

**ΣΤΑΤΙΣΤΙΚΗ.—Παρατηρήσεις τινὲς ἐπὶ τοῦ προσδιορισμοῦ τοῦ συντελεστοῦ συσχετίσεως, ὥπο Δεων. N. Καραπιπέρη\***. Ἀνεκοινώθη ὥπο τοῦ κ.

‘Ως εἶναι γνωστὸν μεταξὺ τῶν κριτηρίων ἀτινα ἐφαρμόζονται διὰ τὸν καθορισμὸν τῆς μεταξὺ δύο μεταβλητῶν ποσοτήτων ὑφισταμένης σχέσεως εἶναι καὶ ὁ συντελεστὴς συσχετίσεως (corrélation coéfficient), ὃστις δίδεται ὥπο τῆς σχέσεως

$$r = \frac{\sum X_i Y_i - \eta \bar{X} \cdot \bar{Y}}{\sqrt{(\sum X_i^2 - \eta \bar{X}^2) (\sum Y_i^2 - \eta \bar{Y}^2)}} = \frac{\sum x_i \psi_i}{\sqrt{\sum x_i^2 \cdot \sum y_i^2}}$$

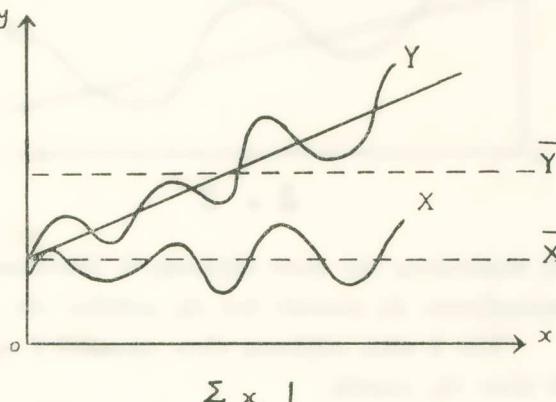
$$\text{ὅπου } \bar{X} = \frac{\sum X_i}{\eta}, \bar{Y} = \frac{\sum Y_i}{\eta}, x_i = X_i - \bar{X}, y_i = Y_i - \bar{Y}$$

Διὰ μίαν τελείαν καὶ θετικὴν συσχετίσιν ὁ ἀνωτέρω συντελεστὴς συσχετίσεως ἴσος ται μὲ +1, διὰ μίαν ἀρνητικὴν τοιαύτην μὲ -1 καὶ μὲ μηδὲν εἰς περίπτωσιν καθ' ἥν οὐδεμία μεταξὺ τῶν δύο μεταβλητῶν ὑφίσταται ἀλληλοεπίδρασις.

‘Η μέθοδος συσχετίσεως ἐφαρμόζεται εἰς πλείστας στατιστικὰς μελέτας εἰς τὰς δοπίας ἐπιζητεῖται κυρίως ἡ ἔξακρύβωσις, ἐὰν καὶ κατὰ πόσον ἐν φαινόμενον ἐπιδρᾷ ἐπὶ ἑτέρου φαινομένου. Πλὴν δύμως παρουσιάζονται ἐνίστε περιπτώσεις εἰς ἢς ἡ τιμὴ τοῦ συντελεστοῦ συσχετίσεως δὲν ἀποτελεῖ ἀσφαλές κριτήριον τῆς μεταξὺ ὧν δύο μεταβλητῶν ποσοτήτων ὑφισταμένης σχέσεως.

Ἐνταῦθα θὰ ἀσχοληθῶμεν κυρίως μὲ τὴν περίπτωσιν ἐκείνην κατὰ τὴν δοπίαν αἱ δύο μεταβληταὶ ποσότητες ὥποκεινται εἰς περιοδικὰς μεταβολὰς τῆς αὐτῆς ἢ ἀντιθέτου φορᾶς, ἐνῷ συγχρόνως ἡ μία ἐξ αὐτῶν παρουσιάζει σαφῆ τάσιν αὐξήσεως ἢ ἐλαττώσεως ἢ ἡ μία ἐξ αὐτῶν τάσιν αὐξήσεως καὶ ἡ ἑτέρα τάσιν ἐλαττώσεως ὡς παραστατικῶς ἐμφαίνεται εἰς τὰ σχήματα 1 καὶ 2.

Εἰς τὴν περίπτωσιν τοῦ σχήματος I, ἐνῷ μεταξὺ τῆς μεταβλητῆς X καὶ τῆς

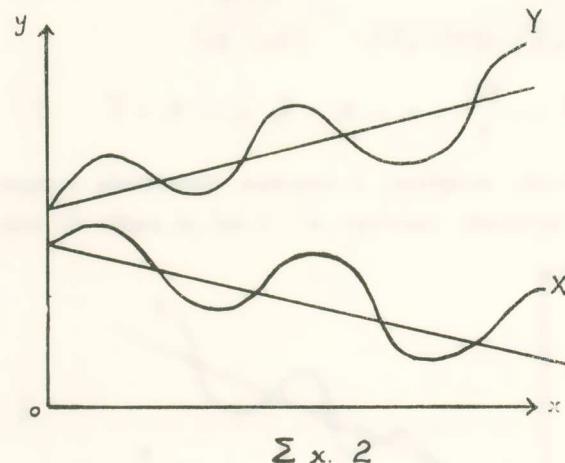


\* LEON. N. CARAPIPERIS : Quelques remarques sur le coéfficient de corrélation.

μεταβλητής  $\Psi$  ύπάρχει σαφής σχέσις, ἐν τούτοις δὲ συντελεστής συσχετίσεως μεταξὺ αὐτῶν θὰ παρουσιάζῃ μικρὸν σχετικῶς τιμήν, δοθέντος ὅτι αἱ ἀποχαὶ  $\Psi_i - \bar{\Psi}$  θὰ ἔχωσι μέχρι περίπου τοῦ σημείου  $M$  ἀρνητικὰ σημεῖα πέρα δὲ τούτου θετικά, ἐνῷ αἱ ἀντίστοιχοι ἀποχαὶ  $X_i - \bar{X}$  ἀλλοτε θετικὰ καὶ ἀλλοτε ἀρνητικὰ καθ' ὅλην τὴν ἔκτασιν τῆς σχετικῆς καμπύλης.

Ἄλλὰ καὶ εἰς τὴν περίπτωσιν τοῦ σχήματος 2, ἐνῷ αἱ δύο μεταβληταὶ ὑπόκεινται εἰς σαφῆ ἀλληλοεπίδρασιν, θετικὴν ἐπὶ μέρους, δημοσὴν ἐπειδὴ ἡ μεταβλητὴ  $\Psi$  παρουσιάζει σαφῆ τάσιν αὐξήσεως, ἢ δὲ μεταβλητὴ  $X$  τάσιν ἐλαττώσεως, δὲ συντελεστής συσχετίσεως μεταξὺ αὐτῶν θὰ ἔχῃ ἀρνητικὴν τιμήν.

Διὰ τοὺς ἀνωτέρω λόγους εἰς τὰς ἀνωτέρω εἰδικὰς περιπτώσεις, δὲ συντελεστής συσχετίσεως θὰ ἔπειπε νὰ ὑπολογίζεται οὐχὶ μεταξὺ τῶν ἀποχῶν τῶν μεταβλητῶν  $X$  καὶ  $\Psi$  ἀπὸ τῶν μέσων αὐτῶν τιμῶν, ἀλλὰ μεταξὺ τῶν ἀποχῶν τῶν ἐν λόγῳ μεταβλητῶν ἀπὸ τὰς εὐθείας ἢ καμπύλας



τὰς παριστώσας τὴν τάσιν αὐξήσεως ἢ ἐλαττώσεως τῶν μεταβλητῶν καὶ αἵτινες ὑπολογίζονται ὡς γνωστὸν διὰ τῆς μεθόδου τῶν ἐλαχίστων τετραγώνων.

Ἐάν ἡ τάσις αὐξήσεως εἶναι γραμμικὴ ἢ προκύπτουσα ἔξισωσις τῆς εὐθείας θὰ εἶναι τῆς μορφῆς

$$Y = \alpha + \beta X$$

τῶν συντελεστῶν  $\alpha$  καὶ  $\beta$  ὑπολογιζομένων διὰ τῶν κανονικῶν ἔξισώσεων τῆς μορφῆς

$$\begin{aligned}\Sigma(Y) &= \eta \cdot \alpha + \beta \cdot \Sigma(X) \\ \Sigma(X \cdot Y) &= \alpha \Sigma(x) + \beta \Sigma(X^2)\end{aligned}$$

Εἰς περίπτωσιν καθ' ἥν ἡ τάσις δὲν εἶναι γραμμικὴ ἢ προκύπτουσα καμπύλη εἶναι ὡς ἐπὶ τὸ πλεῖστον τῆς μορφῆς

$$Y = \alpha + \beta X + \gamma X^2$$

τῆς δποίας οἵ συντελεσταὶ  $\alpha$ ,  $\beta$ , καὶ  $\gamma$  ὑπολογίζονται καταλλήλως.

## RÉSUMÉ

L'auteur est d'avis que le coefficient de corrélation entre deux variables doit être calculé non entre les écarts de leur valeur moyenne, mais entre les écarts de deux variables par rapport aux lignes droites ou courbes qui présentent la tendance de ces variables calculées par la méthode de moindres carrés.

**ΦΥΣΙΚΟΧΗΜΕΙΑ.** — **Φασικὰ διαγράμματα ὀξεικοῦ ὀξέος καὶ φυτικῶν ἔλαιων.**

**II. βαμβακέλαιον καὶ ἡλιέλαιον,** ὑπὸ Ἐμμαν. Βογιατζάκη<sup>\*</sup>. <sup>2</sup>Ανεκοινώθη ὑπὸ τοῦ κ. Ἐμμ. Ἐμμανουήλ.

## ΕΙΣΑΓΩΓΗ

Τὰ δεδομένα περὶ τῆς διαλυτότητος τῶν ἔλαιων εἰς διάφορα διαλυτικὰ εἶναι δόλιγα καὶ αὐτὰ ἔτι τὰ ὑπάρχοντα στεροῦνται ἐπαρκοῦς ἀκριβείας<sup>1</sup>. Παρὰ τοῦτο ὅμως αἱ γνώσεις ἡμῶν περὶ τῶν διαφόρων διαλυτικῶν, καὶ ἵδιως ἐκείνων τὰ ὅποια μὲ τὰ φυτικὰ ἔλαια σχηματίζουν ζεύγη μὲ μικρὸν ἀμοιβαίαν διαλυτότητα, ἀρχῆς<sup>2</sup> οὐν ν̄ ἀποκτοῦν βιομηχανικὸν ἐνδιαφέρον, διότι ὁ θερμικὸς ἀπολογισμὸς κατὰ τὸν A. C. Beckel καὶ τοὺς συνεργάτας του<sup>3</sup>, παρὰ τὴν ὑψηλὴν λανθάνουσαν θερμότητα τοῦ ὑπὸ αὐτῶν χρησιμοποιουμένου διαλυτικοῦ παρουσιάζεται κατὰ τοὺς γενομένους ὑπολογισμοὺς οἰκονομικώτερος. Πλὴν τούτου διὰ τῆς μεθόδου ταύτης καὶ τὰ λαμβανόμενα προϊόντα εἶναι καλυτέρας ποιότητος, προσέτι δὲ καὶ νέα προϊόντα κατέστη δυνατὸν νὰ παραχθοῦν.

Κατὰ τὰ τελευταῖα ἔτη ἔγιναν πολλαὶ ἔρευναι ἐπὶ τοῦ θέματος τούτου παρὰ διαφόρων ἔρευνητῶν<sup>4</sup> διὰ τῆς χρησιμοποιήσεως τῆς ἴσοποτυλικῆς ἀλκοόλης ὡς διαλυτικοῦ ἐν μείγματι μὲ ὄδωρ ἢ ἀκετόνην.

Τὸ ἔλαιον τὸ ὅποιον ἐμελετήθη λεπτομερέστερον ἵδιως εἰς τὰς Ἡνωμένας Πολιτείας τῆς Ἀμερικῆς εἶναι τὸ βαμβακέλαιον, καθ' ὃσον ἀποτελεῖ τοῦτο μίαν

\* EMM. VOJATZAKIS, Diagrammes des phases d'acide acétique et d'huiles d'olive.  
II. Huile de coton et huile de tournesol.

<sup>1</sup> Al. E. Bailey, Industrial oil and fat products, p. 71. Interscience N. Y. 1945.

<sup>2</sup> A. C. Beckel, P. A. Belter, and A. K. Smith, J.A.O.C.S., 25, 10 - 11 (1948) U.S. Patent secretary of Agriculture 2, 445, 931 (1948).

<sup>3</sup> W. D. Harris, F. F. Bishop, C. M. Lyman, and R. Helpert, J. A. O. C. S., 24 370 - 375 (1947).

<sup>4</sup> W. W. Meinke, B. R. Holland, and W. D. Harris, J. A. O. S., 26, 532 - 534 (1949).

<sup>5</sup> W. D. Harris, J. W. Hayward, and R. A. Lamb, J. A. O. C. S., 26, 719 - 723 (1949). W. D. Harris, and J. W. Hayward, ibid, 273 - 275, (1950).