

# Μέτρηση τῶν συστατικῶν τῶν κραμάτων τριών θυμιατηρίων

Δρ. Βασίλειος Ιατρίδης

Χημικός - Μηχανικός Ε.Μ.Π.

Τά κύρια έρωτήματα πού γεννιούνται σταν βλέπουμε δύναμη αρχαιολογικού άντικειμένου είναι: πότε, πού και πώς κατασκευάστηκε. Στίς άπορες αύτές δρεχταί νά δώσει μερικές άπαντήσεις δημοφιλείς ή χημικός πού κάνει τις διαλύσεις. «Εξ αλλού, διαθέτουμε καὶ ἡ μέτρηση τῶν συστατικῶν τῶν κραμάτων είναι ἀπαραίτητη προϋπόθεση γνώντας και γιά τή συντήρηση τού άντικειμένου. Αὔτη καθορίζει, ἐν μέρει, τή μεθόδο διέπεμβασης πού θά χρησιμοποιηθεί (είναι μέρος τῆς προσεκτικής έξετασης τού άντικειμένου πού άναφέρεται στό κεφάλαιο γιά τή συντήρηση).

Βέβαια, δύναμη μεμονωμένου δέν μπορεῖ νά δώσει τόσες πληροφορίες. Ή διαδικασία πού επιβάλλεται είναι αύτή πού προχωρεῖ ἀπό τό γνωστό πρός τό δύγνωστο, είναι ἐπαγωγική. «Ἐτοι, γνωρίζοντας τήν ποσοστία σύσταση τῶν κραμάτων καὶ τήν τεχνική κατασκευής τού άντικειμένου δύνατός δέ έντοπισμός τού τόπου προελεύσεως τῆς πρώτης υλης. Ή δέ σύγκριση τού άντικειμένου με δλλοι παρεμφερή, τής ίδιας προελεύσεως, μᾶς δόηγει στό ἔργαστηρι κατασκευής.

Η μελέτη αύτή λοιπόν, βοηθᾶ νά μάθουμε γιά τήν ποιότητα δρισμένων κραμάτων πού χρησιμοποιήθηκαν στόν Ἐλληνικό χώρο σέ διάφορες ιστορικές περιόδους και πού προρίζονταν γιά διαφορετική ἐπεξεργασία σύργων π.χ. χυτά, σφυρήλατα κλπ. Σέ τρια ἀπό τά θυμιατήρια πού είδαμε, τά είσ. 21502, 11469 και 11402, ζηγούν δρισμένες ἀναλύσεις, με σκοπό τή διαπίστωση τής σύνθεσης τῶν κραμάτων.

Τά τρία αύτά κατοιά ἐμφανίζουν διαφορετική ἀπόχρωση, διαν και είναι κατασκευασμένα με βάση τόν χαλκό.

## Τεχνικές μετρήσεις

«Οπως είναι γνωστό, πολλές μέθοδοι

μποροῦν νά χρησιμοποιηθοῦν γιά τόν προσδιορισμό τής συστάσεως κραμάτων. Ἐδώ χρησιμοποιήθηκε ἡ κλασσική χημική ἀνάλυση και ἡ φασματομετρία ἀτομικής ἀπορρόφησης.

Στόν πίνακα 1 δίνεται ἡ ποσότητα σύμμετοχή τῶν διαφόρων στοιχείων πού συνιστούν τά κράματα.

«Από τόν πίνακα 1 διαπιστώνουμε διτό

ισοζύγιο μάζας δέν κλείνει στά 100% ἀλλά υπολείπεται τόσο περισσότερο δοσ ἡ μάζα τού δείγματος μειώνεται, πίνακας 2.

Τό γεγονός αύτό δικαιολογείται ἀν λάθοψις ὑπόψη μάς δτι τά δείγματα προέρχονται ἀπό τήν ἐπιφάνεια τῶν άντικειμένων. «Η ἐπιφάνεια τού κράματος, μετά τήν πάροδο ὥρισμένου χρόνου και ἀνάλογω μέ τό περιβάλλον πού ἐπικρατεῖ, ἐπρεδεῖται και ἀλλοιώνεται χημικά. Κατά τή χημική αύτή ἐπίδραση ἀπό τό περιβάλλον ἐνα μέταλλο τείνει νά σχηματίσει δέξιο, δηλαδή μάχημική ἐνώση πού ἐξασφαλίζει μιά ἐνεργειακή σταθερότητα κατασκευής.

Η μελέτη αύτή λοιπόν, βοηθᾶ νά μάθουμε γιά τήν ποιότητα δρισμένων κραμάτων πού χρησιμοποιήθηκαν στόν Ἐλληνικό χώρο σέ διάφορες ιστορικές περιόδους και πού προρίζονταν γιά διαφορετική ἐπεξεργασία σύργων π.χ. χυτά, σφυρήλατα κλπ.

Σέ τρια ἀπό τά θυμιατήρια πού είδαμε, τά είσ. 21502, 11469 και 11402, ζηγούν δρισμένες ἀναλύσεις, με σκοπό τή διαπίστωση τής σύνθεσης τῶν κραμάτων.

Τά τρία αύτά κατοιά ἐμφανίζουν διαφορετική ἀπόχρωση, διαν και είναι κατασκευασμένα με βάση τόν χαλκό.

τερη κατάσταση. Είναι γνωστή ἡ εύ-κολια μέ τήν όποια δύναται στοιχείο «σκουριάζει», μ' ἄλλα λόγια ὁ μεταλλικός σιδήρος μετατρέπεται σέ ὁξείδιο σιδήρου, κάτω ἀπό τήν ἐπίδραση τού ὁξυγόνου τής ἀτμόσφαιρας.

Πέρα δύμας ἀπό τή μετατροπή ἐνός μετάλλου σέ ὁξείδιο, είναι πιθανό, ἀνάλογα μέ τής συνθήκες πού ἐπικρατεῖν νά σχηματίσει και ἀνθρακικό ἄλας. «Ἐτοι, στήν περίπτωση τού χαλκού είναι δυνατό στήν ἐπιφάνεια τού άντικειμένου ἀντί νά υπάρχει ὁ χαλκός (Cu) στή μεταλλική του μορφή νά βρεθεῖ σάν ὁξείδιο (CuO) ή σάν ἀνθρακικός χαλκός (CuC<sub>2</sub>O).

«Ἐνώ λοιπόν είχε ληφθεῖ ἀρχικά μάζα π.χ. 79,55 g ἀπό τό δέιγμα, μετράμε ποσότητα χαλκού τελικά ἴση μέ 63,55 g, γιατί τό δέιγμα πού πρόμει είχε μετατραπεῖ σέ ὁξείδιο τού χαλκού. «Ἀντίστοιχα, παίρνουμε δείγμα 120,55 g και μετράμε ποσότητα χαλκού ἴση μέ 63,55 g δάν ό μεταλλικός χαλκός ἔχει μετατραπεῖ σέ ἀνθρακικό μάζα χαλκού.

«Ἀπό τό παράδειμα αύτό φαίνεται πώς προκύπτει ἡ τελική διαφορά στό

ισοζύγιο τής μάζας.

Οι προσπάθειες γιά τή διαπίστωση υ-

παρῆς ἀντιμονίου (Sb) σάν συστατι-

κό τῶν κραμάτων ἀπόβανταν ἀρνητι-

κές. «Ἐπίσης διαπιστώθηκε διτό δέν

ύπαρχει σιδήρος στά θυμιατήρια ἀρ.

21502 και 11402 ἐνώ διαπιστώθηκαν

ἴχνη στό 11469.

| ΠΙΝΑΚΑΣ 1      | Cu%  | Pb%  | Zn% | Sn%  | Ag%  |
|----------------|------|------|-----|------|------|
| Στοιχεῖον      |      |      |     |      |      |
| 'Αρ. δείγματος |      |      |     |      |      |
| 21502          | 72,0 | 9,5  | 4,0 | 7,3  | 0,2  |
| 11469          | 87,0 | 0,0  | 1,0 | 0,0  | 0,36 |
| 11402          | 51,0 | 11,7 | 0,3 | 14,5 | 0,75 |

Πίν. 1. — Δίνεται ἡ % σύμμετοχή τῶν διαφόρων χημικών στοιχείων τῶν τριών κραμάτων. «Η ἀπρίστα τῶν μετρήσεων είναι καλύτερη ἀπό 0,5% γιά τό κάθε στοιχείο και ἡ εύασθεσία τῶν μετρήσεων είναι τής τάξης τού  $0,3 \times 10^{-6}$  g.

Στόν πίνακα 2 δίνεται ἡ ποσότητα δείγματος ἐπάνω στό ὅποιο ζηγανούν οι μετρήσεις.

| ΠΙΝΑΚΑΣ 2        | Ποσότητα δείγματος (mg) | Σημείο δειγματοληψίας |
|------------------|-------------------------|-----------------------|
| 'Αριθ. δείγματος |                         |                       |
| 21502            | 31,2                    | ὅπη ἀναρτήσεως        |
| 11469            | 20,5                    | ὅπη ἀναρτήσεως        |
| 11402            | 6,0                     | ὅπη ἀναρτήσεως        |

Πίν. 2. — Δίνεται ἡ ποσότητα δείγματος πού μελετήθηκε καθώς και τό σημείο δειγματοληψίας.

Τά κράματα και τών τριών θυμιατήριών είναι μπροῦντζος, ένα κράμα σήμερα χαρακτηρίζεται ώς μπροῦντζος δύταν έχει τήν τυπική σύσταση: Cu 50-90%, Zn 20-40%, Sn 0-6%, Pb 0-2%, Fe 0-1%. Πέρα δημαρχός από τά κύρια συστατικά υπάρχουν σε πολύ μικρές ποσότητες και άλλα χημικά στοιχεία τά όποια χαρακτηρίζονται ώς «μολύνσεις και προέρχονται κυρίως από δρυκτά παραλαβής τών κυρίων κραματοποιών στοιχείων. Αύτού τού είδους οι μολύνσεις βρίσκονται και στά κράματα πού χρησιμοποιούνται και σήμερα και είναι κυρίως: φώσφορος (P), άρσενικόν (As), θείον (S) καθώς και νικέλιον (Ni) και σίδηρος (Fe) κλπ.

Συνεπώς και ο δρυγός πού παρουσιάζεται και στά τρία δείγματα θά πρέπει νά χαρακτηρίσει ώς μή κύριο συστατικό τών κραμάτων. Η παρουσία δημαρχός τού άργυρου είναι δυνατόν νά δόηγήσει στήν πηγή προελεύσεως τών κυρίων συστατικών στοιχείων τών κραμάτων και ιδιαιτέρως τού χαλκού.

#### Evaluation of the Alloy's Components

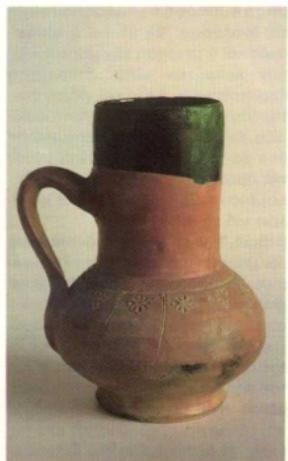
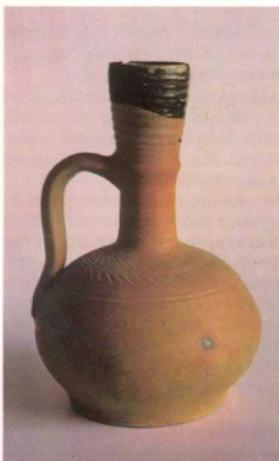
The determination and evaluation of the alloy's components are indispensable for the conservation/restoration of a metallic object, as well as for the determination of the origin of the metal the object was made of and the workshop where it was made. It also provides some information on the technological background of the bronze founders.

We have analyzed the Benaki Museum's censers no. 21502, 11469 and 11402 (see pls. 1 and 2).

#### Βιβλιογραφία

1. THEOPHILUS "On Divers Arts" J. G. Hawthorne and Cyril Stanley Smith ed. The University of Chicago Press, 1963.
2. R. J. GETTES, C. J. WARRING, "The composition of some ancient Persian and other Near Eastern Silver objects", eic; Ars Orientalis II, 1957, o. 83-90.
3. D. M. METCALF, "Metal Contents of Medieval Coins", eic; E. T. Hall and D. M. Metcalf (editors), Methods of chemical and metallurgical investigation of ancient coinage. Royal Numismatic Society, Special publication, London, 1972, o. 384-391.
4. BERTELE, Lineamenti principali della numismatica bizantina, eic; Rivista italiana di numismatica 5, XII, LXVI, 1964, o. 33-118.
5. F. SCHWEIZER et al., Genava XXV, 1977, o. 38-62.

# Πρώιμα μεταβυζαντινά κεραμεικά



Εικ. 2. Τύπος Β, δύμασα α

Μέ τά κεραμεικά τής μεταβυζαντινής περιόδου έλαχιστοι μελετητές άσχολήθηκαν κι αύτοι τόν τελευταίο καιρό. Τό γεγονός ξενίζει όταν σκεφτεί κανείς ότι ύπάρχουν σημαντικές μελέτες γιά τούς άλλους κλάδους τής μεταβυζαντινής Τέχνης. Από τόν Μεσοπόλεμο πού παραπρείται άναβιση τού ένδιαφέροντος γιά τόν παραδοσιακό πολιτισμό τής χώρας ώς σήμερα, πολλά θέματα έχουν έξαντλητικά μελετηθεί. Μέ τά κεραμεικά, μιά σιωπή είχε έπικρατήσει. Στήν παραγνώρισή τους, θέθαια, σημαντικά συνετέλεσε ή σπανιότητα τών άντικειμένων. Από εύθραυστο ύλικό κατασκευασμένα, είδη καθημερινής χρήσης, δέν έφτασαν ώς έμας παρά έλαχιστα δείγματα.

#### Γ. Κ. Γουργιώτης

Χημικός - Μέλος τής Λαογραφικής Έταιρείας Λαρίσης