

αὐτὸς τὸ μέγιστον τῆς ἡμερησίας ἀποδόσεως τοῦ ὑδραγωγείου ἀνήλθεν εἰς 138663 κ. μ. ἡ δὲ μέση καὶ ἄπομον ἡμερησία κατανάλωσις εἰς 141 λίτρα ἐκ τῶν δοιών καθαρῶν Ἰδιωικὴ κατανάλωσις 92 λίτρα.

Ἡ κατανάλωσις ἔκτιμπται διὰ γνώμονος. Τοιοῦτοι γνώμονες λειτουργοῦσι σήμερον ἀνω τῶν 10,000. Εἶναι δὲ ἡ τιμὴ τοῦ ὑδατος 18 λεπτὰ κατὰ κ. μ. μέχρι κατανάλωσεως 1500 κ. μ. κατὰ τριμηνίαν. Διὰ μεγαλειτέρων κατανάλωσιν ἡ τιμὴ τοῦ ὑδατος ἔκπιπτει εἰς 15 λεπτά. Εἰς τὰς κατοικίας τῶν ἔργατῶν τὸ ὑδωρ εἶναι ἀκόμη ἐνθηνότερον, ἵστοι 10 λεπτὰ κατὰ κ. μέτρων. Κατὰ τὸ τρέχον ἔτος θὰ ἐφαρμοσθῇ τιμολόγιον εὐεργετικώτερον. Μέχρι 1500 κ. μ. κατὰ τριμηνίαν, τιμὴ κ. μέτρου δέκα λεπτὰ, ἀπὸ 1501—2250 κ. μ. ἐννέα λεπτὰ, ἀπὸ 2251—3000 κ. μ. δικτὼ λεπτά, τέλος διὰ τρίμηνον κατανάλωσιν ἀνω τῶν 3000 κ. μ. ἔξι λεπτά. Πᾶς νῦ μὴ σκεφθῇ κανεὶς ἐδῶ ὅτι τὸ δράμιον τοῦ Ἀθηναϊκοῦ ὑδατος ἥστοι 1 κ. μ. κατὰ εἰκοσιτετράδρον—εἰκονικὸν εἰς τὰς πλείστας περιπτώσεις — παρέχεται πρὸς 80 δρ. ἥστοι πρὸς 22 λεπτὰ τὸ κ. μ.; Μὲ ὑδωρ δὲ πολὺ κατώτερον τοῦ εὐθηνοτάτου ὑδατος τοῦ Μιλάνου;

Α. Σ. ΣΚΙΝΤΖΟΠΟΥΛΟΣ

**ΕΚΦΡΑΣΙΣ ΤΩΝ ΑΠΟΤΕΛΕΣΜΑΤΩΝ
ΤΗΣ ΧΗΜΙΚΗΣ ΑΝΑΛΥΣΕΩΣ
ΚΑΙ ΤΗΣ ΡΑΔΙΟΝΕΡΓΕΙΑΣ
ΤΩΝ ΙΑΜΑΤΙΚΩΝ ΥΔΑΤΩΝ**

('Ανάλυσις ιαματικοῦ ὑδατος ἐκ Χαλκιδικῆς).

Φανερὸν εἶναι ὅτι τὰ ἀποτελέσματα ἀναλύσεως τίνος ιαματικοῦ ὑδατος πρέπει νὰ ἐκφράζωνται κατὰ τρόπον δσον τὸ δυνατὸν ἐπιστημονικώτερον, ἵνα οὕτω δηλοῦσι τὴν πραγματικὴν σύνστασιν τῆς ιαματικῆς πηγῆς. Συγχρόνως δ' ὁ τρόπος οὗτος τῆς ἐκφράσεως τῶν ἀποτελέσματων νὰ εἴναι γενικῶς παραδεδεγμένος, ἵνα ἡ μεταξὺ τῶν διαφόρων ιαματικῶν ὑδάτων σύγκρισις γίνεται εὐκόλως. Ἐν τούτοις ἐπὶ πολὺ οἱ χημικοὶ δὲν είχον καθορίσει μέθοδον ὀρισμένην ἐκφράσεως τῶν ἀποτελέσματων ἀναλύσεως τῶν ιαματικῶν ὑδάτων καὶ ἥκολούθουν δύο κυρίως μεθόδους: ἄλλοι μὲν τούτων τὴν μέθοδον ταῦ Ρ. Bunsen βασιζομένην ἐπὶ τῆς σειρᾶς διαλυτότητος τῶν διαφόρων ἀλάτων, ἄλλοι δὲ τὴν μέθοδον τοῦ R. Fresenius ἥτις ἔβασιζετο κυρίως ἐπὶ τῆς δυνάμεως τῶν δεξέων καὶ τῶν ἀποτελέσματα:

Πολλάκις συνεῖητήθη ἀν̄ οἱ τρόποι οὓτοι ἐκφράσεως τῶν ἀποτελέσματων εἰνε ἐπιστημονικῶς ἀκριβεῖς καὶ ὑπὸ πολλῶν ἐπιστημόνων κατεδείχθησαν τὰ σφάλματα ἀμφοτέρων τῶν μεθόδων. Εἰς τὸν Ostwald¹⁾ ὅμως ὀφείλεται κυρίως ἡ εἰσαγωγὴ τῆς νεωτέρας ἐπὶ τῶν διαλυμάτων θεωρίας, ἡτοι τῆς θεωρίας τῆς ἡλεκτρολυτικῆς διαστάσεως εἰς τὴν ἐκφρασιν τῶν ἀποτελέσματων τούτων.

Ἐπειδὴ δὲ παρ' ἡμῖν ἐπεκράτησαν μέχρι σήμερὸν οἱ παλαιότεροι τρόποι ἐκφράσεως τῶν ἀποτελέσματων τῶν ἀναλύσεων τῶν ιαματικῶν ὑδάτων, ἀναγράφομεν κατωτέρω, ἐν γενικαῖς μόνον γραμμαῖς, τὴν νεωτέραν καὶ τὴν μόνην ἀληθῶς ἐπιστημονικὴν μέθοδον τῆς ἐκφράσεως τῶν ἀποτελέσματων τούτων ἐπὶ τῇ βάσει τῶν ἐργασιῶν τῶν H. Kœrpe²⁾ καὶ τῶν E. Hintz καὶ L. Grünhut³⁾ ἐφαρμόζοντες συγχρόνως ταύτην, δπως τὴν κατανόησιν καταστήσωμεν ἀπλουστέραν, ἐπὶ συγκεκριμένου παραδείγματος ἥστοι ἐπὶ ἀναλύσεως ιαματικοῦ ὑδατος ἐκ Χαλκιδικῆς τῆς Μακεδονίας.

Ἡ ποιητικὴ ἀνάλυσις τοῦ ὑδατος τούτου ἔδωσε τὰ ἔξης ἀποτελέσματα:

α') Μέταλλα

(καὶ φιζικὰ ἀντιστοιχοῦντα πρὸς μέταλλα)

Κάλιον
Νάτριον
Ἄμμωνιον
Ἄσβεστιον
Μαγνήσιον
Σίδηρος
Ἄργιλλιον
(Στρόντιον).

β') Οξέα καὶ ἀλατογόνα

Ἀνθρακικὸν δεῦν
Θεικὸν δεῦν
Πυριτικὸν δεῦν
Χλώριον
(Βρώμιον)
(Φωσφορικὸν δεῦν).

¹⁾ W. Ostwald, Die wissenschaftlichen Grundlagen der analytischen Chemie. Zweite Auflage, Leipzig 1897, σελ. 198.

²⁾ H. Kœrpe, Physikalische Chemie in der Medizin. Wien 1900, σελ. 122.

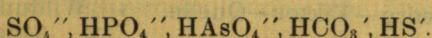
³⁾ E. Hintz καὶ L. Grünhut, Besondere Grundsätze für die Darstellung der chemischen Analysenergebnisse. Deutsches Bäderbuch, Leipzig 1907 σ. L.

Τὰ ἐντὸς περιενθέσεως συστατικὰ τοῦ ὑδατος εὑρίσκονται εἰς ἵχη καὶ ἔνεκα τούτου δὲν ἐγένετο ποσοτικὸς αὐτῶν προσδιορισμός. Τῶν λοιπῶν ἐγένετο ποσοτικὸς προσδιορισμός κατὰ τὰς γνωστὰς μεθόδους.

**

Ως ἐδείχθη Ἰδίως ὑπὸ τοῦ Ostwald πρέπει νὰ ἐκφράζωνται τὰ ἀποτελέσματα τῆς ποσοτικῆς ἀναλύσεως μόνον ὑπὸ μορφὴν ἴοντων, ἐφ' ὃσον πρόκειται περὶ συστατικῶν τὰ δόποια ἐν ὑδατεῖ διαλύσει παρουσιάζουσι πρακτικῶς τὸ φαινόμενον τῆς ἡλεκτρολυτικῆς διαστάσεως, ἐν ᾧ τὰ λοιπὰ συστατικὰ νὰ ἐκφράζωνται ὑπὸ μορφὴν μορίων. Τοιαῦτα συστατικὰ εἶνε τὸ ἐλεύθερον βορικὸν δὲν, τὸ ἐλεύθερον πυριτικὸν δὲν, τὸ ἐλεύθερον τιτανικὸν δὲν κλ. καὶ τὰ δόποια πρέπει νὰ ὑπολογίζωνται ως μόρια HBO_2 , H_2SiO_3 , H_2TiO_3 κλ. Ἐπίσης ὑπὸ μορφὴν μορίων πρέπει νὰ ὑπολογίζωνται καὶ τὰ διαλελυμένα ἐν τῷ ὑδατὶ ἀέρια ως τὸ ἀνθρακικὸν δὲν, τὸ ὑδρο-θειον, τὸ ὁξυγόνον, τὸ ἄζωτον, τὸ μεθάνιον κλ. ἢτοι ως CO_2 , H_2S , O_2 , N_2 , CH_4 , κλ.

Ο ὑπολογισμὸς τῶν ἀλλών συστατικῶν ὑπὸ μορφὴν ἴοντων παρουσιάζει συζήτησίν τινα ως πρὸς τὸ είδος αὐτῶν. Καὶ περὶ μὲν τῶν κατιόντων τὸ ζήτημα εἶνε ἀπλοῦν, διότι ταῦτα δὲν παρουσιάζονται εἰς τὰ ἀραιὰ διαλύματα ὑπὸ τὴν μορφὴν συμπλόκων ἴοντων. Ἐπομένως ταῦτα θὰ ὑπολογίζωνται ως ἀπλὰ ἴοντα μετάλλων καὶ ἀμμωνίου ἢτοι K^+ , Na^+ , Fe^{++} κλ. Ἐπίσης δὲν προκαλεῖ δυσκολίαν τινὰ καὶ δ ὑπολογισμὸς τῶν ἴοντων τῶν μονοβασικῶν δὲέων· ταῦτα δὲν δύνανται εἰμὴ νὰ ὑπολογίζωνται ως ἴοντα Cl^- , Br^- , J^- , NO_3^- . Προκειμένου δημοσίου περὶ τῶν ἀνιόντων πολυβασικῶν δὲέων, ταῦτα ἐν δσῳ ἐν τῷ ὑδατὶ περιέχονται τόσα ἴοντα (H^+) δσα καὶ ὑδροξυλίου (OH^-) ως τοῦτο συμβαίνει διὰ τὰ πλεῖστα ἰαματικὰ ὑδατα, τότε δυνάμεθα νὰ δεχθῶμεν ως μορφὴν τῶν ἀνιόντων τούτων ἐκείνην, καθ' ἣν τὰ δι' ἀλκαλίων ἀλατα διαλελυμένα ἐν καθαρῷ ὑδατὶ πλησιάζουν ως οἱόν τε πρὸς τὴν οὐδετέραν κατάστασιν. Οὕτω τὰ ἀνιόντα τῶν πολυβασικῶν δὲέων θὰ ὑπολογίζωνται ως



Κατὰ ταῦτα ἡ μόνη ἐπιστημονικὴ ἐκφρασις τῶν ἀποτελεσμάτων τῆς ποσοτικῆς ἀναλύσεως τοῦ περὶ οὐδὲν λόγος ὑδατος εἶνε ἡ ἀκόλουθος:

ΠΙΝΑΞ Α'.

(ἴόντων)

'Ἐν ἐνὶ χιλιογράμμῳ ὑδατος περιέχονται:

<i>Κατίστα</i>	Καλίου (K^*)	γρ.	0,00647
	Νατρίου (Na^*)		0,0483
	Ἀμμωνίου (NH_4^*)		0,00060
	Ἄσβεστίου (Ca^{++})		0,3470
	Μαγνησίου (Mg^{++})		0,0702
	Σιδήρου (Fe^{++})		0,00448
<i>Ανίστα</i>	'Αργιλίου (Al^{+++})		0,00053
	Χλωρίου (Cl^-)		0,0262
	Θειϊκοῦ δέξιου (SO_4^{2-})		0,0262
	μονατομικὰ ἀνθρακ.δέξιος (HCO_3^-)		1,484
			2,014
	Μεταπυριτικὸν δέξιον (H_2SiO_3)		0,0157
	'Ελεύθερον διοξείδιον ἀνθρακ. (CO_2)		1,195
	'Αθροισματάπαντων τῶν συστατικῶν		3,225γρ.

'Ἐτι δὲ ἵχη ἴοντων Βρωμίου, Φωσφορικοῦ δέξιος, καὶ Στροντίου.

**

Παρὰ τὸν πίνακα τῶν ἴοντων ἀναγράφεται καὶ δ πίνακες τοῦ ὑπολογισμοῦ τῶν συστατικῶν τοῦ ὑδατος εἰς ἀλατα. Ὁ πίνακες οὗτος δημοσίευτος διότι ἐν πολλοῖς βασιζεται εἰς δλως αὐθαιρέτους ὑποθέσεις. Ὅπως δὲ τοῦτο σαφῶς δηλοῦνται πρέπει πρὸ τοῦ πίνακος τοῦ εἰς ἀλατα ὑπολογισμοῦ νὰ ἀναγράφεται: «Ἡ σύστασις τοῦ ἰαματικοῦ ὑδατος ἀντιστοιχεῖ περίπου πρὸς τὴν σύστασιν διαλύματος τὸ δόποιον ἐν ἐνὶ χιλιογράμμῳ περιέχει . . .».

Κατὰ τὸν ὑπολογισμὸν τοῦτον τὰ σπάνια συστατικὰ φέρονται συνήθως ὑπὸ τὴν μορφὴν τῶν αὐτῶν ἀλάτων, ἵνα δι σύγκρισις τῶν διαφόρων ἰαματικῶν πηγῶν ως πρὸς τὰ στοιχεῖα ταῦτα γίνεται εὐκολωτέρα. Οὕτω ἀναγράφονται:

τὸ βρώμιον καὶ ἰώδιον ως ἀλατα νατρίου
τὸ στρόντιον καὶ βάριον ως ὑδανθρακικὰ
τὸ ἀμμώνιον ως χλωριοῦχον

Προκειμένου δημοσίου περὶ τοῦ λιθίου γίνεται διάκρισις δύο περιπτώσεων. Προκειμένου περὶ «ἀλκαλικοῦ» ὑδατος τὸ λίθιον ἀναγράφεται ως ὑδροανθρακικόν, ἐν ᾧ εἰς τὰς ἀλλὰς περιπτώσεις ως χλωριοῦχον.

Τὸ «ἡνωμένον» ὑδρούθειον ἀναγράφεται ως δηδοθειοῦχον νάτριον ($NaHS$).

Τὸ ἀργίλιον, ἀν ἐν τῷ ἀναλυθέντι ὑδατι ὑπάρχῃ φωσφορικὸν δέξιον ἀναγράφεται, δλως ὑποθετικῶς, ως ὑδροφωσφορικὸν ἀργίλιον ($Al_2[HPo_4]_3$). Ἀν τὸ φωσφορικὸν δέξιον δὲν

ἐπαρκεῖ τότε ἀναγράφεται ὡς θεῖκὸν ἀργίλλιον ($Al_2[SO_4]_3$).

Διὰ τὰ λοιπὰ ἴοντα χρησιμοποιεῖται ἡ ἀκόλουθος σειρά:

NO_3^-	K*
Cl^-	Na*
SO_4^{2-}	Ca**
HCO_3^-	Mg**
CO_3^{2-}	Zn**
OH^-	Fe**
	Mn**

καὶ λοιπὰ ἴοντα
βαρέων μετάλλων.

Ἐπὶ τῇ βάσει τῶν ἀνωτέρω δύο πίνακες τοῦ εἰς ἄλλατα ὑπολογισμοῦ τοῦ ὕδατος Χαλκιδικῆς θὰ καταρτισθῆ ὡς ἔξης:

ΠΙΝΑΞ Β' (ἄλλατων).

Ἡ σύστασις τοῦ ὕδατος ἀντιστοιχεῖ περίπου πρὸς τὴν σύστασιν τοῦ διαλύματος περιέχοντος ἐν ἐνὶ χιλιογράμμῳ:

Χλωριούχου Καλίου (KCl)	γρ. 0,0124
Χλωριούχου Νατρίου ($NaCl$)	» 0,0325
Θειικοῦ Νατρίου (Na_2SO_4)	» 0,0346
Υδροανθρακικοῦ Νατρίου ($NaHCO_3$)	» 0,0902
Χλωριούχου Αμμωνίου (NH_4Cl)	» 0,00178
Υδροανθρ. Ασβεστίου ($Ca[HCO_3]_2$)	» 1,403
Υδροανθρ. Μαγνησίου ($Mg[HCO_3]_2$)	» 0,4224
Υδροανθρακ. Σιδήρου ($Fe[HCO_3]_2$)	» 0,0143
Θειικοῦ Αργιλλίου ($Al_2[SO_4]_3$)	» 0,00336
(μετα-) Πυριτικοῦ δέξιος (H_2SiO_3)	» 0,0157
Αθροισμα	2,030
Ελεύθερον Ανθρακικὸν δέξιον (CO_2)	1,195
Αθροισμα ἀπάντων τῶν συστ. γρ.	3,225

Προσέτι δ' ἔχην Φωσφορικοῦ δέξιος, Βρωμίου, Στροντίου.

Τὸ ποσὸν τοῦ ἐλεύθερον ἀνθρακικοῦ δέξιος εἶνε μικρότερον τοῦ πραγματικῶς εἰς τὸ ὕδωρ ἐν αὐτῇ τῇ πηγῇ ὑπάρχοντος. Οἱ ἀκριβής αὐτοῦ προσδιορισμὸς δὲν δύναται νὰ γείνῃ εἰμὴ ἐπ' αὐτῆς τῆς πηγῆς. Τὸ ποσὸν τοῦ ἐλεύθερον ἀνθρακικοῦ δέξιος ἀντιστοιχεῖ εἰς κυβικὰ ἔκατοστά:

Ἐλεύθερον ἀνθρακικὸν δέξιον (CO_2) = 609,9 κυβ. ἑκ. ὑπὸ πίεσιν 760 χλμ. καὶ θερμοκρασίαν 0°.

* *

Ἐκ τῶν φυσικοχημικῶν σταθερῶν τοῦ ὕδατος πρέπει νὰ προσδιορίζεται τὸ εἰδικὸν βάρος αὐτοῦ εἰς θερμοκρασίαν 15° ὡς πρὸς τὸ

ἀπεσταγμένον ὕδωρ 4°, ἡ ἡλεκτρολυτικὴ ἀγωγιμότης τοῦ ὕδατος εἰς ὁρισμένην θερμοκρασίαν (συνήθως 25°) καὶ ἡ ταπείνωσις τοῦ σημείου πήξεως, ἐξ ἣς δύναται νὰ ὑπολογισθῇ ἡ ὁσμωτικὴ πίεσις.

* *

Χαρακτηρισμὸς τῆς πηγῆς. Αἱ Ιαματικαὶ πηγαὶ διαιροῦνται εἰς τὰς ἔξης τάξεις: 1)

- 1) ἀκρατοπηγαὶ ἡ ἀπλαῖ ψυχραὶ πηγαὶ
- 2) ἀκρατοθέρμαι ἡ » θερμαὶ »
- 3) ἀπλαῖ δέξιπηγαὶ
- 4) τῶν ἀλκαλικῶν γαιῶν δέξιπηγαὶ
- 5) ἀλκαλικαὶ πηγαὶ
- 6) ἀλατοπηγαὶ
- 7) πικραὶ πηγαὶ
- 8) σιδηροῦχοι πηγαὶ
- 9) θειοῦχοι πηγαὶ

Τῶν ἀλκαλικῶν γαιῶν δέξιπηγαὶ καλοῦνται αἱ περιέχουσαι εἰς 1 χιλιόγραμμον ὕδατος 1 γρ. τοῦλάχιστον ἐλευθέρου ἀνθρακικοῦ δέξιος καὶ 1 γρ. διαλελυμένων στερεῶν συστατικῶν, ἐξ ὧν προεξάρχουν ἐκ μὲν τῶν ἀνιόντων τὰ ὑδροανθρακικά ἴοντα, ἐκ δὲ τῶν κατιόντων τὰ ἴοντα τοῦ ἀσβεστίου καὶ τοῦ μαγνητίου.

Ἐν τῷ ἀναλυθέντι ὕδατι τὸ σύνολον τοῦ ἐλεύθερον ἀνθρακικοῦ δέξιος ὑπερβαίνει τὸ 1 γρ., 195. Τὸ σύνολον τῶν διαλελυμένων στερεῶν συστατικῶν εἴναι 2 γρ., 030, ἐκ τῶν ἴοντων δὲ προεξάρχουσι, ἐκ μὲν τῶν ἀνιόντων τὰ ἴοντα τὰ ὑδροανθρακικά (1 γρ., 484), ἐκ δὲ τῶν κατιόντων τὰ τοῦ ἀσβεστίου (γρ. 0,3470) καὶ τοῦ μαγνητίου (γρ. 0,0702). Επομένως ἡ πηγὴ δύναται νὰ χαρακτηρισθῇ ὡς δέξιανθρακικὴ πηγὴ τῶν ἀλκαλικῶν γαιῶν καὶ εἰδικώτερον ὡς ἀσβεστοῦχος δέξιανθρακικὴ πηγὴ.

Παραβαλλόμενον τὸ ἀναλυθὲν ὕδωρ πρὸς τὰς Γερμανικὰς Ιαματικὰς πηγάς, εὑρίσκεται δομοίαζον ίδιως πρὸς τὸ ὕδωρ τῶν ἀκολούθων πηγῶν:

Gasperquelle № 2	ἐν	Imnau
Charlottensprudel	»	Altheide
Neue Quelle	»	Billthal
Reinhardtsquelle	»	Reinhardshausen
Georg—Viktor—Quelle	»	Wildungen

καὶ πρὸς τὰς γαλλικὰς Ιαματικὰς πηγὰς

Alet ἐν Aude: Sajnt—Galmier ἐν Loire

¹⁾ Deutsches Bäderbuch, Leipzig 1907 σελ. LXV.

'Εκ τῆς πλήρους χημικῆς ἀναλύσεως ἔπονται καὶ αἱ θεραπευτικαὶ ίδιότητες τοῦ ὄντος τούτου. Τὸ ἀναλυθὲν ὄντωρ δύναται νὰ χρησιμεύσῃ: 1) ὡς ἄριστον ἐπιχρατέζιον ὄντωρ διὰ τὸ εἴνευστον αὐτοῦ καὶ τὸ εὐχάριστον συναίσθημα τὸ προκαλούμενον ὑπὸ τοῦ ἐλευθέρου ἀνθρακικοῦ δέξιος, οὗτονος ἡ παρουσία συντείνει προσέτι εἰς διευκόλυνσιν τῆς πέψεως. 2) Ως ἴαματικὸν πόσιμον ὄντωρ ἔνεκα τοῦ περιεχομένου ἐλευθέρου ἀνθρακικοῦ δέξιος καὶ τῶν ὄντος ἀνθρακικῶν ἀλάτων.

'Η πόσις τοῦ ὄντος δξανανθρακικῶν πηγῶν τῶν ἀλκαλικῶν γαιῶν ἐπενεργεῖ θεραπευτικῶς ίδιως ἐπὶ τῆς ἀρθρίτιδος, ἐπὶ τῶν οὐρικῶν συγκριμάτων, ἐπὶ κατάρρον τῆς οὐροδόχου κύστεως, ἐπὶ κατάρρον τῶν οὐροποιητικῶν δόδων, ὡς καὶ ἐπὶ τῆς χρονίας διαρροίας. Προσέτι ἡ πόσις αὐτοῦ ἀναμεμιγμένου μετὰ θερμοῦ γάλακτος ἐνεργεῖ θεραπευτικῶς ἐπὶ τῶν χρονίων κατάρρον τῶν ἀναπνευστικῶν δόδων.

3) Διὰ λοιπόν δξανανθρακοῦχα, ἂν λαμβάνεται φροντὶς δπως ἐμποδίζεται ἡ ἔκλυσις τοῦ ἐλευθρακικοῦ δέξιος κατὰ τὴν θέρμανσιν τοῦ ὄντος.

* * *

Πρὸς συμπλήρωσιν τῆς χημικῆς ἔξετάσεως ἴαματικῆς πηγῆς πρέπει νὰ γίνῃ καὶ προσδιορισμὸς τῆς θαδιονεργείας αὐτῆς. 'Ἐν τῇ προκειμένῃ περιπτώσει δὲν ἐγένετο, διότι ὁ προσδιορισμὸς οὗτος πρέπει νὰ ἐκτελεσθῇ ἐπ' αὐτῆς τῆς πηγῆς. 'Η γνῶσις τῆς θαδιονεργείας τοῦ ἀναλυθέντος ὄντος ἥθελεν ὑποδεῖξει ἡμῖν καὶ ἐτέρας θεραπευτικὰς αὐτοῦ ίδιότητας, καίτοι ἐκ τῆς ἀπλῆς αὐτοῦ χημικῆς ἔξετάσεως ἀμέσως καταφαίνεται ὅτι τὸ ὄντωρ τούτῳ κατέχει πολυτίμους θεραπευτικὰς ίδιότητας.

Ίδιαιτέρων σημασίαν κατέχει ὁ προσδιορισμὸς τῆς θαδιονεργείας εἰς ἴαματικὰς πηγάς, ὡν ἡ χημικὴ σύστασις δὲν παρουσιάζει τὸ ἔξαιρετον. Τότε πᾶσαι αἱ θεραπευτικαὶ ίδιότητες τοῦ ὄντος πρέπει νὰ ἀποδοθῶσιν εἰς τὴν θαδιονεργείαν Οὗτος λ. χ. αἱ πηγαὶ τοῦ Bad Gastein ἐν Αὐστρίᾳ καὶ Plombières ἐν Γαλλίᾳ εἰνε κατὰ τὴν χημικὴν σύστασιν ἀπλὰ θερμὰ ὄντα. 'Ἐν τούτοις πολυετής παρατήρησις κατέδειξεν ὅτι αἱ πηγαὶ αὐταὶ κατέχουν ἐκτάκτους θεραπευτικὰς ίδιότητας. 'Ἡ μελέτη τῆς θαδιονεργείας τῶν πηγῶν τούτων κατέδειξεν ὅτι ἔχουσι θαδιονεργείαν λίαν ισχυρὰν καὶ οὕτως ἔξηγήθησαν καὶ αἱ θεραπευτικαὶ ίδιότητες τῶν λοιπῶν τούτων.

'Η θαδιονεργεία τῶν ἴαματικῶν πηγῶν ἐκφράζεται εἰς μονάδας χιλιο-μικρο-κυρί (millimicro-eurie) ἢτοι εἰς ποσὸν ἐκπομπῆς θαδίου (νιτοῦ) ενδισκόμενον εἰς ισορροπίαν πρὸς ἐν

ἐκατομφριοστὸν τοῦ χιλιοστογράμμου θαδίου. Οὗτος αἱ πηγαὶ Bad Gastein ἔχουσι θαδιονέργειαν 508, διὰ 1 λίτρον ὄντας καὶ αἱ Plombières 86, ἐνῷ τῶν ἐν Vichy πηγῶν ἡ θαδιονέργεια δὲν ὑπερβαίνει τὰς 4 μονάδας. Οὗτος αἱ μὲν θεραπευτικαὶ ίδιότητες τῶν δύο πρώτων πηγῶν θὰ ἀποδοθοῦν εἰς τὴν θαδιονέργειαν αὐτῶν, ἐνῷ αἱ τῶν πηγῶν τοῦ Vichy εἰς τὴν χημικὴν σύστασιν των. Εἰς ἀλλας δημος πάλιν πηγὰς αἱ θεραπευτικαὶ ίδιότητες εἰνε ἀποτέλεσμα ἀμφοτέρων τῶν παραγόντων τούτων.

ΔΗΜ. Ε ΤΣΑΚΑΛΩΤΟΣ

ΠΟΙΚΙΛΑ

Τὰ δύματα τῶν ἀεροπλάνων

'Υπάρχουσιν ἀκόμη πολλοὶ δυσμενῶς κρίνοντες τὴν θαυμαστὴν ἔξελιξιν τῆς ἀεροπλοΐας, στηοιζόμενοι κυρίως εἰς τὸν μεγαλείτερον κατ' ἔτος ἀριθμὸν τῶν θυμάτων τῆς. 'Η στατιστικὴ πράγματι ἀποδεικνύει ὅτι τῷ 1908 συνέβη ἐν μόνον δυστύχημα, ἐνῷ τὸ 1909 ἀναφέρονται τρία, τὸ 1910 εἰκοσιεινέα, τὸ 1911 ἑβδομήκοντα δικτὼ καὶ τὸ 1912 ἑκατὸν τεσσαράκοντα δυστυχήματα. Οἱ ἀριθμοὶ δημος οὗτοι δὲν πρέπει νὰ ληφθῶσιν ὑπ' ὅψει ἀπολύτως ἀλλὰ σχετικῶς πρὸς τὰ διανυθέντα διαστήματα καὶ τὸν ἀριθμὸν τῶν ἀεροπόρων, δπότε δημος ὅλως διάφορα εἶναι τὰ συμπεράσματα

1908	χ/μ	1600	ἀεροπ.	6	θύμ.	1
1909	"	44,000	"	50	"	3
1910	"	960,000	"	500	"	29
1911	"	3,700,000	"	1,500	"	78
1912	"	20,000,000	"	51,800	"	140

'Ἐκ τοῦ πίνακος τούτου συμπεραίνομεν ὅτι ἐνῷ κατ' ἀρχὰς ἐν δυστύχημα συνέβη ἀνὰ 1,600 χ/μ πτήσεως, ἐπειτα περιωρίσθη εἰς 1: 14,000 χ/μ, εἰς 1: 33,000 χ/μ, εἰς 1: 47,400 χ/μ, εἰς 1: 140,000 χ/μ. Βεβαίως — παρατηρεῖ ὁ Painlevé — τὰ ἔξ αεροπλάνων δυστυχήματα εἶναι ἀκόμη συχνά, ἀλλ' ἡ χιλιομετρικὴ ἀναλογία των τείνει νὰ προσεγγίσῃ πρὸς τὴν τῶν αὐτοκινήτων. 'Ο αεροπόρος μάλιστα Veypmann δὲν διστάζει νὰ ὑποστηρίξῃ ὅτι μετ' ὀλίγον θὰ είναι διλιγότερον ἐπικίνδυνον νὰ διευθύνῃ κανεὶς αεροπλάνον παρὰ αὐτοκίνητον.