

4. ΥΠΟΛΟΓΙΣΜΟΙ ΕΠΙ ΤΗΣ ΡΑΔΙΕΝΕΡΓΟΥ ΔΙΑΣΠΑΣΕΩΣ

4.1. Νόμος ραδιενεργού διασπάσεως.

Ἡ ραδιενεργός διάσπασις εἶναι ιδιότης τοῦ πυρήνος καί κατά συνέπειαν δέν ἐπηρεάζεται ἀπό τήν χημικήν καί φυσικήν κατάστασιν τῆς οὐσίας, τήν πίεσιν, τήν θερμοκρασίαν ὡς καί ἀπό τήν παρουσίαν ἄλλων πυρήνων (ὑπάρχουν μι - κραί ἐξαιρέσεις εἰς τήν περίπτωσιν καθ' ἣν ἡ ραδιενεργός διάσπασις διαλαμβάνει ἀντίδρασιν τοῦ πυρήνος μετά τῶν τροχιακῶν ἠλεκτρονίων). Ἡ πιθανότης ὅτι ὁ πυρήν θά διασπασθῆ ἐντός ὁρισμένου χρόνου δέν ἐξαρτᾶται ἐκ τῆς ἡλικίας τοῦ ἀτόμου οὔτε ἐκ τῆς προΐστορίας αὐτοῦ.

Γενικῶς ἐν σύστημα εἶναι σταθερόν ἕναντι ἄλλου ἕαν ἡ μάζα ἡρεμίας αὐτοῦ εἶναι μικροτέρα τῆς μάζης ἡρεμίας τοῦ ἑτέρου συστήματος. Ἡ διαφορά μάζης εἶναι μέτρον τῆς σταθερότητος ἑνός συστήματος ἕναντι ἑνός ἄλλου. Κατά συνέπειαν εἰς πυρήν ὅστις εἶναι ἀσταθής, ὑπό τήν ἀνωτέρω ἔννοιαν, τείνει νά μεταπέσῃ εἰς ἕτερον πυρήνα σταθερώτερον. Τοῦτο καθίσταται σαφές διά τοῦ ἑξῆς παραδείγματος. Θεωρήσωμεν τόν πυρήνα ${}^{22}_{11}\text{Na}$. Ἡ μάζα αὐτοῦ εἶναι 21,994435 a.m.u. Ἡ μάζα 11p καί 11n εἶναι 22,18139726 a.m.u ἣτις εἶναι μεγαλυτέρα τῆς μάζης τοῦ ${}^{22}_{11}\text{Na}$ κατά 0,187 a.m.u ἢ 174 MeV. Ἄρα τό ${}^{22}_{11}\text{Na}$ δέν δύναται νά διασπασθῆ ἀόθρομήτως εἰς 11p καί 11n διότι πρέπει νά προσδώσωμεν ἑξωθεν ἐνέργειαν 174 MeV. Ἐάν τό ${}^{22}_{11}\text{Na}$ ὑφίστατο α-ραδιενεργόν διάσπασιν θά ἔδιδεν ${}^4_2\text{He}$ καί ${}^{18}_{9}\text{F}$, τῶν ὁποίων ἡ μάζα εἶναι 22,0035535 a.m.u ἣτις εἶναι

μεγαλύτερα της μάζης του ${}^{22}\text{Na}$ κατά 0,009113 α.μ.υ ή 8,49 MeV. Έπομένως αβδόρμητος α-ραδιενεργός διάσπασις του ${}^{22}\text{Na}$ δέν είναι δυνατή. Η μάζα του ${}^{22}\text{Ne}$ είναι 21,9913845 α.μ.υ ήτις είναι μικρότερα της μάζης του ${}^{22}\text{Na}$. "Αρα τό ${}^{22}\text{Na}$ δύναται νά μεταπέση είς ${}^{22}\text{Ne}$ διά δύο μάλιστα μηχανισμών (β^+ -διάσπασις, καί σύλληψις e^-).

Συγκρίνοντες τήν ραδιενεργόν διάσπασιν μέ τάς χημικές αντιδράσεις, παρατηρούμεν ότι ή ραδιενεργός διάσπασις είναι άπλουστέρα καθ' όσον άκολουθεϊ κινητικώς ένα μόνον νόμον. Η ταχύτης της ραδιενεργού διασπάσεως είναι ανάλογος του άριθμού των πυρήνων, όπερ είς τήν γλώσσαν της χημικής κινητικής σημαίνει ότι ή ραδιενεργός διάσπασις είναι αντίδρασις πρώτης τάξεως, ήτοι

$$-\frac{dN}{dt} = \lambda N \quad (4.1)$$

όνθα λ =σταθερά της ραδιενεργού διασπάσεως καί N = ό άριθμός των πυρήνων είς χρόνον t . Αί διαστάσεις της σταθεράς αυτής είναι αντίστροφου χρόνου. Η λ είναι χαρακτηριστική του είδους των πυρήνων καί του τρόπου της διασπάσεως. Δι' ολοκληρώσεως της (4.1) λαμβάνομεν

$$\int -\frac{dN}{N} = \int \lambda dt \quad (4.2)$$

$$\eta \quad -\ln N = \lambda t + C \quad (4.3)$$

Διά $t=0$, $N=N_0$ καί ή (4.3) καθίσταται

$$-\ln N = \lambda t - \ln N_0 \quad (4.4)$$

$$\eta \quad N = N_0 e^{-\lambda t} \quad (4.5).$$

Η έκθετική αυτή σχέσηίς άποτελεϊ τόν βασικόν νόμον της ραδιενεργού διασπάσεως. Είς τήν σχέσηιν ταύτην N είναι

ὁ ἀριθμὸς τῶν πυρήνων εἰς χρόνον t καὶ N_0 εἶναι ὁ ἀριθμὸς τῶν πυρήνων εἰς $t=0$.

Ὁ χρόνος ὑποδιπλασιασμοῦ, ἥτοι ὁ χρόνος ὅστις ἀπαιτεῖται ἵνα διασπασθῇ τὸ ἥμισυ τῶν πυρήνων ($N = \frac{N_0}{2}$) παρέχεται ὑπὸ τῆς σχέσεως

$$t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda} = \frac{0,69315}{\lambda} \quad (4.6).$$

Μολονδὶ ἐν δεδομένον ραδιενεργὸν διασπᾶται μὲ καθωρισμένον χρόνον ὑποδιπλασιασμοῦ, εἰς πυρὴν ἢ καλλίτερον ἐκαστος πυρὴν τοῦ ραδιενεργοῦ δύναται νὰ διασπασθῇ εἰς οἰονδήποτε χρόνον, ἀπὸ χρόνον μηδέν ἕως ἀπειρὸν χρόνον. Ἐάν N_0 εἶναι ὁ ἀρχικὸς ἀριθμὸς τῶν πυρήνων, μετὰ χρόνον t θά ἔχωμεν $N(t)$ ἐπιζήσαντες πυρήνας $N_t = N_0 e^{-\lambda t}$. Εἰς τὸ χρονικὸν διάστημα μεταξύ t καὶ $t+dt$ ὁ ἀριθμὸς τῶν πυρήνων ἐλαττωθῆται κατὰ dN . Ἦτοι, βάσει τῆς σχέσεως (4.1) θά ἔχωμεν

$$\begin{aligned} dN &= -\lambda N dt \\ &= -\lambda N_0 e^{-\lambda t} dt \end{aligned} \quad (4.7).$$

Ὁ ἀριθμὸς ἐπομένως τῶν πυρήνων οἵτινες ἔζησαν ἐπὶ χρόνον t καὶ διεσπᾶσθησαν εἰς τὸ χρονικὸν διάστημα dt εἶναι $\lambda N_0 e^{-\lambda t} dt$. Ὁ χρόνος μέσης ζωῆς εὐρίσκεται διὰ πολλαπλασιασμοῦ τοῦ ἀριθμοῦ τούτου ἐπὶ t , ὁλοκληρώσεως ἀπὸ χρόνον μηδέν ἕως ἀπειρον καὶ διὰ διαιρέσεως διὰ τοῦ ἀρχικοῦ ἀριθμοῦ τῶν πυρήνων N_0 , ἥτοι:

$$\tau = \frac{1}{N_0} \int_0^{\infty} \lambda t N_0 e^{-\lambda t} dt = \int_0^{\infty} \lambda t e^{-\lambda t} dt \quad (4.8).$$

Ἐκτελοῦντες τὴν ὁλοκλήρωσιν εὐρίσκομεν

$$\begin{aligned} \tau &= \frac{1}{\lambda} \left[[-\lambda t e^{-\lambda t}]_0^{\infty} - [e^{-\lambda t}]_0^{\infty} \right] \\ &= - \left[\frac{\lambda t + 1}{\lambda} e^{-\lambda t} \right]_0^{\infty} = \frac{1}{\lambda} \end{aligned} \quad (4.9).$$

θέτοντες τήν τιμήν $\tau = \frac{1}{\lambda}$ εἰς τήν σχέσιν (4.5) εὐρίσκομεν $N = N_0 \frac{1}{e}$. Δηλαδή ὁ μέσος χρόνος ζωῆς εἶναι ὁ χρόνος ὅστις ἀπαιτεῖται ἵνα ὁ ἀριθμός τῶν ἀρχικῶν πυρήνων ἑνὸς ραδιενεργοῦ ἐλαττωθῇ εἰς τὸ $\frac{1}{e}$ τῆς ἀρχικῆς τιμῆς ἤτοι εἰς τὸ 36,7%. Ἡ μεταξὺ τῶν $t_{1/2}$ καὶ τ σχέσις εἶναι

$$\tau = \frac{1}{\lambda} = \frac{t_{1/2}}{0,693} = 1,45 t_{1/2} \quad (4.10).$$

Ἡ σχέσις (4.5) ἐν συνδιασμῷ μετὰ τήν (4.6) δίδει

$$\begin{aligned} N &= N_0 e^{-\lambda t} = N_0 e^{-\ln 2 (t/t_{1/2})} \\ &= N_0 \left(\frac{1}{2}\right)^{t/t_{1/2}} \end{aligned} \quad (4.11).$$

Ἐκ ταύτης προκύπτει ὅτι ὁ ἀριθμός τῶν πυρήνων μετὰ χρόνον $t = 1 t_{1/2}$ ἐλαττοῦται εἰς τὸ $\frac{N_0}{2}$, μετὰ χρόνον $t = 7 t_{1/2}$ ἐλαττοῦται εἰς τὸ $1/128 N_0$, ἤτοι ἀπομένει ὀλιγώτερον τοῦ 1%, καὶ διὰ χρόνον $t = 10 t_{1/2}$ ἐλαττοῦται εἰς τὸ $\frac{1 N_0}{1024}$, ἤτοι εἰς τὸ 10/100 τοῦ ἀρχικοῦ ἀριθμοῦ τῶν πυρήνων. Τὸ γεγονός ὅτι μετὰ χρόνον $10 t_{1/2}$ ἡ ραδιενέργεια ἑνὸς ραδιενεργοῦ ἐλαττοῦται εἰς τὸ 1/1000 τῆς ἀρχικῆς τιμῆς ἀποτελεῖ καὶ μίαν διέξοδον ἀπαλλαγῆς τῶν χρησιμοποιηθέντων, εἰς ἕν σύνηδες ραδιοχημικὸν ἐργαστήριον, ραδιενεργῶν διαλυμάτων. Ἐάν ὁ χρόνος ὑποδιπλασιασμοῦ αὐτῶν εἶναι σχετικῶς μικρὸς, τὰ χρησιμοποιηθέντα διαλύματα ἀφίενται ἐπὶ χρόνον περίπου $10 t_{1/2}$ ὅτε ἡ ραδιενέργεια ἐλαττοῦται εἰς τὸ 1/1000 οὕτως ὥστε μετὰ ταῦτα νὰ δύνανται ν' ἀποχυθῶσιν ἄνευ κινδύνου.

Ἐξετάζοντες τήν σχέσιν (4.5) παρατηροῦμεν ὅτι αὕτη δίδει ἕν, ἀνεξάρτητον τῶν συνθηκῶν, ὥρολόγιον. Θεωρήσωμεν ὡς παράδειγμα τὸν προσδιορισμὸν τῆς ἡλικίας κατὰ

τὴν μέθοδον τοῦ ^{14}C . Ὁ ^{14}C ἔχει χρόνον ὑποδιπλασιασμοῦ 5730 ἔτη. Ἡ ταχύτης σχηματισμοῦ τοῦ ^{14}C εἰς τὴν ἀτμόσφαιραν εἶναι κατὰ τὴν διάρκειαν τῶν ἐτῶν σταθερά. Ὁ ἄνθρωπος οὗτος διὰ τῆς ἀφομοιώσεως ἀπορροφᾷ καὶ κατανέμεται ἐξ ἴσου ἐφ' ὅλων τῶν ζώντων ὀργανισμῶν. Ἐάν ὁ ὀργανισμὸς ἀποθάνῃ, παύει τὸ φαινόμενον τῆς ἀφομοιώσεως καὶ ὁ εὗρισκόμενος ^{14}C , κατὰ τὴν στιγμὴν τοῦ θανάτου τοῦ ὀργανισμοῦ, ἐντὸς αὐτοῦ παραμένει ἀποκλεισμένος ἐκ τῆς ἀτμοσφαιρας. Κατὰ συνέπειαν οἰαδήποτε ἐλάττωσις τῆς ραδιενεργείας τοῦ ^{14}C εἰς τὸν ὀργανισμόν τοῦτον θά ὀφείλεται εἰς τὴν ραδιενεργὸν μόνον διάσπασιν τοῦ ^{14}C . Ἡ ραδιενέργεια (N_0) τοῦ ὀργανισμοῦ, λόγω ^{14}C , κατὰ τὴν στιγμὴν τοῦ θανάτου τοῦ ὀργανισμοῦ, εἶναι ἡ αὐτὴ μὲ τὴν εἰς ^{14}C ραδιενέργειαν ἐνὸς ζῶντος σήμερον ὀργανισμοῦ. Ἄρα συγκρίνοντες τὴν ραδιενέργειαν εἰς ^{14}C , ἐνὸς ἀποθανόντος καὶ ἐνὸς ζῶντος ὀργανισμοῦ δυνάμεθα νὰ ὑπολογίσωμεν τὴν ἡλικίαν τοῦ πρώτου. Π.χ. μέτρησις τῆς ραδιενεργείας εἰς ^{14}C ἐνὸς τέταρτου πτώματος ἔδωκε τιμὴν 58% τῆς ραδιενεργείας ἐνὸς ζῶντος ὀργανισμοῦ. Βάσει τῆς σχέσεως (4.11) ἔχομεν

$$\frac{N}{N_0} = \left(\frac{1}{2}\right)^{t/t_{1/2}} = 0,58$$

Ἄρα
$$t = t_{1/2} \frac{\log 0,58}{\log 0,5} \approx 4.500 \text{ ἔτη}$$

Ἐπομένως ὁ θάνατος ἐπῆλθε πρὸ 4.500 περίπου ἐτῶν. Ὅμοίως ἡ ἐξίσωσις (4.5) ἐπιτρέπει τὸν κατ' ἐκτίμησιν ὑπολογισμόν τῆς ἡλικίας τῆς γῆς. Τὸ ^{238}U ἔχει χρόνον ὑποδιπλασιασμοῦ $t_{1/2} = 4,5 \cdot 10^9$ ἔτη, ἐνῶ τὸ ^{235}U ἔχει $t_{1/2} = 7,1 \cdot 10^8$ ἔτη. Ἡ περιεκτικότης αὐτῶν εἰς τὸ φυσικὸν οὐρά-

νιον είναι: 99,28% ^{238}U και 0,7196% ^{235}U . Εάν υποθέ-
σωμεν ότι η αρχική περιεκτικότητα αυτών ήτο ίση και ότι
δέν έλαβεν χώραν φυσικός ή χημικός διαχωρισμός, τότε
η διαφορά είς την περιεκτικότητα σήμερα οφείλεται είς
τόν διάφορον χρόνον υποδιπλασιασμού. Βάσει της εξισώ-
σεως (4.5) έχομεν

$$^{235}\text{N} = ^{235}\text{N}_0 e^{-\lambda_{235}t} \quad (4.12)$$

$$\text{και} \quad ^{238}\text{N} = ^{238}\text{N}_0 e^{-\lambda_{238}t}$$

Επί τη προϋπόθεσι ότι $^{235}\text{N}_0 = ^{238}\text{N}_0$, καταλήγομεν

$$e^{-\lambda_{238}t}; e^{-\lambda_{235}t} = \frac{^{238}\text{N}}{^{235}\text{N}} = \frac{99,28}{0,7196} \approx 138$$

$$\text{Επομένως } -(\lambda_{238} - \lambda_{235})t = 2,3 \log 138 = 4,91$$

$$\text{Εφ' όσον όμως είναι: } \lambda_{238} = \frac{0,693}{t_{1/2}} = \frac{0,693}{4,5 \cdot 10^9} = 1,54 \cdot 10^{-10} \text{ έτη}^{-1}$$

$$\text{και } \lambda_{235} = \frac{0,693}{t_{1/2}} = \frac{0,693}{7,1 \cdot 10^8} = 9,7610^{-10} \text{ έτη}^{-1}$$

$$\text{άρα } t = \frac{4,91}{8,22 \cdot 10^{-10}} \approx 6 \cdot 10^9 \text{ έτη}$$

Ο όπολογισμός ούτος δίδει, διά την ηλικίαν της γης, πε-
ρίπου 6 δισεκατομμύρια έτη, υπό την προϋπόθεσιν ότι άρ-
χικώς τό ^{238}U και ^{235}U εύρίσκοντο είς ίσας αναλογίας.
Είναι λογικόν να υποθέσωμεν ότι έφ' όσον τό ^{235}U είναι
νουκλίδιον τύπου α-π ενώ τό ^{238}U είναι τύπου α-α, ή άρ-
χική συγκέντρωσις τοσ ^{235}U δέν ήτο μεγαλυτέρα τοσ ^{238}U
και έπομένως τά $6 \cdot 10^9$ έτη παριστρυν τό άνωτερον όριον
της ηλικίας της γης. Είναι επίσης ένδιαφέρον να τονισθής
ότι εύρέθη ή αύτή σχέσις των ίσοτόπων τοσ U είς μελετητ

θέντας μετεωρίτας. Τοῦτο σημαίνει ὅτι οἱ μετεωρίζται ἔχουν τὴν αὐτὴν ἡλικίαν μετὰ τῆς γῆς.

4.2. Ρυθμός κρούσεων.

Εἶναι προφανές ὅτι ἡ ταχύτης διασπάσεως ἑνὸς ραδιενεργοῦ εἶναι ταυτόσημος μὲ τὴν ραδιενέργειαν αὐτοῦ, A , καὶ συναπῶς δυνάμεθα νὰ ἀντικαταστήσωμεν τὴν σχέσιν

$$(4.5) \text{ διὰ τῆς σχέσεως: } \Lambda = \Lambda_0 e^{-\lambda t} \quad (4.13)$$

ἥτις δεικνύει ὅτι ἡ ραδιενέργεια μιᾶς πηγῆς ἐλαττοῦται ἐκθετικῶς μετὰ τοῦ χρόνου. Κατ' ἀντιστοιχίαν πρὸς τὴν σχέσιν (4.12) θὰ ἔχωμεν

$$\frac{\Lambda}{\Lambda_0} = \left(\frac{1}{2}\right)^{t/t_{1/2}} \quad (4.14).$$

Εἰς τὴν πράξιν δὲν μετρῶμεν ἀπ' εὐθείας τὸν ἀριθμὸν τῶν ἀτόμων N , ἀλλὰ μίαν ποσότητα ἀνάλογον αὐτῆς ἣτις ἀποτελεῖ τὸν ρυθμὸν κρούσεων τῆς ραδιενεργοῦ πηγῆς.

Μέλλους λόγους ὁ ρυθμὸς κρούσεων, ὁ μετρούμενος ὑπὸ τινος συσκευῆς, καὶ ἡ ραδιενέργεια τῆς πηγῆς, συνδέονται διὰ τῆς σχέσεως

$$I = nA \quad (4.15)$$

ἔνθα I = ὁ ρυθμὸς κρούσεων, A = ἡ ραδιενέργεια τῆς πηγῆς καὶ n = ἡ ἀπόδοσις τοῦ ἀπαραριθμητοῦ. Ἡ τιμὴ τοῦ n εἶναι προφανές ὅτι ἐξαρτᾶται ἐκ πολλῶν παραγόντων ὡς τὸ εἶδος τῆς ἀκτινοβολίας, ἐνέργειαν αὐτῆς, τὸ εἶδος τοῦ ἀπαραριθμητοῦ, τὴν γεωμετρικὴν διάταξιν, τὴν αὐτοαπορρόφησιν τῆς ἀκτινοβολίας εἰς τὸ δεῖγμα καὶ τὴν ὀπισθοσκέδασιν αὐτῆς. Ἡ ἀπόδοσις n δίδει τὸ ποσοστὸν τῶν διασπάσεων ὅπερ μετρεῖται ὑπὸ τοῦ ἀπαραριθμητοῦ καὶ εἶναι συνήθως $0,01 < n < 1$. Κατὰ τὴν μέτρησιν τῆς ραδιενεργείας ἑνὸς

δείγματος μετρείται υπό του άπαριθμητού και η ραδιενέργεια του υποστρώματος, ήτοι

$$I' = nA + u \quad (4.16).$$

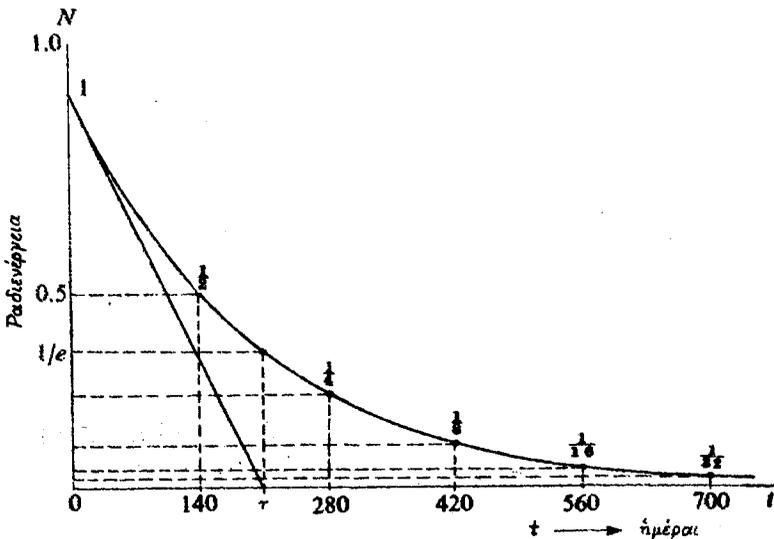
Είς τήν ραδιοχημείαν συνήθως λαμβάνονται σχετικαί μετρήσεις διά του αυτού όργάνου υπό της αυτής συνθήκης ούτως ώστε η τιμή του n παραμένει σταθερά.

Έκ της (4.15) προκύπτει ότι, διά n =σταθερόν, η σχέση (4.13) δύναται νά γραφή

$$I = I_0 e^{-\lambda t} \quad (4.17).$$

Έκ της σχέσεως (4.1) προκύπτει ότι εάν τό ραδιενεργόν διασπάται μέ τήν άρχικήν ταχύτητα λN_0 , θά έξαφανισθή είς χρόνον $\tau = \frac{1}{\lambda}$.

Θέτοντες είς διάγραμμα $I=f(t)$ ή $A=f(t)$ λαμβάνομεν έκθετικήν καμπύλην ή έμφαυτομένη τής όποιίας είς $t=0$ τέμνει τόν άξονα t είς χρόνον τ . Σχήμα 4.1. Θέτοντες άν-



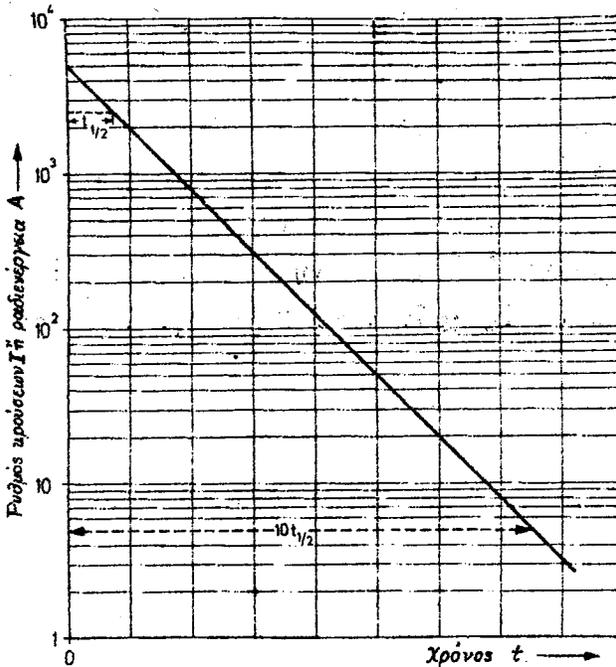
Σχ. 4.1. Ραδιενεργός διάσπασις νοσκληιδίου.

τιθέτως εἰς διάγραμμα, βάσει τῶν σχέσεων (4.13) καὶ (4.17) $\log I=f(t)$ καὶ $\log A=f(t)$ λαμβάνομεν εὐθεῖαν

$$\log A = \log A_0 - \frac{\lambda t}{2.3} \quad (4.18)$$

ἡ κλίσις τῆς ὁποίας δίδει $-\lambda/2.3$.

Συνήθως ἡ γραφικὴ παράστασις γίνεται ἐπὶ ἡμιλογαριθμικοῦ χάρτου ὅτε ἐκ ταύτης εὐρίσκεται ἀπ' εὐθείας ὁ χρόνος ὑποδιπλασιασμοῦ $t_{1/2}$, ὡς δεῖκνυται εἰς τὸ σχῆμα (4.2).



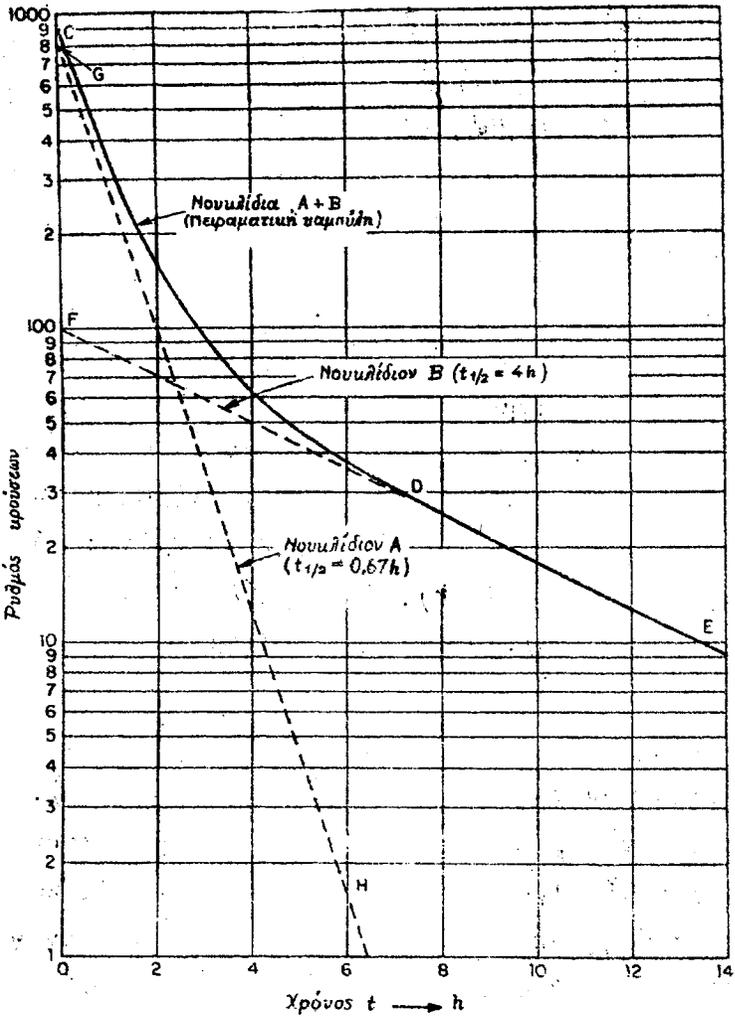
Σχ. 4.2. Ραδιενέργεια A (ἢ ρυθμὸς ἀρούσεων I) συναρτήσῃ τοῦ χρόνου.

4.3. Μίγμα ραδιενεργών ανεξαρτήτων νουκλιδίων.

Ἐάν, ὡς συμβαίνει πολλάκις, παρίστανται εἰς τὸ δείγμα καὶ ἕτερα ραδιενεργὰ νουκλίδια, τότε ἕκαστον νουκλίδιον εἰς τὸ δείγμα διασπᾶται μὲ τὴν χαρακτηριστικὴν αὐτοῦ ταχύτητα καὶ ἐπομένως ἡ μετρούμενη ραδιενέργεια θά εἶναι

$$I = I_1 + I_2 + \dots = n_1 \lambda_1 A_1 + n_2 \lambda_2 A_2 + \dots = n_1 \lambda_1 N_1 + n_2 \lambda_2 N_2 + \dots \quad (4.19)$$

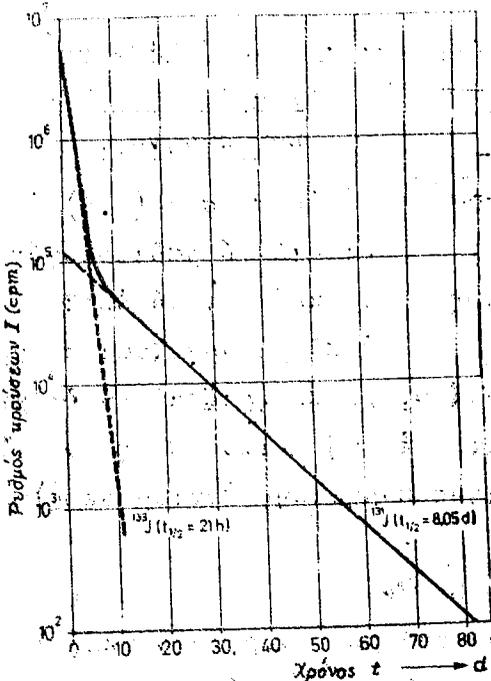
Ἐν τῇ περιπτώσει ταύτῃ εἰς τὸ διάγραμμα $\log I = f(t)$ δέν λαμβάνομεν πλέον εὐθεΐαν. Τὸ σχῆμα (4.3) δείκνυει τὴν περίπτωσιν μίγματος δύο διαφόρων νουκλιδίων. Ἐάν οἱ χρόνοι ὑποδιπλασιασμοῦ διαφέρουν ἐπαρκῶς, τότε τὸ βραχύβιον νουκλίδιον (A) διασπᾶται πλήρως μετὰ πάροδον ὀρισμένου χρόνου καὶ εἰς τὸ μίγμα παραμένει μόνον τὸ μακρόβιον νουκλίδιον (B). Ἡ καμπύλη καθίσταται τότε εὐθεΐα (τμήμα DE). Ἐάν προεκτείνωμεν τὴν DE μέχρι $t=0$ λαμβάνομεν τὴν εὐθεΐαν FE ἣτις δίδει τὴν $I_2 = f(t)$. Ἐκ τῆς καμπύλης FE δυνάμεθα νὰ ὑπολογίσωμεν τὸν χρόνον ὑποδιπλασιασμοῦ τοῦ ραδιενεργοῦ νουκλιδίου (B). Ἐάν ἀφαιρέσωμεν τὸ I_2 ἀπὸ τὸν συνολικὸν ρυθμὸν κρούσεων I , λαμβάνομεν τὴν $I_A = f(t)$ ἣτις δίδεται ὑπὸ τῆς καμπύλης GH. Ἐκ ταύτης ὑπολογίζομεν τὸ $t_{1/2}$ τοῦ ραδιενεργοῦ νουκλιδίου (A). Τὰ σημεῖα F καὶ G παριστοῦν τὰς κρούσεις τῶν νουκλιδίων (A) καὶ (B) εἰς χρόνον μηδέν. Ἡ γραφικὴ αὕτη παράστασις δύναται νὰ ἐκτεταθῇ εἰς οἷονδήποτε ἀριθμὸν συστατικῶν τοῦ μίγματος, ἀλλὰ ἡ ἀνάπτυξις τῆς καμπύλης καθίσταται πρακτικῶς ἀδύνατος διὰ περισσότερα τῶν 3 νουκλιδίων, ἐκτός ἐάν οἱ χρόνοι ὑποδιπλασιασμοῦ διαφέρουν οὐσιωδῶς. Ἐάν βεβαίως οἱ χρόνοι ὑποδι-



Σχ. 4.3. 'Ανάλυσις καμπύλης μίγματος ραδιενεργών νουκλιδίων.

πλασιασμού του μίγματος είναι περίπου οι αὐτοί, τότε ἡ μέθοδος αὕτη δέν δύναται νά χρησιμοποιηθῆ. Ἐν τῇ περιπτώσει ταύτῃ χρησιμοποιοῦμεν ἀπαιριθμητικὴν διάταξιν

ἥτις ἐπιτρέπει τὴν διάκρισιν μεταξύ αὐτῶν, ἢ καταφεύγομεν εἰς τὸν χημικὸν διαχωρισμὸν αὐτῶν. Ἡ ἐμφάνισις εὐθείας γραμμῆς εἰς διαγράμματα $\log I = f(t)$, ἀποτελεῖ ἀπόδειξιν ὅτι τὸ ὑπὸ μέτρησιν δείγμα εἶναι ραδιοχημικῶς καθαρὸν, ἥτοι ὅτι δέν περιέχει πρόσμιξιν ἐξ ἄλλου ραδιενεργοῦ νουκλιδίου. Ἐάν π.χ. τὸ ραδιενεργὸν νουκλίδιον ^{131}J περιέχῃ πρόσμιξιν ^{133}J , τότε λαμβάνομεν τὴν καμπύλην τοῦ σχήματος (4.4). Ἡ πρόσμιξις



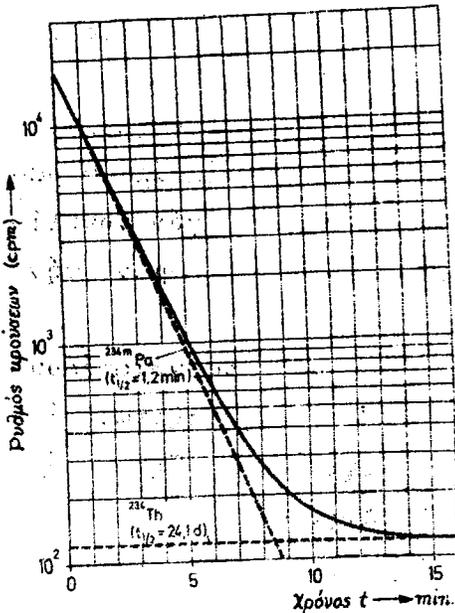
Σχ. 4.4. Πρόσμιξις δι' ἑνὸς βραχυβίου νουκλιδίου.

φορὰ εἰς τὸν ἀριθμὸν κρούσεων.

Ἐν τῇ περιπτώσει ταύτῃ, ἐάν ἡ ραδιενεργὸς οὐσία εὐρίσκηται εἰς ποσότητα δυναμένην νὰ ζυγισθῇ, τότε ἐκ τῆς σχέσεως (βάρος οὐσίας) x (ἀριθμὸς Loschmidt): M (μορι-

ἐκ τοῦ βραχυβιωτέρου ^{133}J ἐμφανίζεται εἰς τὴν ἀρχὴν τῆς καμπύλης. Εἰς τὸ σχῆμα (4.5) ἡ πρόσμιξις ἐκ τοῦ μακροβιωτέρου νουκλιδίου ^{234}Th , εἰς τὸ $^{234\text{m}}\text{Pa}$, ἐμφανίζεται εἰς τὸ τέλος τῆς καμπύλης. Προκειμένον περὶ λίαν μακροβίων νουκλιδίων, τὸ διάγραμμα $\log I = f(t)$ δέν δύναται νὰ χρησιμποιηθῇ διὰ τὸν προσδιορισμὸν τοῦ $t_{1/2}$ (ἢ λ), καθ' ὅσον κατὰ τὸ διά-

στημα τῆς παρατηρήσεως δέν ἐμφανίζεται δια-



Σχ. 4.5. Πρόσμιξις δι' ενός μακροβίου νουκλιδίου.

ως εκ τινος άλλου νουκλιδίου, χαρακτηριζομένου ως μητρικού. Εάν όμως προέρχεται εκ τής διασπάσεως ενός άλλου (μητρικού) Α (ή εκ τινος πυρηνικής αντίδράσεως) κατά τό σχήμα



τότε ή ταχύτης σχηματισμού του ραδιενεργού νουκλιδίου Β, χαρακτηριζομένου ως θυγατρικού του Α, θά είναι ίση μέ την ταχύτητα διασπάσεως του μητρικού Α. Ταυτοχρόνως όμως τό θυγατρικόν Β διασπάται μέ τήν ίδιαν αύτου ταχύτητα, παρεχομένην υπό τής σχέσεως (4.1). Έπομένως ή καθαρά ταχύτης αύξήσεως του θυγατρικού θά είναι ή διαφορά των δύο ταχυτήτων, (ταχύτης σχηματισμού-ταχύτης διασπάσεως), ήτοι

$$\frac{dN_B}{dt} = -\frac{dN_A}{dt} - \lambda_B N_B = \lambda_A N_A - \lambda_B N_B \quad (4.21)$$

ακόν βάρος, γνωστόν), εύρίσκομεν τόν άριθμόν των πυρήνων Ν του νουκλιδίου. Εάν, επί πλέον, μετρήσωμεν τόν άριθμόν των διασπασμένων πυρήνων κατά μονάδα χρόνου $\left(\frac{dN}{dt}\right)$, τότε εκ τής σχέσεως (4.1) εύρίσκομεν τό λ.

4.4. Σχηματισμός και διάσπασις του θυγατρικού πυρήνος.

Η σχέση (4.5) ισχύει διά τό ραδιενεργόν νουκλίδιον τό όποϊον δέν άναδημιουργείται συγχρό-

ένθα $N_A = \delta$ αριθμός των πυρήνων του ματρικού Α. Βάσει της εξίσωσης (4.5) έχουμε

$$N_A = N_A^0 e^{-\lambda_A t} \quad (4.22)$$

καί έπομένως ή (4.21) καθίσταται

$$\frac{dN_B}{dt} = \lambda_A N_A^0 e^{-\lambda_A t} - \lambda_B N_B \quad (4.23)$$

Η εξίσωσις αυτή πρέπει νά λυθή ώς πρός N_B , ήτοι τόν αριθμόν, κατά τόν χρόνον t , των πυρήνων του νουκλιδίου Β.

Η λύσις θά είναι της μορφής

$$N_B = U e^{-\lambda_B t} \quad (4.24)$$

ένθα $U =$ μία συνάρτησις του t .

Έκ ταύτης προκύπτει

$$\frac{dN_B}{dt} = -U \lambda_B e^{-\lambda_B t} + e^{-\lambda_B t} \frac{dU}{dt} \quad (4.25)$$

Αντικαθιστώντες τήν (4.24) καί (4.25) είς τήν (4.23) λαμβάνομεν

$$-U \lambda_B e^{-\lambda_B t} + e^{-\lambda_B t} \frac{dU}{dt} = \lambda_A N_A^0 e^{-\lambda_A t} - \lambda_B U e^{-\lambda_B t}$$

$$\eta \quad e^{-\lambda_B t} \frac{dU}{dt} = \lambda_A N_A^0 e^{-\lambda_A t} \quad (4.26)$$

Δι' ολοκλήρωσεως ταύτης λαμβάνομεν

$$U = \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 e^{-(\lambda_A - \lambda_B)t} + C \quad (4.27)$$

Η σχέσις αυτή μετά της (4.24) δίδει

$$N_B = U e^{-\lambda_B t} = \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 e^{-\lambda_A t} + C e^{-\lambda_B t} \quad (4.28)$$

διά $t=0$, $N_B = N_B^0$ καί άρα

$$N_B^0 = \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 + C \quad (4.29)$$

Ἐπομένως ἡ (4.28) τροποποιεῖται εἰς τὴν σχέσιν

$$N_B = \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 e^{-\lambda_A t} + N_B^0 e^{-\lambda_B t} - \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 e^{-\lambda_B t}$$

$$= \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 (e^{-\lambda_A t} - e^{-\lambda_B t}) + N_B^0 e^{-\lambda_B t} \quad (4.30)$$

Εἰς τὴν ἔξισωσιν ταύτην $e^{-\lambda_A t}$ περιγράφει τὸν σχηματισμὸν τοῦ θυγατρικοῦ Β ἐκ τοῦ μητρικοῦ Α, $e^{-\lambda_B t}$ περιγράφει τὴν διάσπασιν τοῦ θυγατρικοῦ Β. Ὁ τελευταῖος ὅρος περιγράφει τὴν συνεισφορὰν τῶν θυγατρικῶν πυρήνων Β, ἐὰν παρίστανται ταῦτα ἀρχικῶς. N_B^0 παρίσται τὸν ἀριθμὸν τῶν πυρήνων εἰς χρόνον $t=0$. Ἐὰν $N_B^0=0$, τότε καὶ $N_B^0 e^{-\lambda_B t}=0$. Ἐπομένως τὴν πραγματικὴν ἀύξησιν τῶν θυγατρικῶν πυρήνων δίδει ὁ πρῶτος μόνον ὅρος, ἥτοι:

$$N_B = \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 (e^{-\lambda_A t} - e^{-\lambda_B t}) \quad (4.31)$$

Ἡ (4.31) δύναται νὰ γραφῆ:

$$N_B = \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 e^{-\lambda_A t} [1 - e^{-(\lambda_B - \lambda_A)t}]$$

$$= \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A [1 - e^{-(\lambda_B - \lambda_A)t}] \quad (4.32)$$

4.5. Μόνιμος ραδιενεργὸς ἰσορροπία

Υπάρχουν, μεταξὺ τοῦ μητρικοῦ καὶ τοῦ θυγατρικοῦ νουκλιδίου, ὠρισμέναί σχέσεις αἵτινες εἶναι μεγάλης ἀπουδαιότητος. Πρόκειται περὶ τῶν καταστάσεων ἰσορροπίας, κατὰ τὴν ἀποκατάστασιν τῶν ὁμοίων ἢ μεταξὺ τοῦ μητρικοῦ καὶ θυγατρικοῦ σχέσις ραδιενεργείας ἢ ποσότητος καθίσταται ἀνεξάρτητος τοῦ χρόνου.

Ἡ πρώτη ἐκ τῶν εἰδῶν ἰσορροπίας, λαμβάνει χώραν ὅταν

$\lambda_B \gg \lambda_A$, ήτοι όταν $t_{1/2}^B \ll t_{1/2}^A$. Είς τήν περίπτωσιν ταύτην τό μητρικόν εἶναι πολύ μακροβιώτερον τοῦ θυγατρικοῦ νουκλιδίου καί ἐπομένως ἡ διάσπασις τοῦ μητρικοῦ εἶναι ἀμελητέα ἔναντι τῆς διασπάσεως τοῦ θυγατρικοῦ.

Βάσει τῶν ἀνωτέρω ($\lambda_B \gg \lambda_A$), ἡ ἐξίσωσις (4,32) ἀπλοποιεῖται εἰς

$$N_B = \frac{\lambda_A}{\lambda_B} N_A (1 - e^{-\lambda_A t}) \quad (4.33).$$

Ἡ ἐξίσωσις αὕτη δίδει τήν ποσότητα τοῦ θυγατρικοῦ ἥτις ἐδημιουργήθη εἰς χρόνον t . Διά $t=0$, $N_B=0$, ἥτις ἀπετέλει τήν ἀρχικὴν προϋπόθεσιν διὰ τήν χρησιμοποίησιν τῆς σχέσεως (4.32) ἀντί τῆς (4.30). Διά χρόνον t ἐπαρκῶς μεγάλον, τό $e^{-\lambda_A t}$ καθίσταται λίαν μικρόν καί ὡς ἐκ τούτου παραλείπεται. Εἰς τήν περίπτωσιν ταύτην ἡ ἐξίσωσις (4.33) καθίσταται:

$$\frac{N_B}{N_A} = \frac{\lambda_A}{\lambda_B} = \frac{t_{1/2}^B}{t_{1/2}^A} \quad (4.34).$$

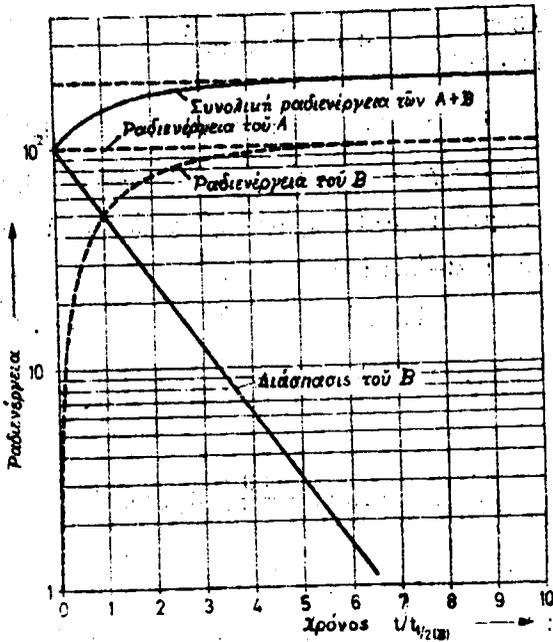
Ἐπομένως θά εἶναι:

$$\lambda_A N_A = \lambda_B N_B \quad (4.35).$$

Ἡ σχέσις αὕτη δηλοῖ ὅτι:

$$A_A = A_B \quad (4.36).$$

Δηλαδή ἡ ραδιενέργεια τοῦ μητρικοῦ εἶναι ἴση μέ τήν ραδιενέργειαν τοῦ θυγατρικοῦ νουκλιδίου. Ἡ κατάστασις αὕτη καθ' ἣν αἱ δύο ραδιενέργεια εἶναι ἴσαι ἢ, ὅπερ τό αὐτό, ὁ ἀριθμός τῶν πυρήνων τοῦ θυγατρικοῦ νουκλιδίου B οἱ ὁποῖοι διασπῶνται εἰς τήν μονάδα τοῦ χρόνου εἶναι ἴσος πρός τόν ἀριθμόν τῶν σχηματιζομένων πυρήνων τοῦ νουκλιδίου B , χαρακτηρίζεται ὡς μόνιμος ἰσορροπία. Εἰς τήν κατάστασιν ἰσορροπίας ὁ λόγος τῆς ποσότητος τῶν νουκλιδίων παραμένει σταθερός. Ἡ ποσότης τοῦ ἐν ἰσορροπία θυγατρικοῦ νουκλιδίου ἐξαρτᾶται ἐκ τοῦ



Σχ. 4.6. Μόνιμος ραδιενεργός ισορροπία. Συνολική και επί μερους ραδιενέργεια συναρτήσει του χρόνου.

εδρίσκεται εν ισορροπία μετά 1 gr ^{238}U , βάσει της σχέσεως (4.34).

$$\frac{N_{\text{Ra}}}{N_{\text{U}}} = \frac{t_{1/2}(\text{Ra})}{t_{1/2}(\text{U})} \quad (4.34)$$

ή

$$N_{\text{Ra}} = N_{\text{U}} \frac{t_{1/2}(\text{Ra})}{t_{1/2}(\text{U})}$$

Άλλά $N_{\text{U}} = \frac{1}{238} 6,02 \cdot 10^{23}$, $t_{1/2}(\text{Ra}) = 1622\text{y}$ και

$$t_{1/2}(\text{U}) = 4,5 \cdot 10^9 \text{y}, \text{ και } N_{\text{Ra}} = \frac{X \text{gr. Ra}}{226} 6,02 \cdot 10^{23}$$

ή

$$\frac{X(\text{Ra})}{226} 6,02 \cdot 10^{23} = \frac{1}{238} \frac{1622}{4,5 \cdot 10^9} 6,02 \cdot 10^{23}$$

μολονότι πολλά νουκλίδια της σειράς έχουν χρόνο υποδιπλασιασμού μεγαλύτερον προηγουμένου τινός, εν τούτοις, ήτοι εν συγκρίσει προς τον χρόνο υποδιπλασιασμού του ^{238}U , είναι λίαν μικρός και άρα εις τεμάχιον ^{238}U εις τό όποιον αποκατεστάθη ή ίσορροπία, όλα τά μέλη της σειράς θα είναι εν ίσορροπία. Δυνάμεθα επομένως να υπολογίσωμεν την ποσότητα του ^{226}Ra διεπ

$$\dot{X}_{(\text{ρα})} = \frac{226}{238} \cdot \frac{1622}{4,5 \cdot 10^9} \approx 3,4 \cdot 10^{-7} \text{ grRa/grU}$$

Δηλαδή ἐν ἰσορροπία πρὸς 1 gr ^{238}U εὐρίσκονται $3,4 \cdot 10^{-7}$ grRa. Ἐὰν ἐξετάσωμεν τὴν ραδιενεργὸν σειρὰν τῆς (4.39) παρατηροῦμεν ὅτι τὸ $^{234\text{m}}\text{Pa}$ ἐκπέμπει β-ἀκτινοβολίαν ὡς καὶ τὸ ^{234}Th , ἐνῶ τὸ ^{238}U ἐκπέμπει α-ἀκτινοβολίαν.

Κατὰ τὴν μόνιμον ἰσορροπίαν, ἰσχύει ἡ σχέσηις (4.38) καὶ ἐπομένως εἰς 1 mgr ^{238}U θά ἔχωμεν

$$\begin{aligned} \lambda_{\text{ρα}} N_{\text{ρα}} &= \lambda_{\text{υ}} N_{\text{υ}} \\ &= \frac{0,693}{4,5 \cdot 10^9 \cdot 365 \cdot 24 \cdot 60,60} \cdot \frac{10^{-3}}{238} 6,024 \cdot 10^{23} \\ &= 12,3 \text{ ἀρσ} \end{aligned}$$

Ἐπομένως ἡ ραδιενέργεια τοῦ $^{234\text{m}}\text{Pa}$, $A = \lambda_{\text{ρα}} N_{\text{ρα}}$ εἶναι 12,3 διασπάσεις κατὰ δευτερόλεπτον ἢ 0,33 nCi (1 nCi = 37 ἀρσ). Ἐὰν λοιπὸν ζυγίσωμεν 1 mgr ^{238}U , θά ἔχωμεν ἐν παρασκευάσμα ὄπερ ἐκπέμπει $12,3 \times 60 \approx 740$ β-σωμάτια κατὰ λεπτὸν. Ἡ ἐνέργεια τῶν β-σωματίων τοῦ $^{234\text{m}}\text{Pa}$ εἶναι 2,29 MeV, ἥτις εἶναι ἐπαρκὴς διὰ τὴν εὐκόλον μέτρησιν. Ἐὰν θέσωμεν ἐπὶ τοῦ παρασκευάσματος λεπτὸν φύλλον Al, παρεμποδίζομεν τὴν δίοδον τῆς ἀσθενοῦς β-ἀκτινοβολίας τοῦ ^{234}Th (0,191 MeV) ὡς καὶ τῆς α-ἀκτινοβολίας τοῦ ^{238}U (ὡς καὶ τοῦ ^{235}U καὶ ^{234}U αὐτὰ περιέχονται εἰς λίαν μικρὰς ποσότητας εἰς τὸ φυσικὸν U). Τὸ παρασκεύασμα τοῦτο δύναται πλέον νά χρησιμοποιηθῆ ὡς παρασκεύασμα ἀναφορᾶς διὰ τὸν προσδιορισμὸν τῆς ἀποδόσεως τοῦ ἀπαιθμητοῦ βάσει τῆς σχέσεως (4.15). Ἡ ραδιενέργεια τοῦ $^{234\text{m}}\text{Pa}$ εἶναι ἡ ἀπόλυτος ραδιενέργεια A.

Μία πρακτικὴ χρησιμοποίησις τῆς ραδιενεργοῦ μόνιμου ἰσορροπίας εἶναι ἡ χρησιμοποίησις τοῦ ^{90}Sr διὰ τὴν μέτρησιν τοῦ πάχους ὕλινου. Ἡ πηγὴ ^{90}Sr συνδυάζει δύο

ἀντιθέτους ιδιότητες. Μεγάλον χρόνον ὑποδιπλασιασμοῦ καὶ μεγάλην ἐνέργειαν. Εἰς τὴν πραγματικότητα ὅμως τὰ μεγάλης ἐνεργείας (2,27 MeV) β-σωμάτια δὲν προέρχονται ἐκ τοῦ ^{90}Sr , τὸ ὁποῖον ἐκπέμπει β-σωμάτια ἐνεργείας μό-
νον 0,546 MeV, ἀλλ' ἐκ τοῦ θυγατρικοῦ ^{90}Y , ὅπερ εὑρί-
σκεται ἐν ἰσορροπία μὲ τὸ ^{90}Sr . Ὁ χρόνος ὑποδιπλασια-
σμοῦ τοῦ ^{90}Sr εἶναι $t_{1/2}=28,1$ ἔτη, ἐνῶ τοῦ ^{90}Y εἶναι
 $t_{1/2}=64$ h. Δηλαδή τὸ βραχύβιον ^{90}Y δίδει τὰ μεγάλης ἐ-
νεργείας β-σωμάτια, ἐνῶ τὸ μακρόβιον ^{90}Sr ἀποτελεῖ τὴν
σταθερὰν πηγὴν τοῦ ^{90}Y .

Εἰς τὰ ραδιοχημικά ἐργαστήρια συχνάκις χρησιμοποιοῦ-
εῖται ἐπίσης ἡ ἀμελξίς, ἐκ τίνος μητρικοῦ μακρόβιου δια-
λύματος, ἐνός βραχυβίου θυγατρικοῦ, ὡς π.χ. τοῦ ^{90}Y
ἐκ τοῦ ^{90}Sr , τοῦ ^{234}Th ἐκ τοῦ ^{238}U κλπ.

4.6. Μονὰς ραδιενεργείας.

Καθ' ὅμοιον πρὸς τὸν προηγουμένως ἀναφερθέντα τρό-
πον, ἡ ποσότης τοῦ ^{222}Rn ἐν ἰσορροπία μὲ 1 gr Ra εὑρί-
σκεται ὅτι εἶναι (διὰ $t_{1/2}\text{Rn} = 3,825$ d)

$$X_{\text{Rn}} = \frac{222}{226} \frac{3,825}{1622,365} \approx 6,53 \cdot 10^{-6} \text{ grRn/grRa}$$

Ἡ ποσότης αὕτη τοῦ ραδονίου ἦτις εὑρίσκεται ἐν ἰσορ-
ροπία μὲ ἓν γραμμάριον ραδίου ὠρίσθη ἀρχικῶς ὡς μονὰς
"Curie".

Βάσει τῆς σχέσεως (4.1) θὰ ἔχωμεν διὰ τὴν περί-
πτωσιν τοῦ, ἐν ἰσορροπία πρὸς 1 gr Ra, ραδονίου

$$\begin{aligned} -\frac{dN}{dt} &= \lambda N \\ &= \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot N_{\text{Rn}} \\ &= \frac{0,693}{3,825 \cdot 24 \cdot 60 \cdot 60} \frac{6,53 \cdot 10^{-6}}{222} 6,02 \cdot 10^{23} \end{aligned}$$

$$= 3,7 \cdot 10^{10} \text{ διασπάσεις/δευτερόλ. (4.40)}$$

Ένώ λοιπόν αρχικώς ελήφθη η ραδιενέργεια ενός γραμμαρίου ραδίου ως η μονάς Curie, καθιερώθη αργότερον, παρά τας παρατηρηθείσας μικράς αποκλίσεις, να θεωρηται γενικώς ως μονάς Curie η ποσότης οουδήποτε ραδιενεργού αντίστοιχου εἰς $3,7 \cdot 10^{10}$ διασπάσεις κατά δευτερόλεπτον,

$$\text{ἦτοι } 1 \text{ Curie (1 Ci)} = 3,7 \cdot 10^{10} \text{ διασπάσεις/δευτερ. (4.41),}$$

1 mCi ἀντιστοιχεῖ ἐπομένως εἰς $3,7 \cdot 10^7$ dps/διασπάσεις / δευτερόλεπτον, καί 1 μ Ci ἀντιστοιχεῖ εἰς $3,7 \cdot 10^4$ dps.

Εἰς τὰ συνήθη ραδιοχημικά ἐργαστήρια αἱ χρησιμοποιούμεναι ραδιενέργειαι, διὰ πειράματα, εἶναι συνήθως τῆς τάξεως 1nCi-1 μ Ci. Παρασκευάσματα εἰς τὴν περιοχὴν τοῦ mCi θεωροῦνται ὡς μέσης ραδιενεργείας καί πρέπει νὰ λαμβάνωνται εἰδικὰ μέτρα προφυλάξεως. Ἡ σχέσηις μεταξύ ραδιενεργείας A καί ποσότητος τοῦ ραδιενεργού παρέχεται ὑπὸ τῆς ἐξισώσεως

$$m = \frac{N}{N_L} M = \frac{A}{\ln 2} t_{1/2} \frac{M}{N_L} \quad (4.42)$$

ἐνθα m ἡ ποσότης τοῦ ραδιενεργού νουκλιδίου

N = ἀριθμὸς τῶν ραδιενεργῶν ἀτόμων

M = AB τοῦ νουκλιδίου καί

N_L = ὁ ἀριθμὸς Loschmidt.

Ἡ σχέσηις αὕτη προκύπτει ὡς ἐξῆς:

$$-\frac{dN}{dt} = A = \lambda N$$

Ἄλλὰ

$$N = \frac{m}{M} N_L \quad \text{καί} \quad \lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$$

Ἐκ τούτων εὐρίσκομεν τὴν ἐξίσωσιν (4.42)

Ὅστω 1mCi ^{14}C ἀντιστοιχεῖ εἰς $0,224 \cdot 10^{-3}$ gr. Βάσει τῆς

έξι σώσεως (4.42) έχουμε:

$$m = \frac{3,7 \cdot 10^7}{0,693} \frac{5730 \cdot 365 \cdot 24 \cdot 60 \cdot 60 \cdot 14}{6,02 \cdot 10^{23}} = 0,224 \cdot 10^{-3} \text{ gr}$$

ένθα $t_{1/2} (^{14}\text{C}) = 5730 \text{ y} = 5730 \cdot 365 \cdot 24 \cdot 60 \cdot 60 \text{ sec}$ και $A = 1 \text{ mCi} = 3,7 \cdot 10^7 \text{ dps}$

Όμοίως $1 \text{ mCi } ^{11}\text{C}$ αντιστοιχεί εις $1,2 \cdot 10^{-12} \text{ gr}$.

Βάσει της έξι σώσεως (4.42) έχουμε:

$$m = \frac{3,7 \cdot 10^7}{0,693} \cdot 20,3 \cdot 60 \cdot \frac{11}{6,02 \cdot 10^{23}} = 1,2 \cdot 10^{-12} \text{ gr}$$

ένθα $t_{1/2} (^{11}\text{C}) = 20,3 \text{ min} = 20,3 \cdot 60 \text{ sec}$.

Κατά τόν αυτόν τρόπον εύρισκομεν ότι $1 \text{ mCi } ^{32}\text{P}$ (μέ $t_{1/2} = 14,3 \text{ d}$) αντιστοιχεί εις $3,5 \cdot 10^{-9} \text{ gr}$.

Η ραδιενέργεια κατά μονάδα βάρους ή όγκου χαρακτηρίζεται ως είδική ραδιενέργεια

$$A_s = \frac{A}{m} \left[\frac{\text{Ci}}{\text{gr}} \right] \quad (4.43)$$

$$\text{ή} \quad A_s = \frac{A}{V} \left[\frac{\text{Ci}}{\text{ml}} \right] \quad (4.44)$$

Η είδική ραδιενέργεια χαρακτηρίζει την συγκέντρωσιν τού ραδιενεργού εις τό δείγμα.

Επί παραδείγματι, έστω διάλυμα 2 gr NaBr εις $10 \text{ ml H}_2\text{O}$, ραδιενεργείας 4 mCi . Εις τό διάλυμα τούτο περιέχονται $1,54 \text{ gr Br}$ (ραδιενεργού και μή). Συνεπώς ή είδική ραδιενέργεια είναι: $0,4 \text{ mCi}$ κατά ml διαλύματος ή $4:1,54 = 2,6 \text{ mCi}$ κατά gr Br .

Εις τήν βιβλιογραφίαν συναντάται και ή μονάς Rutherford (1 rd). Αύτη αντιστοιχεί εις 10^6 dps .

Η μεταξύ μονάδος Curie και Rutherford σχέσις είναι:

$$1 \text{ mCi} = 37 \text{ rd} \quad (4.45)$$

4.7. Μεταβατική ραδιενεργός ισορροπία.

Επανερχόμενοι εις τήν εξίσωσιν (4.31), παρατηρούμεν ότι εάν είναι απλώς $\lambda_B > \lambda_A$, ήτοι $t_{1/2}^B < t_{1/2}^A$, οτε δέν δυνάμεθα πλέον νά αγνοήσωμεν τήν διάσπασιν του μητρικού νουκλιδίου, δυνάμεθα έφ' όσον $\lambda_B > \lambda_A$, νά παραλείψωμεν, διά μέγáλον t , τό $e^{-\lambda_B t}$ ώς μικρόν έναντι του $e^{-\lambda_A t}$.

Επομένως ή εξίσωσις (4.31) άπλοποιείται εις

$$N_B = \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 e^{-\lambda_A t} \quad (4.46)$$

Η (4.46) βάσει της (4.5) γράφεται

$$N_B = \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A \quad (4.47)$$

Πολλαπλασιάζοντες τήν (4.47) επί λ_B λαμβάνομεν

$$\lambda_B N_B = \lambda_A N_A \frac{\lambda_B}{\lambda_B - \lambda_A} \quad (4.48)$$

ήτοι

$$\frac{\lambda_B}{\lambda_A} = \frac{\lambda_B}{\lambda_B - \lambda_A} = \frac{t_{1/2}^A}{t_{1/2}^A - t_{1/2}^B} \quad (4.49)$$

Παρατηρούμεν ότι ό λόγος της ραδιενεργείας θυγατρικού καί μητρικού είναι σταθερός. Όταν φθάσωμεν εις τήν κατάστασιν ταύτην (οτε $e^{-\lambda_B t} \rightarrow 0$), έχομεν τήν καλουμένην μεταβατικήν ισορροπίαν, Η άποκατάστασις της μεταβατικής ισορροπίας, βάσει της εξίσώσεως (4.32),

$$N_B = \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A [1 - e^{-(\lambda_B - \lambda_A)t}] \quad (4.32)$$

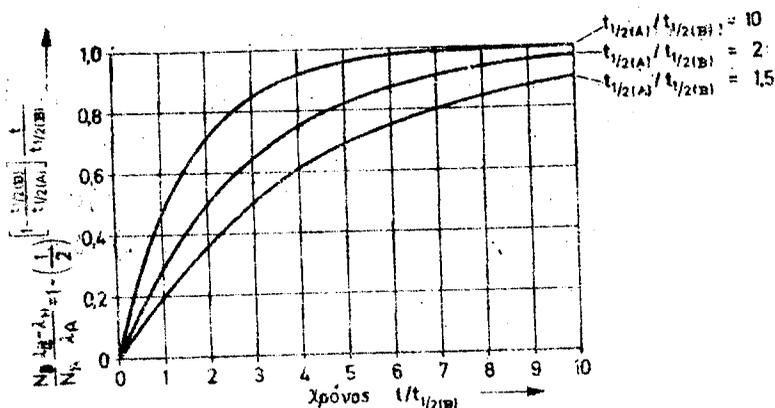
έξαρτάται έκ της διαφορας $\lambda_B - \lambda_A$. Συνεπώς, εάν ή διαφορά μεταξύ των λ_A καί λ_B είναι μικρά, απαιτείται μεγαλύτερος χρόνος διά τήν άποκατάστασιν της μεταβατικής ισορροπίας. Θέτοντες εις σχέσιν (4.32) αντί λ_A, λ_B τους χρόνους ήκο-

διπλασιασμού καταλήγομεν εις τήν σχέσηιν

$$N_B = \frac{\lambda_A}{\lambda_B - \lambda_A} N_A \left[1 - \left(\frac{1}{2} \right)^{t \left(\frac{\lambda_A - \lambda_B}{t_{1/2}^A - t_{1/2}^B} \right)} \right] \quad (4.50)$$

Άρα ισορροπία θά αποκατασταθῆ μετά χρόνον $t \geq 10 \left(\frac{t_{1/2}^A - t_{1/2}^B}{t_{1/2}^A - t_{1/2}^B} \right)$

Τό σχῆμα (4.7) ἀποδίδει τόν χρόνον ἀποκαταστάσεως τῆς ισορροπίας διά διαφόρους σχέσεις $t_{1/2}^A / t_{1/2}^B$.



Σχ. 4.7. Άποκατάστασις ραδιενεργού ισορροπίας συναρτήσει τοῦ χρόνου.

Μετά τήν ἀποκατάστασιν τῆς ισορροπίας ἡ ὀλική ραδιενέργεια ὡς καί ἡ ραδιενέργεια τοῦ θυγατρικοῦ ἐλαττοῦνται μέ τόν χρόνον ὑποδιπλασιασμοῦ τοῦ μητρικοῦ, καθ' ὅσον τά θυγατρικά ἅτομα διασπῶνται κατὰ τήν βραχύβιον ταύτην ισορροπίαν μεθ' ἧς σχηματίζονται.

Ἐν τῆς ἐξισώσεως (4.49) παρατηροῦμεν ὅτι ἡ ραδιενέργεια τοῦ θυγατρικοῦ, ὅταν ἔχη ἀποκατασταθῆ ἡ ισορροπία, εἶναι πάντοτε μεγαλύτερα τῆς ραδιενεργείας τοῦ μητρικοῦ. Ἐπί παραδείγματι κατὰ τήν μεταβατικὴν ισορροπίαν μεταξύ ^{140}Ba καί ^{140}La , ἡ ραδιενέργεια τοῦ ^{140}La διά $I(\text{Ba})=1600$ cpm, θά εἶναι

$$\begin{aligned}
 I(L\alpha) &= 1600 \cdot \frac{\frac{1n2}{1,66}}{\frac{1n2}{1,66} - \frac{1n2}{12,3}} \\
 &= 1600 \cdot 1,41 \\
 &= 1326 \text{ cpm}
 \end{aligned}$$

Ένθα $t_{1/2} (^{140}\text{La}) = 1,66 \text{ d}$ καί $t_{1/2} (^{140}\text{Ba}) = 12,3 \text{ d}$. Η έκδοσις τοῦ ἀπυριθμητοῦ θεωρεῖται ἡ αὐτή.

Τό σχῆμα (4.8) ἀποδίδει μίαν μεταβατικὴν ἰσοροπίαν διά $t_{1/2}^A / t_{1/2}^B = 5$.

Ἡ ραδιενέργεια τοῦ θυγατρικοῦ συναρτῆσει τοῦ χρόνου t παρέχεται, βάσει τῆς σχέσεως (4.31) ὑπὸ τῆς ἐξίσωσως

$$A_B = \lambda_B N_B = \frac{\lambda_A \cdot \lambda_B}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 (e^{-\lambda_A t} - e^{-\lambda_B t}) \quad (4.51)$$

Ἡ ραδιενέργεια αὕτη τοῦ θυγατρικοῦ διέρχεται δι' ἑνὸς μεγίστου, εἰς χρόνον $t = t'_m$ ὅπερ εὐρίσκεται ἐκ τῆς ἐξίσωσως (4.51):

$$\frac{dA_B}{dt} = \frac{\lambda_A \lambda_B}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 (-\lambda_A e^{-\lambda_A t} + \lambda_B e^{-\lambda_B t}) = 0 \quad (4.52)$$

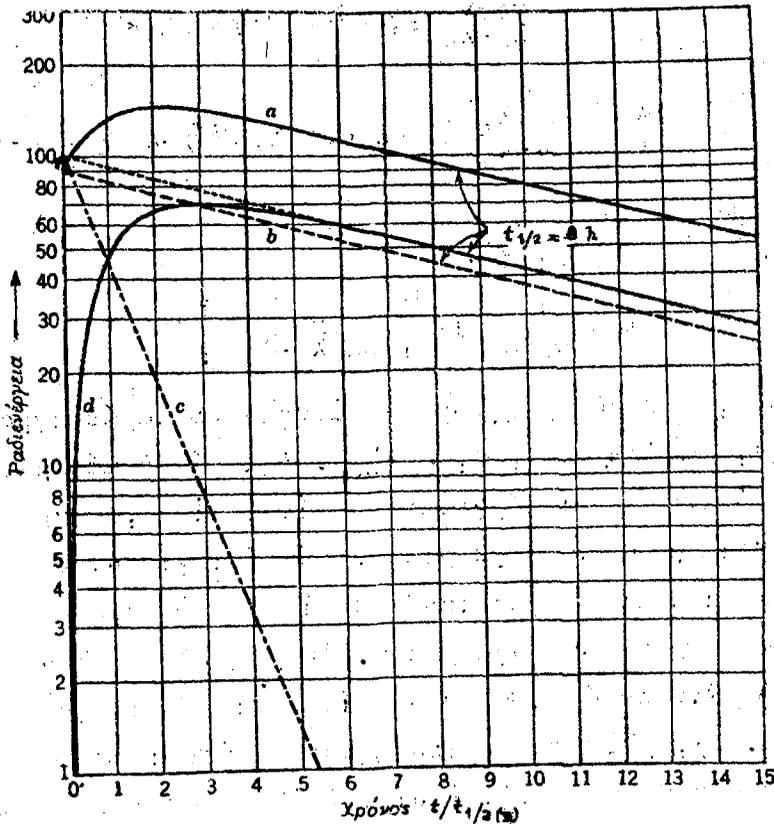
διά $t = t'_m$.

$$\text{ἦτοι:} \quad \frac{\lambda_B}{\lambda_A} = e^{(\lambda_B - \lambda_A)t'_m} \quad (4.53)$$

Ἐκ ταύτης προκύπτει ὅτι

$$t'_m = \frac{1}{\lambda_B - \lambda_A} \ln \frac{\lambda_B}{\lambda_A} \quad (4.54)$$

Ἐπί παραδείγματι διά τὴν περίπτωσιν καθ' ἣν ὁ χρόνος ὑποδιπλασιασμοῦ τοῦ μητρικοῦ εἶναι πέντε φορές μεγαλύτερος τοῦ θυγατρικοῦ, ἦτοι $\lambda_B = 5\lambda_A$, ἡ σχέση (4.54) δίδει



Σχ. 4.3. Μεταβατική ισορροπία
 a = όλική ραδιενέργεια - b = ραδιενέργεια μητρικού
 c = διάσπασις θυγατρικού, d = αύξησης ραδιενεργείας θυγατρικού εντός του μητρικού.

$$t'_m = \frac{5}{4} \frac{\ln 5}{\lambda_B} = 2,88 t_{1/2}^B$$

Επομένως τό μέγιστον είς τήν ραδιενέργειαν του θυγατρικού B θά λάβη χώραν είς 2,88 χρόνους υποδιπλασιασμού του θυγατρικού.

Τό μέγιστον είς τήν όλικήν ραδιενέργειαν εύρίσκεται καθ' όμοιον τρόπον. Δεδομένου ότι

$$A_{\alpha\beta} = A_B + A_A$$

$$= \frac{\lambda_A \lambda_B}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 (e^{-\lambda_A t} - e^{-\lambda_B t}) + \lambda_A N_A^0 e^{-\lambda_A t} \quad (4.55)$$

έπεται, ότι:

$$\frac{dA_{\alpha\beta}}{dt} = \frac{\lambda_A \cdot \lambda_B}{\lambda_B - \lambda_A} N_A^0 (-\lambda_A e^{-\lambda_A t} + \lambda_B e^{-\lambda_B t}) - \lambda_A^2 N_A^0 e^{-\lambda_A t} = 0 \quad (4.56)$$

διότι $t = t_m$

Έκ ταύτης προκύπτει, ότι:

$$t_m = \frac{1}{\lambda_B - \lambda_A} \ln \left[\frac{\lambda_B^2}{2\lambda_A \lambda_B - \lambda_A^2} \right] \quad (4.57)$$

Έπομένως, διά τό προηγουμένως αναφερθέν παράδειγμα ($\lambda_B = 5\lambda_A$), θά έχωμεν $t_m = 1,84 t_{1/2}^B$. Δηλαδή τό μέν μέγιστον είς τήν όλικήν ραδιενέργειαν θά είναι είς 1,84 χρόνους ύποδιπλασιασμού τού θυγατρικού, τό δέ μέγιστον είς τήν ραδιενέργειαν τού θυγατρικού θά είναι είς 2,33 χρόνους ύποδιπλασιασμού τού θυγατρικού. Ή μεταβατική ίσορροπία διά τό ώς άνω παράδειγμα άποκαθίσταται βάσει της έξισώσεως (4.56), μετά 10 περίπου χρόνους ύποδιπλασιασμού τού θυγατρικού, μετά τήν όποιαν ή όλική ραδιενέργεια ώς καί ραδιενέργεια τού θυγατρικού έλαττούνται μέ τόν χρόνον ύποδιπλασιασμού τού μητρικού.

4.8. Βραχύβιον μητρικόν νουκλίδιον.

Μία τρίτη περίπτωση είναι όταν τό μητρικόν νουκλίδιον έχη χρόνον ύποδιπλασιασμού μικρότερον τού θυγατρικού, ήτοι όταν τό μητρικόν νουκλίδιον είναι πλέον βραχύβιον τού θυγατρικού ($\lambda_A > \lambda_B$, $t_{1/2}^B > t_{1/2}^A$). Είς τήν περίπτωση ταύτην δέν άποκαθίσταται ίσορροπία. Έάν ύποθέσωμεν ότι άρχικώς δέν ύπήρχε θυγατρικόν ($N_B^0 = 0$), ή όλική ραδιενέργεια $A_{\alpha\beta}$ παρέχεται υπό της έξισώσεως (4.55),

μέ τήν διαφοράν ὅτι ὁ ὅρος $\lambda_A N_A^0 e^{-\lambda_A t}$ τῆς σχέσεως ταύτης ὅστις παρίστα τήν ραδιενέργειαν τοῦ μητρικοῦ, καθίσταται ἐντός βραχείου χρόνου ἀμελητέος. Δηλαδή τό μητρικόν νουκλίδιον διασπᾶται ἐνωρίτερον τοῦ θυγατρικοῦ. Ἐπομένως μετὰ τήν διάσπασιν τοῦ μητρικοῦ, τό θυγατρικόν Β βέν δημιουργεῖται πλέον ἐκ τοῦ Α, ἀλλά διασπᾶται μέ τόν χρόνον ὑποδιπλασιασμοῦ αὐτοῦ (Β). Ἐκ τῆς σχέσεως (4.51) ἢ (4.32) ἔχομεν

$$N_B = \frac{\lambda_A}{\lambda_A - \lambda_B} N_A^0 e^{-\lambda_B t} (1 - e^{-(\lambda_A - \lambda_B)t}) \quad (4.53)$$

Ἐφ' ὅσον μέ τήν πάροδον τοῦ χρόνου ὁ ὅρος $e^{-(\lambda_A - \lambda_B)t}$ καθίσταται ἀμελητέος ($e^{-(\lambda_A - \lambda_B)t} \ll 1$), θά ἔχομεν

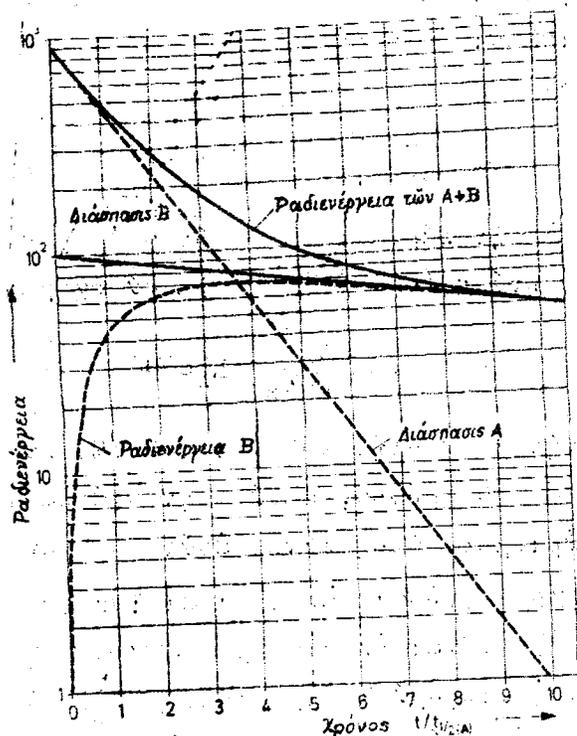
$$N_B = \frac{\lambda_A}{\lambda_A - \lambda_B} N_A^0 e^{-\lambda_B t} \quad (4.59)$$

ἣτις δίδει τήν μεταβολήν τοῦ ἀριθμοῦ τῶν πυρήνων τοῦ θυγατρικοῦ μετὰ τοῦ χρόνου, μετὰ τήν διάσπασιν τοῦ μητρικοῦ. Ὁ ἀριθμός οὗτος εἶναι ἀνάλογος τοῦ N_A^0 . Εἶναι σαφές ὅτι ὁ χρόνος, ὅστις ἀπαιτεῖται ἵνα ἰσχύῃ ἡ ἐξίσωσις (4.59), ἐξαρτᾶται ἐκ τοῦ ὅρου $e^{-(\lambda_A - \lambda_B)t}$ τῆς ἐξισώσεως (4.58). Ἐάν ἡ διαφορά $\lambda_A - \lambda_B$ εἶναι μεγάλη, ὁ χρόνος οὗτος εἶναι μικρός καί ἀντιστρόφως. Ἐπομένως, μετὰ τινά ραδιοχημικόν διαχωρισμόν, πρέπει ν' ἀναμένωμεν ἐπί τινά χρόνον διά νά παρατηρήσωμεν τήν διάσπασιν τοῦ μακροβιωτέρου θυγατρικοῦ. Ἐάν π.χ. ἀρκεσθῶμεν εἰς τήν σχέσιν $e^{-(\lambda_A - \lambda_B)t} = 0,01$, τότε ὁ χρόνος οὗτος t θά εἶναι

$$t = \frac{\log 100}{\log 2} \frac{t_{1/2}^A t_{1/2}^B}{t_{1/2}^B - t_{1/2}^A}$$

Ὁὕτω διά τήν περίπτωσιν τοῦ διαγράμματος (4.9) ἐνθα $t_{1/2}^A = 0,3$ καί $t_{1/2}^B = 3,0$ h, προκύπτει $t \approx 6$ h.

Τό μέγιστον τῆς ραδιενέργειας τοῦ θυγατρικοῦ νουκλιδίου, t'_m , παρέχεται ὑπό τῆς ἐξίσωσης (4.54). Ἡ ἐξίσωσις (4.57) δέν ἰσχύει εἰς τήν ἐξεταζομένην ταύτην περίπτωσιν τῆς μή ἰσορροπίας. Μία τυπική καμπύλη δι' ἓν τοιοῦτον σύστημα παρίσταται εἰς τό σχῆμα (4.9).



Σχ. 4.9. Μή ἰσορροπία. Βραχύβιον μητρικόν.

Παρατηροῦμεν δι' τό t'_m διὰ τήν καμπύλην ταύτην, εἰς ἣν $t_{1/2}^B = 3h$, παρατηρεῖται εἰς χρόνον $0,368 t_{1/2}^B h$, ἥτοι $2,95 h$. Ἐκ τῆς (4.59) προκύπτει δι' ἡ ραδιενέργεια τοῦ θυγατρικοῦ B, μετὰ τήν διάσπασιν τοῦ μητρικοῦ εἶναι

$$A_B = \lambda_B N_B = \frac{\lambda_A \cdot \lambda_B}{\lambda_A - \lambda_B} N_A^0 e^{-\lambda_B t} \quad (4.60)$$

θεωρούντες ήδη ότι $\lambda_A \gg \lambda_B$, διά προεκτάσεως εις χρόνον $t=0$, λαμβάνομεν

$$A_B = \lambda_B N_A^0 \quad (4.61)$$

αντί της τιμής μηδέν. Η φαινομένη αυτή ραδιενέργεια οφείλεται εις τό γεγονός ότι η ταχεία διάσπασις των N_A^0 ατόμων δημιουργεί άμέσως άτομα N_B , ούτως ώστε νά έμφανίζηται, ότι η N_A^0 έχει τήν τιμήν της προεκτάσεως της N_B διά χρόνον $t=0$. Η σχέσις μεταξύ της φαινομένης ραδιενεργείας, της λαμβανόμενης έν προεκτάσεως εις $t=0$, $\lambda_B N_A^0$, πρὸς τήν άρχικήν ραδιενέργειαν $\lambda_A N_A^0$, δίδει τόν λόγον των χρόνων ύποδιπλασιασμού

$$\frac{\lambda_B N_A^0}{\lambda_A N_A^0} = \frac{\lambda_B}{\lambda_A} = \frac{t_{1/2}^A}{t_{1/2}^B} \quad (4.62).$$

Απόκλισις έν της σχέσεως ταύτης ύποδηλοῦ μή κανονικότητα τοῦ ληφθέντος διαγράμματος.

4.9. Διαδοχικαί ραδιενεργοί διασπάσεις.

Έάν η ραδιενεργός διάσπασις τοῦ θυγατρικοῦ ὀδηγῆ εις ἕτερον ραδιενεργόν C, η διαφορά της χρονικῆς αύξήσεως καί διασπάσεως αὐτοῦ δίδει τήν χρονικήν μεταβολήν τοῦ ἀριθμοῦ των ατόμων τοῦ νουκλιδίου C, ἥτοι

$$\frac{dN_3}{dt} = \lambda_2 N_2 - \lambda_3 N_3 \quad (4.63).$$

Η σχέσις αὐτη είναι ανάλογος της ἐξισώσεως (4.21), άλλή λύσις αὐτῆς είναι πλέον επίπονος καθ' ὅσον η N_2 είναι πλέον πολύπλοκος συνάρτησις έν σχέσει πρὸς τήν N_1 .

Κατ' ἀναλογίαν πρὸς τήν σχέσιν (4.63) θά ἔχωμεν καί διά τό νουστὸν μέλος της ραδιενεργοῦ σειρᾶς,

$$\frac{dN_n}{dt} = \lambda_{n-1} N_{n-1} - \lambda_n N_n \quad (4.64).$$

Ο Bateman έδωσεν τήν γενικήν λύσιν είς τήν περίπτωσιν ραδιενεργού άλύσου έν n-μελών, υπό τήν προϋπόθεσιν ότι άρχικώς (t=0) παρένρρίσκατο μόνον τό μητρικόν νουκλίδιον, ήτοι $N_2^0 = N_3^0 = \dots = N_n^0 = 0$, καί $N_1^0 \neq 0$.

Η λύσις αύτη είναι:

$$N_n = C_1 e^{-\lambda_1 t} + C_2 e^{-\lambda_2 t} + \dots + C_n e^{-\lambda_n t} \quad (4.65)$$

ένθα

$$C_1 = \frac{\lambda_1 \lambda_2 \dots \lambda_{(n-1)}}{(\lambda_2 - \lambda_1)(\lambda_3 - \lambda_1) \dots (\lambda_n - \lambda_1)} N_1^0$$

$$C_2 = \frac{\lambda_1 \lambda_2 \dots \lambda_{(n-1)}}{(\lambda_1 - \lambda_2)(\lambda_3 - \lambda_2) \dots (\lambda_n - \lambda_2)} N_1^0 \quad (4.66)$$

κ.λ.π.

Επί παραδείγματι διά τήν άλυσον έν 3 μελών

$$1 \rightarrow 2 \rightarrow 3 \quad (4.67)$$

θά έχωμεν:

$$N_3 = C_1 e^{-\lambda_1 t} + C_2 e^{-\lambda_2 t} + C_3 e^{-\lambda_3 t} \quad (4.68)$$

ένθα

$$C_1 = \frac{\lambda_1 \lambda_2}{(\lambda_2 - \lambda_1)(\lambda_3 - \lambda_1)} N_1^0$$

$$C_2 = \frac{\lambda_1 \lambda_2}{(\lambda_1 - \lambda_2)(\lambda_3 - \lambda_2)} N_1^0$$

$$C_3 = \frac{\lambda_1 \lambda_2}{(\lambda_1 - \lambda_3)(\lambda_2 - \lambda_3)} N_1^0$$

Επομένως ή (4.68) γράφεται:

$$N_3 = N_1^0 \left[\frac{\lambda_1 \lambda_2}{(\lambda_2 - \lambda_1)(\lambda_3 - \lambda_1)} e^{-\lambda_1 t} + \frac{\lambda_1 \lambda_2}{(\lambda_1 - \lambda_2)(\lambda_3 - \lambda_2)} e^{-\lambda_2 t} + \frac{\lambda_1 \lambda_2}{(\lambda_1 - \lambda_3)(\lambda_2 - \lambda_3)} e^{-\lambda_3 t} \right] \quad (4.69)$$

Εάν τό τελευταῖον εἶναι σταθερόν, ἤτοι εάν $\lambda_3=0$, ἡ (4.69) ἀπλοποιεῖται εἰς τήν σχέσιν

$$N_3 = N_1^0 \left[\frac{\lambda_1 \lambda_2}{(\lambda_2 - \lambda_1)(-\lambda_1)} e^{-\lambda_1 t} + \frac{\lambda_1 \lambda_2}{(\lambda_1 - \lambda_2)(-\lambda_2)} e^{-\lambda_2 t} + \frac{\lambda_1 \lambda_2}{\lambda_1 \lambda_2} e^{-0} \right]$$

$$= N_1^0 \left[-\frac{\lambda_2}{\lambda_2 - \lambda_1} e^{-\lambda_1 t} - \frac{\lambda_1}{\lambda_1 - \lambda_2} e^{-\lambda_2 t} + 1 \right] \quad (4.70).$$

Ἀλλά $\frac{\lambda_2}{\lambda_2 - \lambda_1} = \frac{\lambda_2 - \lambda_1 + \lambda_1}{\lambda_2 - \lambda_1} = 1 + \frac{\lambda_1}{\lambda_2 - \lambda_1}$

καί ἄρα ἡ (4.70) καθίσταται

$$N_3 = N_1^0 \left[-e^{-\lambda_1 t} - \frac{\lambda_1}{\lambda_2 - \lambda_1} e^{-\lambda_1 t} + \frac{\lambda_1}{\lambda_2 - \lambda_1} e^{-\lambda_2 t} + 1 \right]$$

$$= N_1^0 \left[1 - e^{-\lambda_1 t} - \frac{\lambda_1}{\lambda_2 - \lambda_1} (e^{-\lambda_1 t} - e^{-\lambda_2 t}) \right]$$

$$= N_1^0 - N_1^0 e^{-\lambda_1 t} - \frac{\lambda_1}{\lambda_2 - \lambda_1} N_1^0 (e^{-\lambda_1 t} - e^{-\lambda_2 t}) \quad (4.71).$$

Ἡ σχέση (4.71) δηλοῖ ὅτι

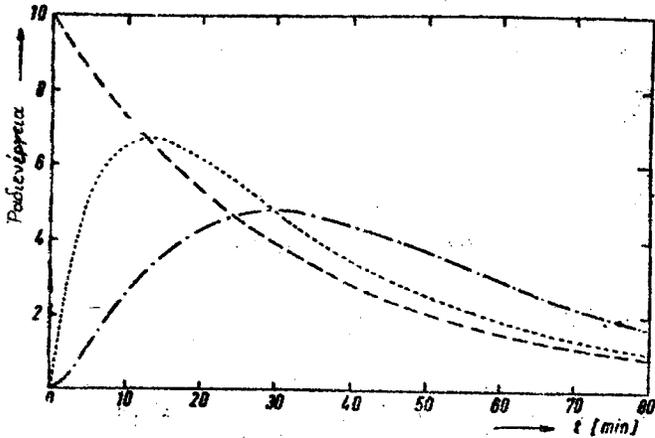
$$N_3 = N_1^0 - N_1 - N_2 = N_1^0 - (N_1 + N_2) \quad (4.72)$$

ἤτοι ὁ ἀριθμός τῶν ἀτόμων τοῦ σταθεροῦ νουκλιδίου 3, ἰσοῦται πρὸς τήν διαφοράν τῶν ὑπαρχόντων ἀτόμων τῶν νουκλιδίων 1 καί 2 ἀπό τόν ἀρχικόν ἀριθμόν τοῦ 1. Τοῦτο εἶναι προφανές διότι, ἐφ' ὅσον δέν ἔχομεν ἀπώλειαν ἀτόμων, πρέπει εἰς αἰανδήποτε χρονικήν στιγμήν νά ἰσχύη

$$N_1^0 = N_1 + N_2 + N_3$$

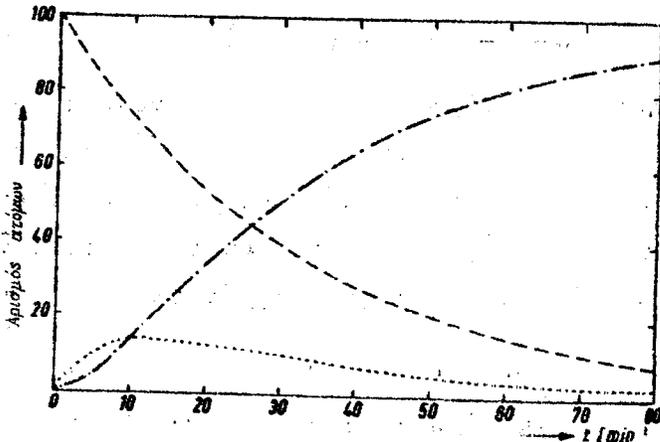
Τό σχῆμα (4.10) ἀποδίδει τήν σχέσιν (4.69). Τό ἀρχικόν νουκλίδιον μέ $t_{1/2} = 22 \text{ min}$ διασπᾶται εἰς τό θυγατρικόν

μέ $t_{1/2}=4,5 \text{ min}$ καί τοῦτο εἰς τό τρίτον ραδιενεργόν (εγ-
γονός) μέ $t_{1/2}=10 \text{ min}$. Ἀρχικῶς $N_2^0=N_3^0=0$.



Σχ. 4.10. Σχέσις ραδιενεργείας - χρόνου δι' ἄλυσον 3 μελῶν.

Ἐάν τό τρίτον ραδιενεργόν εἶναι σταθερόν, τότε ἡ
σχέσις (4.70) ἀποδίδεται εἰς τό σχῆμα (4.11). Παρατηροῦ-

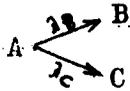


Σχ. 4.11. Σχέσις ἀτόμων-χρόνου δι' ἄλυσον 3 μελῶν
ἐνθα τό τελικόν προϊόν εἶναι σταθερόν.

μεν ότι ο αριθμός των ατόμων του σταθερού νουκλιδίου συνεχώς αυξάνει. Είς οίονδήποτε χρόνον t πρέπει τό ἄθροισμα τῶν ατόμων τῶν τριῶν νουκλιδίων νά εἶναι ἴσον πρὸς N_0 .

4.10. Διακλαδιζομένη ραδιενεργὸς διάσπασις.

Εἶναι δυνατόν ἓν ραδιενεργόν νουκλίδιον νά ὑφίσταται διάσπασιν κατὰ δύο τρόπους ὡς δεικνύεται κατωτέρω



Τοιαῦται διασπάσεις ἀπαντῶνται κυρίως εἰς ραδιενεργὰ νουκλίδια τύπου π-π ὡς $^{40}_{19}\text{K}$, $^{64}_{29}\text{Cu}$, $^{130}_{55}\text{Cs}$ κλπ. ὡς καί εἰς τὰς ραδιενεργοὺς σειρὰς τοῦ U καί Th. Τό νουκλίδιον B σχηματίζεται μετὰ ταχύτητα $\lambda_B N_A$, ἀλλὰ τό A διασπᾶται μετὰ ταχύτητα $(\lambda_B + \lambda_C) N_A$.

Ἦτοι

$$\begin{aligned} \frac{-dN_A}{dt} &= (\lambda_B + \lambda_C) N_A \\ &= \lambda_A N_A \end{aligned}$$

Ἐπομένως δι' ὁλοκληρώσεως λαμβάνομεν

$$N_A = N_A^0 e^{-(\lambda_B + \lambda_C)t}$$

καί

$$t_{1/2} = \frac{1.386}{\lambda_B + \lambda_C}$$

Γενικῶς δέ, θά ἔχωμεν

$$\lambda_{\text{ὅλων}} = \lambda_1 + \lambda_2 + \lambda_3 + \dots + \lambda_n \quad (4.73)$$

Οἱ μερικοὶ χρόνοι ὑποδιπλασιασμοῦ συνδέονται πρὸς τὰς μερικὰς σταθεράς διασπάσεως διὰ τῆς γνωστῆς σχέσεως

$$t_{1/2}(n) = \frac{1.386}{\lambda_n} \quad (4.74)$$

Τό κλάσμα τῆς διασπάσεως, ἥτις λαμβάνει χώραν κατὰ δεδο-
μένον τρόπον, θά εἶναι

$$X_n = \frac{\lambda_n}{\lambda_{\text{ὀλιών}}} \quad (4.75)$$

Ἐπί παραδείγματι τό $^{130}_{55}\text{Cs}$ διασπάται μέ ὀλικόν χρό-
νον ὑποδιπλασιασμοῦ $t_{1/2}(\text{ὀλιών}) = 30 \text{ min}$, δι' ἐκπομπῆς β^+ -σω-
ματίων καί β^- -σωματίων ὑπό τήν ἀναλογίαν 27,5 β^+ καί 1 β^- .

Ἐπομένως

$$\lambda(\text{ὀλιών}) = \frac{1n2}{30 \cdot 60} = 3,85 \cdot 10^{-4} \text{ sec}^{-1}$$

Ἐφ' ὅσον τό κλάσμα τῆς β^- -διασπάσεως εἶναι $\frac{1}{28,5}$

ἄρα

$$X_{\beta^-} = \frac{1}{28,5} = \frac{\lambda_{\beta^-}}{\lambda(\text{ὀλιών})} = \frac{\lambda_{\beta^-}}{3,85 \cdot 10^{-4}}$$

ἤ

$$\lambda_{\beta^-} = \frac{3,85 \cdot 10^{-4}}{28,5} = 1,35 \cdot 10^{-5} \text{ sec}^{-1}$$

Κατά συνέπειαν τό $t_{1/2}$ τῆς β^- -διασπάσεως εἶναι

$$t_{1/2}(\beta^-) = \frac{1n2}{\lambda_{\beta^-}} = \frac{0,693}{1,35 \cdot 10^{-5}} = 14,3 \text{ h}$$

Πρέπει νά σημειωθῇ ὅτι οἱ μερικοί χρόνοι ὑποδιπλα-
σιασμοῦ ἔχουν τυπικήν μόνον σημασίαν καθ' ἕσον ἔχομεν
μόνον ἕνα χρόνον ὑποδιπλασιασμοῦ τόν πολικόν ὅστις ἐξ ὀρισμοῦ
σχετίζεται μέ τήν ὀλικήν ταχύτητα διασπάσεως, ἀνεξαρτήτως
τοῦ μηχανισμοῦ διασπάσεως.