

**ΧΗΜΕΙΑ**—**Η διαβατότης τῶν μεμβρανῶν τοῦ φοῦ δρυιδος\***. **Μέρος Ι.**

Διαβατότης εἰς μερικοὺς ἡλεκτρολύτας, ὑπὸ **N. KLISSIOUNIS**. Ἀνεκοινώθη ὑπὸ τοῦ κ. Γεωργ. Ἰωακείμογλου.

Ἡ σημασία τῆς σειρᾶς τοῦ Hofmeister ἐν τῇ βιολογίᾳ διὰ τὴν διαβατότητα τῶν ἡλεκτρολυτῶν διὰ μεμβρανῶν εἶναι πολὺ μεγάλη. Τὰ πειράματα τῶν Fitting, Kahho καὶ Raber (Höber 1927) ἀπέδειξαν ὅτι αἱ μεμβράναι τῶν φυτικῶν κυττάρων εἶναι ἀδιάβατοι εἰς τοὺς ἡλεκτρολύτας. Ἐὰν ὅμως ἐκθέσωμεν τὰ κύτταρα ταῦτα εἰς συνθήκας μὴ φυσιολογικάς, ὡς π. χ. εἰς τὴν ἐπίδρασιν καθαρῶν ὑπερτόνων διαλυμάτων δηλ. ἡλεκτρολυτῶν, τότε μετὰ τὴν πλασμόλυσιν ἐμφανίζεται τὸ φαινόμενον τῆς ἀποπλασμολύσεως (Deplasmolyse). Τὰ ζωίκα κύτταρα, ὡς π. χ. τὰ ἐρυθρὰ αἷμοσφαίρια ὑπὸ φυσιολογικάς συνθήκας εἶναι ἐπίσης ἀδιάβατα τοῦλαχιστον ὡς πρὸς τὰ κατιόντα· εἰς ὑπότονα ὅμως διαλύματα ἡλεκτρολυτῶν ταῦτα ὑφίστανται αἵμόλυσιν. Ἡ σειρὰ καθ<sup>o</sup> ἦν τὰ ὑπότονα διαλύματα τῶν ἡλεκτρολυτῶν προκαλοῦν αἵμόλυσιν εἶναι ἡ αὐτὴ μὲ τὴν σειρὰν τοῦ Hofmeister. Ὅποδε τὰς συνθήκας ταύτας θὰ ᾖτο ἐνδιαφέρον νὰ ἔξετάσῃ τις τὶ συμβαίνει μὲ τὰς μεμβράνας τοῦ φοῦ δρυιδος. Εἰς τὴν προστήν βιβλιογραφίαν ἀνεύρομεν ὅτι συμφώνως πρὸς πειράματα τῆς A. Orru (1940—1941) ἡ διαβατότης τοῦ ὕδατος διὰ τῶν μεμβρανῶν τοῦ φοῦ δρυιδος ἐπηρεάζεται ἀπὸ ίόντα Η καὶ OH καὶ ἀπὸ τὴν παρουσίαν διαφόρων ἡλεκτρολυτῶν, καὶ ὅτι σύμπλοκα ίόντα δύνανται νὰ διέλθουν τὴν λεκιθικὴν μεμβάνην.

**Πειραματικὸν μέρος.** Ἐχοησιμοποιήσαμεν ὡὰ ἡλικίας μόνον ὠρῶν τινων. Πρὸς τοῦτο ἡ λέκιθος τοῦ φοῦ φέρεται εἰς φιάλην τῶν 200 κ. ἑ. καὶ ἀποπλύνεται διὸ ἀπεσταγμένου ὕδατος ἐκ τοῦ τυχὸν προσφυμένου λευκοῦ τοῦ φοῦ. Διὰ τὸν προσδιορισμὸν τῆς διαβατότητος ἐχοησιμοποιήθησαν ίσοωσμοτικὰ διαλύματα διαφόρων οὐδετερών ἀλάτων τοῦ καλίου. Κατὰ πρῶτον προσδιωρίσθη τὸ σημεῖον πήξεως ( $\Delta$ ) ἐνὸς διαλύματος 2,4% NaCl. Τοῦτο ᾖτο — 1,45°. Προσδιωρίσαμεν ἐπίσης τὸ ( $\Delta$ ) διαφόρων καλιούχων ἀλάτων πυκνότητος περίπου 0,41/μορ. Ἡ ( $\Delta$ ) τῶν διαλυμάτων τούτων προσημόσθη πρὸς τὴν ( $\Delta$ ) τοῦ διαλύματος 2,4% NaCl διὰ προσθήκης ἀλάτος ἢ ὕδατος ἀναλόγως, ἐὰν ἡ ( $\Delta$ ) ᾖτο μεγαλυτέρα ἢ μικροτέρα τοῦ — 1,45°. Ο πίναξ 1 δεικνύει τὰς πυκνότητας τῶν ἀλάτων τούτων εἰς 100 κ. ἑ. τοῦ διαλύματος. Διὰ τὸ κυρίως πείραμα ἐχοησιμοποιήθησαν 115 κ. ἑ. τοῦ ίσοωσμοτικοῦ διαλύματος, τὰ δποῖα φέρονται εἰς τὴν φιά-

\* N. KLISSIOUNIS, Permeability of the membranes of hen's egg. Part. I. Permeability to some electrolytes.

λην ἔνθα ἔχει τοποθετηθῆ<sup>η</sup> ή λέκιθος τοῦ φοῦ. Είτα ἀφαιροῦνται 15 κ. ἐ. διὰ τὴν ἔξετασιν τῆς περιεκτικότητος τοῦ διαλύματος εἰς ἄνιὸν κατὰ τὴν ἀρχὴν τοῦ πειράματος. Ἡ φιάλη είτα τοποθετεῖται εἰς ψυγεῖον εἰς 6°. Μετὰ 48 ὥρας καὶ 4 ἡμέρας ἐλήφθησαν 5 κ. ἐ. ἐκ τῆς φιάλης, τὰ δόποια ἔξητάσθησαν πρὸς τὸν σκοπὸν νὰ ἔξαριθωθῇ μήπως κατὰ τὰ χρονικὰ ταῦτα διαστήματα ἐγένετο πρόσληψις ἀνιόντος τοῦ ἄλατος ὑπὸ τῆς λεκίθου. Ἐκτὸς τούτου, ἐπειδὴ συγχρόνως λεύκωμα ἔξερχεται εἰς τὸ περιβάλλον διάλυμα, ἐγένετο προσδιορισμὸς καὶ τούτου κατὰ τὰ αὐτὰ χρονικὰ διαστήματα. Ἡ περιεκτικότης εἰς λεύκωμα τοῦ ὑγροῦ κατὰ τὴν ἔναρξιν τοῦ πειράματος ἦτο ἐλαχίστη ἀνερχομένη εἰς 0,01 — 0,03 %. Ἀφαιροῦντες ἡδη τὰς μετὰ 48 ὥρας καὶ 4 ἡμέρας προσδιορισθείσας τιμᾶς εἰς ἄνιὸν καὶ λεύκωμα ἐν τῷ διαλύματι ἀπὸ τὰς κατὰ τὴν ἔναρξιν τοῦ πειράματος προσδιορισθείσας τιμᾶς δυνάμεθα νὰ ὑπολογίσωμεν τὰ κατὰ τὰ ἄνω χρονικὰ διαστήματα προσληφθένται ποσὰ ἀνιόντος ὑπὸ τῆς λεκίθου, ὡς καὶ τὸ ἔξελθὸν λεύκωμα. Πρὸς τὸν σκοπὸν τούτον εἰς 5 κ.ἐ. τοῦ διαλύματος, ὅπερ ἐλήφθη ἐκ τῆς φιάλης, προστίθενται 1 κ. ἐ. 20% τριχλωριοξεικοῦ δέξεος. Τὸ καθιζηθὲν λεύκωμα διηθεῖται καὶ ἀποπλύνεται δι' ὕδατος μέχρις ὅτου τὸ διήθημα δὲν δεικνύει τὴν παρουσίαν ἵχνῶν τοῦ ἔξεταζομένου ἀνιόντος. Τὸ καθιζηθὲν λεύκωμα ξηραίνεται εἰς 105° μέχρι σταθεροῦ βάρους καὶ ζυγίζεται. Ἡ ἔξετασις διὰ Cl, Br, J, SCN ἔξετελέσθη κατὰ τὴν μέθοδον καθιζήσεως διὰ προσθήκης περισσείας n/10 AgNO<sub>3</sub> καὶ τιτλοποιήσεως τῆς περισσείας αὐτοῦ διὰ n/10 NH<sub>4</sub> SCN, ἐπὶ παρουσίᾳ δείκτου (ἔναμμωνίου στυπτηρίας διὰ σιδήρου μετὰ νιτρικοῦ δέξεος). Τὸ θεικὸν ἀνιὸν προσδιωρίσθη μετ' ἔξουστερώσιν τοῦ διηθήματος διὰ n/10 NaOH κατὰ τὴν μέθοδον διὰ βενζιδίνης. Τὸ δεξαλικὸν ἀνιὸν προσδιωρίσθη μετὰ καθιζησιν ἐν διαλύματι ἀμμωνίας καὶ χλωριούχου ἀμμωνίου ὡς δεξαλικὸν ἀσβέστιον. Τὸ ἵζημα τοῦτο ἐδιηθήθη καὶ ἐτιτλοποιήθη διὰ δεκατοκ. διαλύματος ὑπερομαγγανικοῦ καλίου. Τὸ φωσφορικὸν ἀνιὸν καθιζήθη δις διὰ διαλ. μολυβδαιν. ἀμμων. ἐπὶ παρουσίᾳ νιτρικοῦ δέξεος καὶ νιτρικοῦ ἀμμωνίου. Τὸ ἵζημα ἐδιηθήθη διὰ γωνευτηρίου Gooch καὶ κατόπιν ἔθερμανθη καὶ ἔχυγίσθη ὡς P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>24 MOO<sub>3</sub>.

Ἐν σχέσει πρὸς τὴν διαβατότητα τῆς λεκιθικῆς μεμβράνης κατὰ τὴν ἀντίθετον διεύθυνσιν ἔξετελέσαμεν τὰ ἔξης πειράματα. Ἡ λέκιθος ἐτοποθετήθη εἰς 100 κ.ἐ. ἀπεσταγμένου ὕδατος, εἰς θερμοκρασίαν 6°, ἀφοῦ προηγουμένως ἀπεπλύθη καλῶς. Ἡ κημικὴ ἔξετασις τοῦ ἔξωτεροικοῦ ὑγροῦ μετὰ 1,2 καὶ 24 ὥρας ἀπέδειξεν ὅτι η ἀντίδρασις λευκώματος μὲ σουλφοσαλικυλικὸν δέξν ὡς καὶ η ἀντίδρασις δι' ἀνιόντα cl μὲ AgNO<sub>3</sub> ἦτο θετική. Αἱ ἀντιδράσεις αὗται ἤσαν ἴσχυρότερον θετικαὶ μετὰ 24 ὥρας.

Διὰ τὸν προσδιορισμὸν τῆς διαβατότητος τοῦ κελύφους εἰσάγομεν εἰς τὸ

κενὸν κέλυφος τοῦ φοῦ 20 κ. ἑ. κεκορεσμένου διαλύματος σιδηροκυανιούχου καλίου. Τὸ πλῆρες κέλυφος εἰσάγεται εἴτα εἰς κεκορεσμένον διάλυμα ἐναμμωνίου θεικοῦ σιδήρου.

### ΣΥΜΠΕΡΑΣΜΑΤΑ

‘Ο δύκος τῆς λεκίθου αὐξάνεται εἰς τὰ διαλύματα J, SCN καὶ δεξαλικοῦ. ’Ενίστε βλέπομεν ὅτι εἰς τὸν ἄνω πόλον τῆς λεκίθου σχηματίζεται φυσαλὶς πλήρης ὑγροῦ, ἐνῷ τὸ κίτρινον τῆς λεκίθου ἀπωθεῖται. ’Η λέκιθος συμφώνως πρὸς τὸ διάλυμα καθιζάνει εἴτε ἀμέσως εἴτε μετά τινα χρόνου εἰς τὸν πυθμένα. Τὸ περιβάλλον ὑγρὸν εἴτε παραμένει διαυγὲς ἢ γίνεται κίτρινον. ’Η μεμβράνη τῆς λεκίθου μετὰ παραμονὴν ἐπὶ 8 ἡμέρας εἰς ἓν ἐκ τῶν διαλυμάτων π.χ. εἰς τὸ διάλυμα τοῦ ἴωδ. καλίου καθίσταται σκληροτέρα καὶ δὲν φήγνυται εὐκόλως τόσον ὥστε δύναται τις νὰ παραλάβῃ τὴν λέκιθον εἰς τὰς χειρὰς χωρὶς νὰ διανοιγῇ. Μετὰ τὴν διάνοιξιν παρατηροῦμεν ὅτι ἐκρέει ὑγρὸν καὶ μέγα μέρος τῆς λεκίθου ἔχει προσλάβει στερεὰν σύστασιν ἐν εἴδει ἀλοιφῆς. Τοῦτο προέρχεται, διότι τὰ ἀνιόντα εἰσερχόμενα εἰς τὸ πρωτόπλασμα αὐξάνουν τὴν διόγκωσιν καὶ τὴν διάσπασιν τῶν κολλοειδῶν. ’Ως ἐκ τούτου τὸ πρωτόπλασμα ἔχαναγκάζεται εἰς τὴν πρόσληψιν προσθέτου ὕδατος. ’Εὰν ἡ ἐνέργεια αὗτη τῶν ἀνιόντων συνεχίζεται τότε ἀρχίζει μία ἐπεξεργασία πήξεως τοῦ πρωτοπλάσματος. ’Έκ τοῦ πίνακος 2 καταφαίνεται ὅτι ἡ πρόσληψις τῶν ἀνιόντων ὑπὸ τῆς λεκίθου ἀκολουθεῖ τὴν σειρὰν τοῦ Hofmeister. ’Υπάρχουν ὅμως καὶ ἔξαιρέσεις.

Τὰ ἱωδιοῦχα προσλαμβάνονται περισσότερον παρ’ ὅσον ἀντιστοιχεῖ εἰς τὴν θέσιν αὐτῶν εἰς τὴν σειράν· ἐπίσης καὶ τὰ δεξαλικά. Εἰς τὴν περίπτωσιν αὐτὴν πρόκειται ἵσως περὶ καθιζήσεως τῶν ἴοντων Ca τῆς λεκίθου. Διαφοραὶ ὑπάρχουν ἐπίσης καὶ ὡς πρὸς τὴν ἔξοδον τοῦ λευκώματος, ἐπὶ παρουσίᾳ διαφόρων ἀνιόντων εἰς τὸ περιβάλλον ὑγρὸν ὡς Cl καὶ Br. Εἰς τὴν περίπτωσιν αὐτὴν δὲν ἀνευρίσκομεν τόσον λεύκωμα ὅσον εἰς ἄλλα ἀνιόντα. ’Οσον ἀφορᾷ εἰς τὴν διαβατότητα τοῦ κελύφους, ἐάν τὸ κέλυφος πληρωθῇ μὲν διάλυμα σιδηροκυανιούχου καλίου καὶ τεθῇ εἰς διάλυμα ἐναμμωνίου θεικοῦ σιδήρου παρατηροῦμεν ὅτι μετά τινας ἡμέρας, ἐπὶ τῆς ἔξωτερης ἐπιφανείας σχηματίζονται κυανᾶ στίγματα Βερολινείου κυανοῦ ἀντιστοίχως πρὸς τὰ στόμια τῶν ἀεραγωγῶν σωλήνων τοῦ κελύφους. Τοῦτο ἀντιστοιχεῖ πρὸς τὸ γνωστὸν πείραμα τοῦ Pfeffer τῆς κατασκευῆς ἡμιπερατῶν μεμβρανῶν.

**Ἡ διαβατότης τῶν μεμβρανῶν ἡσθία ὄρνιθος\*.**

ΜΕΡΟΣ ΙΙ. Διαβατότης μερικῶν ἡλεκτροσυλυτῶν ἐπὶ παρουσίᾳ ναρκωτικῶν.

Ἡ διαβατότης τῶν ἡλεκτροσυλυτῶν ἐπὶ παρουσίᾳ ναρκωτικῶν ἔχει ἀποτελέσει θέμα πολλῶν ἐπιστημονικῶν ἐργασιῶν, Höber (1946), Wildbrandt (1938), Bayliss (1927). Εἶναι φανερὸν ὅτι τοῦτο ἔχει μεγάλην σημασίαν διὰ τὴν ἔξηγησιν τοῦ φαινομένου τῆς ναρκώσεως. Ἐν τούτοις τὰ ἀποτελέσματα τῶν ἐργασιῶν τούτων συγκρούονται οὕτως ὥστε σήμερον δὲν δυνάμεθα νὰ εἴπωμεν, ἂν ἡ διαβατότης αὗτη αὖξανεται ἢ ἐλαττοῦται ἐπὶ παρουσίᾳ ναρκωτικῶν. Συμφώνως πρὸς τὰς ἐργασίας τοῦ Lallemand (1932 καὶ 1933) ἀτμοὶ χλωροφοριμίου ἢ αἰθυλ. ἀλκοόλης δύνανται νὰ διέλθουν τὸ κέλυφος τοῦ φοῦ καὶ νὰ ἐμπλουτισθοῦν εἰς τὴν λέκιθον. Διὰ τὸ πρόβλημα τῆς ναρκώσεως πρβλ. ἐπίσης τὰς ἐργασίας τοῦ Ἰωακείμογλου (Heffter 1923). Τὰ ἡμέτερα πειράματα ἔξετελέσθησαν ώς ἔξη. Τὰ ἰσοωσμοτικὰ διαλύματα τὰ ἀναφερθέντα εἰς τὸ πρῶτον μέρος παρεσκευάσθησαν οὐχὶ εἰς ἀπεσταγμένον ὑδωρ, ἀλλὰ εἰς ἀπεσταγμένον ὑδωρ κορεσθὲν διὰ χλωροφοριμίου ἢ αἰθέρος. Ἐχοησιμοποιήθησαν μόνον χλωροφοριμίον ἢ αἰθήρ pro paracosis. Ὁ πίνακες 3 δεικνύει τὰ ἀποτελέσματα τῶν πειραμάτων τούτων, ἀτινα ἔξετελέσθησαν παραλλήλως καὶ κατὰ τὸν ἴδιον τρόπον ώς καὶ τὰ πειράματα τοῦ πίνακος 2 μὲ μόνην τὴν διαφορὰν ὅτι τὰ διαλύματα παρεσκευάσθησαν ἐν ὕδατι κορεσθεσθέντι διὰ χλωροφοριμίου ἢ αἰθέρος. Συγκρίνοντες τοὺς πίνακας 2 καὶ 3 εὑρίσκομεν ὅτι ὑπὸ τὰς ώς ἀνω πειραματικὰς συνθήκας δὲν ὑπάρχουν σπουδαῖαι διαφοραί. Ἐν τούτοις τὸ ποσὸν τοῦ λευκώματος εἶναι εἰς τὰ περισσότερα πειράματα μεγαλύτερον ἐπὶ παρουσίᾳ ναρκωτικῶν. Εἶναι πιθανὸν ὅτι ἡ μεμβράνη ἐπὶ παρουσίᾳ ναρκωτικοῦ δὲν δύναται νὰ συγκρατήῃ τόσον καλῶς τὸ λεύκωμα ἐντὸς τοῦ πρωτοπλάσματος.

Τὸν καθηγητὴν κ. Ἰωακείμογλου εὐχαριστοῦμεν διὰ συμβουλὰς ἀς παρέσχε κατὰ τὴν ἐργασίαν ἡμῶν ταύτην.

\* N. Klisiunis, Permeability of the membranes of hen's egg. II Part. Permeability of some electrolytes in the presence of narcotics.

## Πίναξ 1.

100 x. ἑ. περιέχουν	Παρατηρηθείσα πτώσις τοῦ σημείου πήξεως
NaCl	— 1,43 C.
KCl	— 1,4
Kj	— 1,43
KNO <sub>3</sub>	— 1,44
K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	— 1,42
K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	— 1,39
KBr	— 1,41
Kal. oxal.	— 1,44

## Πίναξ 2.

Ημερομηνία πειράματος	Ανιόν	Ποσότης ἀνιόντος προσληφθείσα ὑπὸ τῆς λεπίσθου εἰς g ἐπὶ τοῖς %		Ποσότης λευκώματος ἐπὶ τοῖς % μετὰ 4 ήμέρας
		Μετὰ 48 ὡρας	Μετὰ 4 ήμέρας	
2/8	J.	0,23	0,15	0,31
27/8	»	0,18	0,18	0,59
20/7	»	0,22	0,20	0,38
12/8	»	0,25	0,22	0,33
30/7	Cl	0	0,06	0,19
26/7	SCN	0,07	0,11	0,99
29/7	Br.	0,08	0,13	0,14
9/8	SO <sub>4</sub>	0,04	0,12	0,49
11/9	Oξαλ.	0,35	0,42	3,0
28/8	PO <sub>4</sub>	—	0,11	1,34

## Πίναξ 3.

Ημερομηνία πειράματος	Ανιόν	Ποσότης ἀνιόντος προσληφθείσα ὑπὸ τῆς λεπίσθου g. ἐπὶ τοῖς %		Ποσότης λευκώματος ἐπὶ τοῖς % μετὰ 4 ήμέρας
		Μετὰ 48 ὡρας	Μετὰ 4 ήμέρας	
2/8	J	0,17	0,18	0,57
27/8	»	0,28	0,22	0,72
20/7	»	0,24	0,27	0,74
12/8	»	0,22	0,09	0,25

Τὰ πειράματα ταῦτα ἔξετελέσθησαν μὲ αἰθέρᾳ

5/8	J	0,15	0,24	0,36
-----	---	------	------	------

Τὸ πείραμα τοῦτο ἔξετελέσθη μὲ χλωροφόριον.

#### S U M M A R Y

##### I. PART. **Permeability of some electrolytes.**

Experiments are described on the permeability of the membranes of hen's egg. We have examined fresh hen's eggs of few hours old. For the permeability of the vitelline membrane to different neutral potassium salts isoosmotic solutions were prepared of potassium of oxalate,  $\text{PO}_4$ ,  $\text{SO}_4$ , Cl, Br, J, SCN of an  $\Delta = -1,45^\circ\text{C}$ . The yolk of the egg was brought in a flask and washed thoroughly through distilled water. A 115 ml. solution were used to form the isoosmotic sol. for each experiment. At the beginning of each experiment 15 ml. of the sol. were taken out, for the examination of the content in anions of the salt. The bottle was continually kept in a refrigerator at  $+6^\circ\text{C}$ . 5 ml. were taken out of the bottle at 48 hours and after 4 days to be examined if any fixation of anions has taken place through the yolk. By subtracting the values which were found after 48 hours and 4 days from the values in anion obtained at the beginning of the experiment we can calculate the quantity fixed through the yolk. We have also determined the content of albumin in the outside sol. To each 5 ml. of the sample were added 1 ml. of 20% trichloracetic acid. The filtered albumin praeципitate was washed and dried at  $105^\circ$ . The examination of Cl, Br, J, SCN was carried our according to the precipitation methods. In relation to the permeability out wards the yolk was placed in 100 ml. of distilled water. The flask was kept on a temperature of  $+6^\circ$ . The chemical analysis of the outer liquid after 1,2 and 24 hours, has proved that the albumin reaction with sulfosalicylic acid and the reaction for Cl with  $\text{AgNO}_3$  was positive and had become far more positive 24 hours after.

For the permeability of the cuticle we fill the shell with 20 ml. of saturated potassium ferrocyanide sol. and we place this shell in a saturated sol. of ferriammonium sulfate sol.

*Results:* The viteliine membrane after staying for 8 days in the KJ-sol. becomes harder it splits with difficulty. The internal substance becomes

like an ointment. The fixation of anions in the yolk follows the Hofmeister series. The iodides are more fixed than their place in the Hofmeister series would allow.

The diffusion of potassium ferrocyanide through the cuticle placed in a ferriammonium sulfate sol, leads to the formation of berlin blue spots corresponding to the outer excists of the air pipes of the cuticle.

## II. PART. Permeability of some electrolytes in the presence of narcotics.

In these experiments the same material and methods were used as in Part I., the difference only being that the outer sol. instead of pure water it was saturated with narcotics (ether, chloroform). If we compare these results with that obtained in Part I, we can conclude that there, under the above mentioned experimental conditions, are not serious differences on the permeability of the vitelline membrane in the presence of narcotics. The albumine however behaved in a different way because in the most experiments, more of it was found in the outer solution, than in a experiment with pure watery sol. of the salt.

## ΒΙΒΛΙΟΓΡΑΦΙΑ

- Bayliss W. M.*, Principles of general Physiology 4 th. Ed. London (1927).  
*Longmans - Höber R., Hitchcock D. I., Bateman I. B., Goadard D. B., Fenny W. O.*, Physical chemistry of cells and tissues, Philadelphia (1946).  
*Blakiston - Höber R.*, Hndb. d. norm. u. path. Phys (1927).  
*Heffter A.*, Hndb. d. exp. Pharm. I. 462, 468. Berlin (1923).  
*Lallemand S.*, G. r. Acad. Soc. 194 (1932).  
*Lallemand L. B.*, Bull. Soc. Chim. Biol (1932).  
*Seelich F.*, Ergebni. d. Physiol. 44. 425. München (1941).  
*Wildbrandt W.*, Ergebni. d. Physiol. 40. 204. München (1938).