

Bei einer zweiten Reihe von 4 Serumproben, haben wir nach Ausführung der Bilirubinbestimmung nach der Originalmethode, das Blut durch Kälte hämolysiert und eine zweite Bestimmung nach Fällung mit Aceton geschlossen. Beide Bestimmungen stimmten auch hier gut überein. Die gefundenen Zahlen schwankten für die verschiedenen Serumproben zwischen 0,18 und 0,59 mg%.

Soweit uns die Literatur bekannt, ist bis jetzt nirgends darauf hingewiesen worden, dass durch die Acetonextraction die Bestimmung des Bilirubins in hämoglobinhaltigem Sera einwandfrei durchgeführt werden kann. Die Benutzung des Acetons für die Bilirubinbestimmung durch Ernst und Förster¹ bezweckt die bessere Abscheidung der Eiweisstoffe des Blutserums. Dass man durch Aceton auch bei Anwesenheit von Hämoglobin das Bilirubin bestimmen kann, haben die genannten Autoren nicht beobachtet.

ΠΕΡΙΛΗΨΙΣ

Ως γνωστὸν ὁ ποσοτικὸς προσδιορισμὸς τῆς χολερυθρίνης τοῦ αἷματος γίνεται κατὰ τὴν μέθοδον τοῦ Van der Bergh, ἥτις συνίσταται εἰς τὴν ἐπίδρασιν τοῦ ἀντιδραστηρίου τοῦ Ehrlich ἐπὶ τῆς δι' ἀλκοόλης 96 % παραλαμβανομένης ἐκ τοῦ αἵματος χολερυθρίνης. Εἶναι ἀπολύτως ἀναγκαῖον, ὅπως ὁ χρησιμοποιούμενος ὄρδος εἶναι τελείως ἔλευθερος αἵμασφαιρίνης, διότι ἐν ἐναντίᾳ περιπτώσει τὸ λαμβανόμενον χρῶμα εἶναι τελείως διάφορον τοῦ τῆς διαζωϊκῆς ἐνώσεως τῆς χολερυθρίνης.

Αντικατεστήσαμεν τὴν ἀλκοόλην διὰ τῆς καθαρᾶς ἀκετόνης, ἥτις, ὡς ποικιλοτρόπως ἀπεδείξαμεν, κατακρημνίζει ἀσφαλῶς καὶ τὴν αἵμασφαιρίνην.

Οὕτω καθίσταται δυνατὸς ὁ προσδιορισμὸς τῆς χολερυθρίνης καὶ εἰς περιπτώσεις καθ' ἃς ἐπῆλθεν ἐν τῷ ληφθέντι αἷματι αἵμόλυσις.

ΑΝΑΛΥΤΙΚΗ ΧΗΜΕΙΑ.—Νέα μέθοδος ἀναζητήσεως ἵχνῶν ιωδιούχων ἐπὶ παρουσίᾳ χλωδικῶν, βρωμικῶν καὶ ιωδικῶν ἀλάτων*, ὑπὸ **A. Βασιλείου.** Ἀνεκοινώθη ὑπὸ κ. Γ. Ἰωακείμογλου.

Κατὰ τὴν συνεδρίαν τῆς Ἀκαδημίας Ἀθηνῶν τῆς 17 Νοεμβρίου 1932 ἀνεκοινώθη μελέτη ἡμῶν «περὶ νέας μεθόδου ἀνυγνεύσεως ιωδιούχων ἀλάτων παρουσίᾳ χλωριούχων καὶ βρωμιούχων»².

Ἡ μέθοδος αὕτη καταλλήλως τροποποιηθεῖσα ὑφ' ἡμῶν, ὡς κατωτέρω, ἐπι-

¹ Über die Bestimmung des Blutbilirubins *Klin. Wochenschr.* 1924. Nr. 52, S. 2386.

* A. VASSILIOU.- Neue Methode zum Nachweis von Jodiden in Gegenwart von Chloraten, Bromaten und Jodaten.

² Πρακτικὰ Ἀκαδημίας Ἀθηνῶν, 7, 1932, σ. 349.

τρέπει τὴν τοιαύτην ἀνίχνευσιν ἐπὶ παρουσίᾳ καὶ χλωρικῶν, βρωμικῶν καὶ ιωδικῶν ἀλάτων ἐν τῷ διαλύματι.

Αὕτη στηρίζεται ἐφ' ὃν καὶ ἡ προγενεστέρα, ὡς ἄνω ἀναφερθεῖσα μελέτη ἡμῶν, τοῦτεστιν ἐπὶ τοῦ γεγονότος ἀφ' ἐνὸς ὅτι διάλυμα ιωδίου δὲν ἀντιδρᾷ μετὰ διαλύματος ἀμύλου ἢ μόνον διὰ τῆς παρουσίας ἔστω καὶ ἵχνων Η₂ καὶ ἐπὶ πλέον ἐπὶ τῆς εὐδιαλυτότητος τοῦ ιωδίου ὑπὸ τῶν ιωδιούχων ἀλάτων. Ἔνεκα τοῦ τελευταίου τούτου ἐν τῇ παρούσῃ ἐργασίᾳ δὲν προστίθεται, ὡς ἐν τῇ προγενεστέρᾳ, ὡρισμένη ποσότης διαλύματος ιωδίου ἀλλὰ περισσεία τοιαύτης ἐν διαλύσει εἰς χλωροφόρμιον καὶ ἐξ αὐτῆς παραλαμβάνεται καταλλήλως ὑπὸ τοῦ ὑπὸ τοῦ ἔξετασιν διαλύματος ποσότης ιωδίου εὑρισκομένη ἐν στενῇ ἀναλογίᾳ πρὸς τὰ ἔνυπάρχοντα ἐν αὐτῷ ιωδιούχα ἀλατα, καθ' ὅσον ἡ διαλυτότης τοῦ ιωδίου εἰς τὸ διάλυμα τῶν λοιπῶν ἀλάτων εἶναι ἐλαχίστη ἐν σχέσει πρὸς τὴν τῶν ιωδιούχων.

Συνεπῶς ἀν λάβωμεν διάλυμα ιωδίου ἐν χλωροφορμίῳ καὶ ἀναταράξωμεν τοῦτο μὲν ὥρισμένον δύγκων τοῦ ὑπὸ ἔξετασιν διαλύματος, τὸ τελευταῖον τοῦτο, ἀν ἐνέχη ιωδιούχα ἀλατα, θά παραλάβῃ ἐκ τῆς χλωροφορμικῆς στιβάδος ἀντίστοιχον ποσὸν ιωδίου καὶ τῇ προσθήκῃ διαλύματος ἀμύλου θά χρωσθῇ ἢ ὑδατική στιβάς κυανή. Τούναντίον, ἀν τὸ ὑπὸ ἔξετασιν διάλυμα δὲν ἐνέχῃ ιωδιούχα ἀλατα, τὸ ποσὸν τοῦ διαλυμησομένου ιωδίου θά εἴναι ἐλάχιστον καὶ λόγῳ τῆς ἀπονοσίας τῶν ιωδιούχων δὲν θά χρωματισθῇ διὰ διαλύματος ἀμύλου κυανοῦν.

*Ἐκ τοῦ μίγματος τῶν ὑπὸ ἔξετασιν ἀλάτων παρασκευάζομεν ὑδατικὸν διάλυμα 30 - 40%. Τὸ διάλυμα τοῦτο δέον νὰ εἴναι οὐδέτερον ἔναντι κάρτου ἥλιοτροπίου. *Ἐντὸς κυλινδρικοῦ φιαλιδίου τῶν 20 κ. ἑ. φέροντος ἐσμυρισμένον πῶμα, φέρονται 2 κ. ἑ. διαλύματος ιωδίου ἐν χλωροφορμίῳ (0,5%) καὶ 10 κ. ἑ. τοῦ ὑπὸ ἔξετασιν διαλύματος καὶ μετὰ τὴν πωμάτισιν ἀναστρέφεται καὶ ἐπαναστρέφεται τὸ φιαλίδιον εἰκοσάκις ἡπίως, πρὸς ἀποφυγὴν διασπορᾶς σταγονιδίων χλωροφορμίου ἐν τῷ διαλύματι, μεθ' ὃ προστίθενται ταχέως τρεῖς σταγόνες προσφάτως παρασκευασθέντος διαλύματος ἀμύλου 1% καὶ ἀναστρέφεται τὸ φιαλίδιον ὁμοίως τετράκις. *Ἐπὶ παρουσίᾳ ιωδιούχων ἀλάτων ἐν τῷ διαλύματι ἀναφαίνεται κυανή χρῶσις ἐν τῇ ὑδατικῇ στοιβάδι.

Διὰ τῆς μεθόδου ταύτης δύνανται νὰ ἀνιχνευθῶσιν ιωδιούχα ἀλατα μέχρις ἀραιώσεως 1 : 750.000.

Πρὸς εὐχερεστέραν παρατήρησιν καλύπτεται τὸ φιαλίδιον διὰ ταινίας λευκοῦ χάρτου μέχρι τοῦ ὑψους τῆς χλωροφορμικῆς στιβάδος, ἢ δὲ παρατήρησις τῆς ὑδατικῆς γίνεται ἐπὶ λευκῆς ἐπιφανείας.

Πρὸ τῆς δοκιμῆς δέον νὰ ἐκτελῆται τυφλὸν πείραμα πρὸς ἔλεγχον τῶν ἀντιδραστηρίων.

Ἡ ἔξετασις δέον νὰ ἐκτελῆται ἐν συνήθεις θερμοκρασίᾳ, ἡτις δὲν πρέπει νὰ ὑπερβαίνῃ τοὺς 25°, ἐπίσης ἡ ἐργασία δέον νὰ ἐκτελῆται ὅσον τὸ δυνατὸν ταχέως καὶ ὑπὸ τοὺς αὐτοὺς ὅρους, ὑφ' οὓς ἔχετελέσθη τὸ τυφλὸν πείραμα.

Ἡ λαμβανομένη κατὰ τὴν ἀνίχνευσιν χρῶσις τῆς ὑδατικῆς στιβάδος δέον νὰ εἶναι σαφῶς κυανῆ καὶ οὐχὶ ἀσθενῶς ἵωδης, ὁφειλομένη εἰς τὴν διάλυσιν ποσοῦ τινὸς ἱωδίου ὑπὸ τῶν λοιπῶν ἐν διαλύσει ἀλάτων, ἰδίᾳ ἐπὶ παρουσίᾳ μεγάλων ποσῶν βρωμιούχων. Ἡ παρουσία θειϊκῶν, ὑδροχλωρικῶν, νιτρικῶν ἀλάτων τῶν ἀλκαλίων καὶ ἀλκαλικῶν γκαϊκῶν ὡς καὶ ἀμυνωιακῶν ἀλάτων δὲν ἐπηρεάζει τὴν ἀντίδρασιν.

Ο τόνος τῆς λαμβανομένης κυανῆς χρώσεως τῆς ὑδατικῆς στιβάδος εἶναι ἀνάλογος πρὸς τὸ ποσὸν τῶν ἐν διαλύσει ἱωδιούχων ἀλάτων καὶ ὁ αὐτὸς διὰ τὴν αὐτὴν θερμοκρασίαν, χρόνον παρατηρήσεως καὶ τρόπον ἐργασίας. Δι’ ὅ, ἐφ’ ὅσον ἥθελον τηρηθῆ ὁι αὐτοὶ ὄροι ἐπὶ διαλυμάτων τῆς αὐτῆς πυκνότητος καὶ γνωστῆς περιεκτικότητος εἰς ἱωδιοῦχα ἀλατα, δυνάμεθα νὰ καταλήξωμεν εἰς κατὰ προσέγγισιν χρωμομετρικὸν προσδιορισμὸν τοῦ ὑπὸ ἔξετασιν διαλύματος, ἐπὶ τῇ βάσει τῆς λαμβανομένης χρώσεως τοῦ προτύπου εἴτε διὰ καταλλήλου ἀραιώσεως τοῦ ὑπὸ ἔξετασιν, ἔως ὅτου ληφθῆ χρῶσις ὁμοία πρὸς τὴν τοῦ προτύπου, εἴτε δι’ ἀντιπαραβολῆς πρὸς σειρὰν προτύπων διαλυμάτων γνωστῆς περιεκτικότητος εἰς ἱωδιοῦχα.

Ἡ παρούσα ἐργασία δέον νὰ θεωρηθῇ τροποποίησις τῆς ἐν ἀρχῇ μνημονευθείσης προγενεστέρας σχετικῆς ἐργασίας ἡμῶν, ἡς ἀποτελεῖ γενικωτέραν περίπτωσιν.

Z U S A M M E N F A S S U N G

Die früher beschriebene Methode¹ zum Nachweis von Spuren von Jodiden in Gegenwart von Chloriden und Bromiden wurde modifiziert, so dass sie auch in Gegenwart von Chloraten, Bromaten und Jodaten anwendbar ist. Man verfährt wie folgt: 10 ccm der neutralen zu untersuchenden Lösung werden in einem Mischzylinder von etwa 20 ccm Inhalt mit 2 ccm einer 0,5%/₀₀ Jodlösung in Chloroform versetzt. Der Mischzylinder wird vorsichtig etwa 20 Mal umgeschüttelt. Eine Verteilung des Chloroforms in kleinste Tröpfchen soll vermieden werden. Dann setzt man 3 Tropfen einer frisch bereiteten 1% Stärkelösung zu und schwenkt den Zylinder etwa 4 Mal um. Bei Anwesenheit von Jodiden wird die wässrige Schicht blau gefärbt. Eine violette Färbung ist nicht beweisend und kann durch Auflösung des Jods durch die anderen Salze, namentlich die Bromate, bedingt sein. Es ist empfehlenswert einen Blindversuch anzusetzen. Die Empfindlichkeit der Reaktion beträgt etwa 1:750.000. Die Intensität der Blaufärbung ist natürlich proportional der vorhandenen Jodmenge, so dass man die Reaktion auch zur kolorimetrischen Jodbestimmung anwenden kann.

¹ Vgl. *Praktika*, 7, 1932, S. 349.—C. B. 1933, I, S. 2982.