

# Βιομηχανικαὶ ἐφαρμογαὶ τῶν ραδιοἴσοτόπων \*

·Υπὸ ΤΡΥΦ. ΚΑΡΑΝΤΑΣΗ

Αἱ ἐφαρμογαὶ τῶν πυρηνικῶν ἀντιδράσεων, ταξινομοῦνται γενικῶς εἰς τρεῖς κατηγορίας.

Ἡ πρώτη ἔξ αὐτῶν περιλαμβάνει ἐφαρμογάς, βασιζομένας ἐπὶ τῆς χρησιμοποιήσεως, λιαν ἰσχυρῶν ἀκτινοβολιῶν χορηγουμένων ὑπὸ πυρηνικῶν ἀντιδράσεων, ἢ ὑπὸ ἰσχυρᾶς ραδιενέργων προϊόντων σχάσεως.

Αἱ ἀκτινοβολίαι αὗται, ἔχουν τὴν ἱκανότητα νὰ μεταβάλλουν τὰς φυσικοχημικὰς ἴδιότητας τῶν ἀκτινοβολουμένων σωμάτων.

Εἰς τὴν πρώτην αὐτὴν κατηγορίαν ὑπάγεται ἡ παρασκευὴ ραδιοἴσοτόπων ὡς καὶ ἡ δυνατότης παραγωγῆς ὑψηλῶν θερμοκρασιῶν ὑπὸ τῶν ἀντιδραστήρων καὶ μάλιστα εἰς ὅγκους δυναμένους νὰ χρησιμοποιηθοῦν βιομηχανικῶς.

Τὸ γεγονός τοῦτο θὰ ὀδηγήσῃ ἀσφαλῶς, εἰς τὸ προσεχὲς μέλλον εἰς τὴν ἀντικατάστασιν κλασσικῶν βιομηχανικῶν ἀντιδράσεων.

Εἰς ὑψηλὴν θερμοκρασίαν, ἐπὶ παραδείγματι, τὸ N<sub>x</sub>, καὶ CH<sub>y</sub> ἐνοῦνται σχηματιζομένου HCN, τὸ ὄποιον ἀποτελεῖ τὴν βάσιν πλείστων ὅσων βιομηχανικῶν συνθέσεων, ιδίᾳ εἰς τὸν τομέα τῶν πλαστικῶν ὑλῶν.

Οὕτω μὲ λίαν ὑψηλὰς θερμοκρασίας θὰ καταστῇ δυνατὴ ἀφ' ἐνὸς ἢ πραγματοποιήσις νέων βιομηχανικῶν ἀντιδράσεων, ἀφ' ἑτέρου δέ, εἰς πλείστας περιπτώσεις, θὰ αὔξηθῇ κατὰ πολὺ ἢ ἀπόδοσις βιομηχανικῶν παρασκευῶν ἐκ τῶν χρησιμοποιουμένων καὶ σήμερον.

Αἱ ἰσχυραὶ ἀκτινοβολίαι, ἀκτὸς τῆς παρασκευῆς ραδιοἴσοτόπων χρησιμοποιοῦνται καὶ θὰ χρησιμοποιηθοῦν πολὺ περισσότερον διὰ τὴν μεταβολὴν τῶν φυσικοχημικῶν ἴδιοτήτων διαφόρων σωμάτων.

Ὑπάρχουν ἐνδείξεις διτοί αἱ ὑπὸ τῶν ἀκτινοβολιῶν αὐτῶν προκαλούμεναι μεταβολαὶ προσδίδουν εἰς τὰ ἀκτινοβολούμενα σώματα ἴδιότητας δυναμένας νὰ τύχουν ἀξιολόγων ἐφαρμογῶν, ὅπως π. χ. εἰναι ἡ ἀποστείρωσις τροφίμων καὶ φαρμακευτικῶν προϊόντων, ἐντὸς τῶν περιεχόντων αὐτὰ δοχείων, ἀνευ ὑψώσεως τῆς θερμοκρασίας.

Εἰς τὴν δευτέραν κατηγορίαν, ὑπάγεται σειρὰ χρησιμοποιήσεων τῶν ἀκτινοβολιῶν, ὅπως ἡ μέτρησις τοῦ πάχους μεταλλικῶν φύλλων ἢ φύλλων ἔξ οἰουδήποτε ἄλλου ὑλικοῦ.

Εἰς τὴν αὐτὴν κατηγορίαν ὑπάγεται καὶ ἡ μέθοδος μετρήσεως τῆς ταχύτητος διαχύσεως νετρονίων, ἡ ὅποια ἐπιτρέπει τὸν ποσοτικὸν προσδιορισμὸν τῆς παρουσίας σωματίων, μὲ μᾶζαν ἀνάλογον τοῦ νετρονίου καὶ εἰδίκως τοῦ ὑδρογόνου.

Ἡ μέθοδος δὲ αὐτὴ ἐπιτρέπει τὴν ἀπ' εὐθείας μέτρησιν τοῦ βαθμοῦ ὑγρασίας, παρέχουσα οὕτω ση-

ματικὰς ὑπηρεσίας εἰς τὴν γεωργίαν, εἰς τὴν κατασκευὴν ἀεροδρομίων καὶ ἀλλαχοῦ.

Ἐπὶ τῆς ίδιας ἀρχῆς στηρίζεται καὶ ἀναλυτικὴ μέθοδος, χρησιμοποιουμένη πρὸς προσδιορισμὸν τῶν προϊόντων πυρολύσεως, καὶ βασιζομένη ἐπὶ τοῦ γεγονότος ὅτι οἱ κεκορεσμένοι ὑδρογονάνθρακες κεκτηνται μεγαλύτερον ἀριθμὸν ἀτόμων ὑδρογόνου, ἀνὰ μονάδα ὅγκου, ἀπὸ τοὺς ἀκορέστους.

Εἰς τὴν τρίτην κατηγορίαν ὑπάγεται ἡ χρησιμοποίησις τῶν ραδιοἴσοτόπων εἰς τοὺς πάστης φύσεως τομεῖς τῆς ἐπιστήμης καὶ τῆς τεχνικῆς.

Ἄως γνωστόν, τὰ ραδιοἴσοτόπα χαρακτηρίζουνται ὑπὸ εἰδίκῶν ἴδιοτήτων, αἱ ὅποιαι ἐπιτρέπουν τὴν διάκρισιν των ἀπὸ τὴν ἀνενέργον ὑλην, ὅφελονται δὲ εἰς τὴν ἀκτινοβολίαν τὴν ὅποιαν ἐκπέμπουν.

Ἡ ἀκτινοβολία αὗτη δύναται νὰ ἀνίχνευθῇ εὐκολώτατα. Σήμερον διαθέτομεν τεχνικὰ μέσα, ἐπιτρέποντα τὴν καταγραφὴν τῆς διασπάσεως ἐνὸς μόνου πυρῆνος.

Αἱ ἀκτινοβολίαι αὗται, εἰναι χαρακτηριστικαὶ τῶν ραδιενέργων ἰσοτόπων, ἀνεξάρτητοι τῆς φύσεως τοῦ μορίου, ἐντὸς τοῦ ὄποιου εὑρίσκεται τὸ ραδιενέργον ἀτομον.

Ἡ μικροτέρα ποσότης ραδιενέργοῦ στοιχείου, ἡ δυναμένη νὰ ὑπολογισθῇ ποσοτικῶς, ἔξαρτᾶται καὶ ἀπὸ αὐτὸ τοῦτο τὸ στοιχεῖον καὶ ἀπὸ τὰς πειραματικὰς συνθήκας μετρήσεως.

Οὕτω διὰ στοιχεία μαζίκου ἀριθμοῦ πέριξ τοῦ 50, καὶ χρόνου ὑποδιπλασιασμοῦ μερικῶν ὥρῶν, ἡ ὑπολογιζομένη ποσότης εἰναι τάξεως 10<sup>-12</sup> γραμμάρια (δηλαδὴ ἐν τρισεκατομμυριοστὸν τοῦ γραμμαρίου), ἐνῷ εἰναι δυνατὴ ἡ ἀνίχνευσις ποσοτήτων, ἐκατοντάδων ἢ χιλιάδων φορῶν μικροτέρων τῶν 10<sup>-12</sup> γραμμαρίων.

Τὰ ποσά τὰ τυτά ίδιων ὅσον ἀφορᾶ εἰς τὸν προσδιορισμὸν τῶν, εἰναι ἐκατομμύρια φοράς μικρότερα, ἀπὸ τὰ σήμερον ὑπολογιζόμενα, μὲ τὰς πλέον ἀκριβεῖς μεθόδους ἀναλύσεως.

Ἡ ἀκριβεία τῆς ἀνίχνευσεως καὶ τοῦ προσδιορισμοῦ τῶν στοιχείων ἐν συνδυασμῷ μὲ τὴν δυνατότητα τῆς ἔξ ἀποστάσεως ἀνίχνευσεως αὐτῶν, ἐπιτρέπει τὴν παρακολούθησιν χημικῶν μεταβολῶν ὡς καὶ τὸν προσδιορισμὸν διαφόρων στοιχείων κατὰ τὴν διάρκειαν τῶν μεταβολῶν αὐτῶν, χωρὶς νὰ παρίσταται ἀνάγκη καταστροφῆς τοῦ δλου ἢ μέρους τοῦ μεταβαλλομένου συστήματος.

Τὸ γεγονός τοῦτο παρέχει ἀφαντάστους δυνατότητας εἰς τὴν Χημείαν καὶ Βιολογίαν, αἱ ὅποιαι δυνατότητες δὲν ὑπῆρχον ἄλλοτε.

Καὶ μόνον ἀπὸ τῆς πλευρᾶς αὐτῆς, ἡ ἐφαρμογὴ τῶν ραδιοἴσοτόπων ἀποτελεῖ ἀνακαλύψιν σημαντικῶρεαν τῆς ἀνακαλύψεως τοῦ μικροσκοπίου (πρὸ 300 ἑτῶν), τὸ ὄποιον ἦγοιζεν, τότε, νέους ὄριζοντας εἰς τὴν ἐπιστημονικὴν ἔρευναν.

\* Διάλειξ γενομένη ὑπὸ τοῦ κ. Τ. Καραντάση εἰς τὸ μεγάλον ἀμφιθέατρον τοῦ Χημείου τὴν 12ην Μαρτίου 1958, ὁργανωθεῖσα ὑπὸ τοῦ Δ.Σ. τῆς Ε.Ε.Χ. καὶ τῆς Σ.Ε. τῶν Χ.Χ.

Σύγκρισις μεταξύ τῶν δύο τούτων ἐπιτρέπει νὰ ἀντιληφθῶμεν τὴν μεγάλην διαφοράν.

Τότε ὁ Χημικὸς ἢ ὁ Βιολόγος, ἀπὸ καιροῦ εἰς καιρόν, ἔθυσίαζε μέρος ἢ τὸ ὅλον τοῦ ζῶντος ὄργανισμοῦ, ζωικοῦ ἢ φυτικοῦ καὶ δι' ἔξετάσεως τοῦ παρασκευάσματος, ἀπέκτα μίαν εἰκόνα τῶν λαμβανόντων χώραν πρὸ τῆς παραστηρήσεως.

Τοιουτορόπως εἶχε σειράν ἀπὸ εἰκόνας τῆς προέισας τοῦ φαινομένου.

Σήμερον μὲ τὰ νέα μέσα ποὺ διαθέτομεν, δὲν πρίσταται ἀνάγκη νὰ σταματήσωμεν τὸ φαινόμενον, διὰ νὰ ἔξακριβώσωμεν τί λαμβάνει χώραν εἰς δεδομένην στιγμήν.

Δυνάμεθα νὰ ἔχωμεν συνεχῆ κινηματογραφικὴν εἰκόνα τῆς μεταβολῆς καὶ οὐχὶ σειράν εἰκόνων, ἀντιστοιχουσῶν εἰς διαφόρους καταστάσεις.

Τούτο ἀποτελεῖ τὸ βασικὸν πλεονέκτημα τῆς νέας μεθόδου.

Χάρις εἰς τὰ ἀνωτέρω ἀναφερθέντα πλεονεκτήματα, ἡ χρησιμοποίησις τῶν ραδιοϊστοτόπων, ἐπιτρέπει γενικῶς τὴν μελέτην τῶν φαινομένων, ἡ ὅποια ἥτο ἀδύνατος, βάσει τῶν κλασσικῶν μεθόδων Χημείας καὶ Φυσικῆς.

Ταυτοχρόνως ἡ μέθοδος αὕτη, ὡδήγησεν εἰς τὴν ἀνακάλυψιν νέων φαινομένων καὶ μηχανισμῶν ἀντιδράσεων, οἱ ὅποιοι δὲν ἦτο δυνατὸν νὰ προβλεφθοῦν.

Σήμερον εἶναι δυνατὸν νὰ προβλέψωμεν μετὰ βεβιότητος ὅτι ἡ ἔφαρμογή τῶν ραδιοϊστοτόπων, θὰ βελτιώσῃ κατὰ πολὺ βασικὰ προϊόντα τοῦ σημερινοῦ μας πολιτισμοῦ ὡς π.χ. τρόφιμα, καύσιμα, ύφασματα, μέσα κινήσεως κλπ.

Αἱ μέχρι σήμερον πρόσδοι ἐπιτρέπουν προοπτικὰς μεγαλυτέρας σημασίας.

Διὰ τῆς χρησιμοποίησεως τῶν ραδιοϊστοτόπων προωθήθη κατὰ πολὺ ἡ μελέτη τοῦ μηχανισμοῦ τῆς φωτοσυνθέσεως, ἡ ὅποια ὡς γνωστὸν λαμβάνει χώραν εἰς τὰ φυτὰ (ἀπὸ CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O καὶ ἥλιακήν ἐνέργειαν).

Αἱ ἐπιτευχθεῖσαι πρόσδοι ἐπιτρέπουν τὴν πρόβλεψιν ὅτι πιθανῶς νὰ καταστῇ δυνατὴ ἡ μέχρις ὠρισμένου βαθμοῦ ὀντικατάστασις τῆς Γεωργίας ὑπὸ τῆς Βιομηχανίας, γεγονὸς τὸ ὅποιον θὰ ἔχῃ τεραστίας κοινωνικὰς καὶ οἰκονομικὰς συνεπείας.

Κατὰ τὴν δημιλίσιν μας θὰ ὀσχοληθῶμεν εἰδικῶς μὲ μερικὰς νεωτέρας ἔφαρμογὰς τῶν ραδιοϊστοτόπων, εἰς τὴν Βιομηχανίαν καὶ τὴν τεχνικήν.

Τὰ εἰς τὴν Βιομηχανίαν προκύπτοντα βασικὰ πλεονεκτήματα ἐκ τῆς ἔφαρμογῆς τῶν ραδιοϊστοτόπων, εἶναι τὰ ὀδόλουθα :

I. Ἐξοικονόμησις χρόνου καὶ ἐργατικῶν χειρῶν.

II. Περιορισμὸς ἔξόδων τόσον τοῦ πειραματισμοῦ δοσον καὶ τῆς παραγωγῆς.

III. Βελτίωσις τῆς ποιότητος τῶν προϊόντων.

IV. Περιορισμὸς τῶν ἀπωλειῶν κατὰ τὴν Βιομηχανίκην παραγωγὴν εἰς μεγάλην κλίμακα, καὶ

V. Ασφαλής ἔλεγχος τῶν ύγιεινῶν συνθηκῶν τοῦ ἔργαζομένου προσωπικοῦ.

Δὲν εἶναι φυσικὰ δυνατὸν νὰ ὑπολογισθῇ ἐπακριβῶς ἡ ἐπιτυγχανομένη οἰκονομία, ἀλλὰ μόνον κατὰ τρόπον γενικόν.

Πάντως ἡ οἰκονομία αὕτη εἶναι λίαν σημαντική.

Ἀναφέρομεν χαρακτηριστικὸν παράδειγμα ἐφαρμογῆς τῶν ραδιοϊστοτόπων εἰς τὴν Βιομηχανίκην ἐρευναν. Εἶναι γνωστὸν εἰς τοὺς εἰδίκους ὅτι ἡ μελέτη βελτιώσεως τῶν χρησιμοποιουμένων εἰς τὰς μηχανὰς λιπαντικῶν πάσης φύσεως, ἔχει μεγάλην σημασίαν, καθόσον τὸ πρόβλημα τοῦτο εἶναι συνυφασμένον μὲ τὴν ἀντιμετώπισιν τῆς διαβρώσεως καὶ τῆς φθορᾶς, συνεπείᾳ τριβῆς τῶν μηχανικῶν ἔξαρτημάτων.

Ομάδας Ἀμερικανῶν ἐρευνητῶν τοῦ προβλήματος τούτου, χρησιμοποιοῦσα ραδιοϊστοτόπα, κατέληξε μετὰ τέσσαρα ἔτη καὶ κατόπιν δαπάνης 30 000 δολαρίων, εἰς ἀποτελέσματα, ἀφορῶντα τὴν φύσιν τῶν ἀπαιτουμένων λιπαντικῶν.

Ὑπελογίσθη ὅτι, ἐάν ἡ ίδια ἐργασία, καταλήγουσα τελικῶς εἰς τὰ αὐτὰ ἀποτελέσματα, ἔξετελείτο ὑπὸ τῆς αὐτῆς ὀμάδος ἐρευνητῶν ἄνευ τῆς χρησιμοποιήσεως ραδιοϊστοτόπων, θὰ ἔχειαζετο περὶ τὰ 60 ἔτη καὶ δαπάνην 1 ἑκατομμύριον δολαρίων περίπου.

Εἰς τὴν προκειμένην περίπτωσιν, δὲν ἔχει σημασίαν ἡ διαφορὰ τοῦ ὑψους τῶν δαπανῶν, ὅσον τὸ γεγονός, ὅτι εἶναι δυνατὸν νὰ ἔχωμεν κατὰ 56 ἔτη ἐνωρίτερον, λιπαντικὰ καλυτέρας ποιότητος, περιορίζοντα κατὰ πολὺ τὰ φαινόμενα διαβρώσεως, τὰ προκαλοῦντα ζημίας ἀνερχομένας εἰς δισεκατομμύρια δολαρίων εἰς διεθνῆ κλίμακα.

Εἰς ώρισμένας περιπτώσεις τὰ πλεονεκτήματα ἐκ τῆς ἔφαρμογῆς τῶν ραδιοϊστοτόπων εἶναι τόσον σημαντικά, ὡστε ἐντὸς δλίγου χρονικοῦ διαστήματος, πλείσται μεγάλαι βιομηχανίαι, ἀντικατέστησαν τὰς κλασσικὰς μεθόδους ἐρεύνης, διὰ νέων βασιζομένων ἐπὶ τῶν ραδιοϊστοτόπων.

Μέχρι τοῦ 1955 περισσότεραι τῶν 400 βιομηχανιῶν εἰς τὰς Η.Π.Α., αἵτινες κατασκεύαζουν μεταλλικὰ ἐλάσματα ἡ γενικῶς φύλλα ἐκ παντὸς ὑλικοῦ, χρησιμοποιοῦν ραδιογραφικὰ μηχανήματα ἐλέγχου, διὰ τὸ πάχος τῶν ἐλασμάτων.

Ἐπιτυγχάνεται οὕτω εύκολώτερον ἡ κατασκευὴ ἐλασμάτων ἡ φύλλων, τοῦ αὐτοῦ ἀκριβῶς πάχους καὶ δὲν ἀπορρίπτεται ὡς ἄχρηστον ποσοστὸν τοῦ παραγομένου προϊόντος, ὅπως ἔγένετο παλαιότερον μὲ μειονεκτικώτερα μέσα ἐλέγχου.

Αἱ περισσότεραι τῶν Βιομηχανιῶν αὐτῶν ἀναφέρουν ὡς κέρδη πολλὰς χιλιάδες δολαρίων μηνιαίων.

Διὰ μόνην τὴν Βιομηχανίαν τῶν Η.Π.Α. τὰ ποσὰ ταῦτα ἀνέρχονται εἰς εκατομμύρια δολλαρίων ἐτησίως.

Ἐτερός τομέυς εἴσ τὸ δόηγει εἰς σημαντικὰς οἰκονομίας εἶναι ἡ Βιομηχανία τῶν Πετρελαίων.

Ἡ ρύθμισις π.χ. τῆς κυκλοφορίας τοῦ καταλύτου, τῆς βιοθείᾳ τῶν ραδιοϊστοτόπων, εἰς ἐγκατάστασιν διύλιστηρίων, ἐπιτρέπει νὰ ἀποφεύγωμεν ἀπὸ καιροῦ εἰς καιρὸν τὴν διακοπὴν τῆς λειτουργίας τῆς ἔγκαταστάσεως πυρολίτσεως.

Τοῦτο μεταφράζεται εἰς οἰκονομίας ὑπερβαινούσας τὰς 100 000 δολαρίων ἐτησίως εἰς μίαν μόνον τοισύτην ἔγκαταστασιν.

Δὲν εἶναι βεβαίως δυνατὴ ἡ ἀκριβής ἐκτίμησις

τής συνολικής οίκονομίας είς τὴν Βιομηχανίαν ἐκ τῆς χρησιμοποίησεως τῶν ραδιοϊστόπων.

Συγκεκριμένα στοιχεῖα, ὑπάρχουν μόνον διὰ τὸ σύνολον τῆς Ἀμερικανικῆς Βιομηχανίας.

Οὕτως ἡ προκύψασα οίκονομία κατὰ τὸ 1955 εἰς τὴν Ἀμερικὴν ὑπερέβη τὰ 100 ἑκατομμύρια δολλαρίων ἐτήσιως, μὲ προοπτικὴν ὅτι πρὸ τῆς παρελεύσεως δεκαετίας τὸ ποσὸν τοῦτο θὰ ὑπερβῇ τὸ δισεκατομμύριον δολλαρίων ἐτήσιως.

Νεώτερα δεδόμενα τοῦ 1957 ἀνακοινωθέντα ὑπὸ τοῦ Δρ. Libby τοῦ Σικάγου, ἀποδεικύουν ὅτι ἡ σημερινὴ ἐτήσια οίκονομία, ἐκ τῆς χρησιμοποίησεως τῶν ραδιοϊστόπων εἰς τὴν Ἀμερικανικὴν Βιομηχανίαν, ἀνέρχεται εἰς 400 ἑκατομμύρια δολλαρίων.

Βεβαίως οἱ ἀριθμοὶ αὐτοί, ἀφερῶσι μόνων εἰς τὰς οίκονομίας τὰς ὄποιας ἔχει ἡ Ἀμερικανικὴ Βιομηχανία ἐκ τῆς χρησιμοποίησεως τῶν ραδιοϊστόπων χωρὶς νὰ ὑπολογίζωνται τὰ τεράστια κέρδη τὰ προερχόμενα ἐκ τῆς αὐξήσεως τῆς παραγωγῆς καὶ ἐκ τῆς βελτιώσεως τῆς ποιότητος τῶν προϊόντων, τῶν ἐπιτυγχανομένων ἐκ τῆς ἐφαρμογῆς τῶν νέων μεθόδων.

Κατωτέρω ἀναφέρομεν συγκεκριμένα παραδείγματα χρησιμοποίησεως τῶν ραδιοϊστόπων εἰς διαφόρους τομεῖς βιομηχανίας καὶ τεχνικῆς.

### Τομεὺς τῆς Μεταλλουργίας

Διὸς νὰ ἔξακριβωθῇ ἡ ἔναρξις διαβρώσεως μεταλλικῆς ἐπιφανείας ὡς καὶ ἡ θέσις εἰς τὴν ὄποιαν ἔχει προκληθῆ ἡ διάβρωσις καὶ ἡ ἐκτασίς αὐτῆς, εἰς δεδομένην στιγμὴν, χρησιμοποιεῖται ἡ αὐτοραδιογραφικὴ μέθοδος.

Πρὸς τοῦτο χρησιμοποιοῦνται μεταλλικαὶ ἐπιφάνειαι ἀκτινοβολήσεισαι, περιέχουσαι δηλαδὴ ραδιοϊστόποτα τοῦ μετάλλου.

"Εστω ὅτι πρόκειται περὶ σιδηρᾶς ἐπιφανείσας (1). Πρὸς τοῦτο χρησιμοποιεῖται πλάξ σιδήρου ἐκτεθειμένη πρὸς διάβρωσιν καὶ περιέχουσα ραδιοϊστήρον.

Εἰς τὰ διάφορα σημεῖα διαβρώσεως δημιουργοῦνται κέντρα δείειδώσεως, ἔχοντα ὡς ἀποτέλεσμα τὴν ἀρσίωσιν ὑπὸ τοῦ δειγμούν τοῦ ραδιοϊστήρου, δηλαδὴ τὴν μείωσιν τῆς ἐντάσεως τῆς ἐκπεμπομένης ἀκτινοβολίας εἰς τὰ σημεῖα ταῦτα.

"Ἐάν μετὰ τὴν προκληθεῖσαν διάβρωσιν ἐπὶ τῆς σιδηρᾶς πλακός τοποθετηθῆ φωτογραφικὴ ταινία, ἡ φωτογραφικὴ πλάξ, λαμβάνεται αὐτοραδιογράφημα δεικνύον σαφῶς τὰ σημεῖα καὶ τὴν ἐκτασίν τῆς διαβρώσεως.

"Η Βρετανικὴ Ἐταιρία διὰ τὴν μελέτην σιδήρου καὶ χάλυβος, χρησιμοποιεῖ  $Co^{60}$  πρὸς ἔξακριβωσιν τῆς διαβρώσεως τῶν ἐσωτερικῶν τοιχωμάτων τῶν ψυκαμίνων (2).

Πρὸς τοῦτο τοποθετοῦνται καταλλήλως εἰς διάφορα μέρη τῶν ἐσωτερικῶν τοιχωμάτων τῆς ψυκαμίνου μικρὰ σφαιρίδια περιέχοντα  $Co^{60}$ .

"Οταν λάβῃ χώραν διάβρωσις τῶν ἐσωτερικῶν τοιχωμάτων προκαλεῖται πτῶσις τοῦ μικροῦ σφαιρίου τοῦ ραδιοκιβαλτίου, τοῦ εύρισκομένου εἰς τὸ σημεῖον τῆς διαβρώσεως, ὅπότε τὸ  $Co^{60}$  ἀναμιγνύεται μετὰ τοῦ σχηματιζομένου σιδήρου.

'Αρκεῖ τότε ἀνάλυσις δείγματος ἐκ τῆς ἀντιστοίχου ροῆς τοῦ σιδήρου διὰ νὰ διαπιστωθῇ ἡ διάβρωσις.

Διὸς νὰ ἔξακριβώσωμεν εἰς ποιὸν σημεῖον τῶν ἐσωτερικῶν τοιχωμάτων ἔγένετο ἡ διάβρωσις, ἐλέγχομεν τὴν παρουσίαν τῶν ὑπολοίπων σφαιρίων, διὰ μετρήσεως τῆς ραδιενέργειας κατὰ μῆκος τῶν ἔξωτερικῶν τοιχωμάτων τῆς ψυκαμίνου, τῇ βοηθείᾳ ἀπαριθμητοῦ.

"Η χρησιμοποίησις τῶν ραδιοϊστόπων προσέφερε σημαντικὰς ὑπηρεσίας εἰς πλείστους τομεῖς τῆς μεταλλουργίας, ὅπως εἰς τὴν μελέτην τῆς κατανομῆς τῶν συστατικῶν τῶν κραμάτων, εἰς τὸν διαχωρισμὸν καὶ τὴν κάθαρσιν τῶν μετάλλων, εἰς τὴν διάχυσιν διαφόρων ἀτόμων ἐντὸς τῶν μετάλλων καὶ κραμάτων, εἰς τὴν μελέτην τῶν μεταλλικῶν ἴσορροπιῶν καὶ εἰς τὴν ἀναζήτησιν τῆς προελεύσεως ὡρίσμενων.

"Εκτὸς τῶν καθαρῶν μεταλλουργικῶν προβλημάτων, ἡ χρησιμοποίησις τῶν ραδιοϊστόπων συνβάλλει εἰς τὴν ἐπίλυσιν γενικῆς φύσεως θεμάτων τῆς μεταλλουργίας ὅπως εἰς τὴν ἀπολίπανσιν τῶν μετάλλων (3) εἰς τὴν κυκλοφορίαν τῶν ἀερίων ἐντὸς τῶν ψυκαμίνων (4) ἡ καπνοδόχων καὶ εἰς τὴν μετάπτωσιν τῶν μετάλλων εἰς παθητικὴν κατάστοσιν (5).

"Η μελέτη τῆς κατανομῆς τῶν συστατικῶν κρόματός τινος διενεργεῖται συνήθως διὰ τὴν αὔτορος διογραφικῆς μεθόδου.

"Αναφέρεται παράδειγμα μεθόδου ὀφειλομένης εἰς τὴν I. Curie - Joliot (6). "Η μέθοδος αὗτη παρέχει μέσους πληροφορίας ἐπὶ τῆς κατανομῆς τῶν στοχείων ἐντὸς μελετωμένης ούσιας.

"Η I. Curie - Joliot ἐμελέτησε τὴν κατανομή τοῦ ἀνθρακοῦ ἐντὸς καθαροῦ σιδήρου.

Πρὸς τοῦτο δεῖγμα σιδήρου βοηθαρδίζεται ὑπὸ δευτερονίων μὲ αποτέλεσμα τὴν μετατροπήν τε ἀνθρακοῦ πρὸς N<sup>14</sup>.

Κατὰ τὴν διάρκειαν τῆς ἀκτινοβολήσεως, τὸ διγμα προφυλάσσεται ὑπὸ φύλλου ἀργιλλίου διὰ 1 μῆλος λάβη χώραν ἀμάρωσις λόγῳ δειγμάτωσεως.

Τὸ Al ἐνεργοποιεῖται καὶ αὐτό, ἀλλὰ μὲ χρόνιον ὑποδιπλασισμοῦ πιολύ μικρόν (2,3') καὶ δέν ἐπιδρ

Μετὰ τὴν ἀκτινοβολήσην τὸ δεῖγμα ἔφαπτεται ταινίας ἀκτίνων X. Λαμβάνεται οὕτως αὐτοραδιογράφημα, ἐπὶ τοῦ ὄποιον τὰ σημεῖα ἀμαυρώσεις παρέχουν ἐνδείξεις περὶ τῆς κατανομῆς τοῦ ἀνθρακοῦ ἐντὸς τοῦ σιδήρου.

Κατ' ἀνάλογον τρόπον μελετᾶται ἡ παρουσία χνῶν ζένων προσμίξεων ἐντὸς καθαρῶν μετάλλων. Οὕτω δὲ δηγογύμεθα εἰς ἀμεσα συμπεράσματος τῆς κρυσταλλικῆς δομῆς αὐτῶν.

"Ως γνωστόν, ἡ παρουσία P, ἀνθρακοῦ ἡ ἀλλοτοιχείων εἰς τοὺς χάλυβας, ἔχει μεγάλην ἐπίδησιν ἐπὶ τῆς ἀντοχῆς καὶ γενικῶς ἐπὶ τῶν φυσικῶν ιδιοτήτων αὐτῶν.

"Ο ρόλος τὸν ὄποιον παίζουν αἱ προσμίξεις ται, δύναται νὰ μελετηθῇ δι'. εἰσαγωγῆς ραδιοϊστόπων ἐντὸς τοῦ χάλυβος.

Εἰς τὸν χάλυβα προστίθενται ραδιενέργοι πρ

μίξεις φωσφόρου, ανθρακος ή όλου στοιχείου, τῶν δόποιών θέλομεν νὰ μελετήσωμεν τὴν ἐπίδρασιν ἐπὶ τοῦ χάλυβος.

Ἐν συνεχείᾳ γίνεται τομὴ ἐπὶ τοῦ χάλυβος ή δὲ ἐπιφάνεια τῆς τομῆς, φέρεται εἰς ἐπαφήν μετὰ φωτογραφικῆς πλακού.

Τὰ σημεῖα τῆς τομῆς τοῦ χάλυβος ὅπου ὑπάρχουν ραδιενέργα ἀτομα τῆς προσμίξεως π. χ. φωσφόρου, θὰ προσβάλουν τὴν φωτογραφικὴν πλάκα, ή δόποια ἐμφανίζομένη μᾶς δίδει μίαν εἰκόνα τοῦ τρόπου κατανομῆς τοῦ φωσφόρου, ἐντὸς τῆς μάζης τοῦ χάλυβος.

Οὕτω διαπιστοῦμεν ἐὰν ὁ φωσφόρος εἴναι δόμιοι μόρφως κατανεμημένος ἐντὸς τῆς μάζης τοῦ χάλυβος ή καθ' ὥρισμένον τρόπον, μεταξὺ τῶν ἀτόμων τοῦ σιδήρου.

Διὸ διαφόρων δὲ κατεργασιῶν τοῦ χάλυβος καὶ παρακολουθήσεως ἔκαστοτε τοῦ τρόπου κατανομῆς τῶν προσμίξεων ἐντὸς αὐτοῦ ὀδηγούμεθα εἰς τὴν μελέτην τῆς ἐπιδράσεως τῶν ἐν λόγῳ προσμίξεων καὶ εἰς τὴν παρασκευὴν καλυτέρας ποιότητος χάλυβος.

Μέθοδος ἐπιτρέπουσα τὴν μελέτην τῆς συστάσεως τῶν κραμάτων, συνίσταται εἰς τὴν χρησιμοποίησιν κατὰ τὴν παρασκευὴν αὐτῶν ἐνὸς ἐκ τῶν συστατικῶν του, ὑπὸ ραδιενέργον μορφήν (7).

Κράμα Ni, Cr, W, μετὰ  $W^{18^{\circ}}$  παρέχει αὐτοραδιογράφημα, δεικῦν τον κατά τρόπον λιαν ἀκριβῆ τὰς περιοχὰς τοῦ κράματος, αἵτινες εἴναι πλούσιαι εἰς W δηλ. τὸν τρόπον κατανομῆς αὐτοῦ ἐντὸς τοῦ κράματος.

Σχετικῶς μὲ τὴν μελέτην τῆς διαχύσεως ἐντὸς τῶν μετάλλων ἀναφέρομεν παράδειγμα ἀφορῶν τὸν ἄργυρον καὶ μελετηθὲν ὑπὸ General Electric Company (8).

Ἐπὶ τῆς ἐπιφανείας ἀδρανοῦς συμπαγοῦς ἄργυρου, ἀποτίθεται ἡλεκτρολυτικῶς ραδιοάργυρος.

Ἐν συνεχείᾳ ὁ ἄργυρος θερμαίνεται εἰς 500° C, ἐπ' ἀρκετὰς ὥρας καὶ κατόπιν ἀφοῦ ψυχθῇ, διαχύσεις ἄργυρος κόπτεται εἰς λεπτὰ ἐλάσματα τὰ δόποια ἔξεταζονται ὑπὸ ἀπαριθμητοῦ.

Διεπιστώθη οὕτω, ὅτι ἡ παρατηρηθεῖσα ταχύτης διαχύσεως ἀτόμων ἄργυρου ἐντὸς τῆς μάζης του, εἴς τὴν ἀνωτέρω θερμοκρασίαν, εἴναι περίπου 0,25 cm καθ' ἔβδομάδα, καίτοι ἡ θεωρία διαχύσεως ἐντὸς κανονικοῦ μεταλλικοῦ πλέγματος ὀδηγεῖ εἰς ταχυτήτα διαχύσεως ἀφαντάστως μικροτέραν (περίπου 1cm ἀνὰ 10 χιλ. ἔτη).

Διαπιστοῦται ὅτι ἡ διάχυσις λαμβάνει χώραν οὐχὶ μέσω τοῦ πλέγματος ἀλλὰ πιθανῶς πέριξ τῶν κρυσταλλικῶν κόκκων, οἱ ὀποῖοι ἀπαρτίζουν τὴν συμπαγή μᾶζαν τοῦ μετάλλου.

Ἀναφέρομεν ἐπίσης ως παράδειγμα μελέτης ἰσορροπίας εἰς μεταλλικὴν κατάστασιν τὴν μελέτην τῆς κατανομῆς τοῦ P μεταξὺ τῶν ευτίκτων σκωριῶν καὶ τοῦ χάλυβος (9).

Πρὸς τοῦτο προστίθεται εἰς τὰς σκωρίας ποσότης φωσφορικοῦ ἀσβεστίου, περιέχοντος ραδιοφωσφόρου καὶ μελετᾶται ἡ ταχύτης ἐμφανίσεως τοῦ ραδιενέργον φωσφόρου ἐντὸς τοῦ χάλυβος.

Ἄποδεικνύεται οὕτω, ὅτι ἡ ἰσορροπία ἀποκαθίσταται συντόμως (ἐντὸς ὀλίγων λεπτῶν) καὶ ὅτι ἡ ὑψωσις τῆς θερμοκρασίας, ἔχει ὡς ἀποτέλεσμα τὴν αὔξησιν τοῦ P ἐντὸς τοῦ χάλυβος.

Τὰ συμπεράσματα δὲ ταῦτα ἔχουν μεγάλην σημασίαν ἐπὶ τῶν συνθηκῶν παρασκευῆς καθαροῦ χάλυβος.

Ἀναφέρομεν παραδείγματα πρὸς μελέτην τῆς προελεύσεως τῶν ξένων προσμίξεων ἐντὸς τῶν μετάλλων.

Εἶναι γνωστὸν ὅτι εἰς διαφόρους περιπτώσεις ἡ γνῶσις τῆς προελεύσεως ξένης προσμίξεως ἐντὸς μετάλλου, ἔχει μεγάλην σημασίαν διὰ τὴν ἀπομάκρυνσίν της. Ἐπὶ παραδείγματι τὸ θεῖον τοῦ χάλυβος, προέρχεται ἐκ ξένων προσμίξεων τοῦ χρησιμοποιουμένου κώκ. Ἀφ' ἔτερου τὸ θεῖον τοῦ κώκ προέρχεται ἐκ τῶν γαιανθράκων, οἱ ὀποῖοι ἔχορησιμοποιήθησαν πρὸς παρασκευήν του.

Εἰς τοὺς γαιάνθρακας τὸ θεῖον εὑρίσκεται ὑπὸ δύο μορφάς, ὑπὸ μορφὴν πυριτῶν καὶ ὑπὸ μορφὴν θειούχων ὄργανικῶν ξένωσεων.

Ἐξητήθη νὰ καθορισθῇ ἐὰν τὸ θεῖον τοῦ κώκ προέρχεται ἀπὸ τὸ θεῖον τῶν πυριτῶν ἢ τῶν θειούχων ὄργανικῶν ξένωσεων (10).

Πρὸς τοῦτο παρεσκευάσθη σιδηροπυρίτης μὲ ραδιενέργον S<sup>13</sup>, καὶ ἀνεμίχθη μετὰ μεγάλης ποσότητος γαιανθράκων. Κατὰ τὴν μετατροπὴν αὐτῶν πρὸς κώκ, τὰ σχηματιζόμενα ἀέρια, συλλέγονται καὶ ὑπολογίζεται ἐντὸς αὐτῶν, τόσον τὸ ραδιενέργον ὅσον καὶ τὸ ὀλικὸν θεῖον.

Οἱ αὐτὸς ὑπολογισμὸς γίνεται εἰς τὸ κώκ καθὼς ἐπίσης καὶ εἰς τὸν ἀρχικὸν γαιάνθρακας.

Διαπιστοῦται ὅτι αἱ σχέσεις ραδιενέργον θείου καὶ ὀλικοῦ θείου καὶ εἰς τὰς τρεῖς περιπτώσεις εἴναι ισαὶ μεταξύ τῶν.

Τοῦτο ἀποδεικνύεται ὅτι τὸ θεῖον, τὸ ὀποῖον μετατοπίζεται ἀπὸ τὸν γαιάνθρακας εἰς τὸ κώκ, δὲν ἔχει τάτται ἀπὸ τὴν γενικὴν μορφὴν του.

**Ἐφαρμογαὶ τῶν ὀραδιοϊστόπων πρὸς ἐπίλυσιν ἡλεκτροχημικῶν προβλημάτων**

Τὰ ραδιοϊστόπα προσμιούνται ἐπίσης πρὸς μελέτην τοῦ μηχανισμοῦ ἡλεκτροχημικῶν φαινομένων, ὅπως π. χ. εἴναι ἡ προέλευσις τῶν ἀτόμων ἡλεκτροχημικῶν ἀποθεμάτων, ἡ κίνησις τῶν ίόντων κατὰ τὴν διάκρειαν τῆς ἡλεκτρολύσεως καὶ ἡ προέλευσις τοῦ δυναμικοῦ τῶν ἡλεκτροδίων.

Ἡ μελέτη τῶν φαινομένων, τὰ ὀποῖα λαμβάνουν χώραν κατὰ τὴν ἐπιχρωμίασιν (11) διὰ χρησιμοποίησεως ραδιοχρωμίου Cr<sup>51</sup>, ὠδήγησεν εἰς τὰ ἀκόλουθα συμπεράσματα:

Τὰ λουτρά ἐπιχρωμιώσεως παρασκευάζονται κατὰ κανόνα διὰ διαλύσεως CrO<sub>3</sub> ἐντὸς H<sub>2</sub>O παρουσίᾳ H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.

Τὸ χρώμιον εὑρίσκεται ως ἔξασθενὲς εἰς τὰ χρωμικὰ ἡ διχρωμικὰ ἀνιόντα.

Ἀρχομένης τῆς ἡλεκτρολύσεως λαμβάνουν χώραν ἐπὶ τῆς καθόδου φαινόμενα ἀναγωγῆς, ὅτε ἐμφανίζονται ιόντα χρωμίου, συγχρόνως δὲ ἀποτίθε-

ται ἐπ' αὐτῆς μεταλλικὸν χρώμιον.

Δύο θεωρίαι ἐπροτάθησαν πρὸς ἔρμηνέαν τῆς προελεύσεως τοῦ ἀποθέματος τοῦ ἡλεκτρολυτικοῦ τούτου χρώμιου.

Κατὰ τὴν πρώτην θεωρίαν τὸ μέταλλον προέρχεται ἀπὸ τὰ τρισθενῆ ίόντα, ἐνῷ κατὰ τὴν δευτέραν ἀπὸ τὰ ἔξασθενη.

Πρὸς ἀπόδειξιν παρεσκεύασθησαν διόφορα λουτρά ἐπιχρωμώσεως περιέχοντα τὰ μὲν ἵχνη τρισθενοῦς ραδιοχρωμίου τὰ δὲ ἵχνη ἔξασθενοῦς ραδιοχρωμίου.

Παρετηρήθη ὅτι τὸ ἀποτελέν χρώμιον ἐκ τῶν λουτρῶν τῶν περιεχόντων τὸ τρισθενὲς ραδιοχρώμιον δὲν ἦτο ραδιενεργόν, ἐνῷ ἀντιθέτως τὸ προερχόμενον ἐκ τῶν λουτρῶν τοῦ ἔξασθενοῦς ραδιοχρωμίου ἦτο ραδιενεργόν.

Τὸ γεγονός τοῦτο ἀποδεικνύει ὅτι τὸ μεταλλικὸν χρώμιον προέρχεται ἐκ τῆς ἀπὸ εὔθειας διασπάσεως τῶν ἔξασθενῶν ίόντων καὶ οὐχὶ ἐκ τῶν τρισθενῶν τῶν σχηματιζομένων διάναγωγῆς ἐπὶ τῆς καθόδου.

Εἰς ἑτέρας περιπτώσεις ἡ μελέτη τῆς κινήσεως τῶν ίόντων ἐντὸς τῶν διαλυμάτων ὀδηγεῖ εἰς συμπεράσματα ἀφορῶντα εἰς τὴν μοριακὴν κατασκευὴν; τῶν ἐν διαλύσει σωμάτων.

Ἡ μελέτη τῆς κινήσεως τῶν ίόντων  $\text{Na}^+$  διὰ τῆς χρησιμοποίησεως ραδιονατρίου  $\text{Na}^{24}$  κατὰ τὴν ἡλεκτρόλυσιν διαλύματος πολυακρυλικοῦ ὀξέος (12, 13), ἔξουδετερωθέντος μερικῶς ὑπὸ  $\text{NaOH}$  ἀποδεικνύει ὅτι ὑφ' ὠρισμένας συνθήκας, ἡ ποσότης τοῦ  $\text{Na}^{24}$  ὃ δέδενοντα πρὸς τὴν ἄνιδον εἶναι μικροτέρα τῆς ὀδευούστης πρὸς τὴν καθόδον.

Τὸ φαινόμενον τούτο, ἀρκετὰ παράδοξον, ὀδηγεῖ εἰς τὴν παραδοχὴν μερικῆς διαστάσεως τοῦ πολυακρυλικοῦ νατρίου, μετὰ ποσοστοῦ τινὸς ἀτόμων νατρίου παραμενόντων ἡνωμένων μετὰ τῶν πολυακρυλικῶν ἄνιόντων.

Ἡ χρησιμοποίησις τῶν ραδιοϊσοτόπων ἐπέτρεψεν ἐπίσης νῷ ἀποδειχθῆ διατυπωθεῖσα ἔρμηνέα, ὅτι τὸ δυναμικὸν τῶν ἡλεκτροδίων ὀφείλεται καὶ εἰς προσρόφησιν κατιόντων τοῦ διαλύματος ὑπὸ τοῦ μετάλλου (14).

Ἡ πειραματικὴ ἀπόδειξις τῆς ὑποθέσεως ταύτης, ἔγένετο διάναγμα τῶν ἡλασμάτων  $\text{Pt}$ ,  $\text{Pd}$ ,  $\text{Au}$ ,  $\text{Cu}$ ,  $\text{Ag}$ ,  $\text{Fe}$ , ἐντὸς διαλύματος θεικοῦ ραδιοψευδαργύρου  $\text{Zn}^{65}$ , ὅτε παρετηρήθη προσρόφησις ίόντων ὑπὸ τῶν ἡλασμάτων αὐτῶν.

Διὰ τῆς αὐτοραδιογραφικῆς μεθόδου, καθωρίσθησαν μετ' ἀκριβεῖσας διάφοροι περιοχαὶ προσροφήσεως, κατέληξαν δὲ εἰς τὸ συμπέρασμα ὅτι τὸ δυναμικὸν τῶν ἡλεκτροδίων, εἰς ὠρισμένας περιπτώσεις προέρχεται ἀναμφιβόλως ἀπὸ ἀπλῆν προσρόφησιν ίόντων  $\text{Zn}^{65+}$  ἐνῷ εἰς ἀλλας περιπτώσεις ὀφείλεται πιθανῶς εἰς ἀνταλλαγὴν μεταξὺ τῶν ίόντων τοῦ μετάλλου καὶ τῶν ίόντων τοῦ διαλύματος.

### Παραδείγματα εἰς τὴν ὑαλουργίαν

Ἡ χρησιμοποίησις τῶν ραδιοϊσοτόπων ὅπως τὸ  $\text{Na}^{24}$  ἐπιτρέπει νὰ μελετήσωμεν πλειστα ὅσα προβλήματα εἰς τὸν τομέα τῆς ὑαλουργίας, ὅπως π.χ.

τὴν ταχύτητα διαχύσεως τοῦ Νατρίου ἐντὸς τῆς ὑάλου, τὴν ἀπομάκρυνσιν τῶν ἀλκαλίων (ἀπαλκαλιοποίησιν) ὡς καὶ τὰς φυσικὰς καὶ χημικὰς μεταβολὰς (15), αἵτινες λαμβάνουν χώραν κατὰ τὴν τῆξιν τοῦ μίγματος τῶν πυριτικῶν, πρὸς πάρασκευὴν τῆς ὑάλου.

Διὰ τὴν μελέτην τῆς διαχύσεως (16), τεμάχιον ὑάλου, καταλήγον εἰς ἐπίπεδα ἄκρα, θερμαίνεται, ἐνῷ τὸ ἐν τῶν δύο ἄκρων διατηρεῖται ἐν ἐπαφῇ μετὰ  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  περιέχοντος  $\text{Na}^{24}$ .

Μετά τι χρονικὸν διάστημα, εἰς τὸ ἔτερον ἄκρον τῆς ὑάλου, τοποθετεῖται φωτογραφικὴ πλάξι καὶ διὰ τῆς αὐτοραδιογραφικῆς μεθόδου ὑπολογίζεται ἡ ποσότης τοῦ νατρίου, ἡ διαχυθεῖσα διὰ μέσου τῆς μάζης τῆς ὑάλου.

Ἡ ἀπομάκρυνσις τῶν ἀλκαλίων (ἀπαλκαλιοποίησις) μελετᾶται ὡς ἔξῆς (17): ‘Ἡ ὑαλος ἀκτινοβολεῖται ὑπὸ πηγῆς, ὅτε μέρος τοῦ  $\text{Na}^{24}$  μετατρέπεται πρὸς  $\text{Na}^{24+}$ .

Ἐν συνεχείᾳ θερμαίνεται ἡ ὑαλος μετὰ τοῦ σώματος τοῦ χρησιμοποιούμενου πρὸς ἀπομάκρυνσιν τῶν ἀλκαλίων π.χ. μετὰ  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ , ὅτε τοῦτο προσταμβάνει μέρος τοῦ  $\text{Na}^{24+}$ .

Μετὰ τὴν ψῆξιν ἡ μετρητής τῆς τιμῆς τῆς ραδιενεργείας τοῦ μέσου ἀπομακρύνσεως τῶν ἀλκαλίων μᾶς ὀδηγεῖ εἰς συμπεράσματα ἐπὶ τῶν ἀποτελεσμάτων τῆς μελετωμένης μεθόδου καὶ τῶν μέσων ἀπομακρύνσεως τῶν ἀλκαλίων ὡς ἐπίσης καὶ ἐπὶ τῆς ἐπιδράσεως τῆς θερμοκρασίας καὶ τοῦ χρόνου ἐπὶ τοῦ φαινομένου.

### Χρησιμοποίησις τῶν ραδιοϊσοτόπων πρὸς αὐτόματον ωρόμησιν τοῦ ἐλέγχου τοῦ πάχους λεπτών φύλλων

‘Ἄσ ελέχθη ἀνωτέρω, ἡ χρησιμοποίησις ραδιογραφικῶν μηχανημάτων προσφέρει σημαντικὰ ὡφέλη εἰς ἀντιστοίχους βιομηχανίας.

Είναι δυνατὴ εἰς αὐτὰς ἡ μετρητής πάχους διαφόρων φύλλων, μεταλλικῶν, πλαστικῶν ἢ ἄλλου ὑλικοῦ, ὡς ἐπίσης καὶ τοῦ πάχους μεταλλικῶν ἐπενδύσεων ὡς τοῦ χάλυβος ὑπὸ  $\text{Sn}$  ἢ χαλκοῦ ὑπὸ  $\text{Sn}$ .

Διὰ φύλλα πάχους 0,2 – 0,6 πμ χρησιμοποιούνται πηγαὶ ραδιοστροντίου  $\text{Sr}^{85}$  ἐκπέμποντος ἀκτινοβολίων β.

Ἡ ἀκτινοβολία διαπερᾷ τὸ φύλλον καὶ φθάνει εἰς ἀπαριθμητὴν εὐαίσθητον εἰς ἡλεκτρόνια.

‘Ἐφ’ ὅσον τὸ πάχος τοῦ φύλλου αὔξανε, μειοῦται ἡ ὑπὸ τοῦ ἀπαριθμητοῦ προσλαμβανομένη ραδιενέργεια, τὰ δὲ φύλλα, τὰ μὴ ἔχοντα τὸ ἐπιθυμητὸν πάχος, ἀπομακρύνονται ὑπὸ αὐτόματου συστήματος, τιθεμένου εἰς λειτουργίαν ὑπὸ τοῦ ἀπαριθμητοῦ.

Διὰ παχύτερα φύλλα χρησιμοποιούνται πηγαὶ  $\text{Se}^{75}$ .

Τὰ πλεονεκτήματα τῆς μεθόδου ταύτης, είναι κυρίως, ὅτι δὲν παρίσταται ἀνάγκη διακοπῆς τῆς πραγωγῆς, πρὸς ἐλέγχον τοῦ πάχους.

Προκειμένου περὶ φύλλων ἐκ μαλακοῦ ὑλικοῦ, πως τὰ πλαστικά, τὸ καουτσούκ, ὁ χάρτης, τ.

παλαιά μηχανικά μέσα μετρήσεως τοῦ πάχους παρέχουν άνακριβή διποτελέσματα, καθ' όσον μικραί πιέσεις, προκαλούμεναι ύπο τῶν λαβίδων ἐπαφῆς, προκολοῦν σφάλματα άναγνώσεως.

Αντιθέτως διὰ τῆς χρησιμοποιήσεως τῶν ραδιοστόπων, δὲν ύπαρχει μηχανική ἐπαφή καὶ φυσικά δὲν παρουσιάζονται τὰ ἔξ αὐτῆς μειονεκτήματα.

Τὰ σημερινὰ μέσα μετρήσεως ἐπιτρέπουν τὴν ἀνάγνωσιν μετ' ἀκρίβειας 0,00025 πι. Πιστεύεται δὲ ότι ἡ ἀκρίβεια αὗτη θὰ αὔξηθῇ, τουλάχιστον κατά 10 φοράς περισσότερον.

Οἱ ρυθμισταὶ τοῦ πάχους διὰ ραδιοστόπων, εύρισκουν εύρυτάτας ἐφαρμογάς εἰς πλείστας βιομηχανίας.

Ὑπολογίζεται ότι ἡ ἀντικατάστασις τῶν παλαιῶν μέσων μετρήσεως πάχους, συνεπάγεται μείωσιν τῆς τιμῆς δαπάνης κατὰ 2%.

Ἀμερικανική ἑταῖρία ἀναφέρει ότι ἐπέτυχεν οἰκονομίας ὑπερβανιούσας τὰς 100 χιλιάδας δολλαρίων ἐτησίως διὰ τῆς χρησιμοποιήσεως παρομοίας ραδιενέργοι ἐγκαταστάσεως, τῆς δόποιας ἡ δαπάνη ἀνῆλθεν εἰς 40 χιλιάδας δολλαρίων.

### Χρησιμοποίησις τοῦ $\text{Co}^{60}$ πρὸς καθορισμὸν καὶ παρακολούθησιν τῆς μεταβολῆς τῆς στάθμης ὑγρῶν ἐντὸς δοχείων

Εἰς τὸ ἐσωτερικὸν τοῦ δοχείου τοποθετεῖται μικρὸς σωλήνης περιέχων  $\text{Co}^{60}$  κατὰ τοιοῦτον τρόπον ώστε οὗτος νὰ ἐπιπλέῃ ἐπὶ τῆς ἐπιφανείας τοῦ ὑγροῦ, δηλ. νὰ ἐπέχῃ θέσιν πλωτῆρος.

Δοθέντος ότι ἡ ὑπὸ τοῦ  $\text{Co}^{60}$  ἐκπεμπούμενη ἀκτινοβολία, δύναται νὰ μετρηθῇ ὑπὸ ἀπαριθμητοῦ εὐρισκομένου εἰς τὸ ἐσωτερικὸν τοῦ πυθμένος τοῦ δοχείου, ἡ δὲ ἐντασις αὐτῆς μεταβάλλεται μετὰ τῆς ἀποστάσεως τῆς πηγῆς ἀπὸ τοῦ ὄργανου μετρήσεως, εἶναι δυνατὸν ἐκ τῶν ἐκάστοτε ἐνδείξεων τοῦ ἀπαριθμητοῦ, νὰ γνωρίζωμεν τὸ ὑψος τοῦ ὑγροῦ ἐντὸς τοῦ δοχείου.

Εἰς τὴν πρᾶξιν, τὸ ὑψος τῆς στάθμης τοῦ ὑγροῦ, ἐμφαίνεται ύπο συνεχῶν ἐνδείξεων, ἀπὸ φωτεινὰ σήματα.

Τὸ αὐτὸ σύστημα χρησιμοποιεῖται διὰ τὴν παρακολούθησιν τῆς στάθμης στερεοῦ ὅπως π. χ. εἰς τὰ σιλό.

### Πρόληψις πυρκαϊῶν

Βιομηχανικαὶ ἐγκαταστάσεις, χρησιμοποιοῦσαι μηχανὰς μὲ ταχέως κινουμένους ἴμάντας, παρουσιάζουν ὡς γνωστόν, πάντοτε κινδύνους πυρκαϊῶν, συνεπείᾳ ἡλεκτρίσεως τοῦ κινουμένου ἴμάντος κατὰ τὴν συνεχῆ τριβὴν ἐπὶ τῶν τροχῶν.

Ἡ συνέχισις τῆς ἡλεκτρίσεως αὐτῆς δῆγει πολλάκις εἰς ἡλεκτρικὴν ἐκκένωσιν, ἀπὸ τὴν δόποιαν εἶναι δυνατὸν νὰ προκληθῇ πυρκαϊά.

Ἐάν δύμως ὁ περὶ τὸν ἴμάντα ἀήρ εἶναι ιονισμένος, πρᾶγμα τὸ ὅποιον ἐπιτυγχάνεται διὰ τοποθετήσεως καταλλήλου ραδιενέργοι ὑλικοῦ πλησίον αὐτοῦ, τότε λαμβάνει χώραν ἐκφόρτησις τοῦ ἴμάντος.

Γενικῶς ρεύματα ἀέρος ιονισμένα ὑπὸ  $\text{P}^{32}$ ,  $\text{Tl}^{194}$ ,  $\text{Po}^{210}$  ἢ ἄλλων ραδιενέργων σωμάτων, χρησιμοποιοῦνται πρὸς πρόληψιν πυρκαϊῶν, εἰς Νοσοκομεῖα, εἰς Θέατρα ἢ ἄλλους χώρους, ἐνθα συσσωρεύεται στατικὸς ἡλεκτρισμὸς (19).

Εἰς χώρους ἐκτιθεμένους εἰς κινδύνους πυρκαϊῶν, τοποθετοῦνται εἰς κατάλληλα σημεῖα, μικραὶ πλάκες, φέρουσαι μικρὰς πηγὰς ἀκτινοβολίας α.

Ἡλεκτρονικὴ διάταξις, τοποθετημένη κατάλληλως, δύναται νὰ θέσῃ εἰς λειτουργίαν τοὺς κωδωνας συναγερμοῦ, ὅταν λάβῃ χώραν αὔξησις τῆς ἀπορροφήσεως τῆς ἀκτινοβολίας α λόγῳ παρουσίας ἵχνῶν καπνοῦ (20).

### Προβλήματα δημοσίας ύγειας εἰς τὰ ἐργοστάσια ἢ ἐργαστήρια

Τὰ ραδιοστόποτα ἐβοήθησαν μεγάλως καὶ πρὸς ἐπίλυσιν προβλημάτων, σχέσιν ἔχόντων μὲ τὴν ἐπαγγελματικὴν καὶ δημοσίαν ύγειαν.

Ἡ χρησιμοποίησις ραδιενέργοι  $\text{Hg}^{197}$ , ἐπιτρέπει τὴν μέτρησιν τῶν ποσοτήτων ἀτμῶν  $\text{Hg}$ , οἱ δόποιοι περιέχονται εἰς τὸν ἀέρα (18) ἐργοστάσιων κατασκευῆς λυχνιῶν φθορισμοῦ (ἐνθα ὡς γνωστὸν χρησιμοποιεῖται  $\text{Hg}$ ) οἱ ἀτμοὶ τοῦ δόποιού εἰναι δηλητηριώδεις καὶ ἐπικίνδυνοι διὰ τὴν ύγειαν τῶν ἐργατῶν.

Ἡ μεθόδος αὐτὴ ἐπιτρέπει εὐχερῶς τὴν ἀνίχνευσιν  $10^{-4}$  gr.  $\text{Hg}$ , ἀνὰ κυβικὸν μέτρον, ποσότης κατὰ πολὺ μικροτέρα τῆς ἐπιτρεπομένης δόσεως (περίπου 10 φοράς μικροτέρα).

Κατ' ἀνάλογον τρόπον εἰς ἐργοστάσια παρασκευῆς δηλητηριώδων ἀερίων προϊόντων, ὅπως ὁ  $\text{CS}_2$ , καὶ τὸ  $\text{H}_2\text{S}$ , δι' εἰσαγωγῆς μικρῶν ποσοτήτων ραδιοθείου, ἐντὸς τῶν ἐν λόγῳ προϊόντων, διαπιστοῦται ἐνωρίτερον ἡ τυχὸν ἐπικίνδυνος διαφυγὴ αὐτῶν.

Ἄφ' ἑτέρου ἡ χρησιμοποίησις ραδιοξένου ἡ ραδιοκρυπτοῦ, ἐπιτρέπει τὸν ἔλεγχον τοῦ καλοῦ ἀερίσμοῦ τῶν ἐργαστηρίων (21).

Πρὸς τοῦτο ποσότης ραδιοξένου ἀναμιγνύεται μετὰ τοῦ ἀέρος τοῦ ἐργαστηρίου.

Ἐν συνεχείᾳ δέ, ἀπὸ καιροῦ εἰς καιρόν, μετρᾶται ἡ ραδιενέργεια τοῦ ἀέρος τῇ βιοθείᾳ θαλάμων ιονισμοῦ.

Ἐκ τῆς μεταβολῆς δὲ τῆς ραδιενέργειας, ἐλέγχεται ἡ καλὴ ἢ μη ἀπόδοσις τοῦ συστήματος ἀερίσμοῦ τοῦ ἐργαστηρίου.

Ἀναφέρομεν παράδειγμα, γενικωτέρας σημασίας, ἀφορῶν εἰς τὴν δημοσίαν ύγειαν.

Διὰ τῆς χρησιμοποιήσεως ραδιοφωσφόρου  $\text{P}^{32}$  καὶ ραδιοστροντίου  $\text{S}^{35}$  ἐπιτυγχάνεται, ἡ παρακολούθησις τῆς μεταναστεύσεως τῶν κωνώπων, οἱ δόποιοι μεταδίδουν τὸν κίτρινον πυρετὸν (22).

Πρὸς τοῦτο νύμφαι κωνώπων καλλιεργοῦνται ἐντὸς περιβάλλοντος, περιέχοντος τὰ δύο ἀνωτέρω ραδιοστόποτα.

Οἱ κώνωπες οἱ προερχόμενοι ἐκ τῶν νυμφῶν αὐτῶν, παραμένουν ραδιενέργοι καθ' ὅλην τὴν διάρκειαν τῆς ζωῆς των.

Οὕτω κατέστη δυνατὸν νὰ τοὺς παρακολουθήσουν καὶ νὰ διαπιστώσουν ὅτι ἡ ἀκτίς μεταναστεύ-

σεως αύτῶν, ἔξαρταται πολὺ περισσότερον ἀπὸ τὰς μετεωρολογικάς συνήκας, ίδια ἐκ τῆς κινήσεως τῶν ἀνέμων, παρὰ ἀπὸ αὐτούς τούτους τούς κώνωπτας.

Ἐκ τῆς μελέτης τῶν παραγόντων οἱ ὅποιοι ἐπηρεάζουν τὴν μετανάστευσιν τῶν κωνώπων, κατώρθωσαν νὰ καταλήξουν εἰς συμπεράσματα, ἀφορῶντα εἰς τὴν μεταφορὰν τοῦ κιτρίνου πυρετοῦ ἀπὸ μιᾶς περιοχῆς εἰς ἄλλην.

### Ἡ πηγὴ τοῦ Ἐργαστηρίου Ἀνοργάνου Χημείας ἐκ Co<sup>60</sup>

"Οπως ἐλέχθη, μία ἐκ τῶν ἐφαρμογῶν τῶν ραδιοϊστοτόπων εἶναι καὶ ἡ χρησιμοποίησις αὐτῶν ὡς πηγῆς ἀκτινοβολιῶν μεγάλης ἴσχύος.

Μεταξὺ τῶν χρησιμοποιουμένων ραδιοϊστοτόπων πρὸς τὸν σκοπὸν αὐτὸν, σπουδαιότερον εἶναι τὸ Co<sup>60</sup>.

Ἡ πηγὴ ἀκτινοβολίας γ ἐκ τοῦ Co<sup>60</sup> συνίσταται ἀπὸ ἀπλουστάτην ἐγκατάστασιν καὶ ἀπὸ εὐκολωτάτην χρήσιν, εύρισκει δὲ σύντη εύρυτάτας ἐφαρμογὰς εἰς τὴν μελέτην τῶν χημικῶν καὶ φυσικῶν μεταβολῶν, τῶν προκαλούμένων ὑπὸ τῶν ἀκτινοβολιῶν.

Τὸ Ἐργαστήριον Ἀνοργάνου Χημείας, ἐγκατέστησεν ὡς γνωστὸν πρὸ διετίας περίπου τοιάυτην πηγὴν ἐκ 10 Curie Co<sup>60</sup> (23).

Διὰ τὴν ἐγκατάστασιν αὐτήν, ἐπεκαλέσθη τὴν ἰδιωτικὴν συνδρομήν, ἡ ὅποια καὶ τοῦ παρεσχέθη προθύμως.

Ἡ χρησιμοποίησις δὲ τῆς πηγῆς ταύτης, ἐπετεύχθη διὰ τῆς ἀποκτήσεως καὶ τῶν ἀπαραιτήτων ὀργάνων, μεταξὺ τῶν ὅποιων ἀναφέρομεν τὸ φασματοφωτόμετρον φλογοφωτόμετρον Zeiss, δωρηθὲν εἰς τὸ Ἐργαστήριον ὑπὸ τοῦ κ. Κ. Γκέρτσου καὶ ἐν ἀρτιώτατον pH-μετρον, παραχωρηθὲν ὑπὸ τῆς Ἑλληνικῆς Ἐπιτροπῆς Ἀτομικῆς Ἐνεργείας.

Τὰ πρώτα, διὰ τῆς πηγῆς, θέματα ἐρεύνης, εἰς τὸν τομέα τῆς ραδιοχημείας, μὲ τὰ ὅποια ἡ σχολή θητὸ προσωπικόν τοῦ Ἐργαστηρίου, εἶναι ἡ μελέτη προβλημάτων δοσιμετρίας ραδιενεργῶν πηγῶν, διὰ χημικῆς δόδοι.

Ἄως γνωστὸν αἱ χημικαὶ μέθοδοι δοσιμετρίας ἀκτινοβολιῶν, παρουσιάζουν σημαντικὰ πλεονεκτήματα ἔναντι τῶν φυσικῶν μεθόδων, ίδια προκειμένου περὶ λίαν ἴσχυρῶν καὶ μὴ δύμογενῶν πηγῶν.

Γενικῶς αἱ μέθοδοι αὐταὶ συνίστανται εἰς τὴν μετάκριθεις μέτρησιν τῆς ἀποδόσεως μιᾶς χημικῆς μεταβολῆς, προκαλούμένης ὑπὸ τίνος ἀκτινοβολίας.

Ἐκ τῶν ἀνοργάνων ἀντιδράσεων τῶν προκαλούμένων ὑπὸ ἀκτινοβολιῶν, ἐλάχισται ἐμελετήθησαν ποσοτικῶς, μόνον δὲ δύο ἔξ αὐτῶν χρησιμοποιούνται ὡς μέθοδοι δοσιμετρίας, ἡ δέειδωσις τοῦ Fe<sup>++</sup> πρὸς Fe<sup>+++</sup> καὶ ἡ ἀναγωγὴ τοῦ Ce<sup>++++</sup> πρὸς Ce<sup>+++</sup>.

Ἡ προσοχὴ τοῦ προσωπικοῦ τοῦ Ἐργαστηρίου, ἐστράφη πρὸς τὴν περιοχὴν τῶν ἀνοργάνων συμπλόκων ἀλάτων, πολλὰ τῶν ὅποιων παρέχουν σταθερὰ διαλύματα, δυνάμενα νὰ δξειδωθοῦν ἢ νὰ ἀναχθοῦν ὑπὸ ἀκτινοβολιῶν, μὲ ἀποτελέσματα τὴν μεταβολὴν τῶν ιδιοτήτων αὐτῶν.

Οὕτως ὀδηγήθη εἰς συστηματικὴν μελέτην τῆς

ραδιοιλύσεως ὑδατικῶν διαλυμάτων μεγάλου ἀριθμοῦ συμπλόκων ἀλάτων, ὡς π. χ. Pt, Co, Ni, Cr καὶ ἄλλων καὶ εἰς τὴν ἀναζήτησιν ποσοτικῶν ἴσχεσεων μεταξὺ τῆς ὑπὸ τῶν διαλυμάτων ἀπορρόφουμένης ἀκτινοβολίας καὶ τῆς μεταβολῆς τῆς τιμῆς ὡρισμένων φυσικοχημικῶν ιδιοτήτων τοῦ διαλύματος ὅπως π.χ. τῆς ὀπτικῆς πυκνότητος καὶ τοῦ pH.

Ἡ μελέτη δὲ αὐτὴ ὠδήγησεν εἰς ἀποτελέσματα, τὰ ὅποια ἀποδεικνύουν ὅτι εἴναι δυνατή ἡ χρησιμοποίησις τῆς ραδιοιλύσεως ὡρισμένων συμπλόκων ἀλάτων ὡς μεθόδου δοσιμετρίας.

Κυρίαι καὶ Κύριοι,

Προσεπάθησα μὲ ὅλην τὴν δυνατήν συντομίαν νὰ σκιαγραφήσω ἀπλῶς τὰς μεγάλας γραμμὰς τοῦ θέματός μου.

Ομοιογόνως καὶ πάλιν ὅτι ἡ φύσις τοῦ θέματος καὶ τὸ περιωρισμένον τοῦ χρόνου δὲν μοῦ ἐπέτρεψαν νὸ σᾶς δώσω πλήρη εἰκόνα τῆς χρησιμοποίησεως τῶν ραδιοϊστοτόπων.

Ἡ χρησιμοποίησις τῶν πυρηνικῶν ἀκτινοβολιῶν καὶ τῶν ραδιοϊστοτόπων, ἀποτελεῖ τὴν πρώτην καὶ σημαντικωτέραν μέχρι σήμερον εἰρηνικήν ἐφαρμογὴν τῆς ἀτομικῆς ἐνεργείας.

Μολονότι ἡ ἀμεσος χρησιμοποίησις τῆς τεραστίᾳ ἐνεργείας τῶν ἀτομικῶν ἀντιδραστήρων δὲν είναι δυνατή δι᾽ ὅλας τὰς χώρας, ἐντούτοις χάρις εἰς τὰ ραδιοϊστοτόπα, τὰ ὅποια παρασκευάζονται κατὰ τὴν ἐκθεσιν τῶν διαφόρων χημικῶν στοιχείων, εἰς τὴν ἐπίδρασιν τῆς ισχυρᾶς ἀκτινοβολίας τοῦ ἀτομικοῦ ἀντιδραστῆρος, τὰ κέντρα ἐρεύνης, Πανεπιστήμια Ἰνστιτοῦτα, Ἐργαστήρια, Νοσοκομεῖα ἐκάστης χώρας, δύνανται νὰ διαθέτουν ραδιενεργούς πηγὰς με γάλης ισχύος.

Ἄως γνωστόν, ἡ χρησιμοποίησις τῶν ραδιοϊστοπών κατὰ τὰ τελευταῖα ἔτη καὶ ἡ μελέτη τῆς ἐπιδράσεως τῶν πυρηνικῶν ἀκτινοβολιῶν, ἐπὶ τῷ ὑλικῷ σωμάτων καὶ τῆς ζώστης ύλης, ὀδηγήσεν εἰς ἀφαντάστου σπουδαιότητος ἐφαρμογάς των εἰς λους τοὺς τομεῖς τῆς ἐπιστήμης, τῆς τεχνικῆς καὶ τῆς θεραπευτικῆς.

Πλείσται ἐξ αὐτῶν, χρησιμοποιούνται σήμερος εἰς τὴν Ἰατρικήν, Βιολογίαν, Φυσικήν, Χημείαν, Φυσικοχημείαν, Βιομηχανίαν, Μεταλλουργίαν, Γεωγίαν, ἀκόμη δὲ καὶ εἰς τὴν Ἰατροδικαστικήν.

Είναι εὐχάριστον ὅτι εἰς τὴν χώραν μας, τὸ ἐνδιοφέρον τῶν ἐπιστημόνων, ὀδηγήσεν ἡδη εἰς τὴν χρησιμοποίησιν τῶν ραδιοϊστοτόπων εἰς τὴν Ἰατρικήν εἰς τὴν Βιολογίαν ὡς καὶ εἰς ἄλλους παρεμφερεῖς ἐπιστημονικούς κλάδους.

Αἱ ἀναφερθεῖσαι ἀλματώδεις πρόσοδοι εἰς τὸ νέον αὐτὸν τομέα τῆς ἐπιστήμης, ὀφειλόμεναι εἰς τὴν γιγαντιαίαν προσπάθειαν τῶν μεγάλων ἐγγατῶν αὐτῆς, ἐμπνέουν βεβαίως τὸν θαυμασμό καὶ τὴν εὐγνωμοσύνην μας, συγχρόνως δέ, δύπικαὶ σπουδαιότερον, ἀναβιθάζουν τὸν ἀνθρωπον γένεν, εἰς ὑψηλὸν ἥθικόν ἐπίπεδον καὶ πλησιάζοι τοῦτον διαρκῶς πρὸς τὸ μεγαλεῖον τῆς δημιουργίας.

## RÉSUMÉ

*Applications Industrielles des Radioisotopes*

Par TR. KARANTASSIS

Après une introduction sur les applications physico-chimiques des réactions nucléaires l'auteur expose les principaux avantages de l'utilisation des radioisotopes dans l'industrie. Ensuite sont donnés plusieurs exemples d'application des radioisotopes dans diverses branches techniques et industrielles comme la corrosion des métaux, l'étude des constituants des alliages, le problème du dégraissage de métaux, la diffusion des atomes dans les métaux, l'équilibre du phosphore dans l'acier, l'origine d'impuretés dans les métaux, les phénomènes se produisant pendant le chromage, le mécanisme de l'électrolyse, le potentiel d'électrodes, les transformations qui s'accomplissent lors de la fusion des mélanges des silicates constituant les verres, la diffusion du sodium dans le verre, la désalcalinisation des verres, la mesure de la quantité de mercure et d'autres gaz toxiques dans l'air, la ventilation des laboratoires, mesure d'épaisseurs, les systèmes pour prévenir les incendies, différents problèmes de salubrité etc. A la fin l'auteur se rapporte à l'installation d'une source de Co<sup>60</sup> 10 Curie dans le laboratoire de Chimie Minérale et les travaux radio-chimiques en route dans ce laboratoire.

## BIBLIOGRAFIA

1. Bacon C. : *General Electric Review* 52, No 5p., 7 (1949).
2. Bacon C. : *Research* 4, 418 (1951).
3. Dickinson T. : *Foundry* 79, 10, 188 (1951).
4. Holgate S. : *Metallurgia* 44, 179 (1951).
5. Powers : *Chem. Eng. News*, 22, 4477 (1951).
6. Curie I. : *J. Phys. et Rad.* 13, 497 (1952).
7. Jones W. : *Bull. of General Electric Company Sept.* 10 (1948).
8. General Electric Company : *Chem. Eng. News* 27, 366 (1949).
9. Winkler T., Chipman J. : *Am. Inst. Mining. Met Eng. Tech. Pbl.* 1897 (1946).
10. Little A. : *Inc. Ind. Bull.* 242 (1948).
11. Ogburn F., Brenner J. : *Trans. electrochem. Soc.* 96, 347 (1949).
12. Wall F., Grieger P. : *J. Chem. Phys.*, 20, 1200 (1952).
13. Wall F., Grieger P., Huizenga J., Doremus R. : *J. Chem. Phys.*, 20, 1206 (1950).
14. Palacios I., Baptista A. : *Nature*, 170, 665 (1952).
15. Lindroth S. : *J. Amer. Ceram. Soc.* 32, 198 (1949).
16. Blau H., Johnson J. : *Glass Industry*, 30, 393 (1949).
17. Fitzgerald J. : *Glass Industry*, 30, 259, (1949).
18. Goodman C., Irvine J., Horan C. : *J. of Ind. Hyg. and Toxicology*, 25, 275 (1943).
19. Quinton A. : *Radioisot. Confer. Harwell* 2, 188 (1954).
20. Seligman H. : *Atoms* 5, 299 (1954).
21. Gueron J. : *Radioisotope techniques Vol. II* (1952).
22. Burgher J., Taylor M. : *Science* 110, 146 (1949).
23. Καραντάσης Τ., Σακελλαρίδης Π. : *Χημικά Χρονικά* 21 Α Τευχ. 2, (1956).

(Εισήχθη τη 2η Απριλίου 1958)