

ΧΗΜΕΙΑ ΤΡΟΦΙΜΩΝ.— **Μέθοδος ανιχνεύσεως νοθείας ἐλαιολάδου διὰ σπορελαίων τύπου Νάϋλον** *, υπὸ **Νικολ. Ι. Βαμβακᾶ, Παν. Μαυρίκου καὶ Γ. Ἐλιόπουλου** **. Ἀνεκοινώθη ὑπὸ τοῦ Ἀκαδημαϊκοῦ κ. Γ. Ἰωακείμογλου.

ΕΙΣΑΓΩΓΗ

Ἡ Ἐπιστήμη τῆς νοθείας, ἐν τῇ προσπαθείᾳ της ὅπως ἀνεύρῃ εὐτελεστέρας λιπαρὸς ὄλας διὰ τὴν νοθείαν τοῦ ἐλαιολάδου, ἐπέτυχε νὰ ἀνακαλύψῃ, ὅτι ἡ γενικὴ καρακτηριστικὴ ἀντίδρασις BELLIER ὅλων τῶν σπορελαίων εἶναι δυνατὸν νὰ ἔξαφανισθῇ, εἰς ἣν περίπτωσιν τὸ σπορέλαιον ὑποστῇ χημικὴν ἐπεξεργασίαν δι᾽ ὀξειδώσεως καὶ δὴ τῇ βιοηθείᾳ ὑπεροξειδίου τοῦ βενζοϋλίου ἐν θεομῷ.

Τὸ προκῦπτον ἐκ τῆς ἐπεξεργασίας ταύτης σπορέλαιον ὅχι μόνον δὲν παρουσιάζει θετικὴν τὴν ἀντίδρασιν BELLIER καὶ συνεπῶς δὲν μαρτυρεῖ τὴν ἴδιότητά του ὡς σπορελαίου, ἀλλὰ καὶ καταστρέφει ἐπὶ πλέον τὴν ἀντίδρασιν KREISS, τὴν μαρτυροῦσαν δηλαδὴ τὴν τάγγισιν, τὴν κακὴν ποιότητα τῶν ἐλαίων.

Κατόπιν τῶν ἀνωτέρω καὶ τοῦ γεγονότος, ὅτι τὸ ὑπεροξειδίον τοῦ βενζοϋλίου εἶναι χημικὴ οὐσία, τὴν δοπίαν εὐκόλως πᾶς τις δύναται νὰ ἀνεύρῃ ἐν τῇ ἀγορᾷ, διότι χρησιμεύει εἰς τὴν βιομηχανίαν γενικώτερον, ἡ νοθεία τοῦ ἐλαιολάδου δι᾽ εὐτελεστέρων ἐλαίων καὶ δὴ σπορελαίων συντελεῖται κατὰ τὰ τελευταῖα ἔτη ἐλευθέρως.

Ἐξητάσαμεν μετὰ ἴδιαιτέρας προσοχῆς τὸν τρόπον, καθ' ὃν θὰ ἥτο δυνατὸν νὰ διαπιστωθῇ ἡ ἐπίδρασις τῆς ἐν λόγῳ χημικῆς οὐσίας ἐπὶ τῶν σπορελαίων, καὶ κατελήξαμεν εἰς τὸ συμπέρασμα, ὅτι θὰ ἔπειρε νὰ ἀναζητήσωμεν τὰ κατάλοιπα τοῦ ὑπεροξειδίου τοῦ βενζοϋλίου εἰς τὸ νοθευμένον ἐλαιόλαδον, διὰ τὴν ἀνακάλυψιν τῆς νοθείας ταύτης, ἡ δοπία μέχρι τοῦδε συντελεῖται ἀνενόχλητος λόγῳ τῆς ὑφισταμένης ἀδυναμίας τῶν ἐν χρήσει σήμερον χημικῶν μεθόδων.

Ἡ ἐπακολουθήσασα μελέτη καὶ ἔρευνα τοῦ θέματος ἐστράφη εἰς τὴν τυχὸν παρουσίαν τοῦ βενζοϊκοῦ ὀξέος ἐν τῷ ἐν τῇ ἀγορᾷ προσφερομένῳ ἐλαιολάδῳ, καθόσον τὸ βενζοϊκὸν ὀξὺ εἶναι τὸ κατάλοιπον τῆς δι᾽ ὑπεροξειδίου τοῦ βενζοϋλίου ὀξειδώσεως τῶν χρωστικῶν ἐκείνων τοῦ ἐλαιολάδου, αἱ δοποῖαι δίδουν

* N. VAMVACAS, P. MAVRIKOS, G. ELIOPoulos, A Method of detection of Nylon type cotton seed oils in olive oil.

** Ἐκ τῆς Διευθύνσεως Μελετῶν καὶ Ἐρευνῶν τοῦ Γενικοῦ Χημείου τοῦ Κράτους.

θετικάς τάς ἀντιδράσεις BELLIER καὶ KREISS. Εἶναι γνωστὸν ὅτι ἡ ἀκριβής σύστασις τοῦ ἐλαιολάδου δὲν εἶναι γνωστή, ὡς ἐπίσης δὲν εἶναι γνωστοὶ καὶ οἱ λόγοι εἰς τοὺς δρόποις ὅφελονται αἱ ἀντιδράσεις BELLIER καὶ KREISS.

Τὸ πέρας τῆς μελέτης ὑπῆρξεν εὐτυχές. Προτείνομεν μίαν μέθοδον ἐξετάσεως τοῦ ἐλαιολάδου παραπλεύρως καὶ πρὸς ἐνίσχυσιν τῶν σήμερον ὑφισταμένων.

Ἡ προτεινομένη μέθοδος εἶναι νέα καὶ οὐδὲν ἀναγράφεται ἐν τῇ βιβλιογραφίᾳ δι' αὐτήν. Ἐπίσης οὐδὲν ἀναγράφεται ἐν τῇ βιβλιογραφίᾳ διὰ τὰ ἐν Ἑλλάδι κυκλοφοροῦντα ἔλαια τύπου Νάϋλον.

Κατὰ τὴν διεξαχθεῖσαν ἔρευναν διεπιστώθη ὅτι καὶ ἐτέρα παράβασις ἐπὶ τοῦ ἐλαιολάδου διαπράττεται εἰς περιπτώσεις τινὰς νοθείας τούτου, κατ' ἀνάγκην. Ἡ παράβασις αὐτὴ εἶναι ἡ διενεργούμενη χρῶσις κατὰ τὴν ἀνάμειξιν τῶν σπορελαίων μετὰ τοῦ ἐλαιολάδου, δσάκις ὁ χρωματισμὸς τοῦ μίγματος αἰσθητῶς μεταβάλλεται ἐπὶ τὸ ἀσθενέστερον. Ἡ χρῶσις καθίσταται ἀναγκαῖα, διότι τὸ τοιοῦτον ἐλαιόλαδον δὲν διακινεῖται εὐχερῶς ἐν τῇ ἀγορᾷ.

Αἱ προστιθέμεναι χρωστικαὶ ὥλαι εἶναι διάφοροι. Αἱ συνηθέστερον χρησιμοποιούμεναι εἶναι αἱ κοιναὶ τοῦ ἐμπορίου, αἵτινες εἶναι συνήθως τῆς οἰκογενείας τῶν ἀζωχωμάτων. Αἱ χρωστικαὶ αὗται ἔχουν ἔξοχως ἐπιβλαβεῖς ἐπιδράσεις εἰς τὸν ὄργανισμὸν τοῦ ἀνθρώπου, ὡς διδάσκει ἡ σύγχρονος ἱατρική.

ΜΕΡΟΣ Α'

Α'. ΙΣΤΟΡΙΚΗ ΑΝΑΣΚΟΠΗΣΙΣ

Τὸ ὑπεροξείδιον τοῦ βενζοῦλίου ἔχρησιμοποιήθη διὰ πρώτην φρογὰν διὰ τὴν καταστροφὴν τῶν χαρακτηριστικῶν ἀντιδράσεων BELLIER καὶ KREISS ἐπὶ τοῦ σογιελαίου, τὸ δρόπον πρὸ δὲλιγων ἐτῶν ενδίσκετο ἐν ἀφθονίᾳ, λόγῳ εἰσαγωγῶν, ἐν τῇ Ἑλληνικῇ ἀγορᾷ.

Ἡ σημερινὴ ἔλλειψις τούτου, ὁ ἀσθενής χρωματισμὸς τοῦ σογιελαίου καὶ ἡ διαφορὰ τοῦ ἵξωδους, τὴν δρόπιαν παρουσιάζει πρὸς τὸ ἐλαιόλαδον, δὲν βοηθοῦν διὰ τὴν ἀσφαλῆ δι' αὐτοῦ νοθείαν τοῦ ἐλαιολάδου.

Τὸ ἀραβιστέλαιον, ἀν καὶ αὐτὸ καθ' ἔαυτὸ παρουσιάζει ἀρνητικὴν τὴν ἀντίδρασιν BELLIER, δὲν προσφέρεται ἐπίσης διὰ νοθείαν τοῦ ἐλαιολάδου, διότι παρουσιάζει ἀφρισμὸν κατὰ τὴν ἀνατάραξιν.

Τὸ βαμβακέλαιον εἶναι τὸ πλέον ἴκανοποιητικὸν σπορέλαιον διὰ τὴν νοθείαν τοῦ ἐλαιολάδου, διότι, ὅχι μόνον ἀφθονεῖ ὡς ἐγχωρία λιπαρὰ ὥλη, ἀλλὰ καὶ τὸ χρῶμα καὶ τὸ ἵξωδες τούτου εἶναι ὅμοια πρὸς τὰ τοῦ ἐλαιολάδου.

‘Η διαφορὰ τὴν δποίαν παρουσιάζει πρὸς τὸ ἐλαιόλαδον εἶναι κυρίως ώς πρὸς τὸν δείκτην διαθλάσεως, δι’ ὃ καὶ ἡ νοθεία τοῦ ἐλαιολάδου δι’ αὐτοῦ, μετὰ τὴν ἐπεξεργασίαν τοῦ δι’ ὑπεροξειδίου τοῦ βενζοϊλίου, δὲν δύναται ἐκ τοῦ ἀσφαλοῦς νὰ ὑπερβῇ τὸ 40 %.

‘Απὸ οἰκονομικῆς πλευρᾶς ἡ νοθεία τοῦ ἐλαιολάδου δι’ ἐλαίων Νάϋλον εἶναι λίαν συμφέρουσα, διότι ἀφ’ ἑνὸς μὲν αἱ τρέχουσαι τιμαὶ τοῦ ἐλαιολάδου καὶ τῶν σπορελαίων σημαντικῶς ἀφίστανται, ἀφ’ ἑτέρου δὲ τὸ ποσοστὸν τῆς ἀναμείξεως δύναται νὰ εἶναι ὑψηλόν. Σήμερον, ώς πληροφορούμεθα, τὸ εἰς τὴν ἐλευθέραν ἀγορὰν διακινούμενον ἐλαιόλαδον ἀντικαθίσταται συνήθως κατὰ 25 % ὑπὸ ἐλαίου Νάϋλον.

B'. ΕΠΙΤΕΥΓΜΑΤΑ

‘Η διὰ τῆς προτεινομένης μεθόδου ἀνακάλυψις τῆς διὰ σπορελαίων τύπου Νάϋλον νοθείας τοῦ ἐλαιολάδου ἀπαιτεῖ χρόνον ἐκτελέσεως 25 - 30' τῆς ὥρας. Τὸ εὔκολον τῆς μεθόδου καὶ τὸ βραχὺ χρονικὸν διάστημα, τὸ δποῖον ἀπαιτεῖται διὰ τὴν ἐκτέλεσίν της, καθιστοῦν ταύτην ἐφαρμόσιμον καὶ δυναμένην νὰ ἐκτελεσθῇ εἰς ὅλα τὰ Χημικὰ ἐργαστήρια, καὶ τῶν ἐπαγγελματικῶς ἐργαζομένων χημικῶν εἰσέτι.

Τὰ δφέλη, τὰ δποῖα προσπορᾶται ἡ προτεινομένη μέθοδος, εἶναι τὰ κάτωθι :

1) Διασφαλίζεται τὸ ἀνόθεντον τοῦ ἐλαιολάδου ἀπὸ τῆς πλευρᾶς αὐτῆς διὰ τὸν Ἑλληνικὸν λαόν.

2) Διακόπτεται ἡ συνεχῆς τροφοδότησις τοῦ Ἑλληνος διὰ βενζοϊκοῦ δεέος, τοῦ δποίου ἐπιτρέπεται μὲν ἡ χρῆσις ώς συντηρητικῆς ούσίας τῶν τροφίμων εἰς λελογισμένας ποσότητας, πλὴν ὅμως ἡ μακροχρόνιος λῆψις, εἰς ἀδήλους καὶ προφανῶς μεγάλας ποσότητας διὰ τοῦ ἐλαιολάδου, εἶναι ἄγνωστον μέχρι στιγμῆς, ποίας ἐπιπτώσεις ἐπὶ τοῦ ἀνθρώπινου δργανισμοῦ δύναται νὰ ἔχῃ.

3) Ἡ Ἑλλὰς διασφαλίζει ἔαυτὴν ἔναντι τῶν συμβεβλημένων ἢ μὴ μετ’ αὐτῆς Κρατῶν, κατὰ τὴν ἔξαγωγὴν πρὸς αὐτὰ τοῦ ἐλαιολάδου της, τὸ δποῖον πάντοτε συνοδεύεται ὑπὸ Κρατικῶν Πιστοποιητικῶν βεβαιούντων τὴν γνησιότητά του, καὶ τέλος

4) Ἡ διακοπὴ τῆς νοθείας τοῦ ἐλαιολάδου διὰ βαμβακελαίου τύπου Νάϋλον θὰ ἔχῃ ώς συνέπειαν τὴν διακοπὴν τῆς χρώσεως τοῦ ἐλαιολάδου διὰ χρωστικῶν ούσιῶν, αἱ πλεῖσται τῶν δποίων ἔχουν ἔξόχως ἐπιβλαβεῖς ἐπιπτώσεις εἰς τὸν δργανισμὸν τοῦ ἀνθρώπου.

ΜΕΡΟΣ Β'

ΠΡΟΤΕΙΝΟΜΕΝΗ ΝΕΑ ΜΕΘΟΔΟΣ ΕΞΕΤΑΣΕΩΣ ΕΛΑΙΟΛΑΔΟΥ

Α'. Θεωρητική πλευρά

Τὸ ὑπεροξείδιον τοῦ βενζοϊλίου προστίθεται ἐν θερμῷ καὶ εἰς ἀναλογίαν $1\frac{1}{2}$ περίπου ἐντὸς τῶν σπορελαίων πρὸς τὸν σκοπὸν ὅπως καταστρέψῃ δι' ὁξειδώσεως τὰς οὐσίας ἐκείνας, αἱ δοῦλαι δίδουν τὰς χαρακτηριστικὰς ἀντιδράσεις τούτων, BEILLIER¹ καὶ KREISS².

Κατάλοιπον τῆς διενεργούμενης ὁξειδώσεως, παραμένον ἐν τῷ ἔλαιοιλάδῳ, εἶναι τὸ βενζοϊκὸν ὁξύ, τὸ δόπονον οὐδαμῶς ἀπαντᾷ εἰς τὰ βρώσιμα ἔλαια ή τὸ ἔλαιολαδον. Τὴν παρουσίαν τοῦ βενζοϊκοῦ ὁξέος εἰς τὸ νοθευμένον ἔλαιον δυνάμεθα νὰ πιστοποιήσωμεν τελικῶς διὰ τοῦ μικροσκοπίου^{3, 4}, παραλαμβάνοντες τοῦτο ἐκ τοῦ ἔλαιου εἴτε διὰ βασικῆς ιονοανταλλακτικῆς ρητίνης εἴτε διὰ διαλύματος ὁξίνου ἀνθρακικοῦ νατρίου⁵.

Β'. Τεχνικὴ τῆς μεθόδου δι' ιονοανταλλακτικῆς ρητίνης

Ποσότης 50 γραμ. ἔλαιοιλάδου φέρεται ἐντὸς ἐσμυρισμένης κωνικῆς φιάλης 300 κ. ἐκ. καὶ διαλύεται εἰς 100 κ. ἐκ. αἰθέρος. Εἰς τὸ προκύπτον αἰθερικὸν διάλυμα προστίθενται 6 γραμ. ισχυρῶς βασικῆς ιονοανταλλακτικῆς ρητίνης καὶ τὸ κρᾶμα ἀναταράσσεται ισχυρῶς ἐπὶ 5'. Ἀπομακρύνεται τὸ αἰθερικὸν διάλυμα δι' ἀποχύσεως καὶ ή ρητίνη ἐκπλύνεται ἐπανειλημμένως μὲ αἰθέρα μέχρι πλήρους ἀπομακρύνσεως τοῦ ἔλαιου. Ἡ τελεία ἀπομάκρυνσις τοῦ ἔλαιου διαπιστοῦται δι' ἐπιστάξεως σταγόνος ἐκ τοῦ αἰθερικοῦ ἐκπλύματος ἐπὶ τεμαχίου διηθητικοῦ χάρτου. Ἀκολουθεῖ ἔκλουσις τῆς ρητίνης δι' ἀναταράξεως ταύτης μὲ 50 κ. ἐκ. διαλύματος καυστικοῦ νατρίου 2 N. Τὸ ἀλκαλικὸν διάλυμα παραλαμβάνεται διὰ διηθήσεως, ἐκπλύνεται ή ρητίνη διὰ 30 κ. ἐκ. ὕδατος δὶς καὶ τὰ ἡνωμένα διηθήματα φέρονται εἰς διαχωριστικὴν χοάνην 300 κ. ἐκ. Ὁξεινίζομεν διὰ πυκνοῦ διαλύματος ὑδροχλωρικοῦ ὁξέος παρουσίᾳ χάρτου ἡλιοτροπίου καὶ τὸ ὁξεινισθὲν διάλυμα ἐκχυλίζεται δι' 25 κ. ἐκ. αἰθέρος. Τὸ ὕδατικὸν διάλυμα ἀποχύνεται καὶ ή αἰθερικὴ στιβάς ἐκπλύνεται δὶς ή τρὶς δι' δλίγων κυβικῶν ἐκατοστῶν ὕδατος. Ἀπορρίπτονται τὰ ὕδατικὰ ἐκπλύματα καὶ ή στιβάς τοῦ αἰθέρος φέρεται εἰς ποτήριον ζέσεως, ἔνθα ἔξατμίζεται ἐπὶ ὑδρολούτρου. Τὸ ὑπόλειμμα παραλαμβάνεται δι' δλίγων κ. ἐκ. αἰθέρος καὶ φέρεται εἰς μικρὸν δοκιμαστικὸν σωλῆνα, ἀπὸ τὸν δόπονον διαθήσῃ ἔξατμίζεται καὶ πάλιν μετὰ προσοχῆς ἐπὶ ὑδρολούτρου. Τὸ ἐντὸς τοῦ δοκ.

σωλήνος παραμένον υπόλειμμα ἔξετάζεται μικροσκοπικῶς, ώς ἔχει. Τὸ βενζοϊκὸν δὲ ἐμφανίζεται υπὸ τὴν κρυσταλλικὴν αὐτοῦ μορφὴν εἰς καλῶς ἐσχηματισμένους χαρακτηριστικοὺς κρυστάλλους.

Γ'. Τεχνικὴ τῆς μεθόδου δι' δξίνου ἀνθρακικοῦ νατρίου⁵

Ποσότης 100 γρ. τοῦ υπὸ ἔξετασιν ἐλαιολάδου φέρεται ἐντὸς διαχωριστικῆς χοάνης καὶ ἐκχυλίζεται διὰ 200 κ. ἑκ. διαλύματος δεξίνου ἀνθρακικοῦ νατρίου 1 %. Εἰς περίπτωσιν σχηματισμοῦ γαλακτώματος, διασπᾶται τοῦτο διὰ τῆς προσθήκης δλίγου χλωριούχου νατρίου. Ἡ ὑδατικὴ στιβάς παραλαμβάνεται εἰς ποτήριον ζέσεως 400 κ. ἑκ. καὶ προστίθεται εἰς αὐτὴν διάλυμα ὑδροχλωρικοῦ δεξίος 2N μέχρις δεξίνου ἀντιδράσεως. Ἡ περίσσεια τοῦ δεξίου ἔξουδετεροῦται διὰ διαλύματος καυστικοῦ νατρίου μέχρις ἀσθενοῦς ἀλκαλικῆς ἀντιδράσεως παρουσίᾳ χάρτου ήλιοτροπίου. Εἰς τὸ ἔξουδετερωθὲν διάλυμα προστίθενται 20 κ. ἑκ. θεικοῦ χαλκοῦ CuSO₄, 5H₂O περιεκτικότητος 69,2 γρ. εἰς τὸ λίτρον καὶ 20 κ. ἑκ. καυστικοῦ καλίου 31,1 γρ. εἰς τὸ λίτρον ἐν ὕδατι.

Μεθ' ἐκάστην προσθήκην τὸ μῆγμα ἀναδεύεται καλῶς καὶ διηθεῖται ἐντὸς διαχωριστικῆς χοάνης τῶν 500 κ. ἑκ. Τὸ διήθημα δεξινίζεται διὰ θεικοῦ δεξίου καὶ ἐκχυλίζεται δι' αἰθέρος. Τὸ ὑδατικὸν διάλυμα ἀποχύνεται καὶ ἡ αἰθερικὴ στιβάς ἐκπλύνεται δις ἢ τρὶς δι' δλίγων κυβικῶν ἐκατοστῶν ὕδατος. Ἀπορρίπτονται τὰ ὑδατικὰ ἐκχυλίσματα καὶ ἡ στιβάς τοῦ αἰθέρος φέρεται εἰς ποτήριον ζέσεως, ἔνθα ἔξατμίζεται ἐπὶ ὑδρολούτρου. Τὸ υπόλειμμα παραλαμβάνεται δι' δλίγων κ. ἑκ. αἰθέρος καὶ φέρεται εἰς μικρὸν δοκιμαστικὸν σωλήνα, ἀπὸ τὸν δποῖον δ αἰθὴρ ἔξατμίζεται καὶ πάλιν μετὰ προσοχῆς ἐπὶ ὑδρολούτρου. Τὸ ἐντὸς τοῦ δοκιμαστικοῦ σωλήνος παραμένον υπόλειμμα ἔξετάζεται μικροσκοπικῶς, ώς ἔχει, δοθέντος ὅτι τοῦτο σύγκειται ἐκ βελονοειδῶν κρυστάλλων βενζοϊκοῦ δεξίου μεμονωμένων ἢ ἐν συσσωματώσει.

Δ'. Ἐπιβεβαίωσις παρουσίας βενζοϊκοῦ δεξίου

Πρὸς ἐπιβεβαίωσιν τῆς παρουσίας τοῦ βενζοϊκοῦ δεξίου, δυνάμεθα νὰ θερμάνωμεν ἐλαφρῶς ἐκ νέου τὰς παρειὰς τοῦ δοκιμαστικοῦ σωλήνος ὅπου τοῦτο εὑρίσκεται, ὅτε ἀφίπταται, συμπυκνούμενον εἰς τὰ ὑψηλότερα καὶ συνεπῶς ψυχρότερα σημεῖα τοῦ ἴδιου δοκιμαστικοῦ σωλήνος. Ἐλέγχομεν καὶ πάλιν διὰ τοῦ μικροσκοπίου.

Ε'. Εύαισθησία τῆς μεθόδου

Η εύαισθησία τῆς ὡς ἀνω προτεινομένης μεθόδου ἀνιχνεύσεως τοῦ βενζοϊκοῦ δξέος εἰς νοθευμένα ἔλαιολαδα, ὡς διεπιστώθη ἐκ γενομένων ἔξετάσεων, ἀνέρχεται εἰς ποσοστὸν νοθείας 3 % περίπου.

Διὰ τοῦ ἀριθμοῦ 3 % νοεῖται ὅτι, εἰς ἣν περίπτωσιν τὸ ἔλαιον Νάϋλον ἐσχηματίσθη ἐκ βαμβακελαίου εἰς δὲ προσετέθη ὑπεροξείδιον τοῦ βενζοϋλίου εἰς ἀναλογίαν 1 % περίπου, ὡς γίνεται σήμερον, καὶ ἐκ τούτου θέλει γίνει νοθεία εἰς τὸ ἔλαιολαδον ἔστω καὶ εἰς ποσοστὸν 3 %, ἢ νοθεία αὕτη διὰ τῆς προτεινομένης μεθόδου θὰ διαπιστωθῇ.

Η εἰς τόσον μικρὸν ποσοστὸν διαπιστούμενη νοθεία καθιστᾷ ταύτην ἀπολύτως ἀσύμφορον.

ΒΙΒΛΙΟΓΡΑΦΙΑ

1. ΓΑΛΑΝΟΣ Σ. Δ., «Χημεία Τροφίμων καὶ Εύφραντικῶν», Τόμος 3ος σελ. 261.
2. ΓΑΛΑΝΟΣ Σ. Δ., ἔνθ' ἀνωτέρῳ, σελ. 263.
3. LEACH A. E., WINTON A. L., «Food Inspection and Analysis». Ἐκδ. Οίκος John Wiley and Sons, "Ἐκδ. 4η (1920) σελ. 892.
4. VOGEL AR. I., «A Text book of Macro and Semimicro Qualitative Analysis». Ἐκδ. Οίκος Longman, "Ἐκδοσις 4η (1953) σελ. 311.
5. WILLIAMS K. A., «Oils, Fats and Fatty Foods». Ἐκδ. Οίκος Churchill, "Ἐκδοσις 3η (1950) σελίς 53.

S U M M A R Y

A kind of adulteration of the olive oil consists of the addition to it of an amount of cotton seed oil which previously has been treated with benzoyl peroxide. The treatment is done in purpose to destroy, by an oxidation function, the Bellier test of the seed oil. The oxidation is run as follows: The seed oil, after the addition of benzoyl peroxide in a proportion of about 1 %, is heated up to 70°C for a period of 5 to 10 minutes. A small amount of cacao oil is added to the above treated oil to lower its refractive index. The product is known in the greek

market with the name «negative» or «nylon oil» and is used in mixtures with olive oil under various proportions. Benzoic acid was searched and found in the samples of the adulterated olive oil as a remainder of benzoyl peroxide after its function upon seed oil. The suggested method to detect the adulteration is based upon the separation of the benzoic acid from the oil either by a strong basic ion exchange resin or by a solution of sodium bicarbonate. With both methods benzoic acid is left in a test tube after the evaporation of its ether extract. The acid is easily recognized under a microscope because of its characteristic crystals mounted on the middle and upper part of the test tube's innerwalls.
