

ΠΡΟΜΗΘΕΥΣ

ΣΥΓΓΡΑΜΜΑ ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΝ ΤΩΝ ΦΥΣΙΚΩΝ ΚΑΙ ΕΦΗΡΜΟΣΜΕΝΩΝ ΕΠΙΣΤΗΜΩΝ

ΕΚΔΙΔΟΜΕΝΟΝ ΑΠΑΞ ΤΗΣ ΕΒΔΟΜΑΔΟΣ ΜΕΤ' ΕΙΚΟΝΩΝ

ΔΩΡΕΑ
Π. ΔΟΑΝΙΔΗ
ΑΡΙΘ. 1509 1954

ΕΠΙΜΕΛΕΙΑΤΑΙ ΚΑΙ ΔΙΕΥΘΥΝΣΕΙ
ΚΩΝΣΤΑΝΤΙΝΟΥ ΜΗΤΣΟΠΟΥΛΟΥ
Ταχικού καθηγητού της Ὀρυκτολογίας καὶ
Γεωλογίας ἐν τῷ Πανεπιστημίῳ
καὶ Πολυτεχνεῖῳ.
ΣΥΝΕΡΓΑΣΙΑΤΑ
ΙΩΑΝΝΟΥ Π. ΔΟΑΝΙΔΟΥ Δρ. Φ. Ε.

ΟΡΟΙ ΣΥΝΔΡΟΜΗΣ

'Εν της Αθήναις	έτησία Δρ	7.
'Εν ταῖς Επαρχίαις	• •	7 50
• ν τῷ Εξωτερικῷ φρ κρ	•	8.

Αἱ συνδρομαὶ, ἐπιστολαὶ καὶ διατριβαὶ
ἀποστέλλονται

Πρὸς τὸν κ. Ἰωάν. Η. Δοανίδην
Ἄιδακτορα τῶν Φυσικῶν Ἐπιστημῶν

ΓΡΑΦΕΙΟΝ "ΠΡΟΜΗΘΕΩΣ",
Οδός Μασσαλίας ἀριθ. 10

ΠΙΕΡΙΕΧΟΜΕΝΑ

Ἐκ τῆς ἐφηρμοσμένης χημείας ὑπὸ Δρ., Κ. Δ. Ιάγγελη Α' Περὶ παραγωγῆς θερμότητος — Περὶ νάνων καὶ γιγάντων, ὑπὸ Α. Σκιντζοπούλου — Περὶ μάρμαρυσιού, ὑπὸ Γ. ΧΚ. — Νέα μέθοδος προγνώσεως τοῦ καιροῦ, ὑπὸ Π. Δ. Ζαχαρίου. — Περὶ γεύσεως καὶ ὄσφρησεως, ὑπὸ Α. Σ. Σκιντζοπούλου. — Χρονικά.

ΕΚ ΤΗΣ ΕΦΗΡΜΟΣΜΕΝΗΣ ΧΗΜΕΙΑΣ (*)

ΥΠΟ Δρ. Κ. Δ. ΖΕΓΓΕΛΗ

A.

Περὶ παραγωγῆς θερμότητος.

I

Ἡ θερμότης εἶναι ἡ κινητήριος δύναμις τῶν ἀτμομηχανῶν μας, οὐχ ἡττον δὲ χρησιμεύει καὶ ἐν τῇ χημ. βιοχανίᾳ καὶ τῇ μεταλλουργίᾳ, πρὸς ἐπίτευξιν ἀντιδράσεων αἰτίνες λαμβάνουσι χώρων ἐν ὑψηλῇ μόνον θερμοκρασίᾳ, δυνάμεια δὲ νὰ εἰπωμεν ὅτι ἡ θερμότης χρησιμεύει καὶ πρὸς παραγωγὴν θερμότητος, διότι ἵνα τὴν καύσιμον ὅλην καταστοῦνται πρὸς καύσιν ἔξ ης ποριζόμεθα θερμότητα, δέον νὰ τὴν θερμάνωμεν μέχρι τοῦ βαθμοῦ τῆς καύσεως, ητοι τῆς χημ. ἐνώσεως τῆς καύσιμου ὅλης μετὰ τοῦ ὄξυγόνου, καθ' ḥν ὡς καὶ εἰς πέσσαν χημικὴν ἐνώσιν ἀναπτύσσεται θερμότης.

(*) Μετὰ πολλῆς λαρᾶς ἔρχεται ἡπὸ τοῦ παρόντος φύλλου ὁ Πρόμηθης τῆς δημοσιεύσεως πειρᾶς ἔρθρων ἐκ τῆς ἐν ταῖς βιομηχανίαις ἐφηρμοσμένης χημείας, γεγραμμένην ὑπὸ τοῦ γνωστοῦ εἰς τοὺς ἀναγνωστὰς τοῦ περιόδου ἡμῶν καὶ ἐξ ἄλλων καλλιστῶν διατριβῶν. Κ. Δ. Ιάγγελη διδάκτορος τῶν Φυσικῶν Ἐπιστήμων. Ός εἰσαγωγὴ εἰς τὰ ἀρθρά ταῦτα δημοσιεύεται σ. μερον τὸ περὶ παραγωγῆς τῆς θερμότητος τοῦτο θέλουσι ἀκολουθῆση ἀλλὰ περὶ μᾶς ἔκάτης τῶν βιομηχνῶν αὐτοτελῆ καθ' ἔκτα καὶ πλήρη ἰδέαν δίδοντα τῶν θυμασίων τῆς ἐπιστήμης σίς τοὺς κλάδους τούτους πρόσδων. Σ. τ. Δ.

Τὸ σύνηθες καύσιμον ὅλικὸν εἶνε ἐνώσεις τοῦ ἀνθρακοῦ, οὐχ ἡττον πολλαὶ καὶ ἄλλαι πηγαὶ θερμότητος ὑπάρχουσι δι' εἰδίκους σκοπούς, οἷον ἡ ἡλεκτρική, τὸ θεῖον κατὰ τὴν σύντηξιν καὶ καύσαριν αὐτοῦ, τὸ θεῖον τῶν πυριῶν κατὰ τὴν παρασκευὴν τοῦ θεικοῦ ὄξεος κτλ.

II

Τὸ θερμαντικὸν ἀποτέλεσμα μετρεῖται εἰτε κατὰ ποσὸν εἰτε κατ' ἔνταξιν καὶ πρὸς μέτρησιν μὲν τῆς ποσοτητοῦ ως μονάς χρησιμεύει ἡ θαλπωρή (1), πρὸς δὲ τὴν τῆς ἐντάξεως δὲ βαθμός (2).

Διάφοροι ἀνθρακοῦσι οὐσίαι καίσμεναι ἔχουσι καὶ διάφορον θερμαντικὴν ικανότητα. Σημειοῦμεν τὴν τῶν κυριωτέρων ἐκ τούτων κατὰ τὴν θερμοχημείαν τοῦ Ostwald.

1	χιλιόγρ. ζ.θρακος,	ώς καθεροῦ ξυλάνθρακ.	ἀναπτύσσει	θ. 8083
1	" γραφίτου κατοικένου πρὸς ἀνθρ.	δέξ	"	7780
1	θείου(3)	"	θειώδες δέξ	2222
1	ὑδ.ογόνου(4)	"	ὑγρὸν θέωρ	34,200
1	δέξιεδίου τοῦ ἀνθρακ.	"	ἀνθ. αχ. δέξ	2,417
1	έλώδους ζερίου καὶ ομ πρὸς	"	" καὶ θέωρ 13,244	
1	αιθυλενίου	δημ.		11,907

(1) Μια θαλπωρή εἶναι τὸ ποσὸν τῆς θερμότητος τὸ ὄποιον δύναται νὰ ὑψωθῇ τὴν θερμοκρασίαν ἐνὸς χιλιογράμμου ὑδάτος ἀπὸ 0° εἰς 1 β θεμάν, τοῦτο κατὰ τὸν μηχ. τῆς θερμότητος θεωρίαν ισοδυναμεῖ πρὸς 424 χιλιογράμμωμετρα.

(2) Τὸ βρθύδος εἶναι τὸ ἔκατον τῆς θερμοκρασίας ἢν λαμβάνει θέωρ μέχρι αὐτοῦ ἀπὸ τῆς θερμοκρασίας τῆς τήξεως αὐτοῦ ἐκ πάγου μέχρι τῆς τοῦ βρασμοῦ του. Ἐν τῇ ἐπιστήμῃ μόνον τούτου τοῦ βαθμοῦ (βαθμοῦ Κέλσιου ἢ ἔκατονταβάθμου καλούμενου) παιούμενα χρῆσιν.

(3) Αἱ διάφορες ἀλλοτροπικαὶ καταστάσεις τῆς αὐτῆς οὐσίας δεικνύουσι καὶ διάφορον θερμαντικὸν ικανότητα καίσμεναί οὔτω λ κατὰ τὸ προκλινὲς σύστημα κρυσταλλούμενον θεῖον παρέχει μείζωνα τῆς τοῦ κατὰ τὸ βασιτρούμον, καὶ τοῦτο διότι κατὰ τὴν μεταβολὴν ἔκεινο, εἰς τοῦτο ἀπύσσεται καὶ ἀπολλύται μέρος ταύτης, ισοδυναμοῦ ἀκριβῶς ἢ διαφορὰ τῶν θερμαντικῶν αὐτῶν ικανοτάτων.

(4) Κατὰ τὴν καύσιν τοῦ θέλρογόνου εἰς θέωρ μετζον ποσὸν καθισταται ἐλεύθερον ἢ κατὰ τὴν καύσιν τούτου εἰς θέρατμόν

"Οταν τὸ καύσιμόν ὑλικόν εἴνε ώρισμένης χημικῆς συνθέσεως, γνωρίζοντες τὴν ἐκλυομένην θεριότητα κατὰ τὴν καύσιν τῶν στοιχείων καὶ προστιθέμενοι τὴν τῶν διαφόρων στοιχείων τοικύτην, δυνάμεθα νὰ εὔρωμεν τὸ σύνολον τῆς θεωρητικῶς ἐκλυθηπομένης ποσότητος θερμαντικοῦ· εἴπομεν δημος θεωρητικῶς, διότι τὸ ποσὸν τοῦτο ὑφοῦς δρους λαμβάνει χώραν ἡ καύσις εἴνε διάφορον τοῦ πραγματικοῦ.

Πρὸς εὑρεσιν. τοῦ τελευταίου ποιούμεθα χρῆσιν εἰδικῶν ὄγράνων θερμογονομέτρων καλούμενων(1). προκειμένου δημος νὰ ἐκτιμήσωμεν τὴν ἀξίαν τῶν διαφόρων καυσίμων ὑλῶν ἐν τῇ πρᾶξει, μετρῶμεν τὴν ἀξιμοστικήν δύναμιν τῆς ὕλης, ἥτοι τὸ ποσὸν ὅπερ καὶ μόνον χρησιμοποιεῖται ἐν ταῖς ἀτμομηχαναῖς καὶ διενεργεῖ τὴν ἀξιμοστικήν τοῦ ὑδατος καὶ ἐπομένως τὴν κίνησιν τῆς ἀτμομηχανῆς, διότι τὸ ἐπίλοιπον μέρος ἀπόλλυται ἀνευ ἀποτελέσματος, τοῦτο δὲ εἴνε καὶ τὸ μέγιστον συνήθως.

III

'Η δὲ ἔντασις τῆς θερμότητος μετρεῖται ὡς εἴπομεν διὰ θερμομέτρων ἡ πυρομέτρων δι' ὑψηλῆς θερμοκρασίας. Καὶ θεωρητικῶς οὐχ ἥττον ὑπολογίζεται ἐάν διαιρεθῇ τὸ ὅλον ποσὸν τῆς ἀναπτυσσομένης θερμότητος (ἐάν ἡ γνωστὸν ἔννοεῖται ἡ προσδιορισθή ὡς ἀνω εἴπομεν) διὰ τοῦ εἰδικοῦ τοῦ σώματος θερμαντικοῦ· καθόσον τὸ αὐτὸ ποσὸν θερμαντικοῦ δὲν θερμαίνει ἐξ ἵσου τὰ διάφορα σώματα, ἀλλ᾽ ἀνίσως ἀναλόγως τῆς φύσεως ἐκάστου· διὰ τοῦτο ἐκάστου σῶμα ἔχει καὶ τὸ εἰδικόν του θερμαντικόν(2).

Οὐχ ἥττον πρακτικῶς ἡ θερμοκρασία εἴνε ταπεινοτέρα τῆς θεωρητικῶς ἐξαγομένης· ἔνεκα τῆς ἀνακλάσεως καὶ τοῦ διασκεδασμοῦ τῆς θερμότητος· πρὸς δὲ, ἐν ὑψηλῇ θερμοκρασίᾳ, καὶ ἔνεκα τοῦ λαμβάνοντος χώραν ἀφετηρισμοῦ, καὶ ἀλλων ἔνεκα λόγων. Δυνάμεθα νὰ ἐπιτύχωμεν ὑψηλᾶς λιαν θερμοκρασίας, α'. διὰ καύσεως ἐν ὄξυγόνῳ καθαρῷ καὶ οὐχὶ ἐν ἀέρι, διότι τὸ ἐν τούτῳ ὑπάρχον μέγα ποσὸν ἀξιώτου ἀφικεῖται μέγα ποσὸν θερμότητος, β'). διὰ καύσεως ἐν τῷ ἀναγκαῖοντι ποσῷ ἀέρος, πράγμα ἐπιτυγχανόμενον κατὰ τὴν δι' ἀερίων θερμανσιν. ὑπὲρ τὸ δέον ποσότης ἀέρος βλέπετε δοσον καὶ τὸ ἀξιωτόν, καθ-

διότι καὶ τὴν β'. περίπτωσιν μέρος τῆς θερμότητος· καταναλίσκεται πρὸς μεταβολὴν τοῦ ὑδατος ἐκ τῆς ὑγρᾶς εἰς ἡ. ἀέριον καταστασιν, ἀκριβῶς δὲ κατὰ τὸ ποσὸν τοῦτο εἴνε ἔλλιτον τὸ ἀναπτυσσόμενον ποσὸν θερμότητος κατὰ τὴν δευτέραν περίπτωσιν· οὐτω ἐξ ἔνδεις χιλιογράμμου ὑδρογόνου καυσιμένου παράγον αἱ 9 χιλιόγραμματα ὑδατος 100° ἀλλ' 1 χιλ. ὑδατος 100° ἐν μεταβολῇ εἰς 1 χιλ. ὑδρατμοῦ 100° χρήσει: 537 οχλπ. ἢρχ 9 χρήζουσ. 9×537=4833 οχλπωρῶν καὶ 34,200-4,833=29,367, ἀκριβῶς δὲ τοῦτο εἴνε καὶ τὸ ποσὸν τῆς ἐκλυομένης θερμότητος κατὰ τὴν καύσιν τοῦ ὑδρογόνου εἰς ὑδρατμόν· ταῦτα πάτα ἀπορρέουσιν ἀμέσως καὶ ἐκ τῆς μηχανῆς τῆς θερμότητος θεωρίας.

(1) Τοιοῦτον κατάλληλον εἰς τὸ ὑπὸ τοῦ F. Fischer προποιηθὲν θερμογονομέτρον τῶν Favre καὶ Silbermann.

(2) Τοῦτο μετρεῖται σχετικῶς πρὸς τὸ ὑδωρ λαμβανόμενον ὡς μονάδα.

ὅτι καὶ αὕτη ἀφικεῖται θερμότητα, γ'). διὰ προξηράνσεως τοῦ καυσίμου ὑλικοῦ, καθ' ὅσον ἀφ' ἐνός τὸ παρομάρτοῦν ὑδωρ ἀπαιτεῖ σημαντικὸν ποσὸν θερμαντικὸν πρὸς ἑξάτμησιν αὐτοῦ, ἀφ' ἐτέρου δὲ ὁ παραχόμενος ὑδρατμὸς ἀφικεῖται ὡς ἐκ τοῦ μεγάλου αὐτοῦ εἰδικοῦ θερμαντικοῦ, οὐ μικρὸν θερμότητα ὡς καὶ τὸ ἀξιωτόν, δ.). διὰ προθερμάνσεως τοῦ καυσίμου ὑλικοῦ καὶ τοῦ ἀέρος, καθ' ὅσον ἡ τελικὴ θερμοκρασία εἴνε ἐπὶ τοσοῦτον ὑψηλοτέρα, ἐφ' ὅσον καὶ ἡ ἀρχικὴ καὶ ε'). τέλος διὰ περιορισμοῦ τῆς ἀνακλάσεως καὶ τοῦ διασκεδασμοῦ τῆς θερμότητος, ἐπιτυγχανομένου διὰ καύσεως ἐν ὡς οίον τε μικρῷ χώρῳ, δι' ἐπιταχύνσεως τῆς καύσεως, καὶ διὰ χρήσεως ὑλικοῦ, πρὸς κατασκευὴν τῆς ἐστίας, ὡς οίον τε δυσθερμαγωγοῦ.

IV.

Τὰ πρὸς θερμανσιν ἐπιτήδεια σώματα δυνάμεθα νὰ διακρίνωμεν εἰς τρεῖς τάξεις, στερεά, ὑγρὰ καὶ ἀέρια. Ἐκ τῶν στερεῶν ἀναφέρομεν τὰ κυριώτερα, ἥτοι τὸ ξύλον, τὴν τύφην καὶ τὸν λιθανθρακα. Τὸ ξύλον δὲν κατέχει μεγάλην θερμαντικὴν δύναμιν δύο ἔνεκα λόγων, τοῦτο μὲν ἔνεκα τῆς μεγάλης ποσότητος ὑδατος ὅπερ ἐμπερέχει (νω πὸν μὲν 20—50 0|0, ἐν τῷ ἀέρι δὲ ξηρανθὲν 10—20 0|0), τοῦτο δὲ ἔνεκα τῆς μεγάλης ἐπισῆς περιεκτικότητος εἰς ὄξυγόνον. Τὸ ξύλον συνίσταται κατὰ μέσον ὅρον, ἐξ θρακος 50 0|0, ὑδρογόνου 6 0|0, ὄξυγόνου 42 0|0, ἀξιώτου 1 0|0 καὶ τέφρας 1 0|0, τὰ συστατικὰ ταῦτα εὑρίσκονται ἐν τῷ ξύλῳ ὑπὸ ποικιλίκς ὄργανικᾶς μορφᾶς, ἰδίως δημος ὡς κυταρίνη ($C_6 H_{10} O_5$). Τὸ ξύλον, ἔνεκα τοῦ εἰς ὄξυγόνον πλοῦτου αὐτοῦ ἀναφέρεται εἰς ταπεινὴν θερμοκρασίαν καὶ καίτειαδιὰ μικρᾶς φλογός, ἀναπτύσσει δὲ θερμότητα ἵσην πρὸς 3000 θαλπ. καὶ δὲν εὑρίσκει μεγάλην ἐφορμογὴν, ὡς καύσιμος ὑλη, ἔνεκα τοῦ δαπανηροῦ αὐτοῦ· ἰδίως χρησιμεῖται πρὸς οίκη. Θέρμανσιν καὶ ἐν τῇ βιομηχανίᾳ τῆς ὑάλου τῆς πορσελλάνης κλπ. ὅπου ὑπάρχει ἀνάγκη λίσιν καθαροῦ καυσοῦ. ὑλικοῦ. Δι' ἀπανθρακώσεως τοῦ ξύλου λαμβάνομεν τὸν ξυλάνθρακα, ἐν τῶν καλλ.στων ὑλικῶν πρὸς παραγωγὴν θερμότητος.

VII.

'Ο ποάνθραξ ἡ ἡ καλούμενη τύφη εἴνε προϊὸν ἀποσύνθεσεως βρύων τινῶν εἰς ἔλωδη μέρη ἐν μεμετριασμένοις κλίμασι ἐπιδιόντων. 'Η θερμαντικὴ ἱκανότης τῆς τύφης ἐξαρτᾶται ἐκ τοῦ βαθμοῦ τῆς ἐξανθρακώσεως αὐτῆς καὶ εἴνε ἀνάλογος τούτου. 'Ἐν γένει δὲν καταλέγεται μεταξὺ τῶν ἀνυσιμωτέρων πρὸς θέρμανσιν μέσων, ἰδίως ἐνεκα τῆς λεπτότητος αὐτῆς καὶ τοῦ μεγάλου ποσοῦ ὄξυγόνου καὶ τέφρας ὅπερ περιέχει. 'Η ποσότης θερμότητος ἦν ἀναπτύσσει ἀνέρχεται εἰς 3500—4000 θαλπ.

VIII.

'Ο δὲ λιθανθρακ. οὐ πλείσται καὶ πάμπολλαι αἱ μορφαί, εἴνε καὶ ούτος προϊὸν ἀποσύνθεσεως φυτῶν, ἰδίως τοῦ γένους τῶν πτερίδων, ἀτινχ ἐν καθύγροις μέρεσι καλύ φένται καὶ πιεσθένται ὑπὸ τῶν ὑπερκειμένων στρωμάτων τῆς γῆς, ἐγνηθρακώθησαν ἔξανθρακοῦνται δ' ἔτι καὶ νῦν βοσέως ἀποκεκλεισμένου τοῦ ἀέρος. 'Ο Mohr διατείνεται δτι

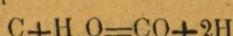
χρειαν ἐπαρήν ή θερμαντική ψλη πρός διαφόρους ούσιας, ως πρός τὴν υάλον κτλ.

Τὸ συνηθέστερον εἶδος τοιούτων ἀερίων εἶναι τὸ καλούμενον παράγωγον ἀέριον (generatoras), λέγεται δὲ οὕτω διότι ἀναπτύσσεται ἐντὸς μηχανήματος παραγωγέως (generator) καλουμένου. Εἰδὸς τοιούτων ὑπάρχουσι πλεῖστα τὸ δὲ τελειότερον πάντων, δι’ οὐ ἐπιτυγχάνεται θερμοκρασία ὑψίστη, εἶναι ὁ ἀναπαραγωγεὺς (Regenerator) τοῦ Siemens.

Ἀνάπτυσσεται δὲ τὸ ἀέριον τοῦτο κατομένων ἔτελος, ἐν τῷ παραγετε, τῶν ἀνθράκων· διὰ τῆς ἀτελοῦς καύσεως ταύτης δὲ ἀνθραξ καίεται εἰσαγομένου ὀλίγου ἀέρος (πρωτογόνου, Primärluft) τὸ πλεῖστον μὲν εἰς ὀξειδίου ἀνθρακού, μέρος δὲ εἰς διοξειδίου. Ὡπέρ πάλιν ἐνάγεται διεργάζομένον διὰ πυριφλέκτων ἀνθράκων πρὸς ὀξειδίου, εἰτα δὲ προσφυσωμένου καὶ ἐτέρου ἀέρος (δευτερογόνου, Secondär) καίεται τελείως πρὸς διοξειδίου ἀνθρακος. Θεωρητικῶς διὰ τῆς μεθόδου ταύτης ἐπρεπε ἐκ λιθανθράκων νὰ παράγηται ἀέριον συνιστάμενον κατὰ 34,4%, ἐξ ὀξειδίου τοῦ ἀνθρακού καὶ κατὰ 65,6%, ἐξ ἀζώτου, οὐχ ἡττον παράγεται δραμὸς καὶ μικρὸς ποσότης διοξειδίου τοῦ ἀνθρακούς καὶ ἀλλα ἀνθρακοῦχος ἀέριος ($2 - 2 \frac{1}{2} \%$). Ἡ θερμαντικὴ ικανότης τοιούτου ἀερίου δύναται ἰσην 1,000 θελπ. ἀνὰ πᾶν κυβικὸν μέτρον.

Καὶ ἄλλα ἀερία χρησιμεύουσιν πρὸς παραγωγὴν θερμότητος καὶ δὴ τὰ κατὰ τὴν καύσιν τῶν λιθανθράκων, ἀμέσως· τὰ κατὰ τὴν ἀναγωγὴν τῶν ὀξειδίων τοῦ σιδήρου δὲ ἀνθρακούς, καὶ τὰ τῶν ὑψικαρμίνων.

Μεγάλην σημασίαν, καὶ ἴδιας διὰ τὸ μέλλον, κέκτηται τὸ καλούμενον ὑδραέριον, ὥπερ παράγεται προσφυσωμένου ὑδρατμοῦ ἐν σωλήνῃ πεπληρωμένῳ ἀνθράκων διαπύρων, κατὰ τὴν πρόσφισιν ταύτην δὲ ἀνθραξ καίεται πρὸς ὀξειδίου ἀνθρακος, ἀναπτύσσεται δὲ καὶ ὑδρογόνον, κατὰ τὴν κατωθι ἀντίδροξιν.



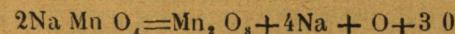
Οὐχ ἡττον πάντατε συμπαράγεται καὶ μικρὸς ποσότης διοξειδίου τοῦ ἀνθρακού, ἴδιας ὅταν οἱ ἀνθράκες δὲν εἰναι τελείως πεπυρωμένοι, καὶ ἐλάχιστον ποσὸν ἀζώτου καὶ ἄλλων ἀερίων. Ἡν κυβ. μέτρον τοιούτου ἀερίου ἀναπτύσσει περὶ τὰς 3000 θελπ.

Ἐν τῇ βιομηχανίᾳ γίνεται μεγάλη χρήσις μίγματος ὑδραερίου καὶ παραγώγου ἀερίου, κατ’ ἴδια συστήματα παραγομένου, οἷον τὸ κατὰ τὸ δρώνυμον σύστημα παραγόμενον ἀέροιον τοῦ Dowson. Καὶ φυσικῶν δὲ ἀερίων χρῆσις γίνεται, οἷον τῶν μετὰ τοῦ πετρελαίου ἀνεξερχομένων ἐν Βικού καὶ Πενσυλβανίᾳ ἀερίων, ἀτινα ἀποτελοῦνται τὸ πλεῖστον ἐξ ὑδρογόνου, διαφόρων ὑδρογονανθράκων καὶ ὀξειδίων τοῦ ἀνθρακού· τὰ ἀερία ταῦτα, ἐν Πενσυλβανίᾳ ἴδιας, μετοχετεύονται διὰ σιδηρῶν σωλήνων εἰς βιομηχανικὰ καταστήματα ἀποτελοῦντα κράτιστον καύσιμον ὑλικόν, ἀνώτερον παντὸς ἄλλου, καθ’ ὅσον ἀναπτύσσουν θερμότητα ἵσην 8,000 θελπ. Ἡ καθημερινὴ κατανάλωσις τούτων, ἥτις ἀνέρχεται εἰς 182 κυβ. ἀναλογεῖ πρὸς

τὴν θερμότητα ἥτις παράγεται διὰ τῆς καύσεως 10,000 τόνων κώκ.

Σπουδαιότατον ζήτημα εἶναι ἡ ταχεῖα καὶ ἐν σμικρῷ χώρῳ καύσις, ἥτις ἐπιτυγχάνεται μόνον διὰ καύσεως δι’ ὀξυγόνου· διὰ τοῦτο μεγίσται κατεβλήθησαν προσπάθειαι πρὸς εὐχερῆ καὶ ὀλιγοδάπτων τούτου παραγωγήν.

Ο Boussingault ἐδοκίμασε τῷ 1851 νὰ παρασκευάσῃ τοῦτο ἐξ ὑπεροξειδίου τοῦ βικίου· ὁ Tessie du Motay τῷ 1870 ἐκ μαγγανικοῦ νατρίου, ὥπερ διὰ θερμάσεως τέμνεται εἰς ὀξειδίου μαγγανίου, καυστικὸν νάτριον καὶ ὀξυγόνον.



Ἵο μαγγανικὸν νάτριον δὲ ἡδύνατο νὰ ἀναπαραγθῇ εὐκόλως ἐκ τοῦ ὀξειδίου τοῦ μαγγανίου τοῦ καυστικοῦ νάτρου καὶ τοῦ ἀέρος· ὁ Mallet κατέφυγε πρὸς παραγωγὴν ὀξυγόνου εἰς τὴν ἴδιατη τοῦ ὄπατος τοῦ ν ἀπορροφῆ ἐξ ἀτμοσφαιρικοῦ ἀέρος μετζον ποσὸν ὀξυγόνου ἡ ἀζώτου οὐχ ἡττον οὐδεμία τῶν ἀνωτέρω μεθόδων δύναται νὰ θωρηθῇ ως ἐπαρκῶς λύσασα πὸ ζήτημα τοῦτο.

NANOI KAI ΓΙΓΑΝΤΕΣ

(Κατὰ τὸν Δρ MAX BAUMGART).

Ο ἐπιστημονικὸς ὄρισμός τοῦ νάνου δὲν εἶναι τόσφευχερῆς ὅσον κατὰ πρῶτον φαίνεται. Νάνους ἐν γένει καλούμεν τοὺς ἀνθρώπους ἐκείνους, οἵτινες ἔχουσιν ὑψός δυσάρμοστον πρὸς τὴν ἡλικίαν των καὶ πολὺ κατώτερον τοῦ ἐλαχίστου ὑψοῦς τῶν ὄμοφίλων των. Ἐν τούτοις μέχρι τοῦ συνήθους ὑψοῦς τοῦ σώματος ἡμῶν, πολλὰ εἶναι τὰ διάμεσα ἀναστήματα, τὰ ὅποια ἀλλοτε ἔχοντα τὴν αἰτίαν, εὐλόγως δυνάμεθα νὰ καλέσωμεν νανώδη· σκελετοὺς τοιούτων ἀνθρώπων ἀπαντᾷ τις εἰς πᾶσαν σχεδὸν ἀνατομικὴν συλλογήν. Οι νάνοι, γεννῶνται συνήθως πολὺ μικροί, ἀλλὰ κατὰ κανόνα ἔχουσι γονεῖς συνήθους ἀναστήματος καὶ σπανίως νάνους τοὺς ἀδελφοὺς αὐτῶν, τούναντίον οὔτοις ἔχουσι τὸ σώμα ἀνεπτυγμένον κατὰ τὸ σύνηθες. Ἐνίστε οι νάνοι γεννῶνται οὐδὲν τὸ ἔκτακτον δεικνύοντες, βραχύτερον δὲ δηλοῦσι τὴν φύσιν αὐτῶν δια προώρου ἐπισχέσεως τῆς ἀναπτύξεως ἐν τῇ πρώτῃ παιδικῇ ἡλικίᾳ. Ἐπειδὴ δὲ οἰδόλως, ἡ ἐλαχίστην ἔχουσι τὴν γεννητικὴν λειτουργίαν, οὔτε νάνους ἔχουσι τοὺς γονεῖς, οὔτε νάνων οἰκογένειαι ὑπάρχουσι.

Περὶ τῶν ἀνατομικῶν στοιχείων τοῦ σώματος τῶν νάνων, αἱ γνώσεις ἡμῶν εἶναι ἀτελεῖς. Σπανίως ἔχουσι συμμέτρως ἀνεπτυγμένον τὸ σώμα, συνήθως ἡ κεφαλὴ καὶ ἡ κοιλία εἶναι ὑπερμεγέθεις, τὰ δὲ ἀνω καὶ κάτω ἄκρα βραχέα· εἰς τὴν δυσαναλογίαν ταύτην τῶν κάτω ἄκρων πρὸς τὸν κορμὸν ὄφελεται ἡ παιδικὴ ὄψις αὐτῶν. "Αλλοτε ἔχουσι τὸ σώμα παράμορφον καὶ τὴν ῥάχιν καὶ τὰ ἄκρα κεκυρτωμένα καὶ παχέα, ἡ ὑπερμέτρως λεπτά. Ματαίως ἡ Αίκατερίνη τῶν Μεδίκων καὶ ἡ σύζυγος τοῦ Βρανδερ-βουργίου ἐκλέκτορος Ἰωάκειμ Φρειδερίκου συνεζεύξαν τοὺς