

### III. ΣΥΝΘΗΚΑΙ ΙΣΧΥΟΣ ΣΤΑΤΙΣΤΙΚΗΣ MAXWELL - BOLTZMANN

#### III. 1. Ίδανικόν μονατομικόν άέριον

Γνωρίζομεν ότι δι' άραιά συστήματα έχομεν  $g_j > N_j$  ήτοι ο λόγος άραιώσεως  $g_j / N_j$  είναι μεγάλος. Άλλά

$$\frac{g_j}{N_j} = \frac{f}{N} e^{\epsilon_j/kT} \geq \frac{f}{N}$$

Επομένως δυνάμεθα νά γράψωμεν

$$\frac{f}{N} = \frac{g_0}{N_0} < \frac{g_1}{N_1} < \frac{g_2}{N_2} < \dots \quad (\text{III.1})$$

Εάν ο λόγος άραιώσεως της θεμελιώδους καταστάσεως είναι αρκετά μεγάλος ώστε νά χρησιμοποιηθῆ η στατιστική MB, τότε τό αυτό θά ίσχύη καί διά τās άνωτέρας ενεργειακάς στάθμας.

Διά νά ίσχύη η στατιστική MB πρέπει  $f/N \gg 1$ .

Είδομεν ότι διά μονατομικόν ίδανικόν άέριον

$$f = \frac{(2\pi mkT)^{3/2}}{h^3} V$$

Εκ τῆς σχέσεως αὐτῆς προκύπτει

$$\frac{f}{N} = \frac{(2\pi mkT)^{3/2}}{h^3} \frac{V}{N} = \frac{\text{άθροισμα καταστάσεων}}{\text{άθροισμα μορίων}} \quad (\text{III.2})$$

Εκφράζοντας τήν σχέσιν αὐτήν συναρτήσῃ τῆς πίεσεως, εἰς atm., θά ἔχωμεν

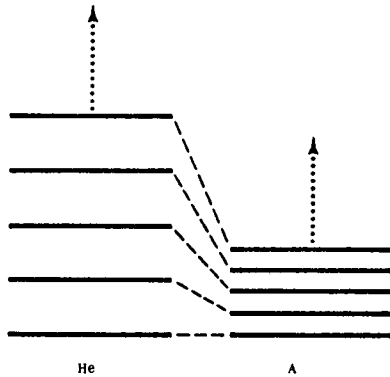
$$\frac{f}{N} = 0,0257 \frac{M^{3/2} T^{5/2}}{P} \quad (\text{III.3})$$

Διά τό He καί A εἰς πίεσιν 1 atm καί θερμοκρασίαν 300°K ἔχομεν

$$(\text{He}) \frac{f}{N} = 0,0257 \frac{4^{3/2} 300^{5/2}}{1} \approx 3,2 \cdot 10^5$$

$$(\text{A}) \frac{f}{N} = 0,0257 \frac{18^{3/2} 300^{5/2}}{1} \approx 10^6$$

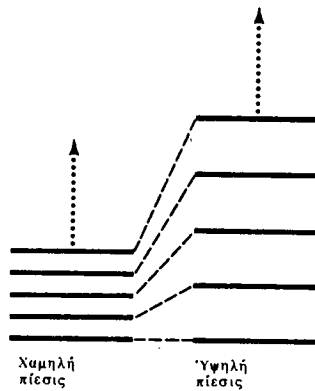
Παρατηροῦμεν ὅτι ὁ ἀριθμός τῶν κβαντικῶν καταστάσεων εἰς ἀμφοτέρας τὰς περιπτώσεις εἶναι πολύ μεγαλύτερος τοῦ ἀριθμοῦ τῶν μορίων N τοῦ ἀερίου. Γενικῶς  $f/N \approx 10^5 - 10^6$ , ἤτοι ἔχομεν ἀραιόν σύστημα. Τό A ἔχει περισσοτέρας καταστάσεις τοῦ He διότι αἱ ἐνεργειακαί ἀποστάσεις τοῦ A εἶναι μικρότεραι τῶν τοῦ He λόγω τῆς ἐξαρτήσεως των ἐκ τῆς μάζης, σχῆμα (III.1).



Σχῆμα III.1

Δι' ἐλαττώσεως τῆς θερμοκρασίας ὁ λόγος  $f/N$  ἐλαττοῦται. Διά νά ἔχωμεν π.χ. λόγον  $f/N=10$  ἀπαιτεῖται διά τό He θερμοκρασία 4,75°K. Τό σημεῖον ζέσεως τοῦ He εἶναι περίπου 4°K. Εἰς τό σημεῖον ζέσεως ὁ λόγος  $f/N=5$ . Διά νά ἔχωμεν εἰς τό ἀργόν λόγον  $f/N=10$  ἀπαιτεῖται θερμοκρασία 1,2°K. Ἀλλά τό σημεῖον ζέσεως τούτου εἶναι 87°K. Παρατηροῦμεν δηλαδή ὅτι προ-

του παύσει νά ισχύη η στατιστική Maxwell-Boltzmann, τό Α υgroποιείται καί συνεπώς η φύσις του προβλήματος μεταβάλλεται. Είς τό ήλιον είναι δυνατόν νά έλαττωθῆ ὁ λόγος άραιώσεως είς τοιαύτας τιμάς ὥστε νά παύσῃ νά ισχύη η στατιστική MB είς περιοχὴν θερμοκρασιῶν είς τήν ὁποίαν τό ήλιον "συμπυκνῶνται". Δι' αὐξήσεως τῆς πιέσεως, ὑπό σταθεράν ὀλικήν ἐνέργειαν (ἐπομένως ὑπό σταθεράν θερμοκρασίαν) ἔχομεν ἐλάττωσιν τοῦ ὄγκου, μέ συνέπειαν τήν αὐξήσιν τῆς ἀποστάσεως μεταξύ τῶν ἐνεργειακῶν σταθμῶν. Τά μόρια, ὑπό τὰς συνθήκας αὐτάς, πίπτουν είς κατωτέρας κβαντικὰς καταστάσεις. Δηλαδή εάν ἓν μόριον ὑπό δεδομένην ἐνέργειαν εὐρίσκετο είς τήν  $\nu_{\sigma\tau\eta\nu}$  στάθμην, ἤδη μέ τήν αὐτὴν ἐνέργειαν δύναται νά καταλαμβάνῃ τήν  $(\nu-k)\sigma\tau\eta\nu$  στάθμην. Ἀποτέλεσμα τῆς μεταβολῆς αὐτῆς εἶναι νά ἐλαττοῦται ὁ λόγος άραιώσεως τῶν σταθμῶν αὐτῶν. Είς ἐπαρκῶς ὕψηλάς πιέσεις εἶναι δυνατόν νά αὐξήσωμεν τὰς ἀποστάσεις τῶν ἐνεργειακῶν σταθμῶν είς τοιαύτας τιμάς ὥστε η στατιστική MB νά μήν ισχύη, (σχ. III.2).



Σχῆμα III.2

Διὰ τό He διὰ νά ἔχωμεν λόγον  $f/N=10$  ἀπαιτεῖται πίεσις  $32 \cdot 10^3$  άτμ. ἐνῶ διὰ τό A,  $10^5$  άτμ. Είς τὰς περιπτώσεις ὁμοῦς αὐτάς ἔχομεν ἤδη συμπύκνωσιν τοῦ ἀερίου καί η φύσις τοῦ προβλήματος ἀλλάσει.

Ἐάν θεωρήσωμεν μίαν τυπικήν ἀπόστασιν  $s$  μεταξύ τῶν μορίων καί μίαν τυπικήν ὀρμὴν  $p=(2m\epsilon)^{1/2}$ , ὅπου  $\epsilon=\frac{3}{2}kT$ , ἡ κλασσική περιγραφή ισχύει εάν

$$sp \gg h \quad (\text{III.4})$$

Εάν  $\lambda$  είναι τό μήκος κύματος de Broglie, τό όποϊον άντι-στοιχει είς τήν όρμήν  $p$  του μόριου, τότε, βάσει τής σχέσεως

$$\lambda_{dB} \equiv \frac{h}{p} = \frac{h}{(3mkT)^{1/2}} \quad (\text{III.5})$$

εϋρίσκομεν ότι ή προηγουμένη σχέσηισ ικανοποιείται εάν

$$s \gg \lambda_{dB} \quad (\text{III.6})$$

Διά νά έκτιμήσωμεν τήν τυπικήν απόστασιν μεταξύ δύο πλησιε-στέρων μορίων θεωρούμεν ότι έκαστον μόριον εϋρίσκεται είς τό κέντρον ενός μικροϋ κύβου άκμής  $s$ . Τό άθροισμα τών κύβων τούτων δίδει τόν όγκον  $V$  τών  $N$  μορίων, ήτοι

$$s^3 N = V \Rightarrow s = \left(\frac{V}{N}\right)^{1/3}$$

Άρα πρέπει νά ίσχύη

$$\left(\frac{N}{V}\right)^{1/3} \frac{h}{(3mkT)^{1/2}} \ll 1$$

$$\left(\frac{N}{V}\right)^{1/3} \left(\frac{h^2}{2\pi mkT}\right)^{1/2} \left(\frac{2\pi}{3}\right)^{1/2} \ll 1$$

είτε

$$\left(\frac{2\pi mkT}{h^2}\right)^{3/2} \frac{V}{N} = \frac{f_t}{N} \gg 1 \quad (\text{III.7})$$

όπου παρελήφθη ό παράγων  $\left(\frac{3}{2\pi}\right)^{3/2}$ .

Γενικώς όταν ό λόγος άραιώσεως είναι  $f_t/N \gg 1$  υπάρχουν δια-θέσιμοι έπαρκεϊς μεταφορικαί καταστάσεις ώστε νά ίσχύη ή στατιστική Maxwell-Boltzmann.

### III. 2. Άέριον έλευθέρων ήλεκτρονίων τών μετάλλων

Μία ένδιαφέρουσα περίπτωσης κατά τήν όποϊαν ό λόγος  $f/N$  δύναται νά είναι μικρότερος τής μονάδος είναι ή περίπτωσης του άερίου τών έλευθέρων ήλεκτρονίων τών μετάλλων. Άς έξετάσωμεν λεπτομερέστερον τήν περίπτωσησιν αύτήν. Είς τά μέταλλα ό άριθμός τών έλευθέρων ήλεκτρονίων είναι ίσος (καί σπα-

νώτερον διπλάσιος) του αριθμού των ατόμων. Έξ αυτού προκύπτει ότι ο αριθμός των ελεύθερων ηλεκτρονίων (ανά μονάδα όγκου) είναι πολύ μεγαλύτερος του αντίστοιχου αριθμού μορίων εις ένα αέριον. Επί παραδείγματι τό νάτριον, τό οποϊον έχει ένα ελεύθερον ηλεκτρόνιον κατ'άτομον, κρυσταλλούται εις τό κυβικόν σύστημα και η στοιχειώδης κυψελίς όγκου  $76,1 \cdot 10^{-24} \text{ cm}^3$  περιέχει δύο άτομα. Άρα ο όγκος κατá ηλεκτρόνιον εις τό νάτριον είναι  $38 \cdot 10^{-24} \text{ cm}^3$ . Εις τούς  $300^\circ \text{K}$  ο λόγος άραιώσεως  $f/N$  είναι

$$\frac{f}{N} = \frac{(2\pi mkT)^{3/2}}{h^3} 38 \cdot 10^{-24} \approx 5 \cdot 10^{-4}$$

Ποία είναι η αίτία η οποία προκαλεί τήν μεγάλην διαφοράν εις τόν λόγον άραιώσεως μεταξύ των ελεύθερων ηλεκτρονίων και των ατόμων ηλίου εις  $1 \text{ άτμ}$  και  $300^\circ \text{K}$ , και η οποία διαφέρει κατá παράγοντα  $10^9$ ;

$$\text{He: } \frac{f}{N} \approx 3 \cdot 10^5, \quad e^- : \frac{f}{N} \approx 5 \cdot 10^{-4}$$

Η μεγάλη πυκνότης των ελεύθερων ηλεκτρονίων άποτελει τήν μίαν αίτιαν.

Διότι

$$\frac{(V/N)_{\text{He}}}{(V/N)_{e^-}} \approx \frac{4 \cdot 10^{-20} \text{ cm}^3 / \text{άτομ.}}{4 \cdot 10^{-23} \text{ cm}^3 / \text{άτομ.}} \approx 10^3$$

Επίσης λόγω τής μικράς μάζης των ελεύθερων ηλεκτρονίων έχομεν

$$\left( \frac{m_{\text{He}}}{m_{e^-}} \right)^{3/2} \approx \left( \frac{8000}{1} \right)^{3/2} \approx 10^6$$

Επομένως, διά δεδομένην ενέργειαν, ο αριθμός των κβαντικων καταστάσεων του αερίου των ελεύθερων ηλεκτρονίων θα είναι μικρότερος ( $10^{-6}$ ) από τας αντίστοιχους ενός συνήθους αερίου. Τά άνωτέρω έξηγούν τόν διάφορον λόγον άραιώσεως.

Εις τό ως άνω παράδειγμα έχομεν  $s \approx 3,4 \text{ \AA}$  και

$$\lambda_{dB} \approx (0,14) \cdot (\sqrt{8000}) \approx 12,5 \text{ \AA}$$

Άρα η συνθήκη (III.6) δεν ικανοποιείται. Συνεπώς δια την περιγραφή των ελεύθερων ηλεκτρονίων εις τα μέταλλα είναι απαραίτητος η κβαντική στατιστική.

Εις την κινητική θεωρία των αερίων δια τον γραμμικόν αρμονικόν ταλαντωτήν ειχομεν κατά βαθμόν ελευθερίας

$$\frac{1}{2m} \overline{p_x^2} = \frac{1}{2} kT \quad \text{καί} \quad \frac{1}{2} D \overline{x^2} = \frac{1}{2} kT$$

Άρα

$$\sqrt{\overline{p_x^2}} = \sqrt{mkT} \approx p_0 \quad \text{καί} \quad \sqrt{\overline{x^2}} = \sqrt{\frac{kT}{D}} \approx s_0$$

Η συνθήκη (III.4) απαιτεί όπως

$$p_0 s_0 \approx kT \sqrt{\frac{m}{D}} \gg \hbar \Rightarrow kT \gg \hbar \omega \quad (\text{III.8})$$

Δηλαδή δια την κλασσικήν συμπεριφοράν του ταλαντωτού πρέπει να ισχύη

$$T \gg \theta, \quad \theta = \frac{\hbar \omega}{k} \quad (\text{III.9})$$

\* \* \*