

Löschen des Kalkes erhalten wird; ein gallertartiger Niederschlag entsteht, wenn man eine 25 prozentige Chlorcalciumlösung mit einer Natronlauge von 50° Bé versetzt; Ätzkalk löscht man mit vierfacher Menge Wasser zu einem fetten Brei.

Das von den Kalkmizellen adsorbierte Wasser verbindet sich zum grössten Teil mit dem in den Brei zugesetzten, als Substrat dienenden, gebrannten Magnesit; ein Probemörtel besteht aus 250 T. Kalkbrei und 200 T. fein gemahlenem Magnesit (Sieb № 80); das Abbinden des Gemisches wird nach 12 Stunden erreicht und die nachfolgende Lufterhärtung des Mörtels erhöht wesentlich dessen Festigkeit.

Wie die gallertartigen Substanzen, wirken auch gewisse, das Wasser mechanisch entziehende Körper. Zu dieser Gruppe gehört hauptsächlich der Gips,  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , dessen Brei mit 60% Adsorptionswasser, mit gebrannten Magnesit gemischt und geknetet wird; man nimmt dazu 250 T. Gipsbrei und 200 T. Magnesitpulver. Das Abbinden des Mörtels erfolgt nach sechs Stunden und nach vier Tagen besitzt er eine Härte von 3 Grad und ist wasserbeständig geworden. Die gleichen Resultate erzielt man mit dem Gips der beim Neutralisieren der Sulfurierungsflüssigkeiten in der Farbentechnik, sowie aus der Phosphorsäurebereitung in der Düngerindustrie entsteht. Ein solcher beständiger Mörtel kann vorteilhaft zur Fabrikation von Kunststeinen benutzt werden.

Der Abbindvorgang obiger Gemische ist den besonderen Eigenschaften des gebrannten Magnesits zuzuschreiben, der als Mörtelbestandteil das Wasser der gallertartigen Substanzen bindet und dadurch verhindert, dass es durch die Mörtelmasse verdunstet; deswegen bleibt sie ohne Poren und erwirbt Festigkeit dazu. Die Teilchen des so gebildeten Magnesiahydrats werden durch die vorhandene geringe Feuchtigkeit vom weichen Magnesiahydrogel eingehüllt, das als Mineralkitt des Ganzen dient. Wenn der angegebene Mechanismus des Abbindens durchaus richtig ist, so sollten auch andere ähnliche Gallerten entsprechende Eigenschaften aufweisen; in der Tat waren die aus den versuchten Hydrogele des Magnesium-, Zink-, Aluminium- und Ferrihydroxyds erhaltenen Ergebnisse über Erwartung befriedigend. Darüber werde ich nächstens berichten.

#### ΦΑΡΜΑΚΟΛΟΓΙΑ.—*Ἡ ὁξέωσις ως αίτια θανάτου ἐκ τῶν ἐνδοφλεβίων ἐνέσεων τῆς ἀτεβρίνης\**, ὑπὸ Σπυρίδωνος Δοντᾶ καὶ Διομήδους Ἡσαῖου.

*Ἐκτελοῦντες πειράματα ἐπὶ κυνῶν ἐν τῷ Φυσιολογείῳ τοῦ Πανεπιστημίου Ἀθηνῶν, διὰ τὸν καθορισμὸν τῆς ἐπιδράσεως τῆς Atebrin Bayer ἐπὶ τοῦ κέντρου τῆς*

\* SP. DONTAS and DIOMEDES ISSAIAS.—The acidosis as cause of death due to Atebrin-Musonate given intravenously.

διαρρυθμίσεως τῆς θερμότητος τοῦ σώματος, παρετηρήσαμεν, ὅτι κατὰ τὴν ἐνδοφλέθιον εἰσαγωγὴν τοῦ φαρμάκου τούτου ἐπήρχετο ἐνίστε ὁ θάνατος τοῦ ζώου καὶ διὰ δόσεων μικροτέρων τῆς συνήθους θανατηφόρου.

Τοῦτο ἐγένετο ἀφορμὴ πρὸς ἐκτέλεσιν σειρᾶς πειραμάτων διὰ τὴν ἀνεύρεσιν τῶν προκαλούντων τὸν τοιοῦτον θάνατον αἰτίων.

Τὰ πειράματα ἐγένοντο ἐπὶ κυνῶν, τῶν ὄποιων ἔξητάζομεν τὴν πίεσιν τοῦ αἷματος τῆς καρωτίδος, ἢ τῆς μηριαίας ἀρτηρίας, δι᾽ ὑδραργυρικοῦ μανομέτρου, τῶν διακυμάνσεων τῆς πιέσεως τοῦ αἷματος γραφομένων συνεχῶς ἐπὶ ἡθαλωμένου κυλίνδρου κινησιογραφικῆς συσκευῆς, πρὸ καὶ μετὰ τὴν ἔνεσιν τῆς ἀτεβρίνης.

Ταυτοχρόνως πρὸς τὴν πίεσιν τοῦ αἵματος ἐλαμβάνετο καὶ τὸ πνευμονογράφημα τοῦ ζώου.

Ἐγένετο δὲ χρῆσις τοῦ ἰδιοσκευάσματος τοῦ ἐργοστασίου Bayer, τοῦ φερομένου εἰς τὸ ἐμπόριον ἐντὸς ξηρῶν φυσίγγων 0,10 καὶ 0,375 γρ. ὑπὸ τὸ ὄνομα «Atebrin-Musonat».

Ἐκ τούτου παρεσκευάζετο διάλυμα, πάντοτε πρόσφατον, 0,375 τοῦ φαρμάκου ἐντὸς 6 κ. ἑκ. ὑδατος δισαπεσταγμένου.

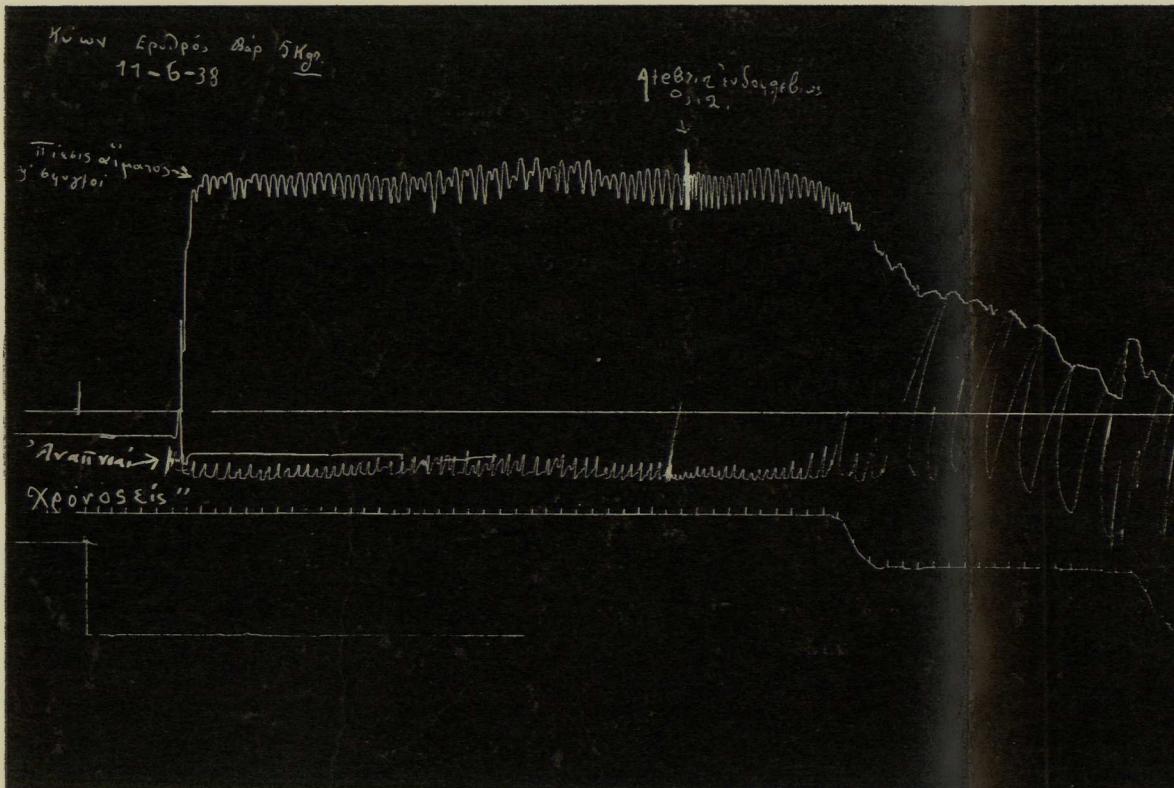
Εἰς ἔκαστον πείραμα, ἀφοῦ ἐλαμβάνοντο τὰ διαγράμματα τῆς πιέσεως τοῦ αἵματος καὶ τῶν ἀναπνευστικῶν κινήσεων ἐπὶ τινα χρόνον ἐν φυσιογνωμῇ καταστάσει, ἐγίνετο ἔνεσις τοῦ φαρμάκου ἐντὸς τῆς φλεβός (τῆς σφαγίτιδος ἢ τῆς ὀπισθίας κνημιαίας).

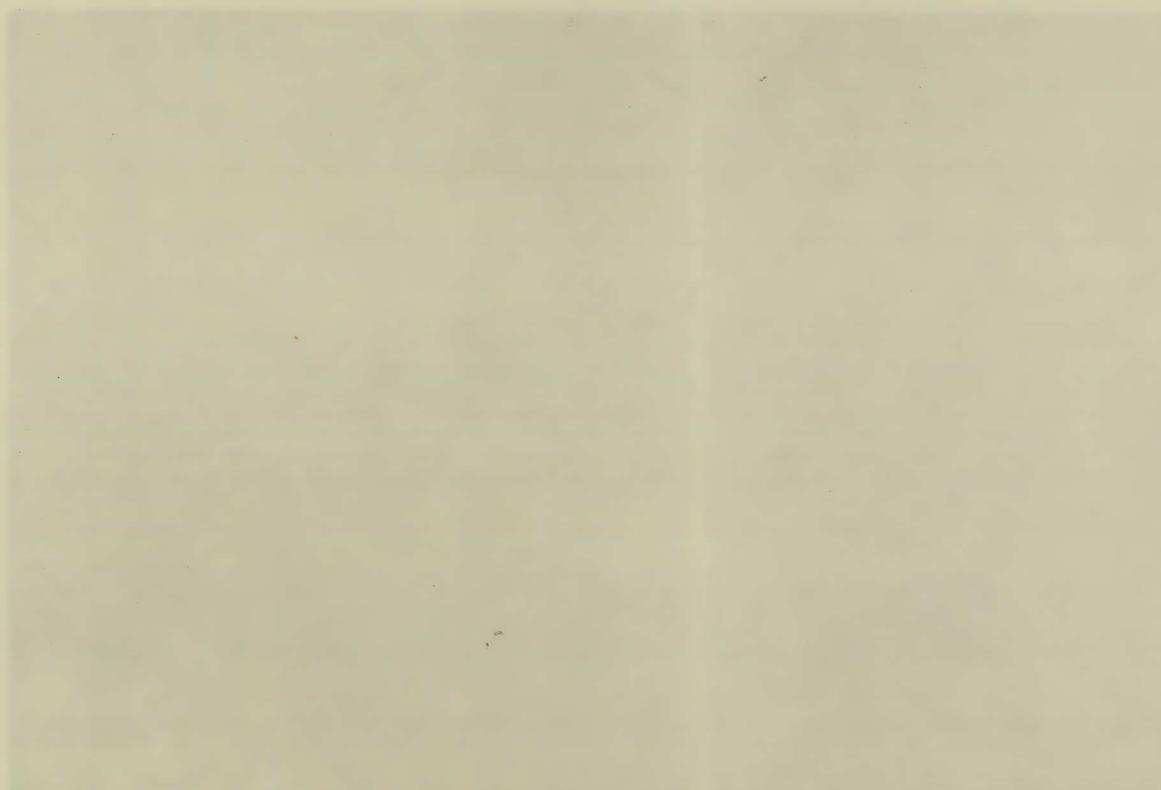
Ἡ εἰσαγωγὴ τοῦ διαλύματος ἐγίνετο κατὰ τὰ πρῶτα πειράματα μὲ τὸν συνήθη ρυθμὸν τῶν ἐνδοφλεβίων ἐνέσεων, παρετηρήσαμεν ὅμως, ὅτι συνήθως ἐπήρχετο ταχέως ὁ θάνατος τῶν ζώων διὰ δόσεων 0,12 μέχρι 0,17 γρ. Οὕτως ἐπὶ τινος κυνὸς μετ’ ἔνεσιν 0,12 ἐπῆλθε δύσπνοια, ραγδαία καὶ μεγάλη πτῶσις τῆς πιέσεως τοῦ αἵματος καὶ ὁ θάνατος ἡκολούθησε ταχύτατα (εἰκ. 1). Διὰ τοῦτο μετεβάλομεν τὴν πυκνότητα τοῦ φαρμάκου, ὡς καὶ τὴν ταχύτητα τῆς εἰσαγωγῆς αὐτοῦ, ὥστε τὸ διάλυμα ὅχι μόνον ἡτο ἀραιότερον, ἀλλὰ καὶ εἰσήγετο πολὺ βραδύτερον εἰς τὴν κυκλοφορίαν. Πρὸς τοῦτο δὲ ἡραιώσαμεν τὸ διάλυμα διὰ σακχαρούχου ὁροῦ, τοῦ φερομένου ἐν τῷ ἐμπορίῳ ἐντὸς φιαλῶν εἰς πυκνότητα 5 %. Ἐπροτιμήσαμεν τὸ διάλυμα τοῦτο, διότι ἡ χρῆσις κοινοῦ ἴστοτόνου διαλύματος χλωριούχου νατρίου προκαλεῖ θόλωσιν τοῦ ὕγρου καὶ σχηματισμὸν ἵζημάτων.

Ἐγίνετο δ' ἡ ἀραιώσις τῶν 6 κ. ἑκ. τοῦ ὑδατικοῦ διαλύματος τῶν 0,375 τῆς ἀτεβρίνης διὰ 20 κ. ἑκ. τοῦ σακχαρούχου ὁροῦ.

Τὸ διὰ τοῦ σακχαρούχου ὁροῦ ἀραιωθὲν φάρμακον εἰσήγετο εἰς τὴν φλέβα τοῦ ζώου τόσον βραδέως, ὥστε ἔκαστον κυβικὸν ἐκατοστόμετρον νὰ εἰσάγηται ἀνὰ πτῶν πρῶτον λεπτόν. Τὸ ἀποτέλεσμα τῶν τοιούτων ἐνέσεων ἡτο, ὅτι αἱ ἀνωτέρω ἀναφερόμεναι δόσεις 0,12-0,17 ἔφερον μὲν συμπτώματα σαφῆ τοξικῆς ἐπιδράσεως τῆς ἀτεβρίνης, ἡτοι δύσπνοιαν, πτῶσιν τῆς πιέσεως τοῦ αἵματος καὶ μυϊκάς συσπάσεις,

ΣΠΥΡΙΔΩΝΟΣ ΔΟΝΤΑ ΚΑΙ ΔΙΟΜΗΔΟΥΣ ΗΣΑΙΟΥ.—Η ΟΞΕΩΣΙΣ ΩΣ ΑΙΤΙΑ ΘΑΝΑΤΟΥ ΕΚ ΤΩΝ ΕΝΔΟΦΛΕΒΙΩΝ ΕΝΕΣΕΩΝ





ἀλλὰ ταῦτα παρήρχοντο καὶ ὁ θάνατος δὲν ἐπήρχετο. Ἀλλὰ καὶ διὰ τῆς μεθόδου ταύτης ἡ δηλητηρίασις ἦτο θανατηφόρος μόλις ηὔξανομεν δλίγον τὴν ποσότητα τοῦ φαρμάκου, ἥτοι εἰς 0,24-0,30 διὰ τοὺς μετρίους μεγέθους κύνας (7-11 χλγρ.). Ἐξετάζοντες δὲ τὰ διαγράμματα τῆς πιέσεως τοῦ αἵματος, παρατηροῦμεν μεγάλην καὶ ἀπότομον πτῶσιν αὐτῆς, συμπίπουσαν πρὸς μεγάλας διαταραχὰς τοῦ ἀναπνευστικοῦ ρυθμοῦ, ὑπὸ τὴν ἔννοιαν τῆς αὐξήσεως τοῦ εὔρους τῆς τε εἰσπνοῆς καὶ τῆς ἐκπνοῆς. Ἡ ἐντελής δὲ πτῶσις τῆς πιέσεως τοῦ αἵματος μέχρι τοῦ μηδενὸς συμπίπτει πρὸς τελείαν ἀπνοιαν ἀλλοτε ἀλλης διαρκείας. Μετὰ τὴν ἀπνοιαν ἐμφανίζονται μὲν πάλιν τινὲς βαθεῖαι καὶ ἀραιαι δυσπνοϊκαὶ κινήσεις, ἀλλ' ἡ πίεσις τοῦ αἵματος ἐξακολουθεῖ παραμένουσα εἰς τὸ μηδὲν καὶ ταχέως ἐπέρχεται ὁ θάνατος.

Αἱ ἀνωτέρῳ διαταραχαὶ δεικνύουν, ὅτι κατ' ἀρχὰς γίνεται ἐντονώτατος ἐρεθισμὸς τοῦ προμήκους, ίδιας δὲ παρίστανται φαινόμενα ἐρεθιστικὰ τῶν κέντρων τῆς ἀναπνοῆς (δύσπνοια) καὶ τῶν καρδιακῶν αλάδων τοῦ πνευμονογαστρικοῦ (ἀραίωσις τῶν παλμῶν), ἔτι δὲ φαινόμενα παραλύσεως τῶν ἀγγειοσυσταλτικῶν νεύρων. Οἱ θάνατοι δ' ἐπέρχεται ἐκ τῆς ταχέως ἀκολουθούσης γενικῆς παραλύσεως τοῦ προμήκους. Γνωστοῦ ὅντος δέ, ὅτι τὸ εἰδικὸν ἐρεθισμα τῶν κέντρων τῆς ἀναπνοῆς εἴναι τὰ ἐν τῷ κυκλοφορουμένῳ αἷματι Η-Ιόντα, ἔξητάσαμεν μήπως τὰ ρηθέντα τοξικὰ φαινόμενα διφείλονται εἰς περίσσειαν Η-Ιόντων, ἥτοι εἰς δξέωσιν, προκαλουμένην ὑπὸ τῆς ἀτεβρίνης.

Πρὸς τὸν σκοπὸν δὲ τοῦτον ἐφηριμόσαμεν τὴν μέθοδον van-Slyke πρὸς μέτρησιν τῆς ἀλκαλικῆς ἐφεδρείας τοῦ πλάσματος τοῦ αἵματος. Τὰς μεταβολὰς τοῦ PH ἐν τῷ κυκλοφορουμένῳ αἷματι κατὰ τὴν διάρκειαν τῶν πειραμάτων δὲν ἡδυνήθημεν νὰ ἐκτελέσωμεν ἐλλείψει τῶν εἰδικῶν συσκευῶν.

Τιὰ τῆς ρηθέσις μεθόδου εὔρομεν τὰ ἔξης:

Ἐπὶ τινος κυνός, βάρους 8 χλγρ., ἡ ἐνδοφλέβιος ἔνεσις ἀτεβρίνης, βραδέως γενομένη, ὥστε νὰ εἰσάγηται 0,01 γρ. ἀνὰ πᾶν πρώτον λεπτόν, ἐπέφερε διὰ 0,10 γρ. πτῶσιν τῆς ἀλκαλικῆς ἐφεδρείας ἀπὸ 33,8 εἰς 30,6 %. Μετὰ δὲ τὴν εἰσαγωγὴν 0,20 εἰσέτι ἀτεβρίνης, ἥτοι 0,30 γρ. ἐν ὅλῳ, ἐπῆλθεν ὁ θάνατος τοῦ ζώου, κατὰ τὸ τριακοστὸν λεπτὸν ἀπὸ τῆς ἐνάρξεως τῆς ἐνέσεως καὶ ἡ ἀλκαλικὴ ἐφεδρεία κατῆλθεν εἰς 11,8 % (εἰκ. 2).

Ἐπ' ἀλλου δὲ κυνός, βάρους 11 χλγρ., ἡ ἐνδοπεριοναϊκὴ ἔνεσις 0,30 γρ. ἀτεβρίνης ἐπέφερε μεγάλην μὲν πτῶσιν τῆς ἀλκαλικῆς ἐφεδρείας, ἀλλ' εἰς βαθμὸν κατά τι μικρότερον καὶ πολὺ βραδύτερον, ἥτοι αὐτῇ ἀπὸ 37,4 % κατέπεσε μετὰ τρεῖς ὥρας ἀπὸ τῆς ἐνέσεως εἰς 15,5 % (εἰκ. 3A), τὸ δὲ ζῷον δὲν ἀπέθανεν. Τὴν ἐπομένην καὶ τὴν μεθεπομένην ἐγένοντο ἐπὶ τοῦ αὐτοῦ ζώου δύο ἀκόμη ἐνέσεις ἐνδοπεριοναϊκαὶ ἀνὰ 0,20 γρ. ἀτεβρίνης, προκαλέσασαι μικρὰς πτώσεις τῆς ἀλκαλικῆς ἐφεδρείας (εἰκ. 3AB).

Νέα ἐνδοπεριοναϊκὴ ἔνεσις 0,30 γρ. ἀτεβρίνης, γενομένη τὴν 5ην ἡμέραν ἐπὶ

τοῦ αύτοῦ κυνός, ἐπέφερεν ἐντὸς δύο ώρῶν πτῶσιν τῆς ἀλκαλικῆς ἐφεδρίας ἀπὸ 30,3 εἰς 19,0 % (εἰκ. 3Γ).

Ἐκ τούτων καταφαίνεται, ὅτι ἡ εἰς τὸν ὀργανισμὸν εἰσαγωγὴ τῆς ἀτεβρίνης προκαλεῖ τὸν σχηματισμὸν δέξιος τινός, τὸ ὅποιον ὄμως δὲν ἡδυνθήμημεν εἰσέτι νὰ καθορίσωμεν. Ἡ δὲ ταχεῖα ἐνδοφλέβιος εἰσαγωγὴ τοῦ φαρμάκου, προκαλεῖ τὴν ἀθρόαν ἔκλυσιν τοῦ δέξιος, ὅπερ κυκλοφορούμενον διὰ τῶν κέντρων τοῦ προμήκους φέρει ἐντονα τοξικὰ συμπτώματα καὶ τὸν θάνατον.

Ἐὰν δὲ τουναντίον ἡ εἰσαγωγὴ ἡ ἡ ἀπορρόφησις τῆς ἀτεβρίνης γίνεται βραδέως, ὡς κατὰ τὴν βραδύτατα γινομένη ἐνδοφλέβιον, ἡ τὴν ἐνδιπεριτοναϊκήν, ἡ τὴν ἐνδομυϊκήν ἔνεσιν, ὅτε ἡ ἔκλυσις τοῦ δέξιος τελεῖται κατὰ μικρὸν καὶ βραδέως, τότε οἱ ρυθμιστὰὶ τῆς δέξιοβασικῆς ἰσօροπίας τοῦ ὀργανισμοῦ ἔξουδετερώνουν μᾶλλον ἡ ἡττον τὸν ἐκ τῆς δέξιεώσεως κίνδυνον, πάντως ἐντὸς ὀρίων τινῶν.

Ἐπὶ τῇ βάσει τῶν ἀνωτέρω παρατηρήσεων, ἔξι ὥν εὔρεθη, ὅτι διὰ τῶν ἐνδοφλεβίων ἐνέσεων τῆς ἀτεβρίνης προκαλεῖται ἵσχυροτάτη δέξιεώσις, ἐζητήσαμεν νὰ εὕρωμεν τὸν καταλληλότερον τρόπον πρὸς ἔξουδετέρωσιν ταύτης.

Διὰ πολλῶν δὲ πειραμάτων εὕρομεν, ὅτι τὸ μᾶλλον πρόσφορον πρὸς τὸν σκοπὸν τοῦτον μέσον εἶναι διάλυμα 11 γρ. δισανθρακικοῦ νατρίου καὶ 22 γρ. ἀνθρακικοῦ νατρίου ἐντὸς δισαπεσταγμένου ῦδατος μέχρις ὀλικοῦ ποσοῦ 1000 κ. ἐκ.

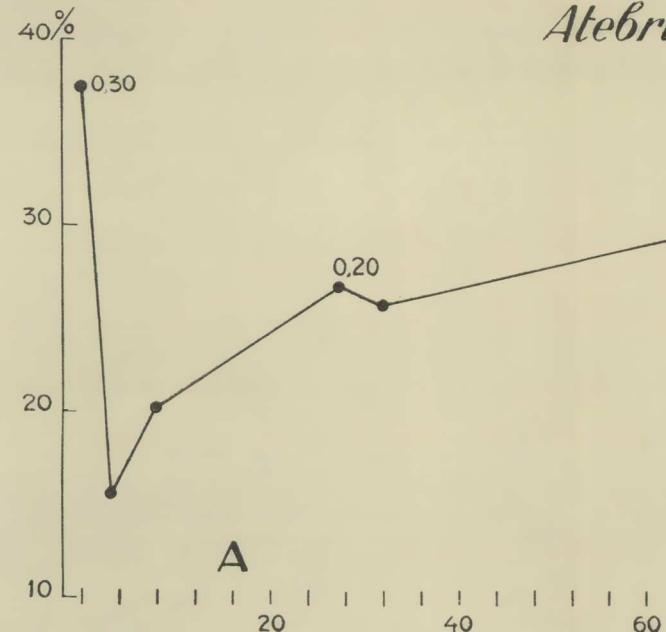
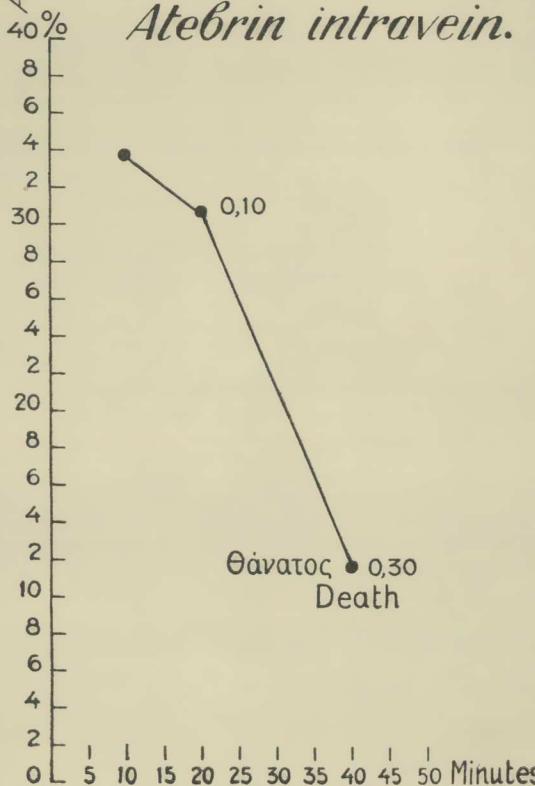
Τὸ διάλυμα τοῦτο, δοκιμασθὲν καθ' ἕαυτὸ δὲπὶ τῶν κυνῶν, οὐδὲν τὸ παθολογικὸν σύμπτωμα προκαλεῖ μέχρι ποσοῦ περίπου 360 κ. ἐκ. ἐνδοφλέβιως εἰσαγομένων. Μόνον δ' ὅταν ἐφθάσαμεν εἰς τὴν δόσιν τῶν 500 κ. ἐκ. παρετηρήσαμεν ἐλαφρά τινα ἐρεθιστικὰ συμπτώματα.

Ἡ διὰ τοῦ διαλύματος τούτου ἐπιτυγχανομένη αὔξησις τῆς ἀλκαλικῆς ἐφεδρίας τοῦ πλάσματος τοῦ κυνός εἶναι σημαντική. Οὕτω π. χ. ἐνδοφλέβιος εἰσαγωγὴ 150 κ. ἐκ. τοῦ διαλύματος τούτου μόνου, ηὕησε τὴν ἀλκαλικὴν ἐφεδρίαν ἀπὸ 38,1 εἰς 67,2 % (εἰκ. 4). Αὕτη ὄμως δι' ἐνέσεως 0,10 ἀτεβρίνης κατῆλθεν εἰς 57 %, δι' ἔτερων δὲ 0,07 γρ. εἰς 47,2 % κατὰ τὸ 60<sup>όν</sup> λεπτόν.

Εἰς ἀλλο πείραμα (εἰκ. 5) μετὰ τῶν 150 κ. ἐκ. τοῦ ἀλκαλικοῦ διαλύματος ἐγένετο ταυτοχρόνως καὶ ἐνδοφλέβιος εἰσαγωγὴ 0,13 γρ. ἀτεβρίνης. Τότε ἡ αὔξησις τῆς ἀλκαλικῆς ἐφεδρίας ἦτο μικροτέρα, ἢτοι αὔξησις ἐγένετο μόνον κατὰ 6 βαθμούς, ἀπὸ 37,6 εἰς 43,3 %.

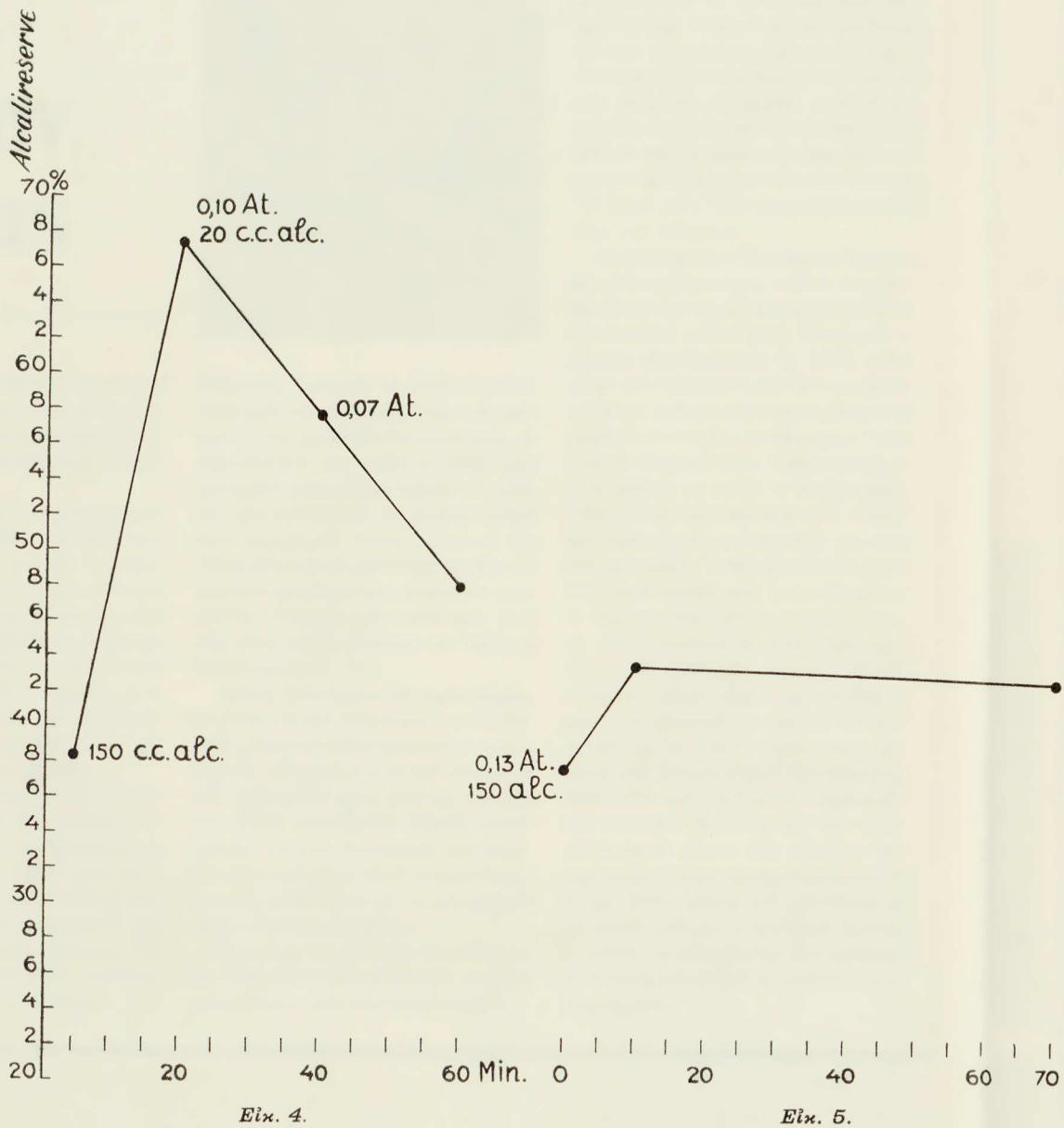
Νέα ἐνδοφλέβιος ἔνεσις 150 κ. ἐκ. τοῦ ἀλκαλικοῦ διαλύματος (εἰκ. 6), γενομένη τὴν ἐπομένην ἐπὶ τοῦ αύτοῦ ζώου, ἐφερεν αὔξησιν τῆς ἀλκαλικῆς ἐφεδρίας ἀπὸ 30,0 εἰς 61,4 %, ἡ ἀμέσως δὲ κατόπιν ἐκτελεσθεῖσα ἔνεσις 0,20 γρ. ἀτεβρίνης κατεβίβασε τὴν ἀλκαλικὴν ἐφεδρίαν μέχρι σχεδὸν τοῦ φυσιολογικοῦ, ἢτοι εἰς 36,6 % ἐντὸς 5' λεπτῶν. Μετὰ εἴκοσι δὲ λεπτὰ εὐρέθη αὐτόματος αὔξησις τῆς ἀλκαλικῆς ἐφεδρίας εἰς

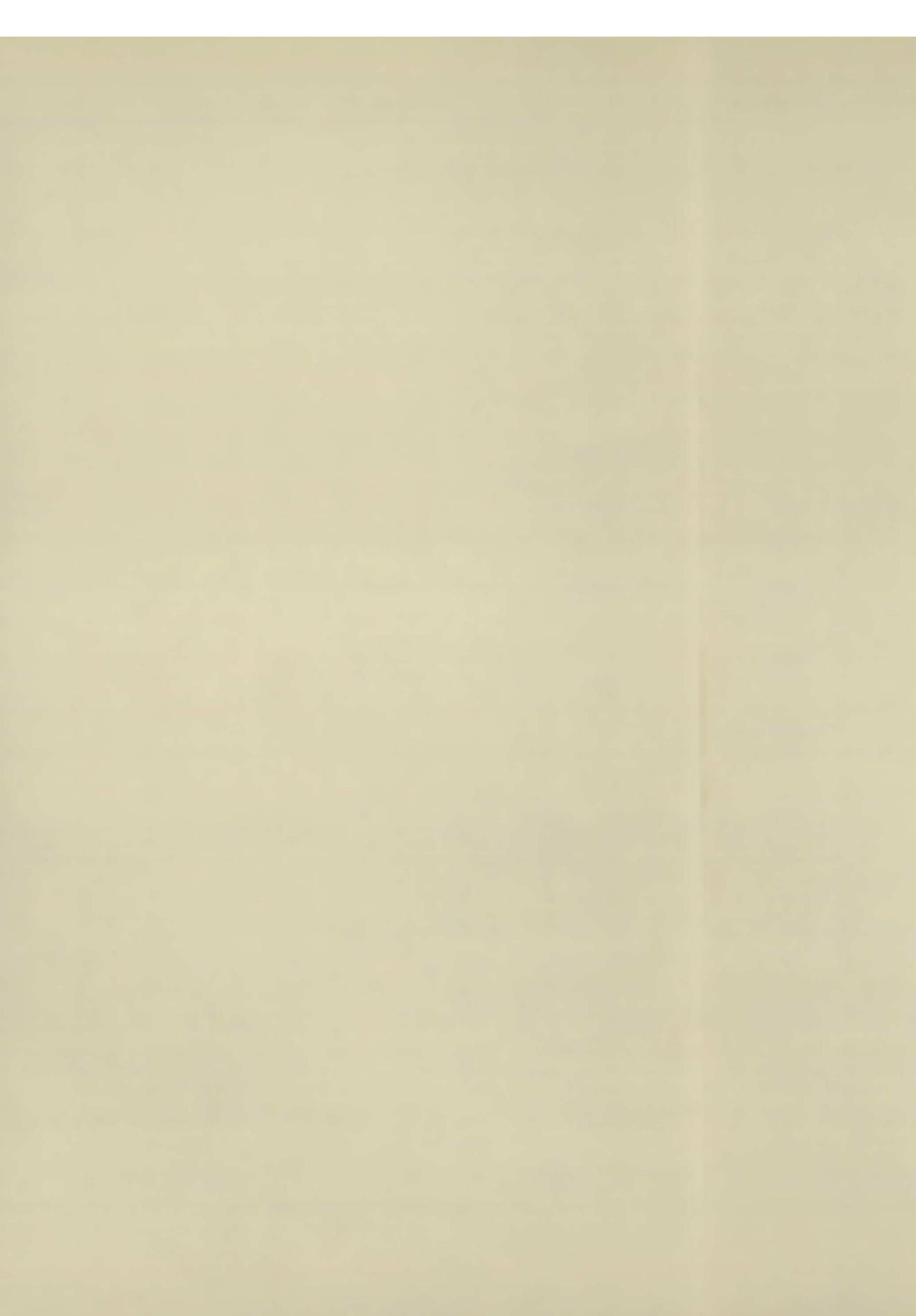
*Alcalireserve*



*Eικ. 2.*







44,3%. Η αύξησις αύτη δύναται νὰ ἔρμηνευθῇ ἐκ τῆς προσλήψεως  $\text{CO}_2$  καὶ  $\text{H}_2\text{O}$  ὑπὸ τοῦ ἀνθρακικοῦ νατρίου καὶ τῆς παραγωγῆς δισανθρακικοῦ νατρίου.

Διὰ τῆς μεθόδου ταύτης, ἡτοι διὰ τῆς βραδείας ἐνέσεως τῆς ἀτεβρίνης, ὥστε νὰ εἰσάγηται εἰς τὸ αἷμα 0,01 γρ. τοῦ φαρμάκου κατὰ πᾶν 1', καὶ τῆς συγχρόνου δι' ἄλλης φλεβὸς εἰσαγωγῆς εἰς τὴν κυκλοφορίαν τοῦ ορθόντος ἀλκαλικοῦ διαλύματος εἰς ποσότητα ἐπαρκῆ, ἡδυνήθημεν νὰ φθάσωμεν ἐπὶ τινος κυνός, βάρους 12 χλγρ., εἰς τὴν δόσιν τῶν 0,55 γρ. ἀτεβρίνης χωρὶς νὰ ἐμφανισθῇ οὐδὲν τοξικὸν σύμπτωμα, ή δὲ πίεσις τοῦ αἵματος παρέμεινεν εἰς σχετικῶς ὑψηλὰ ἐπίπεδα καθ' ὅλην τὴν διάρκειαν τοῦ πειράματος (εἰκ. 7).

Ἐπὶ ἄλλου δὲ κυνός, βάρους 11 χλγρ., καίτοι εἰσήχθη δόσις ἀτεβρίνης 0,60 γρ. (μετὰ συγχρόνου ἐνέσεως 300 ἐν ὅλῳ κ. ἐκ. τοῦ ἀλκαλικοῦ διαλύματος), ή πίεσις τοῦ αἵματος δὲν ἔπεσε καθ' ὅλην τὴν διάρκειαν τοῦ πειράματος, ἐπὶ μίαν ὀλόκληρον ὥραν, καθ' ἣν διήρκεσεν ἡ ἔνεσις τῶν διαλυμάτων. Μετὰ ταῦτα ὅμως ἐνεφανίσθησαν κλονίκοι καὶ τονικοὶ σπασμοί, οἵτινες βαθμηδόν ἐγένοντο ἰσχυρότεροι καὶ ἐκταθέντες τέλος εἰς τοὺς ἀναπνευστικοὺς μῆς, ἐπέφερον τὸν θάνατον τοῦ ζώου μετὰ 20' (εἰκ. 8).

#### ΣΥΜΠΕΡΑΣΜΑΤΑ

Οἱ ἐκ τῶν ἐνδοφλεβίων ἐνέσεων τῆς Atebrin-musonate ἐπερχόμενος θάνατος ὀφείλεται κυρίως εἰς ἀποτόμως παραγομένην μεγάλην δέξεωσιν τοῦ αἵματος, ἡτις εἶναι ἐντονωτέρα κατὰ τὴν ταχεῖαν εἰσαγωγὴν τῶν διαλυμάτων τῆς ἀτεβρίνης.

Η δέξεωσις αύτη εἶναι δυνατὸν ν' ἀποφευχθῇ μέχρι βαθμοῦ τινος, ἐὰν ταυτοχρόνως εἰσάγηται καὶ κατάλληλον ἀλκαλικὸν διάλυμα εἰς ποσότητα ἐπαρκῆ. Ως προσφορώτερον δὲ τοιοῦτον ὑγρὸν εὔρομεν τὸ ἀνωτέρω ρηθὲν διάλυμα τοῦ δισανθρακικοῦ καὶ τοῦ ἀνθρακικοῦ νατρίου.

Διὰ τῆς μεθόδου ταύτης ἡδυνήθημεν ν' αὐξήσωμεν τὴν ἀντοχὴν τοῦ ὄργανισμοῦ εἰς τὴν τοξικὴν ἐπίδρασιν τῆς ἀτεβρίνης ἐπὶ τοσοῦτον, ὥστε νὰ γίνωνται ἀνεκταὶ πενταπλάσιαι περίου δόσεις τοῦ φαρμάκου, ὡς ἀποδεικνύει τὸ ὅτι ἡ θανατηφόρος δόσις διὰ τοὺς κύνας ἀπὸ 0,12 ἀνήλθεν εἰς 0,60 γρ.

Η παρατήρησις αύτη ἔχει ὅλως ἴδιαιτέραν σημασίαν διὰ τὴν Ἑλλάδα, διότι ἡ ἀτεβρίνη εἶναι δραστικώτατον φάρμακον θεραπευτικὸν καὶ προφυλακτικὸν τῆς ἑλονοσίας καὶ ἡδη εἶναι εἰς εὑρεῖαν χρῆσιν.

#### SUMMARY

Working out experiments on dogs in the Laboratory of Physiology of the University of Athens, for the determination of the effect of Atebrin upon the thermoregulatory centres, we observed, that at the intravenous introduction of this medicine the death of the animal was sometimes provoked by not lethal doses.

This gave us the impetus to work out a series of experiments for investigating the cause of death due to Atebrin given intravenously.

We made use, in these experiments, of the dry ampoules of 0,10 and 0,375 gram of «Atebrin-Musonate Bayer».

In each experiment the rise and fall of the blood-pressure, as well as and the Pneumonographema of the animal was written on a soot- surface, before and after the intravenous injection of Atebrin, the rate of which was for the first experiments the usual rate of an intravenous injection.

At this rate we have seen that the death of the animal was occurring by doses 0,12-0,17 gram of Atebrin Musonate. Thus, an intravenous injection of 0,12 gr. Atebrin on a dog weighing 5 kilos caused a sudden falling of the blood- pressure, dyspnoea and the death of the animal (Picture 1).

We then changed the concentration, and the quantity of the introduced medicine at the unit of time into the general circulation of the blood, by dissolving 0,375 gram Atebrin - Musonate into 6 cc. distilled water and all this into 20 cc. serum glucose 5% and introducing intravenously one cubic centimetre in every minute.

We prefered the serum glucose, because the mixture of Atebrin with isotonic solution of NaCl gives turbidness of the liquid.

By this method the above mentioned doses 0,12 - 0,17 grain, caused definite toxic effects a) Dyspnoea b) fall of the blood-pressure and c) muscular spasms, but these effects were surpassed. The death of the animal was inevitable, when the total amount of the introduced medicine was counted to 0,24-0,30 gram for dogs weighing 7-11 Kilos.

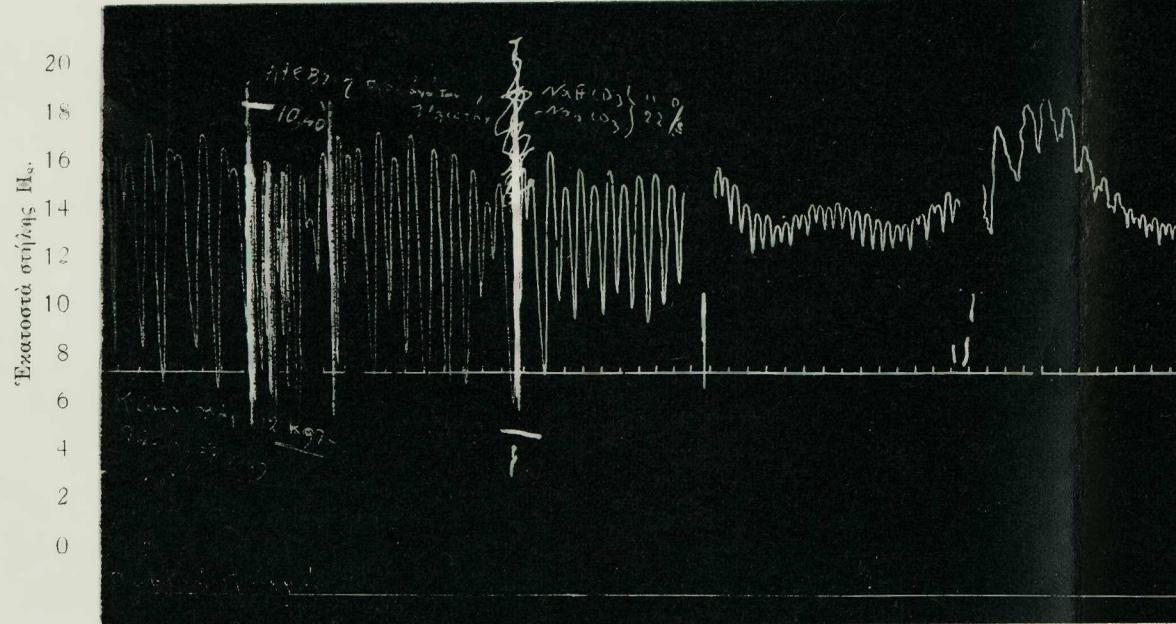
The above mentioned symptoms, in which the death of the animal after an intravenous injection of Atebrin occurs, show a strong irritation of the centres of medulla oblongata; and especially the disorders of the breathing rate are due to a strong irritation of the respiratory centre and the sudden falling of the blood pressure to a strong irritation of the vagi.

Bearing in mind that the special homologous stimulant of the respiratory centre is the circulation of free hydrogen-ions through this centre we carried out a series of experiments by which the excess of hydrogen-ions is proved in the blood after the injection of Atebrin.

In this investigation we contended ourselves with the determination of the alcali reserve of the blood plasma immediately before and after the injection of Atebrin (method van Slyke), being, for the time being, unable to determine the changes of the  $\rho$ H of the blood, for want of the special apparatus.

So, an intravenous injection of Atebrin musonate, one centigrm. in every minute, provokes a sudden decrease of the alcali reserve of the plasma (of the dog), from 33, 8% to 11, 8% and the death of the animal

ΣΠΥΡΙΔΩΝΟΣ ΔΟΝΤΑ ΚΑΙ ΔΙΟΜΗΔΟΥΣ ΗΣΑΪΟΥ.—Η ΟΞΕΩΣΙΣ ΩΣ ΑΙΤΙΑ ΘΑΝΑΤΟΥ ΕΚ ΤΩΝ ΕΝΔΟΦΛΕΒΙΩΝ





at the thirtieth minute, that is after a total introduction of 0,30 Atebrin. (picture 2). An intraperitoneal injection of 0,30 Atebrin musonate into a dog weighing 11 kilos provoked (in three hours after the injection) decrease of the alcali-reserve of the blood plasma from 37,4% to 15,5% (picture 3A). Two intraperitoneal injections of 0,20 Atebrin on the same dog provoked small falling of the alcalireserve (pict. 3AB), while another intraperitoneal injection of 0,30 Atebrin been made at the fifth day, provoked falling of the alcalireserve from 30,3% to 19% in two hours after the injection (picture 3Γ).

Therefore the mixture of Atebrin musonate with the blood plasma, has as a result the production of a certain acid, which is unknown to us at present. *This is why, an intravenous injection of Atebrin being made at a quick rate, provokes the fall of the blood pressure and the death of the animal more quickly.*

With this principle as a basis we tried to find the most suitable and safe way to prevent or to neutralize the fatal effect of this acid upon the centres of medulla oblongata. After many investigations we approved the following solution as the least dangerous and most efficacious for the above mentioned purpose: sodium bicarbonas 11 gram, sodium carbonas 22, distilled water at 1000 c. c.

Thus 150 c.c. of this liquid given intraveinously causes an increase of the alcali reserve from 38,1 to 67,2% (picture 4). A small increase of the alcali reserve was caused by an intraveinous injection of 150 c.c. of this alcali solution, while at the same time 0,13 Atebrin was injected into another vein (picture 5).

By this method, that is, *injecting intraveinously 0,01 of Atebrin in every minute*, while by other vein the above mentioned *alcali solution* was introduced, we succeeded in giving a dog weighing 12 kilos, the total amount of 0,55 gr. Atebrin within fifty minutes *without any toxic symptom and without falling of the blood pressure* (picture 7).

We injected on a dog weighing 11 kilos 0,60 gram Atebrin (0,01 in every minute), while at the same time by other vein we introduced the alcalisolution. We did not observe falling of the blood pressure during the experiment (picture 8) or any other toxic effect. After a few minutes shaking spasms of the animal began which gradually became tonic spasms and the animal died twenty minutes after the injection of 0,60 gr. Atebrin in asphyxia.