$n = \frac{\pi r_0^4}{8l (RT)} \int_{P_2}^{P_1} \frac{PdP}{\eta}$$

ἂν θεωρηθῇ T σταθερόν. Ἐάν η σταθερόν, τότε:

$$n = \frac{\pi r_0^4}{8l (RT) \eta} \int_{P_2}^{P_1} PdP = \frac{\pi r_0^4}{8l \eta (RT)} \frac{P_1^2 - P_2^2}{2} = \frac{\pi r_0^4}{8l \eta (RT)} \cdot \frac{P_1 + P_2}{2} (P_1 - P_2)$$

Ἐάν τεθῇ: $\frac{P_1 + P_2}{2} = \bar{P}$ = μέση πίεσις, τότε δύναται νά γραφῇ ἡ σχέσις:

$$\frac{n(RT)}{\bar{P}} = V = \frac{\pi r_0^4}{8\eta l} (P_1 - P_2) \quad (7.21)$$

ἡ ὁποία δεικνύει ὅτι ἡ ἐξίσωσις Poiseuille ἰσχύει καὶ διὰ τὰ ἀέρια ὑπὸ τὴν προϋπόθεσιν ὅτι V εἶναι πλέον ὁ ὄγκος, ὅστις μετρεῖται ὑπὸ πίεσιν $\bar{P} = \frac{P_1 + P_2}{2}$.

7. 3. Συντελεστής θερμικῆς ἀγωγιμότητος

Εἴδομεν ὅτι ἐάν ἡ θερμικὴ ἐνέργεια ἑνὸς μορίου δύναται νά ἐκφρασθῇ ὡς ἄθροισμα ν δευτεροβαθμίων ὄρων, τότε ἡ μέση τιμὴ $\bar{\epsilon}$ τῆς ἐνεργείας αὐτοῦ εἶναι:

$$\bar{\epsilon} = \nu \cdot \frac{kT}{2} = C_V T \quad (7.22)$$

ὅπου C_V ἡ θερμοχωρητικότητα κατὰ μόριον, ἡ ὁποία θεωρεῖται σταθερά.

Εἰς τὴν περίπτωσιν, κατὰ τὴν ὁποίαν ὑπάρχει πτώσις θερμοκρασίας κατὰ μίαν διεύθυνσιν π.χ. κατὰ τὸν ἄξονα OZ , ἡ με-

ταφερομένη ιδιότης G είναι η ενέργεια $C_V T$, ότε:

$$\left(\frac{\partial G}{\partial z}\right) = C_V \left(\frac{\partial T}{\partial z}\right)$$

Άρα, βάσει της εξίσωσης (7.3), έχουμε:

$$\Gamma = -\frac{1}{2} n \bar{c} S \lambda C_V \left(\frac{\partial T}{\partial z}\right) \quad (7.23)$$

Έξ ορισμού όμως έχουμε ότι η είς τήν μονάδα του χρόνου διερχομένη ποσότης θερμότητος διά της επιφανείας S , καθέτου πρός τήν διεύθυνσιν τής ροής, θά είναι:

$$\Gamma = \frac{dQ}{dt} = -k_\theta S \left(\frac{\partial T}{\partial z}\right) \quad (7.24)$$

όπου k_θ ο συντελεστής θερμικής αγωγιμότητος.

Συνεπώς, βάσει τών δύο προηγουμένων εξισώσεων λαμβάνομεν:

$$-k_\theta S \left(\frac{\partial T}{\partial z}\right) = -\frac{1}{2} n \bar{c} S \lambda C_V \left(\frac{\partial T}{\partial z}\right)$$

καί:

$$k_\theta = \frac{1}{2} n \bar{c} \lambda C_V \quad (7.25)$$

Λαμβάνοντες υπ' όψιν καί τήν εξίσωσιν (7.8) του ίδιούδους εύρίσκομεν:

$$\frac{mk_\theta}{C_V \eta} = 1 \quad (7.26)$$

είτε:

$$\frac{Mk_\theta}{c_V \eta} = 1 \quad (7.27)$$

όπου c_V η θερμοχωρητικότης κατά γραμμομόριον.

Καλυτέρα θεωρητική προσέγγισις δίδει:

$$\eta = \frac{5\pi}{32} n \bar{c} \lambda m$$

καί:

$$k_\theta = \frac{25\pi}{64} n \bar{c} \lambda C_V$$

Έκ τών σχέσεων τούτων εύρίσκομεν τήν:

$$\frac{mk_g}{\eta c_v} = \frac{5}{2} \quad (7.28)$$

ή οποία συμφωνεί με την πειραματικώς εύρισκομένη τιμήν 2.5 διά τά μονατομικά άέρια, τά όποια κατέχουν μόνον μεταφορικήν ενέργειαν. Είς την περίπτωσην τών πολυατομικών μορίων δυνάμεθα νά γράψωμεν:

$$k_g = \frac{5}{2} \eta \frac{c_{vtr}}{M} + \eta \frac{c_{vr}}{M} \quad (7.29)$$

όπου c_{vtr} καί c_{vr} είναι ή γραμμομοριακή θερμοχωρητικότητα διά την μεταφορικήν καί περιστροφικήν κίνησην άντιστοίχως.

Δοθέντος ότι:

$$c_v = c_{vtr} + c_{vr} = \frac{3}{2} R + c_{vr}$$

Άρα:

$$c_{vr} = c_v - \frac{3}{2} R$$

ή προηγουμένη σχέσηισ γράφεται:

$$k_g = \frac{\eta}{M} \left[\frac{5}{2} \cdot \frac{3}{2} R + c_v - \frac{3}{2} R \right] = \frac{\eta}{M} \left[c_v + \frac{9}{4} R \right]$$

είτε:

$$\frac{k_g M}{\eta c_v} = 1 + \frac{9}{4} \frac{R}{c_v} \quad (7.30)$$

όπου c_v ή όλική γραμμομοριακή θερμοχωρητικότητα.

Διά τά μονατομικά άέρια $c_v = \frac{3}{2} R$ καί ό λόγος ίσοϋται πρός 5/2. Διά διαατομικά άέρια $c_v = \frac{5}{2} R$ καί ό λόγος ίσοϋται πρός 1.9, διά δέ τά τριαατομικά μή εύθύγραμμα μόρια $3R$ καί 1.75 άντιστοίχως. Άποκλίσεις έν τών τιμών τούτων (είς πολυααομικά μόρια) πρέπει νά άποδοθοϋν είς συνεισφοράν τών δονητικών βαθμών έλευθερίας. Αί τιμαί αϋται έλαττοϋνται μετά της θερμοκρασίας.

Ο μηχανισμός της θερμοικής άγωγιμότητος είς τά άέρια κατά την κινητικήν θεωρίαν είναι ό έξης:

Τά μόρια τοϋ άερίου τοϋ άνωτέρου στρώματος, τοϋ εύρισκομέ-

νου είς ύψηλοτέραν θερμοκρασίαν, ἔχουν μεγαλυτέραν κινητικήν ἐνέργειαν τῶν μορίων τῶν κατωτέρων στρωμάτων. Κατερχόμενα, λόγφ τῆς θερμικῆς κινήσεως, αὐξάνουν τὴν ἐνέργειαν τῶν κατωτέρων στρωμάτων καί ἐπομένως τὴν θερμοκρασίαν. Ἐπίσης μόρια ἐκ τοῦ κατωτέρου στρώματος (μικροτέρας κινητικῆς ἐνεργείας) ἀνερχόμενα είς τό ἀνώτερον (θερμότερον) στῶμα ἐλαττώνουν τὴν ἐνέργειαν τούτου καί ἐπομένως τὴν θερμοκρασίαν. Διὰ τῆς μοριακῆς λοιπόν κινήσεως ἐλαττοῦται ἡ θερμοκρασία τῶν θερμότερων καί αὐξάνεται ἡ θερμοκρασία τῶν ψυχροτέρων στρωμάτων.

7. 4. Θερμική ἀγωγιμότης μετάλλων

Ἡ θερμική καί ἡ ἠλεκτρική ἀγωγιμότης τῶν μετάλλων συνδέονται μεταξύ των διὰ τοῦ νόμου Wiedemann-Franz-Lorenz, κατὰ τόν ὁποῖον ὁ λόγος τοῦ συντελεστοῦ τῆς θερμικῆς ἀγωγιμότητος πρὸς τὴν εἰδικὴν ἠλεκτρικὴν ἀγωγιμότητα εἶναι ἀνάλογος πρὸς τὴν ἀπόλυτον θερμοκρασίαν καί σταθερός δι' ὅλα τὰ καθαρὰ μέταλλα διὰ δεδομένην θερμοκρασίαν.

Ἡ μεγάλη θερμική ἀγωγιμότης τῶν μετάλλων ὀφείλεται είς τὴν μεταβίβασιν θερμικῆς ἐνεργείας ὑπὸ τῶν ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων διὰ τῶν ὁποίων ἄγεται καί τό ἠλεκτρικόν ρεῦμα.

Εἰς τὰ μέταλλα αἱ θερμικαὶ ταλαντώσεις τῶν ἀτόμων τοῦ πλέγματος μεταφέρουν ὀλιγώτερον τοῦ 1% τῆς ὀλικῆς θερμότητος καί συνεπῶς ἡ μετρουμένη θερμική ἀγωγιμότης πρέπει νά εἶναι κατὰ προσέγγισιν ἴση πρὸς τὴν ὑπολογιζομένην διὰ τὰ ἐλεύθερα ἠλεκτρόνια.

Ἐάν δεχθῶμεν ὅτι τὰ ἐλεύθερα ἠλεκτρόνια τῶν μετάλλων συμπεριφέρονται ὡς μόρια-ἰδανικοῦ ἀερίου, ἀκολουθοῦντα συνεπῶς τὴν κατανομήν Maxwell-Boltzmann, δυνάμεθα νά γράψωμεν διὰ τόν συντελεστήν θερμικῆς ἀγωγιμότητος τῶν ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων, βάσει τῆς ἐξιśσεως (7.25):

$$k_{\theta} = \frac{1}{2} n_e \bar{c} \lambda C_v \quad (7.31)$$

θέτοντες τήν τιμήν $C_v = 3k/2$ λαμβάνομεν:

$$k_{\theta} = \frac{3}{4} n_e \bar{c} \lambda k \quad (7.32)$$

Ἡ ἐξίσωσις (6.46), ἡ ὁποία ἀναφέρεται εἰς τήν μέσην ταχύτητα ἑνός ἰόντος κατά τήν διεύθυνσιν τοῦ πεδίου, δύναται νά χρησιμοποιηθῆ καί διὰ τήν μέσην ταχύτητα ἑνός ἠλεκτρονίου. Ἄρα δυνάμεθα νά γράψωμεν:

$$\bar{v}_e = \frac{\mathcal{E}(-e)}{2m_e} \frac{\lambda}{\bar{c}} \quad (7.33)$$

ὅπου \bar{c} ἡ μέση ταχύτης τῆς θερμικῆς κινήσεως.

Ἡ κίνησις τοῦ ἠλεκτρονίου προκαλεῖ ἠλεκτρικόν ρεῦμα πυκνότητος j , ὅπου:

$$j = n_e (-e) \bar{v}_e = \frac{n_e (-e)^2 \mathcal{E} \lambda}{2m_e \bar{c}} \quad (7.34)$$

Ἡ γενικευμένη ἔκφρασις τοῦ νόμου τοῦ Ohm εἶναι:

$$j = \sigma \cdot \mathcal{E}$$

Ἄρα:

$$\sigma_e = \frac{j}{\mathcal{E}} = \frac{n_e (-e)^2 \mathcal{E} \lambda}{2m_e \bar{c} \mathcal{E}} = \frac{n_e (-e)^2 \lambda}{2m_e \bar{c}} \quad (7.35)$$

Ὁ λόγος τῶν συντελεστῶν θερμικῆς καί ἠλεκτρικῆς ἀγωγιμότητος, βάσει τῶν ἐξισώσεων (7.32) καί (7.35) εἶναι:

$$\begin{aligned} \frac{k_{\theta}}{\sigma_e} &= \frac{3n_e \bar{c} \lambda k 2m_e \bar{c}}{4n_e (-e)^2 \lambda} \\ &= \frac{3}{2} \frac{km_e (\bar{c})^2}{(-e)^2} \end{aligned}$$

θέτοντες κατά τά γνωστά:

$$\bar{c} = \sqrt{\frac{8kT}{\pi m_e}}$$

λαμβάνομεν:

$$\frac{k_{\theta}}{\sigma_e} = \left(\frac{12}{\pi}\right) \left(\frac{k}{-e}\right)^2 T \quad (7.36)$$

Ἡ ὑπό τοῦ Drude ἀναφερομένη ἀνάλογος σχέσις ἔχει ἀριθμητικόν παράγοντα 3 ἀντί 12/π ἥτοι:

$$\frac{k_{\theta}}{\sigma_e} = 3 \left(\frac{k}{-e}\right)^2 T \quad (7.36\alpha)$$

Ἡ σχέσις αὕτη εἶναι γνωστή ὡς νόμος Wiedermann-Franz-Lorenz καί περιλαμβάνει, ὡς ἐλέχθη ἀρχικῶς, δύο γενικεύσεις, ἥτοι: α) ὁ λόγος τῶν συντελεστῶν θερμικῆς καί ἠλεκτρικῆς ἀγωγιμότητος τῶν μετάλλων εἶναι ἀνάλογος πρὸς τὴν ἀπόλυτον θερμοκρασίαν (νόμος Lorenz) καί β) εἰς δεδομένην θερμοκρασίαν ὁ λόγος οὗτος τῶν συντελεστῶν ὅλων τῶν καθαρῶν μετάλλων εἶναι σταθερός (νόμος Wiedermann-Franz).

Ὁ νόμος οὗτος δέν ἰσχύει εἰς θερμοκρασίας πλησίον τοῦ ἀπολύτου μηδενός, εἰς τὰς ὁποίας ἡ ἠλεκτρικὴ ἀντίστασις μηδενίζεται.

Ὁ Sommerfeld, δεχθεὶς ὅτι τὸ ἀέριον τῶν ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων ἔχει ἰδιότητας ἐκφυλισμένου ἀερίου Fermi-Dirac, δίδει τὴν σχέσιν:

$$\frac{k_{\theta}}{\sigma_e} = \frac{\pi^2}{3} \left(\frac{k}{-e}\right)^2 T \quad (7.36\beta)$$

ἡ ὁποία προσεγγίζει καλύτερον τὰ πειραματικὰ δεδομένα. Εἰς τὸ ὑπόδειγμα Sommerfeld ὡς ἐλεύθερα ἠλεκτρόνια θεωροῦνται τὰ ἠλεκτρόνια σθένους. Θέτοντες εἰς τὴν σχέσιν (7.36β):

$$\Lambda = \frac{k_{\theta}}{\sigma_e T} \quad (\text{ἀριθμὸς Lorenz})$$

εὐρίσκομεν:

$$\Lambda_0 = \Lambda \left(\frac{-e}{k}\right)^2 = \frac{\pi^2}{3} = 3.29$$

Πειραματικῶς εὐρέθη ὅτι ὁ ἀριθμὸς Λ_0 εἰκνύει ἐξάρτησιν τό-

σον ἐκ τῆς φύσεως τοῦ μετάλλου ὅσον καί ἐκ τῆς θερμοκρασίας. Οὕτως εὐρέθη ὅτι εἰς 100°C ὁ Λ_0 ἔχει τὰς τιμὰς:

$$\Lambda_0 = \begin{array}{cccccc} \text{Cu} & \text{Au} & \text{Pb} & \text{Pt} & \text{W} & \text{Bi} \\ 3.15 & 3.19 & 3.46 & 3.51 & 4.11 & 3.62 \end{array} \text{ (εἰς } 90^{\circ}\text{K}=5.56)$$

Ὡς κύριος παράγων τῶν παρατηρουμένων ἀποκλίσεων πρέπει νά θεωρηθῆ ἡ παρουσία προσμίξεων ἢ ἀτελειῶν τοῦ πλέγματος.

7. 5. Ἀέριον ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων τῶν μετάλλων

Ἡ στατιστικὴ Fermi-Dirac (ἡ ὁποία ἀποτελεῖ κεφάλαιον τῆς στατιστικῆς μηχανικῆς) βασίζεται ἐπὶ τῆς ἀρχῆς τῆς ἀβεβαιότητος καί ἐπὶ τῆς ἀπαγορευτικῆς ἀρχῆς τοῦ Pauli.

Θεωρήσωμεν ἀέριον ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων εὐρισκόμενον εἰς τὴν κατωτέραν δυνατὴν κατάστασιν ἥτοι εἰς $T = 0^{\circ}\text{K}$.

Ἐστω "μόριον" τοῦ αἰρίου τούτου καθοριζόμενον ἀπὸ τὰς συντεταγμένας θέσεως x, y, z καί ὀρμῆς p_x, p_y, p_z . Τό ἀντιπροσωπευτικόν σημεῖον τοῦ μορίου, μέ συντεταγμένας μεταξύ x καί $x+\Delta x$, y καί $y+\Delta y$, z καί $z+\Delta z$ καί ὀρμὴν μεταξύ p_x καί $p_x+\Delta p_x$, p_y καί $p_y+\Delta p_y$, p_z καί $p_z+\Delta p_z$, κεῖται ἐντὸς στοιχειώδους ὄγκου (κυψελίδος) τοῦ φασικοῦ χώρου ἴσου, κατὰ τὴν ἀρχὴν τῆς ἀβεβαιότητος, πρὸς:

$$\Delta x \Delta y \Delta z \Delta p_x \Delta p_y \Delta p_z = h^3 \quad (7.37)$$

Ἐκαστον μόριον πρέπει νά κεῖται ἐντὸς τοῦ ὄγκου V :

$$V = \iiint dx dy dz = \Delta x \Delta y \Delta z \quad (7.38)$$

Ἄρα αἱ ἀβεβαιότητες τῆς ὀρμῆς:

$$\Delta p_x \Delta p_y \Delta p_z = \frac{h^3}{V} \quad (7.39)$$

παριστοῦν στοιχειώδη ὄγκον εἰς τόν χῶρον τῶν ὀρμῶν.

Ἐν σημείον μέ συντεταγμένας p_x, p_y, p_z εἰς τόν χῶρον τῶν ὀρμῶν παριστᾶ ἓν ἠλεκτρόνιον μέ ἐνέργειαν ϵ καθοριζομένην ὑπό τῆς σχέσεως:

$$2m\epsilon = p_x^2 + p_y^2 + p_z^2 \quad (7.40)$$

Ἐάν:

$$p_x^2 + p_y^2 + p_z^2 = R^2 \quad (7.41)$$

τότε σφαῖρα ἀκτῖνος $\sqrt{2m\epsilon}$, ἔχουσα κέντρον τήν ἀρχήν τῶν συντεταγμένων τοῦ χῶρου τῶν ὀρμῶν, θά περιλαμβάνη ὅλα τά σημεία τά ὁποῖα ἀντιπροσωπεύουν ἠλεκτρόνια ἐνεργείας μικροτέρας τῆς ϵ . Ὁ ὄγκος τῆς σφαίρας ταύτης εἶναι:

$$V = \frac{4}{3} \pi R^3 = \frac{4}{3} \pi (2m\epsilon)^{3/2} \quad (7.42)$$

Ὁ ἀριθμός τῶν ἠλεκτρονίων μέ ἐνέργειαν μικροτέραν τῆς ϵ ἰσοῦται πρὸς τόν ἀριθμόν τῶν σημείων ἐντός τῆς σφαίρας, δηλαδή πρὸς τόν ὄγκον τῆς σφαίρας ἐπί τόν ἀριθμόν τῶν ἀντιπροσωπευτικῶν σημείων ἀνά μονάδα ὄγκου:

$$\frac{4}{3} \pi (2m\epsilon)^{3/2} \frac{V}{h^3} \quad (7.43)$$

Ὁ ἀριθμός οὗτος ἀντιστοιχεῖ εἰς τόν ἀριθμόν τῶν κυματοσυναρτήσεων αἱ ὁποῖαι περιγράφουν καταστάσεις τῶν ἠλεκτρονίων μέ ἐνέργειαν μικροτέραν τῆς ϵ .

Ὁ ἀριθμός τῶν κυματοσυναρτήσεων τῶν καταστάσεων μέ ἐνέργειαν μεταξύ ϵ καί $\epsilon+d\epsilon$ εὐρίσκεται διά διαφορίσεως τῆς προηγουμένης σχέσεως:

$$\frac{2\pi V}{h^3} (2m)^{3/2} \epsilon^{1/2} d\epsilon \quad (7.44)$$

Δοθέντος ὅτι ἕκαστον ἠλεκτρόνιον ἔχει σπίν μέ δύο δυνατάς τιμάς, ὁ ἀριθμός τῶν κυματοσυναρτήσεων τῶν περιλαμβανουσῶν τό σπίν, ἥτοι ὁ ἀριθμός τῶν δυνατῶν καταστάσεων τῶν ἠλεκτρο-

νίων, είναι διπλάσιος του παρεχομένου υπό της σχέσεως (7.43).
 'Επομένως, διά $T=0$, ο αριθμός N τών ηλεκτρονίων με ενέργειαν μέχρι μιᾶς μεγίστης τιμῆς ϵ_F . (ὅτε ὅλαι αἱ δυναταὶ στάθμαι εἶναι κατειλημμένοι) εἶναι ἴσος πρὸς τὸν ἀριθμὸν τῶν δυνατῶν καταστάσεων ἥτοι:

$$N = 2 \cdot \frac{4}{3} \pi (2m\epsilon_F)^{3/2} \frac{V}{h^3} \quad (7.45)$$

καὶ ἄρα:

$$\epsilon_F = \frac{1}{2m} \left(\frac{3Nh^3}{8\pi V} \right)^{2/3} = \frac{h^2}{2m} \left(\frac{3N}{8\pi V} \right)^{2/3} \quad (7.46)$$

Ἡ μεγίστη αὐτῆ τιμῆ, ϵ_F , τῶν ηλεκτρονίων, διά $T=0$, καλεῖται ἐνέργεια Fermi.

Δυνάμεθα νὰ ὑπολογίσωμεν τὴν τιμὴν ϵ_F . 'Επὶ παραδειγματιεᾶν θεωρήσωμεν ὅτι εἰς τὸν ἄργυρον ἔχομεν ἓν ἐλεύθερον ηλεκτρόνιον κατ'ἄτομον, ὁ ἀριθμὸς τῶν ἐλευθέρων ηλεκτρονίων ἀνά m^3 , $N/V=5.86 \times 10^{28}$. Δοθέντος ὅτι $h=6.62 \times 10^{-34}$ Joule.sec καὶ $m=9 \times 10^{-31}$ kgr λαμβάνομεν:

$$\begin{aligned} \epsilon_F &= \frac{h^2}{8m} \left(\frac{3N}{\pi V} \right)^{2/3} = \frac{(6.62 \times 10^{-34})^2}{8 \times 9 \times 10^{-31}} \left(\frac{3 \times 5.86 \times 10^{28}}{\pi} \right)^{2/3} = 9.0 \times 10^{-19} \text{ Joule} \\ &= 5.6 \text{ eV} \end{aligned}$$

'Εκ τῆς ἐξισώσεως (7.45) ἔχομεν γενικῶς:

$$N = \frac{8}{3} \pi (2m\epsilon)^{3/2} \frac{V}{h^3} \quad (7.47)$$

καὶ ἄρα:

$$dN = \frac{4\pi V}{h^3} (2m)^{3/2} \epsilon^{1/2} d\epsilon \quad (7.48)$$

Ἡ συνάρτησις κατανομῆς τῶν ἐλευθέρων ηλεκτρονίων ἐντὸς τῆς περιοχῆς ἐνεργείας ϵ καὶ $\epsilon+d\epsilon$ εἶναι:

$$\frac{dN}{N d\epsilon} = \frac{4\pi V}{h^3 N} (2m)^{3/2} \epsilon^{1/2} \quad (7.49)$$

Ἡ συνάρτησις κατανομῆς τῶν ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων κατὰ τὴν στατιστικὴν Fermi-Dirac εἶναι γενικῶς:

$$\frac{dN}{Nd\varepsilon} = \frac{4\pi V}{h^3 N} (2m)^{3/2} \varepsilon^{1/2} F(\varepsilon)$$

ὅπου:

(7.50)

$$F(\varepsilon) = \frac{1}{\exp\left[\frac{(\varepsilon - \varepsilon_F)}{kT}\right] + 1}$$

ἡ συνάρτησις Fermi, ἡ ὁποία παριστᾷ τὸ ποσοστὸν τῶν δυνατῶν καταστάσεων αἱ ὁποῖαι εἶναι κατειλημμένα.

Παρατηροῦμεν ὅτι δι' ὅλας τὰς ἐνεργειακάς καταστάσεις διὰ τὰς ὁποίας εἶναι $\varepsilon < \varepsilon_{F_0}$, εἰς $T = 0$ ($\varepsilon_F = \varepsilon_{F_0}$), ἔχομεν:

$$e^{\frac{\varepsilon - \varepsilon_{F_0}}{kT}} = e^{-\infty} = 0 \quad \text{καί} \quad F(\varepsilon) = 1$$

καί ἄρα ὅλαι αἱ ἀνωτέρω στάθμαι εἶναι πλήρως κατειλημμένα. Δι' ὅλας τὰς στάθμας, διὰ τὰς ὁποίας εἶναι $\varepsilon > \varepsilon_{F_0}$, εἰς $T=0$, ἔχομεν:

$$e^{\frac{\varepsilon - \varepsilon_{F_0}}{kT}} = e^{\infty}$$

καί συνεπῶς:

$$F(\varepsilon) = \frac{1}{\exp\left[\frac{(\varepsilon - \varepsilon_{F_0})}{kT}\right] + 1} = 0$$

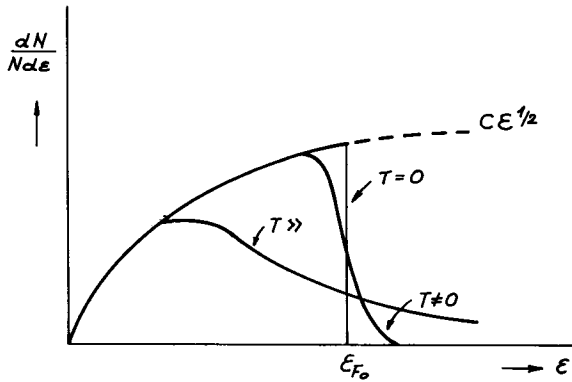
ἥτοι ὅλαι αἱ ἐνεργειακαὶ στάθμαι ἀνωθεν τῆς ε_{F_0} εἰς $T=0$, εἶναι μὴ κατειλημμένα.

Ἐκ τῆς συναρτήσεως Fermi προκύπτει ὅτι διὰ $\varepsilon = \varepsilon_F$, $F(\varepsilon) = 1/2$ ἥτοι ἡ ἐνέργεια ε_F εἶναι ἡ ἐνέργεια εἰς τὴν ὁποίαν τὸ ποσοστὸν τῶν κατειλημμένων δυνατῶν καταστάσεων εἶναι 1/2.

Ἡ ἐξίσωσις (7.50) γράφεται:

$$\frac{dN}{Nd\varepsilon} = c\varepsilon^{1/2} F(\varepsilon) \quad \text{ὅπου} \quad c = \frac{4\pi V}{Nh^3} (2m)^{3/2} \quad (7.50\alpha)$$

καί παριστᾷ παραβολὴν ὡς ἐμφαίνεται εἰς τὸ σχῆμα (7.4).



Σχ. 7.4.

Ἡ μέση κινητική ἐνέργεια $\bar{\epsilon}_0$ τῶν ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων, εἰς $T=0$, ὑπολογίζεται ἐκ τῶν ἐξισώσεων (7.50α) ($F(\epsilon)=1$) καί (7.46)

$$\bar{\epsilon}_0 = \bar{\epsilon} = \int_0^{\epsilon_{F_0}} \epsilon \frac{dN}{N} = \int_0^{\epsilon_{F_0}} c \bar{\epsilon}^{3/2} d\epsilon = c \frac{2}{5} \epsilon_{F_0}^{5/2} = \frac{3}{5} \epsilon_{F_0} \quad (7.51)$$

Ἡ τιμὴ αὐτὴ εἶναι πολὺ μεγαλυτέρα τῆς μέσης κινητικῆς ἐνεργείας μορίων ἀερίου ἀκόμη καί εἰς θερμοκρασίας χιλιάδων βαθμῶν.

Ἡ ἀντιστοιχοῦσα πίεσις, κατὰ τὴν σχέσιν $PV = \frac{2}{3} \bar{\epsilon} = \frac{2}{3} N\bar{\epsilon}$ εἶναι:

$$P = \frac{2}{3} \frac{N\bar{\epsilon}}{V} = \frac{2}{5} \frac{N}{V} \epsilon_{F_0} = \frac{2}{5} (10^{23}) (5.6 \times 10^{-12}) \left(\frac{1}{1.01 \times 10^6} \right) \approx 3.5 \times 10^5 \text{ atm}$$

Ἡ τεραστία αὐτὴ πίεσις ἀντισταθμίζεται ἀπὸ τὰς δυνάμεις ἔλξης μεταξύ ἠλεκτρονίων καί τῶν θετικῶν ἰόντων τοῦ πλέγματος. Ἡ ἐνέργεια τῶν N ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων, εἰς $T=0$, εἶναι συνεπῶς:

$$U_e^0 = \bar{\epsilon} = \frac{3}{5} N\epsilon_{F_0} \quad (7.52)$$

Δι' αὐξήσεως τῆς θερμοκρασίας, ἥτοι διὰ $T > 0$, μόνον τὰ ἠλεκτρόνια μὲ ἐνέργειαν εἰς τὴν γειτονίαν τοῦ ϵ_{F_0} αὐξάνουν τὴν

ένεργειάν των, ἐνῶ τὰ ὑπόλοιπα διατηροῦν τὴν ἀρχικὴν των ἐνεργειαν (σχ.7.4).

Συνεπῶς ἡ ἐνεργειακὴ κατανομὴ τῶν ἠλεκτρονίων εἰς συνήθεις θερμοκρασίας δεικνύει μικρὰν μόνον μεταβολήν, καθ' ὅσον οἰά $T=300^\circ\text{K}$, $kT \approx 0.03\text{eV}$, τιμὴ πολὺ μικρὰ ἔναντι τῆς ϵ_F . Ἐάν βεβαίως ἡ θερμοκρασία T ὑψωθῆ σημαντικῶς, οὕτως ὥστε $\epsilon - \epsilon_F \gg kT$, τότε δυνάμεθα νὰ παραμελήσωμεν τὸν ὄρον $+1$, ὁπότε ἡ συνάρτησις κατανομῆς Fermi-Dirac, ὡς ὀριακὴ περίπτωσις, μεταπίπτει εἰς τὴν κλασσικὴν κατανομὴν Maxwell (σχ.4.6).

7. 6. Θερμοχωρητικότης ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων

Ἐάν ὁ ἀριθμὸς τῶν ἠλεκτρονίων ᾗτο ἴσος πρὸς τὸν ἀριθμὸν N τῶν ἀτόμων τοῦ κρυστάλλου, θὰ ἔπρεπε νὰ εἴχομεν εἰς τὴν συνήθη θερμοκρασίαν συνεισφορὰν εἰς τὴν θερμοχωρητικότητα τοῦ μετάλλου ἴσην πρὸς τὸ $1/3$ τῆς ὀλικῆς θερμοχωρητικότητος τούτου. Δηλαδή, δοθέντος ὅτι τὸ ἀέριον τῶν ἠλεκτρονίων ἔχει 3 βαθμοὺς ἐλευθερίας τὰ δὲ ἰόντα τοῦ πλέγματος 6, ἔπεται ὅτι ἡ ὀλικὴ θερμοχωρητικότης τῶν μετάλλων θὰ ἔπρεπε νὰ ᾗτο $9R/2$, ἐνῶ πειραματικῶς εὐρέθη μόνον $6R/2$ (νόμος Dulong-Petit). Τοῦτο σημαίνει ὅτι εἰς τὴν συνήθη θερμοκρασίαν τὰ ἐλεύθερα ἠλεκτρόνια δέν συνεισφέρουν πρακτικῶς εἰς τὴν θερμοχωρητικότητα τῶν μετάλλων. Εἰς πολὺ χαμηλάς θερμοκρασίας ($T < 1^\circ\text{K}$) ἡ θερμοχωρητικότης τῶν ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων ἀποτελεῖ πρακτικῶς τὴν ὀλικὴν θερμοχωρητικότητα, δοθέντος ὅτι εἰς τὰς θερμοκρασίας ταύτας ἡ c_{vib} τοῦ πλέγματος ὡς ἀνάλογος πρὸς τὴν T^3 ἔχει τιμὴν μηδενικὴν διὰ $T \rightarrow 0$. Δέν δυνάμεθα νὰ ὑποθέσωμεν ὅτι εἰς τὴν θερμοκρασίαν ταύτην ἔχομεν ἐπανασύνδεσιν μετὰ τῶν ἰόντων, καθ' ὅσον τὰ ἠλεκτρόνια ἄγουν τὸ ἠλεκτρικὸν ρεῦμα καλύτερον ἢ εἰς συνήθη θερμοκρασίαν.

Ἡ μέση κινητικὴ ἐνέργεια τῶν ἠλεκτρονίων δίδεται ὑπὸ τῆς σχέσεως:

$$U_e = N\bar{\epsilon}_e \left[1 + \frac{5\pi^2}{12} \left(\frac{kT}{\epsilon_F} \right)^2 \right] \quad (7.53)$$

Παρατηρούμεν ὅτι μέ αύξησιν τῆς T ἢ U_e αύξάνει πολύ ὀλίγον. Τοῦτο καταφαίνεται ἐν τοῦ παράγοντος $(kT/\epsilon_F)^2$. Διά $\epsilon_F \approx 5 \text{ eV}$, ὁ παράγων οὔτος εἶναι περίπου 2×10^{-5} εἰς συνήθη θερμοκρασίαν. Ἡ σχέσις (7.53) βάσει τῆς ἐξισώσεως (7.52) γράφεται:

$$U_e = U_e^0 + \frac{\pi^2}{4} \frac{Nk^2}{\epsilon_F} T^2 \quad (7.54)$$

Κατά ταῦτα, ἡ γραμμομοριακὴ θερμοχωρητικότης τῶν ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων εἶναι:

$$\left(\frac{\partial U_e}{\partial T} \right)_V = c_{Ve} = \left(\frac{\pi^2}{2} \frac{kR}{\epsilon_F} \right) T = \gamma T \quad (7.55)$$

Ἡ ὀλικὴ γραμμομοριακὴ θερμοχωρητικότης τῶν μετάλλων εἰς χαμηλὰς θερμοκρασίας εἶναι:

$$c_V = bT^3 + \gamma T \quad (7.56)$$

ὅπου $b = 464/\theta^3$ καὶ θ ἡ χαρακτηριστικὴ θερμοκρασία Debye. Διάγραμμα $c_V/T = f(T^2)$ δίδει εὐθεΐαν μέ κλίσιν $464/\theta^3$ καὶ τεταγμένην ἐπὶ τὴν ἀρχὴν γ .

Δεχόμενοι ὅτι τὸ ἀέριον τῶν ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων ἀκολουθεῖ τὴν στατιστικὴν Fermi δυνάμεθα νά δικαιολογήσωμεν τὴν μικρὰν συνεισφορὰν τῶν ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων εἰς τὴν θερμοχωρητικότητα τῶν μετάλλων.

Εἰς τὸ σχῆμα (7.4) παρατηρούμεν ὅτι εἰς τὸ ἀπόλυτον μηδέν ἔχομεν πλήρως ἐκφυλισμένην κατάστασιν μέχρι τῆς μεγίστης τιμῆς ϵ_F , ἐνῶ ὅλαι αἱ στάθμαι ἄνωθεν τῆς ϵ_F εἶναι μὴ κατειλημμένοι. Ἡ ϵ_F εἶναι συνήθως τῆς τάξεως μερικῶν eV. Κατά τὴν κατανομὴν Maxwell ἡ μέση κινητικὴ ἐνέργεια τῶν μορίων ἑνός αερίου εἶναι $3kT/2$ καὶ μηδέν εἰς 0°K . Ἡ θερμοκρασία εἰς τὴν ὁποίαν $3kT/2 = 5 \text{ eV}$ (εἰάν θεωρήσωμεν $\epsilon_F = 5 \text{ eV}$) εἶναι:

$$T = \frac{10}{3 (1.38 \times 10^{-16})} (1.6 \times 10^{-12}) \left(\frac{\text{grad}}{\text{erg}} \frac{\text{erg}}{\text{eV}} \text{eV} \right) \approx 38000^\circ \text{K}$$

Τὴν ἐξίσωσιν (7.55) δυνάμεθα νά γράψωμεν ὑπὸ τὴν μορφήν:

$$c_{ve} = \frac{\pi^2}{6} \frac{kT}{\epsilon_{F_0}} c_{dp}$$

ὅπου $c_{dp} = 6R/2$ ἡ γραμμομοριακὴ θερμοχωρητικότης βάσει τοῦ νόμου Dulong-Petit.

Διὰ τὸν χαλκόν, ὅπου $\epsilon_{F_0} = 7\text{eV} = 11.2 \times 10^{-12} \text{ erg}$, ἔχομεν:

$$\frac{c_{ve}}{c_{dp}} \approx \frac{T}{50.000}$$

καί ἐπομένως εἰς 300°K ὁ λόγος αὐτός ἰσοῦται πρὸς $1/170$.

Δηλαδή ἡ συνεισφορά τῶν ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων εἰς τὴν θερμωρητικότητα, εἰς 300°K , εἶναι μικροτέρα τοῦ 1%. Γενικῶς, θέτοντες εἰς τὴν σχέσιν (7.55) τὰς ἀντιστοιχοῦς ἀριθμητικὰς τιμὰς εὐρίσκομεν ὅτι ἡ γ εἶναι τῆς τάξεως μεγέθους:

$$10^{-4} \left[\text{cal}/(\text{g. atom})(\text{grad})^2 \right].$$

Ἄρα δυνάμεθα νά θεωρήσωμεν τὴν συμπεριφορὰν τοῦ ἀερίου τῶν ἐλευθέρων ἠλεκτρονίων, εἰς συνήθη θερμοκρασίαν, ὡς μίαν πολὺ μικρὰν μεταβολὴν τῆς συμπεριφορᾶς τούτου ἀπὸ τῆς ὑπὸ θερμοκρασίαν $T=0$, λόγῳ τῆς μεγάλης τιμῆς τῆς ϵ_{F_0} .

7. 7. Αὐτοδιάχυσις ἰδανικοῦ ἀερίου

Εἰς τὴν περίπτωσιν κατὰ τὴν ὁποίαν ὑπάρχει πτωσις συγκεντρώσεως ὁ ἀριθμὸς τῶν μορίων τὰ ὁποῖα προσπίπτουν ἐπὶ ἐπιφανείας ἐμβαδοῦ S ἐξ ἀντιθέτων διευθύνσεων, κατὰ μονάδα χρόνου, εἶναι διάφορος καί συνεπῶς ὑπάρχει ροὴ ὕλης. Ἐπανερχόμενοι εἰς τό σχῆμα (7.1) παρατηροῦμεν ὅτι ὁ ἀριθμὸς τῶν μορίων τὰ ὁποῖα, εἰς ἓν δευτερόλεπτον, προσπίπτουν ἐπὶ τῆς ἐπιφανείας B ἐκ τῶν κάτω εἶναι $\frac{1}{4} \bar{c} S \left[n - \lambda \left(\frac{\partial n}{\partial z} \right) \right]$.

Ο αριθμός των μορίων τά οποία προσπίπτουν επί της επιφανείας B εκ των άνω είναι:

$$\frac{1}{4} \bar{c} S \left[n + \lambda \frac{\partial n}{\partial z} \right]$$

Άρα:

$$\Gamma = \frac{dN}{dt} = \Gamma_+ - \Gamma_- = -\frac{1}{2} \bar{c} S \lambda \left(\frac{\partial n}{\partial z} \right) \quad (7.57)$$

Εκ του πρώτου νόμου του Fick έχουμε:

$$J_z = \frac{dN}{dt} = -DS \left(\frac{\partial n}{\partial z} \right) \quad (7.58)$$

όπου D ο συντελεστής διαχύσεως και $\frac{\partial n}{\partial z}$ η πτώσις της συγκεντρώσεως κατά την διεύθυνσιν της ροής.

Κατά συνέπειαν εκ των εξισώσεων (7.57) και (7.58) λαμβάνομεν τήν:

$$D = \frac{1}{2} \bar{c} \lambda \quad (7.59)$$

Αντικαθιστώντες εις ταύτην τάς τιμάς των \bar{c} και λ λαμβάνομεν:

$$D = \frac{1}{2} \left(\frac{8kT}{\pi m} \right)^{1/2} \frac{1}{\sqrt{2\pi n \sigma^2}} = \frac{1}{\pi n \sigma^2} \left(\frac{kT}{\pi m} \right)^{1/2} \quad (7.60)$$

Η σχέσις αύτη δύναται νά χρησιμοποιηθῆ διά τόν προσδιορισμόν της μοριακῆς διαμέτρου εκ του συντελεστοῦ διαχύσεως. Δοθέντος ὅτι εκ των εξισώσεων (7.8) και (7.59) έχουμε:

$$\eta = \frac{1}{2} n m \bar{c} \lambda$$

καί:

$$D = \frac{1}{2} \bar{c} \lambda$$

έπεται ὅτι:

$$\frac{D n m}{\eta} = \frac{D}{\eta} \rho = 1$$

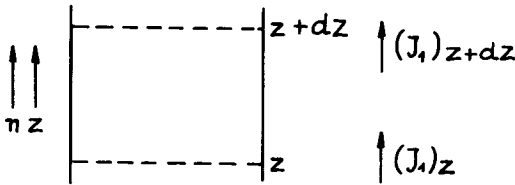
όπου ρ ἡ πυκνότης του αερίου. Πειραματικῶς εὔρεθη ὅτι ὁ λόγος οὔτος ἰσοῦται πρός 1.39.

7. 8. Δεύτερος νόμος του Fick

Ο πρώτος νόμος του Fick περιγράφει την διάχυση, όταν η πτώση της συγκέντρωσης κατά την διάρκεια της διεργασίας διαχύσεως διατηρείται σταθερά, δηλαδή έχει αποκατασταθής στασιμότητα και άρα $\frac{\partial c}{\partial t} = 0$.

Είς την πραγματικότητα όμως οι σχέσεις είναι πλέον πολύπλοκοι, διότι όσον προχωρεί η διάχυση μεταβάλλονται οι συγκεντρώσεις και συνεπώς η πτώση της συγκέντρωσης εξαρτάται εκ του χρόνου.

Θεωρήσωμεν τό σχήμα (7.5)



Σχ.7.5.

Ο ρυθμός ροής του συστατικού 1 κατά την διεύθυνση z διά του επιπέδου είς τό ύψος z βάσει του πρώτου νόμου του Fick είναι:

$$(J_1)_z = - DS \left(\frac{\partial n_1}{\partial z} \right)$$

Ο ρυθμός ροής του συστατικού 1 διά του επιπέδου z+dz είναι:

$$\begin{aligned} (J_1)_{z+dz} &= (J_1)_z + \left(\frac{\partial J_1}{\partial z} \right)_z dz \\ &= (J_1)_z - S \frac{\partial}{\partial z} \left(D \frac{\partial n_1}{\partial z} \right) dz \end{aligned} \quad (7.61)$$

Επομένως ο ρυθμός της μεταβολής του συστατικού 1 μεταξύ των δύο ύψων θά είναι:

$$\begin{aligned} \frac{\partial}{\partial t} (n_1 S dz) &= (J_1)_z - (J_1)_{z+dz} \\ &= S \frac{\partial}{\partial z} \left(D \frac{\partial n_1}{\partial z} \right) dz \end{aligned} \quad (7.62)$$

Άρα
$$\frac{\partial n_1}{\partial t} = \frac{\partial}{\partial z} \left(D \frac{\partial n_1}{\partial z} \right)$$

εἴτε

$$\frac{\partial c_1}{\partial t} = \frac{\partial}{\partial z} \left(D \frac{\partial c_1}{\partial z} \right) \quad (7.63)$$

Πρέπει νά σημειωθῆ ὅτι ἡ παράγωγος εἰς τὴν ἀριστεράν πλευράν τῆς ἀνωτέρω ἐξισώσεως ἐλήφθη εἰς δεδομένην θέσιν τοῦ μίγματος (ἥτοι ὑπό σταθερόν z) ἐνῶ ἡ παράγωγος εἰς τὴν δεξιάν πλευράν τῆς ἐξισώσεως ἐλήφθη ὑπό σταθερόν χρόνον. Δηλαδή ἔχομεν:

$$\left(\frac{\partial c_1}{\partial t} \right)_z = \left[\frac{\partial}{\partial z} \left(D \frac{\partial c_1}{\partial z} \right) \right]_t \quad (7.64)$$

Ὁ συντελεστής διαχύσεως D γενικῶς μεταβάλλεται μετὰ τῆς συγκεντρώσεως. Ἐάν θεωρήσωμεν τὴν μεταβολὴν ταύτην ἀμελητέαν, ἥτοι $D = \text{σταθ}$, τότε ἔχομεν:

$$\left(\frac{\partial c_1}{\partial t} \right)_z = D \left(\frac{\partial^2 c_1}{\partial z^2} \right)_t \quad (7.65)$$

Ἡ σχέσηis αὕτη χαρακτηρίζεται ὡς δεῦτερος νόμος τοῦ Fick.

Ἡ ἀνωτέρω ἐξίσωσις ἐπιτρέπει τὴν εὕρεσιν τῆς κατανομῆς τῆς συγκεντρώσεως κατὰ μῆκος δεδομένης στήλης καί εἰς διαφοροὺς χρόνους, ἥτοι μᾶς δίδει τὴν σχέσιν $c = f(z, t)$.

Εἰς τρεῖς διαστάσεις ἔχομεν:

$$\frac{\partial c_1}{\partial t} = D \left[\frac{\partial^2 c_1}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 c_1}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 c_1}{\partial z^2} \right] \quad (7.66)$$

Ἐστω διάλυμα μεταξύ δύο πλακῶν εἰς $z=0$ καί $z=z$.

Τότε ἔχομεν:

$$\frac{\partial c}{\partial t} = D \left(\frac{\partial^2 c}{\partial z^2} \right)$$

Εἰς τὴν στάσιμον κατάστασιν $\frac{\partial c}{\partial t} = 0$ καί ἄρα:

$$\frac{\partial^2 c}{\partial z^2} = 0, \quad \frac{\partial c}{\partial z} = \text{σταθερόν.} \quad (7.67)$$

$$c = c_1 z + c_0$$

όπου c_1 και c_0 εξαρτώνται από τās όριακάς συνθήκας. Είς τήν στάσιμον κατάστασιν ή συγκέντρωσις μεταβάλλεται εύθυγράμμως μετά τής συντεταγμένης z .

Καθ' όμοιον τρόπον καταλήγομεν διά τήν θερμικήν άγωγιμότητα είς τήν σχέσιν:

$$\left(\frac{\partial T}{\partial t}\right)_z = \frac{k_\theta}{\rho \hat{c}_V} \frac{\partial^2 T}{\partial z^2} \quad (7.68)$$

όπου ό παράγων $\rho \hat{c}_V$ τίθεται όταν τήν μεταβολήν τής ένεργείας μετατρέψωμεν είς μεταβολήν θερμοκρασίας. \hat{c}_V είναι ή θερμοχωρητικότητα κατά γραμμάριον και ρ ή πυκνότης.

Είς τήν μόνιμον κατάστασιν έχομεν, ώς έλέχθη ήδη:

$$\frac{\partial T}{\partial t} = 0 \quad (7.69)$$

και άρα:

$$\frac{\partial T}{\partial z} = \text{σταθερόν}$$

ήτοι ή θερμοκρασία μεταβάλλεται εύθυγράμμως μετά τής απόστασεως.

Παρά τήν τυπικήν άναλογίαν μεταξύ θερμικής άγωγιμότητος και τής διαχύσεως, ύπάρχει έν τούτοις μία ούσιώδης διαφορά. Είς έτερογενή συστήματα ή ροή θερμότητος λαμβάνει χώραν, ώς είς οίανδήποτε περίπτωσιν, κατά τήν διεύθυνσιν τής μικροτέρας θερμοκρασίας και ή συνθήκη ίσορροπίας άπαιτεί όπωσ T σταθερόν δι'όλας τās φάσεις του συστήματος. Αντιθέτως είναι σφάλμα νά θεωρώμεν ότι είς έτερογενή συστήματα (π.χ. διφασικά) ή διάχυσις λαμβάνει χώραν κατ'ανάγκην πρός τήν διεύθυνσιν τής μικροτέρας συγκεντρώσεως.

Ύπάρχουν πολλάί περιπτώσεις κατά τās όποίας ή διάχυσις λαμβάνει χώραν κατά τήν διεύθυνσιν τής μεγαλυτέρας συγκεντρώσεως. Τοϋτο δικαιολογεΐται θερμοδυναμικώς έν του γεγονότος ότι, υπό P, T σταθερά, ή ύλη ρέει έν περιοχών μεγαλυτέ-

ρου χημικοῦ δυναμικοῦ πρὸς τὴν περιοχὴν μικροτέρου χημικοῦ δυναμικοῦ. Δηλαδή αἱ διαφοραὶ εἰς τὰ χημικά δυναμικά δύνανται νὰ θεωρηθοῦν ὡς αἰτία τῆς διαχύσεως.

Συνεπῶς εἶναι δυνατόν νὰ ἔχωμεν ροὴν πρὸς τὴν διεύθυνσιν μεγαλυτέρας συγκεντρώσεως (ἀλλὰ ἐλαττώσεως τοῦ χημικοῦ δυναμικοῦ).

7. 9. Ἀνάλυσις Fourier

Οἰαδήποτε περιοδικὴ συνάρτησις, ἀνεξαρτήτως τοῦ πόσον πολύπλοκος εἶναι αὕτη, δύναται νὰ ἐκφρασθῆ, μὲ ἐπαρκῆ προσέγγισιν, διὰ μιᾶς σειρᾶς ἀπλῶν ἁρμονικῶν ὄρων, ἡ ὁποία καλεῖται σειρὰ Fourier. Λέγομεν ὅτι μία συνάρτησις $f(x)$ εἶναι περιοδικὴ συνάρτησις τῆς μεταβλητῆς x , ὅταν ὑπάρχη ὠρισμένος θετικὸς ἀριθμὸς L μὲ τὴν ιδιότητα νὰ εἶναι $f(x)=f(x+L)$ διὰ πᾶσαν τιμὴν τῆς μεταβλητῆς x . Ὁ ἀριθμὸς L λέγεται περίοδος τῆς συναρτήσεως $f(x)$.

Δύναται δηλ. κατὰ ταῦτα ἡ περιοδικὴ συνάρτησις $f(x)$ νὰ παρασταθῆ ὑπὸ τῆς τριγωνομετρικῆς σειρᾶς:

$$f(x) = \alpha_0 + A_1 \cos x + A_2 \cos 2x + \dots + A_n \cos nx + \dots \\ + B_1 \sin x + B_2 \sin 2x + \dots + B_n \sin nx + \dots$$

$$\text{εἴτε: } f(x) = \alpha_c + \sum_{n=1}^{\infty} (A_n \cos nx + B_n \sin nx) \quad (n=1, 2, 3, \dots) \quad (7.70)$$

Δεδομένου ὅτι ἕκαστος ὄρος τῆς (7.70) εἶναι περιοδικὴ συνάρτησις μὲ περίοδον 2π , εὐνόητον εἶναι ὅτι προσφορώτερον δύνανται νὰ παρασταθοῦν διὰ σειρῶν Fourier συναρτήσεως μὲ περίοδον 2π . Θὰ ἴδωμεν ὁμῶς ἐν τοῖς ἐπομένοις ὅτι ἡ διὰ τῶν ἐν λόγῳ σειρῶν παράστασις δύναται νὰ ἐφαρμοσθῆ καὶ ἐπὶ περιοδικῶν συναρτήσεων περιόδου $2c$, ὅπου c οἰαδήποτε θετικὴ σταθερά.

Ἡ ἀνάλυσις Fourier ἔχει μεγάλην ἐφαρμογὴν εἰς προβλήματα διαχύσεως, θερμικῆς ἀγωγιμότητος κλπ. Δυνάμεθα νὰ εἴπωμεν ὅτι ἡ χρησιμοποίησις τῆς σειρᾶς Fourier ἀποτελεῖ ἓνα τεχνητόν τρόπον παραστάσεως τῆς διαδόσεως κάθε φυσικῆς ποσότητος διὰ μιᾶς σειρᾶς κυμάτων ἢ ταλαντώσεων, καθ' ὅσον περιοδικαὶ συναρτήσεις τῆς μορφῆς $f(x)$ ἀποτελοῦν λύσιν τῆς διαφορικῆς ἐξισώσεως ταλαντώσεως. Αἱ συναρτήσεις αὗται ὡς καὶ αἱ παράγωγοι αὐτῶν εἶναι συνεχεῖς συναρτήσεις. Δεχόμενοι ὅτι ἡ σειρά Fourier ἰσχύει διὰ τιμὰς τῆς x μεταξύ τῶν ὁρίων $x=-\pi$ καὶ $x=+\pi$ προσδιορίζομεν τοὺς συντελεστάς α_0 , A_n καὶ B_n ὡς ἑξῆς:

Διὰ τὸν προσδιορισμὸν τοῦ συντελεστοῦ α_0 πολλαπλασιάζομεν τὴν ἐξίσωσιν (7.70) ἐπὶ dx καὶ ὀλοκληρώνομεν ἕκαστον ὄρον μεταξύ $-\pi$ καὶ $+\pi$, ὅτε λαμβάνομεν:

$$\int_{-\pi}^{+\pi} f(x) dx = \int_{-\pi}^{+\pi} \alpha_0 dx + \int_{-\pi}^{+\pi} \sum_{n=1}^{\infty} A_n \cos nx dx + \int_{-\pi}^{+\pi} \sum_{n=1}^{\infty} B_n \sin nx dx \quad (7.71)$$

Ἀλλά:

$$\int_{-\pi}^{+\pi} \cos nx dx = \frac{1}{n} \left[\sin nx \right]_{-\pi}^{+\pi} = 0$$

$$\begin{aligned} \int_{-\pi}^{+\pi} \sin nx dx &= -\frac{1}{n} \left[\cos nx \right]_{-\pi}^{+\pi} = -\frac{1}{n} \left[\cos n\pi - \cos(-n\pi) \right] \\ &= -\frac{1}{n} [\cos n\pi - \cos n\pi] = 0 \end{aligned}$$

δεδομένου ὅτι n εἶναι ἀκέραιος, καὶ ἄρα:

$$\int_{-\pi}^{+\pi} f(x) dx = \int_{-\pi}^{+\pi} \alpha_0 dx \implies \alpha_0 = \frac{1}{2\pi} \int_{-\pi}^{+\pi} f(x) dx \quad (7.72)$$

Ὁ συντελεστὴς α_0 ἐκφράζει τὴν μέσην τιμὴν τῆς $f(x)$ διὰ τὸ εἶαστημα $(-\pi, +\pi)$.

Διὰ νὰ εὔρωμεν τοὺς συντελεστάς A_n πολλαπλασιάζομεν τὴν ἐξίσωσιν (7.70) ἐπὶ $\cos nx dx$ καὶ δι' ὀλοκληρώσεως λαμβάνομεν:

$$\int_{-\pi}^{+\pi} f(x) \cos nx dx = \int_{-\pi}^{+\pi} \left[a_0 + \sum_{n=1}^{\infty} A_n \cos nx + \sum_{n=1}^{\infty} B_n \sin nx \right] \cos nx dx \quad (7.73)$$

Τά επί μέρους ολοκληρώματα της δεξιάς πλευράς της εξισώσεως ταύτης είναι:

$$\int_{-\pi}^{+\pi} a_0 \cos nx dx \quad (7.74)$$

$$\int_{-\pi}^{+\pi} \cos nx \sum_{n=1}^{\infty} A_n \cos nx dx = A_n \int_{-\pi}^{+\pi} \cos^2 nx dx + \sum_{\substack{m=1 \\ m \neq n}}^{\infty} A_m \int_{-\pi}^{+\pi} \cos nx \cos mx dx \quad (7.75)$$

$$\int_{-\pi}^{+\pi} \cos nx \sum_{n=1}^{\infty} B_n \sin nx dx = B_n \int_{-\pi}^{+\pi} \cos nx \sin nx dx + \sum_{\substack{m=1 \\ m \neq n}}^{\infty} B_m \int_{-\pi}^{+\pi} \cos nx \sin mx dx \quad (7.76)$$

’Αλλά τό ολοκλήρωμα (7.74), εύρέθη ήδη ότι έχει τιμήν μηδενικήν.

’Εκ της εξισώσεως (7.75) ύπολογίζομεν κατ’άρχάς τό ολοκλήρωμα:

$$\int_{-\pi}^{+\pi} \cos^2 nx dx$$

Δοθέντος ότι $\cos 2nx = 2\cos^2 nx - 1$, τό ολοκλήρωμα τοῦτο γράφεται:

$$\int_{-\pi}^{+\pi} \cos^2 nx dx = \frac{1}{2} \int_{-\pi}^{+\pi} (1 + \cos 2nx) dx = \frac{1}{2} \left[x + \frac{1}{2n} \sin 2nx \right]_{-\pi}^{+\pi} = \pi \quad (7.77)$$

’Επίσης γνωρίζομεν ότι:

$$2\cos x \cos y = \cos(x+y) + \cos(x-y)$$

’Αρα τό τρίτον ολοκλήρωμα της εξισώσεως (7.75) γράφεται:

$$\begin{aligned} \int_{-\pi}^{+\pi} \cos nx \cos mx dx &= \frac{1}{2} \int_{-\pi}^{+\pi} \left[\cos(n+m)x + \cos(n-m)x \right] dx \\ &= \frac{1}{2} \left[\frac{1}{n+m} \sin(n+m)x + \frac{1}{n-m} \sin(n-m)x \right]_{-\pi}^{+\pi} = 0 \quad (7.77a) \end{aligned}$$

Τά δύο άνωτέρω ολοκληρώματα, (7.77) καί (7.77a), συνοφίζονται είς:

$$\int_{-\pi}^{+\pi} \cos nx \cos mx dx = \begin{cases} 0, & \text{έάν } n \neq m \\ \pi, & \text{έάν } n = m \end{cases} \quad (7.78)$$

Συνεπώς ή εξίσωσις (7.75) βάσει τής (7.78) γράφεται:

$$\int_{-\pi}^{+\pi} \cos nx \sum_{n=1}^{\infty} A_n \cos nx dx = A_n \pi \quad (7.79)$$

Διά τό δεύτερον ολοκλήρωμα τής εξισώσεως (7.76) έχομεν:

$$B_n \int_{-\pi}^{+\pi} \cos nx \sin nx dx = \frac{B_n}{n} \int_{-\pi}^{+\pi} \sin nx d(\sin nx) = \frac{B_n}{n} \left[\frac{\sin^2 nx}{2} \right]_{-\pi}^{+\pi} = 0$$

Όμοίως τό τρίτον ολοκλήρωμα τής εξισώσεως (7.76) γράφεται:

$$\begin{aligned} \int_{-\pi}^{+\pi} \cos nx \sin mx dx &= \frac{1}{2} \int_{-\pi}^{+\pi} [\sin(m+n)x + \sin(m-n)x] dx \\ &= \frac{1}{2} \left[-\frac{1}{m+n} \cos(m+n)x - \frac{1}{m-n} \cos(m-n)x \right]_{-\pi}^{+\pi} = 0 \end{aligned} \quad (7.80)$$

δοθέντος ότι ισχύει:

$$2 \sin x \cos y = \sin(x+y) + \sin(x-y)$$

Άρα ή εξίσωσις (7.73) γράφεται:

$$\int_{-\pi}^{+\pi} f(x) \cos nx dx = \pi A_n \quad (7.81)$$

Επομένως:

$$A_n = \frac{1}{\pi} \int_{-\pi}^{+\pi} f(x) \cos nx dx \quad (7.82)$$

Ή εξίσωσις αύτή επιτρέπει τόν προσδιορισμόν τών A_1, A_2, \dots

Ή τιμή του συντελεστού α_0 δύναται νά υπολογισθῆ καί ἐκ τής εξισώσεως (7.82) διά $n=0$. Ούτω διά συγκρίσεως τών ἐξισώσεων (7.72) καί (7.82) λαμβάνομεν:

$$\alpha_0 = \frac{1}{2\pi} \int_{-\pi}^{+\pi} f(x) dx = \frac{1}{2} A_0 \quad (7.83)$$

Καθ' ὅμοιον τρόπον πολλαπλασιάζοντας τὴν ἐξίσωσιν (7.70) ἐπὶ $\sin nx \, dx$ καὶ ὁλοκληρώνοντας ἀπὸ $-\pi$ ἕως $+\pi$ εὐρίσκομεν:

$$B_n = \frac{1}{\pi} \int_{-\pi}^{+\pi} f(x) \sin nx \, dx \quad (7.84)$$

Πολλάκις ἐμφανίζονται εἰς τὴν σειρὰν Fourier μόνον ἡμιτονοειδεῖς ἢ μόνον συνημιτονοειδεῖς ὄροι. Ἐπί παραδείγματι διὰ $f(x) = f(-x)$ (ἀρτία συνάρτησις) μηδενίζονται οἱ ἡμιτονοειδεῖς ὄροι. Διὰ $f(-x) = -f(x)$ (περιττὴ συνάρτησις) μηδενίζονται οἱ συνημιτονοειδεῖς ὄροι ὡς καὶ ὁ σταθερὸς ὄρος.

7. 10. Ὀλοκλήρωμα Fourier

Μέχρι τοῦδε αἱ τιμαὶ τῆς μεταβλητῆς τῆς σειρᾶς Fourier ἐξετείνοντο εἰς τὴν περιοχὴν ἀπὸ $-\pi$ ἕως $+\pi$. Ἡ ἀνάπτυξις ὅμως δύναται νὰ ἐπεκταθῇ καὶ μεταξύ ἐτέρων ὁρίων.

Ἐστω $f(x)$ μία συνάρτησις εἰς τὴν ὁποίαν ἡ τιμὴ τῆς x κεῖται μεταξύ τῶν ὁρίων $-c$ καὶ $+c$. Εἰσάγομεν νέαν μεταβλητὴν z τοιαύτην ὥστε $z = \frac{\pi x}{c}$. Ἐπομένως:

$$f(x) = f\left(\frac{cz}{\pi}\right) \quad (7.85)$$

Ὅταν ἡ x μεταβάλλεται ἀπὸ $-c$ ἕως $+c$, ἡ z μεταβάλλεται ἀπὸ $-\pi$ ἕως $+\pi$ καὶ συνεπῶς, δι' ὅλας τὰς τιμὰς τῆς x μεταξύ $-c$ καὶ $+c$, ἡ συνάρτησις $f\left(\frac{cz}{\pi}\right)$ δύναται νὰ ἀναπτυχθῇ ὡς σειρὰ Fourier (ἐξίσωσις 7.70) εἰς τὴν περιοχὴν ἀπὸ $-\pi$ ἕως $+\pi$, ἥτοι:

$$f(x) = f\left(\frac{c}{\pi} z\right) = \frac{1}{2} A_0 + A_1 \cos z + A_2 \cos 2z + \dots + B_1 \sin z + B_2 \sin 2z + \dots \quad (7.86)$$

ὅπου:

$$A_n = \frac{1}{\pi} \int_{-\pi}^{+\pi} f\left(\frac{c}{\pi} z\right) \cos nz \, dz, \quad B_n = \frac{1}{\pi} \int_{-\pi}^{+\pi} f\left(\frac{c}{\pi} z\right) \sin nz \, dz \quad (7.87)$$

Ἡ ἐξίσωσις (7.86) ἰσχύει διὰ μεταβολὴν τοῦ z εἰς τὴν περιοχὴν ἀπὸ $-\pi$ ἕως $+\pi$.

Ἐάν εἰς τὰς ἐξισώσεις (7.86) καὶ (7.87) θέσωμεν $z = \frac{\pi}{c} x$ λαμβάνομεν:

$$f(x) = \frac{1}{2} A_0 + A_1 \cos \frac{\pi}{c} x + A_2 \cos \frac{2\pi x}{c} + \dots \\ + B_1 \sin \frac{\pi}{c} x + B_2 \sin \frac{2\pi x}{c} + \dots \quad (7.88)$$

ἢ ὁποῖα ἰσχύει διὰ x μεταβαλλόμενον εἰς τὴν περιοχὴν ἀπὸ $-c$ ἕως $+c$, καί:

$$A_n = \frac{1}{c} \int_{-c}^{+c} f(x) \cos \frac{n\pi x}{c} dx, \quad B_n = \frac{1}{c} \int_{-c}^{+c} f(x) \sin \frac{n\pi x}{c} dx \quad (7.89)$$

Ἄρα οἰαδήποτε συνάρτησις $f(x)$ μέ περίοδον $T=2c$ δύναται νά παρασταθῆ ὑπὸ σειρᾶς τριγωνομετρικῶν συναρτήσεων, μέ περιόδους $T, \frac{1}{2}T, \frac{1}{3}T, \dots$

Αἱ προηγούμεναι ἐξισώσεις (7.88) καί (7.89), ἰσχύουσαι διὰ πᾶσαν τιμὴν τοῦ c , ἄρα καί διὰ $c \rightarrow \infty$, πρέπει νά ἰσχύουν καί δι'οἰανδήποτε τιμὴν τῆς x .

Πρὸς ἀποφυγὴν συγχύσεως ἐνδείκνυται νά γράψωμεν λ ἀντὶ x τὴν ὑπὸ τό σύμβολον τῆς ὀλοκληρώσεως μεταβλητὴν εἰς τὰ ὠρισμένα ὀλοκληρώματα τῶν σταθερῶν συντελεστῶν (ἐξισώσεις 7.89), διατηροῦντες ὡς x τὴν μεταβλητὴν τῆς ἐξισώσεως (7.88) τῆς σειρᾶς:

$$A_n = \frac{1}{c} \int_{-c}^{+c} f(\lambda) \cos \frac{n\pi \lambda}{c} d\lambda, \quad B_n = \frac{1}{c} \int_{-c}^{+c} f(\lambda) \sin \frac{n\pi \lambda}{c} d\lambda \quad (7.90)$$

θέτοντες τὰς τιμὰς ταῦτας εἰς τὴν ἐξίσωσιν (7.88) λαμβάνομεν:

$$f(x) = \frac{1}{c} \left[\frac{1}{2} \int_{-c}^{+c} f(\lambda) d\lambda + \int_{-c}^{+c} f(\lambda) \cos \frac{\pi \lambda}{c} \cos \frac{\pi x}{c} d\lambda + \dots \right. \\ \left. + \int_{-c}^{+c} f(\lambda) \sin \frac{\pi \lambda}{c} \sin \frac{\pi x}{c} d\lambda + \dots \right] \\ = \frac{1}{c} \int_{-c}^{+c} f(\lambda) d\lambda \left[\frac{1}{2} + \left(\cos \frac{\pi \lambda}{c} \cos \frac{\pi x}{c} + \sin \frac{\pi \lambda}{c} \sin \frac{\pi x}{c} \right) + \dots \right]$$

$$\begin{aligned}
 &= \frac{1}{c} \int_c^{c+\lambda} f(\lambda) d\lambda \left[\frac{1}{2} + \cos \frac{\pi}{c} (\lambda-x) + \cos \frac{2\pi}{c} (\lambda-x) + \dots \right] \\
 &= \frac{1}{2c} \int_c^{c+\lambda} f(\lambda) d\lambda \left[1 + 2\cos \frac{\pi}{c} (\lambda-x) + 2\cos \frac{2\pi}{c} (\lambda-x) + \dots \right] \quad (7.91)
 \end{aligned}$$

καθ' ὅσον $\cos x \cos y + \sin x \sin y = \cos(x-y)$

Ἀλλά:

$$\begin{aligned}
 &\left[1 + 2\cos \frac{\pi}{c} (\lambda-x) + 2\cos \frac{2\pi}{c} (\lambda-x) + \dots \right] = \\
 &= \left[1 + \cos \frac{\pi}{c} (\lambda-x) + \cos \left(-\frac{\pi}{c} \right) (\lambda-x) + \cos \frac{2\pi}{c} (\lambda-x) + \cos \left(-\frac{2\pi}{c} \right) (\lambda-x) + \dots \right] \\
 &= \left[\cos \frac{0\pi}{c} (\lambda-x) + \cos \frac{\pi}{c} (\lambda-x) + \cos \frac{2\pi}{c} (\lambda-x) + \dots \right] + \\
 &\quad + \left[\cos \left(-\frac{\pi}{c} \right) (\lambda-x) + \cos \left(-\frac{2\pi}{c} \right) (\lambda-x) + \dots \right] \\
 &= \sum_{n=0}^{\infty} \cos \frac{n\pi}{c} (\lambda-x) + \sum_{n=-\infty}^{-1} \cos \frac{n\pi}{c} (\lambda-x) = \sum_{n=-\infty}^{\infty} \cos \frac{n\pi}{c} (\lambda-x) \quad (7.92)
 \end{aligned}$$

Ὅταν τὸ c αὐξάνη ἀπεριορίστως, τὸ $\frac{n\pi}{c}$ δύναται νὰ θεωρηθῆ ὡς συνεχῆς μεταβλητὴ καὶ ἡ τιμὴ τοῦ ἀθροίσματος δίδεται ὑπὸ τοῦ ὀλοκληρώματος:

$$\begin{aligned}
 \sum_{n=-\infty}^{+\infty} \cos \frac{n\pi}{c} (\lambda-x) &= \frac{c}{\pi} \sum_{n=-\infty}^{+\infty} \frac{\pi}{c} \cos \frac{n\pi}{c} (\lambda-x) \\
 &= \frac{c}{\pi} \int_{-\infty}^{+\infty} \cos \frac{n\pi}{c} (\lambda-x) d\left(\frac{n\pi}{c}\right) \quad (7.93)
 \end{aligned}$$

διότι ἡ διαφορὰ μεταξύ δύο διαδοχικῶν τιμῶν τοῦ n ($n=1, 2, 3, \dots$) εἶναι $\Delta n=1$ καὶ ἀντιστοίχως ἡ διαφορὰ μεταξύ δύο διαδοχικῶν τιμῶν τοῦ μεγέθους $\frac{n\pi}{c}$ θὰ εἶναι $\Delta \left(\frac{n\pi}{c}\right) = \frac{1\pi}{c} = \frac{\pi}{c}$. Διὰ $c \rightarrow \infty$

θὰ εἶναι $\Delta \left(\frac{n\pi}{c}\right) \rightarrow d \left(\frac{n\pi}{c}\right) = \frac{\pi}{c}$

Άρα η εξίσωσις (7.91) δύναται νά γραφή:

$$f(x) = \frac{1}{2\pi} \int_{-\infty}^{+\infty} f(\lambda) d\lambda \int_{-\infty}^{+\infty} \cos \frac{n\pi}{c} (\lambda-x) d\left(\frac{n\pi}{c}\right) \quad (7.94)$$

Εάν θέσωμεν $\frac{n\pi}{c} = k$ (όπου n ακέραιος αριθμός), η εξίσωσις (7.94) λαμβάνει τήν μορφήν:

$$f(x) = \frac{1}{2\pi} \int_{-\infty}^{+\infty} f(\lambda) d\lambda \int_{-\infty}^{+\infty} \cos k(\lambda-x) dk \quad (7.95)$$

δι'όλας τὰς τιμάς τοῦ x . Ἡ εξίσωσις (7.95), ἡ ὁποία περιέχει τό διπλοῦν ὀλοκλήρωμα, καλεῖται ὀλοκλήρωμα Fourier.

7. 11. Γενική μέθοδος προσδιορισμοῦ τῶν συντελεστῶν διαχύσεως

Εἰς τήν περίπτωσιν διαχύσεως κατά μίαν διάστασιν ὁ δεύτερος νόμος τοῦ Fick γράφεται:

$$\frac{\partial c}{\partial t} = D \frac{\partial^2 c}{\partial x^2} \quad (7.96)$$

Ἔστω:

$$c(x,t) = X(x)T(t) \quad (7.97)$$

ὅπου X καί T εἶναι, ἀντιστοίχως, συναρτήσεις τῶν μεταβλητῶν x καί t . Θέτοντες τοῦτο εἰς τήν εξίσωσιν (7.96) λαμβάνομεν:

$$\frac{D}{X} \frac{d^2 X}{dx^2} = \frac{1}{T} \frac{dT}{dt} \quad (7.98)$$

Εἰς τήν σχέσιν ταύτην παρατηροῦμεν ὅτι ἡ ἀριστερά πλευρά ἐξαρτᾶται μόνον ἐκ τῆς μεταβλητῆς x , ἡ δέ δεξιὰ πλευρά τῆς ἐξισώσεως ἐξαρτᾶται μόνον ἐκ τῆς μεταβλητῆς t . Ὡς ἐκ τούτου δύναται νά εἶναι ἴσαι, ἐάν ἐκάστη πλευρά ἴσοῦται πρὸς μίαν ἀνεξάρτητον τῶν x καί t σταθεράν, τήν ὁποίαν θέτομεν διὰ πρακτικῶς λόγους ἴσην πρὸς $-D\mu^2$.

Οὕτως ἐκ τῆς προηγουμένης ἐξισώσεως λαμβάνομεν τὰς συνήθεις διαφορικὰς ἐξισώσεις:

$$\alpha) \frac{1}{X} \frac{d^2 X}{dx^2} = -\mu^2, \quad \beta) \frac{1}{T} \frac{dT}{dt} = -D\mu^2 \quad (7.99)$$

μέ λύσεις:

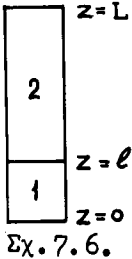
$$\alpha) X = A' \cos \mu x + B' \sin \mu x, \quad \beta) T = T_0 e^{-D\mu^2 t} \quad (7.100)$$

Προφανώς $\mu^2 > 0$ και συνεπώς η λύσις έχει πεπερασμένη τιμήν δι' ὅλας τὰς τιμάς t .

Ἡ λύσις τῆς διαφορικῆς ἐξισώσεως (7.96) βάσει τῶν (7.97) καί (7.100) εἶναι:

$$c = (A \cos \mu x + B \sin \mu x) e^{-D\mu^2 t} \quad (7.101)$$

Θεωρήσωμεν κυλινδρικόν δοχεῖον ὀλικοῦ ὕψους L καί διατομῆς ἴσης πρὸς τὴν μονάδα, περιέχον δύο ἰδανικά ἀέρια 1 καί 2 χωριζόμενα διὰ διαφράγματος κατὰ τὸ σχῆμα (7.6). Εἰς χρόνον $t=0$ τὸ διάφραγμα ἀπομακρύνεται καί τὰ ἀέρια εἶναι ἐλεύθερα νά διαχυθοῦν.



Εἰς περίπτωσιν διαλυμάτων ὁ χῶρος 1 περιέχει τὸ διάλυμα ἀρχικῆς συγκεντρώσεως c_0 καί ὁ χῶρος 2 τὸν καθαρὸν διαλύτην.

Δοθέντος ὅτι διὰ τὰ ἀέρια ἰσχύει:

$$c_1 = \frac{1}{RT} P_1 = x_1 \frac{P}{RT} = Kx_1$$

ὅπου P_1 , P , ἡ μερική καί ἡ ὀλική πίεσις ἀντιστοίχως, x_1 τὸ γραμμομοριακόν κλάσμα τοῦ συστατικοῦ 1, καί $K=P/RT$ σταθερά, διὰ σταθεράν θερμοκρασίαν καί πίεσιν, ἡ σχέσις τοῦ Fick:

$$\left(\frac{\partial c_1}{\partial t} \right)_z = D \left(\frac{\partial^2 c_1}{\partial z^2} \right)_t$$

δύναται νά γραφῆ:

$$\left(\frac{\partial x_1}{\partial t} \right)_z = D \left(\frac{\partial^2 x_1}{\partial z^2} \right)_t \quad (7.102)$$

Παρομοία σχέσις ίσχύει καί διά τό συστατικόν 2. Είς άμφοτέ-
ρας τάς περιπτώσεις θεωρούμεν ότι:

$$D_{12} = D_{21} = D$$

Πρός άπλοποίησιν γράφομεν x αντί x_1 . 'Η λύσις τής έξ -
ισώσεως (7.102) πρέπει νά ικανοποιή τάς συνθήκας του πειρά-
ματος, ήτοι τάς έξής όριακάς συνθήκας:

α) όταν $z=0$ $\frac{\partial x}{\partial z} = 0$ δι'όλας τάς τιμάς του t

β) όταν $z=L$ $\frac{\partial x}{\partial z} = 0$ δι'όλας τάς τιμάς του t

γ) όταν $t=0$ $x=x_0$ δι'όλας τάς τιμάς του z μεταξύ
0 καί 1

δ) όταν $t=0$ $x=0$ δι'όλας τάς τιμάς z μεταξύ 1 καί L

Αί δύο πρώται συνθήκαι προκύπτουν έν του γεγονότος ότι
δέν ύπάρχει ροή του άερίου διά τών δύο άκρων του δοχείου.

'Η διαφορική έξίσωσις (7.102) έχει ως λύσιν, συμφώνως
πρός τήν έξίσωσιν (7.101):

$$x = (A \cos \mu z + B \sin \mu z) e^{-D \mu^2 t} \quad (7.103)$$

όπου οί συντελεσταί A καί B θά προσδιορισθοϋν έν τών όρια-
κων συνθηκων.

Παραγωγίζοντες ταύτην ως προς z λαμβάνομεν:

$$\frac{\partial x}{\partial z} = (-\mu A \sin \mu z + \mu B \cos \mu z) e^{-D \mu^2 t} \quad (7.104)$$

Όταν $z=0$, τότε $\frac{\partial x}{\partial z} = 0$, καί έφ'όσον $\sin 0 = 0$ καί $\cos 0 = 1$, προ-
κύπτει ότι $B=0$.

Διά νά ικανοποιηται ή όριακή συνθήκη (β), πρέπει, διά
 $B=0$ καί δι'όλας τάς τιμάς t , νά ίσχύη:

$$-A \mu \sin \mu L e^{-D \mu^2 t} = 0 \quad (7.105)$$

ήτοι $\sin \mu L = 0$. 'Αλλά καί $\sin n \pi = 0$.

Άρα $\mu L = n\pi$, όπου $n = \text{θετικός ακέραιος αριθμός περιλαμβανόμενου και του μηδενός}$.

Συνεπώς:

$$\mu = \frac{n\pi}{L} \quad (n=0, 1, 2, 3, \dots) \quad (7.106)$$

Θέτοντες διαδοχικώς τās τιμάς ταύτας είς τήν εξίσωσιν (7.103) λαμβάνομεν:

$$x = \alpha_0 + A_1 \cos \frac{\pi z}{L} e^{-\left(\frac{\pi}{L}\right)^2 Dt} + A_2 \cos \frac{2\pi z}{L} e^{-\left(\frac{2\pi}{L}\right)^2 Dt} + \dots \quad (7.107)$$

δοθέντος ότι εάν x_0, x_1, \dots είναι ανεξάρτητοι λύσεις τής εξίσωσης, θά είναι λύσεις και ή $x_0 + x_1 + x_2 + \dots$.

Έκ τής όριακής συνθήκης (γ), $x = x_0$ διά $t=0$ και δι'όλας τās τιμάς του z μεταξύ 0 και 1, ἔχομεν:

$$x_0 = \alpha_0 + A_1 \cos \frac{\pi z}{L} + A_2 \cos \frac{2\pi z}{L} + \dots + A_n \cos \frac{n\pi z}{L} \quad (7.108)$$

Διά νά εὔρωμεν τούς συντελεστάς χρησιμοποιοῦμεν τās εξισώσεις (7.72) και (7.82) τῶν συντελεστῶν τής σειράς Fourier, μέ ὅρια από 0 ἔως 1 και από 1 ἔως L.

$$\alpha_0 = \frac{1}{L} \int_0^L x \, dz = \frac{1}{L} \left(\int_0^1 x_0 \, dz + \int_1^L 0 \, dz \right) = \frac{x_0 \cdot 1}{L} \quad (7.109)$$

$$\begin{aligned} A_n &= \frac{2}{L} \int_0^L x \cos \frac{n\pi z}{L} \, dz = \frac{2x_0}{L} \int_0^1 \cos \frac{n\pi z}{L} \, dz \\ &= \frac{2x_0}{n\pi} \int_0^1 \cos \frac{n\pi z}{L} \, d\left(\frac{n\pi z}{L}\right) = \frac{2x_0}{n\pi} \sin \frac{n\pi \cdot 1}{L} \end{aligned} \quad (7.110)$$

Άρα ή εξίσωσις (7.107) γράφεται γενικῶς:

$$x = \frac{x_0 \cdot 1}{L} + \frac{2x_0}{\pi} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n} \sin \frac{n\pi \cdot 1}{L} \cos \frac{n\pi z}{L} e^{-\left(\frac{n\pi}{L}\right)^2 Dt} \quad (7.111)$$

Εάν $1 = \frac{1}{2} L$, $x_0 = 1$ και $x = x_1$, τότε:

$$x_1 = \frac{1}{2} + \frac{2}{\pi} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n} \sin \frac{n\pi}{2} \cos \frac{n\pi z}{L} e^{-\left(\frac{n\pi}{L}\right)^2 Dt} \quad (7.112)$$

όπου n θετικός αριθμός από 1 έως ∞ .

Είς τὰ πειράματα μετρήσεως τοῦ συντελεστοῦ διαχύσεως D ἢ διάχυσις διακόπτεται μετὰ χρόνον t καί προσδιορίζεται εἰς τὰ δύο τμήματα 1 καί 2 τοῦ σχήματος (7.6), διὰ παρεμβολῆς διαφράγματος, ἢ περιεκτικότης ἑνός τῶν ἀερίων.

Ἐάν $(\bar{x}_1)_u$ εἶναι τό γραμμομοριακόν κλάσμα τοῦ πρώτου ἀερίου εἰς τό ἄνω τμήμα καί $(\bar{x}_1)_1$ εἰς τό κατώτερον τμήμα ἔχομεν:

$$\begin{aligned} (\bar{x}_1)_u &= \frac{2}{L} \int_{L/2}^L x_1 dz = \frac{2}{L} \left[\int_{L/2}^L \frac{1}{2} dz + \frac{2}{\pi} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n} \sin \frac{n\pi}{2} \int_{L/2}^L \cos \frac{n\pi z}{L} dz e^{-\left(\frac{n\pi}{L}\right)^2 Dt} \right] \\ &= \frac{2}{L} \left[\frac{L}{4} + \frac{2}{\pi} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n} \sin \frac{n\pi}{2} \cdot \frac{L}{n\pi} \left[\sin \frac{n\pi z}{L} \right]_{L/2}^L e^{-\left(\frac{n\pi}{L}\right)^2 Dt} \right] \\ &= \frac{1}{2} + \frac{4}{\pi L} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n} \sin \frac{n\pi}{2} \cdot \frac{L}{n\pi} \left(-\sin \frac{n\pi}{2} \right) e^{-\left(\frac{n\pi}{L}\right)^2 Dt} \\ &= \frac{1}{2} - \frac{4}{\pi} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n^2} \sin^2 \frac{n\pi}{2} e^{-\left(\frac{n\pi}{L}\right)^2 Dt} \quad (7.113) \end{aligned}$$

Ὅμοίως ἔχομεν:

$$(\bar{x}_1)_1 = \frac{2}{L} \int_0^{L/2} x_1 dz = \frac{1}{2} + \frac{4}{\pi} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n^2} \sin^2 \frac{n\pi}{2} e^{-\left(\frac{n\pi}{L}\right)^2 Dt} \quad (7.114)$$

Ἐφ' ὅσον ὅμως ἰσχύει ὅτι:

$$\sin^2 \left(\frac{n\pi}{2} \right) = \begin{cases} 0, & \text{ἔάν } n \text{ εἶναι ἄρτιος ἀριθμός} \\ 1, & \text{ἔάν } n \text{ εἶναι περιττός ἀριθμός} \end{cases}$$

προκύπτει ἡ διαφορὰ συγκεντρώσεων.

$$f = (\bar{x}_1)_1 - (\bar{x}_1)_u = \frac{8}{\pi^2} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n^2} \sin^2 \frac{n\pi}{2} e^{-(\frac{n\pi}{L})^2 Dt}$$

$$= \frac{8}{\pi^2} \left(e^{-a} + \frac{1}{9} e^{-9a} + \frac{1}{25} e^{-25a} + \dots \right) \quad (7.115)$$

όπου:

$$a = \frac{\pi^2 Dt}{L^2}$$

Είς $t=0$, τό έντός τής παρενθέσεως άθροισμα ίσοϋται πρός $\frac{\pi^2}{8}$ καί άρα $f=1$. Μέ τήν πάροδον τοϋ χρόνου όλοι οί όροι τής παρενθέσεως, έντός τοϋ πρώτου, καθίστανται άμελητέοι, καί τό f έλαττοϋται έκθετικώς μετά τοϋ χρόνου.

Έκ τής έξιςώσεως (7.115), παραλείποντες όλους τούς όρους, έντός τοϋ πρώτου, λαμβάνομεν:

$$f = \frac{8}{\pi^2} e^{-a} = \frac{8}{\pi^2} e^{-\frac{\pi^2 Dt}{L^2}} = ke^{-\frac{\pi^2 Dt}{L^2}}$$

εΐτε:

$$-\frac{\pi^2 Dt}{L^2} = \ln \frac{f}{k}$$

καί:

$$\frac{\partial D}{\partial f} = -\frac{L^2}{\pi^2 t} \frac{1}{f} \quad (7.116)$$

Η τιμή t , διά τήν όποιαν ή παράγωγος (7.116) καθίσταται έλαχίστη, εύρίσκεται κατά τά γνωστά:

$$0 = \frac{\partial^2 D}{\partial t \partial f} = \frac{L^2}{\pi^2} \left(\frac{1}{t} \frac{1}{f^2} \frac{\partial f}{\partial t} + \frac{1}{t^2} \frac{1}{f} \right)$$

$$= \frac{L^2}{\pi^2 f t} \left(\frac{1}{f} \frac{\partial f}{\partial t} + \frac{1}{t} \right)$$

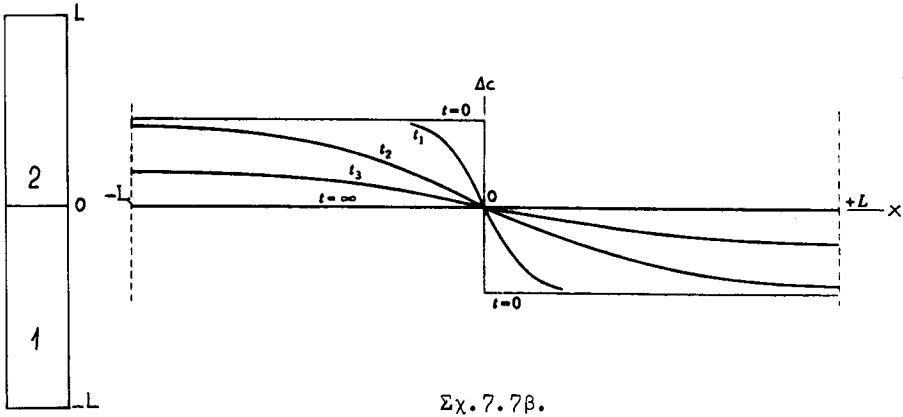
$$= \frac{L^2}{\pi^2 f t} \left(-\frac{\pi^2 D}{L^2} + \frac{1}{t} \right)$$

είτε:

$$t_{\text{opt}} = \frac{L^2}{\pi^2 D} \quad (7.117)$$

Δηλαδή ο χρόνος t_{opt} κατά τον οποίον πρέπει να διακόψω την διάχυση, ώστε να έχουμε ακριβέστερα αποτελέσματα εις τον προσδιορισμόν του συντελεστοῦ διαχύσεως D , είναι ο παρεχόμενος υπό της εξισώσεως (7.117).

Θεωρήσωμεν κυλινδρικό δοχείον, μήκους $2L$, όμοιομόρφου διατομῆς, περιέχον δύο αέρια 1 καί 2, χωριζόμενα διά διαφράγματος κατά τό σχῆμα (7.7α). Ἀμφότερα τά αέρια ἔχουν ἀρ-



Σχ. 7.7β.

Σχ. 7.7α.

χικήν συγκέντρωσιν c_0 . Εἰς χρόνον $t=0$ ἀφαιρεῖται τό διάφραγμα καί ἀκολουθεῖ ἡ διάχυσις τούτων.

Ἐάν λάβωμεν τήν διαφοράν συγκεντρώσεων $c_1 - c_2 = \Delta c$, τότε ἡ σχέσις Fick, θεωρουμένου ὅτι $D_{12} = D_{21} = D$, γράφεται:

$$\left(\frac{\partial \Delta c}{\partial t} \right)_x = D \left(\frac{\partial^2 \Delta c}{\partial x^2} \right)_t \quad (7.118)$$

Λαμβάνοντες ὡς ἀρχήν τό μέσον τοῦ σωλῆνος γράφομεν τάς ὁριακάς συνθήκας:

$$\alpha) \quad t = 0, \quad \begin{array}{l} \Delta c = c_0 \\ \Delta c = -c_0 \end{array} \quad \begin{array}{l} \text{διά} \\ \text{διά} \end{array} \quad \begin{array}{l} -L < x < 0 \\ 0 < x < L \end{array}$$

$$\beta) \quad t = \infty \quad \Delta c = 0 \quad \text{διά} \quad -L < x < L$$

$$\gamma) \quad t = t \quad \frac{\partial \Delta c}{\partial x} = 0 \quad \text{διά} \quad x = \pm L$$

Ἡ τελευταία συνθήκη προκύπτει ἐκ τοῦ γεγονότος ὅτι δέν ὑ -
πάρχει ροή ἀερίου διά τῶν δύο ἄκρων τοῦ σωλήνος.

Δοθέντος ὅτι εἰς χρόνον $t=0$, ἰσχύει ἡ ὀριακή συνθήκη (α), ἡ Δc δύναται ν' ἀναλυθῆ εἰς σειρὰν Fourier, ὡς τετραγωνικός παλμός πλάτους c_0 καί μήκους κύματος $2L$, εἰς τήν ὁποίαν ἐλλείπουν οἱ συνημιτονοειδεῖς ὄροι (περιττή συνάρτησις) καί ὁ συντελεστής a_0 λόγῳ τῆς ἰσότητος τῶν ἐμβαδῶν ἐκατέρωθεν τοῦ ἄξονος x (σχ. 7.7β).

Ἐκ τῆς ἐξισώσεως (7.101) διά $t=0$ ἔχομεν:

$$f(x) = \Delta c = A \cos \mu x + B \sin \mu x \quad (7.119)$$

Λόγῳ τῆς συνθήκης (γ) ἔχομεν:

$$\frac{\partial \Delta c}{\partial x} = -\mu A \sin \mu L + \mu B \cos \mu L = 0$$

καί:

$$\frac{\partial \Delta c}{\partial x} = -\mu A \sin(-\mu L) + \mu B \cos(-\mu L)$$

$$= +\mu A \sin \mu L + \mu B \cos \mu L = 0$$

δεδομένου ὅτι $\cos(-x) = \cos x$.

Ἄρα $2\mu B \cos \mu L = 0$. Ἐφ' ὅσον $\cos n \frac{\pi}{2} = 0$

θά ἰσχύρῃ $\mu L = n \frac{\pi}{2}$, ὅτε $\mu = \frac{n\pi}{2L}$ ($n=1,3,5..$)

θέτοντες διαδοχικῶς τὰς τιμὰς ταύτας εἰς τήν ἐξίσωσιν (7.70) λαμβάνομεν:

$$\Delta c = B_1 \sin \frac{\pi}{2L} x + B_3 \sin \frac{3\pi}{2L} x + B_5 \sin \frac{5\pi}{2L} x + \dots$$

Ἄρα ὁ τετραγωνικός παλμός περιέχει μόνον περιττούς ἀρμονι-

κούς όρους. Διά νά εύρωμεν τούς συντελεστές B_n χρησιμοποιούμεν τήν έξίσωσιν (7.84) τών συντελεστών τής σειράς Fourier μέ όρια $-L$ έως 0 καί 0 έως L .

Άρα:

$$\begin{aligned} B_n &= \frac{1}{L} \int_{-L}^L \Delta c \sin \frac{n\pi x}{2L} dx = \\ &= \frac{1}{L} \int_{-L}^0 c_0 \sin \frac{n\pi x}{2L} dx - \int_0^L c_0 \sin \frac{n\pi x}{2L} dx \\ &= -\frac{2c_0}{n\pi} \left[\left[\cos \frac{n\pi x}{2L} \right]_{-L}^0 - \left[\cos \frac{n\pi x}{2L} \right]_0^L \right] = -\frac{4c_0}{n\pi} \quad (7.120) \end{aligned}$$

Επομένως εύρίσκομεν διά $t=0$:

$$\Delta c = -\frac{4c_0}{\pi} \left(\sin \frac{\pi}{2L} x + \frac{1}{3} \sin \frac{3\pi}{2L} x + \frac{1}{5} \sin \frac{5\pi}{2L} x + \dots \right) \quad (7.121)$$

καί διά $t>0$:

$$\Delta c = -\frac{4c_0}{\pi} \left(\sin \frac{\pi}{2L} x e^{-\frac{\pi^2 Dt}{4L^2}} + \frac{1}{3} \sin \frac{3\pi}{2L} x e^{-\frac{9\pi^2 Dt}{4L^2}} + \dots \right) \quad (7.122)$$

Η μεταβολή τής Δc μετά τών x καί t παρίσταται ποιoτι - κώς είς τό σχήμα (7.7β).

Όταν ή συγκέντρωσις c_0 έκφράζεται διά τοῦ ολοκληρώμα - τος Fourier (έξίσωσις 7.95):

$$c_0(x) = \frac{1}{2\pi} \int_{-\infty}^{+\infty} c_0(\lambda) d\lambda \int_{-\infty}^{+\infty} \cos k(\lambda-x) dk \quad (7.123)$$

θά έχωμεν:

$$c=c(x) = \frac{1}{2\pi} \int_{-\infty}^{+\infty} c_0(\lambda) d\lambda \int_{-\infty}^{+\infty} \cos k(\lambda-x) e^{-k^2 Dt} dk \quad (7.124)$$

όπου λ μεταβλητή τής ολοκληρώσεως.

Δι' άντικαταστάσεως είς τήν άνωτέρω σχέσηιν τής έκάστοτε μορφής τής c_0 έπιτυγχάνομεν είδικάς λύσεις υπό ώρισμένας ό - ριακάς συνθήκας.

Θεωρήσωμεν ὅτι ἀρχικῶς ἡ διαχεομένη, κατὰ τὴν μίαν διάστασιν, οὐσία εἶναι συγκεντρωμένη εἰς λίαν μικρόν ὄγκον ἐντός σωλήνος ἀπείρου μήκους καὶ διατομῆς ἴσης πρὸς τὴν μονάδα. Ἡ οὐσία δύναται νὰ διαχυθῇ ἐκ τῆς περιοχῆς τῆς μεγαλυτέρας συγκεντρώσεως πρὸς ἀμφοτέρας τὰς κατευθύνσεις τοῦ ἄξονος x (μονοδιάστατος διάχυσις). Ἐστω x ἡ ἀπόστασις οὐσίας ἀπὸ τὴν ἀρχὴν τοῦ ἄξονος x εἰς χρόνον t καὶ λ ἡ τιμὴ τῆς x εἰς χρόνον μηδέν. Θεωροῦμεν ὅτι ἡ διαχεομένη οὐσία εἶναι ἀρχικῶς συγκεντρωμένη μεταξύ δύο παραλλήλων ἐπιπέδων ἡ μεταξύ τῶν ὁποίων ἀπόστασις εἶναι $2\delta\lambda$. Εἰς τὴν περίπτωσιν ταύτην ἰσχύουν:

$$c_0 = 0 \quad , \quad \text{διὰ } |\lambda| > |\delta\lambda| \quad (7.125)$$

καί:

$$\int_{-\infty}^{+\infty} c_0 d\lambda = \int_{-\delta\lambda}^{+\delta\lambda} c_0 d\lambda = S \quad (7.126)$$

ὅπου S ἡ ὅλική ποσότης τῆς οὐσίας.

Δεδομένου ὅτι:

$$\cos(x \mp y) = \cos x \cos y \pm \sin x \sin y \quad (7.127)$$

ἡ ἐξίσωσις (7.124) γράφεται:

$$c = \frac{1}{2\pi} \int_{-\infty}^{+\infty} \cos kx e^{-k^2 Dt} dk \int_{-\infty}^{+\infty} c_0(\lambda) \cos k\lambda d\lambda + \frac{1}{2\pi} \int_{-\infty}^{+\infty} \sin kx e^{-k^2 Dt} dk \int_{-\infty}^{+\infty} c_0(\lambda) \sin k\lambda d\lambda \quad (7.128)$$

Ἀλλά:

$$\int_{-\infty}^{+\infty} c_0(\lambda) \sin k\lambda d\lambda = \int_{\delta\lambda}^{+\delta\lambda} c_0 \sin k\lambda d\lambda = \left[-\frac{c_0}{k} \cos k\lambda \right]_{\delta\lambda}^{+\delta\lambda} = -\frac{c_0}{k} [\cos k\delta\lambda - \cos(-k\delta\lambda)] = 0 \quad (7.129)$$

Ὁμοίως:

$$\begin{aligned}
 \int_{-\infty}^{+\infty} c_0(\lambda) \cos k\lambda d\lambda &= \int_{-\delta\lambda}^{+\delta\lambda} c_0 \cos k\lambda d\lambda = \frac{c_0}{k} \left[\sin k\lambda \right]_{-\delta\lambda}^{+\delta\lambda} \\
 &= \frac{c_0}{k} \left[\sin k\delta\lambda - \sin(-k\delta\lambda) \right] \\
 &= c_0 \delta\lambda \left[\frac{\sin k\delta\lambda}{k\delta\lambda} + \frac{\sin k\delta\lambda}{k\delta\lambda} \right] = 2c_0 \delta\lambda = S \quad (7.130)
 \end{aligned}$$

δοθέντος ότι:

$$\begin{aligned}
 \frac{\sin k\delta\lambda}{k\delta\lambda} &= 1 \\
 k\delta\lambda &\rightarrow 0
 \end{aligned}$$

Επομένως:

$$\begin{aligned}
 c &= \frac{1}{2\pi} \int_{-\infty}^{+\infty} \cos kx e^{-k^2 Dt} dk \int_{-\infty}^{+\infty} c_0(\lambda) \cos k\lambda d\lambda \\
 &= \frac{S}{\pi} \int_0^{\infty} \cos kx e^{-k^2 Dt} dk \quad (7.131)
 \end{aligned}$$

καθ' όσον:

$$\int_{-\infty}^{+\infty} \cos kx dk = 2 \int_0^{\infty} \cos kx dk \quad (7.132)$$

θέτοντες:

$$U = \int_0^{\infty} \cos kx e^{-k^2 Dt} dk \quad (7.133)$$

διά παραγωγίσεως ως προς x λαμβάνομεν:

$$\frac{dU}{dx} = - \int_0^{\infty} k \sin kx e^{-k^2 Dt} dk \quad (7.134)$$

Δι' ολοκληρώσεως κατά μέρη εύρισκομεν:

$$\frac{dU}{dx} = \left[\frac{1}{2Dt} e^{-k^2 Dt} \sin kx \right]_0^{\infty} - \int_0^{\infty} \frac{x}{2Dt} \cos kx e^{-k^2 Dt} dk \quad (7.135)$$

Ο πρώτος όρος μηδενίζεται εις άμφότερα τά όρια και επομένως, βάσει και της εξισώσεως (7.133), λαμβάνομεν:

$$\frac{dU}{dx} = - \int_0^{\infty} \frac{x}{2Dt} \cos kx e^{-k^2 Dt} dk = - \frac{x}{2Dt} U \quad (7.136)$$

Άρα:

$$\frac{dU}{U} = - \frac{x}{2Dt} dx \quad (7.137)$$

καί:

$$\ln U = - \frac{x^2}{4Dt} + \ln B \quad (7.138)$$

όπου $\ln B$ ή σταθερά της ολοκλήρωσης.

Έντεϋθεν:

$$U = B e^{-\frac{x^2}{4Dt}} \quad (7.139)$$

Διά νά προσδιορίσωμεν τήν σταθεράν B θέτομεν $x=0$ εἰς τὰς ἐξισώσεις (7.133) καί (7.139), ὅτε προκύπτει:

$$B = U_0 = \int_0^{\infty} e^{-k^2 Dt} dk \quad (7.140)$$

βάσει δέ τοῦ πίνακος (4.1), λαμβάνομεν:

$$B = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{\pi}{Dt}} \quad (7.141)$$

Ἐπομένως ἡ ἐξίσωσις (7.139) γράφεται:

$$U = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{\pi}{Dt}} e^{-\frac{x^2}{4Dt}} \quad (7.142)$$

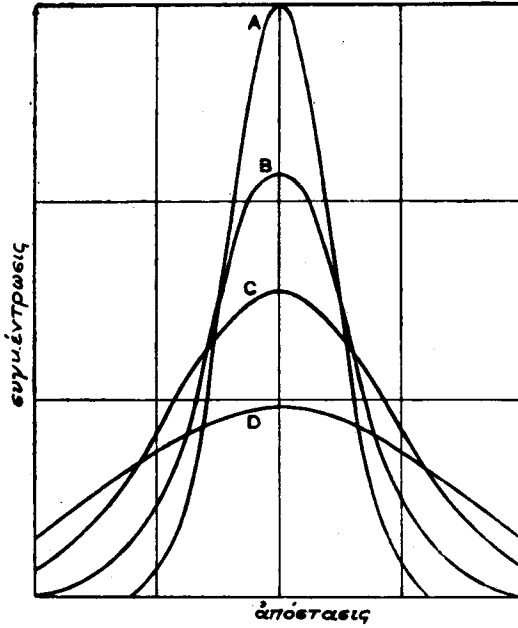
Ἀντικαθιστῶντες τήν τιμὴν ταύτην εἰς τήν ἐξίσωσιν (7.131) καταλήγομεν:

$$c = \frac{S}{\pi} U = \frac{S}{2\pi} \sqrt{\frac{\pi}{Dt}} e^{-\frac{x^2}{4Dt}} = \frac{S}{2\sqrt{\pi Dt}} e^{-\frac{x^2}{4Dt}} \quad (7.143)$$

Ἡ ἐξίσωσις (7.143) ἀποτελεῖ τήν λύσιν τοῦ προβλήματος τῆς διαχύσεως εἰς τό ὡς ἄνω παράδειγμα. Γενικῶς εἰς οἰανδήποτε χρονικὴν στιγμὴν ἡ κατανομή τῆς διαχεομένης οὐσίας εἶναι τῆς μορφῆς :

$$c = A e^{-\alpha x^2} \quad (7.144)$$

Δηλαδή ή διαχεομένη ούσία ακολουθεῖ τήν καμπύλην σφάλματος Gauss, σχ. (7.8). Μέ τήν πάροδον τοῦ χρόνου τό α εἰς τήν ἐξίσωσιν (7.144) ἐλαττοῦται, ἥτοι ὁ κῶδων διευρύνεται.



Σχ. 7.8.

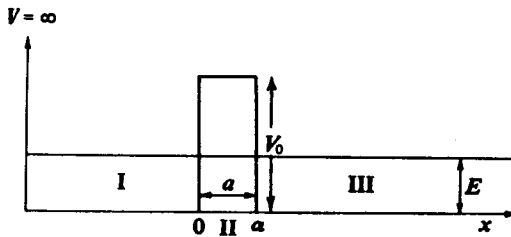
* * *

8. ΦΡΑΓΜΑΤΑ ΔΥΝΑΜΙΚΟΥ - ΔΙΑΜΟΡΙΑΚΑΙ ΔΥΝΑΜΕΙΣ

8.1. Διαπερατότης φράγματος δυναμικού (φαινόμενον σήραγγος)

Εἰς τό κεφάλαιον (5.9) εἶδομεν τήν περίπτωσιν σωματίου κινουμένου ἐντός μονοδιαστάτου δοχείου. Τό σωματίον δέν ἠδύνατο νά ἐκφύγῃ τοῦ δοχείου τούτου καθ' ὅσον εἰς τά τοιχώματα εἶχομεν $V(x)=\infty$. Θεωρήσωμεν ἤδη ἀνάλογον, ἀλλά λίαν ἐνδιαφέρον πρόβλημα.

Ἐστω ὅτι τό φράγμα τῆς δυναμικῆς ἐνεργείας εἰς τό ἀριστερόν ἄκρον εἶναι ἄπειρον, καί πεπερασμένον, ἔσον πρὸς V_0 , εἰς τό δεξιόν ἄκρον, σχῆμα (8.1). Θεωροῦμεν ὅτι ἡ δυναμική ἐνέργεια εἶναι μηδενική ἐντός τοῦ δοχείου. Ἐπί πλέον, ἄς δεχθῶμεν ὅτι τό φράγμα τῆς δυναμικῆς ἐνεργείας μέ πεπερασμένην τιμήν V_0 ἔχει δεδομένον πάχος a ($x=0$ εἰς τό ἀριστερόν ἄκρον αὐτοῦ καί $x=a$ εἰς τό δεξιόν ἄκρον). Μετά τό φράγμα ἡ δυναμική ἐνέργεια καθίσταται πάλιν μηδενική. Διακρίνομεν οὕτω εἰς τό σχῆμα (8.1) τὰς περιοχάς I, II, III.



Σχ. 8.1.

Τό σύστημα θεωρεῖται συντηρητικόν καί ἡ ὅλική ἐνέργεια τοῦ σωματίου εἶναι σταθερά ἔση πρὸς E . Συμφώνως πρὸς τήν κλασσικήν μηχανικήν, ἐάν $E < V_0$ τό σωματίον δέν ἔχει ἐπαρκῆ ἐνέργειαν διά

νά διαφύγη έκ του δοχείου (περιοχή I) καί ἄρα ἡ πιθανότητα νά εὐ-
ρευθῆ τοῦτο εἰς τήν περιοχήν III εἶναι μηδενική.

Κβαντομηχανικῶς ἐφ' ὅσον τό ὕψος τοῦ φράγματος δέν εἶναι ἄ-
πειρον καί τό εὖρος ἀπείρως μεγάλο, ὑπάρχει πάντοτε πεπερασμένη
πιθανότητα διαπερατότητος τοῦ φράγματος. Τό φαινόμενον τοῦτο κα-
λεῖται φαινόμενον σήραγγος.

Ἡ ἐξίσωσις Schrödinger εἶναι

$$\frac{d^2\psi}{dx^2} = \frac{2m}{\hbar^2} (V-E)\psi$$

Διά τήν περιοχήν I, ὅπου $V=0$, ἡ ἐξίσωσις γράφεται

$$\frac{d\psi_I}{dx^2} = -k_1^2\psi_I \quad (\text{περιοχή I})$$

μέ
$$k_1^2 = \frac{2mE}{\hbar^2} \quad (8.1)$$

Διά τήν περιοχήν II, ὅπου $V=V_0$, ἡ ἐξίσωσις Schrödinger γράφεται:

$$\frac{d\psi_{II}}{dx^2} = k_2^2\psi_{II} \quad (\text{περιοχή II})$$

ὅπου
$$k_2^2 = \frac{2m}{\hbar^2} (V_0-E) \quad (8.2)$$

Εἰς τήν περιοχήν III, ἐφ' ὅσον $V=0$, ἡ ἐξίσωσις Schrödinger εἶναι
ὁμοία τῆς τοιαύτης τῆς περιοχῆς I, ἥτου:

$$\frac{d\psi_{III}}{dx^2} = -k_1^2\psi_{III} \quad (\text{περιοχή III})$$

Ἀποδεκταί λύσεις τῆς ἐξισώσεως Schrödinger δι' ἐκάστην περιοχήν
εὐρισκόμεναι εὐκόλως δι' ἀντικαταστάσεως, εἶναι

$$\psi_I = Ae^{ik_1x} + Be^{-ik_1x} \quad (8.3)$$

ὅπου ὁ πρῶτος ὅρος εἶναι ἡ κυματοσυνάρτησις διὰ τό σωματίον κι-
νούμενον κατά τήν διεύθυνσιν $+x$, ὁ δέ δεύτερος ὅρος εἶναι ἡ κυ-
ματοσυνάρτησις διὰ τό σωματίον κινούμενον κατά τήν διεύθυνσιν $-x$.
Ὅμοίως ἔχομεν:

$$\psi_{II} = Ce^{k_2 x} + De^{-k_2 x} \quad 0 < x < \alpha \quad (8.4)$$

$$\psi_{III} = Fe^{ik_1 x} \quad \alpha < x < \infty \quad (8.5)$$

Είς τήν έξίσωσιν (8.5) δέν ἔχομεν ἀρνητικόν ἐκθετικόν ὄρον, καθ' ὅσον ἐδέχθημεν ὅτι ἔχομεν κίνησιν τοῦ σωματίου ἀπό τοῦ φράγματος εἰς τό ἄπειρον, ἥτοι δέν ἔχομεν ἀνακλώμενον κῦμα.

Τό πρόβλημα συνίσταται ἤδη εἰς τόν προσδιορισμόν τῶν σταθερῶν A, B, C, D, F βάσει τῶν ὀριακῶν συνθηκῶν. Ἐφ' ὅσον ἡ ψ , καί ἡ $\frac{d\psi}{dx}$, πρέπει νά εἶναι συνεχῆς διὰ $x=0$ καί $x=\alpha$ θά ἔχωμεν:

$$\begin{aligned} \psi_I &= \psi_{II} & \text{διὰ } x=0, & \quad \text{καί} & \quad \psi_{II} &= \psi_{III} & \text{διὰ } x=\alpha & \quad (8.6) \\ \frac{d\psi_I}{dx} &= \frac{d\psi_{II}}{dx} & & & & \frac{d\psi_{II}}{dx} &= \frac{d\psi_{III}}{dx} & \end{aligned}$$

Διὰ νά ἐκφράσωμεν τήν πιθανότητα διαπερατότητος τοῦ σωματίου διὰ τοῦ φράγματος ὀρίζομεν τόν συντελεστήν διαπερατότητος τοῦ φράγματος Γ ὡς:

$$\Gamma = \frac{|Fe^{ik_1 \alpha}|^2}{|Ae^{ik_1 \alpha}|^2} = \frac{|F|^2}{|A|^2} \quad (8.7)$$

Διὰ σύστημα τό ὁποῖον περιέχει πολλά σωματῖα, ὁ συντελεστής διαπερατότητος τοῦ φράγματος ἐκφράζει τό ποσοστόν τῶν σωματίων, τά ὅποια διαπεροῦν τό φράγμα καί ἐκφεύγουν εἰς τήν περιοχὴν III.

Διὰ νά δεύξωμεν ὅτι εἶναι δυνατή ἡ διαπερατότης τοῦ φράγματος πρέπει νά δεύξωμεν ὅτι $\Gamma > 0$. Ἐκ τῶν έξισώσεων (8.3), (8.4), (8.5) καί (8.6) λαμβάνομεν

$$B = \frac{Fe^{ik_1 \alpha}}{2ik_1 k_2} (k_2^2 + k_1^2) \sinh k_2 \alpha \quad (8.8)$$

$$C = \frac{F(k_2 + ik_1)}{2k_2} e^{(ik_1 - k_2)\alpha} \quad (8.9)$$

$$D = \frac{F(k_2 - ik_1)}{2k_2} e^{(ik_1 + k_2)\alpha} \quad (8.10)$$

καί

$$A = \frac{Fe^{ik_1 \alpha}}{4ik_1 k_2} \left[2ik_1 k_2 (e^{k_2 \alpha} + e^{-k_2 \alpha}) + (k_1^2 - k_2^2) (e^{k_2 \alpha} - e^{-k_2 \alpha}) \right] \quad (8.11)$$

Πολλαπλασιάζοντας έκαστην πλευράν τῆς ἐξισώσεως (8.11) ἐπὶ τὴν ἀντίστοιχον συζυγῆ μιγαδικήν λαμβάνομεν

$$|A|^2 = |F|^2 \left[\frac{(e^{k_2\alpha} + e^{-k_2\alpha})^2}{4} + \frac{(k_1^2 - k_2^2)^2}{16k_1^2 k_2^2} (e^{k_2\alpha} - e^{-k_2\alpha})^2 \right] \quad (8.12)$$

Παρατηροῦμεν ὅτι ὁ συντελεστὴς διαπερατότητος Γ τείνει πρὸς τὸ μηδέν ὅταν $k_2\alpha$ γίνεταί ἀπειρον. Ἐάν $k_2\alpha \gg 1$, ἤτοι τὸ φράγμα ἔχει μικρὰν διαπερατότητα, τότε $e^{-k_2\alpha}$ εἶναι λίαν μικρὸν ἔναντι τοῦ $e^{k_2\alpha}$, καὶ ὁ πρῶτος ὅρος τοῦ δευτέρου μέρους τῆς ἐξισώσεως (8.12) καθίσταται $e^{2k_2\alpha}/4$. Ἄρα ἐκ τῆς (8.12) λαμβάνομεν:

$$\Gamma = \frac{|F|^2}{|A|^2} = \frac{16k_1^2 k_2^2}{(k_1^2 + k_2^2)^2} e^{-2k_2\alpha} \quad (8.13)$$

Ἐπειδὴ $k_1^2 = \frac{2mE}{\hbar^2}$, $k_2^2 = \frac{2m(V_0 - E)}{\hbar^2}$

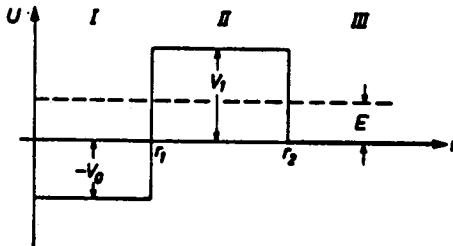
ἔπεται $\Gamma = 16 \frac{E(V_0 - E)}{V_0^2} e^{-\frac{2\alpha}{\hbar} \sqrt{2m(V_0 - E)}} \quad (8.14)$

Ἐκ τῆς ἐξ. (8.14)

$$\Gamma = 16 \frac{E(V_0 - E)}{V_0^2} e^{-2k_2\alpha}$$

ὅπου $k_2^2 = \frac{2m(V_0 - E)}{\hbar^2}$, προκύπτει ὅτι διὰ, $\alpha \rightarrow \infty$ ἢ $V_0 - E \rightarrow \infty$, $\Gamma \rightarrow 0$ καὶ τὸ φράγμα εἶναι ἀπολύτως ἀδιαπέραστον, ἥτις εἶναι ἡ περίπτωση τοῦ σωματίου κινουμένου ἐντὸς δοχείου.

Εἰς τὴν περίπτωσιν φράγματος δυναμικοῦ τοῦ σχήματος (8.2)



Σχ. 8.2.

Έχομεν:

Περιοχή I, $\psi_I = Ae^{ik_1 r} + Be^{-ik_1 r}$, $k_1 = \frac{\sqrt{2m(E+V_0)}}{\hbar}$ (8.15)

Περιοχή II, $\psi_{II} = Ce^{k_2 r} + De^{-k_2 r}$, $k_2 = \frac{\sqrt{2m(V_1-E)}}{\hbar}$ (8.16)

Περιοχή III, $\psi_{III} = Fe^{ik_3 r}$, $k_3 = \frac{\sqrt{2mE}}{\hbar}$ (8.17)

Βάσει τῶν προηγουμένων ἔχομεν:

$$Ae^{ik_1 r_1} + Be^{-ik_1 r_1} = Ce^{k_2 r_1} + De^{-k_2 r_1} \quad (8.18)$$

$$\frac{ik_1}{k_2} (Ae^{ik_1 r_1} - Be^{-ik_1 r_1}) = Ce^{k_2 r_1} - De^{-k_2 r_1} \quad (8.19)$$

$$Ce^{k_2 r_2} + De^{-k_2 r_2} = Fe^{ik_3 r_2} \quad (8.20)$$

$$Ce^{k_2 r_2} - De^{-k_2 r_2} = \frac{ik_3}{k_2} Fe^{ik_3 r_2} \quad (8.21)$$

Εργαζόμενοι ὡς εἰς τὴν προηγουμένην περίπτωσηιν, θέτοντες $\Delta = r_2 - r_1$, $a = 1 + \frac{ik_1}{k_2}$, $\gamma = 1 + \frac{ik_3}{k_2}$, καὶ θεωροῦντες ὅτι $k_2 \Delta \gg 1$ λαμβάνομεν:

$$\Gamma = \frac{|F|^2}{|A|^2} = \frac{16 [(V_1-E)(V_0+E)]}{V_1(V_0+V_1)} e^{-2k_2 \Delta} \quad (8.22)$$

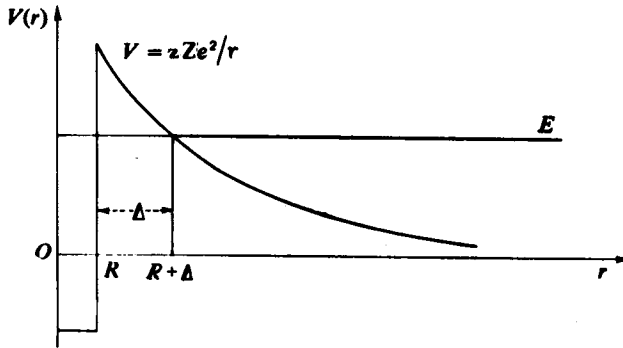
θέτοντες $V_0=0$ καταλήγομεν, ὡς ἀναμένεται ἄλλωστε, εἰς τὴν ἐξίσωσιν (8.14).

Διὰ τετραγωνικόν φρέαρ δυναμικοῦ ἀκτῖνος R καὶ μεταβλητόν δυναμικόν Coulomb $V(r) = \frac{Zze^2}{r}$ ($r > R$) (Σχ. 8.3) ἔχομεν:

$$\Gamma \approx \exp\left(-\frac{2\sqrt{2M}}{\hbar} \int_R^{R+\Delta} \sqrt{V(r)-E} dr\right) \quad (8.23)$$

Ἐάν $I = \int_R^{R+\Delta} \frac{2\sqrt{2M}}{\hbar} \sqrt{\left(\frac{Zze^2}{r} - E\right)} dr$ (8.24)

θέτοντες $E = \frac{Zze^2}{R+\Delta}$, καὶ $\rho = \frac{E}{Zze^2}$ $r = \frac{r}{R+\Delta}$ λαμβάνομεν



Σχ. 8.3.

$$I = \frac{2\sqrt{2ME}}{\hbar} \frac{zZe^2}{E} \int_{R/R+\Delta}^1 \sqrt{\left(\frac{1}{\rho} - 1\right)} d\rho \quad 0 \leq \rho \leq 1 \quad (8.25)$$

Δι' ολοκλήρωσης προκύπτει:

$$I = \frac{zZe^2}{\hbar} 2 \sqrt{\frac{2M}{E}} \left[\sqrt{\rho(1-\rho)} - \arccos \sqrt{\rho} \right]_{R/R+\Delta}^1 \quad (8.26)$$

Τό άνω όριον είναι μηδέν καί άρα

$$I = \frac{zZe^2}{\hbar} 2 \sqrt{\frac{2M}{E}} \left[-\sqrt{\frac{R}{R+\Delta} \left(1 - \frac{R}{R+\Delta}\right)} + \arccos \sqrt{\frac{R}{R+\Delta}} \right] \quad (8.27)$$

Συνεπώς

$$\Gamma \approx \exp \left[-\frac{zZe^2}{\hbar} 2 \sqrt{\frac{2M}{E}} \left[-\left(\frac{R}{R+\Delta}\right)^{1/2} \left(1 - \frac{R}{R+\Delta}\right)^{1/2} + \arccos \left(\frac{R}{R+\Delta}\right)^{1/2} \right] \right] \quad (8.28)$$

Έπειδή τό δυναμικόν Coulomb διά μικράς ένεργείας τών σωματίων πύπτει βραδέως, δυνάμεθα νά θέσωμεν $\Delta \gg R$

ότε

$$\arccos \sqrt{\frac{R}{R+\Delta}} \approx \frac{\pi}{2}, \quad \sqrt{\frac{R}{R+\Delta} \left(1 - \frac{R}{R+\Delta}\right)} \ll \frac{\pi}{2}$$

καί άρα

$$I \approx \frac{zZe^2}{\hbar} \frac{\pi}{2} 2 \sqrt{\frac{2M}{E}} \approx zZa \frac{\pi}{2} 2 \sqrt{\frac{2Mc^2}{E}} \quad (8.29)$$

όπου $a = \frac{e^2}{\hbar c} = \frac{1}{137}$ (σταθερά λεπτιής ύφης).

Εἰς τὴν μὴ ρελατιβιστικὴν περίπτωσιν ἔχομεν $E = \frac{1}{2} Mv^2$ καὶ ἄρα διὰ μικρὰς ἐνεργείας φορτισμένα σωματῖα θὰ ἔχωμεν

$$\Gamma \approx \exp\left(-Zza2\pi \frac{c}{v}\right) \quad (\text{παράγων Gamow})$$

ἥτοι ἡ πιθανότης διαπερατότητος τοῦ φράγματος ἐξαρτᾶται ἐκ τῆς σχετικῆς ταχύτητος τοῦ σωματίου.

Μὲ τὸ φαινόμενον σήραγγος συνδέονται πολλὰ φαινόμενα. Ἡ ἐκπομπὴ α-σωματίων ἀπὸ ραδιενεργούς πυρῆνας ἐξηγεῖται μὲ τὸ φαινόμενον σήραγγος.

Χημικαὶ κινητικαὶ διεργασίαι παρίστανται διὰ ἐνεργειακῶν φραγμάτων μεταξὺ ἀντιδρώντων καὶ προϋδόντων.

Ἡ πιθανότης διαβάσεως τοῦ φράγματος αὐξάνει ὅσον ἐλαττοῦνται ἡ μᾶζα, ἢ ὅσον τὸ πάχος καὶ τὸ ὕψος τοῦ φράγματος ἐλαττοῦνται. Ὡς ἐκ τούτου ἔχει σημασίαν εἰς φαινόμενα μεταφορᾶς ἠλεκτρονίων. Διὰ τὴν μεταφορὰν ἰόντων ἐν διαλύματι τὸ φαινόμενον τῆς σήραγγος ἔχει μικρὰν σημασίαν διότι ἡ μᾶζα ἐνὸς τυπικοῦ ἰόντος εἶναι 10^5 φορές μεγαλύτερα τῆς μᾶζης ἐνὸς ἠλεκτρονίου.

Ἐπίσης εἰς θερμικὰς διασπάσεις αἱ ὁποῖαι περιλαμβάνουν ἄτομα H ἢ D τὸ φαινόμενον σήραγγος ἔχει σημασίαν. Ἐὰν ἀντικατασταθῇ τὸ H ἀπὸ D, ὁ λόγος μᾶζης $\sqrt{2}$ ὑπεισέρχεται εἰς τὴν σταθερὰν k_2 καὶ συνεπῶς ἔχομεν ἰσοτοπικὴν ἐπίδρασιν. Εἰς κύκλωμα δύο συρμάτων τὰ ὁποῖα καλύπτονται ἀπὸ μονωτικὴν στιβάδα ὀξειδίου τὰ ἠλεκτρόνια δύνανται νὰ διέλθουν τοῦ φράγματος, λόγῳ τοῦ φαινομένου σήραγγος.

8.2. Τὸ θεώρημα Virial κυματομηχανικῶς

Θεωρήσωμεν κατ'ἀρχὴν τὴν ἀνεξάρτητον τοῦ χρόνου κυματικὴν ἐξίσωσιν Schrödinger διὰ σύστημα N σωματίων

$$-\sum_i \frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi}{\partial q_i^2} + (U-E)\psi = 0 \quad (8.30)$$

όπου $\psi = \psi(q)$ είναι συνάρτησις τῶν συντεταγμένων τοῦ συστήματος.

Ἐάν δράση ὁ τελεστής $q_j \psi^* \frac{\partial}{\partial q_j}$ ἐπὶ τῆς ἐξίσωσις προκύπτει:

$$-\sum_i \frac{\hbar^2}{2m} q_j \psi^* \frac{\partial^3 \psi}{\partial q_i^2 \partial q_j} + q_j \psi^* \frac{\partial U}{\partial q_j} \psi + q_j \psi^* (U-E) \frac{\partial \psi}{\partial q_j} = 0 \quad (8.31)$$

Διὰ πολλαπλασιασμοῦ, ἐξ ἄλλου, τῆς συζυγοῦς μιγαδικῆς τῆς (8.30)

ἐπὶ $q_j \frac{\partial \psi}{\partial q_j}$ θά ἔχωμεν:

$$q_j \psi^* (U-E) \frac{\partial \psi}{\partial q_j} = \sum_i \frac{\hbar^2}{2m} q_j \frac{\partial \psi}{\partial q_j} \frac{\partial^2 \psi^*}{\partial q_i^2} \quad (8.32)$$

θέτομεν αὐτὴν εἰς τὴν ἐξίσωσιν (8.31) καὶ ἀθροίζοντες δι' ὅλας τὰς συντεταγμένας j λαμβάνομεν:

$$-\sum_i \frac{\hbar^2}{2m} \sum_j q_j \left(\psi^* \frac{\partial^3 \psi}{\partial q_i^2 \partial q_j} - \frac{\partial \psi}{\partial q_j} \frac{\partial^2 \psi^*}{\partial q_i^2} \right) + \psi^* \left(\sum_j q_j \frac{\partial U}{\partial q_j} \right) \psi = 0 \quad (8.33)$$

Ἄλλὰ ἐφ' ὅσον ἰσχύει:

$$\psi^* \frac{\partial}{\partial q_i} \left(\frac{1}{\psi^*} \sum_j q_j \frac{\partial \psi}{\partial q_j} \right) = \psi^* \frac{\partial \psi}{\partial q_i} + \sum_j q_j \left(\psi^* \frac{\partial^2 \psi}{\partial q_i \partial q_j} - \frac{\partial \psi}{\partial q_j} \frac{\partial \psi^*}{\partial q_i} \right) \quad (8.34)$$

διὰ παραγωγίσεως προκύπτει:

$$\begin{aligned} \sum_j q_j \left(\psi^* \frac{\partial^3 \psi}{\partial q_i^2 \partial q_j} - \frac{\partial \psi}{\partial q_j} \frac{\partial^2 \psi^*}{\partial q_i^2} \right) &= \\ &= -2\psi^* \frac{\partial^2 \psi}{\partial q_i^2} + \frac{\partial}{\partial q_i} \left[\psi^* \frac{\partial}{\partial q_i} \left(\frac{1}{\psi^*} \sum_j q_j \frac{\partial \psi}{\partial q_j} \right) \right] \end{aligned} \quad (8.35)$$

Δι' ὀλοκληρώσεως ἀπὸ $q_i = -\infty$ ἕως $q_i = +\infty$ προκύπτει:

$$\begin{aligned} \int_{-\infty}^{+\infty} \sum_j q_j \left(\psi^* \frac{\partial^3 \psi}{\partial q_i^2 \partial q_j} - \frac{\partial^2 \psi^*}{\partial q_i^2} \frac{\partial \psi}{\partial q_j} \right) dq_i &= \\ = -2 \int_{-\infty}^{+\infty} \psi^* \frac{\partial^2 \psi}{\partial q_i^2} dq_i + \left[\psi^* \frac{\partial}{\partial q_i} \left(\frac{1}{\psi^*} \sum_j q_j \frac{\partial \psi}{\partial q_j} \right) \right]_{-\infty}^{+\infty} \end{aligned}$$

Εἰς κλειστόν σύστημα ὁ ὅρος εἰς τὴν ἀγκύλην μηδενίζεται εἰς τὰ

δύο όρια. θέτομεν τήν προηγουμένην σχέσιν εἰς τήν (8.33) καί δι' ολοκληρώσεως λαμβάνομεν:

$$\int \psi^* \left(\sum_i -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial q_i^2} \right) \psi dq = \frac{1}{2} \int \psi^* \left(\sum_j q_j \frac{\partial U}{\partial q_j} \right) \psi dq \quad (8.36)$$

Ἡ ἐξίσωσις (8.36) ἀποτελεῖ τό θεώρημα Virial κυματομηχανικῶς.

Ἐφ' ὅσον

$$E_k = \sum_i -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial q_i^2} \quad (8.37)$$

εἶναι ὁ τελεστής τῆς E_k , ἡ ἀριστερά πλευρά τῆς ἐξ. (8.36) παριστᾶ τήν μέσσην τιμήν τῆς κινητικῆς ἐνεργείας

$$\bar{E}_k = \sum_i \overline{\left(\frac{p_i^2}{2m_i} \right)}$$

Ὁρίζομεν τόν τελεστήν Virial διὰ τῆς σχέσεως

$$\hat{V} = \frac{1}{2} \sum_i q_i \frac{\partial U}{\partial q_i} \quad (8.38)$$

καί ἐπομένως ἡ δεξιὰ πλευρά τῆς ἐξ. (8.36) παριστᾶ τήν μέσσην τιμήν τῆς παραστάσεως Virial $\bar{V} = \frac{1}{2} \sum_i \overline{q_i \frac{\partial U}{\partial q_i}}$, δηλαδή τό ἀποτέλεσμα συμπίπτει μέ τήν ἐξίσωσιν (2.74) εἰς κλασσικόν σύστημα. Ἐφ' ὅσον ἔχομεν

$$E_k = \frac{1}{2} \sum_i p_i \frac{\partial E}{\partial p_i}$$

$$V = \frac{1}{2} \sum_i q_i \frac{\partial E}{\partial q_i}$$

ἡ φυσική σημασία τῆς παραστάσεως Virial προκύπτει ἐκ τοῦ γεγονότος ὅτι ἡ $-\frac{\partial E}{\partial q_i}$ παριστᾶ τήν συνιστώσαν τῆς γενικευμένης δυνάμεως ὡς ἤδη ἀνεφέρθη εἰς τό κεφάλαιον 2.7 ἐξ. (2.82).

Ἐάν λάβωμεν ὑπ' ὄψιν τήν περιλαμβάνουσαν τόν χρόνον κυματικήν ἐξίσωσιν Schrödinger βάσει τῆς ἐξ. (5.31) θά ἔχωμεν:

$$-\sum_i \frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2 \psi}{\partial q_i^2} + U\psi = i\hbar \frac{\partial \psi}{\partial t} \quad (8.39)$$

Έργαζόμενοι καθ' ὅμοιον, ὡς προηγουμένως, τρόπον λαμβάνομεν:

$$\int \psi^* \left(\sum_i -\frac{\hbar^2}{2m} \frac{\partial^2}{\partial q_i^2} \right) \psi dq - \frac{1}{2} \int \psi^* \left(\sum_j q_j \frac{\partial U}{\partial q_j} \right) \psi dq =$$

$$= -\frac{1}{2} i\hbar \sum_j \int q_j \left(\psi^* \frac{\partial}{\partial q_j} \frac{\partial \psi}{\partial t} + \frac{\partial \psi}{\partial q_j} \frac{\partial \psi^*}{\partial t} \right) dq \quad (8.40)$$

Ἄλλὰ γνωρίζομεν ἤδη ὅτι ὁ πρῶτος ὄρος παριστᾷ τὴν μέσσην τιμὴν τῆς κινητικῆς ἐνεργείας \bar{E}_k , ὁ δεύτερος τὴν μέσσην τιμὴν τοῦ Virial καὶ ὁ ὄρος εἰς τὴν δεξιάν πλευράν τῆς ἐξίσωσης σχετίζεται μὲ τὴν μέσσην τιμὴν $\sum_j \overline{(q_j p_j)}$ καθ' ὅσον,

$$\frac{d}{dt} \sum_j \overline{(q_j p_j)} \equiv \frac{d}{dt} \sum_j \int \psi^* \left(i\hbar q_j \frac{\partial}{\partial q_j} \right) \psi dq$$

$$= -i\hbar \sum_j \int q_j \left[\frac{\partial \psi^*}{\partial t} \frac{\partial \psi}{\partial q_j} + \psi^* \frac{\partial}{\partial q_j} \frac{\partial \psi}{\partial t} \right] dq \quad (8.41)$$

Ἄρα δυνάμεθα νὰ γράψωμεν τὴν ἐξίσωσιν (8.40) συναρτήσει τῶν μέσων τιμῶν

$$\bar{E}_k = \frac{1}{2} \sum_j \overline{\left(q_j \frac{\partial U}{\partial q_j} \right)} + \frac{1}{2} \frac{d}{dt} \sum_j \overline{(q_j p_j)} \quad (8.42)$$

Ὁ τελευταῖος ὄρος τῆς ἐξ. (8.42) εἶναι μηδέν εἰς συστήματα εὐρισκόμενα εἰς στάσιμον κατάστασιν. Τὸ ἀποτέλεσμα εἶναι ἀνάλογον πρὸς τὴν ἐξ. (2.72) διὰ κλασσικόν σύστημα.

Ἄς λάβωμεν π.χ. τὴν πίεσιν τὴν ὑπολογισθεῖσαν διὰ τοῦ θεωρήματος Virial καὶ τὴν πίεσιν τὴν ὑπολογιζομένην ἐκ τῆς συναρτήσεως καταμερισμοῦ ἑνὸς κανονικοῦ συνόλου

$$Q = \sum_j e^{-E_j/kT}$$

Γνωρίζομεν ἤδη ἐκ τῆς στατιστικῆς ὅτι

$$P = kT \left(\frac{\partial \ln Q}{\partial V} \right)_T = -\frac{1}{Q} \sum_j e^{-E_j/kT} \left(\frac{\partial E_j}{\partial V} \right)_T \quad (8.43)$$

Ἐφ' ὅσον ἔχομεν ἐξάρτησιν τῶν ἐνεργειακῶν σταθμῶν ἐκ τοῦ ὄγκου, πρέπει νὰ παραγωγίσωμεν τὴν ἀνεξάρτητον τοῦ χρόνου ἐξίσωσιν Schröd-

dinger ως προς τόν ὄγκον. Πρὸς τοῦτο ἐκφράζονται ὅλαι αὐ συντεταγμέναι εἰς μονάδας $V^{1/3}$. Ἔχομεν

$$\frac{\partial \hat{H}}{\partial V} \psi_j + \hat{H} \frac{\partial \psi_j}{\partial V} = -\frac{\partial E_j}{\partial V} \psi_j + E_j \frac{\partial \psi_j}{\partial V} \quad (8.44)$$

Διὰ πολλαπλασιασμοῦ ἐπὶ ψ_j^* καὶ ὁλοκληρώσεως ὡς πρὸς ὅλας τὰς συντεταγμένας q εὐρίσκομεν

$$\frac{\partial E_j}{\partial V} = \int \psi_j^* \frac{\partial \hat{H}}{\partial V} \psi_j dq + \int \psi_j^* (\hat{H} - E_j) \frac{\partial \psi_j}{\partial V} dq \quad (8.45)$$

Ὁ τελευταῖος ὄρος τῆς ἐξισώσεως (8.45) ἀποδεικνύεται ὅτι εἶναι μηδέν. Ὁ πρῶτος ὄρος τῆς δεξιᾶς πλευρᾶς τῆς ἐξισώσεως (8.45) κατὰ τὰ γνωστά, μᾶς δίδει

$$\overline{\frac{\partial \hat{H}}{\partial V}} = \int \psi_j^* \frac{\partial \hat{H}}{\partial V} \psi_j dq = \frac{\partial E_j}{\partial V} \quad (8.46)$$

καθ' ὅσον $E = \bar{E}$.

Ὅρίζομεν ἤδη τὰς νέας συντεταγμένας $x_j = \bar{x}_j V^{1/3}$.

Εἰς τὸ νέον σύστημα συντεταγμένων ὁ Χαμιλτώνειος τελεστής \hat{H} δίδεται ὑπὸ τῆς σχέσεως

$$\hat{H} = \hat{E}_k + \hat{U} = -\frac{1}{2} \frac{\hbar^2}{V^{2/3}} \sum_j \frac{1}{m_j} \frac{\partial^2}{\partial x_j^2} + U(\bar{x}_1 V^{1/3} \dots \bar{x}_j V^{1/3}) \quad (8.47)$$

ὅπου U ἀναφέρεται εἰς τὰς διαμοριακὰς δυνάμεις.

Διὰ παραγωγῆσεως τῆς (8.47) ὡς πρὸς τόν ὄγκον λαμβάνομεν

$$\frac{\partial \hat{H}}{\partial V} = -\frac{2}{3V} \hat{E}_k + \sum_j \frac{\partial U}{\partial x_j} \frac{\partial x_j}{\partial V} \quad (8.48)$$

εὔτε

$$\frac{\partial \hat{H}}{\partial V} = -\frac{2}{3V} \hat{E}_k + \frac{1}{3V} \sum_j x_j \frac{\partial U}{\partial x_j} \quad (8.49)$$

Λαμβάνοντες ὑπ' ὄφιν τὴν ἐξισώσιν (8.46) θά ἔχωμεν:

$$\frac{\partial E_j}{\partial V} = \overline{\frac{\partial \hat{H}}{\partial V}} = -\frac{2}{3V} \bar{E}_k + \frac{1}{3V} \sum_j \left(x_j \frac{\partial U}{\partial x_j} \right) \quad (8.50)$$

Ἀντικαθιστώντες τὴν σχέσιν αὐτὴν εἰς τὴν ἐξισώσιν (8.43) εὐρίσκομεν

$$PV = \frac{1}{Q} \sum_j e^{-E_j/kT} \left[\frac{2}{3} \bar{E}_k - \frac{1}{3} \sum_j \overline{\left(x_j \frac{\partial U}{\partial x_j} \right)} \right] \quad (8.51)$$

εἴτε

$$PV = \frac{2}{3} \bar{E}_k - \frac{1}{3} \sum_j \overline{\left(x_j \frac{\partial U}{\partial x_j} \right)} \quad (8.52)$$

Ἡ ἐξίσωσις αὐτή εἶναι ὁμοία μέ τήν ἐξίσωσιν (2.83) ἡ ὁποία προέκυψεν ἀπό τό θεώρημα Virial καί ἄρα ἡ πίεσις ἡ εὐρισκομένη κινητικῶς εἶναι ἡ ἰδία μέ τήν εὐρισκομένην ἐκ τοῦ κανονικοῦ συνόλου. Ἡ σημασία τοῦ θεωρήματος Virial εἰς τήν κυματομηχανικήν ἔγκειται εἰς τήν γενικότητα αὐτοῦ καί συνεπῶς εἰς τήν δυνατότητα χρησιμοποίησεως του εἰς διάφορα συστήματα ὑπό διαφόρους συνθήκας.

Διά σύστημα πολλῶν σωματίων ἡ παράστασις Virial εἶναι

$$\bar{V} \equiv -\frac{1}{2} \sum_i \overline{(r_i F_i)} = \bar{E}_k$$

Ἐάν τό σύστημα εἶναι συντηρητικόν τό θεώρημα Virial δύναται νά γραφῆ συναρτήσῃ τῆς δυναμικῆς ἐνεργείας. Ἐάν τό δυναμικόν εἶναι ὁμοιογενῆς συνάρτησις τῶν συντεταγμένων βαθμοῦ n , ἡ παράστασις Virial γράφεται

$$-\frac{1}{2} \sum_i \overline{(r_i F_i)} = \frac{1}{2} \sum_i \overline{\left(r_i \frac{\partial U}{\partial r_i} \right)} = \frac{1}{2} n \bar{U}$$

ἤτοι

$$\frac{1}{2} n \bar{U} = \bar{E}_k$$

Ἐπάρχουν δύο παραδείγματα δυναμικοῦ τοῦ τύπου αὐτοῦ.

α) Γραμμικός ἄρμονικός ταλαντωτής:

$$U = \frac{1}{2} kx^2, \quad n = 2 \quad \text{καί} \quad \bar{U} = E_k$$

Εἶναι ἡ περίπτωσις κατά τήν ὁποίαν ἡ ἐνέργεια κατανέμεται ἐξ ἴσου μεταξύ κινητικῆς καί δυναμικῆς ἐνεργείας.

β) Ἀλληλεπίδρασις Coulomb:

$$U_c = \frac{e^2}{r}, \quad n = -1 \quad \text{καί} \quad \frac{1}{2} \bar{U}_c = -\bar{E}_k$$