



ΦΥΣΙΚΗ

Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

002
ΚΛΣ
ΣΤ2Β
1511

ΟΡΓΑΝΙΣΜΟΣ ΕΚΔΟΣΕΩΣ
ΔΙΔΑΚΤΙΚΩΝ ΒΙΒΛΙΩΝ

ΑΘΗΝΑ 1978

ΣΤ

89

ΣΧ Β

Godier, A

ΦΥΣΙΚΗ

ΦΥΣΙΚΗ Β/β = 236

ΜΕΤΑΦΡΑΣΗ ΚΑΙ ΔΙΔΑΧΕΥΣΗ
ΤΟΥ ΓΑΛΛΙΚΟΥ ΕΡΓΟΥ ΤΩΝ
Α. ΓΟΔΙΕΡ, Ε. ΤΙΣΙΑΣ ΚΑΙ Μ. ΝΙΣΡΑΥ
ΑΠΟ ΤΟΥ ΕΛΛΗΝΙΚΟΥ ΔΑ. ΑΝΔΡΕΑΔΗ

Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

Επιμέλεια έκδοσης: Διεύθυνση Εκπαίδευσης Μέσης Εκπαίδευσης

Με απόφαση της Ελληνικής Κυβερνήσεως τὰ διδακτικὰ βιβλία τοῦ Δημοτικοῦ, Γυμνασίου καὶ Λυκείου τυπώνονται ἀπὸ τὸν Ὄργανισμό Ἐκδόσεως Διδακτικῶν Βιβλίων καὶ μοιράζονται ΔΩΡΕΑΝ.

73
A 200702
ΦΥΣΙΚΗ

Επιμέλεια: 'Επιστημονική από τὸ Φυσικό, Γυμνασιάρχη Ι. Μπουρούτη
Γλωσσική από τὸ φιλόλογο κ. Μικρούδη, 'Επιθεωρητὴ Μ.Ε.

ΒΙΒΛΙΟΘΗΚΗ ΤΗΣ ΒΟΥΛΗΣ
ΕΔΩΡΗΣΑΤΟ
δεχαιόμενος δωρεάν
βιβλίων
Αδ. Αριθ. Είσαγ. 539 Έτος 1981

ΦΥΣΙΚΗ

ΜΕΤΑΦΡΑΣΗ ΚΑΙ ΔΙΑΣΚΕΥΗ
ΤΟΥ ΓΑΛΛΙΚΟΥ ΒΙΒΛΙΟΥ ΤΩΝ
Α. GODIER, C. THOMAS και M. MOREAU
ΑΠΟ ΤΟ ΓΕΩΡΓΙΟ ΟΛ. ΑΝΔΡΕΑΔΗ

ΛΥΚΕΙΑΡΧΗ ΦΥΣΙΚΟ

Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΟΡΓΑΝΙΣΜΟΣ ΕΚΔΟΣΕΩΣ ΔΙΔΑΚΤΙΚΩΝ ΒΙΒΛΙΩΝ
ΑΘΗΝΑ 1978

002
4ης
ΕΤ2 Β
1511

ΦΥΣΙΚΑ ΣΩΜΑΤΑ. ΜΕΤΡΗΣΕΙΣ ΦΥΣΙΚΩΝ ΜΕΓΕΘΩΝ

ΣΚΟΠΟΣ ΤΗΣ ΦΥΣΙΚΗΣ

Ἡ Φυσική είναι μιὰ ἀπὸ τὶς ἀρχαιότερες ἐπιστῆμες τοῦ κόσμου. Ὁ Ἀριστοτέλης (384-322 π.Χ.) χρησιμοποίησε γιὰ πρώτη φορὰ τὸν ὄρο Φυσική. Ὁ ὄρος Φυσική, καθὼς καὶ ἡ λέξη τὸ δείχνει, σημαίνει σπουδὴ τῆς Φύσης.

Στὴ Φυσική κάθε ἀντικείμενο ποὺ βλέπομε ἢ γενικὰ ἀντιλαμβανόμαστε μὲ τὶς αἰσθήσεις μας τὸ ὀνομάζομε *φυσικὸ σῶμα* ἢ ἀπλῶς *σῶμα*. Π.χ. τὸ βιβλίο, ἡ πέτρα, τὸ νερό, ὁ ἀέρας, τὸ χῶμα κτλ. εἶναι φυσικὰ σῶματα.

Ἡ οὐσία ἀπὸ τὴν ὁποία ἀποτελοῦνται τὰ σῶματα ὀνομάζεται *ἔλη*. Τὸ σίδηρο, τὸ νερό, ὁ ἀέρας εἶναι διάφορες μορφές τῆς ἔλης. Τὰ σῶματα διακρίνονται τὸ ἓνα ἀπὸ τὸ ἄλλο ὄχι μόνο ἀπὸ τὸ εἶδος, ἀλλὰ καὶ ἀπὸ τὴν ποσότητα τῆς ἔλης, ποὺ τὰ ἀποτελεῖ. Ἔτσι π.χ. τὸ ψαλίδι περιέχει περισσότερὴ ποσότητα ἔλης ἀπὸ τὴ βελόνα, καὶ τὸ νόμισμα τῶν δύο δραχμῶν περισσότερὴ ἀπὸ τῆς μιᾶς δραχμῆς.

Ὅλες οἱ μεταβολές ποὺ παρατηροῦμε στὴ Φύση λέγονται φυσικὰ φαινόμενα. Ἄν ἀφήσομε ἐκτεθειμένο σὲ θερμὸ μέρος ἓνα κομμάτι πάγου, θὰ παρατηρήσομε ὅτι θὰ λιώσει· τὸ νερὸ ποὺ ζεσταίνομε σὲ μιὰ χύτρα βράζει καὶ μεταβάλλεται σὲ ἀτμό· ἡ πέτρα, ποὺ ἀφήνομε ἀπὸ ψηλά, πέφτει στὴ γῆ· τὸ ἠλεκτρικὸ ρεῦμα θερμαίνει τὸ σύρμα, ἀπὸ τὸ ὁποῖο περνᾷ, καὶ μπορεῖ νὰ τὸ κάνει νὰ λευκοπυρωθεῖ, ὅπως π.χ. στὴν ἠλεκτρικὴ λάμπα.

Τὸ λιώσιμο τοῦ πάγου, ὁ βρασμὸς τοῦ νεροῦ, ἡ πτώση τῆς πέτρας, ἡ θέρμανση τοῦ σύρματος, ὁ ἀνεμὸς, ἡ ἀστραπή κτλ. εἶναι ὅλα φυσικὰ φαινόμενα.

Γιὰ νὰ μελετήσομε ἓνα φυσικὸ φαινόμενο, πρέπει στὴν ἀρχὴ νὰ τὸ ἐξετάσομε μὲ προσοχὴ ἢ, ὅπως λέμε, νὰ τὸ παρατηρήσομε. Π.χ. γιὰ νὰ μελετήσομε τὸ φαινόμενο τῆς πτώσης τῶν σωμάτων, δὲν ἀρκεῖ μόνο μιὰ φορὰ νὰ δοῦμε πῶς πέφτει ἓνα σῶμα. Πρέπει νὰ μάθοῦμε, ἂν ὑπάρχει διαφορά στὴν πτώση ἑνὸς βαριοῦ καὶ ἑνὸς ἐλαφροῦ σώματος ἢ ἂν ἔχει σημασία τὸ μέγεθος τοῦ σώματος ἢ τὸ ὕψος ἀπὸ τὸ ὁποῖο πέφτει τὸ σῶμα. Γιὰ ὅλα αὐτὰ μποροῦμε νὰ βεβαιωθοῦμε, ἂν παρατηρήσομε διάφορες περιπτώσεις πτώσης σωμάτων. Ἄντὶ ὅμως νὰ περιμένομε νὰ πέσει ἓνα σῶμα, γιὰ νὰ κάνομε τὶς παρατηρήσεις μας, μποροῦμε νὰ πάρουμε ἑμεῖς διάφορα σῶματα καὶ νὰ τὰ ἀφήσομε νὰ πέσουν, δηλαδὴ νὰ προκαλέσομε οἱ ἴδιοι τὸ φαινόμενο τῆς πτώσης. Ὅταν ἑμεῖς προκαλοῦμε ἓνα φαινόμενο καὶ τὸ παρατηροῦμε, τότε κάνομε ἓνα *πείραμα*. Μὲ τὸ πείραμα θέτομε διάφορες ἐρωτήσεις στὴ φύση καὶ ἀπὸ τὰ ἀποτελέσματα τοῦ πειράματος παίρνομε τὶς ἀπαντήσεις.

Στὴ Φυσική ὅμως δὲν ἀρκεῖ μόνο νὰ παρατηρήσομε πῶς ἐξελίσσονται τὰ διάφορα φαινόμενα, ἀλλὰ καὶ νὰ τὰ ἐξηγήσομε. Γιὰ νὰ πετύχομε τὸ σκοπὸ μας, εἶναι ἀπαραίτητο νὰ ἐκτελέσομε διάφορες *μετρήσεις*. Στὴν πτώση τῶν σωμάτων π.χ. πρέπει νὰ μετρήσομε τὸ ὕψος, ἀπὸ τὸ ὁποῖο πέφτει τὸ σῶμα, τὴν ταχύτητα καὶ τὸ χρόνο τῆς πτώσης του. Τὸ μῆκος, ἡ ἐπιφάνεια, ὁ ὄγκος, ἡ ταχύτητα, ὁ χρόνος κτλ. εἶναι *φυσικὰ μεγέθη*.

Ἐνα φυσικὸ μέγεθος μπορεῖ πάντοτε νὰ μετρηθεῖ. Μέτρηση ἑνὸς φυσικοῦ μεγέθους εἶναι ἡ σύγκρισή του μὲ ἓνα ὁμοειδὲς μέγεθος, ποὺ τὸ παίρνομε γιὰ μονάδα. Γιὰ κάθε φυσικὸ μέγεθος ἔχει ὀριστεῖ καὶ μιὰ μονάδα μετρήσεως. Οἱ μονάδες αὐτές εἶναι αὐθαίρετες καὶ γι' αὐτὸ στὰ διάφορα κράτη γιὰ τὸ ἴδιο μέγεθος ὑπῆρχαν καὶ ἰδιαίτερες μονάδες. Τοῦτο ὅμως δημιουργοῦσε μεγάλες δυσκολίες στοὺς ὑπολογισμοὺς καὶ στοὺς τύπους, γιὰτὶ ἡ Φυσικὴ εἶναι μιὰ παγκόσμια ἐπιστῆμη καὶ ἔπρεπε τὰ σύμβολα καὶ οἱ μονάδες νὰ εἶναι διεθνεῖς. Γιὰ τὸ λόγο αὐτὸ προτάθηκαν τὰ συστήματα μονάδων.

Σημειώσεις σχετικὲς μὲ τὸ σύστημα μονάδων.

Σύστημα μονάδων εἶναι σύνολο μονάδων, ποὺ ἐπιλέγονται μὲ τέτοιο τρόπο, ὥστε νὰ ἀπλοποιοῦν τοὺς τύπους τῆς Φυσικῆς καὶ νὰ διευκολύνεται ἡ χρῆση τους.

Το σύνολο αυτό περιλαμβάνει:

α) Μονάδες **θεμελιώδεις**, οι οποίες έχουν **επιλεγεί αυθαίρετα** (π.χ. το έκατοστόμετρο, το γραμμάριο και το δευτερόλεπτο):

β) Μονάδες **παράγωγες**, που καθορίζονται από τις θεμελιώδεις.

Στο σύστημα π.χ. *έκατοστόμετρο, γραμμάριο, δευτερόλεπτο*, που λέγεται σύστημα C.G.S ή **μονάδα της ταχύτητας** καθορίζεται από το έκατοστόμετρο και το δευτερόλεπτο, και είναι το έκατοστόμετρο κατά δευτερόλεπτο· ή **μονάδα της επιταχύνσεως** καθορίζεται από τη μονάδα της ταχύτητας και το δευτερόλεπτο, και η **μονάδα βάρους** από το γινόμενο της μονάδας της επιταχύνσεως επί τη μονάδα της μάζας.

Είναι απαραίτητο οι **θεμελιώδεις μονάδες** να μπορούν να καθοριστούν με μεγάλη ακρίβεια. Το μέτρο (και το έκατοστόμετρο), το χιλιόγραμμο (και το γραμμάριο) και το δευτερόλεπτο εκπληρώνουν άκριβώς αυτή την απαίτηση.

Το μέτρο είναι η απόσταση, στη θερμοκρασία των 0°C , μεταξύ δύο γραμμών, που είναι χαραγμένες σε έναν πρότυπο κανόνα κατασκευασμένο από ιριδιούχο λευκόχρυσο, ο οποίος βρίσκεται φυλαγμένος στο Διεθνές Γραφείο Μέτρων και Σταθμών στις Σέβρες (Γαλλία).

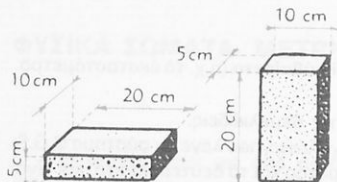
Το χιλιόγραμμο είναι η μάζα ενός πρότυπου κυλίνδρου από ιριδιούχο λευκόχρυσο, που βρίσκεται φυλαγμένος στο ίδιο Διεθνές Γραφείο.

Το γραμμάριο είναι το χιλιοστό της μάζας του πρότυπου χιλιογράμμου. Τέλος για τη μέτρηση του χρόνου έχουμε το **δευτερόλεπτο**, που είναι χρονικό διάστημα ίσο με το $1/86400$ της μέσης ήλιακής ημέρας.

Ανάλογα με τις θεμελιώδεις μονάδες που θα όρισουμε, δημιουργούμε και διάφορα συστήματα μονάδων. Τα κυριότερα εκτός από το C.G.S. είναι:

Το σύστημα M.T.S. που χρησιμοποιείται στις βιομηχανικές εφαρμογές και έχει για θεμελιώδεις μονάδες το **μέτρο**, τον **τόνο** και το **δευτερόλεπτο**.

Το σύστημα M.K.S.A. με θεμελιώδεις μονάδες το **μέτρο**, το **χιλιόγραμμο**, το **δευτερόλεπτο** και το **άμπέρ**. Το σύστημα αυτό λέγεται επίσης και **σύστημα Giorgi**, από το όνομα του καθηγητή που το πρότεινε.



Σχ. 1: Το σχήμα και ο όγκος του τούβλου είναι αμετάβλητα.

ΣΤΕΡΕΑ - ΥΓΡΑ - ΑΕΡΙΑ

1 Παρατήρηση. "Αν πάρουμε ένα τούβλο (σχ. 1), θα παρατηρήσουμε, ότι το σχήμα και οι διαστάσεις του δεν μεταβάλλονται, όπως και αν το τοποθετήσουμε. Ο όγκος του καθώς και το σχήμα του είναι αμετάβλητα.

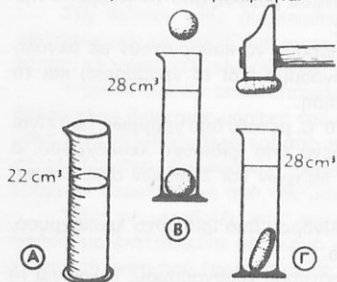
Το τούβλο είναι ένα στερεό σώμα.

● Παίρνουμε μία σφαίρα από μολύβι και βρίσκουμε τον όγκο της με τη βοήθεια του *όγκομετρικού δοχείου* (σχ. 2).

"Αν χτυπήσουμε τη σφαίρα με ένα σφυρι ή την κομματιάσουμε, θα μεταβληθεί βέβαια το σχήμα της, αλλά ο όγκος της θα μείνει ο ίδιος.

"Επίσης μπορούμε να λυγίσουμε μία σιδερένια ράβδο, να σπάσουμε ένα τούβλο.

● "Ένα στερεό σώμα δεν αλλάζει σχήμα παρά με μίαν *ανάλογη προσπάθεια*.



Σχ. 2: Το σχήμα της σφαίρας μολύβδου μεταβάλλεται με το χτύπημα του σφυριού. Ο όγκος της όμως μένει αμετάβλητος.

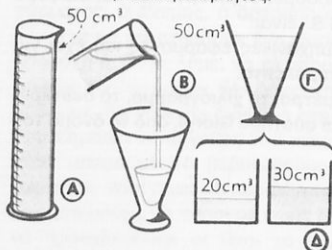
Συμπέρασμα. Το κάθε στερεό σώμα έχει ένα *ιδιαιτερο σχήμα και όγκο αμετάβλητο*.

2 Χύνουμε νερό σε έναν όγκομετρικό κύλινδρο και σημειώνουμε τον όγκο του (σχ. 3).

"Αδειάζουμε το νερό από τον κύλινδρο σε ένα όγκομετρικό κωνικό ποτήρι και έπειτα σε δυο βαθμολογημένα δοχεία.

Παρατηρούμε ότι το νερό παίρνει το σχήμα του έσωτερικού των δοχείων χωρίς καμιά ιδιαίτερη προσπάθεια, ενώ ο όγκος του μένει ο ίδιος.

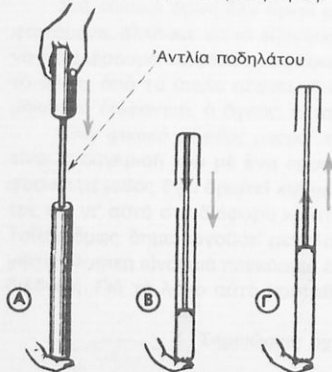
Συμπέρασμα. Τα υγρά δεν έχουν *ιδιαιτερο σχήμα*, αλλά παίρνουν το σχήμα του δοχείου που τα περιέχει, ενώ ο όγκος τους μένει *αμετάβλητος*.



Σχ. 3: Το υγρό τρέχει και παίρνει το σχήμα του δοχείου που το περιέχει ο όγκος του μένει αμετάβλητος.

3 Σύρουμε προς τα έξω το έμβολο μίας άντλιας ποδηλάτου και, αφού βάλουμε το στόμιο της μέσα στο νερό ενός δοχείου, πιέζουμε το έμβολο προς τα μέσα. Οι φυσαλίδες που βγαίνουν από το στόμιο προέρχονται από τον αέρα, ο οποίος υπήρχε μέσα στον κύλινδρο της άντλιας.

"Αν επαναλάβουμε το πείραμα, αφού όμως κλείσουμε με το δάχτυλό μας το στόμιο, παρατηρούμε ότι πρέπει να καταβάλλουμε συνεχώς μεγαλύτερη δύναμη, όσο περισσότερο ώθησε το έμβολο προς τα μέσα, όσο δηλ. πιό μικρός γίνεται ο όγκος του αέρα



Σχ. 4
"Αντλία ποδηλάτου. Το στόμιο κλειστό. Ο αέρας είναι συμπιεστος. Ο αέρας είναι έκτατος.

(σχ. 4 Α και Β) μέσα στον κύλινδρο της αντλίας.

Μπορούμε λοιπόν να περιορίσουμε τον όγκο μιας ποσότητας αέρα. *Ο αέρας είναι συμπιεστός.*

- "Αν αφήσουμε ελεύθερο το έμβολο, θα κινηθεί με όρμη προς τα έξω και ο αέρας μέσα στον κύλινδρο θα πάρει τον αρχικό του όγκο. *Ο αέρας είναι ελαστικός.* (σχ. 4 Γ).

- "Αν ανοίξουμε ένα φιαλίδιο με αιθέρα, θα καταλάβουμε από την όσμη ότι ένα αέριο, δηλ. ο ατμός του αιθέρα, έχει *διαχυθεί* μέσα σε όλη την τάξη.

Ο ατμός του αιθέρα είναι *έκτατος*.

Το πείραμα του σχήματος 5 δείχνει ότι ο αέρας είναι *έκτατος*.



Σχ. 5: Ο αέρας είναι έκτατος.

Συμπέρασμα. Τα διάφορα αέρια (αέρας, οξυγόνο, άζωτο, αμμωνία, διοξείδιο του άνθρακα κτλ.) δεν έχουν ιδιαίτερο σχήμα και όγκο· είναι συμπιεστά, ελαστικά και έκτατα.

4 Ξήγηση των ιδιοτήτων των στερεών, υγρών και αερίων.

- "Αν έχουμε ένα ποτήρι με ψιλή άμμο και την αδειάσουμε σε ένα άλλο ποτήρι, θα παρατηρήσουμε ότι η άμμος *ρέει*. Από κάποια απόσταση μάλιστα δε διακρίνουμε τους κόκκους και έχουμε την εντύπωση ότι ρέει ένα υγρό.

Η άμμος αποτελείται από πλήθος μικρούς κόκκους, που μπορούν να γλιστρούν ο ένας πάνω στον άλλο.

- Το νερό, όπως και όλα τα υγρά, αποτελείται επίσης από παρόμοια μικρά *σωματίδια*, τα οποία όμως είναι τόσο πολύ μικρά (οι διαστάσεις τους είναι της τάξεως του 0,0001 του χιλιοστομέτρου), ώστε και με το ισχυρότερο μικροσκόπιο δεν είναι δυνατό να τα διακρίνουμε.

Τα σωματίδια αυτά είναι τα **μόρια** του υγρού.

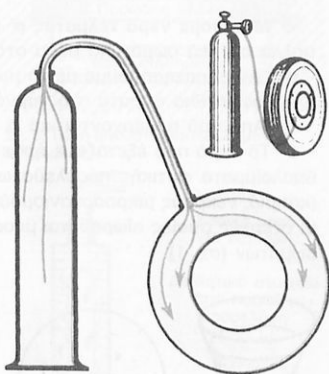
- "Αν οι κόκκοι της άμμου ένωθούν μεταξύ τους, θα αποτελέσουν έναν ψαμμίτη (άμμόλιθο), *ένα στερεό*.

- Και τα μόρια όμως ενός στερεού δεν είναι σταθερά ένωμένα το ένα με το άλλο, αλλά πάλλονται ταχύτατα γύρω από μια μέση θέση, χωρίς και να μπορούν να απομακρυνθούν από αυτή, γιατί έλκονται μεταξύ τους με δυνάμεις, που λέγονται **δυνάμεις συνοχής**.

Οι δυνάμεις αυτές είναι που δίνουν τη μεγαλύτερη ή μικρότερη *σκληρότητα* στα στερεά σώματα.

- Στα υγρά οι δυνάμεις συνοχής είναι μικρότερες, γιατί τα μόριά τους απέχουν περισσότερο το ένα από το άλλο και αυτό τα κάνει να μετατοπίζονται πιο ελεύθερα.

- Στα αέρια για τον ίδιο λόγο οι δυνάμεις συνοχής είναι πολύ πιο μικρές και συνεπώς τα μόριά τους μετατοπίζονται ακόμα πιο ελεύθερα. "Ετσι έξηγεῖται γιατί τα αέρια είναι έκτατα.



Σχ. 6: Τα αέρια παίρνουν το σχήμα και τον όγκο των δοχείων που τα περιέχουν.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τα σώματα παρουσιάζονται σε τρεις καταστάσεις, τη στερεή, την υγρή και την αερίωδη.
 2. Τα στερεά έχουν ιδιαίτερο σχήμα και σταθερό όγκο.
 3. Τα υγρά έχουν επίσης σταθερό όγκο, παίρνουν όμως το σχήμα του δοχείου που τα περιέχει.
 4. Τα αέρια γεμίζουν όλον τον διαθέσιμο χώρο, χωρίς να έχουν ιδιαίτερο σχήμα και σταθερό όγκο.
 - Τα αέρια είναι συμπιεστά, ελαστικά και έκτατα.
 5. Η ύλη αποτελείται από σωματίδια πάρα πολύ μικρά, που λέγονται μόρια. Τα στερεά οφείλουν την άντοχό τους στις δυνάμεις συνοχής που κρατούν τα μόρια το ένα κοντά στο άλλο.
- Τα μόρια των υγρών μετατοπίζονται πιο ελεύθερα. Τα μόρια των αερίων μετατοπίζονται ακόμα πιο ελεύθερα και σε όλον το χώρο του δοχείου τους.

2° ΜΑΘΗΜΑ: Τα έτερογενή μείγματα.

ΤΟ ΦΥΣΙΚΟ ΝΕΡΟ

1. Το νερό είναι το πιο διαδεδομένο υγρό μέσα στη φύση.

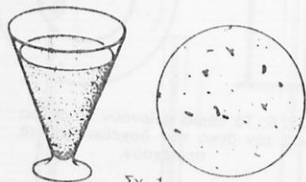
- Η θάλασσα καλύπτει τα 3/4 περίπου της επιφάνειας της γης. Οι ωκεανοί περιέχουν περισσότερα από δύο δισεκατομμύρια κυβικά χιλιόμετρα άλμυρο νερό. Το μέσο βάθος τους είναι 3500 m.
- Οί ηπειροί διασχίζονται από πολυάριθμους ποταμούς. Το νερό τρέχει στις πλαγιές των βουνών με μορφή χειμάρτων και καταρρακτών. Πηγές αναβλύζουν από τη γη.
- Είναι ίδια αυτά τα νερά; Βέβαια όχι. Το νερό των θαλασσών είναι άλμυρό, το νερό των πηγών είναι καθαρό, το νερό των τελεμάτων είναι θολό.

2. Μαζεύουμε νερό τέλματος σ' ένα ποτήρι. Με γυμνό μάτι μπορούμε να διακρίνουμε πολλά στερεά σωματίδια μέσα στο υγρό.

- "Αν παρατηρήσουμε με το μικροσκόπιο μια σταγόνα αυτού του υγρού, θα δούμε κι άλλα σωματίδια άορατα στο γυμνό μάτι.

Από πού προέρχονται και τι είναι αυτά τα σωματίδια;

- Το νερό που εξετάζουμε ήρθε σε επαφή με τη γη. Παράσχει λοιπόν μαζί του χώμα, υπολείμματα φυτικής προελεύσεως (νεκρά φύλλα, φλοιούς κτλ.), ζωικής προελεύσεως (κοπριά, νεκρούς μικροοργανισμούς κτλ.) και ζωντανούς μικροοργανισμούς. "Όλες αυτές οι στερεές ουσίες αιώρουνται μέσα στο νερό και έχουμε έτσι ένα μείγμα νερού και άλλων σωματίων (σχ. 1).



Σχ. 1.

Το νερό του τέλματος είναι θολό, περιέχει πλήθος μικρών στερεών σωματιδίων που αιωρούνται.

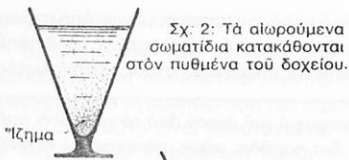
Το νερό του τέλματος κάτω από το μικροσκόπιο: Τά άφανη με το γυμνό μάτι πολύ μικρά στερεά σωματίδια εμφανίζονται.

Συμπέρασμα. Το φυσικό νερό μπορεί να περιέχει σε αιώρηση διάφορες στερεές ουσίες. Είναι ένα μείγμα.

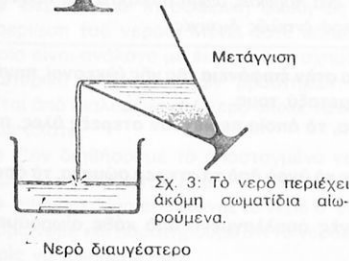
- Τα διάφορα σωματίδια, που αποτελούν αυτό το μείγμα, τα διακρίνουμε με το μάτι και με τη βοήθεια φακού ή μικροσκοπίου. Το μείγμα αυτό είναι έτερογενές.

● "Άλλα έτερογενή μείγματα: σκόνη κιμωλίας με ζάχαρη, καφές με ζάχαρη, κτλ.

3. "Αν αφήσουμε αυτό το νερό άκίνητο (σχ. 2), τα σωματίδια κατεβαίνουν και κατακαθίζονται στον πυθμένα του ποτηριού. Γρήγορα μπορούμε να παρατηρήσουμε ένα ίζημα (κατακάθι) σχηματισμένο από στρώ-



Σχ. 2: Τα αιωρούμενα σωματίδια κατακάθονται στον πυθμένα του δοχείου.



Σχ. 3: Το νερό περιέχει ακόμη σωματίδια αιωρούμενα.

Νερό διαυγέστερο

ματα τὸ ἓνα πάνω στ' ἄλλο. Χύνουμε μὲ προφύλαξη τὸ ὑγρὸ μέρος μέσα σὲ ἕνα ἄλλο ποτήρι, κάνουμε δηλ. μιὰ **μετάγγιση** (σχ. 3).

● Τὸ μεταγγομένο νερὸ δὲν εἶναι καθαρό, γιατί μὲ γυμνὸ μάτι βλέπομε ἀκόμη αιωρούμενα σωματίδια, πολὺ λιγότερα ὅμως ἀπὸ ὅσα βλέπαμε προηγουμένως.

● Ἄν παρατηρήσουμε μὲ τὸ μικροσκόπιο μιὰ σταγόνα αὐτοῦ τοῦ ὑγροῦ, θὰ δοῦμε πολλὲς αιωρούμενες οὐσίες.

4 Πῶς θὰ χωρίσουμε ὁλοκληρωτικὰ τὸ ὑγρὸ ἀπὸ τὶς αιωρούμενες οὐσίες.

● Διηθῶ (φιλτράρω) τὸ ὑγρὸ μέσα ἀπὸ ἕνα πορώδες σῶμα, τοῦ ὁποῖου οἱ πόροι νὰ εἶναι πολὺ μικροί, γιὰ νὰ ἐμποδίζουν τὸ πέρασμα τῶν αιωρούμενων σωματιδίων.

Ἡ ἡθμός (τὸ φίλτρο) ποὺ χρησιμοποιοῦμε εἶναι κατασκευασμένο ἀπὸ χαρτί, ποὺ μοιάζει μὲ στυπόχαρτο καὶ λέγεται διηθητικὸ χαρτί.

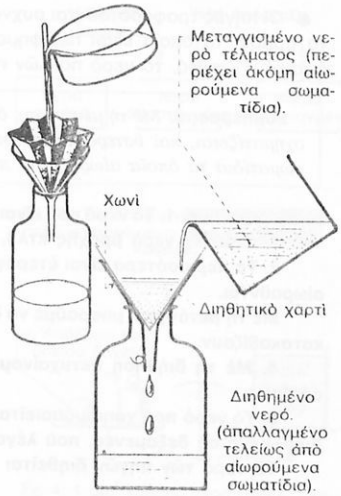
● Χύνουμε σιγὰ σιγὰ τὸ ὑγρὸ στοῦ διηθητικὸ αὐτὸ χαρτί καὶ τὸ ὑγρὸ πέφτει μέσα στοῦ δοχείου σταγόνα σταγόνα (σχ. 4).

● Μὲ γυμνὸ μάτι δὲν βλέπομε πιά κανένα αιωρούμενο σωματίδιο μέσα σ' αὐτὸ τὸ ὑγρὸ. Κάνουμε μιὰ διήθηση.

5 Τὸ νερὸ ποὺ προορίζεται γιὰ κατανάλωση στὶς πόλεις προέρχεται γενικὰ ἀπὸ ποταμούς.

Αὐτὸ τὸ νερὸ δὲν εἶναι καθόλου διαυγές. Πρὶν δοθεῖ γιὰ κατανάλωση, φιλτράρεται σὲ δεξαμενὲς εἰδικὰ κατασκευασμένες, ποὺ λέγονται *δεξαμενὲς διηθήσεως* (σχ. 5) (δυσλιστήρια).

● Μὲ τὸ φίλτρο Chamberland μποροῦμε νὰ πάρουμε διαυγές νερὸ, καὶ ὅταν δὲν ἔχουμε δεξαμενὲς διηθήσεως (σχ. 6).



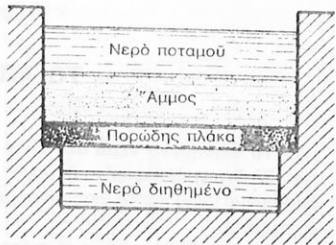
Μεταγγομένο νερὸ τέλειτος (περιέχει ἀκόμη αιωρούμενα σωματίδια).

Χωνί

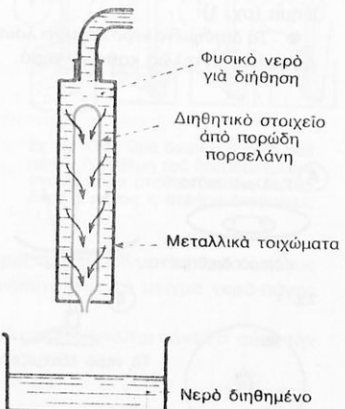
Διηθητικὸ χαρτί

Διηθημένο νερὸ (ἀπαλλαγμένο τελείως ἀπὸ αιωρούμενα σωματίδια).

Σχ. 4: Διήθηση



Σχ. 5: Τομὴ δυσλιστηρίου (δεξαμενὲς διηθήσεως).



Σχ. 6: Φίλτρο Chamberland.

● Οι πηγές τροφοδοτούνται συχνά από νερά, που πέρασαν προηγουμένως από στρώματα άμμου, τα όποια είναι περίφημα φυσικά φίλτρα. Έτσι το νερό μπορεί να διηθηθεί φυσικά. Γι' αυτό, το νερό πολλών πηγών διοχετεύεται άπευθείας στους καταναλωτές.

Συμπέρασμα. Με τη μετάγγιση, δηλ. με το διαχωρισμό του υγρού από το κατακάθι που σχηματίζεται, και ύστερα με την διήθηση, όπου ένα πορώδες σώμα συγκρατεί τα στερεά σωματίδια τα όποια αιωρούνται, πετυχαίνουμε νερό έντελως διαυγές.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τα νερά που είναι σκορπισμένα στην επιφάνεια της γης (ώκεανοί, πηγές, νερά βροχής κτλ.), διαφέρουν μεταξύ τους.

2. Τα περισσότερα είναι έτερογενή μείγματα, τα όποια περιέχουν στερεές ύλες, που αιωρούνται.

Με τη μετάγγιση μπορούμε να διαχωρίσουμε το υγρό από τα στερεά σώματα, τα όποια κατακαθίζουν.

4. Με τη διήθηση πετυχαίνουμε νερό διαυγές άπαλλαγμένο από κάθε αιωρούμενη ουσία.

5. Το νερό που χρησιμοποιείται στις πόλεις για πόσιμο είναι συνήθως νερό ποταμού διηθημένο σε δεξαμενές, που λέγονται δεξαμενές διηθήσεως.

Το νερό των πηγών διηθείται φυσικά, όταν περνά από στρώματα με άμμο.

3^ο ΜΑΘΗΜΑ: "Ένα καθαρό σώμα.

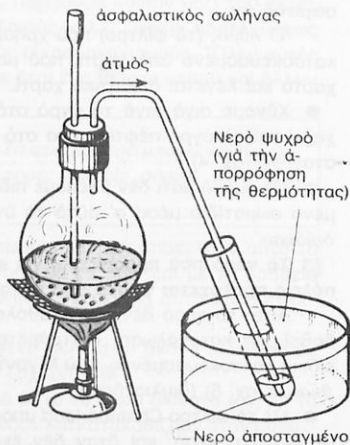
ΤΟ ΑΠΟΣΤΑΓΜΕΝΟ ΝΕΡΟ

1 Το διηθημένο νερό δεν είναι καθαρό.

● Σε ένα γυάλινο πιάτο έντελως διαφανές ρίχνουμε διηθημένο νερό και το θερμαίνουμε ελαφρά, ως ότου έξατμιστεί.

● "Αν κοιτάσουμε τώρα το πιάτο, θα δούμε ότι δεν είναι πιά έντελως διαφανές. Περιέχει ένα υπόλευκο ίζημα (σχ. 1).

● Το διηθημένο νερό περιέχει λοιπόν και ξένες ουσίες. Δεν είναι έντελως καθαρό νερό.



2 'Απόσταξη.

● Βράζουμε νερό που προήλθε από διήθηση και μαζεύουμε σ' ένα δοκιμαστικό σωλήνα το νερό που προέρχεται από τη συμπύκνωση του ατμού του (σχ. 2).

Το νερό αυτό είναι **άποσταγμένο**.

● Θερμαίνουμε τη σφαιρική φιάλη ως την πλήρη εξαερίωση του νερού. Μένει τότε κάποιο ίζημα, το οποίο είναι ανάλογο με εκείνο, που σχηματίζεται στα έσωτερικά τοιχώματα των βραστήρων, και αποτελείται από διαλυμένα στο νερό ύλικά, τα οποία ονομάζομε άλατα.

● "Αν διηθήσουμε το άποσταγμένο νερό, κανένα ίζημα δεν μένει στον ήθμο.

● Ρίχνουμε λίγο άποσταγμένο νερό σ' ένα πιάτο, το θερμαίνουμε και παρατηρούμε ότι το νερό εξατμίζεται, χωρίς να αφήσει ίζημα.

Συμπέρασμα. Το άποσταγμένο νερό είναι έντελώς καθαρό. Με διήθηση ή με απόσταξη δεν μπορούμε να πάρουμε από αυτό παρά μόνο νερό (σχ. 3).

3 Θα δούμε (36^ο μάθημα) ότι ένα λίτρο άποσταγμένου νερού έχει το πιάο μεγάλο βάρος, όταν η θερμοκρασία του είναι 4° C.

● Το βάρος αυτό είναι σχεδόν ίσο με 1 Κρ (σχ. 4).

Συμπέρασμα. Το βάρος ενός λίτρου άποσταγμένου νερού σε θερμοκρασία 4° C είναι μία φυσική σταθερή (1).

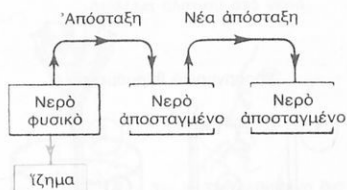
4 Μεταβολή καταστάσεως.

α) **Στερεοποίηση:** "Όταν η θερμοκρασία πέφτει αρκετά το χειμώνα (ή μέσα σ' έναν ψυκτικό θάλαμο), το νερό στερεοποιείται: (μπορούμε το χειμώνα να δούμε τα διάφορα σχήματα των κρυστάλλων του χιονιού που προέρχονται από κανονικά έξαγωνα).

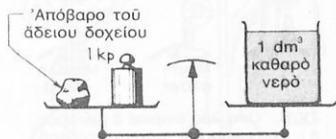
● Σε ένα ποτήρι που έχουμε ρίξει κομματάκια πάγο, βάζουμε ένα άβαθμολόγητο θερμόμετρο. Παρατηρούμε ότι η στάθμη του θερμομετρικού υγρού κατεβαίνει και μετά λίγα λεπτά σταθεροποιείται (σχ. 5). Σημειώνομε τη θέση της με ένα νήμα δεμένο γύρω από το σωλήνα του θερμομέτρου.

Μπορούμε τότε να έπαληθεύσουμε ότι η θερμοκρασία του μείγματος νερό - πάγος μένει άμετάβλητη, όσο διαρκεί η τήξη του πάγου (άνακατεύομε το μείγμα νερό-πάγος συνέχεια).

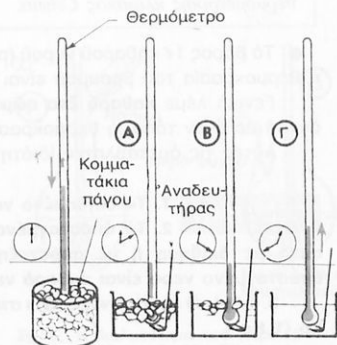
Μετρήσεις με ακρίβεια δείχνουν ότι το καθαρό νερό στερεοποιείται πάντα σ' αυτή την ίδια θερμοκρασία.



Σχ. 3: Το άποσταγμένο νερό δεν περιέχει παρά μόνο νερό. Είναι νερό **καθαρό**.



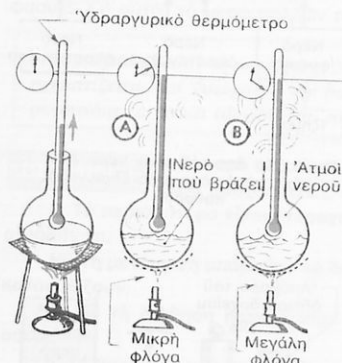
Σχ. 4: 1 dm³ καθαρό νερό ζυγίζει 1 κρ.



Σχ. 5: "Όση ώρα διαρκεί η τήξη του πάγου ή στάθμη του θερμομετρικού υγρού μένει σταθερή. Μόλις λιώσει όλος ο πάγος, ή στάθμη ανεβαίνει.

1. Το βάρος 1 ℓ νερού άποσταγμένου και θερμοκρασία 4° έχει όριστεί συμβατικά ως μονάδα βάρους. Άκριβεις μετρήσεις δείχνουν ότι 1 ℓ άποσταγμένου νερού ζυγίζει στο Παρίσι 0,999972 Κρ.

Συμπέρασμα. Η θερμοκρασία τήξης του πάγου είναι σταθερή. Η θερμοκρασία αυτή ορίζεται σαν άρχη ($0^{\circ}C$) της θερμομετρικής κλίμακας Celsius.



Σχ. 6: "Όση ώρα διαρκεί ο βρασμός, η θερμοκρασία μένει σταθερή, όποια και αν είναι ή ένταση της θερμικής πηγής."

Συμπέρασμα. Όσο διαρκεί ο βρασμός του καθαρού νερού, η θερμοκρασία του ατμού του μένει αμετάβλητη. Αυτή η θερμοκρασία είναι το δεύτερο σταθερό σημείο ($100^{\circ}C$) της θερμομετρικής κλίμακας Celsius.

β) **Έξαερσίωση.** Θερμαίνουμε καθαρό νερό σε μία σφαιρική φιάλη, όπου έχουμε τοποθετήσει το υδραργυρικό θερμοόμετρο, που χρησιμοποιήσαμε προηγουμένως, με τρόπο ώστε μόλις να άκουμπά το δοχείο του θερμομετρικού υγρού στην επιφάνειά του (σχ. 6).

Η στάθμη του θερμομετρικού υγρού ανεβαίνει. Σημειώνουμε αυτή τη στάθμη, όπως και προηγουμένως, τη στιγμή που το νερό αρχίζει να βράζει. Βλέπουμε, ότι, όσο διαρκεί ο βρασμός, η στάθμη του θερμομετρικού υγρού δεν μεταβάλλεται.

Αν χαμηλώσουμε τη φλόγα, με τρόπο ώστε ο βρασμός να έξασθενίζει, παρατηρούμε ότι η στάθμη του θερμομετρικού υγρού μένει και πάλι αμετάβλητη.

Σβήνουμε τη φλόγα, ο βρασμός σταματά και η στάθμη του θερμομετρικού υγρού κατεβαίνει.

● Το βάρος 1ℓ καθαρού νερού (περίπ. 1 Kg), η θερμοκρασία της πήξης (ή της τήξης) και η θερμοκρασία του βρασμού είναι φυσικές σταθερές του καθαρού νερού.

Γενικά λέμε **καθαρό ένα σώμα**, όταν οι ιδιότητές του (το βάρος της μονάδας του όγκου σε έναν τόπο, η θερμοκρασία τήξης και βρασμού) είναι σταθερές.

Αυτές τις αμετάβλητες ιδιότητες ονομάζουμε **φυσικές σταθερές**.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

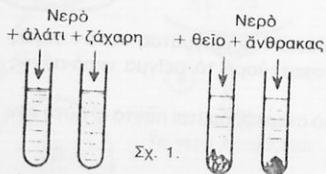
1. Το διηθημένο νερό δεν είναι αναγκαστικά καθαρό νερό.

2. Το άποσταγμένο νερό προέρχεται από συμπύκνωση υδρατμών. Από αυτό με διήθηση ή με απόσταξη δεν μπορούμε να πάρουμε παρά μόνο νερό. Το άποσταγμένο νερό είναι καθαρό νερό.

3. 1ℓ (dm^3) καθαρό νερό έχει σταθερό βάρος και ζυγίζει σε θερμοκρασία $4^{\circ}C$ περίπου 1 Kg ($1 Kg^*$).

4. Το καθαρό νερό στεροποιείται σε σταθερή θερμοκρασία, που ονομάστηκε $0^{\circ}C$. Επίσης βράζει σε μία σταθερή θερμοκρασία, που ονομάστηκε $100^{\circ}C$.

5. Όπως το άποσταγμένο νερό, έτσι και κάθε καθαρό σώμα χαρακτηρίζεται από φυσικές σταθερές.



Το άλατι και η ζάχαρη διαλύονται στο νερό.

Το θείο και ο άνθρακας δε διαλύονται στο νερό.

4* **ΜΑΘΗΜΑ:** Το νερό σχηματίζει με πολλά άλλα σώματα όμογενή μείγματα.

ΔΙΑΛΥΤΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΤΟΥ ΝΕΡΟΥ

1 Το νερό μπορεί να διαλύει στερεές ουσίες.

● Αν στο νερό ενός ποτηριού ρίξουμε λίγο μαγειρικό άλατι και το ανάκατέψουμε, το άλατι εξαφανίζεται.

ται και τὸ νερὸ μένει διαυγές, χωρίς ὀρατὰ ἴχνη ἀλατιοῦ.

Κάνουμε μιὰ **διάλυση** ἀλατιοῦ στὸ νερὸ.

- "Αν δοκιμάσουμε μιὰ σταγόνα αὐτοῦ τοῦ νεροῦ με τὴ γλῶσσα μας, θὰ ἀναγνωρίσουμε με τὴ γεύση τὴν παρουσία τοῦ ἀλατιοῦ.

- Διηθούμε αὐτὴν τὴ διάλυση και δοκιμάζουμε πάλι τὸ ὑγρὸ ποῦ παίρνομε: *εἶναι ἄλμυρὸ* (σχ. 2).

- Τὸ ἀλάτι πέρασε με τὸ νερὸ, ἂν και ὁ ἥμμος συγκρατεῖ τὶς στερεές οὐσίες.

Τὸ ἀλάτι σχημάτισε με τὸ νερὸ ἓνα μείγμα, ποῦ δὲν μπορούμε νὰ διακρίνομε τὸ συστατικὰ του.

Αὐτὸ τὸ μείγμα εἶναι **ὁμογενές**.

Συμπέρασμα. Τὸ ἀλάτι εἶναι διαλυτὸ στὸ νερὸ. Ἡ διάλυση τοῦ ἀλατιοῦ στὸ νερὸ εἶναι ἓνα ὁμογενές μείγμα.

Σὲ μιὰ σφαιρικὴ φιάλη με χλιαρὸ νερὸ διαλύομε ὅσο μπορούμε περισσότερο ἀλάτι. Σὲ κάποια στιγμή τὸ ἀλάτι ποῦ προσθέτομε δὲν διαλύεται πιά, ἀλλὰ πέφτει στὸν πυθμένα σὰν κατακάθι (ἴζημα). Τὸ διάλυμα αὐτὸ λέγεται **κορεσμένο**.

- 100 g καθαρὸ νερὸ στοὺς 20° C δὲν μπορούν νὰ διαλύσουν παραπάνω ἀπὸ 36 g ἀλάτι.

Ἡ **διαλυτότητα** τοῦ μαγειρικοῦ ἀλατιοῦ εἶναι λοιπὸν 36 g στὰ 100 g καθαροῦ νεροῦ στὴ θερμοκρασία τῶν 20° C.

2 Ἐπίδραση τῆς θερμοκρασίας στὴ διαλυτότητα ἑνὸς σώματος.

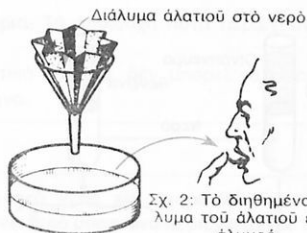
Μέσα σὲ μιὰ σφαιρικὴ φιάλη ποῦ περιέχει 1 ℓ καθαρὸ νερὸ διαλύομε νιτρικὸ κάλι, ὥσπου νὰ πετύχομε κορεσμένο διάλυμα. Θερμαίνομε τὴ φιάλη και σημειώνομε τὴ θερμοκρασία και τὴν ποσότητα τοῦ νιτρικοῦ καλίου, ποῦ προσθέτομε κάθε φορὰ, γιὰ νὰ μένει τὸ διάλυμα κορεσμένο.

0°	20°	100°
130 g	270 g	2470 g

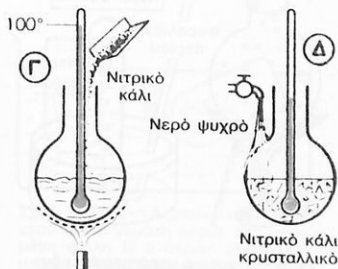
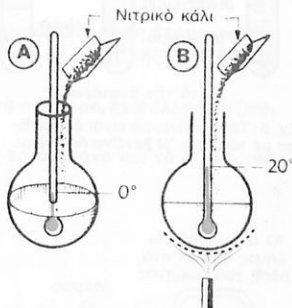
- "Αν ψύξομε τὴ φιάλη, θὰ παρατηρήσομε ὅτι ἀρχίζει νὰ κατακάθεται σὲ μορφή **κρυστάλλων** ἓνα μέρος τοῦ νιτρικοῦ καλίου (σχ. 3) και αὐτὸ γιὰ τὴν χαμηλότερη θερμοκρασία, ὅπως εἶδαμε, τὸ νερὸ θὰ κρατῆσει μικρότερη ποσότητα ἀπὸ τὴν οὐσία, ποῦ ἔχει διαλύσει.

- Ἐπαναλαμβάνομε τὸ πείραμα διαλύοντας αὐτὴ τὴ φορὰ μαγνητικὸ ἀλάτι. Παρατηροῦμε ὅτι ἡ μέγιστη ποσότητα τοῦ ἀλατιοῦ ποῦ μπορούμε νὰ διαλύσομε, μεταβάλλεται *λίγο* με τὴν αὐξηση τῆς θερμοκρασίας τοῦ νεροῦ.

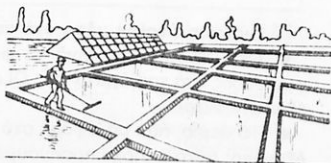
0°	20°	50°
360 g	360 g	390 g



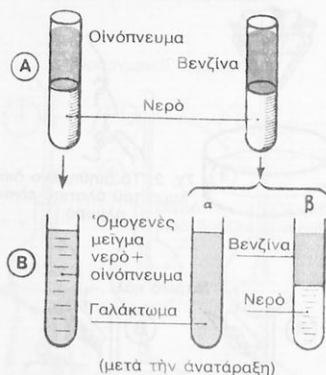
Σχ. 2: Τὸ διηθημένο διάλυμα τοῦ ἀλατιοῦ εἶναι ἄλμυρὸ.



Σχ. 3: Ἡ διαλυτότητα τοῦ νιτρικοῦ καλίου αὐξάνει με τὴν αὐξηση τῆς θερμοκρασίας τοῦ νεροῦ.



Σχ. 4: Μετὰ τὴν ἐξάτμιση ἑνὸς μέρους τοῦ νεροῦ, στὶς ἀλυκές, τὸ διάλυμα γίνεται κορεσμένο και τὸ ἀλάτι κρυσταλλώνεται. Γιὰ τὸ σωρὸ τοῦ ἀλατιοῦ καλύπτονται με κεραμίδια ἢ με χῶμα.



Σχ. 5: Το οινόπνευμα είναι **ανάμειξιμο** με το νερό. Ἡ βενζίνη δὲν είναι.

Συμπέρασμα. Ἡ διαλυτότητα ὀρισμένων οὐσιῶν (νιτρικό κάλι, ζάχαρη) αὐξάνει πολὺ μετὰ τὴ θερμοκρασία, ἐνῶ ἡ διαλυτότητα τοῦ ἀλατιοῦ ἐλάχιστη.

3. Περικετικότητα ἑνὸς διαλύματος.

Χύνουμε σὲ ἕνα ὄγκομετρικό κύλινδρο νερό, στὸ ὁποῖο ἔχουμε διαλύσει 15 g ἀλάτι, καὶ συμπληρώνουμε μετὰ καθαρὸ νερὸ ὡς τὴν ὑποδιαίρεση 100 cm³. Θὰ ἔχουμε τῶρα ἕνα διάλυμα 100 cm³ νερὸ καὶ ἀλάτι ποὺ περιέχει 15 g ἀλατιοῦ ἢ 150 g σὲ 1 ℓ διαλύματος.

Ἡ **περικετικότητα** αὐτοῦ τοῦ διαλύματος εἶναι 150 g ἀλάτι ἀνὰ λίτρο.

Ἡ περικετικότητα τοῦ θαλασσινοῦ νεροῦ σὲ μαγειρικό ἀλάτι εἶναι πολὺ μικρότερη, 25 g ὡς 35 g ἀνὰ λίτρο.

4. Διάλυση ὑγρῶν μέσα στὸ νερό.

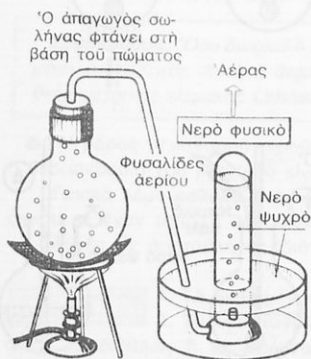
● Ρίχνουμε σὲ ἕνα δοκιμαστικό σωλήνα νερὸ καὶ κατοπὶ πολὺ προσεχτικά *οινόπνευμα*. Μποροῦμε νὰ διακρίνουμε τὰ δύο ὑγρά, τὸ ἕνα πάνω τοῦ ἄλλο, καθὼς τὸ νερὸ βρίσκεται στὸ κατώτερο μέρος.

● Ἄν κινήσουμε τὸ σωλήνα, τὰ δύο ὑγρά γίνονται ἕνα καὶ δὲν μποροῦμε νὰ τὰ διαχωρίσουμε, σχηματίζουν ἕνα **ὁμογενές μείγμα**. Τὸ νερὸ διαλύει τὸ οινόπνευμα.

Ἐπαναλαμβάνομε τὸ πείραμα μετὰ *νερὸ* καὶ *βενζίνη*. Παρατηροῦμε ὅτι ἡ βενζίνη μένει πάνω ἀπὸ τὸ νερὸ, καὶ ἂν ἀνακινήσουμε τὸ σωλήνα, παίρνομε ἕνα θολὸ μείγμα, ὅπου βλέπομε αἰωρούμενες τὶς σταγόνες τῆς βενζίνης (σχ. 5).

● Τὸ **ἑτερογενές αὐτὸ μείγμα** εἶναι ἕνα *γαλάκτωμα*. Τὰ σταγονίδια τῆς βενζίνης ὕστερα ἀπὸ ἕνα χρονικὸ διάστημα ἀνέρχονται στὴν ἐπιφάνεια καὶ τὰ δύο ὑγρά διαχωρίζονται.

Τὸ νερὸ καὶ ἡ βενζίνη δὲν μποροῦν νὰ ἀναμειχθοῦν: ἡ βενζίνη δὲν εἶναι *διαλυτὴ* στὸ νερὸ.



Σχ. 6: Τὸ φυσικό νερὸ περιέχει διαλυμένα ἀέρια.

Συμπέρασμα. Μερικὰ ὑγρά, ὅπως τὸ οινόπνευμα, μποροῦν νὰ διαλυθοῦν στὸ νερὸ: εἶναι *διαλυτὰ* στὸ νερὸ. Ἄλλα, ὅπως ἡ βενζίνη, δὲν εἶναι.

5. Διάλυση ἀερίων μέσα στὸ νερὸ.

● Θερμαίνομε σιγὰ σιγὰ τὴ φιάλη τοῦ σχ. 6 καὶ βλέπομε σὲ λίγο νὰ σχηματίζονται φουσαλίδες στὰ τοιχώματά της. Οἱ φουσαλίδες γίνονται διαρκῶς λιγότερες καὶ πολὺ γρήγορα ἐξαφανίζονται.

● Τὸ ἀέριο, ποὺ μαζέψαμε στὸ δοκιμαστικό σωλήνα, ἀποτελεῖται κυρίως ἀπὸ **ἄζωτο** καὶ **ὀξυγόνο**: αὐτὸ ὑπῆρχε προηγουμένως μέσα στὸ νερὸ, ἀλλὰ δὲν μπορούσαμε νὰ τὸ δοῦμε, γιατί ἦταν διαλυμένο καὶ σχημάτιζε μετὰ τὸ νερὸ **ὁμογενές μείγμα**. Τὰ ἀέρια αὐτὰ προέρχονται κυρίως ἀπὸ διαλυμένον ἀτμοσφαιρικό ἀέρα. Τὸ διαλυμένο αὐτὸ ὀξυγόνο, ποὺ περιέχει τὸ νερὸ τῶν ποταμῶν, τῶν λιμνῶν καὶ τῶν θαλασσῶν, ἀναπνέουν τὰ ὑδρόβια ζῶα καὶ φυτὰ καὶ διατηροῦνται στὴ ζωή.

Το νερό μπορεί να διαλύσει και πολλά άλλα αέρια. Τα αεριούχα ποτά περιέχουν διοξείδιο του άνθρακα.

Σημείωση. Το αέριο που μαζέψαμε στο δοκιμαστικό σωλήνα, δεν μπορεί να είναι ατόμος, γιατί θα είχε συμπυκνωθεί στο νερό του σωλήνα.

Συμπέρασμα. Το νερό μπορεί να διαλύσει αέρια.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Το μαγειρικό αλάτι είναι διαλυτό στο νερό και σχηματίζει ένα ομογενές μείγμα. Σε 20°C 1 l αλατισμένο νερό μπορεί να περιέχει μέχρι 360 g διαλυμένο μαγειρικό αλάτι. Το διάλυμα αυτό λέγεται κορεσμένο.

Διαλυτότητα μιās ουσίας στο νερό είναι ή μέγιστη μάζα (ποσότητα) σε g, που μπορεί να διαλυθεί σε 100 g καθαρό νερό.

2. Η διαλυτότητα των στερεών (νιτρικό κάλι, ζάχαρη) αυξάνει με τη θερμοκρασία.

3. Η περιεκτικότητα ενός διαλύματος εκφράζεται με τη μάζα της διαλυμένης ουσίας σε ένα λίτρο του διαλύματος.

4. Όρισμένα υγρά, όπως το οινόπνευμα, είναι διαλυτά στο νερό, ενώ άλλα (βενζίνη, λάδι) δεν είναι.

5. Το νερό μπορεί να διαλύσει αέρια και ιδιαίτερως το όξυγόνο και το άζωτο του ατμοσφαιρικού αέρα.

5^ο ΜΑΘΗΜΑ: Πρώτη μελέτη ενός αερίου.

Ο ΑΕΡΑΣ

1 Παρουσία του αέρα.

● Βυθίζομε μέσα στο νερό μιάν άδεια φιάλη με το άνοιμά της προς τα κάτω (σχ. 1). Παρατηρούμε ότι πολύ λίγο νερό μπαίνει μέσα στη φιάλη. Γιατί; Αν όμως τη γύρουμε, φυσαλίδες διαφεύγουν από το άνοιγμά της και ή φιάλη γεμίζει νερό (σχ. 1 Β).

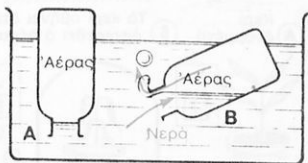
Το νερό αντικατάστησε ένα σώμα, που υπήρχε στη φιάλη, αλλά δεν το βλέπαμε: Η φιάλη ήταν γεμάτη από αέρα.

● Οί άνεμοι, τὰ αέρια ρεύματα, ή αντίσταση που παρουσιάζεται στις γρήγορες κινήσεις μας, φανερώνουν επίσης την παρουσία του αέρα.

● Η γη περιβάλλεται από ένα στρώμα αέρα, την *ατμόσφαιρα*, που έχει πάχος πολλές εκατοντάδες χιλιόμετρα. Άλλά τὰ περισσότερα μόριά της είναι συγκεντρωμένα στα κατώτερα στρώματα (τὰ μισά στα 5 πρώτα χιλιόμετρα), και λιγοστεύουν όλο και περισσότερο στα άνωτερα στρώματα. Τὰ τελευταία μόρια είναι δυνατό να βρίσκονται και σε χιλιάδες χιλιόμετρα απόσταση από την επιφάνεια της γης (σχ. 2).

2 Ιδιότητες του αέρα.

Τὰ πειράματα που έγιναν στο πρώτο μάθημα μὰς έδειξαν τις βασικές ιδιότητες του αέρα: τή **συμπεστότητα**, τήν **ελαστικότητα** και τὸ **έκτατό**. Οί ιδιότητες αυτές είναι κοινές για όλα τὰ αέρια.



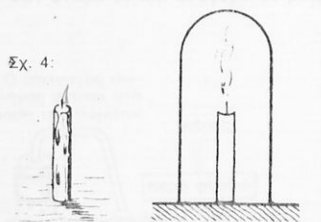
Σχ. 1: Στη φιάλη Α μπαίνει πολύ λίγο νερό (είναι γεμάτη αέρα). Στη γεμάτη φιάλη Β ο αέρας φεύγει σε μορφή φυσαλίδων και τὸ νερό παίρνει τή θέση του.



Σχ. 2

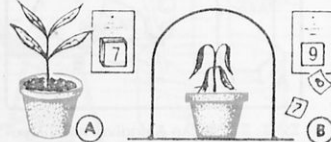


Σχ. 3: 'Ο αέρας έχει βάρος



Σχ. 4:

Κερι ανάμμενο (A) Τό κερι σβήνει όταν αφαιρεθεί ο αέρας (B)



Σχ. 5: "Όταν αφαιρεθεί ο αέρας, το φυτό μαραίνεται και νεκρώνεται.



Σχ. 6: Δοχείο Dewar για τη διατήρηση υγρού αέρα.

● 'Ο αέρας έχει βάρος. Με μίαν άντλία αφαιρούμε τον αέρα από μιά γυάλινη σφαιρική φιάλη. Δεν μπορούμε να πετύχουμε απόλυτο κενό. Πάντα μένει λίγος αέρας, που διαχύνεται σ' όλον τὸ χώρο τῆς φιάλης.

● Τοποθετούμε κατόπιν τὴ φιάλη στὸν ἓνα δίσκο ἑνὸς ζυγοῦ καὶ τὴν ἰσορροποῦμε με ἀπόβαρο στὸν ἄλλο δίσκο (σχ. 3 A). "Αν ἀνοίξουμε τὴ στρόφιγγα, ἡ ἰσορροπία χαλάει καὶ ὁ ζυγὸς κλίνει ἀπὸ τὸ μέρος τῆς φιάλης. Γιατί;

Προσθέτοντας σταθμὰ στὸ δίσκο πού ἔχομε τὸ ἀπόβαρο, μπορούμε νὰ βροῦμε κατὰ προσέγγιση τὸ βάρος τοῦ αέρα πού περιέχει ἡ φιάλη, (γιατί δὲν εἶναι δυνατό νὰ ἀφαιρέσουμε ὅλον τὸν αέρα μέσα ἀπὸ αὐτή).

● "Ἐνα λίτρο αέρα ζυγίζει σὲ κανονικὴ ἀτμοσφαιρικὴ πίεση καὶ θερμοκρασία 0° C 1,293ρ ἢ περίπου 1,3 ρ.

Σύγκριση τοῦ βάρους τοῦ νεροῦ πρὸς τὸ βάρος ἴσων ὄγκων αέρα.

Βάρος 1 λίτρου νεροῦ = 1 Κρ = 1000 ρ

Βάρος 1 λίτρου αέρα = 0,0013 Κρ = 1,3 ρ

Συμπέρασμα. 'Ο αέρας, ὅπως καὶ κάθε αέριο, ἔχει βάρος. 'Αλλά τὸ βάρος τῶν αερίων εἶναι σὲ ἴσον ὄγκο πολὺ μικρότερο ἀπὸ τὸ βάρος τῶν ὑγρῶν.

3 'Ο αέρας εἶναι ἀπαραίτητος στὶς καύσεις καὶ στὴ ζωὴ.

● Σκεπάζουμε με ἓνα γυάλινο κώδωνα ἓνα ἀνάμμενο κερι. Παρατηροῦμε ὅτι ἡ φλόγα τοῦ ἀδυνατίζει καὶ στὸ τέλος σβήνει (σχ. 4).

● "Αν ἐπαναλάβουμε τὸ πείραμα καὶ σκώσουμε τὸν κώδωνα, προτοῦ σβήσει ἐντελῶς ἡ φλόγα, παρατηροῦμε ὅτι ἡ φλόγα δυναμώνει καὶ πάλι.

● "Ας προσπαθήσουμε νὰ κρατήσουμε τὴν ἀναπνοή μας. Πόση ὥρα μπορούμε νὰ μὴν ἀναπνέουμε;

● Νὰ ἀναφερθοῦν μερικὰ παραδείγματα θανάτων ἀπὸ ἔλλειψη αέρα (ἀσφυξία).

Συμπέρασμα. 'Ο αέρας εἶναι ἀπαραίτητος στὶς καύσεις. 'Ο αέρας εἶναι ἀπαραίτητος στὴ ζωὴ.

4 Σύσταση τοῦ αέρα.

● 'Ο αέρας, ὅταν ψυχθεῖ ὡς τοὺς -193° C, γίνεται ἓνα ὑγρὸ διαυγές, ἐλαφρὰ γαλάζιο, πού ρεεὶ σὰν τὸ νερό. Γιὰ νὰ πάρουμε ἓνα λίτρο ὑγροῦ αέρα χρειάζονται 700 λίτρα αέρας σὲ κατάσταση αερίωδη.

● Τὸν ὑγρὸ αέρα, γιὰ νὰ μὴν ἐξαεριωθεῖ γρήγορα, τὸν διατηροῦν μέσα σὲ μονωτικὰ δοχεῖα με διπλὰ τοιχώματα καὶ με μικρὸ ἄνοιγμα *χωρὶς πῶμα*, ὅπου βράζει καὶ ἐξαερῶνεται ἀργά (σχ. 6).

● "Αν βυθίσουμε ένα κεριά αναμμένο στο άεριο, πού βγαίνει στην άρχή άπό τόν άεριο, τόν όποιο μόλις ύγροποιήσαμε, παρατηρούμε ότι τό κεριά σβήνει. Τό άεριο αυτό είναι τό άζωτο. (Γιατί αυτό ύγροποιείται σε -195°C).

'Αντίθετα τό άεριο, πού βγαίνει πρós τό τέλος, δυναμώνει τή φλόγα ένός κεριού: αυτό είναι όξυγόνο. (Γιατί αυτό ύγροποιείται σε -183°C).

Δηλαδή κατά τό βρασμό του ύγρου άεριο βγαίνουν άεριο, πού έχουν διαφορετικές ιδιότητες. 'Ο ύγρός άεριο είναι μείγμα. Καί με ειδικά θερμόμετρα διαπιστώνουμε ότι κατά τό βρασμό του ή θερμοκρασία άνεβαίνει άπό -195°C σε -183°C περίπου. 'Ο ύγρός άεριο δέν έχει, όπως τό άποσταγμένο νερό, μιá σταθερή θερμοκρασία βρασμού, δέν είναι λοιπόν ένα καθαρό σώμα.

Βλέπουμε άκόμα πώς ή άπόσταξη του ύγρου άεριο επιτρέπει νά διαχωρίσουμε τόν άεριο σε άεριοδή συστατικά πού έχουν διαφορετικές ιδιότητες.

Συμπέρασμα. 'Ο άεριο είναι μείγμα με δύο τό λιγότερο άεριο: τό άζωτο, πού βγαίνει πρós τό τέλος δέν διατηρεί τήν καύση, και τό όξυγόνο, πού βγαίνει στο τέλος και διατηρεί και δυναμώνει τήν καύση.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. 'Η γή περιβάλλεται άπό στρώμα άεριο πάχους πολλών έκατοντάδων χιλιομέτρων, πού άποτελεί τήν άτμόσφαιρα.

'Ο άεριο είναι άεριο συμπεστικό, έλαστικό και έκτατό.

2. 1' άεριο σε 0°C και κανονική πίεση ζυγίζει 1,3 ρ περίπου.

3. 'Ο άεριο είναι άπαραίτητος στις καύσεις και στη ζωή (τόσο τή ζωική όσο και τή φυτική).

4. "Όταν ψυχθεί στους -193°C ό άεριο γίνεται ύγρός. Με άπόσταξη μεταξύ -195°C και -183°C τόν χωρίζουμε σε δύο άεριο, τό άζωτο, πού δέν διατηρεί τις καύσεις, και τό όξυγόνο, πού τις διατηρεί και τις δυναμώνει.

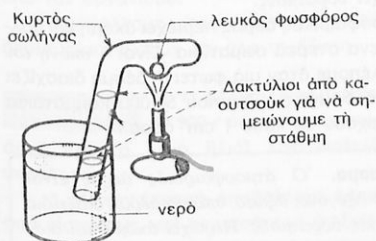
'Ο άεριο δέν είναι καθαρό σώμα, είναι μείγμα.

6^ο ΜΑΘΗΜΑ: 'Ο άεριο είναι μείγμα πολλών άεριών.

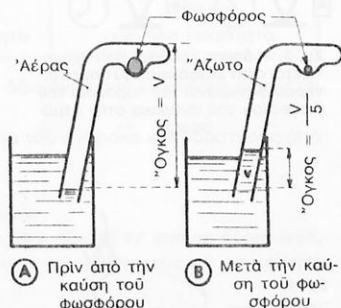
ΣΥΣΤΑΣΗ ΤΟΥ ΑΕΡΑ

1 'Ανάλυση του άεριο με φωσφόρο.

● Στην κοιλότητα του σωλήνα τής συσκευής του σχ. 1 βάζουμε ένα κομμάτι λευκό φωσφόρο και βυθίζουμε τό άνοικτικό άκρο του στο νερό. Σημειώνουμε τή



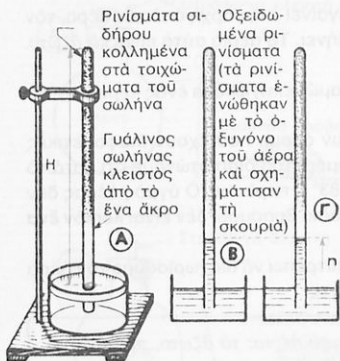
Σχ. 1: 'Ανάλυση του άεριο με φωσφόρο.



Α Πριν άπό τήν καύση του φωσφόρου

Β Μετά τήν καύση του φωσφόρου

'Ο φωσφόρος δέν καίεται όλόκληρος. 'Η στάθμη του νερού άνεβαίνει μέσα στο σωλήνα $v = \frac{1}{5} V$



Σχ. 2: 'Ανάμιση του αέρα «εν ψυχρώ» με ρινίσματα σιδήρου.

- Α) Στην αρχή του πειράματος ή στάθμη του νερού μέσα στο σωλήνα είναι στο ίδιο ύψος με τη στάθμη του νερού της λεκάνης
- Β) Τη δεύτερη μέρα το νερό ανέρχεται μέσα στο σωλήνα
- Γ) Τη τρίτη μέρα η στάθμη δέ μεταβάλλεται

στάθμη του νερού στο σωλήνα και θερμαίνουμε ελαφρά το φωσφόρο. *Ο φωσφόρος ανάβει*, ο σωλήνας γεμίζει άσπρους καπνούς και κατόπι σβήνει. Οί άσπροι καπνοί σιγά σιγά χάνονται, διαλύονται μέσα στο νερό, που ή στάθμη του ανεβαίνει στο σωλήνα. *Ο φωσφόρος κάηκε, αφού ενώθηκε με το οξυγόνο του αέρα*. Μένει τώρα στο σωλήνα ένα άεριο, που δεν διατηρεί την καύση (γιατί μέσα στο σωλήνα υπάρχει ακόμα φωσφόρος).

Τό άεριο αυτό είναι κυρίως **άζωτο**. Τό νερό πήρε τη θέση του **οξυγόνου**.

● 'Αν μετρήσουμε τόν όγκο του αέρα μέσα στο σωλήνα, πριν και μετά τη καύση του φωσφόρου, βλέπομε ότι ό όγκος του αερίου, που μένει, είναι τά 4/5 περίπου του αρχικού όγκου.

Συμπέρασμα. *Ο αέρας αποτελείται κατά τό 1/5 περίπου του όγκου του από οξυγόνο, ενώ τό υπόλοιπο αποτελείται κυρίως από άζωτο και μιά μικρή ποσότητα άλλων αερίων, τά όποια λέγονται σπάνια άερια (νέο, άργό, κρυπτό, ξένο, ήλιο).*

2 "Άλλα άερια που βρίσκονται στον άτμοσφαιρικό άερα.

● 'Αν παρατηρήσουμε τό ποτήρι με τό διαυγές άσβεστόνερο, που είχαμε άφήσει από τό περασμένο μάθημα, θα δούμε ότι ή επιφάνεια του υγρού είναι σκεπασμένη με μιά άσπρη λεπτή κρούστα (σχ. 3). Αύτη ή κρούστα σχηματίζεται, όπως θα μάθουμε, όταν τό άσβεστόνερο έρθει σε έπαφή με τό **διοξειδίο του άνθρακα**.

Ο άτμοσφαιρικός άερας περιέχει λοιπόν διοξειδίο του άνθρακα.

● Χύνομε σε ένα ποτήρι πολύ κρύο νερό. Θα παρατηρήσουμε σε λίγο την έξωτερική επιφάνεια του ποτηριού να σκεπάζεται με έναν άχνό, που στο τέλος σχηματίζει σταγονίδια νερού. Ο άχνός αυτός σχηματίζεται από τη συμπύκνωση του υδρατμού, ό όποιος υπάρχει στον άτμοσφαιρικό άερα. *Ο άτμοσφαιρικός άερας περιέχει υδρατμούς.*

Ο άτμοσφαιρικός άερας περιέχει ακόμη και πολλά αιώρούμενα στερεά σωματίδια. Είναι ή **σκόνη του άερα**, που βλέπομε όταν μιά φωτεινή δέσμη διασχίζει ένα σκοτεινό δωμάτιο. (Περίπου 50.000 κομματάκια σκόνης υπάρχουν σε κάθε 1 cm³ άερα.)

Συμπέρασμα. *Ο άτμοσφαιρικός άερας είναι μείγμα από οξυγόνο, άζωτο, σπάνια άερια, διοξειδίο του άνθρακα, υδρατμούς. Περιέχει ακόμα και διάφορα αιώρούμενα σωματίδια (σκόνη).*



Σχ. 3: 'Η άσπρη κρούστα που σχηματίζεται στην επιφάνεια του άσβεστόνερου φανερώνει την παρουσία του διοξειδίου του άνθρακα στην άτμοσφαιρα.

Σχ. 4.

Ο έκπνεόμενος άερας περιέχει πολλούς υδρατμούς.



● Τη σύσταση του μείγματος των αερίων, που αποτελούν τον ατμοσφαιρικό αέρα, μάς δίνει ο παρακάτω πίνακας.

‘Ο πίνακας αυτός έχει γίνει ύστερα από άκριβεις μετρήσεις.

άζωτο 78 ℓ όξυγόνο 21 ℓ σπάνια αέρια 1 ℓ (περίπ.) διοξειδίο του άνθρακα 0,03 ℓ ύδατμοί: μεταβλητή ποσότητα σκόνη: μεταβλητή ποσότητα	100 ℓ καθαρού και ξηρού αέρα	ΑΤΜΟ-ΣΦΑΙΡΙΚΟΣ ΑΕΡΑΣ
---	---------------------------------	----------------------

3 Σύσταση εισπνεόμενου και εκπνεόμενου αέρα.

● Αναπνέομε σε δύο χρόνους: με την **εισπνοή**, όποτε ο αέρας μπαίνει μέσα στους πνεύμονες, και με την **έκπνοή**, όποτε διώχεται από αυτούς.

● "Αν εκπνεύσουμε μπροστά σε έναν καθρέφτη, θα παρατηρήσουμε ότι σκεπάζεται με άχνό. ‘Ο αέρας έπομένως που εκπνέομε περιέχει περισσότερους ύδατμούς από τον αέρα, ό όποιος μάς περιβάλλει (σχ. 4).

● Φυσούμε με ένα σωλήνα σε ένα ποτήρι που περιέχει άσβεστόνερο (σχ. 5) και βλέπομε ότι θολώνει πολύ σύντομα. "Αν έπαναλάβομε τό πείραμα φυσώντας αυτή τη φορά με ένα φυσητήρα, τό άσβεστόνερο θολώνεται και τώρα, αλλά πολύ πιό άργά (σχ. 5 Γ).

‘Ο αέρας, που εκπνέομε, περιέχει περισσότερο διοξειδίο του άνθρακα απ' αυτόν που μάς περιβάλλει.

● ‘Ο παρακάτω πίνακας μάς δείχνει τη διαφορά της ουστάσεως του αέρα που εισπνέομε και εκείνου που εκπνέομε.

	Εισπνεόμενος αέρας 1 ℓ	Έκπνεόμενος αέρας 1 ℓ
άζωτο (και σπάνια αέρια)	0,79 ℓ	0,79 ℓ
όξυγόνο	0,21 ℓ	0,16 ℓ
διοξειδίο του άνθρακα	ίχνη άσήμαντα	0,04 ℓ
ύδατμοί	μεταβλητή ποσότητα	μεγάλη ποσότητα

● Κατά τη λειτουργία της άναπνοής, ένα μέρος του όξυγόνου που εισπνέομε κρατιέται από τον οργανισμό.

‘Αποβάλλομε με την έκπνοη περισσότερο διοξειδίο του άνθρακα και ύδατμούς από όσους εισπνεύσαμε και όλο τό άζωτο.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. ‘Ο αέρας είναι μείγμα πολλών αερίων.
 2. 100 ℓ αέρα περιέχουν 21 ℓ όξυγόνο, 78 ℓ άζωτο, 1 ℓ σπάνια αέρια (νέο, άργό, κρυπτό, ξένο, ήλιο), λίγο διοξειδίο του άνθρακα και ύδατμούς σε μεταβλητή ποσότητα.

3. Με την έκπνοη, αποβάλλομε αέρα, ό όποιος περιέχει λιγότερο όξυγόνο από εκείνο που εισπνέομε, και περισσότερο διοξειδίο του άνθρακα και ύδατμούς.

4. ‘Ο αέρας (που εκπνέομε) περιέχει 16% όξυγόνο και 4% διοξειδίο του άνθρακα, ενώ ό αέρας που εισπνέομε 21% όξυγόνο και ίχνη διοξειδίου του άνθρακα.



Σχ. 5: ‘Ο εκπνεόμενος αέρας περιέχει πολύ περισσότερο διοξειδίο του άνθρακα από τον εισπνεόμενο.



Τά διυλιστήρια της «Ελληνικής Έταιρείας Ύδατων» στην Όμορφοκκλησιά

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 1: Τò νερό, ó αέρας.

I. Τò νερό.

1. Όνομάζουμε περιεκτικότητα ένος διαλύματος τή μάζα ένος άλατος πού είναι διαλυμένη στή μονάδα τού όγκου του.

Διαλύουμε 18 g μαγειρικό άλατι σέ νερό και συμπληρώνουμε έτσι ώστε νά πάρουμε 125 cm³ διαλύματος.

Ποιά είναι ή περιεκτικότητα αύτου τού διαλύματος; (μονάδα όγκου τó ένα λίτρο).

2. Διαλυτότητα μιάς ούσιας λέμε τή μέγιστη μάζα αύτης πού μπορούμε νά διαλύσουμε σέ 100 g νερό. Γιά πολλά σώματα ή διαλυτότητα αύξάνει με τή θερμοκρασία. Ό παρακάτω πίνακας δίνει τή διαλυτότητα τού χλωρικού καλίου (μάζα σέ γραμμάρια διαλυτή σέ 100 g νερό) στίς διάφορες θερμοκρασίες.

Θερμοκρασία	0°C	20°C	40°C	60°C	80°C	100°C
Διαλυμένο χλωρικό κάλι	3g	8g	16g	28g	44g	61g

Νά κατασκευαστεί σέ χιλιοστομετρικό χαρτί ή καμπύλη διαλυτότητας τού χλωρικού καλίου σέ συνάρτηση με τή θερμοκρασία.

Κλίμακα: Στόν όριζόντιον άξονα OX τó 1 cm θά παριστάνει 10° C. Στόν κατακόρυφο άξονα OY τó 1 cm θά παριστάνει 5 g.

Άπ' αύτή τή γραφική παράσταση νά βρεθεί:

α) Άπό ποιά θερμοκρασία και πάνω μπορούμε νά διαλύσουμε 50 g άπ' αύτή τήν ούσία σέ 100 g νερό.

β) Ποιά ή διαλυτότητα τού χλωρικού καλίου στή θερμοκρασία 50° C.

3. Ό παρακάτω πίνακας δίνει τή μάζα τής ζάχαρης (g) πού μπορεί νά διαλυθεί σέ 100 g νερό γιά διάφορες θερμοκρασίες.

Θερμοκρασία	0°C	20°C	40°C	60°C	80°C	100°C
Διαλυμένη ζάχαρη	180g	200g	240g	290g	360g	490g

Νά κατασκευαστεί σέ χιλιοστομετρικό χαρτί ή καμπύλη διαλυτότητας τής ζάχαρης σέ συνάρτηση με τή θερμοκρασία.

Κλίμακα: Στόν όριζόντιον άξονα OX τó 1 cm θά τó παίρνουμε γιά 10° C, και στόν κατακόρυφο OY τó 1 cm γιά 100 g ζάχαρης.

Άπ' αύτή τή γραφική παράσταση νά βρεθεί:

α) Ό διαλυτότητα τής ζάχαρης στούς 50° C.

β) Άπό ποιά θερμοκρασία και πάνω μπορούμε νά διαλύσουμε 400 g σέ 100 g νερό.

4. Τó μαγειρικό άλατι έχει διαλυτότητα 36 g στά 100 g νερού στούς 20° C. Ό διάλυση αύτή είναι κορεσμένη. Άφήνουμε νά εξετμιστεί 1 m³ θαλασσινό νερό, τó όποιο περιέχει έναν τόνο νερό περίπου και 30 Kg μαγειρικό άλατι, ώστόσο άρχισει τó άλατι νά κρυσταλλώνεται.

Πόση μάζα νερό, σε κάθε κυβικό μέτρο θαλασσίνο νερό, θα έχει εξατμιστεί ως τη στιγμή αυτή; (Υποθέτουμε ότι η εξατμηση γίνεται στους 20° C.)

II. 'Ο αέρας.

5. Μιά αίθουσα έχει διαστάσεις 8 m μήκος, 6 m πλάτος και 4 m ύψος.

"Αν δεχθούμε ότι στη θερμοκρασία της αίθουσας 1 ℓ αέρα έχει μάζα 1,25 g να υπολογιστεί η μάζα του αέρα που περιέχεται στην αίθουσα.

6. "Ένα λίτρο υγρού αέρας ζυγίζει 0,91 Kg και ένα λίτρο αέρας σε αερίωδη κατάσταση (με πίεση 760 mm Hg και θερμοκρασία 0° C) ζυγίζει 1,293 g. Νά υπολογιστεί ο όγκος του αέρα, ο οποίος προέρχεται από την εξατμηση 5 ℓ υγρού αέρα.

7. Σε κανονικές συνθήκες θερμοκρασίας και πίεσεως 1 ℓ αέρα έχει μάζα 1,293 g.

"Αν 100 ℓ αέρα περιέχουν 78 ℓ άζωτο και 21 ℓ οξυγόνο, πόση μάζα από το κάθε αέριο περιέχεται στα 100 g του αέρα; (Σε κανονικές συνθήκες 22,4 ℓ άζωτο έχουν μάζα 28 g και 22,4 ℓ οξυγόνο 32 g).

8. Το οξυγόνο και το άζωτο παίρνονται στη βιομηχανία από την απόσταξη του υγρού αέρα. Με τα αποτελέσματα του προηγούμενου προβλήματος να υπολογιστεί πόση μάζα άζωτο και πόση οξυγόνο παίρνουμε από 100 ℓ υγρού αέρα. Μάζα 1 ℓ υγρού αέρα; 0,91 Kg.

9. 100 ℓ αέρα περιέχουν 78 ℓ άζωτο, 21 ℓ οξυγόνο και 1 ℓ σπάνια αέρια.

"Αν η μάζα 22,4 ℓ του άζωτου είναι 28 g του οξυγόνου 32 g και των σπανίων αερίων 40 g να υπολογιστεί η μάζα 1 ℓ αέρα (χωρίς υδρατμούς και διοξειδίου του άνθρακα).

10. Βάζουμε στο δίσκο ενός ζυγού μιά γυάλινη φιάλη, που έχει χωρητικότητα 4 ℓ, και την ισορροπούμε με ένα απόβαρο. "Αν βγάλουμε τόν αέρα από τη φιάλη (ή φάλαγγα γέρνει από τη

μεριά του απόβαρου), πρέπει να προσθέσουμε 4 g στο δίσκο, όπου έχουμε τη φιάλη, για να διατηρηθεί η ισορροπία.

α) Είναι πραγματικά κενή ή φιάλη; Γιατί; (Μάζα 1 ℓ αέρα σε κανονικές συνθήκες θερμοκρασίας και πίεσεως; 1,3g).

β) "Αν όχι, πόση μάζα αέρα μένει στη φιάλη; Πόσον όγκο πιάνει; Πόση είναι τότε η μάζα 1 ℓ αέρα που μένει στη φιάλη;

11. "Η σύσταση του αέρα που εισπνέουμε και εκείνου που εκπνέουμε φαίνεται στον παρακάτω πίνακα.

100 ℓ	άζωτο άτμοσφαιρικό	οξυγόνο	διοξειδίο του άνθρακα
είσπνοη	79 ℓ	21 ℓ	άσημαντη
έκπνοη	79 ℓ	16 ℓ	ποσότητα 4 ℓ

"Ένας άνθρωπος, όταν κοιμάται, κάνει 16 άναπνευστικές κινήσεις το 1 mn και εισάγει στους πνευμονές του 1,5 ℓ αέρα σε κάθε κίνηση. "Αν ο ύπνος του διαρκεί 8 ώρες:

α) πόσον όγκο οξυγόνου καταναλίσκει;
β) πόσο διοξειδίο του άνθρακα αποβάλλει, όταν κοιμάται;

γ) Ποιά μέτρα υγιεινής πρέπει να ακολουθηθεί;

12. Σε θερμοκρασία 15° C και κανονική πίεση, 1 ℓ νερό διαλύει 34 cm³ οξυγόνο. Στις ίδιες συνθήκες διαλύει 16 cm³ άζωτο.

α) Νά υπολογιστεί ο λόγος των όγκων του οξυγόνου και άζώτου που διαλύονται σε 1 ℓ νερό 15° C.

β) Νά γίνει σύγκριση του λόγου αυτού και του λόγου $\frac{\text{όγκος οξυγόνου}}{\text{όγκος αζώτου}}$ του άτμο-

σφαιρικού αέρα. Ποιός είναι πλουσιότερος σε οξυγόνο, ο ατμοσφαιρικός αέρας ή ο αέρας που είναι διαλυμένος στο νερό;

7° ΜΑΘΗΜΑ: 'Η κατακόρυφος.

ΕΛΕΥΘΕΡΗ ΠΤΩΣΗ ΕΝΟΣ ΣΩΜΑΤΟΣ

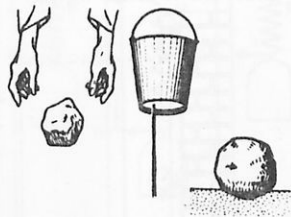
1 Παρατηρήσεις:

● "Αν αφήσουμε μιά πέτρα από ένα ορισμένο ύψος, βλέπομε ότι πέφτει και ακολουθεί μίαν εϋθύγραμμη τροχιά. "Επίσης αν αφήσουμε από ψηλά ένα φύλλο χαρτί, θα δούμε ότι και αυτό πέφτει, αλλά χρειάζεται περισσότερο χρονικό διάστημα και ακολουθεί μιά τεθλασμένη γραμμή.

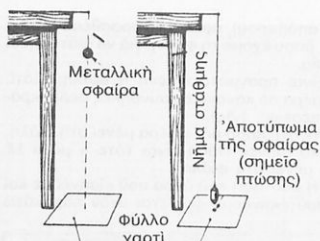
● "Αν συμπιέσουμε όμως το χαρτί, ώστε να πάρει σχήμα βόλου (σφαίρας) και το αφήσουμε πάλι από ψηλά, θα δούμε ότι θα πέσει όπως και η πέτρα, δηλ. δεν θα χρειαστεί πολύ χρόνο και θα ακολουθήσει και αυτό μίαν εϋθύγραμμη τροχιά (Σχ. 1).

● "Η πτώση του χαρτιού επηρεάζεται πολύ από την αντίσταση του αέρα. "Η αντίσταση του αέρα, στην πτώση της πέτρας ή του συμπιεσμένου χαρτιού, είναι μικρή και μπορούμε να τη θεωρήσουμε άμελητέα.

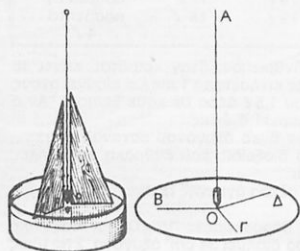
"Η χάρτινη σφαίρα και η πέτρα κάνουν μιά κίνηση, που λέγεται ελεύθερη πτώση.



Σχ. 1: "Η πέτρα, όταν αφήνεται ελεύθερη, πέφτει, το νερό φεύγει από την τρύπα του πυθμένα του δοχείου. "Η πέτρα βυθίζεται στην άμμο. "Η πέτρα και το νερό έχουν βάρος.

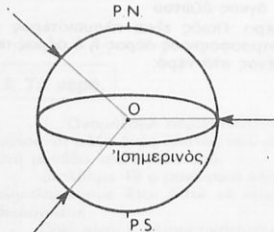


Σχ. 2: Το σώμα σε ελεύθερη πτώση ακολουθεί το νήμα της στάθμης.

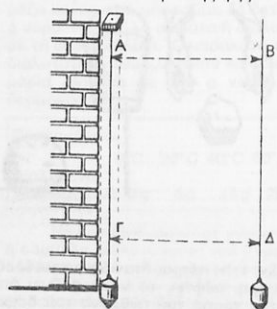


$$\widehat{AOB} = \widehat{AOG} = \widehat{AOD} = 1 \text{ όρθη}$$

Σχ. 3: Το νήμα της στάθμης είναι κάθετο πάνω στην ελεύθερη επιφάνεια του νερού που βρίσκεται σε ήρεμο.



Σχ. 4: "Όλες οι κατακόρυφοι περνούν από το κέντρο της γης.



Σχ. 5: Δύο γειτονικές κατακόρυφοι είναι παράλληλες: $AB = \Gamma\Delta$

● Η αιτία της πτώσης κάθε σώματος είναι μια δύναμη, που λέγεται **βάρος του σώματος**.

Σε κάθε σώμα επιδρά μια **δύναμη** ή όποια τὸ ἔλκει πρὸς τὴ γῆ καὶ λέγεται βάρος τοῦ σώματος.

"Όλα τὰ σώματα ἔχουν βάρος.

● Γνωρίζομε ὅτι ὀρισμένα σώματα, ὅπως τὸ ἀερόστατο, ὅταν τὰ ἀφήσουμε ἐλεύθερα, ἀντὶ νὰ πέσουν, ἀνεβαίνουν. Αὐτὸ συμβαίνει, γιατί ἐπάνω τους ἐκτὸς ἀπὸ τὸ βάρος ἐνεργεῖ καὶ μιὰ ἄλλη δύναμη, που εἶναι ἀντίθετη πρὸς τὸ βάρος καὶ λέγεται ἀνωση.

2 Το νήμα της στάθμης.

● Κρεμοῦμε μιὰ μεταλλικὴ μάζα στὴν ἄκρη ἐνὸς νήματος, τοῦ ὁποῖου κρατοῦμε τὴν ἄλλη ἄκρη. Αὐτὴ μὲ τὴν ἐπίδραση τοῦ βάρους τῆς τεντώνει τὸ νήμα σὲ μιὰν ὀρισμένη διεύθυνση. "Εἶται κατασκευάζομε τὸ **νήμα τῆς στάθμης**.

"Υλοποίηση μιᾶς ἐλεύθερης πτώσης: Κρεμοῦμε μὲ μιὰ μικρὴ κλωστή στὴν ἄκρη τοῦ τραπέζιου μιὰ μεταλλικὴ σφαῖρα καὶ βάζομε κάτω ἀπὸ αὐτὴ στὸ ἔδαφος ἓνα φύλλο χαρτί.

● Καίμε τὴν κλωστή καὶ ἡ σφαῖρα πέφτει μὲ ἐλεύθερη πτώση. "Αν προηγουμένως ἔχομε τοποθετήσῃ πάνω στὸ χαρτί ἓνα φύλλο καρμπόν, τότε ἡ σφαῖρα θὰ ἀφήσει τὸ ἀποτύπωμα τῆς στὸ σημεῖο που ἔπεσε.

● Κρεμοῦμε ἀπὸ τὸ ἴδιο μέρος ἓνα νήμα τῆς στάθμης καὶ βλέπομε ὅτι ἡ κάτω ἄκρη του βρίσκεται ἀκριβῶς στὸ σημεῖο που ἔπεσε ἡ σφαῖρα (σχ. 2).

Τὸ νήμα τῆς στάθμης ὑλοποιεῖ τὴν τροχιά που ἀκολούθησε ἡ σφαῖρα στὴν πτώση τῆς.

Συμπέρασμα. Κάθε σώμα, ὅταν πέφτει μὲ ἐλεύθερη πτώση, ἀκολουθεῖ τὴ διεύθυνση τοῦ νήματος τῆς στάθμης. Ἡ διεύθυνση αὐτὴ λέγεται **κατακόρυφη**. Χαρακτηριστικὸ εἶναι ὅτι ἡ πτώση γίνεται ἀπὸ πάνω πρὸς τὰ κάτω.

3 Ἡ κατακόρυφος.

Κατακόρυφος σὲ ἓνα σημεῖο εἶναι ἡ διεύθυνση που ἔχει τὸ νήμα τῆς στάθμης, που διέρχεται ἀπὸ τὸ σημεῖο αὐτό.

● *Ἰδιότητες τῶν κατακορύφων:* Κρεμοῦμε τὸ νήμα τῆς στάθμης πάνω ἀπὸ μιὰ λεκάνη-γεμάτη νερό. Μὲ ἓνα ὀρθογώνιο τρίγωνο μπορούμε νὰ ἐπαληθεύσομε ὅτι οἱ γωνίες που σχηματίζετ με τὴς ἡμιευθείες OA, OB καὶ OG εἶναι ὀρθές (σχ. 3).

Συμπέρασμα. Ἡ κατακόρυφη διεύθυνση εἶναι κάθετη στὴν ἐπιφάνεια ἐνὸς ὑγροῦ που βρίσκεται σὲ ἰσορροπία. Αὐτὴ ἡ ἐπιφάνεια εἶναι ἓνα ὀριζόντιο ἐπίπεδο.

● Γνωρίζουμε ότι η γη έχει περίπου σχήμα σφαίρας. Η επιφάνεια του άκίνητου νερού σε ένα σημείο της είναι ένα πολύ μικρό τμήμα της σφαιρικής αυτής επιφάνειας και επομένως ή κατακόρυφος, που είναι κάθετη στην επιφάνεια αυτή, θα είναι ή προσέκταση της γήινης ακτίνας που καταλήγει στο σημείο αυτό.

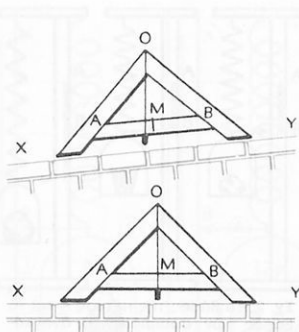
● "Ας εξετάσουμε δυο κατακόρυφες που απέχουν μεταξύ τους μερικά μέτρα (Σχ. 5). Το σημείο όπου τέμνονται, δηλ. το κέντρο της γης, είναι πολύ άπομακρυσμένο (6370 Km) σε σύγκριση με την απόστασή τους, και επομένως μπορούμε να τις θεωρήσουμε παράλληλες.

Συμπέρασμα. Η κατακόρυφος ενός τόπου περνά απ' το κέντρο της γης. Οι κατακόρυφες γειτονικών τόπων είναι παράλληλες.

4 Έφαρμογές του νήματος της στάθμης.

Το νήμα της στάθμης χρησιμοποιείται συχνά, για να ελέγξουμε, αν ένας τοίχος, το πλαίσιο μιάς πόρτας κτλ., είναι κατακόρυφα.

Το άλφάδι του χτίστη έχει επίσης ένα νήμα της στάθμης με το οποίο ελέγχει, αν μιιά επιφάνεια είναι οριζόντια (σχ. 6).



Σχ. 6: Το άλφάδι. Το νήμα της στάθμης περνά από το μέσο M της βάσεως του ισοσκελούς τριγώνου AOB, εάν ή XY είναι οριζόντια.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Το βάρος ενός σώματος είναι ή δύναμη, ή οποία το έλκει πρὸς τή γη.
2. Το νήμα της στάθμης ύλοποιεί τήν τροχιά της ελεύθερης πτώσης ενός σώματος. Η τροχιά αυτή είναι ευθύγραμμη με διεύθυνση κατακόρυφη και φορά από πάνω πρὸς τὰ κάτω.
3. Η κατακόρυφη διεύθυνση είναι κάθετη στην επιφάνεια ενός ύγρου σε άκινησία. Όλες οι κατακόρυφες διευθύνονται πρὸς τὸ κέντρο της γης. Οι κατακόρυφες γειτονικών τόπων μπορούν να θεωρηθούν παράλληλες.
4. Χρησιμοποιούμε το νήμα της στάθμης, για να ελέγξουμε, αν μιιά διεύθυνση είναι κατακόρυφη, και τὸ άλφάδι, για να ελέγξουμε, αν μιιά επιφάνεια είναι οριζόντια.

8° ΜΑΘΗΜΑ: Η επιμήκυνση ενός ελατηρίου μᾶς δίνει τή δυνατότητα να συγκρίνουμε τὸ βάρος δύο σωμάτων.

ΜΕΤΡΗΣΗ ΤΟΥ ΒΑΡΟΥΣ ΕΝΟΣ ΣΩΜΑΤΟΣ

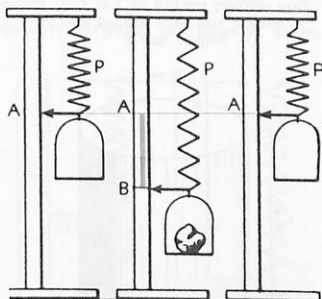
1 Έπιμήκυνση ενός ελατηρίου.

● Κρεμούμε από ένα υποστήριγμα ένα ελατήριο εφοδιασμένο με ένα δίσκο και ένα δείκτη, ή οποίος κινείται μπροστά σε έναν άριθμημένο κανόνα (σχ. 1).

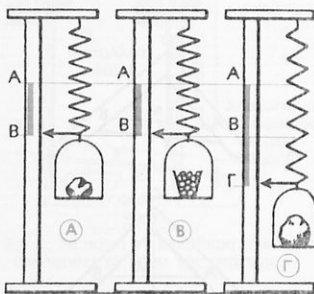
● Σημειώνουμε με μιιά λεπτή γραμμή A στον κανόνα την αρχική θέση του ελατηρίου.

● Βάζουμε στο δίσκο ένα οποιοδήποτε αντικείμενο, π.χ. μιιά πέτρα, όποτε τὸ ελατήριο επιμηκύνεται. Σημειώνουμε στον κανόνα μιιά γραμμή B εκεί, όπου βρίσκεται ή δείκτης.

"Αν βγάλουμε τήν πέτρα, ή δείκτης επανέρχεται στη θέση του (τήν αρχική). Λέμε ότι τὸ ελατήριο είναι τελείως ελαστικό.



Σχ. 1: Με τήν επίδραση του βάρους του αντικειμένου τὸ ελατήριο P επιμηκύνεται κατά AB. Όταν αφαιρεθεί τὸ βάρος, τὸ ελατήριο παίρνει τὸ αρχικό του μήκος.

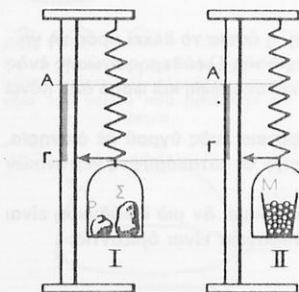


Σχ. 2: Το βάρος της πέτρας Α και το βάρος των σφαιριδίων Β αναγκάζουν το ελατήριο να πάρει την ίδια επιμήκυνση ΑΒ.

Το βάρος της πέτρας Α και το βάρος των σφαιριδίων είναι ίσα.

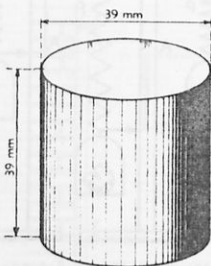
Το βάρος μιας άλλης πέτρας Γ προκαλεί μια επιμήκυνση ΑΓ μεγαλύτερη της ΑΒ.

Το βάρος της πέτρας Γ είναι μεγαλύτερο από το βάρος της πέτρας Α.



Σχ. 3: Το βάρος των σφαιριδίων Μ προκαλεί επιμήκυνση ΑΓ όση και οι δύο πέτρες μαζί.

Βάρος του Μ = Βάρος του Ρ + Βάρος του Σ.



Σχ. 4: Το χιλιόγραμμα από Ιριδιούχο λευκόχρυσο σε φυσικό μέγεθος (στο διεθνές Γραφείο Μέτρων και Σταθμών)

● Βάζομε πάλι την πέτρα στο δίσκο και βλέπομε ότι ο δείκτης έρχεται πάλι στο Β, δηλ. η επιμήκυνση ενός ελατηρίου από την επίδραση ενός σταθερού βάρους είναι πάντα ίδια.

● Αντικαθιστούμε την αρχική πέτρα με μιάν άλλη, που φαίνεται βαρύτερη, και βλέπομε ότι η επιμήκυνση είναι μεγαλύτερη από την προηγούμενη ή ακριβέστερα η επιμήκυνση του ελατηρίου είναι ανάλογη με το βάρος που μετρούμε.

2 Ίσότητα δύο βαρών.

● Αντικαθιστούμε την πέτρα με σκάγια, ώσπου ο δείκτης σταματήσει πάλι στη γραμμή Β. Το βάρος των σκαγιών έδωσε στο ελατήριο την ίδια επιμήκυνση με το βάρος της πέτρας. Λέμε τότε ότι το βάρος των σκαγιών είναι ίσο με το βάρος της πέτρας (σχ. 2). Κι αυτό γιατί δεχόμαστε ότι: δύο βάρη είναι ίσα, όταν προκαλούν την ίδια επιμήκυνση σε ένα ελατήριο, στο όποιο θα εφαρμοστούν διαδοχικά.

3 Άθροισμα πολλών βαρών.

● Τοποθετούμε στο δίσκο ένα αντικείμενο Μ π.χ. μιά ποσότητα από σκάγια, και βλέπομε μιάν όρισμένη επιμήκυνση.

● Βγάζομε το Μ και τοποθετούμε δύο άλλα αντικείμενα μαζί, Ρ και Σ. "Αν η νέα επιμήκυνση είναι ίδια με την προηγούμενη, λέμε ότι το βάρος του Μ είναι ίσο με το άθροισμα των Ρ και Σ. Γιατί δεχόμαστε ότι: ένα βάρος είναι ίσο με το άθροισμα δύο ή περισσότερων άλλων βαρών, όταν προκαλεί μόνο του σε ένα ελατήριο την ίδια επιμήκυνση με εκείνη που προκαλούν τα δυο άλλα μαζί.

4 Μέτρηση του βάρους ενός σώματος.

Βάρος ενός σώματος είναι η δύναμη που έλκει το σώμα αυτό προς τη γη.

● "Αν αντικαταστήσουμε στο πείραμα 3 το αντικείμενο Μ με τρία άλλα αντικείμενα Ρ ίσου βάρους, μπορούμε να πούμε ότι το βάρος του Μ είναι τριπλάσιο του Ρ: όποτε, αν το βάρος Ρ το πάρουμε για μονάδα βάρους, θα έχουμε το μέτρο του βάρους του αντικειμένου Μ: βάρος του Μ = 3 μονάδες βάρους.

Μέτρηση του βάρους ενός σώματος είναι η σύγκριση του βάρους του με το βάρος άλλου σώματος που το παίρνομε για μονάδα.

5 Μονάδα βάρους.

Στην Έλλάδα και στις χώρες που έχουν δεχθεί το μετρικό σύστημα, η μονάδα βάρους είναι το **Κιλόποντ, χιλιόγραμμα βάρους (Kg*)**.

Το Κιλόποντ (σύμβολο Κρ) είναι το βάρος που έχει στο Παρίσι ή μάζα τουτόπυτον κυλίνδρου από Ιριδιούχο λευκόχρυσο, ο όποιος βρίσκεται φυλαγμένος στο Διεθνές Γραφείο Μέτρων και Σταθμών στις Σέβρες (σχ. 4).

Είναι περίπου το βάρος που έχει στο Παρίσι 1 dm³ ατμοσφαιρικό νερό 4° C.

Τα κυριότερα πολλαπλάσια και υποπολλαπλάσια της μονάδας βάρους είναι:

Το Πόντ, σύμβολο 0,001 Kp = 1 p

Το Μεγαπόντ, σύμβολο Mp = 1000 Kp = 1.000.000 p.

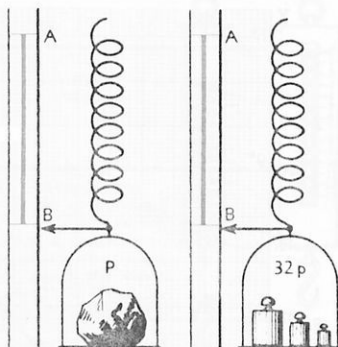
6 Μέτρηση του βάρους ενός σώματος με τη βοήθεια του ελατηρίου.

● Βάζουμε στο δίσκο σταθμά, όπου η επιμήκυνση του ελατηρίου να γίνει ίση μ' εκείνη που είχαμε στο πρώτο μας πείραμα. Η πέτρα ζυγίζει όσο το άθροισμα των σταθμών.

● Για να μετρήσουμε το βάρος ενός σώματος με ένα ελατήριο, θα αντικαταστήσουμε στο δίσκο το σώμα με σταθμά, όπου να έχουμε την ίδια επιμήκυνση.

Το βάρος τότε του σώματος είναι ίσο με το άθροισμα των βαρών των σταθμών (σχ. 5).

Θα δούμε στο επόμενο μάθημα ότι, για να μετρήσουμε το βάρος ενός σώματος, μπορούμε να χρησιμοποιήσουμε ένα ελατήριο, του οποίου ο δείκτης κινείται μπροστά σε μία κλίμακα βαθμολογημένη κατευθεί αν σε βάρος.



Σχ. 5: Η επιμήκυνση του ελατηρίου από βάρος του συνόλου των σταθμών είναι η ίδια με εκείνη που προκαλεί το βάρος της πέτρας.
P = 32 p.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ένα ελαστικό ελατήριο επιμηκύνεται, όταν επιδρά επάνω του ένα βάρος και επανέρχεται στο αρχικό του μήκος, όταν παύει ή αίτια της παραμορφώσεώς του. Η επιμήκυνση παίρνει πάντα την ίδια τιμή, όταν επιδρά το ίδιο βάρος.

2. Δυο βάρη είναι ίσα, όταν προκαλούν την ίδια επιμήκυνση σε ένα ελατήριο στο οποίο θα εφαρμοστούν διαδοχικά.

3. Ένα βάρος είναι ίσο με το άθροισμα πολλών άλλων βαρών, όταν προκαλεί μόνο του σ' ένα ελατήριο την ίδια επιμήκυνση που προκαλούν τα άλλα ενωμένα.

4. Μέτρηση του βάρους ενός σώματος είναι η σύγκρισή του με το βάρος ενός άλλου σώματος που το παίρνουμε για μονάδα.

5. Μονάδα βάρους είναι το Κιλοπόντ (Kp), και είναι το βάρος που έχει στο Παρίσι ο κύλινδρος από ιριδιούχο λευκόχρυσο, ο οποίος φυλάγεται στο Δ.Γ.Μ.κΣ.

6. Ένα ελαστικό ελατήριο μπορεί να χρησιμεύσει στη μέτρηση του βάρους ενός σώματος.

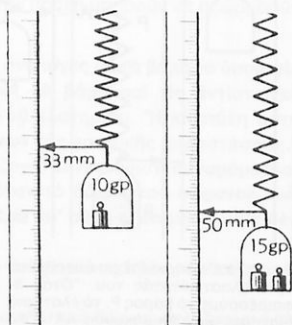
9° ΜΑΘΗΜΑ: Πλεονεκτήματα και μειονεκτήματα του ζυγού με ελατήριο.

Ο ΖΥΓΟΣ ΜΕ ΕΛΑΤΗΡΙΟ

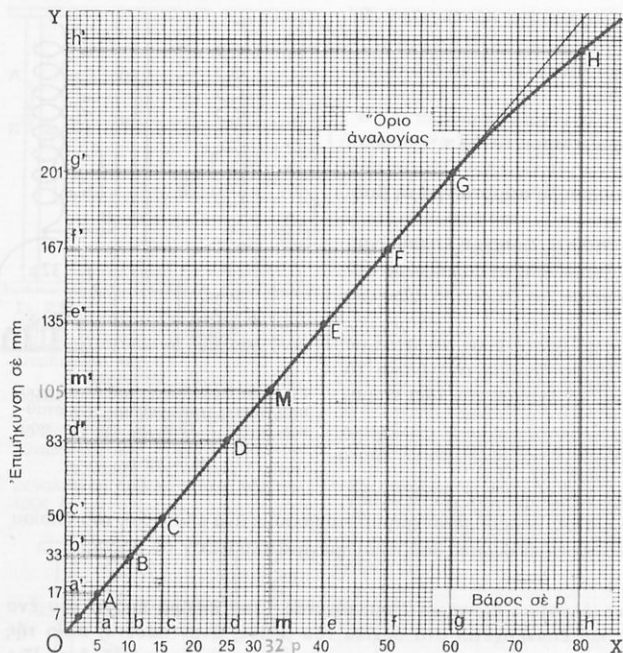
1 Βαθμολόγηση ενός ελατηρίου.

Τοποθετούμε στο δίσκο του ελατηρίου σταθμά ολο και πιό βαριά και γράφουμε σε έναν πίνακα τα βάρη με τις αντίστοιχες επιμηκύνσεις του ελατηρίου (σχ. 1).

Βάρη σε p	0	5	10	15	25	40	50	60
Έπιμήκυνση σε mm	0	17	33	50	83	135	167	201



Σχ. 1: Βαθμολόγηση ελατηρίου

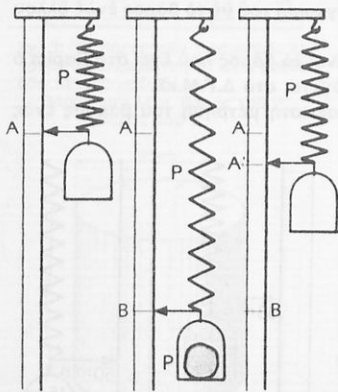


Σχ. 2:

Παρατηρούμε:

- — ότι οι επίμηκύνσεις και τὰ βάρη μεταβάλλονται με τὴν ἴδια φορά,
- — ὅτι, ὅταν τὸ βᾶρος ποὺ τοποθετοῦμε πολλαπλασιάζεται με 2, 3, 4 κτλ., καὶ ἡ ἐπιμήκυνση πολλαπλασιάζεται περίπου με 2, 3, 4 κτλ.

Συμπέρασμα. *Οἱ ἐπιμηκύνσεις τοῦ ἐλατηρίου εἶναι ἀνάλογες με τὰ βάρη ποὺ τὶς προκαλοῦν.*



Σχ. 3: Τὸ ἐλατήριο P ἔχει ὑπερβῆ τὸ ὄριο ἐλαστικότητάς του. Ὄταν ἀφαιρέσουμε τὸ βᾶρος P, τὸ ἐλατήριο διατηρεῖ μίαν ἐπιμήκυνση AA'. Ἄν θέλουμε νὰ μεταχειριστοῦμε αὐτὸ τὸ ἐλατήριο, πρέπει νὰ τὸ ξαναβαθμολογήσουμε.

● Με τὰ πειραματικά ἀποτελέσματα σχηματίζουμε μιά γραφικὴ παράσταση (σχ. 2).

Ἡ καμπύλη αὐτὴ βαθμολογήσεως τοῦ ἐλατηρίου μοιάζει πολὺ με εὐθεία καὶ μᾶς ἐπιτρέπει χωρὶς ὑπολογισμό νὰ βροῦμε τὸ βᾶρος ἑνὸς σώματος.

● Ἔστω ὅτι θέλουμε νὰ βροῦμε τὸ βᾶρος ἑνὸς σώματος ποὺ προκαλεῖ μίαν ἐπιμήκυνση 105 mm. Ἀπὸ τὸ σημεῖο τοῦ ἀξονα OY, ποὺ ἀντιστοιχεῖ στὰ 105 mm φέρνουμε μίαν κάθετη σ' αὐτόν, ἡ ὁποία συναντᾷ τὴν καμπύλη βαθμολογήσεως στὸ σημεῖο M. Ἡ κάθετη ἀπὸ τὸ M στὸν ἀξονα OX τὸν τέμνει στὸ σημεῖο m, τὸ ὁποῖο ἀντιστοιχεῖ σὲ 32 p, ποὺ εἶναι τὸ βᾶρος τοῦ σώματος.

■ Ζυγὸς με ἐλατήριο (κανταράκι).

● Χωρίζουμε σὲ 10 ἴσα μέρη τὸ διάστημα πάνω στὸν κανόνα ποὺ περιλαμβάνεται ἀνάμεσα στὴν ἀρχικὴ

θέση του ελατηρίου και σ' εκείνη που παίρνει, όταν ενεργεί στο δίσκο του βάρους 50 ρ. Τότε κάθε υποδιαίρεση αντιστοιχεί σε μιάν επιμήκυνση, ή όποια προκαλείται από $50/10 = 5$ ρ.

Βαθμολογούμε τις υποδιαίρεσεις ανά 5 ρ από 0-50 ρ.

Γιά να βρούμε τώρα το βάρος ενός σώματος, το βάζουμε στο δίσκο του ελατηρίου και διαβάζουμε στο βαθμολογημένο κανόνα τον αριθμό, όπου σταματά ο δείκτης του.

Μ' αυτόν τον τρόπο κατασκευάζουμε ένα ζυγό με ελατήριο (κανταράκι) ή ένα **δυναμόμετρο**.

Τά δυναμόμετρα (σχ. 4) κατασκευάζονται συνήθως έτσι, ώστε το ελατήριο να συμπιέζεται από το βάρος του σώματος που ζυγίζουμε.

3 "Όριο ελαστικότητας.

Βάζουμε στο δίσκο δύο αντικείμενα που ζυγίσαμε προηγουμένως χωριστά και βρήκαμε ότι έχουν βάρος αντίστοιχα 32 ρ και 48 ρ. Στο ελατήριο εφαρμόζεται τώρα ένα βάρος $32 \rho + 48 \rho = 80 \rho$ και βλέπουμε ότι η επιμήκυνσή του είναι 254 mm. "Αν μεταφέρουμε τις τιμές αυτές στο διάγραμμα, παρατηρούμε ότι το αντίστοιχο σημείο βρίσκεται αρκετά κάτω από την εύθεια βαθμολογήσεως.

Εξάλλου, αν αφαιρέσουμε τα βάρη από το δίσκο, ο δείκτης δεν επανέρχεται στην αρχική του θέση, δηλ. το ελατήριο διατηρεί μιά κάποια επιμήκυνση. Τότε λέμε ότι ξεπεράσαμε το **όριο ελαστικότητας** του ελατηρίου, και τούτο γιατί πέρα από τα 60 ρ περίπου οι επιμηκύνσεις του ελατηρίου αυτού δεν είναι πιά ανάλογες με τα βάρη που τις προκαλούν.

4 Το βάρος ενός Kg δεν έχει την ίδια τιμή σε όλα τα σημεία τής γης. Δεν προκαλεί παντού την ίδια επιμήκυνση του δυναμομέτρου.

Υπάρχουν δυναμόμετρα μεγάλης ακριβείας, με τα όποια μπορούμε να εξακριβώσουμε ότι το βάρος ενός σώματος αλλάζει με τον τόπο, όπου γίνεται ή μέτρηση.

Το βάρος π.χ. του πρότυπου χιλιογράμμου είναι μεγαλύτερο, όταν ή μέτρηση γίνεται κοντά στους πόλους, και μικρότερο, σε μεγάλο ύψος.

Οι φυσικοί δέχτηκαν μιά μονάδα ανεξάρτητη από τον τόπο, το Newton (σύμβολο N).

Με ακριβείς μετρήσεις βρίσκομε ότι το βάρος του πρότυπου χιλιογράμμου, το όποιο στο Παρίσι, όπως όριστηκε, είναι 1 Kp (9,81 N), στον ισημερινό είναι 0,997 Kp (9,78 N), ενώ στους πόλους 1,002 Kp (9,83 N).

Σε ύψος 1000 m πάνω από το Παρίσι το βάρος του πρότυπου Kg είναι 0,997 Kp (9,78 N).

Οι μεταβολές όμως αυτές είναι τόσο μικρές, ώστε στην πράξη μπορούν να θεωρηθούν αμελητέες.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

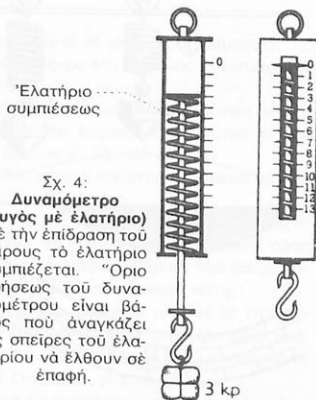
1. Οι επιμηκύνσεις ενός ελατηρίου είναι ανάλογες με τα βάρη τα όποια τις προκαλούν. "Αν σημειώσουμε σε χιλιστομετρικό χαρτί τα βάρη και τις αντίστοιχες επιμηκύνσεις, βρίσκομε την καμπύλη βαθμολογήσεως του ελατηρίου. Η καμπύλη αυτή είναι εύθεια γραμμή, που περνά από την τομή O των αξόνων τής γραφικής παραστάσεως.

2. "Ένα ελαστικό ελατήριο βαθμολογημένο λέγεται *ζυγός με ελατήριο* ή *δυναμόμετρο*.

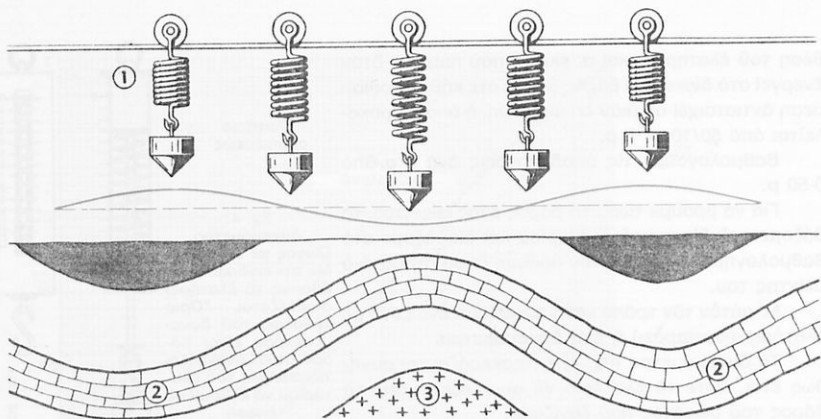
3. "Ένα δυναμόμετρο μπορεί να χρησιμοποιηθεί, όταν το βάρος του σώματος που κρεμούμε δεν περνά ένα **όριο**, το **όριο ελαστικότητας**. Πέρα απ' αυτό οι επιμηκύνσεις δεν είναι πιά ανάλογες με τα βάρη που τις προκαλούν.

4. Το βάρος ενός σώματος ελαττώνεται ελαφρά από τους πόλους προς τον ισημερινό και από τα μικρά ύψη προς τα μεγάλα.

Το Newton (N) είναι μιά μονάδα ανεξάρτητη του τόπου και του ύψους: στο Παρίσι 1 Kp αντιστοιχεί σε 9,81 N.



Σχ. 4:
Δυναμόμετρο
(Ζυγός με ελατήριο)
Με την επίδραση του βάρους το ελατήριο συμπιέζεται. "Όριο χρήσεως του δυναμομέτρου είναι βάρος που αναγκάζει τις σπείρες του ελατηρίου να έλθουν σε έπαφή.



Μιά εφαρμογή των μεταβολών της βαρύτητας: ή βαρυμετρία στην αναζήτηση του πετρελαίου.

Μάθαμε ότι το βάρος ενός σώματος μεταβάλλεται από τον Ίσημερινό προς τους Πόλους. Αυτό το βάρος μεταβάλλεται επίσης μερικά εκατομμυριοστά της τιμής του ανάλογα με την παρουσία βαριών ή ελαφρών στρωμάτων και την απόστασή τους από την επιφάνεια της γης. Έτσι ένας θόλος (3) από βαριά στρώματα (συμπληγής άσβεστόλιθος, βασάλτης) προκαλεί μια επιμήκυνση του έλατηριού πιδ μεγάλη από εκείνη που προκαλεί η παρουσία ελαφρών στρωμάτων όπως ή άμμος (2).

Μ' αυτό τον τρόπο προσδιορίζουμε την τομή του υπεδάφους και την επαληθεύουμε με άλλες μεθόδους. Η γνώση αυτής της τομής είναι αναγκαία στην αναζήτηση του πετρελαίου. Η συσκευή μετρήσεως είναι ένα δυναμόμετρο πάρα πολύ ευαίσθητο που λέγεται βαρύμετρο (1).

Πολλές διορθώσεις είναι απαραίτητες, πριν βγάλουμε συμπεράσματα από τις άνωμαλίες που παρατηρήθηκαν, για να κατασκευάσουμε το χάρτη της περιοχής.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 2: 'Η κατακόρυφος. Βάρος ενός σώματος.

1. 'Η κατακόρυφος.

Μιά όρθη γωνία είναι 90° ή 100 βαθμοί.

'Η μοίρα είναι $60'$ πρώτα λεπτά ($'$) και το λεπτό 60 δεύτερα ($''$).

'Ο βαθμός είναι 10 δέκατα ή 100 εκατοστά βαθμού.

1. Να μετατραπούν σε βαθμούς: 40° , 22° , 45° , 16° $18'$ $25''$.

2. Να μετατραπούν σε μοίρες: 60, 18,50, 78,25 βαθμοί.

Στή μέτρηση γωνιών χρησιμοποιούμε για μονάδα και το άκτινιο, που είναι ή επίκεντρη γωνία κύκλου, της οποίας το τόξο έχει μήκος την άκτινα αυτού του κύκλου.

3. Πόσο είναι το μήκος ενός τόξου που όριζει ή γωνία 1 ακτινίου σε έναν κύκλο άκτινας 5 cm.;

4. Σε έναν κύκλο με άκτινα 8 cm να υπολογιστεί σε μοίρες και πρώτα λεπτά ή επίκεντρη γωνία που έχει μέτρο 1 ακτινιο ($\pi = 3,14$).

5. Πόσο είναι το μήκος ενός τόξου, με προσέγγιση 1 mm, το οποίο όριζει επίκεντρη

γωνία 23° σε έναν κύκλο άκτινας 12 cm.;

6. Το ναυτικό μίλι είναι το μήκος του τόξου μέγιστου κύκλου που όριζουν δύο σημεία της επιφάνειας της γης, των οποίων οι κατακόρυφες σχηματίζουν γωνία $1'$ (άκτινα γης 6300 Km).

Πόσο μήκος έχει το τόξο μέγιστου κύκλου που όριζεται από δυο σημεία της επιφάνειας της γης, αν οι κατακόρυφές τους σχηματίζουν γωνία ενός εκατοστού του βαθμού;

8. 'Η πιδ μικρή γωνία που διακρίνεται με το μάτι είναι $15''$. Πόσο είναι το τόξο μέγιστου κύκλου που όριζεται από δυο σημεία της επιφάνειας της γης, αν οι κατακόρυφές τους σχηματίζουν γωνία $15''$;

9. 'Η γωνία, ή οποία σχηματίζεται από τις κατακόρυφες του Παρισιού και της Μασσαλίας, είναι $5^\circ 52'$. Πόσο είναι το μήκος τόξου μέγιστου κύκλου που χωρίζει αυτές τις δυο πόλεις;

10. Πόση γωνία σχηματίζουν οι κατακόρυφες του Παρισιού και της 'Ορλεάνης, αν το μήκος του τόξου μέγιστου κύκλου ανάμεσα σ' αυτές τις δυο πόλεις είναι 120 Km;

II. Βάρος ενός σώματος.

11. Για να βαθμολογήσουμε ένα ελατήριο βρήκαμε τις επιμηκύνσεις του για διαδοχικά βάρη:

50 p 100 p 200 p 500 p
23 mm 46 mm 92 mm 230 mm

α) Να χαραχτεί η καμπύλη της βαθμολογίας του ελατηρίου.

Κλίμακα: Στόν άξονα ΟΧ, 1 cm για βάρος 50 p, και στόν ΟΨ, 1 cm για επιμήκυνση 20 mm.

β) Πόση είναι, σύμφωνα με το διάγραμμα αυτό, η επιμήκυνση για βάρος 280 p.;

γ) Ποιό βάρος προκαλεί επιμήκυνση 50 mm; Να επαληθευτούν οι απαντήσεις με υπολογισμό.

12. Ένα ελατήριο με την επίδραση βάρους 100 p έχει μήκος 327 mm και 392 mm με την επίδραση βάρους 150 p. Να υπολογιστεί:

α) Το μήκος του ελατηρίου χωρίς την επίδραση του βάρους.

β) Το μήκος του ελατηρίου με την επίδραση φορτίου 250 p.

γ) Να χαραχτεί η καμπύλη της βαθμολογίας του ελατηρίου και να επαληθευτεί η απάντηση (β) με τη βοήθειά της. Κλίμακα: Στόν άξονα ΟΧ, 1 cm για 50 p και στόν ΟΨ, 1 cm για επιμήκυνση 5 cm.

13. Σε ένα δυναμόμετρο βαθμολογημένο μέχρι 8 Κρ έχουμε επιμήκυνση ελατηρίου 12 mm με την επίδραση βάρους 1 Κρ.

α) Πόσο είναι το μήκος της κλίμακας;

β) Πόσο μήκος της κλίμακας αντιστοιχεί σε διαφορά βάρους 100 p;

14. Το ελατήριο ενός δυναμομέτρου βαθμολογημένου σε Κρ επιμηκύνεται 60 mm με την επίδραση βάρους 15 Κρ. Να βρεθεί:

α) Πόση είναι η απόσταση ανάμεσα σε δυο διαδοχικές υποδιαιρέσεις.

β) "Αν η πιο μικρή μετακίνηση του δείχτη που μπορούμε να διακρίνουμε είναι 1 mm, πόση είναι η μικρότερη διαφορά βάρους που μπορούμε να υπολογίσουμε με τη συσκευή αυτή;

15. Από ένα ελατήριο μήκους 27 cm κρεμούμε ένα άδειο δοχείο, όποτε το ελατήριο γίνεται 39 cm. Γεμίζουμε το δοχείο, με 3 ℓ νερό και το μήκος του ελατηρίου γίνεται 63 cm.

α) Ποιό είναι το βάρος του άδειου δοχείου;

β) Ποιό είναι το μήκος του ελατηρίου, όταν το δοχείο περιέχει τη μισή μάζα του νερού;

γ) Να επαληθευτούν οι απαντήσεις με μία γραφική παράσταση.

Σημείωση. Την ισοδυναμία στις κλίμακες συμβολίζουμε με $\hat{=}$ π.χ. αντί: 1 cm παριστάνει 5 Κρ γράφομε $1 \text{ cm} \hat{=} 5 \text{ Κρ}$ ή αντί: παίρνουμε 1 cm για 2p γράφομε $1 \text{ cm} \hat{=} 2 \text{ p}$ κτλ.

Το συμβολισμό αυτό μπορούμε να εφαρμόσουμε για όποιαδήποτε γραφική παράσταση.

10^ο ΜΑΘΗΜΑ

Η ΕΝΝΟΙΑ ΤΗΣ ΔΥΝΑΜΕΩΣ

1. Αποτελέσματα που προκαλεί μια δύναμη.

α) Το ελατήριο επιμηκύνεται από το βάρος του ελαστικού κυλίνδρου, που έχουμε κρεμάσει στο ελεύθερο άκρο του (σχ. 1 Α).

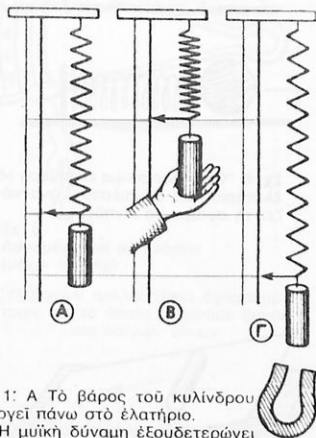
Το ίδιο αποτέλεσμα μπορούμε να πετύχουμε, αν τραβήξουμε το ελεύθερο άκρο με το χέρι μας.

β) Το ελατήριο ξαναπαίρνει το σχήμα του, όταν άνασκηλώσουμε τον κύλινδρο (σχ. 1 Β).

γ) "Αν πλησιάσουμε ένα μαγνήτη κάτω από τον κύλινδρο, το ελατήριο επιμηκύνεται περισσότερο (σχ. 1 Γ).

δ) Τοποθετούμε πάνω σε μία πλάκα, π.χ. από χαρτόνι, ένα αιδερένιο κύλινδρο. Μπορούμε να τον κάνουμε να κινηθεί, να αλλάξει τη διεύθυνση της κινήσεώς του ή να σταματήσει γέροντας κατάλληλα το χαρτόνι ή χρησιμοποιώντας ένα μαγνήτη (σχ. 5).

Το βάρος του σώματος, η μυσική προσπάθεια, η έλξη του μαγνήτη πάνω στο σίδηρο ή ώθηση του ανέμου, η ώθηση του ελατηρίου και του ατμού, που έχουν συμπίεσει κτλ., είναι **δυνάμεις**.



Σχ. 1: Α Το βάρος του κυλίνδρου ενεργεί πάνω στο ελατήριο.

Β. "Η μυσική δύναμη εξουδετερώνει την επίδραση του βάρους πάνω στο ελατήριο.

Γ. "Η δύναμη έλξης του μαγνήτη προκαλεί μια επιμήκυνση του ελατηρίου, η οποία προστίθεται σε εκείνη που προκαλεί το βάρος του κυλίνδρου.

Συμπέρασμα. Όνομάζουμε δύναμη την αιτία που μπορεί

- να αλλάξει το σχήμα ενός σώματος,
- να θέσει σε κίνηση ένα σώμα ή να τροποποιήσει την κίνησή του.

2 Χαρακτηριστικά μιάς δυνάμεως.

● Τεντώνουμε το ελατήριο με ένα νήμα δεμένο στο ελεύθερο άκρο Α (σχ. 6). Το σημείο αυτό λέγεται **σημείο εφαρμογής** της δυνάμεως του χεριού μας πάνω στο ελατήριο, επειδή στο σημείο αυτό εφαρμόζεται η δύναμή μας.

● Το ελατήριο επιμηκύνεται κατά τη διεύθυνση του τεντωμένου νήματος. Αυτή είναι η **διεύθυνση** της δυνάμεως ή η ευθεία επενέργειάς της.

● Χαλαρώνουμε σιγά σιγά το νήμα και το ελατήριο ξαναπαίρνει το σχήμα του. Έξασκει δηλ. το ελατήριο πάνω στο νήμα μιά δύναμη, που έχει την ίδια διεύθυνση με την προηγούμενη.

● Στο σημείο Α λοιπόν ενεργούν δύο δυνάμεις, η δύναμη του ελατηρίου F πάνω στο νήμα και η δύναμη του χεριού μας F' πάνω στο ελατήριο με την ίδια διεύθυνση, αλλά με αντίθετη φορά.

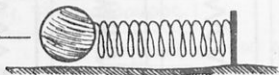
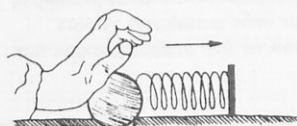
● Τεντώνουμε περισσότερο το νήμα, βάζοντας μεγαλύτερη δύναμη και το ελατήριο επιμηκύνεται περισσότερο. Η επιμήκυνση του ελατηρίου εξαρτάται από την **ένταση** της δυνάμεως ή όποια το **έλκει**.

Συμπέρασμα. Το σημείο εφαρμογής, η διεύθυνση, ή φορά και η ένταση είναι τα χαρακτηριστικά της δυνάμεως.

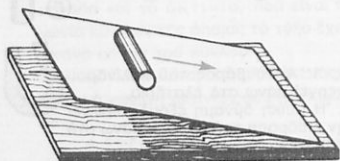
Σχ. 2: 'Ο μαγνήτης κάνει να κινηθεί το τεμάχιο του σιδήρου.



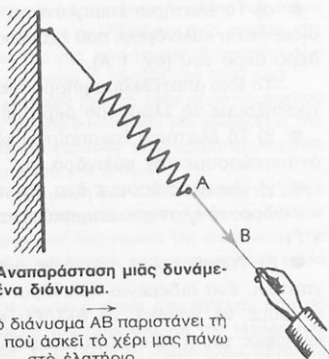
Σχ. 3: Με τα δάχτυλά μας μεταβάλλουμε το σχήμα μιάς εύπλαστης ουσίας.



Σχ. 4: "Όταν αφήσουμε ελεύθερο το ελατήριο που συμπιέσαμε, αναγκάζει τη σφαίρα να κινηθεί.



Σχ. 5: 'Ο κύλινδρος με την επίδραση του βάρους του κυλά πάνω στο κεκλιμένο επίπεδο.



Σχ. 6: 'Αναπαράσταση μιάς δυνάμεως με ένα διάνυσμα.

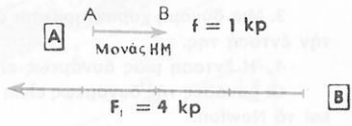
Το διάνυσμα AB παριστάνει τη δύναμη που άσκει το χέρι μας πάνω στο ελατήριο.

A : **σημείο εφαρμογής** της δυνάμεως
 AX : **διεύθυνση** της δυνάμεως.

Διάνυσμα AB : **φορά** της δυνάμεως.
Μήκος του τμήματος AB : **ένταση** της δυνάμεως.

3 Γραφική παράσταση μιᾶς δυνάμεως.

Τὴ δύναμη τὴν παριστάνομε μὲ ἓνα βέλος - **διάνυσμα**. Ἡ ἀρχὴ τοῦ βέλους εἶναι τὸ σημεῖο ἐφαρμογῆς τῆς δυνάμεως· διεύθυνση καὶ φορά τῆς εἶναι ἡ διεύθυνση καὶ ἡ φορά τοῦ βέλους. Ἡ ἔνταση βρίσκεται ἀπὸ τὸ μήκος τοῦ βέλους (σχ. 7).



4 Ἡ ἔνταση μιᾶς δυνάμεως εἶναι μέγεθος καὶ μπορεῖ νὰ μετρηθεῖ.

● Τεντώνομε ἓνα ἐλατήριο μὲ μιὰ δύναμη F , πού νὰ ἔχει ὁποιαδήποτε διεύθυνση, καὶ σημειώνομε τὴν ἐπιμήκυνση τοῦ ἐλατηρίου. Μποροῦμε τώρα νὰ πετύχουμε τὴν ἴδια ἐπιμήκυνση, ἂν ἐξαρτήσουμε ἀπὸ τὸ ἐλατήριο ἓνα βάρος B , πού εἶναι καὶ αὐτὸ μιὰ δύναμη, ἀλλὰ μὲ διεύθυνση *κατακόρυφη*, ἀπὸ πάνω πρὸς τὰ κάτω. Ἡ δύναμη αὐτὴ καὶ τὸ βάρος B ἔχουν **τὴν ἴδια ἔνταση**.



Διὸ δυνάμεις ἔχουν τὴν ἴδια ἔνταση, ὅταν προκαλοῦν τὴν ἴδια ἐπιμήκυνση, ἂν εφαρμοστοῦν διαδοχικὰ στὸ ἴδιο ἐλατήριο.

● Τὴν ἴδια ἐπιμήκυνση μποροῦμε νὰ πετύχουμε, ἂν ἐφαρμόσουμε στὸ ἐλατήριο δύο δυνάμεις μαζί, τὴν F_1 καὶ F_2 , πού νὰ ἔχουν τὴν ἴδια διεύθυνση καὶ φορά. Ἡ δύναμη F εἶναι ἴση μὲ τὸ ἄθροισμα τῶν δυνάμεων F_1 καὶ F_2 .

Μιὰ δύναμη εἶναι ἴση μὲ τὸ ἄθροισμα δύο ἄλλων δυνάμεων, πού ἐνεργοῦν μὲ τὴν ἴδια διεύθυνση καὶ φορά, ὅταν ἐπιμηκύνει ἓνα ἐλατήριο ὅσο καὶ οἱ δύο ἄλλες μαζί.

● Τὴν ἔνταση μιᾶς δυνάμεως τὴ μετροῦμε, ὅπως καὶ τὸ βάρος, μὲ τὸ δυναμόμετρο (σχ. 8).

● Οἱ μονάδες τῆς δυνάμεως εἶναι οἱ ἴδιες μὲ τὴς μονάδες τοῦ βάρους: Τὸ Κιλοπόντ, πού συμβολίζεται μὲ τὸ Κρ, καὶ τὸ Newton ($1 \text{ Κρ} = 9,81 \text{ Ν}$).

Σχ. 7.

A Ἡ μονάδα τῆς δυνάμεως παριστάνεται μὲ τὸ μήκος τοῦ τμήματος AB .

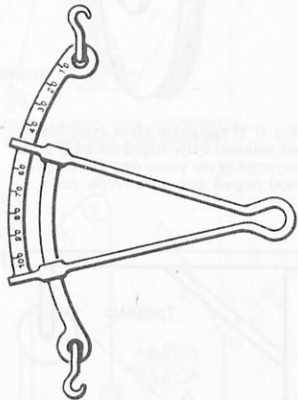
B F_1 εἶναι μιὰ ὀριζόντια δύναμη μὲ φορά ἀπὸ δεξιὰ πρὸς τὰ ἀριστερὰ καὶ μὲ ἔνταση 4 Κρ.

Γ F_2 εἶναι ἓνα βάρος 2 Κρ.

Δ F_3 εἶναι μιὰ δύναμη πλάγια ἀπὸ πάνω πρὸς τὰ κάτω μὲ φορά πρὸς τὰ δεξιὰ.

Τάξη μεγέθους μερικῶν δυνάμεων.

Δύναμη ἔλξης ἑνὸς ἀνθρώπου	20—30 Κρ
Δύναμη ἔλξης ἑνὸς ἀλόγου	60—70 Κρ
Δύναμη ἔλξης μιᾶς ἀτμομηχανῆς σιδηροδρόμου	10—80 Μρ
Δύναμη ὠθήσεως στροβιλοαντι- δραστήρα Boeing 707	5920 Κρ
Δύναμη ὠθήσεως πυραύλου «Ἄτλας» κατὰ τὴν ἐκτόξευση	178 Μρ



Σχ. 8.

Δυναμόμετρο μὲ ἔλασμα
(μέχρι 100 Κρ)

Ἐπάρχουν πολλοὶ τύποι δυναμομέτρων, μὲ τὰ ὁποῖα μετροῦμε δυνάμεις πολλῶν τόνων.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ὀνομάζομε δύναμη κάθε αἰτία πού μπορεῖ νὰ μεταβάλλει τὸ σχῆμα ἑνὸς σώματος, νὰ τὸ θέσει σὲ κίνηση ἢ νὰ τροποποιήσει τὴν κίνησή του.

2. Τὸ βάρος ἑνὸς σώματος, ἡ μὐικὴ δύναμη, ἡ ἔλξη τοῦ μαγνήτη, ἡ δύναμη τοῦ νεροῦ πού ρεεῖ, ἡ ἐλαστικὴ δύναμη τοῦ ἀτμοῦ κτλ. εἶναι οἱ πρὸ συνηθισμένες δυνάμεις πού χρησιμοποιοῦνται γιὰ τὴν κίνηση τῶν μηχανῶν.

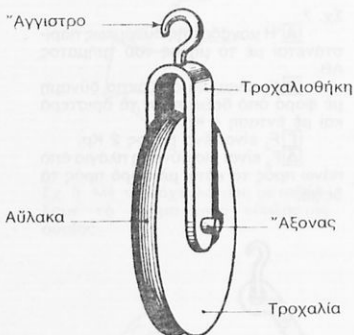
3. Μιά δύναμη χαρακτηρίζεται από το σημείο εφαρμογής, τη διεύθυνση, τη φορά και την έντασή της.

4. 'Η ένταση μιάς δυνάμεως είναι ένα μέγεθος που μπορεί να μετρηθεί.

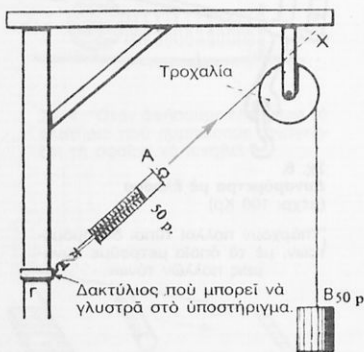
Οι μονάδες της δυνάμεως είναι οι ίδιες με τις μονάδες του βάρους: το Κρ (Κιλοπόντ) και το Newton.

11° ΜΑΘΗΜΑ: 'Ισορροπία ενός σώματος με την επίδραση πολλών δυνάμεων.

Η ΤΡΟΧΑΛΙΑ



Σχ. 1: 'Η τροχαλία είναι ένας δίσκος με αύλακα στην περιφέρεια, ο οποίος στρέφεται γύρω από έναν άξονα, που περνά από το κέντρο του.



Σχ. 2: Το μήκος του ελατηρίου δέ μεταβάλλεται, όποια και αν είναι η θέση του σημείου Γ.

'Η τροχαλία μεταβάλλει τη διεύθυνση μιάς δυνάμεως χωρίς να μεταβάλλει την έντασή της.

1 'Η τροχαλία αλλάζει τη διεύθυνση μιάς δυνάμεως.

Με το πείραμα (σχ. 2) βλέπομε ότι, ενώ το βάρος που κρεμούμε είναι μιά δύναμη, που έχει διεύθυνση κατακόρυφη, ή δύναμη αυτή μεταφέρεται στο άκρο Α του δυναμομέτρου με διεύθυνση ΑΧ και ένταση την ίδια.

'Οποιαδήποτε και αν είναι η θέση του κρίκου Γ, ή ένδειξη του δυναμομέτρου μένει ή ίδια.

Συμπέρασμα. 'Η τροχαλία μεταβάλλει τη διεύθυνση μιάς δυνάμεως, χωρίς να αλλάζει την έντασή της.

'Ισορροπία δύο αντίθετων δυνάμεων.

'Η μυϊκή προσπάθεια κάθε ομάδας παιδιών (σχ. 3) είναι και μιά δύναμη. Το τεντωμένο σκοινί μās δίνει την κοινή διεύθυνση τών δύο δυνάμεων. 'Αν το σημείο Ο, κοινό σημείο εφαρμογής, στην όλη προσπάθεια τών ομάδων μείνει στη θέση του, τότε οι δυνάμεις είναι ίσες και αντίθετες: βρίσκονται δηλ. στην ίδια ευθεία, έχουν την ίδια ένταση και αντίθετη φορά.

Μόνο όταν οι δυνάμεις (τά βάρη) F_1 και F_2 (πείραμα 3) είναι ίσες, ο κρίκος Ο ισορροπεί, διαφορετικά θά κινηθεί προς το μέρος της μεγαλύτερης δυνάμεως.

Συμπέρασμα. 'Όταν δυο δυνάμεις ίσες και αντίθετες ενεργούν σε ένα σώμα, τότε το σώμα αυτό ισορροπεί.

3 'Ισορροπία δυνάμεων που συντρέχουν (που έχουν κοινό σημείο εφαρμογής).

Παρατήρηση. Οι δυο ξυλοκόποι που βλέπομε (σχ. 4) τραβούν ο καθένας προς το μέρος του το δέντρο. Είναι φανερό ότι και οι δυο δυνάμεις έχουν κοινό σημείο εφαρμογής. Οι δυνάμεις αυτές λέγονται συντρέχουσες.

● **Πείραμα.** "Αν από τις άκρες των τριών νημάτων κρεμάσουμε τα βάρη που βλέπουμε στην εικόνα (5), ο κρίκος Ο στην άρχη θα κινηθεί και ύστερα θα ισορροπήσει.

Οι τρεις δυνάμεις F_1, F_2, F_3 ενεργούν σε ένα σημείο και ισορροπούν. Είναι εύκολο να δείξουμε ότι οι διευθύνσεις των τριών αυτών δυνάμεων βρίσκονται στο ίδιο επίπεδο. (Με μία πλάκα π.χ. από χαρτόνι που τοποθετούμε πίσω απ' αυτές).

Συμπέρασμα. "Ονομάζουμε *αντιρρόχουσες δυνάμεις* εκείνες που οι διευθύνσεις τους έχουν ένα κοινό σημείο.

"Όταν τρεις αντιρρόχουσες δυνάμεις ισορροπούν, τότε οι δυνάμεις αυτές βρίσκονται στο ίδιο επίπεδο.

4 Συνισταμένη δυο δυνάμεων που συντρέχουν.

● Τοποθετούμε πίσω από τα νήματα ένα λευκό χαρτόνι και σημειώνουμε με τα διανύσματα OA, OB, OG τις δυνάμεις F, F_2, F_3 . Οι δυνάμεις F_1 και F_2 ισορροπούν την F_3 . Μπορούμε να πετύχουμε την ίδια ισορροπία, αν αντικαταστήσουμε τις δυνάμεις F_1 και F_2 με τη δύναμη R , ίση και αντίθετη με την F_3 (σχ. 5).

● Τη δύναμη αυτή, που φέρνει το ίδιο αποτέλεσμα με τις δυο δυνάμεις F_1 και F_2 , την παριστάνουμε με το διάνυσμα OD . Η δύναμη R λέγεται **συνισταμένη** των δυνάμεων F_1 και F_2 .

● "Αν κατασκευάσουμε το τετράπλευρο $OADB$, βλέπουμε ότι είναι ένα παραλληλόγραμμο. Το διάνυσμα OD είναι η διαγώνιος αυτού του παραλληλογράμμου.

Συμπέρασμα. Η συνισταμένη δυο δυνάμεων που συντρέχουν είναι μία δύναμη, ή όλοια, όταν ενεργεί (μόνη της), φέρνει τα ίδια αποτελέσματα με τις δύο αυτές δυνάμεις.

Η συνισταμένη παριστάνεται με τη διαγώνιο του παραλληλογράμμου, που κατασκευάζουμε από τα διανύσματα των δύο αυτών δυνάμεων.

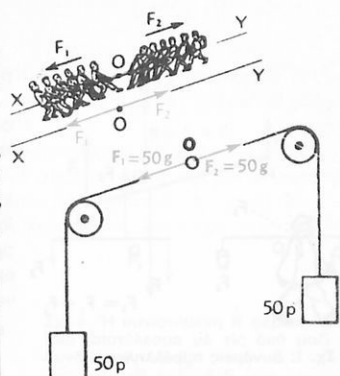
ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η τροχαλία τροποποιεί τη διεύθυνση μιας δύναμης, δεν μεταβάλλει όμως την έντασή της.

2. Ένα σώμα ισορροπεί, όταν ενεργούν πάνω του δυο δυνάμεις ίσες και αντίθετες.

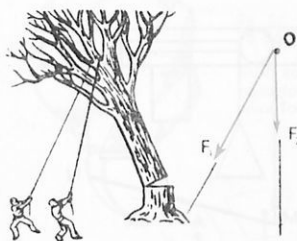
3. Δυο δυνάμεις λέγονται *αντιρρόχουσες*, όταν οι διευθύνσεις τους έχουν ένα κοινό σημείο. Οι διευθύνσεις τριών δυνάμεων που συντρέχουν, όταν ισορροπούν, βρίσκονται στο ίδιο επίπεδο.

4. Η συνισταμένη δυο δυνάμεων που συντρέχουν παριστάνεται με τη διαγώνιο του παραλληλογράμμου, που κατασκευάζουμε από τα διανύσματα των δυο αυτών δυνάμεων.

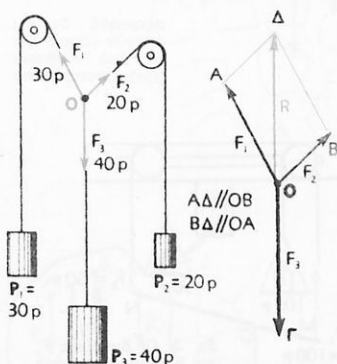


Σχ. 3: Ο δακτύλιος με την επίδραση δύο δυνάμεων F_1 και F_2 ίσων και αντίθετων μένει ακίνητος.

Δύο δυνάμεις ίσες και αντίθετες ισορροπούν.



Σχ. 4: Δυνάμεις που συντρέχουν (που ενεργούν στο ίδιο σημείο).



Σχ. 5: Οι συντρέχουσες δυνάμεις F_1 και F_2 ισορροπούν από τη δύναμη F_3 .

Το διάνυσμα \vec{OD} παριστάνει δύναμη αντίθετη προς την F_3 . Η δύναμη R φέρνει το ίδιο αποτέλεσμα που φέρνουν και οι δύο δυνάμεις F_1 και F_2 μαζί. R είναι η **συνισταμένη** της F_1 και F_2 . Οι δυνάμεις F_1 και F_2 είναι οι **συνιστώσες** της συνισταμένης R .

ΔΥΝΑΜΕΙΣ ΠΑΡΑΛΛΗΛΕΣ

1^ο Ίσορροπία δυο παράλληλων δυνάμεων.

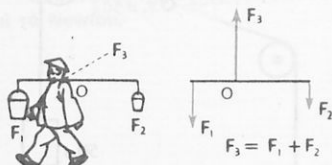
● **Παρατήρηση:** Τα δυο βάρη που σηκώνει αυτός ο άνθρωπος (σχ. 1) είναι **δυνάμεις παράλληλες** και έχουν την ίδια φορά. Οι δυνάμεις αυτές εφαρμόζονται στα άκρα της ράβδου, που ισορροπεί στον ώμο του ανθρώπου στο σημείο O.

● **Πείραμα:** Πραγματοποιούμε με δυο τροχαλίες τη διάταξη που βλέπομε στο σχήμα 2. Όταν οι δυο δίσκοι είναι κενοί, το σύστημα ισορροπεί και τα νήματα είναι κατακόρυφα. Η ράβδος MN έχει μήκος 36 cm.

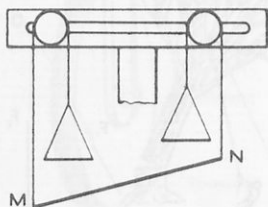
● Τοποθετούμε στον άριστερό δίσκο ένα βάρος 100 ρ και στο δεξιό 50 ρ. Η ράβδος MN αρχίζει να κινείται προς τα επάνω και, για να την ισορροπήσουμε, πρέπει να εξαρτήσουμε από το σημείο O ένα βάρος 150 ρ.

Παρατηρούμε ότι το σημείο O απέχει από τα άκρα της ράβδου $OM = 12$ cm και $ON = 24$ cm (σχ. 3).

● Έπαναλαμβάνομε το πείραμα με διάφορα βάρη και καταρτίζομε τον παρακάτω πίνακα.

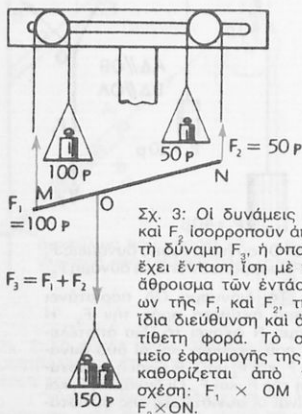


Σχ. 1: Δυνάμεις παράλληλες.



Σχ. 2: Όταν οι δίσκοι είναι κενοί, η διάταξη βρίσκεται σε ισορροπία.

F_1 ρ	F_2 ρ	ισορροπία πετυχαίνομε, όταν			$F_1 \times OM$	$F_2 \times ON$
		F_3 $F_1 + F_2$	OM =	ON =		
100	50	150	12 cm	24 cm	12×100	24×50
50	50	100	18 cm	18 cm	18×50	18×50
70	50	120	15 cm	21 cm	15×70	50×21



Σχ. 3: Οι δυνάμεις F_1 και F_2 ισορροπούν από τη δύναμη F_3 , η οποία έχει ένταση ίση με το άθροισμα των εντάσεων της F_1 και F_2 , την ίδια διεύθυνση και αντίθετη φορά. Το σημείο εφαρμογής της O καθορίζεται από τη σχέση: $F_1 \times OM = F_2 \times ON$.

Συμπέρασμα. Δυο παράλληλες δυνάμεις F_1 και F_2 , που έχουν την αυτή φορά και ενεργούν στα σημεία M και N μίας εὐθείας, ισορροπούνται από μια τρίτη δύναμη F_3 , που είναι παράλληλη με τις δυνάμεις αυτές και έχει φορά αντίθετη. Η ένταση της F_3 είναι ίση με το άθροισμα των F_1 και F_2 , είναι δηλ. $F_3 = F_1 + F_2$. Το σημείο εφαρμογής O της δυνάμεως F_3 βρίσκεται πάνω στο εὐθύγραμμο τμήμα MN και καθορίζεται από τη σχέση:

$$F_1 \times OM = F_2 \times ON$$

2^ο Συνισταμένη των παράλληλων δυνάμεων.

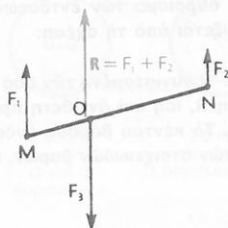
Το σημείο O δεν θα μετακινηθεί, και αν ενεργούν

επάνω του δυο δυνάμεις ίσες και αντίθετες, ή F_3 και \hat{R} (σχ. 4).

Αυτό σημαίνει ότι η R είναι ισοδύναμη με τις δυο παράλληλες δυνάμεις F_1 και F_2 και λέγεται **συνισταμένη** των δυο αυτών δυνάμεων.

Η συνισταμένη δυο δυνάμεων παράλληλων και της αυτής φοράς, που εφαρμόζονται στα σημεία M και N έχει την *αυτή διεύθυνση* με τις δυο αυτές δυνάμεις και *την αυτή φορά*, ή *έντασή της είναι ίση με το άθροισμα των εντάσεων των δυο δυνάμεων και η θέση του σημείου O της εφαρμογής της καθορίζεται από τη σχέση:*

$$F_1 \times OM = F_2 \times ON.$$



Σχ. 4: 'Η συνισταμένη R φέρνει το ίδιο αποτέλεσμα με τις δυο μαζί δυνάμεις F_1 και F_2

$R = F_1 + F_2$
και έχει την ίδια διεύθυνση και φορά
 $F_1 \times OM = F_2 \times ON.$

3 Κέντρο βάρους.

Γνωρίζουμε ότι κάθε σώμα έλκεται από τη $\Gamma\eta$ με μία δύναμη που λέγεται βάρος του σώματος. Το βάρος έχει διεύθυνση κατακόρυφη και φορά από πάνω προς τα κάτω.

• "Αν αφήσουμε ένα σώμα ελεύθερο, π.χ. ένα κομμάτι μάρμαρο, θα πέσει κατακόρυφα με την επίδραση του βάρους του. Το ίδιο θα συμβεί για όλα τα κομμάτια που θα πάρουμε, αν κόψουμε το σώμα σε μικρότερα, όσο μικρά και αν είναι, και τα αφήσουμε ελεύθερα, επειδή πάνω στο καθένα ενεργεί η δύναμη του βάρους του που έχει διεύθυνση κατακόρυφη.

• Μπορούμε λοιπόν να θεωρήσουμε ότι το σώμα αποτελείται από μικρά κομματάκια και επομένως το βάρος του σώματος θα είναι η συνισταμένη όλων αυτών των στοιχειωδών βαρών που είναι δυνάμεις παράλληλες και της αυτής φοράς.

• Η συνισταμένη των παράλληλων αυτών δυνάμεων βρίσκεται, αν συνθέσουμε δυο από τις δυνάμεις αυτές και τη συνισταμένη τους με την τρίτη δύναμη, τη νέα συνισταμένη με την τέταρτη κ.ο.κ., ώσπου καταλήξουμε σε μία δύναμη, που είναι το βάρος του σώματος.

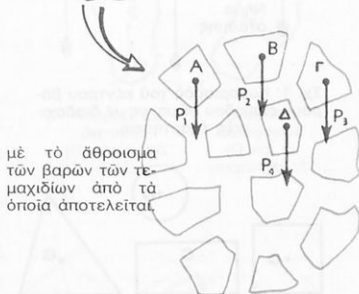
Το σημείο εφαρμογής του βάρους του σώματος λέγεται **κέντρο βάρους**.

Αποδεικνύεται ότι, όποια σειρά και αν ακολουθήσουμε στη σύνθεση των δυνάμεων, βρίσκουμε το ίδιο κέντρο βάρους.

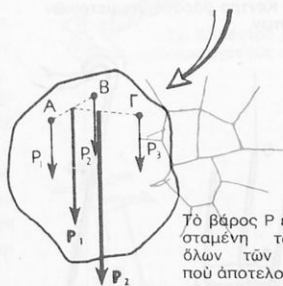
Συμπέρασμα. Κέντρο βάρους ενός σώματος είναι το σημείο της εφαρμογής της συνισταμένης των στοιχειωδών βαρών, που το άθροισμά τους αποτελεί το βάρος του σώματος.



Σχ. 5:
Το βάρος P
όλου του
τεμαχίου
είναι ίσο



με το άθροισμα των βαρών των τεμαχιδίων από τα οποία αποτελείται



Το βάρος P είναι η συνισταμένη των βαρών όλων των τεμαχιδίων που αποτελούν το σώμα.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Δυο δυνάμεις F_1 και F_2 , παράλληλες και της αυτής φοράς, που ενεργούν στα σημεία M και N μιάς εύθείας, ισορροπούν από μία τρίτη δύναμη F_3 , παράλληλη με τις δυνάμεις αυτές, αλλά αντίθετης φοράς. Η δύναμη αυτή έχει ένταση ίση

με τὸ ἄθροισμα τῶν ἐντάσεων τῶν δυὸ δυνάμεων. Τὸ σημεῖον O τῆς ἐφαρμογῆς τῆς καθορίζεται ἀπὸ τὴ σχέση:

$$F_1 \times OM = F_2 \times ON$$

2. Ἡ συνισταμένη τῶν δυὸ αὐτῶν παράλληλων καὶ τῆς αὐτῆς φορᾶς δυνάμεων εἶναι ἡ δύναμη R , ἴση καὶ ἀντίθετη πρὸς τὴν F_3 .

3. Τὸ κέντρο βάρους ἑνὸς σώματος εἶναι τὸ σημεῖο ἐφαρμογῆς τῆς συνισταμένης ὄλων τῶν στοιχειωδῶν βαρῶν, ποὺ τὸ ἄθροισμά τους ἀποτελεῖ τὸ βάρος τοῦ σώματος.

13^ο ΜΑΘΗΜΑ: Πειραματικός προσδιορισμός τοῦ κέντρου βάρους.

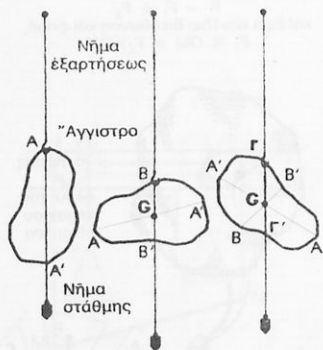
ΚΕΝΤΡΟ ΒΑΡΟΥΣ

1 Κέντρο βάρους μιᾶς πλάκας.

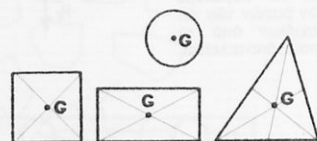
● Κρεμοῦμε μιὰ πλάκα π.χ. ἀπὸ χαρτόνι μὲ ἓνα νήμα ποὺ τὸ ἔχομε στερεώσει σὲ ἓνα σημεῖο τῆς περιμέτρου τῆς.

● Ἀπὸ τὸ ἴδιο σημεῖο ἔχομε κρεμάσει καὶ ἓνα νήμα τῆς στάθμης. Ἄν τὸ νήμα αὐτὸ τῆς στάθμης τὸ ἔχομε τρίψει προηγουμένως μὲ κιμωλία, θὰ ἀφήσει πάνω στὸ χαρτόνι μιὰν ἄσπρη γραμμὴ. Ἡ κοινὴ κατακόρυφος, ποὺ σχηματίζεται ἀπὸ τὸ νήμα τῆς στάθμης καὶ ἀπὸ τὸ νήμα, ὅπου ἔχομε κρεμάσει τὸ σῶμα, εἶναι ἡ διεύθυνση τοῦ βάρους τοῦ σώματος.

● Ἐπαναλαμβάνομε τὸ ἴδιο πείραμα μὲ διάφορα σημεῖα $B, \Gamma \dots$ τῆς περιμέτρου τῆς πλάκας καὶ βλέπομε ὅτι τὰ ἴχνη τῆς κιμωλίας $BB', \Gamma\Gamma'$ συντρέχουν σὲ ἓνα σημεῖο G . Αὐτὸ εἶναι τὸ σημεῖο ἐφαρμογῆς τοῦ βάρους τοῦ σώματος ἢ τὸ κέντρο βάρους τῆς πλάκας (σχ. 1).



Σχ. 1: Καθορισμός τοῦ κέντρου βάρους ἐπιπέδου σώματος μὲ διαδοχικὲς ἐξαρτήσεις.



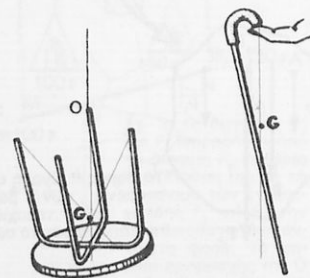
Σχ. 2: Κέντρο βάρους γεωμετρικῶν σχημάτων.

Συμπέρασμα. Γιὰ νὰ καθορίσουμε τὸ κέντρο βάρους μιᾶς πλάκας, τὴν κρεμοῦμε ἀπὸ διάφορα σημεῖα τῆς περιμέτρου τῆς. Οἱ κατακόρυφες ποὺ περνοῦν κάθε φορὰ ἀπὸ τὰ σημεῖα αὐτὰ συντρέχουν σὲ ἓνα σημεῖο, ποὺ εἶναι τὸ κέντρο βάρους τοῦ σώματος.

Σημείωση. Γιὰ νὰ καθορίσουμε τὸ κέντρο βάρους τοῦ σώματος, εἶναι ἀρκετὸ νὰ τὸ κρεμάσουμε διαδοχικὰ ἀπὸ δύο μόνο σημεῖα τῆς περιμέτρου του ποὺ νὰ ἀπέχουν μεταξύ τους.

2 Κέντρο βάρους σωμάτων μὲ γεωμετρικὸ σχῆμα, ποὺ εἶναι ἐπίπεδα καὶ ὁμογενῆ.

● Ἐπαναλαμβάνομε τὸ προηγούμενο πείραμα μὲ ὁμογενεῖς πλάκες, ποὺ ἔχουν διάφορα συμμετρικὰ γεωμετρικὰ σχήματα, καὶ βλέπομε ὅτι τὸ κέντρο



Σχ. 3: Καθορισμός τοῦ κέντρου βάρους ἑνὸς σκαμνιοῦ. Σχ. 4: Ἴσορροπία ράβδου.

βάρους του κύκλου είναι το γεωμετρικό του κέντρο, του τετραγώνου και παραλληλογράμμου το σημείο, όπου συντρέχουν οι διαγωνίες τους, και του τριγώνου το σημείο όπου συντρέχουν οι διαμέσους του (σχ. 2).

3 Κέντρο βάρους οποιουδήποτε στερεού σώματος.

Η μέθοδος της διπλής εξαρτήσεως που εφαρμόσαμε προηγουμένως, για να καθορίσουμε το κέντρο βάρους μιάς πλάκας, δεν μπορεί να μας χρησιμεύσει για τον ίδιο σκοπό, όταν το σώμα έχει ένα οποιοδήποτε σχήμα, γιατί δεν μπορούμε να σημειώσουμε την προέκταση της κατακόρυφου από το σημείο που κρεμάσαμε το σώμα σε όρισμένες όμως περιπτώσεις, όπως π.χ. σε ένα σκαμνί, ένα μπιστούνι (σχ. 3,4) κτλ., μπορούμε να την εφαρμόσουμε και βλέπομε ότι το κέντρο βάρους είναι δυνατό να βρίσκεται και έξω από το σώμα.

4 Κέντρο βάρους στερεών σωμάτων με γεωμετρικό σχήμα.

Το κέντρο βάρους σωμάτων που έχουν συμμετρικό γεωμετρικό σχήμα, αν αυτά είναι ομογενή, συμπίπτει με το γεωμετρικό τους κέντρο, ενώ αν δεν είναι, τότε βρίσκεται στο βαρύτερο μέρος του σώματος ή κοντά σ' αυτό.

5 Ίσορροπία.

● "Αν παρατηρήσουμε μιά μεταλλική πλάκα που έχομε κρεμάσει από ένα σημείο O, θα δούμε ότι, όταν τη μετατοπίσουμε, ύστερα από μερικές ταλαντώσεις θα ισορροπήσει στην αρχική της θέση (σχ. 6).

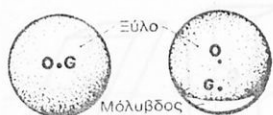
● "Αν τοποθετήσουμε την πλάκα έτσι, που το κέντρο βάρους της να είναι πάνω από το σημείο O (σχ. 7 Α) και βρούμε τη θέση ισορροπίας του σώματος, που δύσκολα πετυχαίνεται, το κέντρο βάρους θα βρίσκεται στην ίδια κατακόρυφο με το σημείο O.

● "Αν όμως μετατοπίσουμε και ελάχιστα το σώμα, τούτο δεν ξανάρχεται στή θέση του, αλλά παίρνει την προηγούμενη θέση ισορροπίας.

● Στην πρώτη περίπτωση λέμε ότι το σώμα βρίσκεται σε **ευσταθή** ισορροπία, ενώ στη δεύτερη σε **άσταθη**.

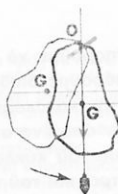
● "Αν τέλος κρεμάσουμε το σώμα από το κέντρο βάρους του, τότε, οποιαδήποτε θέση και αν του δώσουμε, βλέπουμε ότι ισορροπεί. Στην περίπτωση αυτή λέμε ότι το σώμα βρίσκεται σε **αδιάφορη ισορροπία** (σχ. 7 Β).

Παρατήρηση: Παρατηρούμε ότι σε όλες τις περιπτώσεις το κέντρο βάρους έχει την τάση να καταλάβει τη χαμηλότερη θέση.

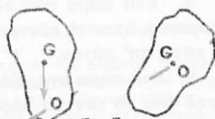


Σφαίρα ομογενής G και O συμπίπτουν.

Σφαίρα ανομοιογενής G και O δεν συμπίπτουν.



Σχ. 6: Η πλάκα αν απομακρυνθεί από τη θέση ισορροπίας ύστερα από μερικές ταλαντώσεις, επανέρχεται στην αρχική της θέση. Το σώμα βρίσκεται σε **εύσταθη ισορροπία**. O και G στην ίδια κατακόρυφο. Το O πάνω από το G.

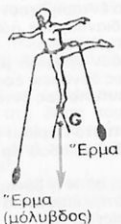


Ίσορροπία άσταθής (O κάτω από το G).

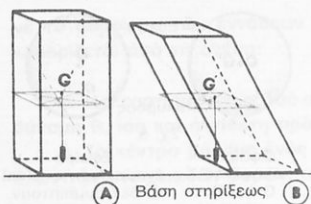
Ίσορροπία αδιάφορη (O και G συμπίπτουν).



Σχ. 8: Κέντρο βάρους ανομοιογενούς σώματος.



Σχ. 9: Να εξηγηθεί η ισορροπία του ακριβάτη. Είναι εύκολο να πραγματοποιήσουμε και άλλα παρόμοια πειράματα με απλά μέσα.



Σχ. 10: Ίσορροπία σώματος στηριζόμενου σε ένα υποστήριγμα.

Ποιά θέση τείνει να πάρει το πρίσμα Β;

6 Ίσορροπία ενός σώματος στηριζόμενου σε οριζόντιο επίπεδο.

Πείραμα. Το άρθρωτο παραλληλεπίπεδο ίσορροπεί πάνω στη βάση του, βάση στηρίζεως, μόνο όταν η κατακόρυφος, που περνά από το κέντρο βάρους, περνά και από τη βάση του. Σε κάθε άλλη περίπτωση το σώμα πέφτει.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Μπορούμε να καθορίσουμε το κέντρο βάρους ενός σώματος, αν το κρεμάσουμε διαδοχικά από διάφορα σημεία του και σημειώσουμε κάθε φορά τη διεύθυνση της κατακόρυφου που περνά από τα σημεία αυτά. Όλες αυτές οι κατακόρυφες περνούν από ένα σημείο που είναι το κέντρο βάρους του σώματος.

2. Κέντρο βάρους του κύκλου, του τετραγώνου, του παραλληλογράμμου είναι το γεωμετρικό τους κέντρο, και του τριγώνου το σημείο που συντρέχουν οι διameσόι του.

3. Κέντρο βάρους της σφαίρας, του κυλίνδρου και του κύβου, αν είναι ομογενή, είναι το γεωμετρικό τους κέντρο· σε κάθε άλλη περίπτωση βρίσκεται στο βαρύτερο μέρος του σώματος ή πιο κοντά σ' αυτό.

4. Ένα σώμα που είναι κρεμασμένο από οριζόντιον άξονα βρίσκεται σε εύσταθη ίσορροπία, όταν το κέντρο βάρους του είναι στην κατακόρυφο που περνά από τον άξονα και κάτω απ' αυτόν.

5. Ένα σώμα στηριζόμενο σε οριζόντιο επίπεδο ίσορροπεί, όταν η κατακόρυφος που περνά από το κέντρο βάρους του σώματος συναντά τη βάση της στηρίξεώς του.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 3: Δύναμη. Δυναμόμετρο.

1. Η έννοια της δύναμης.

1. Με κλίμακα δυνάμεων 2 cm για 1 Kp να παρασταθεί γραφικά με σημείο εφαρμογής το Ο.

α) Ένα βάρος 3 Kp.

β) Μία δύναμη οριζόντια με φορά από τ' αριστερά στα δεξιά και ένταση 2,4 Kp.

γ) Μία πλάγια δύναμη, με φορά από κάτω προς τα πάνω που σχηματίζει γωνία 60° με την προηγούμενη και έχει ένταση 4 Kp.

2. Δύο διανύσματα έχουν μήκος αντίστοιχα 52 mm και 75 mm. Ποιά ένταση έχουν οι δυνάμεις που παριστάνουν τα διανύσματα αυτά, αν στην κλίμακα πήραμε 1 cm για 100 p;

3. Να παρασταθούν γραφικά με κλίμακα 1 cm $\hat{=}$ 1 Kp δυο κάθετες δυνάμεις εφαρμοσμένες σε ένα σημείο Ο, με αντίστοιχες εντάσεις 3,2 Kp και 4,8 Kp.

4. Γνωρίζοντας ότι στο Παρίσι 1 Kp ισοδυναμεί με 9,81 N, να βρεθεί με πόσα Kp ισοδυναμεί εκεί το 1 N.

5. Να υπολογιστεί σε N ή δύναμη που συγκρατεί έναν άνθρωπο στην επιφάνεια της γης, αν αυτός ζυγίζει στο Παρίσι 58 Kp.

6. Ο παρακάτω πίνακας δίνει την τάξη μεγέθους μερικών δυνάμεων.

Δύναμη έλξης ανθρώπου (μέση προσπάθεια): 20-30 Kp.

Δύναμη έλξης αλόγου (μέση προσπάθεια): 60-70 Kp.

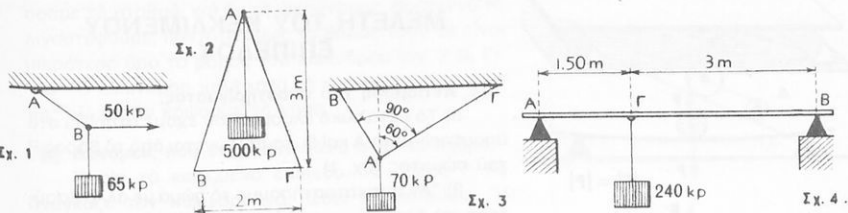
Δύναμη έλξης ατμομηχανής σιδηροδρόμου: 25 Mp.

Να εκφραστεί η ένταση αυτών των δυνάμεων σε Newtons. (1 Kp = 9,81 N).

7. Το ελατήριο ενός δυναμομέτρου επιμηκύνεται κατά 2 cm με την επίδραση δύναμης 5 Kp. Υποθέτουμε ότι οι επιμηκύνσεις είναι ανάλογες με τις δυνάμεις που τις προκαλούν.

α) Να υπολογιστεί η απόσταση ανάμεσα σε δυο διαδοχικές ενδείξεις της κλίμακας του δυναμομέτρου, αν αυτό είναι βαθμολογημένο σε Kp.

β) Μπορούμε να διακρίνουμε μετατόπιση του δείκτη ίση με το 1/10 της υποδιαίρεσής. Ποιά είναι σε Kp το φορτίο που μπορεί να προκαλέσει αυτή τη μετατόπιση; (αυτό είναι το μέτρο της ευαισθησίας του δυναμομέτρου).



II. Ίσορροπία τριών δυνάμεων που συντρέχουν.

8. α) Να σχεδιαστεί ή συνισταμένη R δυο δυνάμεων $F_1 = 20$ Κρ και $F_2 = 40$ Κρ, που συντρέχουν και είναι κάθετες. (Κλίμακα: $1 \text{ cm} \cong 5$ Κρ).

β) Να προσδιοριστεί, με μέτρηση του αντίστοιχου διανύσματος, ή ένταση της R .

γ) Να μετρηθεί ή γωνία που σχηματίζει αυτή ή συνισταμένη με κάθε μία από τις συνιστώσες.

9. Σε ένα σημείο O εφαρμόζονται 2 δυνάμεις $F_1 = 12$ Κρ και $F_2 = 8$ Κρ, που οι διευθύνσεις τους σχηματίζουν γωνία 60° .

α) Να παρασταθούν γραφικά οι δυο αυτές δυνάμεις. (Κλ. $1 \text{ cm} \cong 2$ Κρ).

β) να σχεδιαστεί ή συνισταμένη τους R και να βρεθεί ή δύναμη F που πρέπει να εφαρμοστεί στο O , για να ισορροπήσει με τις F_1 και F_2 . (Η έντασή της θα βρεθεί με τη μέτρηση ενός διανύσματος).

10. Σε κάθε άκρη ενός νήματος, που περνά από δυο τροχαλίες, κρεμούμε από ένα βάρος 1 Κρ και σε ένα σημείο του O , ανάμεσα στις δυο τροχαλίες, ένα βάρος P , όποτε έχουμε ισορροπία, όταν το νήμα σχηματίζει γωνία 60° στο σημείο O .

α) Τι παριστάνει ή διεύθυνση του βάρους P για τη γωνία που σχηματίζουν οι διευθύνσεις των δυνάμεων F_1 και F_2 , οι οποίες εφαρμόζονται στο σημείο O ;

β) Να γίνει το σχήμα και να προσδιοριστεί γραφικά τό μέτρο της έντάσεως του βάρους P (Κλ. $1 \text{ cm} \cong 0,5$ Κρ).

11. Στο άκρο B ενός νήματος, που είναι στερεωμένο στο σημείο A της οροφής, κρεμάται ένα βάρος 65 Κρ και άσκειται μια οριζόντια έλξη 50 Κρ (σχ. 1).

Να προσδιοριστεί γραφικά ή έλξη που άσκειται στο νήμα AB , τάση του νήματος AB . (Κλ. $1 \text{ mm} \cong 1$ Κρ).

12. Δυο δοκοί συνδέονται όπως στο σχήμα 2 και φέρουν φορτίο 500 Κρ. Να προσδιοριστεί γραφικά ή ένταση των δυνάμεων που άσκούνται απ' αυτές στο έδαφος. (Κλ. $1 \text{ cm} \cong 100$ Κρ).

13. Δυο σχοινιά AB και AG στερεώνονται στην οροφή από τό σημεία B και G και συγκρατούν στο A φορτίο 70 Κρ (σχ. 3).

Να προσδιοριστεί γραφικά ή ένταση των δυνάμεων που άσκούνται προς τις διευθύνσεις BA και GA με τις τιμές των γωνιών που βλέπουμε στο σχήμα. (Κλ. $1 \text{ cm} \cong 10$ Κρ).

III. Παράλληλες δυνάμεις. Κέντρο βάρους.

14. Δυο κατακόρυφες δυνάμεις με φορά

από κάτω προς τό πάνω και έντάσεις 20 Κρ και 30 Κρ εφαρμόζονται στα άκρα μιάς στερεής ράβδου, ή όποια έχει μήκος 1 m.

α) Να υπολογιστεί ή ένταση της συνισταμένης τους και να προσδιοριστεί τό σημείο εφαρμογής της στη ράβδο.

β) Να παρασταθούν γραφικά αυτές οι δυνάμεις και ή συνισταμένη τους R (Κλ. $1 \text{ cm} \cong 5$ Κρ).

15. Δυο παιδιά 40 Κρ και 60 Κρ κάνουν τραμπάλα με μιά σανίδα 3 m, που στηρίζεται σε έναν κορμό δέντρου, καθισμένα στις άκρες της.

α) Σε πόση απόσταση από τό ελαφρότερο παιδί πρέπει να βρισκεται τό κορμός, για να υπάρχει ισορροπία;

β) Να υπολογιστεί ή δύναμη που δέχεται τό κορμός του δέντρου.

16. 'Ο άνθρωπος της εικόνας 1 (σελ. 34) μεταφέρει στο δοχείο νερό βάρους $F_1 = 12$ Κρ και $F_2 = 18$ Κρ με μιά ράβδο μήκους 1,50 m.

α) Πόσο πρέπει να απέχει τό άριστερο άκρο της ράβδου απ' τόν ώμο του ανθρώπου, για να υπάρχει ισορροπία;

β) Πόση δύναμη άσκειται απ' τη ράβδο στον ώμο του;

γ) Πόση δύναμη άσκειται στο έδαφος, αν ό άνθρωπος ζυγίζει 72 Κρ;

17. Για τη μεταφορά βάρους 160 Κρ δυο εργάτες χρησιμοποιούν μιά μεταλλική ράβδο μήκους 2 m. "Αν τό βάρος κρεμάται σε απόσταση 1,25 m απ' τόν πρώτο εργάτη, πόσο φορτίο σηκώνει ό καθένας τους;

18. "Ενα δοκάρι άμελητέου βάρους που στηρίζεται σε δυο τριγωνικά πρόματα A και B (σχ. 4) φέρει στο σημείο G βάρος 240 Κρ.

Να υπολογιστεί τό φορτίο, τό όποιο δέχεται κάθε ύποστηρίγματα (A και B).

19. Μιά μεταλλική πλάκα σχήματος ίσοσκελούς τριγώνου με πλευρές $BG = 15$ cm, $AB = AG = 18$ cm, ζυγίζει 800 p και κρεμάται με ένα νήμα απ' την κορυφή A .

α) Να σχεδιαστεί ή πλάκα με κλίμακα 1/3.
β) Να προσδιοριστεί γεωμετρικά τό κέντρο βάρους της.

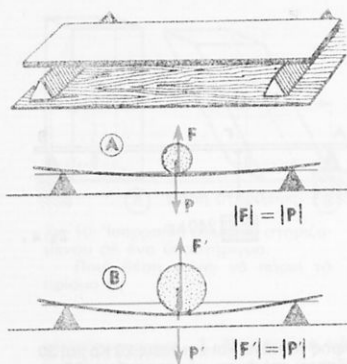
γ) Να παρασταθεί τό βάρος της με ένα διάνυσμα και να όριστεί ή άρχή του (Κλ. $1 \text{ cm} \cong 200$ Ρ).

20. "Ενας όρθος όμογενής κύλινδρος που στηρίζεται στη βάση του, με διάμετρο 8 cm, ανατρέπεται μόλις τό επίπεδο της στηριξέως του σχηματίζει με τό οριζόντιο επίπεδο γωνία μεγαλύτερη των 30° .

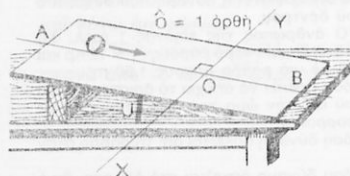
α) Να γίνει ένα σχήμα με κλίμακα 1/2 και να προσδιοριστεί τό κέντρο βάρους του κυλίνδρου.

β) Να υπολογιστεί γραφικά απ' τό σχήμα τό ύψος του κυλίνδρου.

ΜΕΛΕΤΗ ΤΟΥ ΚΕΚΛΙΜΕΝΟΥ ΕΠΙΠΕΔΟΥ



Σχ. 1: Με την επίδραση του βάρους P το έλασμα καμπυλώνεται και ασκεί τότε πάνω στο σώμα μια δύναμη αντίδρασης F που ισορροπεί το P . Όταν το βάρος $P' > P$ το έλασμα καμπυλώνεται περισσότερο και η δύναμη αντίδρασης γίνεται F' . Και στις δύο περιπτώσεις η δύναμη αντίδρασης και το βάρος είναι ίσα σε απόλυτη τιμή.



Σχ. 2: Κεκλιμένο επίπεδο: Η σφαίρα πάνω στο κεκλιμένο επίπεδο κυλά κατά την ευθεία AB (γραμμή της μεγαλύτερης κλίσης), που είναι κάθετη στην οριζόντια ευθεία, η οποία είναι χαραγμένη στο επίπεδο. \hat{U} = γωνία κλίσης.

1° Αντίδραση του ύποστηρίγματος.

α) Το μεταλλικό έλασμα, που έχουμε στηρίξει στα ύποστηρίγματα A και B , καμπυλώνεται από το βάρος P του σώματος (σχ. 1).

β) "Αν αντικαταστήσουμε το σώμα με άλλο βαρύτερο, το έλασμα καμπυλώνεται περισσότερο και όσο καμπυλώνεται, αντιδρά προς το βάρος P του σώματος με μια δύναμη αντίθετη, που λέγεται *αντίδραση του ελασματος*. Όσο καμπυλώνεται το έλασμα, η δύναμη αυτή αυξάνει και γίνεται ίση με το βάρος του σώματος στην τελική θέση ισορροπίας.

● Όταν αφαιρέσουμε το βάρος P , το έλασμα ξαναπαίρνει το αρχικό του σχήμα.

Η παροδική παραμόρφωση, που παθαίνει το έλασμα με την επίδραση του βάρους P , λέγεται *ελαστική*.

● Η παραμόρφωση αυτή δεν φαίνεται με γυμνό μάτι, αν το σώμα είναι τοποθετημένο πάνω στο τραπέζι. δημιουργεί όμως μια δύναμη αντίδρασης, που, όπως και στην προηγούμενη περίπτωση, ισορροπεί το σώμα.

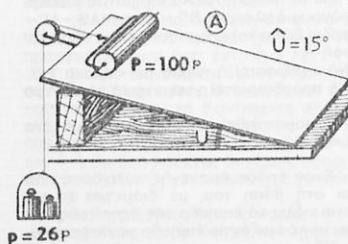
2° Το κεκλιμένο επίπεδο.

Το κεκλιμένο επίπεδο είναι μία επίπεδη πλάκα που την κρατούμε σε κλίση με κάποιο ύποστηρίγμα. "Αν μετατοπίσουμε το ύποστηρίγμα, μπορούμε να μεταβάλουμε τη γωνία U που σχηματίζει η πλάκα με το οριζόντιο επίπεδο του τραπεζιού (σχ. 2).

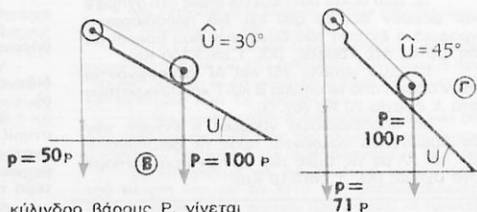
Η σφαίρα, που αφήνουμε ελεύθερη πάνω στο κεκλιμένο επίπεδο, ακολουθεί μίαν ευθεία AB , που λέγεται *γραμμή της μεγαλύτερης κλίσης* και είναι *κάθετη προς όλες τις οριζόντιες ευθείες του επιπέδου AB* .

Πείραμα: Για να κρατήσουμε τον κύλινδρο σε ισορροπία πάνω στο κεκλιμένο επίπεδο, χρησιμοποιούμε τα σταθμά του δίσκου (σχ. 3 A).

"Αν μεγαλώσουμε τη γωνία U , πρέπει να αυξη-



Σχ. 3: Το βάρος p , που ακινητοποιεί τον κύλινδρο βάρους P , γίνεται μεγαλύτερο, όσο αυξάνει η γωνία κλίσης u . Το p είναι πάντοτε μικρότερο του P .



σουμε τὰ σταθμά, καὶ ἂν τὴν μικρύνουμε, πρέπει νὰ τὰ λιγοστῆσουμε, πάντοτε ὅμως τὸ βάρος τους θὰ εἶναι μικρότερο ἀπὸ τὸ βάρος τοῦ κυλίνδρου (σχ. 2 Β, Γ).

● Ὁ κύλινδρος κυλᾷ κατὰ τὴ γραμμὴ τῆς μεγαλύτερης κλίσης, ἂν κόψουμε τὸ νῆμα.

3 Δυνάμεις πού ἐνεργοῦν πάνω στὸν κύλινδρο.

Χωρὶς τὸ κεκλιμένο ἐπίπεδο, τὸ βάρος P θὰ ἀνάγκαζε τὸν κύλινδρο νὰ πέσει κατακόρυφα. Ἡ πλάγια δύναμη OG ἐμποδίζει τὸν κύλινδρο νὰ κυλήσει, εἶναι ἐπομένως ἴση καὶ ἀντίθετη πρὸς τὴν OD , ἀφοῦ ὁ κύλινδρος ἰσορροπεῖ (σχ. 4).

● Ἄν ἀφήσουμε τὸν κύλινδρο ἐλεύθερο, θὰ κινηθεῖ πάνω στὸ κεκλιμένο ἐπίπεδο κατὰ τὴ γραμμὴ τῆς μεγαλύτερης κλίσης. Ἡ δύναμη πού κινεῖ τὸν κύλινδρο εἶναι ἡ OD , παράλληλη μὲ τὴ γραμμὴ αὐτὴ καὶ μὲ φορά πρὸς τὰ κάτω.

Μποροῦμε νὰ θεωρήσουμε τὴν OD ὡς συνιστώσα τοῦ βάρους P , ἢ μᾶλλον τὸ βάρος P συνισταμένη τῆς OD καὶ μιᾶς ἄλλης δυνάμεως.

4 Γιὰ νὰ βροῦμε αὐτὴ τὴ δύναμη.

Σημειώνουμε σὲ ἓνα φύλο χαρτί τὸ σχῆμα $OΔB$ ($OD = ρ OB = P$) καὶ κατασκευάζουμε τὸ παραλληλόγραμμο $OΔBE$ μὲ διαγώνιου τὴν OB (σχ. 5).

● Παρατηροῦμε ὅτι τὸ παραλληλόγραμμο αὐτὸ εἶναι ὀρθογώνιο.

Μποροῦμε λοιπὸν νὰ θεωρήσουμε τὴ δύναμη OB , πού ἔχει ἔνταση P , συνισταμένη τῶν δυὸ δυνάμεων OE καὶ OD .

OD (ἔνταση $ρ$) παράλληλη πρὸς τὴν κλίση.
 OE κάθετη πρὸς τὸ κεκλιμένο ἐπίπεδο.

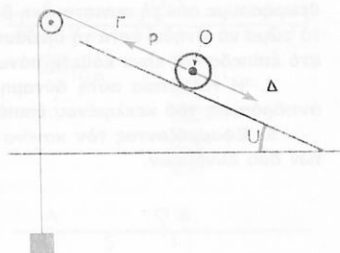
5 Ἀντίδραση τοῦ κεκλιμένου ἐπιπέδου.

● Ὄταν ὁ κύλινδρος τοποθετηθεῖ στὸ κεκλιμένο ἐπίπεδο, μποροῦμε νὰ δεχτοῦμε ὅτι ἐπιδρῶν ἐπάνω του ἡ τὸ βάρος του P ἢ οἱ δυὸ συνιστώσες OD καὶ OE (ἢ συνισταμένη τους $OB = P$).

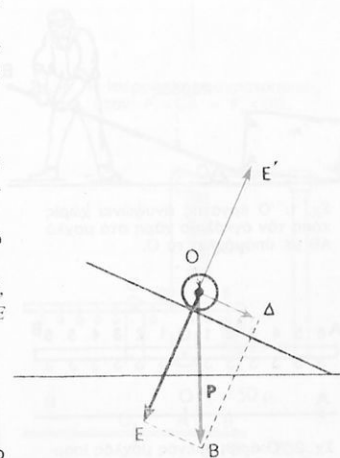
● Ἡ δύναμη OD ἀναγκάζει τὸν κύλινδρο νὰ κυλήσει.

● Ἡ δύναμη OE , κάθετη πρὸς τὸ κεκλιμένο ἐπίπεδο, πιέζει τὸν κύλινδρο πάνω σ' αὐτὸ καὶ δημιουργεῖ τὴν ἴση καὶ ἀντίθετη δύναμη ἀντιδράσεως OE' , τὴν ὁποία ἀσκει τὸ ἐπίπεδο πάνω στὸν κύλινδρο.

Ἀφοῦ ἡ OE ἐξουδετερώνεται ἀπὸ τὴν OE' , πάνω στὸν κύλινδρο ἐνεργεῖ μόνον ἡ δύναμη OD , πού τὸν ἀναγκάζει νὰ κινηθεῖ πρὸς τὰ κάτω.



Σχ. 4: Ἡ δύναμη \vec{OG} ἰσορροπεῖ τὴ δύναμη \vec{OD} .



Σχ. 5: Τὸ παραλληλόγραμμο $OΔBE$ εἶναι ἓνα ὀρθογώνιο καὶ OB ἡ διαγώνιος του. Μποροῦμε νὰ θεωρήσουμε $\vec{OB} = P$ συνισταμένη τῶν δυνάμεων \vec{OD} καὶ \vec{OE} .

Ἡ δύναμη \vec{OE} ἰσορροπεῖ ἀπὸ τὴ δύναμη \vec{OE}' πού εἶναι ἡ δύναμη ἀντιδράσεως τοῦ κεκλιμένου ἐπιπέδου.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Κάθε σῶμα, ὅταν ἰσορροπεῖ σὲ ἓνα ὑποστήριγμα, δέχεται ἀπὸ αὐτὸ μιὰ δύναμη ἀντιδράσεως ἴση καὶ ἀντίθετη πρὸς τὸ βάρος του.

2. Ὄταν ἀφήσουμε μιὰ σφαῖρα ἐλεύθερη πάνω σὲ ἓνα κεκλιμένο ἐπίπεδο, θὰ κυλήσει κατὰ μιάν εὐθεῖα, πού λέγεται εὐθεῖα τῆς μεγαλύτερης κλίσης. Ἡ εὐθεῖα αὐτὴ εἶναι κάθετη πρὸς ὅλες τὶς ὀριζόντιες εὐθεῖες τοῦ ἐπιπέδου.

3. Το βάρος του σώματος, που βρίσκεται σε ένα κεκλιμένο επίπεδο, μπορούμε να το θεωρήσουμε σαν τη συνισταμένη δυο δυνάμεων. Ή μια από τις δυνάμεις αυτές αναγκάζει το σώμα να κινηθεί κατά τη διεύθυνση της μεγαλύτερης κλίσης και η άλλη πιέζει το σώμα στο επίπεδο και είναι κάθετη πάνω σ' αυτό.

4. Ή τελευταία αυτή δύναμη εξουδετερώνεται από την ίση και αντίθετη δύναμη αντιδράσεως του κεκλιμένου επιπέδου.

5. Έφαρμόζοντας τον κανόνα του παραλληλογράμμου βρίσκομε γραφικά το μέγεθος των δύο δυνάμεων.

15^ο ΜΑΘΗΜΑ: Ροπή μίας δυνάμεως ως προς άξονα.

ΜΟΧΛΟΙ

1 Τι είναι ο μοχλός.

● **Παρατήρηση:** Ο εργάτης, που βλέπομε στην εικόνα (1), όταν πιέζει το ένα άκρο της ράβδου με μικρή προσπάθεια, ανασηκώνει μεγάλο βάρος. Το άκρο όμως αυτό της ράβδου μετατοπίζεται κατά μίαν ορισμένη απόσταση, ενώ το άλλο πολύ λιγότερο. Ή ράβδος αυτή είναι ένας μοχλός.

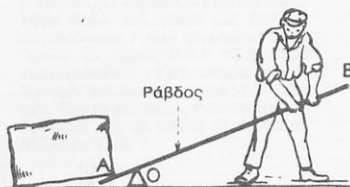
● **Πείραμα:** Ο κανόνας στο σχήμα 2 είναι και αυτός ένας μοχλός, που μπορεί να περιστρέφεται με άξονα το O. Ο μοχλός αυτός ισορροπεί οριζόντια, γιατί ο άξονας περνάει από το μέσο του. Αν κρεμάσουμε ίσα βάρη από τους δυο βραχίονες και σε ίσες αποστάσεις από τον άξονά του, θα εξακολουθει να ισορροπεί στην ίδια θέση. Τα βάρη αυτά, όπως γνωρίζομε, είναι δυνάμεις παράλληλες και της αυτής φοράς (σχ. 3).

Από το πείραμα αυτό καταρτίζομε τον παρακάτω πίνακα.

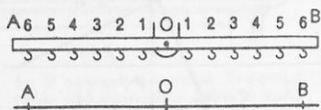
Βραχίονας μοχλού OA		Βραχίονας μοχλού OB	
Βάρος	"Αγγιστρο	Βάρος	"Αγγιστρο
200 p	6	200 p	6
150 p	3	150 p	3
250 p	5	250 p	5

Έκτελομε μια νέα σειρά πειράματα και έχομε το δεύτερο πίνακα (σχ. 4).

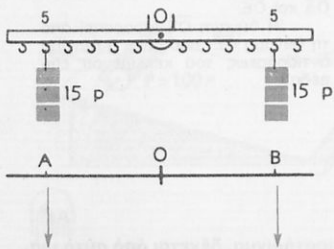
Βραχίονας μοχλού OA		Βραχίονας μοχλού OB	
Βάρος	"Αγγιστρο	Βάρος	"Αγγιστρο
100 p	6	200 p	3
150 p	2	300 p	1
50 p	5	250 p	1
300 p	2	100 p	6



Σχ. 1: Ο εργάτης ανυψώνει χωρίς κόπο τον ογκώλιο χάρη στο μοχλό AB με ύπομολιο το O.

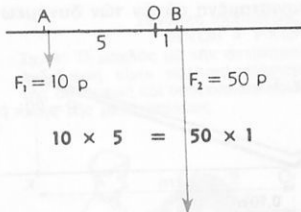
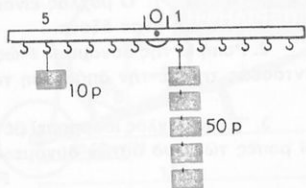


Σχ. 2: Ο αριθμημένος μοχλός ισορροπεί σε οριζόντια θέση χωρίς εξαρτημένα βάρη.

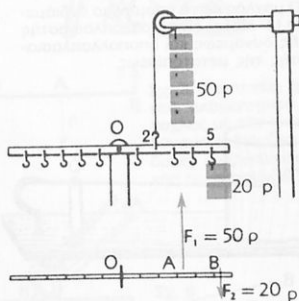


Σχ. 3: Πραγματοποιείται η ισορροπία, όταν τα εξαρτημένα βάρη είναι ίσα και απέχουν εξίσου από τον άξονα περιστροφής.

Συμπέρασμα. Ο μοχλός AB ισορροπεί, όταν ενεργούν επάνω του δυο δυνάμεις παράλληλες και της αútης φοράς, αν τὰ γινόμενα τῶν δυνάμεων αὐτῶν με τὸς ἀντίστοιχους βραχίονες εἶναι ἴσα.

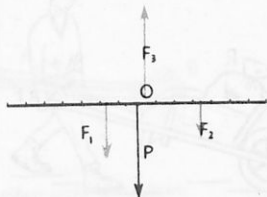


Σχ. 4: Ἡ ισορροπία πραγματοποιεῖται, όταν: $F_1 \times OA = F_2 \times OB$.



Σχ. 5: Οἱ παράλληλες δυνάμεις F_1 καὶ F_2 ενεργούν ἀπὸ τὴν ἴδια πλευρὰ ὡς πρὸς τὸ O, ἔχουν ὁμῶς φορά ἀντίθετη. Ὁ μοχλὸς βρῖσκεται σὲ ὀριζόντια ισορροπία, όταν:

$$F_1 \times OA = F_2 \times OB.$$



Σχ. 7: Ὁ ἀξονας περιστροφῆς O εἶναι τὸ σημεῖο ἐφαρμογῆς τῆς συνισταμένης τῶν παράλληλων δυνάμεων F_1 καὶ F_2 .

Τὸ γινόμενο τῆς ἐντάσεως τῆς δυνάμεως με τὴν ἀπόσταση τῆς εὐθείας ἐπενέργειάς της ἀπὸ τὸν ἄξονα περιστροφῆς λέγεται *ροπή* τῆς δυνάμεως ὡς πρὸς τὸν ἄξονα.

$$\text{γὰ τὴν } F_1 : M = F_1 \times OA$$

$$\text{γὰ τὴν } F_2 : M' = F_2 \times OB$$

Ἐνας μοχλὸς ποὺ στρέφεται γύρω ἀπὸ τὸν ἄξονα O ισορροπεῖ με τὴν ἐπίδραση δύο δυνάμεων παράλληλων, όταν:

$$\left| \begin{array}{l} \text{Ροπή τῆς } F_1 \\ \text{ὡς πρὸς τὸν ἄξονα O} \end{array} \right| = \left| \begin{array}{l} \text{Ροπή } F_2 \\ \text{ὡς πρὸς τὸν ἄξονα O} \end{array} \right|$$

δηλ. $F_1 \times OA = F_2 \times OB$

Σημείωση. Τὰ προηγούμενα πειράματα ἔγιναν με τὴ βοήθεια τοῦ ὀριζήντιου μοχλοῦ. Ὅταν ὁμοῦς ὁ μοχλὸς γέρνει, τότε οἱ ἀποστάσεις τοῦ ἄξονα O ἀπὸ τὶς διευθύνσεις τῶν δυο δυνάμεων εἶναι οἱ κάθετες OH καὶ OK (σχ. 6).

— Ἡ ροπή τῆς F_1 ὡς πρὸς τὸν ἄξονα O εἶναι $F_1 \times OH$

— Ἡ ροπή τῆς F_2 ὡς πρὸς τὸν ἄξονα O εἶναι $F_2 \times OK$

Ἡ γενική συνθήκη ισορροπίας εἶναι $F_1 \times OA = F_2 \times OB$

Ἀποδεικνύεται ἐπίσης ἀπὸ τὰ ὅμοια τρίγωνα ὅτι

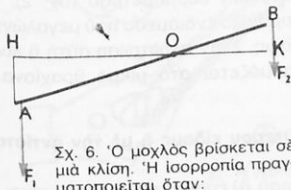
$$F_1 \times OH = F_2 \times OK$$

Σὲ ὅλες λοιπὸν τὶς περιπτώσεις ἔχομε ισορροπία, όταν ὡς πρὸς τὸν ἄξονα O ἡ

$$\text{ροπή τῆς } F_1 = \text{ροπή τῆς } F_2$$

Τὰ βάρη ποὺ κρεμοῦμε ἀπὸ κάθε βραχίονα τοῦ μοχλοῦ εἶναι δυνάμεις παράλληλες καὶ, ὅπως γνωρίζομε, ἡ συνισταμένη τῶν παράλληλων δυνάμεων F_1 καὶ F_2 , ἐφαρμοσμένην στὰ σημεῖα A καὶ B, ἔχει σημεῖο ἐφαρμογῆς τὸ O, ποὺ ἡ θέση του καθορίζεται ἀπὸ τὴ σχέση $F_1 \times OA = F_2 \times OB$

Μποροῦμε νὰ εξακριβώσουμε ὅτι, όταν οἱ ροπὲς δυο παράλληλων δυνάμεων ὡς πρὸν τὸν ἄξονα O ἑνὸς μοχλοῦ εἶναι ἴσες, ἡ συνισταμένη τῶν δυο αὐτῶν δυνάμεων περνᾷ ἀπὸ τὸν ἄξονα περιστροφῆς (σχ. 7).



Σχ. 6: Ὁ μοχλὸς βρῖσκεται σὲ μιά κλίση. Ἡ ισορροπία πραγματοποιεῖται όταν:
 $F_1 \times OH = F_2 \times OK$

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ο μοχλός είναι μία στερεή ράβδος, που μπορεί να στραφεί γύρω από έναν άξονα.

2. Ροπή M της δύναμης F ως προς τον άξονα περιστροφής O είναι το γινόμενο της έντασώς της με την απόσταση του σημείου O από τη δύναμη αυτή.

$$M = F_1 \times OH$$

3. Ένας μοχλός ισορροπεί με την επίδραση δυο παράλληλων δυνάμεων F_1 και F_2 , όταν οι ροπές των δυο αυτών δυνάμεων ως προς τον άξονα περιστροφής O είναι ίσες.

$$F_1 \times OH = F_2 \times OK$$

4. Όταν ο μοχλός ισορροπεί με την επίδραση δυο παράλληλων δυνάμεων, η συνισταμένη αυτών των δυνάμεων περνά από τον άξονα περιστροφής.

16^ο ΜΑΘΗΜΑ: Έργαλεία που πολλαπλασιάζουν τη δύναμη ή μεγαλώνουν τη μετατόπιση.

ΕΡΓΑΛΕΙΑ - ΜΟΧΛΟΙ

1. Μοχλός πρώτου είδους ή με το ύπομόχλιο ένδιάμεσο.

● Ο μοχλός που χρησιμοποιεί ο έργατης (σχ. 1) είναι μοχλός πρώτου είδους ή με το ύπομόχλιο ένδιάμεσο.

Ο άξονας του μοχλού αυτού βρίσκεται μεταξύ της αντίστασως του ογκόλιθου R και της δυνάμews του έργατη P .

Αν το βάρος του ογκόλιθου είναι 200 Κρ και εφαρμόσουμε τα προηγούμενα, τότε η κινητήρια δύναμη, για να πετύχουμε την ισορροπία, βρίσκεται από τη σχέση: $200 \text{ Κρ} \times OA = \text{κινητήρια δύναμη} \times 10 \text{ ΟΑ}$

$$\text{κινητήρια δύναμη} = 200 \text{ Κρ} : 10 = 20 \text{ Κρ.}$$

και, για να άνασκηωθεί ο ογκόλιθος, πρέπει η κινητήρια δύναμη να γίνει λίγο μεγαλύτερη από 20 Κρ.

Αν όμως ο έργατης μετατοπίσει το σημείο B , π.χ. κατά 50 cm, ο ογκόλιθος στο σημείο A θα άνασκηωθεί κατά 5 cm.

Αυτό που ο έργατης κερδίζει σε δύναμη το χάνει σε δρόμο (χρυσός κανόνας της μηχανικής).

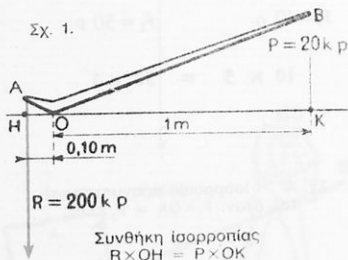
Στο σχήμα 1 βλέπουμε ένα γωνιακό μοχλό. Η συνθήκη ισορροπίας του είναι: $R \times OH = P \times OK$.

● Ο μοχλός του έργατη είναι μοχλός πρώτου είδους με το ύπομόχλιο ένδιάμεσο και είναι «πολλαπλασιαστής της δυνάμews» και «υποπολλαπλασιαστής της μετατοπίσως».

● Η ένδεικτική βελόνα μερικων οργάνων, όπως π.χ. του αυτογραφικού θερμομέτρου (σχ. 2), είναι μοχλός με το ύπομόχλιο ένδιάμεσο που μεγαλώνει τις μικρές μετατοπίσεις. Στην περίπτωση αυτή η κινητήρια δύναμη εφαρμόζεται στο μικρό βραχίονα του μοχλού.

2. Μοχλός δεύτερου είδους ή με την αντίσταση ένδιάμεση.

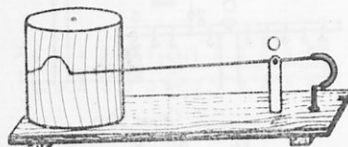
Το καρότσι που βλέπουμε στο σχήμα 3 είναι ένας



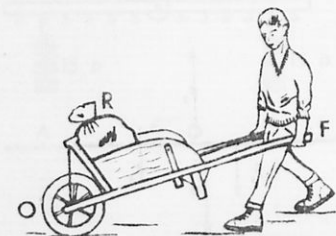
Συνθήκη ισορροπίας

$$R \times OH = P \times OK$$

Ο μοχλός με το ύπομόχλιο ένδιάμεσο (Α' είδος) είναι πολλαπλασιαστής της δυνάμews και ύποπολλαπλασιαστής της μετατοπίσως.



Σχ. 2: Η βελόνα του αυτογραφικού θερμομέτρου είναι πολλαπλασιαστής της μετατοπίσως. $OA < OB$.



Σχ. 3: Σε ποιά θέση πρέπει να τοποθετήσουμε το σάκκο, ώστε η δύναμη που θα καταβάλουμε να είναι η ελάχιστη.

μοχλός δεύτερου είδους με την αντίσταση ενδιάμεση και βραχίονές του είναι OA και OB . Η κινητήρια δύναμη εφαρμόζεται στην άκρη του μεγάλου βραχίονα.

"Αν $R = 45 \text{ Κρ}$ και $OB = 1/3 OA$, τότε πρέπει στο σημείο A να εφαρμοστεί μία δύναμη προς τα πάνω 15 Κρ , για να ισορροπήσει το φορτίο. Ένώ όμως ή λαβή άνασηκώνας 30 cm , το σημείο B άνασηκώνας 10 cm (σχ. 4).

Το καρτάσι είναι ένας μοχλός δεύτερου είδους με την αντίσταση ενδιάμεση. «πολλαπλασιαστής της δύναμης» και «ύποπλαπλασιαστής της μετατοπίσεως».

3 Μοχλός τρίτου είδους ή με τη δύναμη ενδιάμεση.

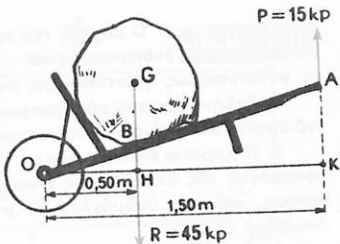
Το πετάλι του άκονιστηριού (σχ. 5), που στηρίζεται στον άξονα O , κινείται από το πόδι του ανθρώπου με μία κινητήρια δύναμη P , ή οποία διευθύνεται προς τα κάτω και εφαρμόζεται στο σημείο A . Στο σημείο B άρθρώνεται ο διωστήρας, με τη βοήθεια του οποίου στρέφεται ο τροχός, αντίτάσσοντας στο σημείο αυτό μιάν αντίσταση R .

Το πετάλι του άκονιστηριού είναι ένας μοχλός τρίτου είδους με την κινητήρια δύναμη ενδιάμεση.

Βραχίονες του μοχλού είναι πάλι OA και OB . Άλλά ή κινητήρια δύναμη εφαρμόζεται στην άκρη του μικρού βραχίονα.

"Αν $OA = 1/2 OB$, ο άκονιστής πρέπει να εφαρμόσει στο σημείο A μία κινητήρια δύναμη διπλάσια από την αντίσταση που προβάλλει ο τροχός." Αν όμως το πόδι του μετατοπιστεί κατακόρυφα κατά 10 cm , ή άρθρωση B του διωστήρα μετατοπίζεται κατά 20 cm .

Το πετάλι του άκονιστηριού είναι **μοχλός τρίτου είδους με την κίνηση ενδιάμεση**, «ύποπλαπλασιαστής της δύναμης» και «πολλαπλασιαστής της κινήσεως».

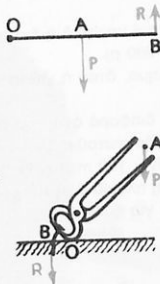


Συνθήκη ισορροπίας:
 $R \times OH = P \times OK$

Σχ. 4: Ο μοχλός με την αντίσταση ενδιάμεση είναι **πολλαπλασιαστής της δύναμης** και **ύποπλαπλασιαστής της μετατοπίσεως**.



Σχ. 5: Το πετάλι (pedal) του άκονιστηριού είναι **μοχλός με την κινητήρια δύναμη ενδιάμεση** (Γ είδους) **πολλαπλασιαστής της μετατοπίσεως**.



Σχ. 6: Η τανάλια. Ποιού είδους είναι αυτός ο μοχλός;

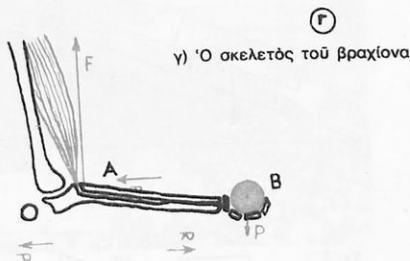


α) Ο καρυοθραύστης.

(A)

(B)

β) Η λαβίδα



γ) Ο σκελετός του βραχίονα

Σχ. 7.

Σε ποιό είδος μοχλών ανήκουν:

- Ο καρυοθραύστης
- Η λαβίδα
- Ο σκελετός του βραχίονα

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ο μοχλός του εργατή είναι μοχλός πρώτου είδους ή με το υπομόχλιο ενδιάμεσο· είναι πολλαπλασιαστής της δύναμης και υποπολλαπλασιαστής της μετατοπίσεως ή αντίστροφα, ανάλογα με τη θέση εφαρμογής της δύναμης.

Η βελόνα π.χ. του αυτόγραφικού θερμομέτρου είναι επίσης μοχλός με το υπομόχλιο ενδιάμεσο, αλλά είναι πολλαπλασιαστής της μετατοπίσεως.

2. Το καρότι είναι μοχλός με την αντίσταση ενδιάμεση ή δεύτερου είδους. Το σημείο εφαρμογής της αντίστασης είναι ανάμεσα στο σημείο, όπου εφαρμόζεται η κινητήρια δύναμη, και στο υπομόχλιο. Ο μοχλός δεύτερου είδους είναι πολλαπλασιαστής της δύναμης.

3. Το πετάλι του άκονιστηριού είναι μοχλός με την κινητήρια δύναμη ενδιάμεση ή τρίτου είδους. Το σημείο, όπου εφαρμόζεται η κινητήρια δύναμη, είναι ανάμεσα στο υπομόχλιο και στο σημείο εφαρμογής της αντίστασης.

Ο μοχλός τρίτου είδους είναι πολλαπλασιαστής της κινήσεως.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 4: Το κεκλιμένο επίπεδο. Οί μοχλοί.

1. Το κεκλιμένο επίπεδο

1. Ένα καροτσάκι βάρους 1 Κρ βρίσκεται σε ένα κεκλιμένο επίπεδο (σχ. 1) και ισορροπεί δεμένο από ένα νήμα που έχει στο άλλο άκρο του κρεμασμένο ένα βάρος P.

α) Νά σχεδιαστούν οι δυνάμεις που εφαρμόζονται στο καροτσάκι.

β) Νά προσδιοριστεί γραφικά η ένταση του βάρους P (Κλ. 1 cm $\hat{=}$ 200 ρ).

2. Το ίδιο πρόβλημα, όταν η γωνία κλίσης είναι 15°, 45°.

3. Η ύψομετρική διαφορά ανάμεσα σε δυο σταθμούς Β και Γ του οδοντωτού αιθροδρόμου, που απέχουν 520 m, είναι 160 m (σχ. 2).

α) Νά σχεδιαστεί η πλαγία όψη της οδοντωτής τροχιάς. (Κλ. 1 cm για 50 m).

β) Αν η μέγιστη ελκτική δύναμη της άτμομηχανής (παράλληλη στην τροχιά) είναι 2800 Κρ, να προσδιοριστεί γραφικά το όλικό βάρος P του βαγονιού, που μπορεί να κινήσει η μηχανή προς τα πάνω.

II. Οί μοχλοί.

4. Κρεμούμε στο ένα άκρο μιάς ράβδου, η οποία έχει μήκος 60 cm και στρέφεται γύρω από έναν οριζόντιο άξονα που βρίσκεται στο μέσο της, βάρος 100 ρ.

α) Πόσο βάρος πρέπει να βάλουμε σε απόσταση 8 cm από την άλλη μεριά του άξονα για να διατηρηθεί η ράβδος οριζόντια;

β) Ίδια ερώτηση για απόσταση 20 cm από τον άξονα.

γ) Σε πόση απόσταση απ' τον άξονα πρέπει να βάλουμε ένα βάρος 200 ρ για να είναι πάλι οριζόντια η ράβδος;

5. Μοχλός AB με άξονα οριζόντιο O που βρίσκεται σε απόσταση 12 cm από το A ισορροπεί.

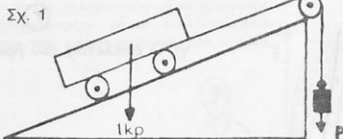
α) Αν κρεμάσουμε βάρος 3 Κρ στο A, πόσο πρέπει να κρεμάσουμε σε απόσταση 18 cm από το O και προς το μέρος του B για να το ισορροπήσουμε;

β) Πόσο βάρος πρέπει να κρεμάσουμε στο A για να ισορροπήσουμε δυο βάρη μαζί 1 Κρ και 500 ρ τοποθετημένα αντίστοιχα σε αποστάσεις 15 cm και 20 cm από το O και προς το μέρος του B;

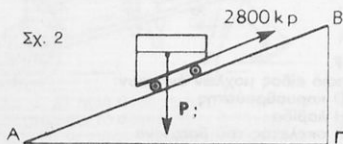
6. Ένας μοχλός με άξονα το O ισορροπεί σε οριζόντια θέση με την επίδραση βάρους P = 240 ρ και ενός ελατηρίου R (σχ. 3) βαθμολογημένου, που επιμηκύνεται 7,5 cm για φορτίο 100 ρ. Ποιές είναι οι επιμηκύνσεις του ελατηρίου, όταν:

α) OA' = 20 cm, OB = 12 cm;

β) OA = 12 cm, OB = 20 cm;



Σχ. 1



Σχ. 2

7. Πού πρέπει να τοποθετηθεί το ύπομολχιο ενός μοχλού, ο οποίος έχει μήκος 1,25 m, για να άνασκηώσει ένας εργάτης, με δύναμη 60 Kp, μιά μηχανή βάρους 450 Kp (άν στο ένα άκρο του μοχλού βρίσκεται ή μηχανή και στο άλλο άκρο εφαιρόζεται ή δύναμη του εργάτη):

8. Τό σχήμα 4 δείχνει μιά βαλβίδα άσφάλειας.

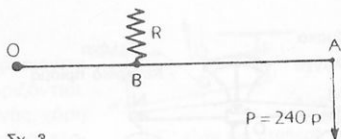
α) Σε ποιά είδος μοχλού άνήκει ή διάταξη τής;

β) 'Η βαλβίδα πρέπει να άνοιξει, όταν ή δύναμη, πού προέρχεται άπ' τήν πίεση του άτμου, φτάσει τά 100 Kp. Πόσο βάρος πρέπει να έχει τό αντίβαρο πού θά χρησιμοποιήσουμε, για να λειτουρήσει κανονικά ή βαλβίδα;

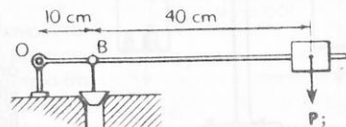
9. Τό σχήμα 5 δείχνει πετάλι φρένου άυτοκινήτου.

α) Σε ποιά είδος μοχλού άνήκει ή διάταξη του;

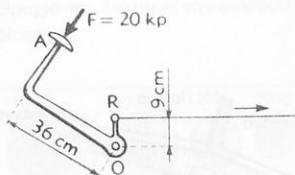
β) Πόση δύναμη μεταδίδεται στο φρένο, όταν ο άυτοκινητιστής πιέζει τό πετάλι με δύναμη 20 Kp;



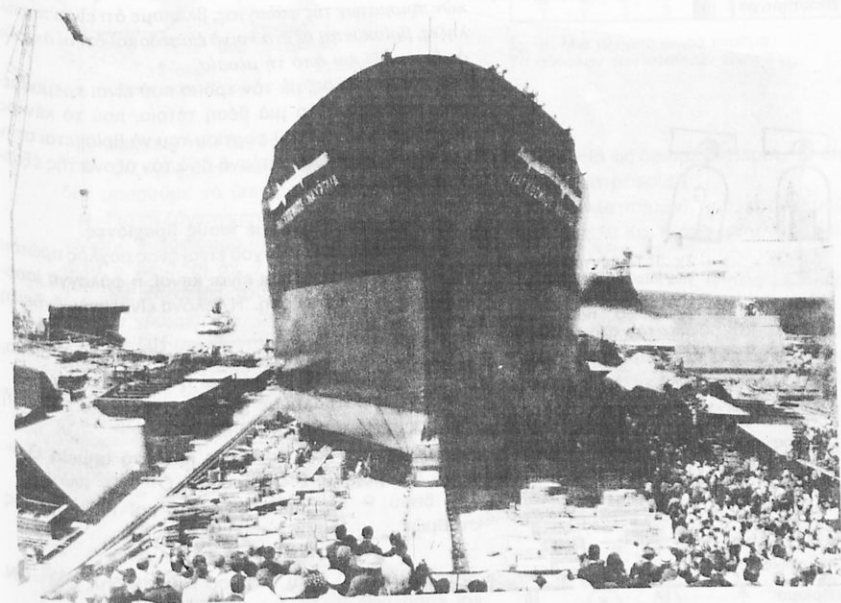
Σχ. 3



Σχ. 4

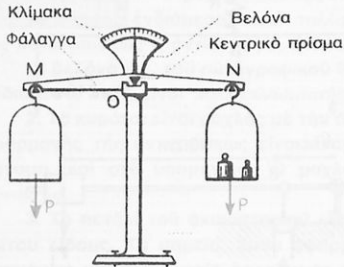


Σχ. 5



Καθέλκυση πλοίου στα 'Ελληνικά Ναυπηγεία Σκαρμαγκά

Τό πλοίο κατασκευάζεται πάνω σε ένα επίπεδο πού έχει κλίση περίπου 3° πρός τό οριζόντιο επίπεδο με διεύθυνση πρός τή θάλασσα. Τό επίπεδο αυτό μπορεί να όλισθήσει πάνω σε μιά «όδό όλισθήσεως» με ταχύτητα 30 Km/h. 'Όταν τό πλοίο έλθει σε έπαφή με τή θάλασσα, ή κίνησή του επιβραδύνεται άπό σχοινιά δεμένα σε άλωιίδες μεγάλου βάρους.



Σχ. 1: Ζυγός με δίσκους.

Ο ΖΥΓΟΣ ΜΕ ΙΣΟΥΣ ΒΡΑΧΙΟΝΕΣ

1 Περιγραφή.

● Ο ζυγός με ίσους βραχίονες (σχ. 1) αποτελείται από ένα μοχλό, τη *φάλαγγα* MN, της οποίας ο άξονας είναι η άκμη (κόψη) ενός τριγωνικού πρίσματος, που βρίσκεται στο μέσο της και άκουμπά σε μία σκληρή επιφάνεια από άτσάλι ή άχατη (σχ. 2).

● Στο καθένα επίσης από τα άκρα M και N είναι προσαρμοσμένο ένα μικρό τριγωνικό πρίσμα άτσάλινο από το οποίο κρέμονται οι δίσκοι.

● Στο μέσο της φάλαγγας και κάθετα σ' αυτή υπάρχει μια βελόνα (δείκτης), για να βλέπουμε καλύτερα τις ταλαντώσεις.

● Όταν η φάλαγγα είναι οριζόντια, ο δείκτης βρίσκεται στο O της κλίμακας, η οποία είναι προσαρμοσμένη στο κατακόρυφο ύποστηρίγμα του ζυγού.

● Αν παρατηρήσουμε τις άκμες των τριωνγωνικών πρισμάτων της φάλαγγας, βλέπουμε ότι είναι παράλληλες, βρίσκονται σε ένα κοινό επίπεδο και ότι οι άκρες απέχουν εξίσου από τη μεσαία.

● Κάθε δίσκος, με τον τρόπο που είναι κρεμασμένος, παίρνει πάντα μια θέση τέτοια, που το κέντρο βάρους αυτού και του φορτίου του να βρίσκεται στην κατακόρυφο, η οποία περνά από τον άξονα της εξάρτησής του (σχ. 3).

2 Άρχη του ζυγού με ίσους βραχίονες.

● Η φάλαγγα του ζυγού είναι ένας μοχλός πρώτου είδους. Όταν οι δίσκοι είναι κενοί, η φάλαγγα ισορροπεί σε οριζόντια θέση. Η βελόνα είναι στην ένδειξη O της κλίμακας.

● Βάζουμε ένα αντικείμενο A στον άριστερο δίσκο, οπότε η ισορροπία χαλάει και η φάλαγγα γέρνει.

● Αν τώρα βάλουμε σταθμά στον άλλο δίσκο, ισορροπία θα αποκατασταθεί, όταν:

ροπή του βάρους P' ως προς το σημείο O

ροπή του βάρους P ως προς το O

όπου P = βάρος σώματος και P' = βάρος σταθμών

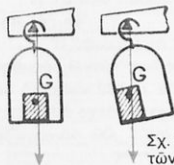
$$\eta \text{ } OM \times P = ON \times P'$$

Άλλα το O είναι το μέσο του MN δηλ. $OM = ON$ και επομένως $P = P'$.

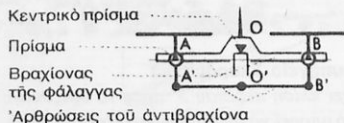
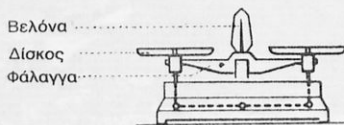
Συμπέρασμα. Η φάλαγγα του ζυγού βρίσκεται σε οριζόντια ισορροπία, όταν οι δίσκοι φορτίζονται με ίσα βάρη.



Σχ. 2: Περιοχή του κεντρικού πρίσματος.



Σχ. 3: Το κέντρο βάρους των δίσκων και του φορτίου βρίσκεται στην κατακόρυφο που περνά από τον άξονα εξάρτησής τους.



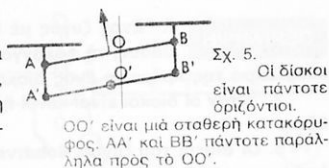
Σχ. 4: Ζυγός του Roberval. O και O' είναι τα σταθερά σημεία.

3 Ζυγός του Roberval (σχ. 4).

● Οι δίσκοι του ζυγού του Roberval βρίσκονται πάνω απ' τη φάλαγγα και μένουν πάντα οριζόντιοι, όποιαδήποτε και αν είναι η θέση της φάλαγγας, χάρη στο *παραλληλόγραμμο* $ABB'A'$, του οποίου και οι τέσσερις κορυφές είναι *άρθρωτές* (σχ. 5).

Η φάλαγγα AB και η αντίφαλαγγα $A'B'$ κινούνται γύρω από δύο σταθερά σημεία O και O' , που βρίσκονται στο μέσο τους. Αποδεικνύεται στη γεωμετρία ότι οι δυο απέναντι πλευρές ενός παραλληλογράμμου είναι παράλληλες με τη διάμεσο των δύο άλλων. Οι AA' και BB' λοιπόν είναι παράλληλες με την κατακόρυφη διάμεσο OO' .

Ο Ζυγός Roberval, όπως και ο Ζυγός με ίσους βραχίονες, διατηρεί την ισορροπία του, και όταν αντιμεταθέσουμε τα φορτία στους δυο δίσκους.

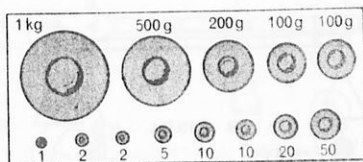
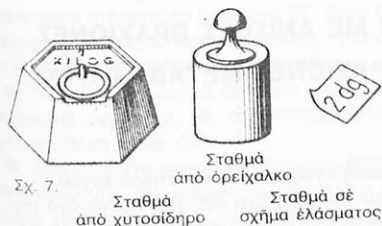


Σχ. 5. Οι δίσκοι είναι πάντοτε οριζόντιοι.

OO' είναι μία σταθερή κατακόρυφος. AA' και BB' πάντοτε παράλληλα προς το OO' .



Σχ. 6. Σχήμα ζυγού σε ισορροπία.



Σχ. 8: Μία πλήρης σειρά σταθμά. Το σύνολο των σταθμών είναι 2 kg.

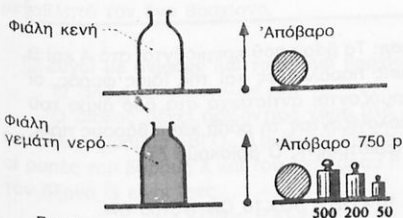
4 Χρήσεις του ζυγού.

● Ο Ζυγός είναι κατασκευασμένος, για να ζυγίζει φορτία ως ορισμένο βάρος, το οποίο δεν μπορούμε να υπερβούμε χωρίς κίνδυνο να τον καταστρέψουμε.

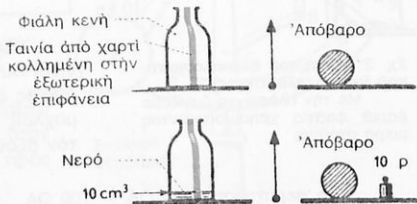
● Για τη ζύγιση χρησιμοποιούμε σειρές πρότυπων βαρών (σταθμών), που κατασκευάζονται από χυτοσίδηρο (50ρ ως 50 Κρ), από ορείχαλκο (1ρ ως 10 Κρ) ή από μεταλλικά φύλλα (0,01 ρ ως 0,5ρ) σχ. 7.

Με τη σειρά του σχήματος 8 μπορούμε να κάνουμε όλες τις ζυγίσεις με άκραιο άριθμό γραμμαρίων, από 1ρ ως 2000 ρ.

● Η ζύγιση γίνεται ως εξής: Βεβαιωνόμαστε πρώτα ότι με κενούς τους δίσκους ο δείκτης είναι κατακόρυφος και δείχνει το 0 της κλίμακας. Βάζουμε στον ένα δίσκο το σώμα που θέλουμε να ζυγίσουμε και ισορροπούμε πάλι το ζυγό, με το δείκτη στο 0, βάζοντας σταθμά στον άλλο δίσκο. Το άθροισμα των σταθμών θα μας δώσει το βάρος του σώματος.



Σχ. 9. Προσδιορισμός της χωρητικότητας μιάς φιάλης. Βάρος νερού : 750 ρ. Χωρητικότητα φιάλης : 750 cm³.



Σχ. 10: Βαθμολόγηση φιάλης ανά 10 cm³.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

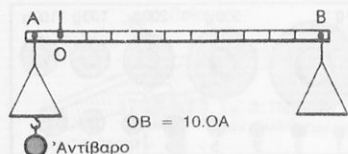
1. Ένας ζυγός με ίσους βραχίονες αποτελείται από ένα μοχλό πρώτου είδους, τη φάλαγγα, που ο άξονάς της βρίσκεται στο μέσο της και από το κάθε άκρο της κρέμεται ένας δίσκος.

2. Όταν οι δίσκοι είναι κενοί ή έχουν ίσα φορτία, η φάλαγγα ισορροπεί σε οριζόντια θέση.

3. Οι δίσκοι του ζυγού Roberval βρίσκονται πάνω απ' τη φάλαγγα και διατηρούνται οριζόντιοι χάρη στο άρθρωτο παραλληλόγραμμο, που αποτελείται από τη φάλαγγα και την αντιφάλαγγα.

4. Για να κάνουμε μιὰ ζύγιση, χρησιμοποιούμε σταθμά. Αυτά είναι κατασκευασμένα από χυτοσίδηρο (50ρ — 50Κρ) από ορείχαλκο (1ρ — 10Κρ) ή από μεταλλικά φύλλα (0,01ρ — 0,5ρ).

18^ο ΜΑΘΗΜΑ



ΖΥΓΟΙ ΜΕ ΑΝΙΣΟΥΣ ΒΡΑΧΙΟΝΕΣ Ή ΒΡΑΧΙΟΝΕΣ ΜΕΤΑΒΛΗΤΟΥΣ

1 Κατασκευή ενός δεκαπλασιαστικού ζυγού.

● Παίρνουμε έναν κανόνα AB, τρυπημένο στο σημείο O και χωρισμένο σε ίσα μέρη, ώστε $OB = 10 \text{ OA}$.

● Κρεμούμε ένα δίσκο από κάθε σημείο A και B και προσθέτουμε ένα αντίβαρο στο δίσκο A με τρόπο ώστε, όταν οι δίσκοι είναι κενοί, ο μοχλός να είναι οριζόντιος.

● Βάζουμε διαδοχικά στο δίσκο A βάρη 100, 200 κτλ. και ισορροπούμε το μοχλό στην οριζόντια θέση με βάρη στο δίσκο B. Παρατηρούμε:

Βάρη στο A: 100ρ 200ρ 300ρ 400ρ

Βάρη στο B: 10ρ 20ρ 30ρ 40ρ

Συμπέρασμα. Το βάρος που κρεμάται στο B είναι το δέκατο του βάρους που κρεμάται στο A και το ισορροπεί.

Έξήγηση: Τα βάρη που κρεμιούνται στα A και B είναι δυνάμεις παράλληλες και της ίδιας φοράς, οι οποίες εφαρμόζονται αντίστοιχα στα δυο άκρα του μοχλού. Υπολογίζοντας τη ροπή κάθε βάρους προς τον άξονα περιστροφής O βρίσκουμε ότι:

$$1\text{η περίπτωση } 100 \times \text{OA} = 100 \text{ OA}$$

$$2\text{η περίπτωση } 200 \times \text{OA} = 200 \text{ OA}$$

$$3\text{η περίπτωση } 300 \times \text{OA} = 300 \text{ OA}$$

$$4\text{η περίπτωση } 400 \times \text{OA} = 400 \text{ OA}$$

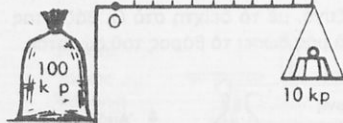
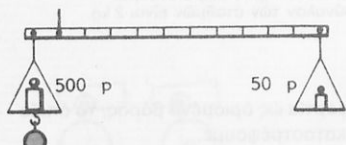
$$10 \times \text{OB} = 10 \times 10 \text{ OA} = 100 \text{ OA}$$

$$20 \times \text{OB} = 20 \times 10 \text{ OA} = 200 \text{ OA}$$

$$30 \times \text{OB} = 30 \times 10 \text{ OA} = 300 \text{ OA}$$

$$40 \times \text{OB} = 40 \times 10 \text{ OA} = 400 \text{ OA}$$

Σχ. 1: Δεκαπλασιαστικός ζυγός.
Βάρος 500 ρ τοποθετημένο στο δίσκο A ισορροπεί βάρος 50 ρ τοποθετημένο στο δίσκο B.



Σχ. 2: Άρχη του δεκαπλασιαστικού ζυγού. (πλάστιγγας).

Με την πλάστιγγα ζυγίζουμε βαριά φορτία χρησιμοποιώντας μικρά σταθμά.

Σε κάθε περίπτωση ο μοχλός ισορροπεί, επειδή οι ροπές ως προς το Ο των βαρών που εφαρμόζονται στο Α και Β είναι ίσες.

Ο δεκαπλασιαστικός ζυγός, που χρησιμοποιείται, για να ζυγίζουμε σακιά με αλεύρι, ζάχαρη κτλ., βασίζεται στην ίδια αρχή και μπορούμε με μικρά σταθμά (μέχρι 20 Κρ) να ζυγίσουμε μεγάλα φορτία (μέχρι 200 Κρ) (σχ. 2).

2 Ζυγός με μεταβλητό τόν ένα βραχίονα.

Ο Ρωμαϊκός ζυγός αποτελείται από μία φάλαγγα, η οποία κινείται γύρω από έναν οριζόντιο άξονα (σχ. 3) και είναι χωρισμένη σε δυο άνισους βραχίονες, ΟΑ και ΟΓ. Ο μικρότερος βραχίονας ΟΑ έχει ένα άγγιστρο, για να κρεμούμε τα φορτία.

Ένα αντίβαρο σταθερού βάρους μπορεί να γλιστρά πάνω στο μεγάλο βραχίονα ΟΓ, όπου υπάρχουν βαθμολογημένες σε ίσες αποστάσεις έγκοπές, για να συγκριatiέται το στήριγμα του αντίβαρου.

● Όταν το άγγιστρο Α δεν φέρει φορτίο, η φάλαγγα ισορροπεί οριζόντια, με το αντίβαρο στην πρώτη έγκοπή, θέση 0 (σχ. 3Α).

● Κρεμούμε ένα φορτίο στο άγγιστρο, οπότε, για να επαναφέρουμε την ισορροπία, πρέπει να μετατοπίσουμε το αντίβαρο, π.χ. ως τη θέση 3,5 (σχ. 3Β).

Η συσκευή αυτή είναι ένας μοχλός πρώτου είδους και επομένως, όταν ισορροπεί σε οριζόντια θέση με την επίδραση του φορτίου Ρ και του αντίβαρου ρ, θα έχουμε τη γνωστή σχέση: ροπή του Ρ ως προς Ο = ροπή του ρ ως προς Ο.

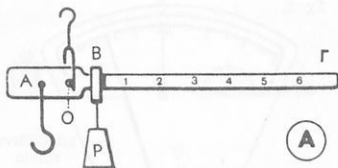
$$OA \times P = OB \times \rho$$

Αν λοιπόν το αντίβαρο ζυγίζει 1 Κρ και ΟΑ = 6 cm και ΟΒ = 21 cm θα είναι:

$$P = 1 \text{ Κρ } 21/6 = 3,5 \text{ Κρ}$$

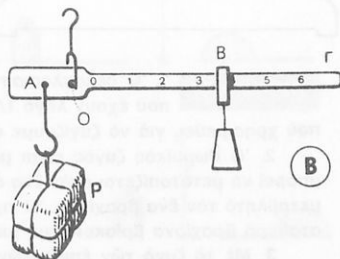
Στην πραγματικότητα δεν χρειάζεται κανέναν υπολογισμό, γιατί η βαθμολόγηση της φάλαγγας δίνει κατευθείαν την τιμή του βάρους Ρ για τις διάφορες θέσεις του αντίβαρου.

Σημείωση. Ο ρωμαϊκός ζυγός είναι ζυγός με μεταβλητό τόν ένα βραχίονα.

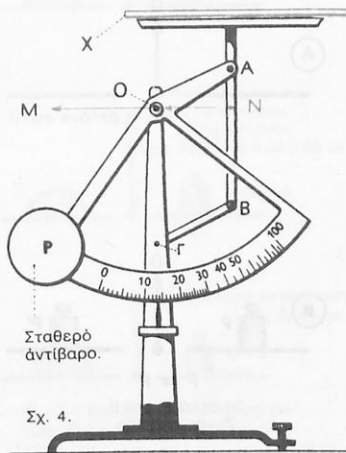


Ρωμαϊκός ζυγός

Σχ. 3: Α: "Αν στο άγγιστρο Α δεν έχουμε κανένα βάρος, ο μοχλός είναι οριζόντιος, όταν το αντίβαρο βρίσκεται στην υποδιαίρεση 0.



Β: "Αν στο άγγιστρο Α έχουμε ένα φορτίο βάρους Ρ, ο μοχλός είναι οριζόντιος, όταν το αντίβαρο βρίσκεται στην υποδιαίρεση π.χ. $P = 3,5 \text{ Κρ}$.



Σταθερό αντίβαρο.

Σχ. 4.

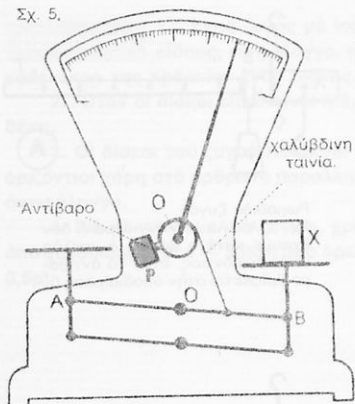
3 Ζυγός με άνισους και τούς δυο βραχίονες.

Ο ζυγός των επιστολών (σχ. 4).

Ο δίσκος μένει οριζόντιος χάρη στο άρθρωτο παραλληλόγραμμο ΑΒΓΟ. Η συσκευή ισορροπεί, όταν οι ροπές του βάρους Χ και του αντίβαρου Ρ ως προς τόν άξονα Ο είναι ίσες.

$$X \times ON = P \times OM$$

όπου ΟΝ και ΟΜ είναι οι αποστάσεις του Ο από τις διευθύνσεις των δυνάμεων Χ και Ρ.



Την τιμή του βάρους X τη βλέπομε στη βαθμολογημένη κλίμακα, που βρίσκεται στο στήριγμα της συσκευής.

Οι διαιρέσεις της κλίμακας είναι άνισες.

Ο αυτόματος ζυγός (σχ. 5).

Με την επίδραση του βάρους X ή φάλαγγα AB γέρνει, άνασπώνοντας το αντίβαρο P. Το σύστημα ισορροπεί σε κάποια θέση, όποτε η βελόνα δείχνει στη βαθμολογημένη κλίμακα την τιμή του βάρους X.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ο δεκαπλασιαστικός ζυγός είναι ένας μοχλός με άνισους βραχίονες που έχουν λόγο 1/10. Ένας τέτοιος είδους ζυγός είναι και η πλάστιγγα, που χρησιμεύει, για να ζυγίζουμε σακιά με άλευρι, ζάχαρη κτλ.

2. Ο Ρωμικός ζυγός είναι μοχλός 1ου είδους. Ένα σταθερού βάρους αντίβαρο μπορεί να μετατοπίζεται στον ένα από τους δυο βραχίονές του. Έχουμε έτσι ένα ζυγό με μεταβλητό τον ένα βραχίονα. Η τιμή του βάρους του σώματος που έχουμε κρεμάσει στο σταθερό βραχίονα βρίσκεται με μία άπλη ανάγνωση των υποδιαιρέσεων της φάλαγγας.

3. Με το ζυγό των επιστολών και τον αυτόματο ζυγό μπορούμε πάλι με μία άπλη ανάγνωση να έχουμε το βάρος ενός αντικειμένου.

ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΤΟΥ ΖΥΓΟΥ

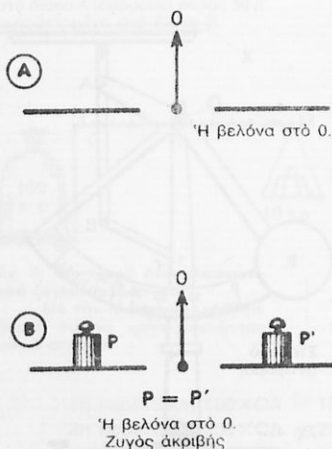
● Με μία άπλη ζύγιση δεν μπορούμε να βρούμε με ακρίβεια το βάρος ενός σώματος, γιατί η ζύγιση, όπως και κάθε μέτρηση, γίνεται κατά προσέγγιση. Για να έχουμε όσο το δυνατό ακριβέστερο αποτέλεσμα, πρέπει ο ζυγός που χρησιμοποιούμε να είναι: *ακριβής, ευαίσθητος και πιστός.*

1 Ακρίβεια του ζυγού.

● Έχουμε ένα ζυγό σε ισορροπία (ή βελόνα στη θέση 0 σχ. 1).

● Αν βάλουμε στον κάθε δίσκο του ίσα βάρη (π.χ. 1ρ) και η ισορροπία του δεν διαταραχτεί, τότε μόνο ο ζυγός είναι ακριβής, αλλιώς δεν είναι (σχ. 1 Β).

Ο ζυγός είναι ακριβής, αν η ισορροπία του δεν μεταβάλλεται, όταν βάλουμε και στους δυο δίσκους τον ίσα βάρη.



Σχ. 1: Έλεγχος ακριβείας

● Όταν ο ζυγός ισορροπεί, τα γινόμενα των βαρών, τα οποία βρίσκονται στους δίσκους, επί τούς αντίστοιχους βραχίονες της φάλαγγας πρέπει να είναι ίσα.

$$P \times OM = P' \times ON \text{ και επειδή } P = P' \\ OM = ON$$

δηλ. για να είναι ένας ζυγός ακριβής, πρέπει οι δύο βραχίονες της φάλαγγας του να είναι ίσοι.

2 Πιστότητα του ζυγού.

Φορτίζουμε τούς δίσκους του ζυγού έτσι, ώστε να πετύχουμε την ισορροπία της φάλαγγας με το δείκτη στο 0.

Μεταθέτουμε άμοιβαία τα φορτία στους δύο δίσκους, και, αν η ισορροπία δεν διαταραχτεί, ο ζυγός είναι πιστός, άλλίως δεν είναι.

"Ένας ζυγός είναι πιστός, αν η ισορροπία του δεν μεταβάλλεται, όταν μεταθέσουμε άμοιβαία τα φορτία στους δίσκους του."

Για να είναι ένας ζυγός πιστός, πρέπει:

- να μην παραμορφώνονται οι βραχίονες της φάλαγγας στη ζύγιση
- οι άκμές των τριγωνικών πρισμάτων να είναι παράλληλες και πολύ λεπτές
- και τα στηρίγματα των δίσκων να στρέφονται εύκολα γύρω από τον άξονα της εξαρτήσεώς τους.

Πρακτική υπόδειξη. Δεν πρέπει να βάζουμε ποτέ στους δίσκους του ζυγού βάρος μεγαλύτερο από εκείνο που καθορίζεται από τον κατασκευαστή του.

3 Εύαισθησία του ζυγού.

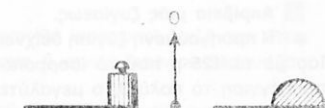
● Βάζουμε ένα φορτίο στον ένα δίσκο του ζυγού και τον ισορροπούμε (δείκτης στο 0), με σταθμά 125 ρ στον άλλο δίσκο. Προσθέτουμε τώρα διαδοχικά στον ίδιο δίσκο σταθμά 0,05 ρ, 0,06 ρ, 0,08 ρ, 0,09 ρ και βλέπουμε ότι η βελόνα μένει ακίνητη.

"Αν το πρόσθετο βάρος γίνει 0,1 ρ και η βελόνα έχει μια μικρή απόκλιση, τότε:

Ο ζυγός αυτός έχει εύαισθησία δεκάτου του γραμμαρίου.

"Η εύαισθησία ενός ζυγού εκφράζεται με την τιμή του μικρότερου βάρους που μπορεί να προκαλέσει φανερή μετατόπιση της βελόνας."

"Ένας ζυγός είναι τόσο πιο εύαισθητος, όσο η εύκινησία της φάλαγγας και των δίσκων του είναι μεγαλύτερη. Δηλαδή όταν:

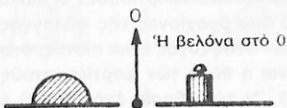


(Α) Ζυγός πιστός



(Β) Ζυγός όχι πιστός

Σχ. 2: "Έλεγχος πιστότητας ζυγού"



Δεν καταφαινεται μετατόπιση της βελόνας (για 0,05-0,06-0,08-0,09 ρ)



Σχ. 3: "Έλεγχος εύαισθησίας ζυγού. Ο ζυγός αυτός έχει εύαισθησία 0,1 ρ."

● τὸ μήκος τῆς φάλαγγας εἶναι μεγαλύτερο, ἢ ἀκμὴ τοῦ μεσαίου πρίσματος εἶναι πολὺ λεπτή,

● ἡ φάλαγγα εἶναι ἐλαφριά καὶ

● τὸ κέντρο βάρους (τοῦ κινητοῦ συστήματος) εἶναι κοντὰ στὸν ἄξονα περιστροφῆς.

4 Ἀκρίβεια μιᾶς ζυγίσεως.

● Ἡ προηγούμενη ζύγιση δείχνει ὅτι τὸ βάρος τοῦ ἀντικειμένου μπορεῖ καὶ νὰ μὴν εἶναι ἴσο μὲ τὰ 125 ρ ποὺ τὸ ἰσορροποῦν. Μποροῦμε ὅμως νὰ βεβαιώσουμε ὅτι εἶναι κατὰ προσέγγιση τὸ πολὺ 0,1ρ μεγαλύτερο ἢ μικρότερο ἀπὸ 125 ρ.

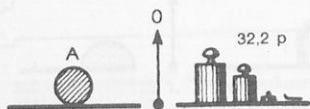
Τὸ βάρος δηλ. τοῦ ἀντικειμένου αὐτοῦ εἶναι 125 ρ κατὰ προσέγγιση 0,1ρ καὶ ἡ ἀκρίβεια τῆς ζυγίσεως εἶναι:

$$\frac{0,1\rho}{125\rho} = 0,0008$$

Κατασκευάζονται ζυγοὶ ἐργαστηρίων μὲ εὐαισθησία 0,00001 γιὰ φορτῖα 100 ρ δηλ. μὲ ἀκρίβεια μετρήσεως $0,0001/100 = 1/1000000$.

Ἔνας ζυγὸς τοῦ Roberval εὐαίσθητος στὸ 0,1 ρ γιὰ φορτῖο 1Κρ ἔχει ἀκρίβεια μετρήσεως.

$$\frac{0,1}{1000} = \frac{1}{10000}$$



Ζυγὸς μὲ εὐαισθησία 0,1 ρ

Τὸ βάρος τοῦ ἀντικειμένου Α ἔχει μετρηθεῖ μὲ ἀκρίβεια.

$$\frac{0,1 \rho}{32,2 \rho} = \frac{1}{300}$$

Σχ. 4: Ἀκρίβεια ζυγίσεως

Ἡ ἀκρίβεια μιᾶς ζυγίσεως ἐκφράζεται μὲ τὸ λόγιο τοῦ μέτρου τῆς εὐαισθησίας τοῦ ζυγοῦ πρὸς τὸ ἀποτέλεσμα τῆς ζυγίσεως.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ἔνας ζυγὸς εἶναι ἀκριβῆς, ἂν ἡ ἰσορροπία του δὲν μεταβάλλεται, ὅταν φορτισθοῦν οἱ δίσκοι του μὲ ἴσα βάρη. Γιὰ νὰ εἶναι ὁ ζυγὸς ἀκριβῆς, πρέπει καὶ οἱ δύο βραχίονες τῆς φάλαγγας νὰ εἶναι ἴσοι.

2. Ἔνας ζυγὸς εἶναι πιστός, ὅταν ἡ ἰσορροπία του δὲν μεταβάλλεται, ὅποιαδήποτε καὶ ἂν εἶναι ἡ θέση τῶν φορτίων στοὺς δίσκους του.

3. Ἡ εὐαισθησία ἑνὸς ζυγοῦ ἐκφράζεται μὲ τὴν τιμὴ τοῦ μικρότερου βάρους ποὺ μπορεῖ νὰ προκαλέσει μιὰ φανερὴ μετατόπιση τῆς βελόνας.

4. Ἡ ἀκρίβεια τῆς ζυγίσεως ἐκφράζεται μὲ τὸ λόγιο τοῦ μέτρου τῆς εὐαισθησίας τοῦ ζυγοῦ πρὸς τὸ ἀποτέλεσμα τῆς ζυγίσεως.

20° ΜΑΘΗΜΑ

Η ΕΝΝΟΙΑ ΤΗΣ ΜΑΖΑΣ

1 Ἡ διπλὴ ζύγιση.

● Γιὰ νὰ βροῦμε τὸ πραγματικὸ βάρος ἑνὸς σώματος, πρέπει ὁ ζυγὸς νὰ εἶναι ἀκριβῆς. Εἶναι ὅμως πρακτικὰ ἀδύνατο νὰ κατασκευάσουμε ζυγὸ, ποὺ οἱ βραχίονες τῆς φάλαγγας του νὰ εἶναι ἀπόλυτα ἴσοι. Σὲ ἕναν καλὸ ζυγὸ τοῦ ἐμπορίου μποροῦμε νὰ πετύχουμε μιὰ διαφορὰ 0,2 mm ἀνάμεσα στοὺς δύο του βραχίονες.

● Ἄν λοιπὸν ὁ ἕνας βραχίονας εἶναι 20 cm καὶ ὁ ἄλλος 20,02 cm, τότε ἕνα σῶμα βάρους

1Κρ, όταν τοποθετηθεί στον πρώτο δίσκο, θα ισορροπήσει σώμα βάρους X στον άλλο δίσκο σύμφωνα με την εξίσωση:

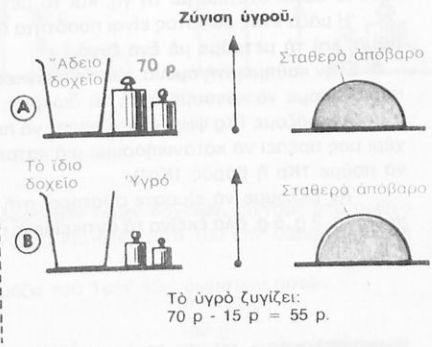
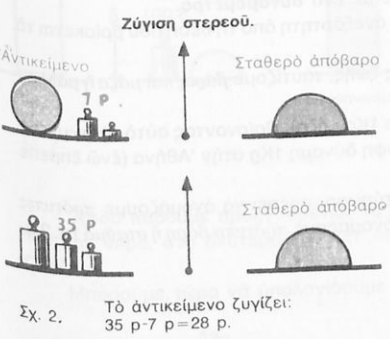
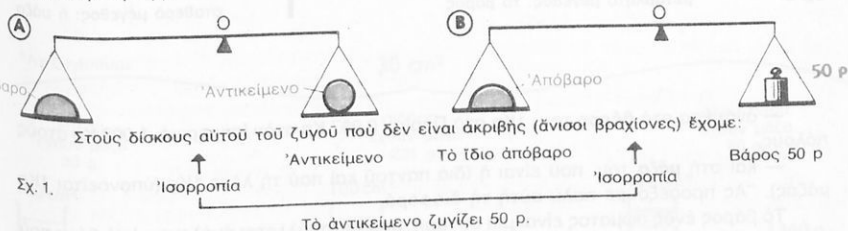
$$1 \times 20,02 = X \times 20$$

$$X = \frac{20,02}{20} = 1,001 \text{ Κρ}$$

Η φάλαγγα του ζυγού στην προηγούμενη περίπτωση θα ισορροπεί οριζόντια, όταν υπάρχει διαφορά βάρους 1ρ στα δυο σώματα που ζυγίζουμε, ή γενικά διαφορά βάρους ίση με το 1/1000 του φορτίου του ενός δίσκου.

● Η διαφορά αυτή δεν έχει σημασία, όταν δεν ζητούμε μεγάλη ακρίβεια στη ζύγιση. Μπορούμε όμως να βρούμε το πραγματικό βάρος ενός σώματος, όταν είναι ανάγκη, και με ένα ζυγό που δεν είναι ακριβής, αν εφαρμόσουμε τη μέθοδο της **διπλής ζυγίσωσης** του Borda.

Με τα πιο κάτω σχήματα βλέπουμε τον τρόπο, με τον οποίο εφαρμόζουμε τη μέθοδο αυτή στην πράξη.



2 Μάζα ενός σώματος.

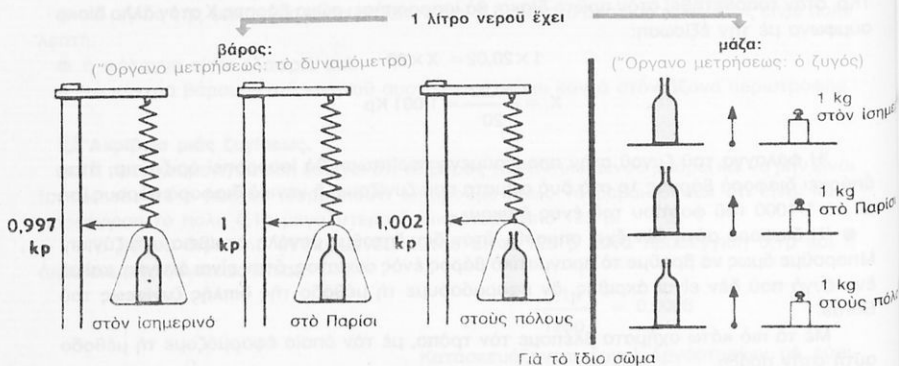
● Αν μετρήσουμε με ένα ευαίσθητο δυναμόμετρο το βάρος ενός σώματος, π.χ. ενός λίτρου νερού, θα βρούμε: Στην Αθήνα : 1000 ρ, στον ισημερινό : 997ρ, στους πόλους: 1,002 ρ.

Αυτό συμβαίνει, γιατί, όπως γνωρίζουμε, το βάρος ενός σώματος (ή δύναμη δηλ. με την οποία η γη έλκει το σώμα) αυξάνει ελαφρά από τον ισημερινό προς τους πόλους, και μικραίνει όσο απομακρυνόμαστε από το κέντρο της γης.

Όστόσο αυτό το λίτρο του νερού περιέχει πάντοτε την ίδια ποσότητα ύλης, όπου και αν τη ζυγίσουμε (στην Αθήνα, στους πόλους, στον ισημερινό ή σε οποιοδήποτε ύψος).

Αυτή η ποσότητα της ύλης, ή οποία χαρακτηρίζει κάθε σώμα, είναι η **μάζα** του σώματος αυτού.

Θα κάνουμε λοιπόν διάκριση στην περίπτωση αυτού του λίτρου του νερού.



Σχ. 3. μεταβλητὸ μέγεθος: τὸ βάρος | σταθερὸ μέγεθος: ἡ μάζα

— ἀνάμεσα στὸ **βάρος** του: 1Kp στὸ Παρίσι, 0,997 Kp στὸν ἰσημερινό, 1,002 Kp στοὺς πόλους,

— καὶ στὴ **μάζα** του, ποὺ εἶναι ἡ ἴδια παντοῦ καὶ ποὺ τὴ λέμε 1Kg (ὑπονοεῖται 1Kg μάζας). Ἄς προσέξουμε πολὺ αὐτὴ τὴ διαφορά.

Τὸ βάρος ἑνὸς σώματος εἶναι μιὰ δύναμη, ποὺ μεταβάλλεται ἀνάλογα μὲ τὴ θέση ποὺ ἔχει τὸ σῶμα σχετικὰ μὲ τὴ γῆ, καὶ τὸ μετράμε μὲ ἕνα **δυναμόμετρο**.

Ἡ μάζα ἑνὸς σώματος εἶναι ποσότητα ὕλης ἀνεξάρτητη ἀπὸ τὴ θέση ποὺ βρίσκεται τὸ σῶμα, καὶ τὴ μετράμε μὲ ἕνα **ζυγὸ**.

● Στὴν καθημερινὴ ὁμιλία, γιὰ τὶς ἀνάγκες τῆς ζωῆς, ταυτίζουμε *βάρος* καὶ *μάζα* ἢ μᾶλλον παραλείπομε νὰ κάνουμε αὐτὴ τὴ διάκριση.

Ἄγοράζουμε 1Kg ψωμί (ἐνῶ ἔπρεπε νὰ ποῦμε 1Kg μάζα). Παίρνοντας αὐτὸ τὸ ψωμί στὸ χέρι μας πρέπει νὰ κατανικήσουμε μιὰ κατακόρυφη δύναμη 1Kg στὴν Ἀθήνα (ἐνῶ ἔπρεπε νὰ ποῦμε 1Kp ἢ βάρος 1Kg*).

Ἄν θέλουμε νὰ εἶμαστε αὐστηροὶ στὴ διατύπωση, πρέπει νὰ ὀνομάζουμε *πρότυπες μάζες* 1g, 2 g, 5 g, ὅλα ἐκεῖνα τὰ ἀντικείμενα ποὺ ὀνομάσαμε *πρότυπα βάρη* ἢ *σταθμὰ* 1g, 2 g, 5 g, 1Kg.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Μὲ τὴ μέθοδο τῆς διπλῆς ζυγίσεως μπορούμε νὰ βροῦμε τὸ πραγματικὸ βάρος ἑνὸς σώματος καὶ μὲ ἕνα ζυγὸ ποὺ δὲν εἶναι ἀκριβές. Ἰσορροποῦμε τὸ ζυγὸ μὲ τὸ σῶμα ποὺ θέλομε νὰ ζυγίσουμε στὸν ἕνα δίσκο μὲ ἕνα ἀντίβαρο στὸν ἄλλο. Βγάζομε τὸ σῶμα καὶ στὴ θέση του τοποθετοῦμε σταθμὰ, ὥστόσο ἐπιτύχουμε καὶ πάλι τὴν ἴδια ἰσορροπία τοῦ ζυγοῦ. Τὸ βάρος τοῦ σώματος θὰ εἶναι ἴσο μὲ τὸ ἄθροισμα τῶν σταθμῶν ποὺ τοποθετήσαμε.

2. Ἡ μάζα ἑνὸς σώματος εἶναι ἡ ποσότητα τῆς ὕλης ποὺ τὸ ἀποτελεῖ καὶ εἶναι ἀνεξάρτητη ἀπὸ τὸν τόπο, ὅπου βρίσκεται τὸ σῶμα.

Ἡ μάζα μετρίεται μὲ τὸ ζυγὸ καὶ ἔχει μονάδα τὸ χιλιόγραμμα, ποὺ συμβολίζεται μὲ τὸ kg, ἢ τὸ γραμμάριο, ποὺ συμβολίζεται μὲ τὸ g.

3. Βάρος ἑνὸς σώματος εἶναι ἡ δύναμη μὲ τὴν ὁποία ἡ μάζα αὐτοῦ τοῦ σώματος ἔλκεται πρὸς τὴ γῆ. Ἡ δύναμη αὐτὴ μεταβάλλεται μὲ τὸ ὕψος καὶ τὸ γεωγραφικὸ πλάτος καὶ μετρίεται μὲ τὸ δυναμόμετρο. Μονάδα βάρους εἶναι τὸ Kp (Κιλοπόντ).

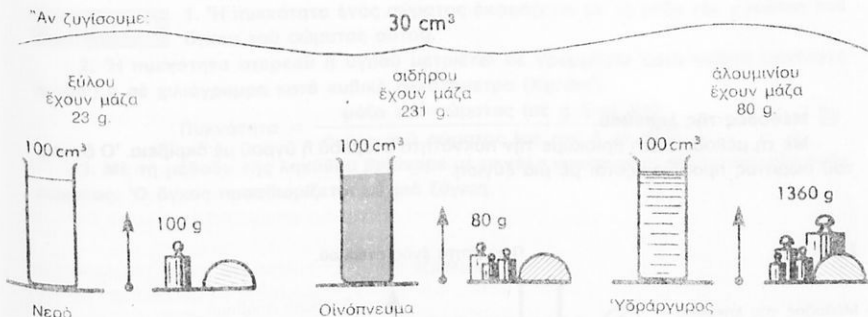
ΠΥΚΝΟΤΗΤΑ (ΕΙΔΙΚΗ ΜΑΖΑ) ΚΑΙ ΕΙΔΙΚΟ ΒΑΡΟΣ



Σχ. 1.

Τα σώματα αυτά (σχ. 1) έχουν ίσες διαστάσεις, επομένως και τον ίδιο όγκο (30 cm³).
 *Αν τα ζυγίσουμε, βρίσκουμε: για το ξύλο 23 g, για το σίδηρο 231g, για το άλουμίνιο 80 g.

*Αν ζυγίσουμε:



Σχ. 2.

*Αφού πάρουμε προηγουμένως το απόβαρα των τριών δοχείων, ρίχνουμε στο πρώτο 100 cm³ νερό, στο δεύτερο 100 cm³ οινόπνευμα και στο τρίτο 100 cm³ ύδράργυρο και ζυγίζουμε.

Μπορούμε τώρα να υπολογίσουμε τη μάζα του 1 cm³ των σωμάτων αυτών.

$$\text{ξύλο} \quad \frac{23 \text{ g}}{30 \text{ cm}^3} = 0,76 \text{ g/cm}^3$$

$$\text{σίδηρο} \quad \frac{231 \text{ g}}{30 \text{ cm}^3} = 7,7 \text{ g/cm}^3$$

$$\text{άλουμίνιο} \quad \frac{80 \text{ g}}{30 \text{ cm}^3} = 2,66 \text{ g/cm}^3$$

$$\text{νερό} \quad \frac{100 \text{ g}}{100 \text{ cm}^3} = 1 \text{ g/cm}^3$$

$$\text{οινόπνευμα} \quad \frac{80 \text{ g}}{100 \text{ cm}^3} = 0,8 \text{ g/cm}^3$$

$$\text{ύδράργυρος} \quad \frac{1360 \text{ g}}{100 \text{ cm}^3} = 13,6 \text{ g/cm}^3$$

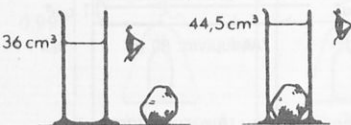
*Η *πυκνότητα* (ειδική μάζα) ενός σώματος είναι η μάζα της μονάδας του όγκου του σώματος αυτού και εκφράζεται σε γραμμάρια κατά κυβικό εκατοστό g/cm³ ή σε χιλιόγραμμα κατά κυβικό δεκατόμετρο (Kg/dm³).

$$\rho \text{ (g/cm}^3\text{)} = \frac{M \text{ (σε g)}}{V \text{ (σε cm}^3\text{)}}$$

1 Προσδιορισμός της πυκνότητας ενός σώματος.

Για να προσδιορίσουμε την πυκνότητα ενός σώματος, πρέπει να γνωρίζουμε τον όγκο και τη μάζα του.

Με τα σχήματα 3 Α και 3 Β βλέπουμε, πώς μπορούμε με ένα όγκομετρικό δοχείο να βρούμε τον όγκο ενός σώματος (π.χ. μιάς πέτρας) με μεγάλη προσέγγιση και να προσδιορίσουμε την πυκνότητά του.



Όγκος της πέτρας:

$$44.5 \text{ cm}^3 - 36 \text{ cm}^3 = 8.5 \text{ cm}^3$$

$$\text{Πυκνότητα της πέτρας: } \frac{17 \text{ g}}{8.5 \text{ cm}^3} = 2 \text{ g/cm}^3$$

Προσδιορισμός της πυκνότητας ενός στερεού
(Ο όγκος βρίσκεται με τη βοήθεια του όγκομετρικού δοχείου)

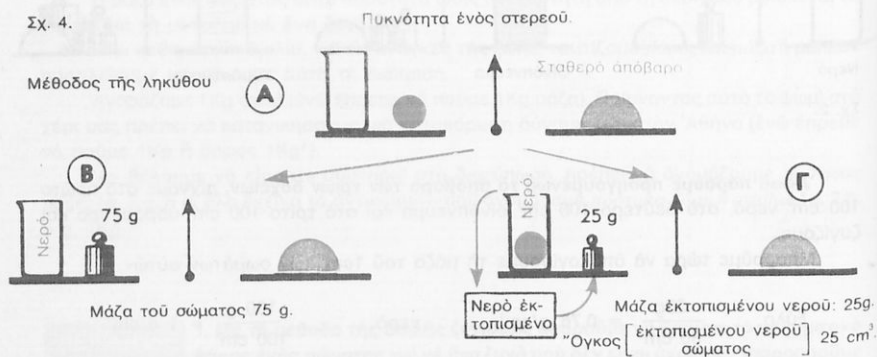


Μάζα της πέτρας: 17 g.

2 Μέθοδος της ληκύθου.

Με τη μέθοδο αυτή βρίσκουμε την πυκνότητα στερεού ή υγρού με ακρίβεια. Ο όγκος του σώματος προσδιορίζεται με μιά ζύγιση.

Σχ. 4.

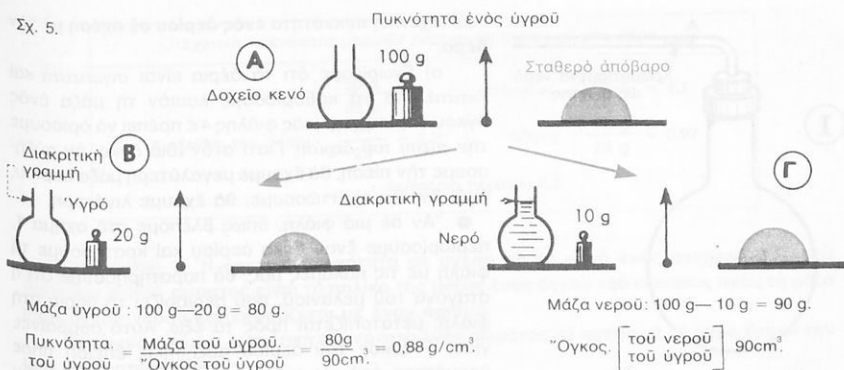


$$\text{Πυκνότητα του σώματος} = \frac{\text{Μάζα του σώματος}}{\text{Όγκος του σώματος}} = \frac{75 \text{ g}}{25 \text{ cm}^3} = 3 \text{ g/cm}^3$$

3 Ειδικό βάρος ενός σώματος.

Το ειδικό βάρος ενός σώματος εκφράζεται με το βάρος της μονάδας του όγκου του σώματος αυτού.

$$\text{Ειδικό βάρος} = \frac{\text{Βάρος του σώματος (σε } \rho \text{ ή } \kappa\rho)}{\text{Όγκος του σώματος (σε } \text{cm}^3 \text{ ή } \text{dm}^3)}$$

**ΠΕΡΙΛΗΨΗ**

1. Η πυκνότητα ενός σώματος εκφράζεται με τη μάζα της μονάδας του όγκου του σώματος αυτού.

2. Η πυκνότητα στερεού ή υγρού μετρείται σε γραμμάρια κατά κυβικό εκατοστό (g/cm^3) ή σε χιλιόγραμμα κατά κυβικό δεκατόμετρο (Kg/dm^3).

$$\text{Πυκνότητα} = \frac{\text{μάζα του σώματος (σε g ή σε Kg)}}{\text{όγκος του σώματος (σε cm}^3 \text{ ή σε dm}^3)}$$

3. Με τη μέθοδο της ληκύθου βρίσκουμε με μεγάλη προσέγγιση την πυκνότητα ενός σώματος. Ο όγκος προσδιορίζεται με μία ζύγιση.

22^ο ΜΑΘΗΜΑ**ΣΧΕΤΙΚΗ ΠΥΚΝΟΤΗΤΑ**

1 Σχετική πυκνότητα ενός στερεού ή υγρού σε σχέση με το νερό.

Όταν γνωρίζουμε την πυκνότητα ενός σώματος, μπορούμε να βρούμε τη μάζα οποιουδήποτε όγκου του σώματος αυτού. Μπορούμε όμως να προσδιορίσουμε αυτή τη μάζα και όταν γνωρίζουμε τη σχετική πυκνότητα, δηλ. τη σχέση της μάζας ενός όγκου του σώματος με τη μάζα ίσου όγκου νερού.

Παράδειγμα. Σε ίσους όγκους ή μάζα του μολύβδου είναι 11,3 φορές μεγαλύτερη από τη μάζα του νερού:

5 cm^3 μολύβδου θα έχουν μάζα:

$$5\text{ g (που είναι η μάζα } 5\text{ cm}^3 \text{ νερού)} \times 11,3 = 56,6\text{ g.}$$

Σχετική πυκνότητα ενός σώματος σε σχέση με το νερό είναι ο λόγος της μάζας του σώματος με τη μάζα όγκου νερού ίσου προς τον όγκο του σώματος.

“Αν η πυκνότητα του χαλκού είναι $8,9\text{ g/cm}^3$, η σχετική του πυκνότητα θα είναι:

$$\rho_{\text{σχετική}} = \frac{8,9\text{ g}}{1\text{ g}} = 8,9 \text{ (γιατί ένα cm}^3 \text{ χαλκού έχει μάζα } 8,9\text{ g και ένα cm}^3 \text{ νερού } 1\text{ g).}$$

Η πυκνότητα εκφράζεται με ένα συγκεκριμένο αριθμό.

$$\text{g/cm}^3 \quad \text{Kg/dm}^3 \quad \text{t/m}^3$$

Η σχετική πυκνότητα σε σχέση με το νερό εκφράζεται με ένα άφηρημένο αριθμό.

Η σχετική πυκνότητα σε σχέση με το νερό έχει την ίδια αριθμητική τιμή με την πυκνότητα, γιατί η πυκνότητα του νερού είναι 1 g/cm^3 ή Kg/dm^3 ή t/m^3 .

2 Σχετική πυκνότητα ενός αερίου σε σχέση με τον αέρα.

α) Γνωρίζουμε ότι τα αέρια είναι *συμπιεστά* και *έκτατα*. Για να καθορίσουμε λοιπόν τη μάζα ενός όγκου αερίου, π.χ. μιάς φιάλης 4ℓ, πρέπει να ορίσουμε την *πίεση του αερίου*. Γιατί στον ίδιο όγκο, αν αυξήσουμε την πίεση, θα έχουμε μεγαλύτερη μάζα αερίου, ενώ, αν την ελαττώσουμε, θα έχουμε λιγότερη.

● "Αν σε μιά φιάλη, όπως βλέπουμε στο σχήμα 1, περιορίσουμε έναν όγκο αερίου και κρατήσουμε τη φιάλη με τις παλάμες μας, θα παρατηρήσουμε ότι η σταγόνα του μελανιού, που περιορίζει το αέριο στη φιάλη, μετατοπίζεται προς τα έξω. Αυτό συμβαίνει, γιατί ο όγκος του αερίου αυξήθηκε, επειδή πήρε θερμότητα από τις παλάμες μας, ενώ η πίεσή του έμεινε ή ίδια (ή εξωτερική).

Για να έχει λοιπόν την πραγματική της έννοια η έκφραση ενός όγκου αερίου, δεν αρκεί να όριστεί η πίεση, *αλλά και η θερμοκρασία του*.

● Από αυτά συμπεραίνουμε ότι, όταν μιλάμε για όγκο ενός αερίου ή ατμού, πρέπει να ορίζουμε τον όγκο του αερίου αυτού σε κανονικές συνθήκες (0°C) θερμοκρασίας και πίεσεως (76 cm Hg).

β) Επειδή τα αέρια σε ίσο όγκο με τα υγρά ή στερεά είναι πολύ ελαφρότερα, η σχετική πυκνότητά τους υπολογίζεται όχι σε σχέση με το νερό, αλλά με τον αέρα.

Εφαρμογή. 22,4 ℓ αέρα σε κανονικές συνθήκες θερμοκρασίας και πίεσεως έχουν μάζα 29 g, ενώ στις ίδιες συνθήκες 22,4 ℓ διοξειδίου του άνθρακα, έχουν μάζα 44 g και η σχετική πυκνότητά του σε σχέση με τον αέρα θα είναι:

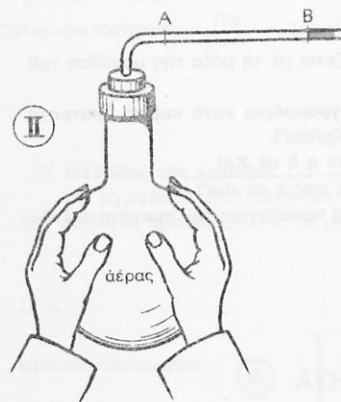
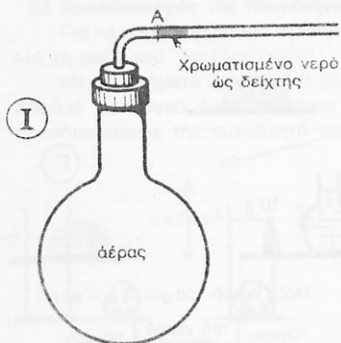
$$\frac{\text{μάζα } 22,4 \text{ ℓ διοξειδ. άνθρ.}}{\text{μάζα } 22,4 \text{ ℓ αέρα}} = \frac{44 \text{ g}}{29 \text{ g}} = 1,5$$

22,4 ℓ υδρογόνου σε Κ.Σ., έχουν μάζα 2 g και ένα λίτρο υδρογόνου θα έχει μάζα

$$\frac{2 \text{ g}}{22,4 \text{ ℓ}} = 0,08 \text{ g/ℓ} \text{ και η σχετική του πυκνότητα θα είναι } \frac{2 \text{ g}}{29 \text{ g}} = 0,07$$

Βλέπουμε εδώ ότι η μάζα 1ℓ αερίου και η σχετική πυκνότητά του δεν εκφράζονται με τον ίδιο αριθμό, όπως στα στερεά και στα υγρά.

Σχετική πυκνότητα μερικών στερεών και υγρών σε σχέση με το νερό.			
Στερεά		Υγρά	
Πλατίνη	21,5	Υδράργυρος	13,59
Χρυσός	19,5	Γλυκερίνη	1,26
Μόλυβδος	8,9	Νερό θαλασσινό	1,03
Σίδηρος	7,8	Νερό καθαρό	1
Άλουμίνιο	2,7	Λάδι	0,9
Μάρμαρο	2,7	Οινόπνευμα	0,8
Δρύς	0,63	Βενζίνη	0,7
Φελλός	0,3	Αιθέρας	0,7



Σχ. 1: Με την επίδραση της θερμότητας των χεριών μας ο όγκος του αέρα της φιάλης αυξάνεται κατά ΑΒ.

Σχετική πυκνότητα μερικών αερίων σε σχέση με τον αέρα			
Βουτάνιο	$\frac{58 \text{ g}}{29 \text{ g}} = 2$	Όξυγόνο	$\frac{32 \text{ g}}{29 \text{ g}} = 1,1$
Διοξείδιο του θείου	$\frac{64}{29} = 2,2$	Άζωτο	$\frac{28 \text{ g}}{29 \text{ g}} = 0,97$
Φωταέριο περίπου 0,5			

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η σχετική πυκνότητα σε σχέση με το νερό ενός στερεού ή υγρού σώματος είναι το πηλίκο της μάζας ενός όγκου του σώματος προς τη μάζα ίσου όγκου νερού και εκφράζεται με έναν αριθμό.

Η πυκνότητα και η σχετική πυκνότητα ενός σώματος σε σχέση με το νερό έχουν την ίδια αριθμητική τιμή.

2. Σχετική πυκνότητα αερίου είναι το πηλίκο της μάζας ενός όγκου αερίου προς τη μάζα ίσου όγκου αέρα, όταν και τα δυο βρίσκονται στις ίδιες συνθήκες θερμοκρασίας και πιέσεως.

Πρακτικά η σχετική πυκνότητα ενός αερίου βρίσκεται, αν διαιρέσουμε τη μάζα 22,4 l του αερίου (0°C και 76 cmHg) με το 29g ($1,293 \text{ g/l} \times 22,4 \text{ l} = 28,963 \text{ g}$).

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 5: Ό ζυγός. Η μάζα.

1. Ό ζυγός.

1. Ποιά σταθμά θα χρησιμοποιήσουμε, για να ζυγίσουμε: 23 g; 58 g; 76 g; 384 g; 1875 g; 3,47 g;

2. Μιά ολόκληρη σειρά σταθμά από 1cg (0,01g) ως 5 dg (0,5 g) σε μορφή τετραγωνικών φύλλων αποτελείται από ένα βάρος 1cg, δύο βάρη 2 cg, ένα βάρος 5 cg, δύο βάρη 1dg, ένα βάρος 2dg και ένα βάρος 5 dg.

Για να κατασκευάσουμε αυτή τη σειρά, κόβουμε κατάλληλα κομμάτια σύρμα από αλουμίνιο, του οποίου 1m ζυγίζει 2 g. Πόσο μήκος σύρμα πρέπει να κόψουμε συνολικά; Πόσο μήκος χρειάζεται για κάθε σταθμό;

3. Πόσο μήκος έχει ένα ρολό σύρμα, αν ζυγίζει ολόκληρο 1,440 Kg, ενώ 1m από αυτό ζυγίζει 16,4 g;

4. Πόσα είναι τα καρφιά, που ζυγίζουν 100g, όταν 20 καρφιά ζυγίζουν 12,5 g;

5. Όταν στο δίσκο ενός ζυγού, όπου ζυγίζουμε ένα κομμάτι μέταλλο, βάλουμε 72,4 g, ο δείκτης σταματά στη δεύτερη υποδιαίρεση, αριστερά από το 0, ενώ όταν βάλουμε 72,5 g, στην τρίτη υποδιαίρεση, δεξιά του.

Αν οι μετατοπίσεις του δείκτη γίνονται αισθητές για κάθε μη υποδιαίρεση, πόση είναι η μάζα του σώματος; Πόση είναι η ευαισθησία του ζυγού; Πόση είναι η ακρίβεια της ζυγίσσεως;

6. α) Ό δείκτης ενός ζυγού, αποκλίνει δύο υποδιαίρεσεις για διαφορά μάζας 1dg. Αν μπο-

ρούμε να διακρίνουμε απόκλιση μίας υποδιαίρεσεως, πόση είναι η ευαισθησία του ζυγού;

β) Αν με το ζυγό αυτό βρούμε ότι ένα σώμα ζυγίζει 127,4g, πόση είναι η ακρίβεια της ζυγίσσεως και σε ποιά όρια περιέχεται η ακρίβης μάζα του σώματος;

7. Ό ένας βραχίονας της φάλαγγας ζυγού μήκους 40cm είναι μακρότερος κατά 0,8 mm απ' τον άλλο. Πόση μάζα πρέπει να βάλουμε στον ένα δίσκο, για να έχουμε ισορροπία, όταν στον άλλο δίσκο υπάρχει μάζα 1Kg; (δύο περιπτώσεις).

8. Οι βραχίονες ενός ζυγού έχουν μήκη 180 mm και 180,02 mm. Πόση μάζα πρέπει να βάλουμε στον ένα δίσκο, για να έχουμε ισορροπία, όταν στον άλλο δίσκο υπάρχει μάζα 1Kg; (δύο περιπτώσεις).

Μπορεί ό ζυγός αυτός να θεωρηθεί ακριβής;

α) αν είναι ευαίσθητος στα 2 dg;

β) αν είναι ευαίσθητος στο 1/2 dg;

9. Η φάλαγγα ενός ζυγού ισορροπεί όριζόντια:

α) όταν οι δίσκοι είναι κενοί.

β) όταν οι δίσκοι φορτώνονται ό ένας με 500 g και ό άλλος με 500,5 g.

Η απόσταση της άκμης του κεντρικού πρισματός απ' την άκμη ενός από τα άκραια πρισματά είναι 20 cm. Ποιά είναι το μήκος του άλλου βραχίονα της φάλαγγας; (δύο περιπτώσεις).

10. Οι άκμες των άκραιων τριγωνικών πρισμάτων της φάλαγγας ενός ζυγού απέχουν 48,1 cm. "Αν υπάρχει ισορροπία, όταν οι δίσκοι φορτώνονται αντίστοιχα με 500 g και 501,2 g, ποιά είναι το μήκος του κάθε βραχίονα της φάλαγγας.

11. "Ένας ζυγός ισορροπεί, όταν τα φορτία στους άξονες του είναι:

άριστερός δίσκος **δεξιός δίσκος**

α) 119,3 g σώμα μάζας X

β) σώμα μάζας X 120,71 g

Ποιά είναι το σφάλμα του ζυγού και πόση η μάζα X του σώματος;

12. α) Για να ισορροπεί ένας μοχλός AB που έχει άξονα το O, πρέπει να κρεμάσουμε στο άκρο B μάζα 80 g, όταν στο άκρο A υπάρχει ένα σώμα άγνωστης μάζας. "Όταν όμως το σώμα βρίσκεται στο άκρο B, πρέπει να κρεμάσουμε στο A 500. Πόση είναι η μάζα του σώματος;

β) "Αν το μήκος του μοχλού είναι 70 cm, πόσο απέχει το O από το A;

13. Το αντίβαρο ενός ρωμαϊκού ζυγού ζυγίζει 600 g και το άγγιστρο όπου κρεμιούνται οι μάζες απέχει 42 mm απ' τον άξονα. "Η συσκευή ισορροπεί, όταν το άγγιστρο δέν φέρει κανένα φορτίο και το αντίβαρο βρίσκεται στη θέση O.

"Αν κρεμάσουμε μάζα X στο άγγιστρο, πρέπει το αντίβαρο να μετατοπιστεί 91 mm, για να εξακολουθεί να υπάρχει ισορροπία.

α) Πόση είναι η μάζα X;

β) "Αν κρεμάσουμε μάζα 2,5 Kg, πόσο πρέπει να μετατοπίσουμε το αντίβαρο (από το O);

γ) "Αν η συσκευή ζυγίζει μέχρι 5 Kg, πόσο απέχουν οι άκραιοι ένδειξεις της;

"Ο μεγάλος βραχίονας έχει έγκοπες και η μετατόπιση του αντίβαρου απ' την προηγούμενη στην επόμενη αντιστοιχεί σε μεταβολή φορτίου 50 g. Πόσο απέχουν δυο διαδοχικές έγκοπες;

II. Μάζα. Πυκνότητα. Σχετική πυκνότητα.

14. Ποιά είναι η πυκνότητα του ιριδιούχου λευκόχρυσου, αν το πρότυπο Kg είναι κύλινδρος με διάμετρο βάσης 39 mm και ύψος 39 mm;

15. Προσδιορίζομε την πυκνότητα ενός βράχου με τη μέθοδο της ληκύθου:

α) λήκυθος γεμάτη νερό + δείγμα + 12,5 g ισορροπούν το απόβαρο.

β) λήκυθος γεμάτη νερό + 78,2 g ισορροπούν το απόβαρο.

γ) το δείγμα μέσα στη γεμάτη νερό λήκυθο + 41,1 g ισορροπούν το απόβαρο.

Ποιά είναι η πυκνότητα του δείγματος και ποιά η πυκνότητα σε σχέση με το νερό (ή σχετική του πυκνότητα);

16. Ποιά είναι η πυκνότητα και ποιά η σχετική πυκνότητα (σε σχέση με το νερό) της βενζίνας, όταν με τη μέθοδο της ληκύθου έχουμε:

α) η λήκυθος άδεια + 78,3 g ισορροπούν το απόβαρο

β) η λήκυθος γεμάτη νερό + 15,2 g ισορροπούν το απόβαρο

γ) η λήκυθος γεμάτη βενζίνη + 32,8 g ισορροπούν το απόβαρο

17. Πόση μάζα έχει ένα δρύινο δοκάρι με διαστάσεις 2,70 m, 20 cm, 12,5 cm, (σχετική πυκνότητα ως προς το νερό 0,7).

18. Πόσο όγκο πιάνει: 1 Kg άλουμνιο, 1 Kg σίδηρο, 1 Kg χαλκός, 1 Kg μόλυβδος, 1 Kg ύδραργυρος; Οι αντίστοιχες πυκνότητές τους ως προς το νερό είναι : 2,7· 7,8· 8,8· 11,3· 13,6

19. Ποιά η πυκνότητα και ποιά η σχετική πυκνότητα του πάγου, αν 1 νερό, όταν στερεοποιείται, δίνει 1,09 dm³; Πόσον όγκο νερό παίρνουμε απ' την τήξη κομματιού πάγου με διαστάσεις 0,80 m × 18 cm × 150 mm;

21. Σε 0°C και κανονική ατμοσφαιρική πίεση 22,4 ℓ άερα ζυγίζουν 29 g, 22,4 ℓ ύδρατμοί ζυγίζουν 18 g, 22,4 ℓ προπάνιο ζυγίζουν 44 g, 22,4 ℓ χλώριο 71 g, 22,4 ℓ άμμωνία ζυγίζουν 17 g.

Νά βρεθεί η μάζα 1 ℓ καθενός από τα παραπάνω άερια και η σχετική του πυκνότητα.

Η ΕΝΝΟΙΑ ΤΗΣ ΠΙΕΣΕΩΣ

1 Πιεστική δύναμη.

“Αν παρατηρήσουμε τὰ ίχνη που αφήνει σὲ ἓνα παχύ στρώμα μαλακού χιονιοῦ ἓνα άτομο, όταν μετακινεῖται μὲ σκί ἢ χωρὶς αὐτά, τότε θὰ εἶναι βαθύτερα; (σχ. 1).

Πείραμα 1. Σὲ ποιά ἀπὸ τὶς τρεῖς ἔδρες του, όταν τοποθετηθεῖ τὸ τοῦβλο ἐπάνω στὴν ἄμμο, βυθίζεται περισσότερο; (σχ. 2).

Ποιά δύναμη τὸ ἀναγκάζει νὰ βυθιστεῖ;

Ποιά διεύθυνση ἔχει αὐτὴ ἡ δύναμη;

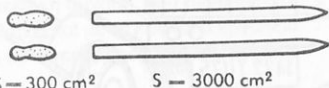
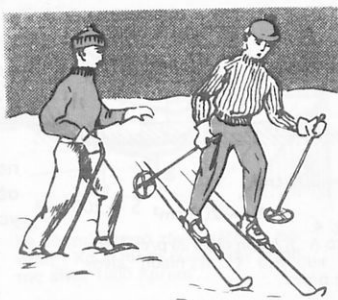
Πείραμα 2. Ἡ ξύλινη πλάκα βυθίζεται περισσότερο μέσα στὴν ἄμμο, ἂν καὶ τὸ βάρος της μένει τὸ ἴδιο, όταν τὴ στηρίξουμε ἀπὸ τὶς μύτες τῶν καρφιῶν (σχ. 3).

Ποιά διεύθυνση ἔχει ἡ δύναμη που ἀναγκάζει τὴν πινέζα νὰ μπεῖ στὸν τοῖχο καὶ γιατί ἡ πινέζα δὲν μπαίνει στὸ δάχτυλό μας;

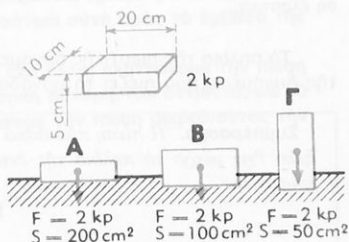
Σ’ ὅλες αὐτὲς τὶς περιπτώσεις βλέπομε ὅτι μιὰ δύναμη ἐνεργεῖ κάθετα πάνω στὴν ἐπιφάνεια τῶν σωμάτων, καὶ τὰ ἀποτελέσματά της ἐξαρτῶνται ἀπὸ τὸ ἔμβαδὸ τῆς ἐπιφάνειας αὐτῆς.

Στὴν περίπτωση τῶν παιδιῶν ἐπάνω στὸ χιόνι, καὶ τὰ δύο πιέζουν τὸ χιόνι μὲ τὴν ἴδια δύναμη, δηλ. τὸ βάρος τους, ἀλλὰ ἡ ἐπιφάνεια τοῦ χιονιοῦ που πιέζεται μὲ τὰ σκί εἶναι μεγαλύτερη παρὰ μὲ τὰ παπούτσια. Τὸ ἴδιο συμβαίνει καὶ μὲ τὸ τοῦβλο: ἡ ἴδια δύναμη στὶς διάφορες θέσεις του πιέζει διάφορες ἐπιφάνειες ἄμμου. Ὅπως καὶ ἡ ἐπιφάνεια τοῦ δαχτύλου, ὅπου ἀκουμπᾷ τὸ κεφάλι τῆς πινέζας, καὶ ἡ ἐπιφάνεια τοῦ τοίχου, ὅπου ἀκουμπᾷ ἡ ἀκίδα της, δέχονται τὴν ἴδια ὥθηση, τὴν ὥθηση τοῦ δαχτύλου.

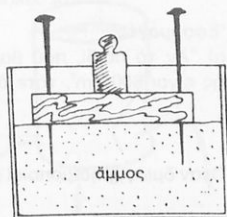
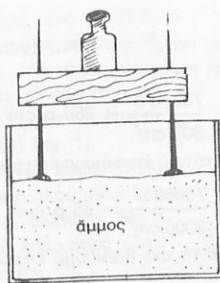
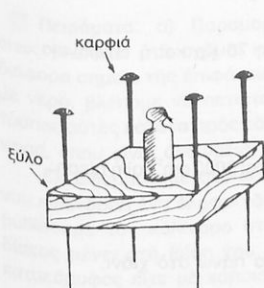
Τὴ δύναμη αὐτὴ, που ἐνεργεῖ κάθετα πρὶν ἐπιφάνεια τῶν σωμάτων, τὴ λέμε *πιεστικὴ δύναμη*.



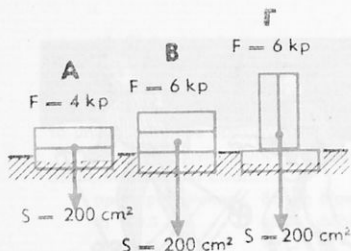
Σχ. 1: Ποιά ἀπὸ τὰ δύο παιδιά μετακινεῖται εὐκολότερα στὸ μαλακό χιόνι καὶ γιατί;



Σχ. 2: Ἡ πίεση που ἐξασκεῖ τὸ τοῦβλο σὲ κάθε μία ἀπὸ τὶς τρεῖς θέσεις του εἶναι: 10 p/cm², 20 p/cm², 40 p/cm².



Σχ. 3: Ἡ πίεση ἐξαρτᾶται ἀπὸ τὴν ἐπιφάνεια ἐπαφῆς, ὅπου ἐφαρμόζεται ἡ πιεστικὴ δύναμη.



Σχ. 4.
Στό Α : ή πίεση είναι 20 p/cm² στό Β και στό Γ: ή πίεση είναι 30 p/cm².

2 Πίεση.

"Αν παρατηρήσουμε προσεκτικά τὰ σχήματα 2,3, θά δοῦμε, ότι, όσο πιό μικρή είναι ή επιφάνεια πάνω στην οποία ενεργεί ή ίδια πιεστική δύναμη, τόσο πιό φανερό γίνεται και τὸ ἀποτέλεσμα, δηλ. τόσο και τὸ σώμα εισχωρεί βαθύτερα στην επιφάνεια.

Υπολογίζομε και στις τρεις περιπτώσεις τῶν πειραμάτων 2 και 4 τήν πιεστική δύναμη πού ἀσκείται σέ κάθε τετραγωνικό ἑκατοστό τῆς πιεζόμενης ἐπιφάνειας και βρίσκομε:

Γιά τὸ πείραμα 2

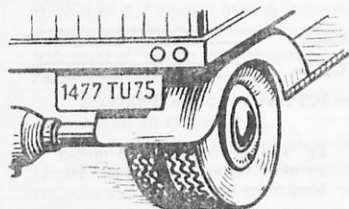
$$\frac{2000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 10 \text{ p/cm}^2, \quad \frac{2000 \text{ p}}{100 \text{ cm}^2} = 20 \text{ p/cm}^2,$$

$$\frac{2000 \text{ p}}{50 \text{ cm}^2} = 40 \text{ p/cm}^2$$

Γιά τὸ πείραμα 4

$$\frac{4000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 20 \text{ p/cm}^2, \quad \frac{6000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 30 \text{ p/cm}^2,$$

$$\frac{6000 \text{ p}}{200 \text{ cm}^2} = 30 \text{ p/cm}^2$$



Σχ. 5: Γιατί τὰ φορτηγά αὐτοκίνητα πού μεταφέρουν βαριά φορτία ἔχουν διπλοῦς τροχοῦς με ὀγκώδη ἔλαστικά.

Τὸ πηλίκο τῆς πιεστικῆς δυνάμεως διὰ τῆς πιεζόμενης ἐπιφάνειας ἐκφράζει τήν τιμή τῆς δυνάμεως πού πιέζει τή μονάδα τῆς ἐπιφάνειας και λέγεται *πίεση*.

Συμπέρασμα. *Η πίεση πού ἀσκει ἓνα στερεό πάνω στην ἐπιφάνεια ἐπαφῆς του με ἓνα ἄλλο ἔχει μέτρο τὸ πηλίκο τῆς ἐντάσεως τῆς πιεστικῆς δυνάμεως πρὸς τὸ ἔμβαδο τῆς ἐπιφάνειας.*

$$P(\text{p/cm}^2) = \frac{F(\text{p})}{S(\text{cm}^2)}$$

3 Μονάδες πίεσεως.

Ἡ πίεση ἐκφράζεται με τις μονάδες πού μετροῦμε τήν ἔνταση τῆς δυνάμεως και τὸ ἔμβαδο τῆς ἐπιφάνειας. Π.χ.

*σέ πόντ κατά τετραγωνικό ἑκατοστό p/cm²
σέ κίλοπόντ κατά τετραγωνικό ἑκατοστό Kp/cm²*

4 Ἐφαρμογές.

α) "Αν τὸ παιδί, πού βαδίζει πάνω στό χιόνι, ἔχει βάρος 75 Kp και ή ἐπιφάνεια ἐπαφῆς είναι 300 cm², τότε ἀσκει πίεση

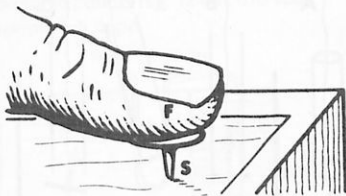
$$\frac{75000 \text{ p}}{300 \text{ cm}^2} = 250 \text{ p/cm}^2$$

"Όταν ὁμως χρησιμοποιεῖ σκί, τότε ή ἐπιφάνεια ἐπαφῆς γίνεται 3000 cm² και ή πίεση:

$$\frac{75000 \text{ p}}{3000 \text{ cm}^2} = 25 \text{ p/cm}^2$$

"Ἔτσι καταλαβαίνομε γιατί με τὰ σκί βαδίζομε εὐκολότερα πάνω στό χιόνι.

Συμπέρασμα. Μπορούμε να ελαττώσουμε την πίεση που άσκει ένα σώμα, αν μεγαλώσουμε την επιφάνεια επαφής, στην οποία άσκειται ή πιεστική δύναμη.



Σχ. 5.
Το δάχτυλο πατά την πινέζα με δύναμη 1 Κρ, η πίεση όμως στην αιχμή της είναι 1000 Κρ/cm².

β) Ή πινέζα μπαίνει εύκολα μέσα στο ξύλο, γιατί, αν υποθέσουμε ότι άσκοϋμε επάνω της μιá ώθηση 1 Κρ και ή άκίδα της έχει επιφάνεια 0,001 cm², τότε ή πίεση στο ξύλο θά είναι:

$$\frac{1 \text{ Κρ}}{0,001 \text{ cm}^2} = 1000 \text{ Κρ/cm}^2 \text{ ή } 1 \text{ Μρ/cm}^2$$

Τά μυτερά εργαλεία (καρφιά, βελόνες, σουβλιá) έχουν επίσης μιá επιφάνεια επαφής, στην οποία άσκειται ή πιεστική δύναμη, πολύ μικρή. Ή πιεστική δύναμη, που διαβιβάζεται απ' αυτά, δημιουργεί μιá πίεση πολύ μεγάλη. Τό ίδιο συμβαίνει και με τά κοφτερά εργαλεία (μαχαίρια, ψαλίδια, ξυράφια κτλ.). Μιά λεπίδα κόβει τόσο καλύτερα, όσο πιο λεπτή είναι ή κόψη της.

Συμπέρασμα. Για να αύξησουμε την πίεση που άσκει ένα στερεό, μικραίνουμε την επιφάνεια επαφής του, όπου άσκειται ή πιεστική δύναμη.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τά στερεά άσκοϋν μιá πιεστική δύναμη στην επιφάνεια που στηρίζονται.

2. Ή πίεση που άσκοϋν τά στερεά στην επιφάνεια έχει μέτρο τό πηλίκο της έντάσεως της δυνάμεως που ενεργεί κάθετα στην επιφάνεια αυτή προς τό έμβαδό της πιεζόμενης επιφάνειας.

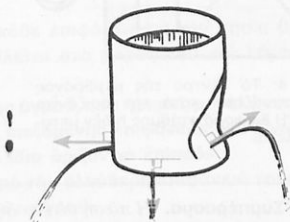
3. Για να έμποδίσουμε ένα σώμα να μπει μέσα σ' ένα άλλο, ελαττώνουμε την πίεση αύξανοντας την επιφάνεια επαφής, όπου ενεργεί ή πιεστική δύναμη. Και αντίθετα, για να διευκολύνουμε ένα σώμα να μπει σ' ένα άλλο, μεγαλώνουμε την πίεση μικραίνοντας την πιεζόμενη επιφάνεια.

24° ΜΑΘΗΜΑ

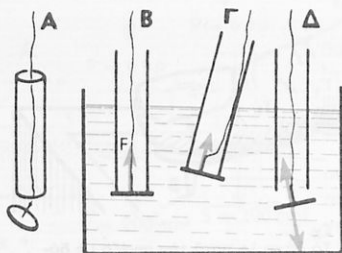
ΔΥΝΑΜΕΙΣ ΑΣΚΟΥΜΕΝΕΣ ΑΠΟ ΤΑ ΥΓΡΑ

1 Πειράματα. α) Παραμορφώνουμε ένα δοχείο, όπως βλέπομε στο σχήμα, και άνοίγομε τρύπες σε διάφορα σημεία της επιφάνειάς του. Αν τό γεμίσουμε νερό, βλέπομε, να πετιέται προς τά έξω από τίς τρύπες αυτές **κάθετα** προς τό μικρό τμήμα της επιφάνειας, όπου είναι άνοιγμένη ή τρύπα (σχ. 1).

β) Έφαρμόζομε στο κάτω άνοιγμα ενός γυάλινου κυλίνδρου ένα έλαφρό δίσκο από άλουμίνιο. Αν βυθίσουμε τόν κύλινδρο στο νερό, βλέπομε ότι ό δίσκος μένει στη θέση του, είτε ό κύλινδρος είναι κατακόρυφος είτε με κάποια κλίση (σχ. 2).



Σχ. 1: Τό νερό πετιέται από τίς τρύπες με διεύθυνση κάθετη προς τό τοίχωμα του δοχείου.



Σχ. 2: Στο Δ η πιεστική δύναμη του νερού άσκειται και στις δυο επιφάνειες του δίσκου. Ο δίσκος από το βάρος του και μόνον πέφτει.

● Αυτό συμβαίνει, γιατί η δύναμη F , η οποία συγκρατεί το δίσκο στο στόμιο του κυλίνδρου, είναι κάθετη πάνω στην επιφάνειά του, διαφορετικά, αν ήταν πλάγια, θα έπρεπε ο δίσκος να γλιστρήσει στο στόμιο του κυλίνδρου.

Συμπέρασμα. Τα υγρά, επειδή έχουν βάρος, ασκούν μια πιεστική δύναμη σε κάθε επιφάνεια που βρίσκονται σε επαφή.

2 Πίεση σε ένα σημείο υγρού.

Το όργανο που βλέπουμε στο σχήμα (3) λέγεται **μανομετρική κάψα** και μας χρησιμεύει, για να μετρούμε τις πιεστικές δυνάμεις που ασκούνται επάνω στην επιφάνεια της μεμβράνας m και επομένως και τις πιέσεις.

Από τον τύπο της πίεσης $P = \frac{F}{S}$ βλέπουμε ότι η πίεση είναι ανάλογη προς τη δύναμη που πιέζει την επιφάνεια.

● Το χρωματισμένο υγρό βρίσκεται και στα δύο σκέλη του σωλήνα στο ίδιο ύψος, όταν επάνω στη μεμβράνα δεν εφαρμόζεται καμιά δύναμη.

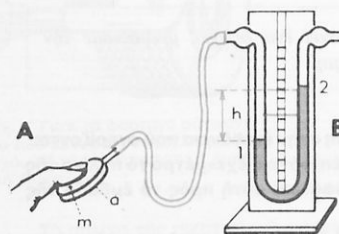
● "Αν πιέσουμε ελαφρά με το δάχτυλό μας τη μεμβράνα, ο αέρας που βρίσκεται στην κάψα αναγκάζει το υγρό να κατεβεί στο σκέλος 1 και να ανέβει στο σκέλος 2." "Αν πιέσουμε περισσότερο, η διαφορά ύψους h στα δύο σκέλη του σωλήνα γίνεται μεγαλύτερη.

● α) Βυθίζουμε την κάψα μέσα στο νερό (σχ. 4) και βλέπουμε ότι, όσο πιο βαθιά βυθίζεται, τόσο στο σκέλος 1 το υγρό κατεβαίνει ενώ ανεβαίνει στο άλλο σκέλος. Γιατί;

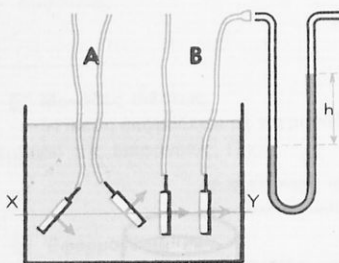
Συμπέρασμα. Η πίεση μέσα σε ένα υγρό που βρίσκεται σε ηρεμία μεγαλώνει με το βάθος.

β) Χωρίς να μεταβάλουμε το βάθος που βρίσκεται η κάψα, αλλάζουμε μόνο τον προσανατολισμό της μεμβράνας της και βλέπουμε ότι η διαφορά ύψους του υγρού στα δύο σκέλη του σωλήνα δεν μεταβάλλεται (σχ. 4):

γ) Το ίδιο παρατηρούμε και αν μεταποτίσουμε την κάψα μέσα στο υγρό με τρόπο όμως ώστε το κέντρο της να βρίσκεται πάντα στο ίδιο βάθος (σχ. 4):



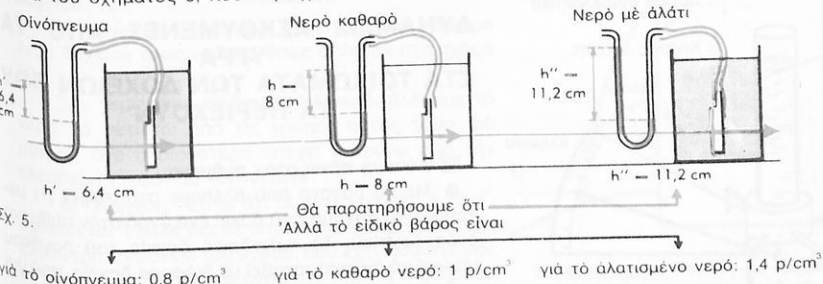
Σχ. 3: Η μανομετρική κάψα



Σχ. 4: Το κέντρο της μεμβράνας μετατοπίζεται κατά την οριζόντιο XY . Η διαφορά στάθμης h δεν μεταβάλλεται.

Συμπέρασμα. Η πίεση σε ένα σημείο του υγρού δεν εξαρτάται από τον προσανατολισμό της πιεζόμενης επιφάνειας και είναι η ίδια σε όλα τα σημεία του, που βρίσκονται στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο.

δ) Βυθίζουμε προσεκτικά τη μανομετρική κάψα σε όρισμένο βάθος, π.χ. 12 cm, στα τρία σχήματα του σχήματος 5, που περιέχουν το καθένα διαφορετικό υγρό.



Συμπέρασμα: Η πίεση στο ίδιο βάθος μέσα στα διάφορα υγρά εξαρτάται από το ειδικό βάρος του υγρού και είναι τόσο μεγαλύτερη, όσο μεγαλύτερο είναι το ειδικό βάρος του.

2 Βασική άρχή της υδροστατικής:

● Ρίχνουμε νερό μέσα στον κύλινδρο του πειράματος (2) και παρατηρούμε ότι, όταν η επιφάνειά του φτάσει στο ύψος της εξωτερικής επιφάνειας του νερού, ο δίσκος πέφτει. Το βάρος του νερού μέσα στον κύλινδρο εξουδετερώνει την πιεστική δύναμη F και ο δίσκος πέφτει, επειδή ενεργεί επάνω του μόνο το δικό του βάρος.

Αποδεικνύεται ότι:

‘Η διαφορά πιέσεως $P_A - P_B$ μεταξύ δύο σημείων A και B ενός υγρού που ήρεμει είναι ίση με το βάρος μιας στήλης υγρού, ή οποια έχει τομή 1 cm^2 και ύψος την απόσταση h των οριζώντιων επιπέδων που περνούν από τα σημεία αυτά.

Αν το ειδικό βάρος ενός υγρού είναι ϵ , τότε ο όγκος μιας στήλης υγρού που έχει τομή 1 cm^2 και ύψος h cm θα είναι:

$$1 \text{ cm}^2 \times h \text{ cm} = h \text{ cm}^3$$

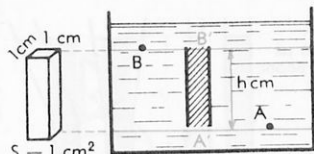
και το βάρος

$$\epsilon (\rho/\text{cm}^3) \times h (\text{cm}^3) = \epsilon h \rho$$

και η διαφορά της πιέσεως

$$P_A - P_B = \epsilon \times h$$

$$\rho/\text{cm}^2 \quad \rho/\text{cm}^3 \text{ cm}$$



Σχ. 6: Μεταξύ των σημείων A και B υπάρχει διαφορά πιέσεως ίση με το βάρος στήλης υγρού A'B' τομής 1 cm^2 .

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. “Ένα υγρό σε ισορροπία άσκει σε κάθε επιφάνεια με την οποία βρίσκεται σε επαφή μία πίεση, που οφείλεται στο βάρος του και λέγεται

υδροστατική πίεση.

2. Η υδροστατική πίεση $P = F/S$ σε ένα σημείο ενός υγρού, που ήρεμει, μεγαλώνει με το βάθος, δέν εξαρτάται από τον προσανατολισμό της πιεζόμενης επιφάνειας και είναι η ίδια σε όλα τα σημεία του υγρού που βρίσκονται στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο.

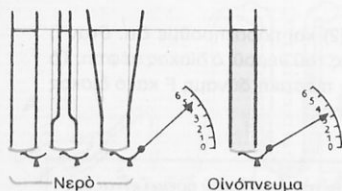
Μέσα σε διάφορα υγρά και στην ίδια απόσταση από την ελεύθερη επιφάνειά τους η υδροστατική πίεση εξαρτάται από το ειδικό βάρος κάθε υγρού.

3. Η διαφορά πιέσεως $P_A - P_B$ μεταξύ δύο σημείων A και B ενός υγρού, που ήρεμει, είναι ίση με το βάρος μιας στήλης υγρού, ή οποια έχει τομή 1 cm^2 και ύψος την απόσταση h των οριζώντιων επιπέδων, που περνούν από τα σημεία αυτά.

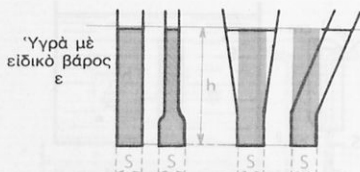


Σχ. 1.

Ή συσκευή για τη μελέτη της δύναμης που ασκείται στον πυθμένα δοχείου.



Σχ. 2: Ή πιεστική δύναμη που ασκεί ένα υγρό στον πυθμένα δοχείου είναι ανεξάρτητη από το σχήμα του δοχείου.



Σχ. 3: Ή πιεστική δύναμη F πάνω σε πυθμένα με επιφάνεια S είναι:

$$F = \varepsilon \times h \times S$$

$$\rho \quad \rho/\text{cm}^3 \quad \text{cm} \quad \text{cm}^2$$

Γνωρίζουμε ότι η υδροστατική πίεση στον πυθμένα ενός δοχείου είναι ίση με το γινόμενο του ειδικού βάρους του υγρού με την απόσταση h του πυθμένα από την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού.

$$P = h \times \varepsilon$$

Έπομένως η δύναμη F που πιέζει τον πυθμένα με επιφάνεια S (cm²) θα είναι:

$$F_p = \varepsilon (\rho/\text{cm}^3) \times h (\text{cm}) \times S (\text{cm}^2)$$

Συμπέρασμα. Ή δύναμη F που πιέζει τον πυθμένα ενός δοχείου είναι ίση προς το βάρος στήλης υγρού που έχει βάση τον πυθμένα του δοχείου και ύψος την απόστασή του από την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού.

$$F = \varepsilon \times h \times S$$

ΔΥΝΑΜΕΙΣ ΑΣΚΟΥΜΕΝΕΣ ΑΠΟ ΤΑ ΥΓΡΑ ΣΤΑ ΤΟΙΧΩΜΑΤΑ ΤΩΝ ΔΟΧΕΙΩΝ ΠΟΥ ΤΑ ΠΕΡΙΕΧΟΥΝ

1 Δύναμη πάνω στον πυθμένα.

Με το όργανο που βλέπουμε στο σχήμα (1) μετρούμε τη δύναμη που ασκεί ένα υγρό στον πυθμένα ενός δοχείου. Το κυλινδρικό δοχείο του οργάνου μπορεί να αντικατασταθεί με διάφορα δοχεία, που για πυθμένα έχουν την ελαστική μεμβράνα του οργάνου.

Ρίχνουμε νερό στο πρώτο κυλινδρικό δοχείο, ώσπου η ελεύθερη επιφάνειά του φτάσει σε ένα σημείο, που το όριζουμε με το δείκτη A.

Ό ελαστικός πυθμένας καμπυλώνει και το άκρο της βελόνας σταματά σε μία ορισμένη υποδιαίρεση του αριθμημένου τόξου, έστω π.χ. στο 5.

Απομακρύνουμε τον κύλινδρο και βλέπουμε ότι ο δείκτης επιστρέφει στο 0.

Αν αντικαταστήσουμε το κυλινδρικό δοχείο με ένα από τα άλλα, θα ιδούμε, όταν επαναλάβουμε το πείραμα, ότι, όταν η ελεύθερη επιφάνεια του νερού φτάσει στο ίδιο σημείο που όριζει ο δείκτης A, η βελόνα σταματά και πάλι στην υποδιαίρεση 5 (σχ. 2).

Αν αντί για νερό ρίξουμε στο κυλινδρικό δοχείο οινόπνευμα, ώσπου η επιφάνειά του φτάσει το ορισμένο σημείο, παρατηρούμε ότι η βελόνα σταματά στην υποδιαίρεση 4. Στην ίδια υποδιαίρεση θα σταματήσει, αν επαναλάβουμε το πείραμα και με τα άλλα δοχεία με υγρό πάλι το οινόπνευμα.

Συμπέρασμα. Ή δύναμη που πιέζει τον πυθμένα δοχείου, που περιέχει ένα υγρό, δεν εξαρτάται από το σχήμα του δοχείου, αλλά από το ειδικό βάρος του υγρού.

2 Ύπολογισμός της δύναμης που πιέζει τον πυθμένα του δοχείου.

3 Δύναμη που άσκει ένα υγρό στα τοιχώματα του δοχείου.

α) Πείραμα. Άνοιγμε στο πλευρικό τοίχωμα ενός δοχείου τρεις τρύπες, όπως φαίνεται στο σχήμα (4).

Αν γεμίσουμε το δοχείο με νερό, βλέπομε το νερό να πετιέται από τις τρύπες αυτές τόσο πιο μακριά, όσο περισσότερο απέχει ή τρύπα από την ελεύθερη επιφάνεια του νερού.

β) Έξήγηση. Έστω ότι οι τρεις τρύπες Α, Β, Γ, βρίσκονται ή κάθε μιὰ σε απόσταση h_A , h_B , h_r από την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού, που έχει ειδικό βάρος ϵ . Η πίεση που άσκει το υγρό στο σημείο Α θα είναι:

$$P_A = h_A \times \epsilon$$

Και ή πιεστική δύναμη σε μιὰ μικρή επιφάνεια S γύρω απ' το σημείο Α:

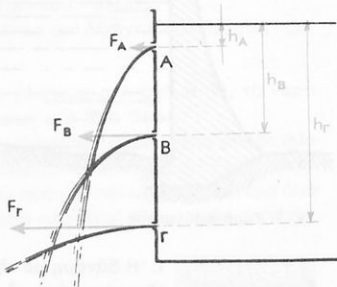
$$F_A = h_A \times \epsilon \times S$$

Με τόν ίδιο τρόπο βρίσκομε ότι ή πιεστική δύναμη στα σημεία Β και Γ είναι:

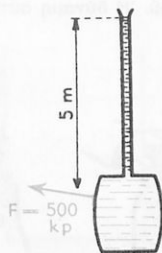
$$F_B = \epsilon \times h_B \times S \quad F_r = \epsilon \times h_r \times S$$

και έπειδή $h_A < h_B < h_r$

έχομε $F_A < F_B < F_r$



Σχ. 4: Η πιεστική δύναμη στα τοιχώματα του δοχείου αύξάνει με την αύξηση του βάθους.



Σχ. 5. Πείραμα Pascal.

Συμπέρασμα. Η πιεστική δύναμη που άσκει ένα υγρό σε διάφορα τμήματα των τοιχωμάτων του δοχείου, που έχουν την ίδια επιφάνεια, είναι τόσο μεγαλύτερη, όσο περισσότερο απέχει το τμήμα αυτό από την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού. Η πιεστική δύναμη αυτή δεν εξαρτάται από το σχήμα του δοχείου.

γ) Ένα παράδοξο πείραμα.

Σε ένα βαρελάκι γεμάτο νερό (σχ. 5) προσαρμόζομε έναν κατακόρυφο σωλήνα που έχει ύψος 5 m και τομή 4 cm^2 .

Για να γεμίσουμε το σωλήνα χρειάζεται μιὰ ποσότητα $4 \text{ cm}^2 \times 500 \text{ cm} = 2000 \text{ cm}^3$ ή 2 l νερού.

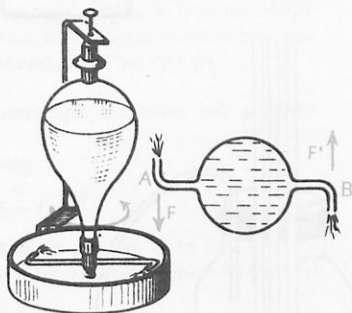
Αυτή ή ποσότητα είναι άρκετη για να σκάσει το βαρέλι.

Γιατί σε κάθε σημείο του τοιχώματός του ή πίεση μεγάλωσε τόσο, όσο είναι το βάρος στήλης νερού, που έχει ύψος 5 m και τομή 1 cm^2 δηλ. $0,5 \text{ Kp/cm}^2$.

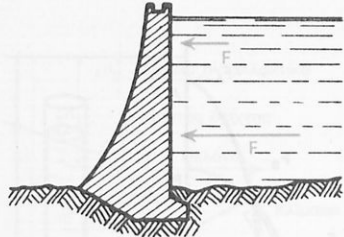
Αν κάθε δούγιο του βαρελιού έχει επιφάνεια 10 dm^2 ή 1000 cm^2 , τότε έξαιτίας του νερού που χύσαμε στο σωλήνα, θα μεγαλώσει ή δύναμη που πιέζει ή δούγιο κατά $0,5 \text{ Kp/cm}^2 \times 1000 \text{ cm}^2 = 500 \text{ Kp}$.

Είναι επόμενο ότι μιὰ τέτοια δύναμη δεν θα μπορέσει να την κρατήσει.

4) Έφαρμογή. Ο υδραυλικός στρόβιλος που βλέπομε στο σχήμα (6) γυρίζει στον άξονά του, γιατί στο σημείο Α του σωλήνα το υγρό άσκει μιὰ δύναμη F , που δεν έξουδετερώνεται από την άπέναντι πλευρά, έπειδή ο σωλήνας είναι άνοιχτός. Το ίδιο συμβαίνει και στο σημείο Β. Οι δυο αυτές δυνάμεις F και F' αναγκάζουν το στρόβιλο να γυρίζει.



Σχ. 6: Υδραυλικός στρόβιλος



Σχ. 7: Τομή φράγματος

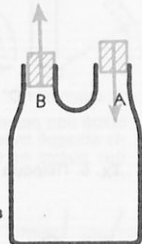
Το υδραυλικό φράγμα (σχ. 7) προορίζεται να συγκρατήσει το νερό της τεχνητής λίμνης που το ύψος της φτάνει συνήθως τα 100 m. Το φράγμα είναι κατασκευασμένο στη βάση του παχύτερο, επειδή, όπως γνωρίζουμε, οι πιεστικές δυνάμεις μεγαλώνουν, όσο απομακρυνόμαστε από την ελεύθερη επιφάνεια του νερού.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η δύναμη με την οποία ένα υγρό πιέζει τον πυθμένα ενός δοχείου δεν εξαρτάται από το σχήμα του δοχείου.
2. Είναι ίση με το βάρος στήλης υγρού, που έχει τομή τον πυθμένα του δοχείου και ύψος την απόστασή του από την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού.
3. Η δύναμη, με την οποία ένα υγρό πιέζει ένα τμήμα του τοιχώματος, είναι τόσο μεγαλύτερη, όσο το τμήμα αυτό απέχει περισσότερο από την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού. Η δύναμη αυτή δεν εξαρτάται από το σχήμα του δοχείου.

26° ΜΑΘΗΜΑ: Αρχή του Pascal.

ΜΕΤΑΔΟΣΗ ΤΩΝ ΠΙΕΣΕΩΝ ΑΠΟ ΤΑ ΥΓΡΑ

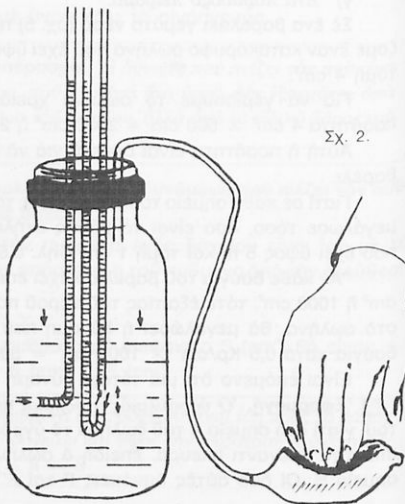
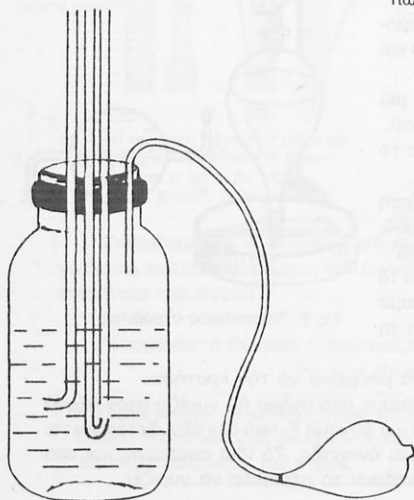


$$P_A = P_B$$

Σχ. 1.

1 Πείραμα. Γεμίζουμε με νερό ένα δοχείο που έχει δυο στόμια και τα κλείνουμε με τα πώματα A και B (σχ. 1).

● "Αν χτυπήσουμε απότομα με το χέρι μας το πώμα A, το B τινάζεται με όρμη στον αέρα. Το υγρό λοιπόν μεταδίδει στην κάτω επιφάνεια του πώματος B μια δύναμη, εξαιτίας της δυνάμεως που ενέργησε στο πώμα A.



Σχ. 2.

● 'Αποδεικνύεται ότι το νερό μεταδίδει στο Β αμετάβλητη την πίεση που άσκειται στο Α.

'Η ιδιότητα αυτών των υγρών διατυπώνεται με την 'Αρχή του Pascal:

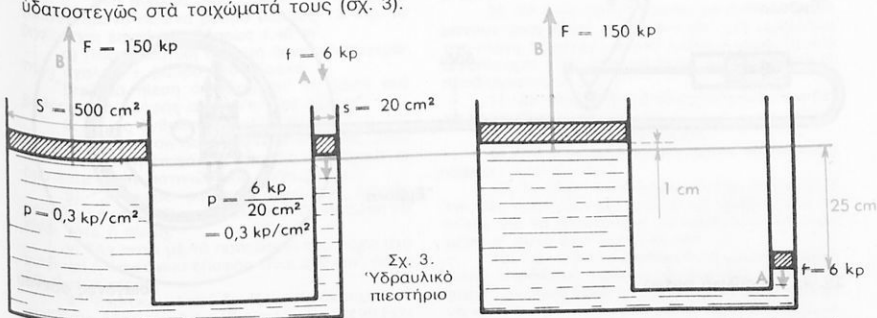
Τὰ υγρά, επειδή είναι άσυμπιεστα, μεταδίδουν τις πιέσεις που δέχονται αμετάβλητες προς όλες τις διευθύνσεις.

2 Πείραμα. "Αν πιέσουμε την ελαστική σφαίρα που βλέπομε στο σχήμα (2), το νερό άνεβαίνει στους γυάλινους σωλήνες και φτάνει σε όλους στο ίδιο ύψος.

Αυτό συμβαίνει, επειδή μεγαλώνει ή πίεση στην επιφάνεια του υγρού μέσα στο δοχείο και ή πίεση αυτή μεταδίδεται, όπως βλέπομε, αμετάβλητη προς όλες τις διευθύνσεις. Δηλαδή, ενώ στον ένα σωλήνα ή πίεση ενεργεί από κάτω προς τα πάνω, στον δεύτερο από πάνω προς τα κάτω και στον τρίτο από τα πλάγια, το νερό φτάνει σ' όλους τους σωλήνες στο ίδιο ύψος.

3 'Εφαρμογή: Το υδραυλικό πιεστήριο.

"Έχομε δυο κυλινδρικά δοχεία γεμάτα με νερό που συγκοινωνούν από το κατώτερο μέρος τους. Μέσα στα δυο αυτά δοχεία γλιστρούν ελεύθερα δυο έμβολα που εφαρμόζουν ύδατοστεγώς στα τοιχώματά τους (σχ. 3).



Σχ. 3.
'Υδραυλικό πιεστήριο

Σύμφωνα με την 'Αρχή του Pascal κάθε αύξηση της πίεσεως στην επιφάνεια Α μεταδίδεται αμετάβλητη σ' όλο το υγρό και έπομένως σ' όλα τα σημεία της κάτω επιφάνειας του έμβόλου Β.

"Έστω ότι ή επιφάνεια του μικρού έμβόλου είναι s και του μεγάλου S. "Αν άσκήσουμε μιá δύναμη f κάθετη στην επιφάνεια του μικρού έμβόλου, ή δύναμη αυτή θα φέρει μιάν αύξηση της πίεσεως P σε όλα τα σημεία του υγρού τέτοια, ώστε να έχουμε:

$$f = P \times s$$

'Η πίεση αυτή P μεταδίδεται αμετάβλητη στην κατώτερη επιφάνεια του μεγάλου έμβόλου, το όποιο τότε θα δέχεται μιá δύναμη

$$F = P \times S \text{ και έπομένως}$$

$$\frac{F}{f} = \frac{P \times S}{P \times s} \text{ ή } \frac{F}{f} = \frac{S}{s} \text{ ή } F = f \times \frac{S}{s}$$

'Αριθμητικό παράδειγμα. "Αν ή μιá επιφάνεια είναι 20 cm² και άλλη 500 cm² και εφαρμόσουμε στο μικρό έμβολο μιá κάθετη δύναμη 6 Κρ, τότε στο έμβολο αυτό θα άσκηθεί μιá πίεση:

$$6 \text{ Κρ} / 20 \text{ cm}^2 = 0,3 \text{ Κρ} / \text{cm}^2$$

Σύμφωνα με τα προηγούμενα, ή πίεση, που θα μεταδώσει το υγρό στην κάτω επιφάνεια του μεγάλου έμβόλου, θα είναι ίδια, δηλ. 0,3 Κρ/cm² και ή δύναμη που το πιέζει:

$$F = 0,3 \text{ Κρ} / \text{cm}^2 \times 500 \text{ cm}^2 = 150 \text{ Κρ}.$$

'Αρκει λοιπόν να άσκηθεί πάνω στο μικρό έμβολο μιá δύναμη 6 Κρ, για να έχουμε πάνω στο μεγάλο έμβολο μιá δύναμη:

$$6 \text{ Κρ} \times 500 / 20 \text{ ή } 6 \text{ Κρ} \times 25 = 150 \text{ Κρ}.$$

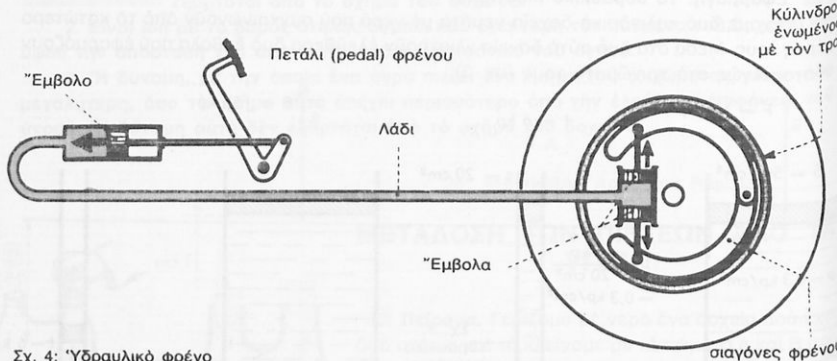
"Αν όμως με την ενέργεια της δυνάμεως των 6 Κρ το μικρό έμβολο κατεβαίνει π.χ. 25 cm, το μεγάλο ανεβαίνει 1 cm.

Για μία μετατόπιση Δ του μικρού εμβόλου αντιστοιχεί μία μετατόπιση του μεγάλου εμβόλου.

$$\delta = \frac{\Delta}{25}$$

4 Χρήση του υδραυλικού πιεστηρίου.

Κυρίως το υδραυλικό πιεστήριο το χρησιμοποιούμε στη βιομηχανία για να πραγματοποιούμε πολύ μεγάλες πιεστικές δυνάμεις. "Όπως π.χ. για να περιορίζουμε τον όγκο διαφόρων υλικών (άχυρου, βαμβακιού κτλ.), για να δίνουμε το σχήμα σε μεταλλινά αντικείμενα, όπως τα ελάσματα της καρότσας των αυτοκινήτων, για να βγάσουμε το λάδι από έλιές, ήλιόσπορο, βαμβακόσπορο κτλ.



Σχ. 4: "Υδραυλικό φρένο

Τα υδραυλικά φρένα των αυτοκινήτων (σχ. 4) είναι επίσης μία εφαρμογή της 'Αρχής του Pascal. Για υγρό χρησιμοποιούμε ένα πολύ λεπτόρευστο λάδι. Η πίεση που ασκούμε με το πόδι μας πάνω στο πετάλι μεταδίδεται αμετάβλητη σ' όλα τα σημεία του υγρού και ιδιαίτερα στα έμβολα που ενεργούν επάνω στις σιαγόνες των φρένων.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. 'Αρχή του Pascal: Τα υγρά, επειδή είναι άσυμπιεστα, μεταδίδουν τις πιέσεις που δέχονται αμετάβλητες προς όλες τις διευθύνσεις:

2. Το υδραυλικό πιεστήριο είναι μία εφαρμογή της αρχής του Pascal. 'Αποτελείται από δύο κυλίνδρους, που συγκοινωνούν μεταξύ τους από τη βάση τους και είναι γεμάτοι με ένα υγρό. Στόν καθένα από αυτούς τους κυλίνδρους μπορεί να κινείται ένα έμβολο, που εφαρμόζει ύδατοστεγώς στα τοιχώματά τους. "Αν οι επιφάνειες των εμβόλων είναι S και s και μία δύναμη f ενεργεί κάθετα πάνω στο μικρό έμβολο, τότε το μεγάλο έμβολο θα δέχεται μία δύναμη

$$F = f \frac{S}{s}$$

3. Με το υδραυλικό πιεστήριο μπορούμε να πετύχουμε πιεστικές δυνάμεις αξιόλογες, γι' αυτό χρησιμοποιείται στη βιομηχανία, για να περιορίσουμε τον όγκο διαφόρων υλικών (άχυρου, βαμβακιού κτλ.), για να δίνουμε το σχήμα σε μεταλλινά αντικείμενα, όπως τα ελάσματα της καρότσας των αυτοκινήτων, για να βγάσουμε το λάδι από έλιές, ήλιόσπορο, βαμβακόσπορο κλπ.

Σειρά 6: Οι πιέσεις.

1. Η Έννοια της Πίεσης.

1. Ένα τούβλο με διαστάσεις: 22 cm, 11 cm, 5,5 cm και ειδικό βάρος 2 p/cm³ στηρίζεται στο έδαφος. Νά υπολογιστεί:

α) Η πιεστική δύναμη που άσκει το τούβλο στο έδαφος.

β) Η πίεση σε p/cm² που άσκειται στο έδαφος, όταν το τούβλο στηρίζεται διαδοχικά σε κάθε μία έδρα του.

2. Ένα άγαλμα, που ζυγίζει 2,4 Mr, είναι τοποθετημένο σε ένα βάθρο βάρους 1,8 Mr, το οποίο έχει επιφάνεια βάσεως 1,40 m².

α) Πόση πιεστική δύναμη άσκει το συγκρότημα άγαλμα + βάθρο στο έδαφος;

β) Ποιά πίεση άσκειται απ' τη βάση του βάθρου στο έδαφος σε Mr/m²; σε Kr/cm²;

3. Ένας άνθρωπος ζυγίζει 65 Kr.

α) Ποιά πίεση άσκει πάνω στον πάγο, όταν πατινάρει, αν η επιφάνεια επαφής που έχουν οι δύο λάμες των πατινιών του είναι 20 cm²;

β) Αν φορά ακύ, πού είναι δύο λεπτές σανίδες με μήκος 2 m και πλάτος 10 cm, πόση θά είναι τότε η πίεση;

γ) Αν πατά με τα παπούτσια του πάνω στο χιόνι και η επιφάνεια επαφής είναι 250 cm², πόση θά είναι η πίεση;

4. Ένα ακονιού που ζυγίζει 4 Kr άκουμπά σε όριζοντιό έδαφος με 4 πόδια, πού το καθένα έχει τετραγωνική τομή με πλευρά 3 cm.

Πόση πίεση δέχεται η επιφάνεια στηρίξεως, όταν ένα άτομο 60 Kr ανέβει πάνω στο ακονί;

5. Δεχόμαστε ότι η μύτη ενός καρφίου είναι ένας μικρός κύκλος με διάμετρο 0,08 mm. Ποιά πίεση άσκειται στην επιφάνεια επαφής, όταν το κεφάλι του καρφίου δεχτεί ένα χτύπημα σφυριού πού προκαλεί μία πιεστική δύναμη 5 Kr;

6. Ένας στύλος ζυγίζει 2,5 Mr και άκουμπά σε έδαφος πού δέν μπορεί νά δεχτεί πίεση παραπάνω από 0,4 Kr/cm².

Πόση είναι η μικρότερη επιφάνεια πού μπορεί νά έχει η βάση της στηρίξεώς του;

7. Ο πύργος του "Αίφελ ζυγίζει 7000 Mr και στηρίζεται πάνω σε 4 ίδια ύποστηρίγματα.

α) Ποιά είναι η θεωρητική πιεστική δύναμη πού δέχεται κάθε ύποστηρίγμά του, αν δεχτούμε ότι αυτή η δύναμη διαμοιράζεται ομοίωμορφα;

β) Γιά νά εξουδετερώσουμε τη δράση του ανέμου, πού δημιουργεί άνισομερή κατανομή των δυνάμεων πάνω στα ύποστηρίγματα, παίρνουμε την πιεστική δύναμη ίση με 2000 Mr.

Πόση επιφάνεια έχομε δώσει στο ύπόβαθρο της κατασκευής, όπου άκουμπά κάθε ύποστηρίγμα, ώστε η πίεση νά μήν περνά τα 0,4 Kr/cm²;

8. Τα 2 μπροστινά λάστιχα ενός αυτοκινήτου είναι φουσκωμένα με πίεση 1,3 Kr/cm², ενώ τα δύο άλλα με πίεση 1,5 Kr/cm². Κάθε λάστιχο άκουμπά το έδαφος με μία τετραγωνική επιφάνεια επαφής με πλευρά 0,15 cm.

α) Νά υπολογιστεί η πιεστική δύναμη πού άσκειται σε μπροστινό μέρος του αυτοκινήτου και εκείνη πού άσκειται στο πίσω μέρος.

β) Νά βρεθεί το βάρος του αυτοκινήτου.

II. Πιέσεις άσκούμενες από τα ύγρά.

9. Το κέντρο μιάς μανομετρικής κάψας βρίσκεται 25 cm κάτω απ' την ελεύθερη επιφάνεια ενός ύγρου.

Ποιά πίεση δείχνει το όργανο, αν το ύγρο είναι:

α) Καθαρό νερό; (ειδικό βάρος : 1 p/cm³).

β) Οινόπνευμα; (ειδικό βάρος : 0,8 p/cm³).

γ) Νερό με άλάτι; (ειδικό βάρος : 1,03 p/cm³).

10. Σε ποιά βάθος πρέπει νά βυθίσουμε τη μανομετρική κάψα, γιά νά άσκηθεί στη μεμβράνα της πίεση 16 p/cm²: α) στο καθαρό νερό; β) στο οινόπνευμα; γ) σε νερό με άλάτι; (ειδικά βάρη του προβλήματος 9).

11. Σε ποιά βάθος η πίεση πού άσκειται απ' το νερό είναι 1 Kr/cm²;

α) Σε λίμνη γλυκού νερού,

β) στη θάλασσα (ειδικό βάρος θαλασσινού νερού : 1,03 Kr/dm³).

12. Το πάμα ενός λουτρού έχει διάμετρο 5 cm. Με πόση δύναμη πρέπει νά τραβήξουμε το πάμα, γιά νά αδειάσουμε το λουτρό, αν το νερό μέσα σ' αυτό έχει ύψος 40 cm;

13. Γιά νά λειτουργήσει ένας μικρός ύδραυλικός στρόβιλος πρέπει νά άσκηθεί πίεση 250 p/cm². Σε πόσο ύψος απ' το στρόβιλο αυτό πρέπει νά τοποθετηθεί το δοχείο με το νερό, πού τροφοδοτεί τη συσκευή, γιά νά εξασφαλίσουμε τη λειτουργία της;

14. Ο άνθρωπος μπορεί χωρίς κίνδυνο νά δεχτεί μέγιστη πίεση 3 Kr/cm². Ός ποιά βάθος λοιπόν μπορεί νά κατέβει ένας δύτης στη θάλασσα, όπου το νερό έχει ειδικό βάρος 1,034 p/cm³;

15. Το βαθύσκαφος «Τεργέστη» κατέρριψε πρώτο το ρεκόρ καταδύσεως, φάνοντας στο βάθος των 5486 m. Αυτό έγινε στην περιοχή Tranchée de mariannes (Ειρηνικός), όπου το βαθύτερο σημείο φτάνει τα 11500 m. Νά υπολογιστεί:

α) Η πίεση σε Kr/cm² πού άσκήθηκε από το θαλασσινό νερό στα τοιχώματα του βαθύσκαφους στο βάθος εκείνο.

β) Η πίεση πού δέχτηκε αυτό το τοίχωμα, όταν (22 Ιανουαρίου 1960) το βαθύσκαφος κατέβηκε στο ποδό βαθύ σημείο της ύποβρύχιας χαράδρας. Δεχόμαστε ότι το ειδικό βάρος του θαλασσινού νερού είναι σταθερό.) (1,03 Kr/dm³).

16. Μία φιάλη με επίπεδο πυθμένα διαμέτρου 8 cm περιέχει ύδραργύρο ως το ύψος των 5 cm. Προσθέτομε νερό, ώστόσο η στάθμη του νά απέχει 20 cm απ' τη στάθμη του ύδραργύρου. Νά υπολογιστεί:

α) Η δύναμη πού άσκειται στον πυθμένα της φιάλης.

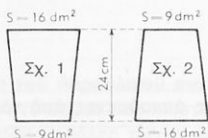
β) Η πίεση σε p/cm².

17. Το κέντρο ενός πλευρικού παραθύρου βαθύσκαφους, πού έχει σχήμα ορθογώνιο με διαστάσεις 60 cm × 40 cm, βρίσκεται σε βάθος 2500 m.

α) Πόση πίεση άσκειται πάνω σ' αυτό το παράθυρο;



β) Πόση πιεστική δύναμη;
(Σχετική πυκνότητα θαλασσινού νερού = 1,03)



18. Το δοχείο του σχήματος 1 που έχει χωρητικότητα 29,6 ℓ είναι γεμάτο με υγρό σχετικής πυκνότητας 1,25. Πόση πιεστική δύναμη ασκείται απ' το υγρό αυτό στον πυθμένα του δοχείου;

19. Το ίδιο πρόβλημα για το δοχείο του σχήματος 2.

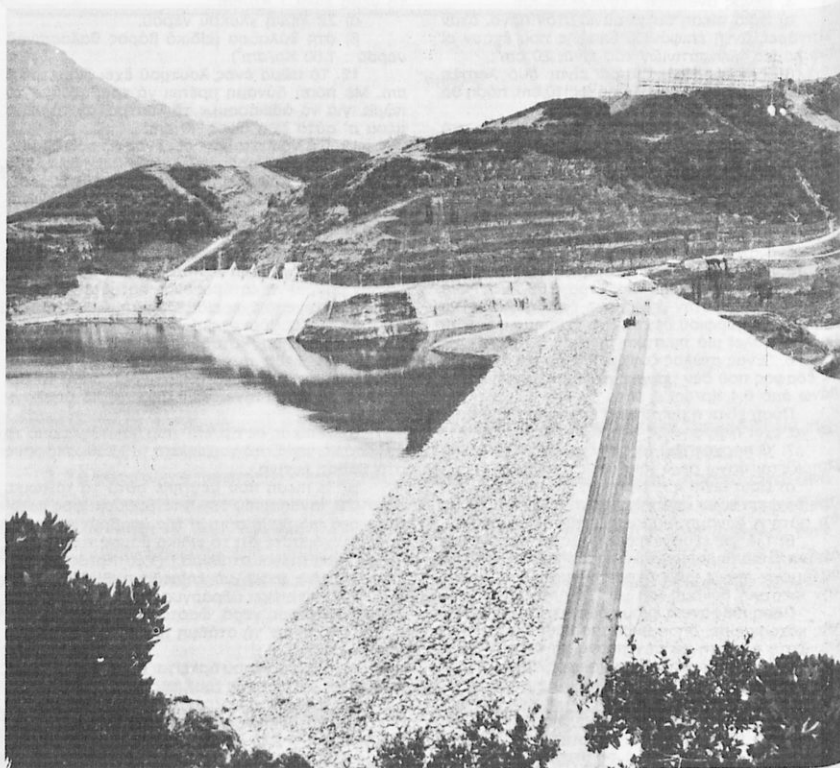
20. Στο μικρό έμβολο ενός υδραυλικού πιεστηρίου εφαρμόζομε μία δύναμη 50 Κρ, για να σηκώσομε με το μεγάλο έμβολο φορτίο 2000 Κρ.

"Αν το μικρό έμβολο έχει τομή 5 cm^2 , πόση πρέπει να είναι η τομή του μεγάλου εμβόλου;
21. Οι διάμετροι των δύο εμβόλων ενός υδραυλικού πιεστηρίου είναι 4 cm και 80 cm. Ώθούμε το μικρό έμβολο με ένα μοχλό δευτέρου είδους, του οποίου ο μικρός βραχίονας, που η άκρη του ενεργεί πάνω στο μικρό έμβολο, είναι 12 cm και ο μεγάλος 60 cm.

"Εφαρμόζομε στο μεγάλο βραχίονα δύναμη 12 Κρ και ζητούμε:

α) Τη δύναμη που εφαρμόζεται στο μικρό έμβολο και την πίεση ή όποια ασκείται τότε στο υγρό.

β) Τη δύναμη ή όποια ασκείται στο μεγάλο έμβολο και πόσο μετατοπίζεται αυτό, όταν η λαβή του μοχλού κατέβει κατακόρυφα 20 cm.



Φράγμα Κρεμαστών 'Αχελώου
Το πάχος του φράγματος αυξάνει όσο προχωρούμε από την κορυφή προς τη βάση του.

ΠΕΙΡΑΜΑΤΙΚΗ ΣΠΟΥΔΗ ΤΗΣ ΑΡΧΗΣ ΤΟΥ ΑΡΧΙΜΗΔΗ

1 Παρατηρήσεις: "Όταν βυθίσουμε μέσα στο νερό ένα φελλό και τον αφήσουμε ελεύθερο, ανεβαίνει στην επιφάνεια.

Μιά μεγάλη πέτρα, που σηκώνομε εύκολα μέσα στο νερό, γίνεται πολύ βαρύτερη έξω από το νερό. "Ένα άδειο κλειστό δοχείο πρέπει να το σπρώξουμε, για να βυθιστεί στο νερό.

2 Πειράματα: Κρεμούμε μιά πέτρα από ένα δυναμομέτρο και βρίσκουμε το βάρος της (σχ. 1).

● Βυθίζομε ύστερα το σώμα μέσα στο νερό και σημειώνομε τη νέα ένδειξη του δυναμομέτρου. Και στις δυο περιπτώσεις βλέπομε ότι το νήμα έχει διεύθυνση κατακόρυφη.

● 'Η διαφορά των δυο ένδειξεων του δυναμομέτρου μάς δίνει την ένταση της δύναμης, που ώθει το σώμα από κάτω προς τα επάνω με διεύθυνση κατακόρυφη.

'Η δύναμη αυτή λέγεται "Άνωση του 'Αρχιμήδη.

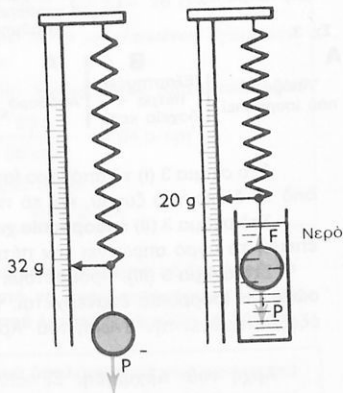
Συμπέρασμα. Σε κάθε σώμα, που βυθίζεται μέσα στο νερό, ενεργεί μιά δύναμη με διεύθυνση κατακόρυφη και με φορά από κάτω προς τα πάνω.

● "Αν αντικαταστήσουμε την πέτρα με μιάν άλλη μεγαλύτερη και επαναλάβομε το πείραμα, θα δούμε ότι η διεύθυνση του νήματος μένει πάλι κατακόρυφη, ή άνωση όμως είναι μεγαλύτερη.

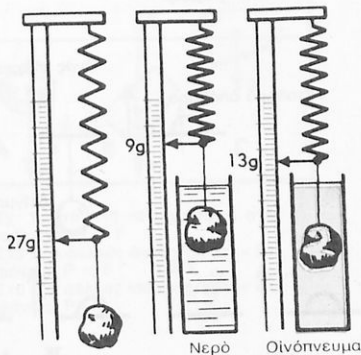
Συμπέρασμα. 'Η άνωση ενός σώματος, που είναι βυθισμένο στο νερό, εξαρτάται από τον όγκο του νερού που εκτοπίζει.

"Όταν βυθίσουμε την ίδια πέτρα σε ένα άλλο υγρό π.χ. οινόπνευμα ($\epsilon = 0,8 \rho / \text{cm}^3$), βρίσκομε ότι η άνωση είναι μικρότερη.

Συμπέρασμα. 'Η άνωση ενός σώματος, που είναι βυθισμένο σε ένα υγρό, εξαρτάται από το ειδικό βάρος του υγρού.



Σχ. 1: Το νερό ασκεί στην πέτρα μιά δύναμη κατακόρυφη από κάτω προς τα επάνω ίση με $F = 32 \rho - 20 \rho = 12 \rho$.



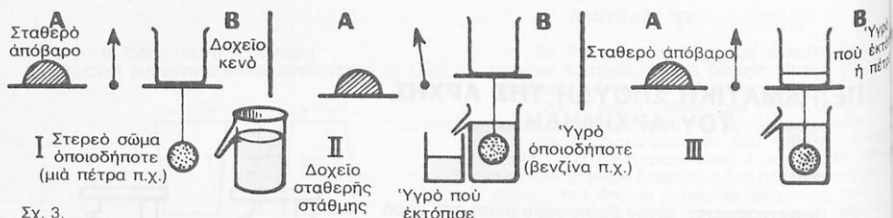
Σχ. 2: 'Η πέτρα έχει μεγαλύτερο όγκο από τη σφαίρα του πειράματος 1 και η άνωση του νερού πάνω σ' αυτή είναι ισχυρότερη.

Μέσα στο νερό ή άνωση είναι

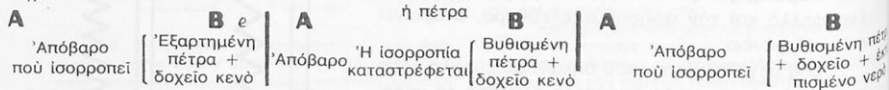
$$F = 27 \rho - 9 \rho = 18 \rho$$

Μέσα στο οινόπνευμα είναι

$$F = 27 \rho - 13 \rho = 14 \rho$$



Σχ. 3.



Στο σχήμα 3 (I) το απόβαρο **ισορροπεί** το βάρος της πέτρας, που έχουμε κρεμάσει κάτω από το δίσκο του ζυγού, και το ποτήρι, που βρίσκεται πάνω σ' αυτόν.

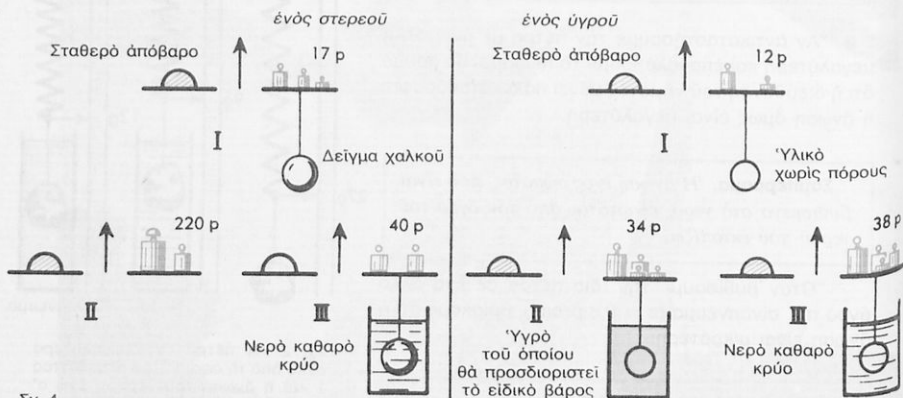
Στο σχήμα 3 (II) η **ισορροπία χαλάει**, το νήμα όμως της εξάρτησεως μένει κατακόρυφο, επειδή το υγρό σπρώχνει την πέτρα με δύναμη κατακόρυφη από κάτω προς τα πάνω.

Στο σχήμα 3 (III). Προσθέτομε στο άδειο ποτήρι του δίσκου το νερό που έκτόπισε το σώμα. Η ισορροπία επανέρχεται, γιατί το βάρος του υγρού που χύθηκε από το ποτήρι εξουδετερώνει την άνωση του 'Αρχιμήδη.

'Αρχή του 'Αρχιμήδη. Σε κάθε σώμα, που βρίσκεται μέσα σε ένα υγρό το οποίο ισορροπεί, ενεργεί μια δύναμη από το υγρό κατακόρυφη και με φορά προς τα επάνω τήση, όσο είναι το βάρος του υγρού που έκτοπίζει το σώμα. Η δύναμη αυτή λέγεται άνωση.

'Αποδεικνύεται ότι το σημείο εφαρμογής της άνωσεως, **το κέντρο της άνωσεως**, είναι το κέντρο βάρους του υγρού που έκτοπίζεται από το σώμα.

3 'Η άνωση του 'Αρχιμήδη μās δίνει τη δυνατότητα να υπολογίσουμε την πυκνότητα και το ειδικό βάρος.



Σχ. 4.
 I: Το απόβαρο ισορροπεί το δείγμα + 17 p
 II: Το απόβαρο ισορροπεί 220 p
 III: Το απόβαρο ισορροπεί το βυθισμένο δείγμα + 40 p
 I: Το απόβαρο ισορροπεί τη σφαίρα + 12 p
 II: Το απόβαρο ισορροπεί τη σφαίρα + 34 p
 III: Το απόβαρο ισορροπεί τη βυθισμένη σφαίρα + 38 p

Συμπέρασμα. Βάρος του δείγματος:

$$220 \rho - 17 \rho = 203 \rho$$

Βάρος νερού που έκτόπισε το δείγμα:

$$40 \rho - 17 \rho = 23 \rho$$

και επομένως ο όγκος του νερού που έκτόπισε το δείγμα του χαλκού = 23 cm^3

Υπολογισμός: ειδικό βάρος του μείγματος του χαλκού:

$$\frac{203 \rho}{23 \text{ cm}^3} = 8,8 \rho / \text{cm}^3$$

Πυκνότητα χαλκού:

$$8,8 \text{ g/cm}^3$$

Συμπέρασμα. Άνωση ασκούμενη από το υγρό δηλ. βάρος εκτοπιζόμενου υγρού:

$$34 \rho - 12 \rho = 22 \rho$$

Άνωση ασκούμενη από το νερό ή βάρος εκτοπιζόμενου νερού:

$$38 \rho - 12 \rho = 26 \rho$$

Όγκος του νερού και επομένως όγκος του υγρού 26 cm^3

Υπολογισμός: Ειδικό βάρος αυτού του υγρού

$$\frac{22 \rho}{26 \text{ cm}^3} = 0,84 \rho / \text{cm}^3$$

Πυκνότητα υγρού:

$$0,84 \text{ g/cm}^3$$

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Άρχη του Άρχιμήδη: Σε κάθε σώμα που βρίσκεται μέσα σε ένα υγρό, το οποίο ισορροπεί, ενεργεί μια δύναμη από το υγρό κατακόρυφη και με φορά προς τα επάνω τόση, όσο είναι το βάρος του υγρού που εκτοπίζει το σώμα. Η δύναμη αυτή λέγεται άνωση.

2. Η άνωση του Άρχιμήδη μας δίνει τη δυνατότητα να υπολογίσουμε την πυκνότητα στερεών και υγρών σωμάτων.

28° ΜΑΘΗΜΑ: Μια εφαρμογή της αρχής του Άρχιμήδη.

ΤΑ ΕΠΙΠΛΕΟΝΤΑ ΣΩΜΑΤΑ

1 Παρατήρηση. "Αν αφήσουμε μια πέτρα σε ένα δοχείο γεμάτο νερό, θα δούμε ότι θα πέσει στον πυθμένα του δοχείου.

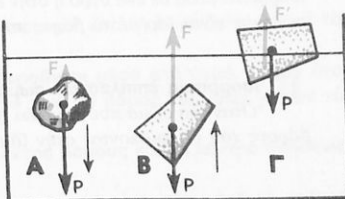
Γνωρίζουμε ότι πάνω στην πέτρα, όταν είναι μέσα στο νερό, ενεργούν δυο δυνάμεις αντίθετες και με διεύθυνση κατακόρυφη, το βάρος της P , που έχει φορά προς τα κάτω, και η άνωση F προς τα επάνω. Έπειδή το βάρος είναι μεγαλύτερο από την άνωση, η πέτρα πέφτει στον πυθμένα του δοχείου $P > F$ (σχ. 1 Α).

● "Αν ώθήσουμε ένα φελλό μέσα στο νερό και τον αφήσουμε ελεύθερο, ο φελλός ανέρχεται, γιατί η άνωση είναι μεγαλύτερη από το βάρος του ($F > P$), βγαίνει στην επιφάνεια και ύστερα από μερικές ταλαντώσεις μένει ακίνητος, επιπλέει (σχ. 1 Β, Γ).

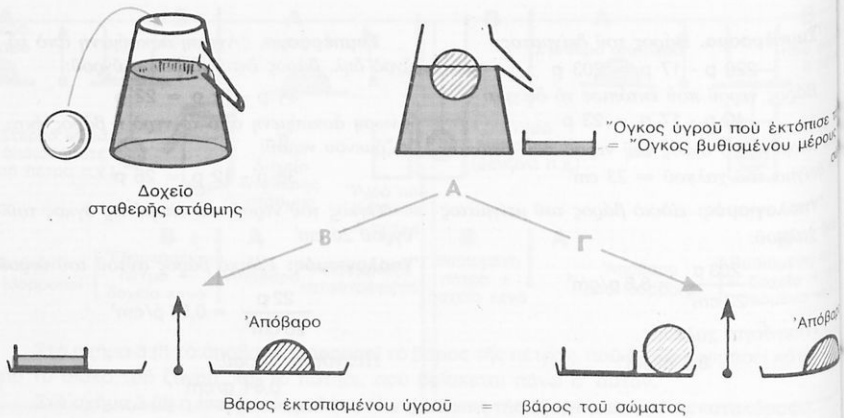
Αυτό συμβαίνει, γιατί ένα μέρος μόνο του σώματος είναι βυθισμένο και η νέα άνωση F' είναι μικρότερη της F , όταν ολόκληρο το σώμα ήταν βυθισμένο μέσα στο νερό ($F' < F$).

Ένω λοιπόν η άνωση γίνεται μικρότερη, όταν το σώμα αρχίζει να βγαίνει απ' το νερό, το βάρος του μένει το ίδιο, και όταν η άνωση γίνει ίση με το βάρος, το σώμα θα ισορροπήσει. Η άνωση και το βάρος θα είναι τότε δυο δυνάμεις ίσες και αντίθετες.

Συμπέρασμα. "Όταν ο φελλός επιπλέει, η άνωση είναι ίση με το βάρος του.



Σχ. 1: Στο Α η πέτρα πέφτει στον πυθμένα, $P > F$
Στο Β ο φελλός ανεβαίνει στην επιφάνεια, $P < F$
Στο Γ ο φελλός ισορροπεί στην επιφάνεια, $P = F'$.



Σχ. 2: Έπαλήθευση της αρχής των επιπλεόντων σωμάτων.

Πείραμα. Βάζομε μέσα στο δοχείο με τόν πλευρικό σωλήνα μιιά σφαίρα που να επιπλέει στο νερό (σχ. 2). Το νερό που εκτοπίζει ή σφαίρα χύνεται από τόν πλευρικό σωλήνα σε ένα μικρό δοχείο. Το δοχείο αυτό τοποθετούμε στόν ένα δίσκο του ζυγού και τó ισορροπούμε με απόβαρο στόν άλλο δίσκο. "Αν άδειάσουμε τó νερό του μικρού δοχείου και στη θέση του τοποθετήσουμε τή σφαίρα, βλέπομε ότι ó ζυγός ισορροπεί και πάλι.

Τό βάρος του νερού που εκτοπίζει ή σφαίρα, όταν επιπλέει, είναι ίσο με τó βάρος της. Στο ίδιο αποτέλεσμα καταλήγομε και άν χρησιμοποιήσουμε ένα οποιοδήποτε υγρό.

Άρχή τής ισορροπίας τών σωμάτων, που αιώρουνται μέσα στα υγρά. "Όταν ένα σώμα ισορροπεί μέσα σε ένα υγρό ή στην επιφάνειά του και τó υγρό βρίσκεται σε ήρεμιιά, τó βάρος του σώματος είναι ίσο με τó βάρος του υγρού που εκτοπίζει τó σώμα.

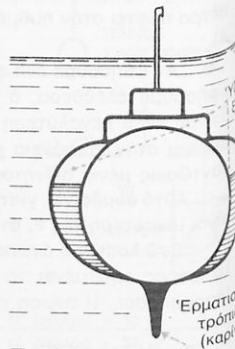
2 Ίσορροπία επιπλεόντων σωμάτων

"Όταν ένα σώμα που επιπλέει βρίσκεται σε ισορροπία, τó κέντρο άνώσεως K και τó κέντρο βάρους του G βρίσκονται στην ίδια κατακόρυφο (σχ. 5).

Σχ. 3: "Ένα παιγνίδι (ό κολυμβητής). "Αν πιέσουμε τή μεμβράνη, τó νερό μπαίνει στόν κολυμβητή, ό οποίος βαραινεί και πέφτει. $P > F$
"Αν διακόψομε τήν πίεση, τó νερό διώχνεται από τόν κολυμβητή, ό οποίος ελαφραίνει και ανεβαίνει.
 $P < F$



Σχ. 4: Έγκάρσια τομή ένός υποβρυχίου. 'Από τήν ποσότητα του νερού, που εισάγεται στην ύδατοδεξαμενή, μεταβάλλεται και τó βάρος του υποβρυχίου, ώστε να μπορεί να πλέει και στην επιφάνεια και κάτω από αυτή.



(1). Κέντρο άνώσεως είναι τó κέντρο βάρους του εκτοπιζόμενου υγρού.

● Στο σχήμα 5 Α το κέντρο βάρους του σωλήνα βρίσκεται κάτω από το κέντρο άνωσης. Το σώμα έχει εύσταθη ισορροπία.

● Στο σχήμα 5 Β, Γ το κέντρο βάρους βρίσκεται πάνω από το κέντρο άνωσης. Όταν όμως απομακρύνουμε το σώμα από τη θέση ισορροπίας του, το σχήμα του έκτοπιζόμενου υγρού μεταβάλλεται και το κέντρο άνωσης αλλάζει θέση.

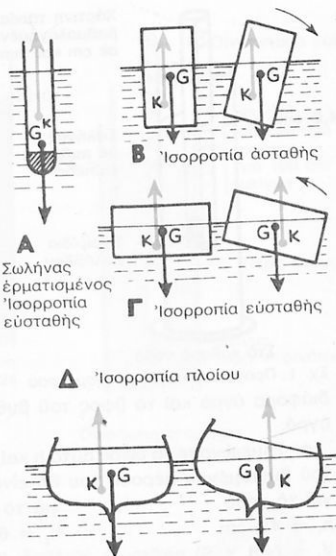
● Στο σχήμα 5 Β ή συνδυασμένη δράση των δυο δυνάμεων F και P μεγαλώνει την κλίση του σώματος και το σώμα πέφτει. Η ισορροπία είναι άσταθης.

● Αντίθετα στο σχήμα 5 Γ αντιστέκεται στην κλίση του σώματος και το ξαναφέρει στη θέση της ισορροπίας του. Η ισορροπία του σώματος είναι εύσταθης.

● Στο σχήμα 5 Δ βλέπουμε, γιατί το πλοίο ξανάρχεται στη θέση ισορροπίας, όταν γέρνει, αν και το κέντρο βάρους βρίσκεται πάνω από το κέντρο άνωσης.

Για να μένει σταθερό το κέντρο βάρους, τα βαριά έμπορεύματα στερεώνονται στο άμπάρι του πλοίου. Για τον ίδιο λόγο τα πετρελαιοφόρα μεταφέρουν το πετρέλαιο μέσα σε χωριστά διαμερίσματα.

Τι θα συνέβαινε σε αντίθετη περίπτωση;



Σχ. 5: Ισορροπία έπιπλέοντων σωμάτων.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Όταν ένα σώμα είναι βυθισμένο ολόκληρο μέσα σε ένα υγρό, ενεργούν επάνω του δυο κατακόρυφες και αντίθετες δυνάμεις, το βάρος P και η

άνωση F .

“Αν $F < P$, το σώμα πέφτει στον πυθμένα.

“Αν $F > P$, το σώμα ανεβαίνει, βγαίνει στην επιφάνεια και, όταν η άνωση γίνει ίση με το βάρος του (P), ισορροπεί.

2. Αρχή της ισορροπίας των σωμάτων, που αιωρούνται μέσα στα υγρά. Όταν ένα σώμα ισορροπεί μέσα σε ένα υγρό ή στην επιφάνειά του, το βάρος του είναι ίσο με το βάρος του υγρού που έκτοπιζει.

3. Όταν ένα σώμα έπιπλέει ισορροπεί, αν το κέντρο βάρους και το κέντρο άνωσης βρίσκονται στην ίδια κατακόρυφο.

Δεν είναι απαραίτητο το κέντρο βάρους ενός πλοίου να είναι κάτω από το κέντρο άνωσης· όσο όμως πιο χαμηλά βρίσκεται, τόσο πιο σταθερή είναι η ισορροπία του.

29° ΜΑΘΗΜΑ: Έφαρμογή της αρχής του Αρχιμήδη στη μέτρησή της σχετικής πυκνότητας των υγρών.

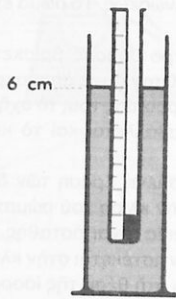
ΠΥΚΝΟΜΕΤΡΑ

1 Πείραμα. Τοποθετούμε στο έσωτερικό ενός γυάλινου σωλήνα με επίπεδο πυθμένα μια χάρτινη ταινία βαθμολογμένη σε χιλιοστά και στο σωλήνα ρίχνουμε μερικά σκάγια (σχ. 1).

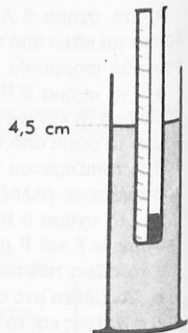
“Αν βάλουμε διαδοχικά το σωλήνα σε τρία κυλινδρικά δοχεία, τα όποια περιέχουν νερό, οινόπνευμα και άρημη, θα παρατηρήσουμε ότι θα έπιπλέει κατακόρυφα μέσα στα



Στό καθαρό νερό



Στό οινόπνευμα



Στό άλατισμένο νερό

Σχ. 1. Πραγματοποίηση πυκνομέτρου

διάφορα υγρά και τὸ ὕψος τοῦ βυθισμένου μέρους του θὰ εἶναι διαφορετικό στό κάθε υγρό.

● Σημειώνομε τὸ ὕψος αὐτὸ h καί, ἂν S σὲ cm^2 εἶναι ἡ τομὴ τοῦ σωλήνα, τότε ὁ ὄγκος V τοῦ βυθισμένου μέρους του θὰ εἶναι:

γιά τὸ νερό

$$h_1 = 4,8 \text{ cm}$$

$$V_1 = (4,8 \times S) \text{ cm}^3$$

γιά τὸ οἶνοπνευμα

$$h_2 = 6 \text{ cm}$$

$$V_2 = (6 \times S) \text{ cm}^3$$

γιά τὴν ἄρμη

$$h_3 = 4,5 \text{ cm}$$

$$V_3 = (4,5 \times S) \text{ cm}^3$$

Σύμφωνα μὲ τὴν ἀρχὴ τῆς ἰσορροπίας τῶν σωμάτων στό υγρὰ, τὸ **βάρος τοῦ ἐκτοπιζόμενου υγροῦ εἶναι ἴσο μὲ τὸ σταθερὸ βάρος τοῦ σωλήνα.**

Ὁ σωλήνας λοιπὸν θὰ ἐκτοπίζει τὸ ἴδιο βάρος υγροῦ, ὁποιοδήποτε καὶ ἂν εἶναι τὸ υγρὸ αὐτό, καὶ θὰ διαφέρει μόνο ὁ ὄγκος τοῦ ἐκτοπιζόμενου υγροῦ, δηλαδή τὸ ὕψος τοῦ βυθισμένου μέρους τοῦ σωλήνα.

Τὸ βάρος $(4,8 \times S) \text{ cm}^3$ νεροῦ, ἢ $(4,8 \times S) \rho$ εἶναι ἴσο

πρὸς τὸ βάρος $(6 \times S) \text{ cm}^3$ οἶνοπνεύματος ἢ πρὸς τὸ βάρος $(4,5 \times S) \text{ cm}^3$ ἄρμης

δηλ. $\rho_o \times (6 \times S) \rho$

δηλ. $\rho'_o \times (4,5 \times S) \rho$

$$\rho_o = \frac{4,8 \times S}{6 \times S} = \frac{4,8}{6} = 0,8$$

$$\rho'_o = \frac{4,8 \times S}{4,5 \times S} = \frac{4,8}{4,5} = 1,07$$

2 Πυκνόμετρα.

Μποροῦμε νὰ βαθμολογήσουμε τὸ σωλήνα καὶ κατευθεῖαν σὲ **σχετικὴ πυκνότητα**. Τὸν βάζομε σὲ καθαρό νερό καὶ ἐκεῖ, ὅπου ἡ ἐπιφάνεια τοῦ νεροῦ φτάνει τὸ στέλεχος του, σημειώνομε τὴν ὑποδιαίρεση 1. Τὰ υγρὰ τὰ ὅποια ἔχουν πυκνότητα μικρότερη τοῦ 1 φτάνουν πάνω ἀπὸ τὴν ὑποδιαίρεση 1, ἐνῶ ἐκεῖνα ποὺ ἔχουν μεγαλύτερη τοῦ 1 φτάνουν κάτω ἀπ' αὐτή.

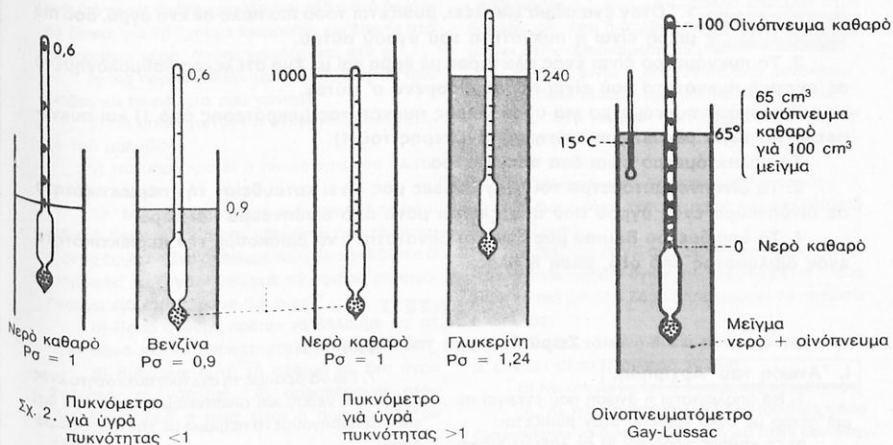
Γιὰ νὰ πετύχομε μεγάλη προσέγγιση, πρέπει ὁ σωλήνας νὰ ἔχει πολὺ μικρὴ τομὴ. Γιατί;

Τὸ πυκνόμετρο εἶναι ἕνας πλωτήρας μὲ ἔρμα (σκάγια) καὶ ἕνα στέλεχος προσαρμοσμένο σ' αὐτὸν καὶ βαθμολογημένο σὲ σχετικὴ πυκνότητα.

Ἐπὶ ἔχουν δυὸ εἰδῶν πυκνόμετρα:

- πυκνόμετρα γιά υγρὰ μὲ μικρότερη πυκνότητα ἀπ' τὸ νερό, βαθμολογημένα ἀπὸ 0,6 ὠς 1 (ἡ ὑποδιαίρεση 1 εἶναι στό κατώτερο μέρος τοῦ στελέχους) καὶ
- πυκνόμετρα γιά υγρὰ μὲ μεγαλύτερη πυκνότητα ἀπ' τὸ νερό, βαθμολογημένα ἀπὸ 1-2 (ἡ ὑποδιαίρεση 1 εἶναι στό ἐπάνω μέρος τοῦ στελέχους).

Τὸ **γαλακτόμετρο**, ποὺ χρησιμεύει γιά νὰ ἐξακριβώνουμε κατὰ πόσο τὸ γάλα εἶναι νοθευμένο, εἶναι ἕνα πυκνόμετρο. Τὸ καθαρό γάλα ἔχει πυκνότητα περίπου 1,3. Τὸ γάλα ποὺ ἡ πυκνότητά του π.χ. εἶναι 1,025 ἔχει ἀραιωθεί μὲ νερό.



Σχ. 2. Πυκνόμετρο για υγρά πυκνότητας < 1

Πυκνόμετρο για υγρά πυκνότητας > 1

Οινόπνευματόμετρο Gay-Lussac

Οινόπνευματόμετρο - 'Αραιόμετρο.

Γνωρίζουμε ότι η πυκνότητα ενός μείγματος από οινόπνευμα και νερό είναι συνάρτηση της περιεκτικότητας του μείγματος σε οινόπνευμα και νερό.

"Ένα πυκνόμετρο λοιπόν, κατάλληλα βαθμολογημένο, μπορεί να μας δώσει κατευθείαν την περιεκτικότητα ενός τέτοιου μείγματος σε οινόπνευμα.

Στη θερμοκρασία των 15° C το οινόπνευματόμετρο του Gay Lussac δείχνει 0° στο καθαρό νερό και 100° στο καθαρό οινόπνευμα. "Όταν το οινόπνευματόμετρο βυθίζεται στην υποδιαίρεση 60° σε ένα μείγμα από οινόπνευμα και νερό, τότε το διάλυμα αυτό έχει περιεκτικότητα 60 cm³ οινόπνευμα στα 100 cm³ του μείγματος, στη θερμοκρασία των 15° C.

"Αν η θερμοκρασία είναι διαφορετική, τότε θα διορθώσουμε την ένδειξη που βρήκαμε με τη βοήθεια των ειδικών πινάκων, οι οποίοι συνοδεύουν το οινόπνευματόμετρο.

Το οινόπνευματόμετρο του Gay Lussac το χρησιμοποιούμε αποκλειστικά για μείγματα από οινόπνευμα και νερό.

"Η πυκνότητα ενός διαλύματος εξαρτάται αποκλειστικά από την περιεκτικότητα του διαλύματος.

Το **αραιόμετρο** Baumé είναι ένα πυκνόμετρο, που δείχνει κατευθείαν την περιεκτικότητα σε ένα διάλυμα από οξύ, βάση ή άλας.

Στο καθαρό νερό το αραιόμετρο αυτό βυθίζεται ως την υποδιαίρεση 0° (στο επάνω μέρος του στελέχους) και στο διάλυμα 15 g μαγειρικού αλατιού σε 85 g νερό (100 g διαλύματος) στην υποδιαίρεση 15°. Το ενδιάμεσο διάστημα 0° - 15° είναι χωρισμένο σε 15 ίσα μέρη και οι υποδιαίρεσεις συνεχίζονται και κάτω από το 15° ως το 66° (στη βάση του στελέχους).

"Η υποδιαίρεση αυτή αντιστοιχεί σε ένα υγρό με πυκνότητα 1,84 (καθαρό θειικό οξύ).

Το αραιόμετρο Baumé το χρησιμοποιούμε ιδιαίτερα, για να εξακριβώνουμε την περιεκτικότητα του θειικού οξέος στον ηλεκτρολύτη των συσσωρευτών.

Σωλήνας ελαστικός (για την απορρόφηση του υγρού των συσσωρευτών)

30° Βαυμέ (συσσωρευτής φορτισμένος)

'Αραιόμετρο Baumé

Σιφώνιο (για την αφαίρεση υγρού από το συσσωρευτή)

Σχ. 3. Πυκνόμετρο συσσωρευτών



ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. "Όταν ένα σώμα έπιπλέει, βυθίζεται τόσο πιο πολύ σε ένα υγρό, όσο πιο μικρή είναι η πυκνότητα του υγρού αυτού.

2. Το πυκνόμετρο είναι ένας πλωτήρας με έρμα και με ένα στέλεχος βαθμολογημένο σε σχετική πυκνότητα που είναι προσαρμοσμένο σ' αυτόν.

Υπάρχουν πυκνόμετρα για ύγρα μικρής πυκνότητας (μικρότερης από 1) και πυκνόμετρα για ύγρα μεγάλης πυκνότητας (άνωτερης του 1).

Το γαλακτόμετρο είναι ένα πυκνόμετρο.

3. Το οινόπνευματόμετρο του Gay Lussac μας δίνει κατευθείαν την περιεκτικότητα σε οινόπνευμα ενός υγρού που αποτελείται μόνο από οινόπνευμα και νερό.

4. Το αραίόμετρο Baumé μας δίνει τη δυνατότητα να βρίσκουμε την περιεκτικότητα ενός διαλύματος από όξυ, βάση ή άλας.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 7: 'Αρχή του 'Αρχιμήδη.

1. Άνωση του 'Αρχιμήδη.

1. Να υπολογιστεί η άνωση που ένεργεί σε μία πέτρα με όγκο 245 cm^3 όταν βυθίζεται:

α) σε καθαρό νερό και β) σε λάδι με ειδικό βάρος $0,9 \text{ p/cm}^3$

2. Να υπολογιστεί το φαινόμενο βάρος μιάς πέτρας, που έχει όγκο 150 cm^3 και πραγματικό βάρος 305 p, όταν βυθίζεται σε οινόπνευμα. (Ειδικό βάρος οινόπνευματος $0,8 \text{ p/cm}^3$).

3. Μία πέτρα βάρους 187 p, όταν βυθιστεί σε καθαρό νερό, φαίνεται να έχει βάρος 102 p. Να υπολογιστεί:

α) 'Η άνωση που ένεργεί πάνω της, β) 'Ο όγκος της και γ) 'Η πυκνότητά της.

4. Ζυγίζουμε μία μεταλλική σφαίρα:

α) κρεμασμένη στο δίσκο ενός ζυγού: 45 p.

β) βυθισμένη σε αλατισμένο νερό: 39 p.

γ) βυθισμένη σε καθαρό νερό: 40 p.

Να βρεθούν: α) ο όγκος της σφαίρας, β) η άνωση που ένεργεί πάνω της το αλατισμένο νερό και γ) η πυκνότητα του αλατισμένου νερού.

5. Για να βρούμε την πυκνότητα ενός κράματος, κάνομε τις έξης ζυγίσεις:

— το δείγμα κρεμασμένο στο δίσκο + 12,4 g ισορροπούν το άποβαρο.

— το δείγμα βυθισμένο στο νερό + 48,7 g ισορροπούν το άποβαρο.

— 310 g ισορροπούν το άποβαρο.

α) Ποιά είναι η πυκνότητα αυτού του κράματος;

β) Ποιά είναι η σχετική του πυκνότητα;

6. Για να βρούμε την πυκνότητα ενός διαλύματος, κάνομε τις έξης μετρήσεις:

— μία σφαίρα κρεμασμένη στο δίσκο + 8,2 g ισορροπούν το άποβαρο:

— η σφαίρα βυθισμένη στο διάλυμα + 23,8 g ισορροπούν το άποβαρο:

— η σφαίρα βυθισμένη στο νερό + 21,2 g ισορροπούν το άποβαρο.

α) Ποιά είναι η πυκνότητα του διαλύματος;

β) Ποιά είναι η σχετική του πυκνότητα;

7. Για να βρούμε τη σχετική πυκνότητα ενός μείγματος νερού και οινόπνευματος, κάνομε δ.τι και στο προηγούμενο πείραμα με την ίδια σφαίρα, όπου:

— η σφαίρα βυθισμένη στο μείγμα + 19,5 g ισορροπούν το άποβαρο.

α) Ποιά είναι η πυκνότητα του μείγματος;

β) Ποιά είναι η σχετική του πυκνότητα;

8. "Ένα κομμάτι κράματος χρυσού και χαλκού ζυγίζει 1 Κρ. "Όταν βυθιστεί στο νερό, έχει φαινόμενο βάρος 942,4 p. Ποιά είναι η σύνθεση αυτού του κράματος; (Σχετικές πυκνότητες: χρυσού 19,3, χαλκού 8,9).

9. Μία όρειχάλκινη σφαίρα ζυγίζει 200 P (σχετική πυκνότητα όρειχαλκού: 8). Βυθισμένη στο οινόπνευμα σχετικής πυκνότητας 0,8 η ίδια σφαίρα ζυγίζει 112 p.

α) Είναι άδεια ή γεμάτη αυτή η σφαίρα; Στην πρώτη περίπτωση πόσο όγκο έχει το άδειο μέρος της;

β) Πόσο θα ήταν το φαινόμενο βάρος αυτής της σφαίρας, αν ήταν γεμάτη και βυθιζόταν στο οινόπνευμα;

10. α) 'Ισορροπούμε ένα ζυγό, αφού βάλουμε ένα άποβαρο στο δεξιό δίσκο και στον άριστερο σταθμά 150 g. "Όταν κρεμάσουμε από τον άριστερο δίσκο ένα χάλκινο κύβο άκμης 2 cm, πρέπει, για να διατηρήσουμε την ισορροπία να κρατήσουμε σ' αυτό το δίσκο μόνο 80 g. Ποιά είναι η πυκνότητα του χαλκού;

β) "Αν έτσι όπως είναι κρεμασμένος ο κύβος τον βυθίσουμε ολόκληρο μέσα σε διάλυμα θειικού χαλκού σχετικής πυκνότητας 1,1, πρέπει να προσθέσουμε σταθμά πάνω στο δίσκο του, για να διατηρηθεί η ισορροπία. Πόσο θα είναι το όλικό βάρος των σταθμών στο δίσκο αυτό;

11. "Αν κρεμάσουμε κάτω από το δίσκο ενός ζυγού με ένα σπάγγο βάρους 2 g ένα κομμάτι μολύβι, πρέπει να βάσουμε 500 g στον δεύτερο δίσκο, για να έχουμε ισορροπία. Έπιναλαμβάνομε το πείραμα με το μολύβι βυθισμένο πρώτα στο

καθαρό νερό, όποτε χρειάζονται 465 g στο δεύτερο δίσκο, για να έχουμε ισορροπία και έπειτα στο άλατισμένο νερό, όποτε χρειάζονται 449 g.

α) Να παρασταθούν με τρία σχέδια τὰ τρία διαδοχικά πειράματα που κάναμε.

β) Να υπολογιστούν ό όγκος και ή πυκνότητα του μολυβιού.

γ) Να υπολογιστεί ή πυκνότητα του άλατιμένου νερού.

12. Μιά χάλκινη σφαίρα όγκου 20 cm³ και ειδικού βάρους 8,9 ρ/cm³ κρεμιέται από τόν δίσκο Α ενός ζυγού. Ένα άπόβαρο βαλμένο στο δίσκο Β ισορροπεί τόν ζυγό. Βυθίζουμε τή σφαίρα σέ οινόπνευμα ειδικού βάρους 0,8 ρ/cm³.

α) Πόσα σταθμά πρέπει να βάλουμε και σέ ποιόν δίσκο για να άποκατασταθεί ή ισορροπία.

β) Βυθίζουμε αυτή τή σφαίρα σέ ένα ύγρό άγνωστης πυκνότητας. Έαν προσθέσουμε στόν ίδιο δίσκο 14,6 g ποιά είναι ή πυκνότητα του ύγρου;

II. Έπιπλέοντα σώματα.

13. α) Ένα κομμάτι πάγος βάρους 1 Κρ και ειδικού βάρους 0,92 ρ/cm³ έπιπλέει πάνω στο νερό. Πόσο μέρος του όγκου του είναι βυθισμένο στο νερό και πόσο είναι έξω από αυτό;

β) Σημειώνουμε με μία γραμμή τή στάθμη του νερού στο δοχείο. Έταν λιώσει ό πάγος, θα αλλάξει ή όχι ή στάθμη του νερού; και γιατί;

14. Μιά βάρκα, όταν είναι άδεια, έχει βάρος 200 Κρ. Πόσο όγκο νερό έκτοπίζει και πόσο όταν μέσα σ' αυτή βρίσκονται δυο έπιβάτες, που με τὰ πράγματα τους ζυγίζουν 160 Κρ;

α) Στο γλυκό νερό.

β) Στο θαλασσινό νερό (σχετική πυκνότητα 1,03).

15. Ένας ξύλινος κύλινδρος τομής 10 cm² έμμετρίζεται στο κάτω μέρος του με ένα μολυβένιο δίσκο ίδιας τομής, όποτε έχει όλικό ύψος 20 cm. Τόν βάζουμε στο νερό, όπου έπιπλέει, και τόν βυθισμένο μέρος του έχει ύψος 16 cm.

Πόσο είναι τόν πάχος του δίσκου; (σχετική πυκνότητα: ξύλου 0,7· μολυβιού 11).

Τόν ύψος αυτό έξαρτάται από τήν τομή του κυλίνδρου;

16. Ένα κομμάτι χαλκός βάρους 242 ρ έπιπλέει σέ ύδραργυρο.

α) Πόσο όγκο έχει τόν βυθισμένο μέρος του;

β) Ποιά δύναμη πρέπει να άσκήσουμε σ' αυτό τόν κομμάτι για να τόν κρατήσουμε όλόκληρο μέσα στόν ύδραργυρο; (σχετική πυκνότητα χαλκού 8,8· ύδραργύρου 13,6).

17. Βάζουμε ένα κομμάτι μέταλλο μέσα σέ ένα όγκομετρικό δοχείο που περιέχει νερό ως τήν ύποδιαίρεση 63 cm³. Βλέπουμε ότι τόν μέταλλο βυθίζεται, ενώ ή στάθμη του νερού άνεβαίνει στήν ύποδιαίρεση 77 cm³.

Τόν ίδιο κομμάτι τόν βάζουμε σέ ένα όγκομετρικό δοχείο που περιέχει ύδραργυρο ως τήν

ύποδιαίρεση 57 cm³. Τόν μέταλλο έπιπλέει στόν ύδραργυρο, ενώ ή στάθμη του ύδραργύρου άνεβαίνει στήν ύποδιαίρεση 65 cm³.

α) Ποιά είναι ή πυκνότητα του μετάλλου;

β) Ποιά είναι ή σχετική του πυκνότητα;

18. Ένα κομμάτι φελλός με όγκο 120 cm³ και ειδικό βάρος 0,25 ρ/cm³ έπιπλέει στήν επιφάνεια του νερού.

α) Πόση άνωση δέχεται από τόν νερό;

β) Πόσο όγκο έχει τόν μέρος του φελλού που δέ βυθίζεται;

γ) Βάζουμε πάνω στο φελλό ένα βάρος 50 ρ. Πόσος είναι τώρα ό όγκος που δέ βυθίζεται; Πόσο είναι τόν πιόν μεγάλο βάρος που μπορεί να σηκώσει ό φελλός;

19. Μιά χάλκινη άδεια σφαίρα βάρους 1320 ρ, ζυγίζει μέσα στο νερό 1095 ρ.

α) Να υπολογιστεί ό όγκος τής κοιλότητας.

β) Έαν ή μάζα του χαλκού δέν αλλάξει, πόσο όγκο πρέπει να δώσουμε διαδοχικά στήν κοιλότητα, για να ισορροπεί ή σφαίρα: α) μέσα στο νερό και β) μέσα στο οινόπνευμα; (Πυκνότητες: χαλκού 8,8 g/cm³, οινόπνευματος 0,8 g/cm³).

20. Ένας κύλινδρος από φελλό βάρους 69,3 ρ έχει διάμετρο 7 cm και ύψος 6 cm.

α) Πόση είναι ή πυκνότητά του;

β) Έαν αυτός ό κύλινδρος έπιπλέει πάνω στο νερό και ή βάση του είναι όριζόντια, πόσο ύψος έχει τόν άναδυόμενο μέρος του;

γ) Πόσο είναι αυτό τόν ύψος, άν ό κύλινδρος έπιπλέει σέ οινόπνευμα με σχετική πυκνότητα 0,8; (π = 22/7).

III. Πυκνόμετρα.

21. Ένας σωλήνας έντελώς κυλινδρικός με έρμα έχει τομή με έμβαδόν 4 cm² και βάρος 60 ρ.

α) Πόσο είναι τόν μήκος του βυθισμένου μέρους του σωλήνα μέσα σέ ύγρό πυκνότητας: 0,7 g/cm³; 0,8 g/cm³; 1 g/cm³; 1,2 g/cm³; 1,4 g/cm³; 1,6 g/cm³;

β) Να κατασκευαστεί ή καμπύλη που παριστάνει τίς μεταβολές του μήκους του βυθισμένου μέρους σέ συνάρτηση με τίς πυκνότητες των χρησιμοποιούμενων υγρών.

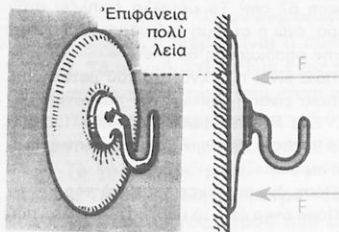
Θά βάλουμε στόν άξονα ΟΧ τίς πυκνότητες παίρνοντας σάν άρχή 0 τόν 0,7 g/cm³ και 1 cm για 0,1 g/cm³ και στόν ΟΨ τὰ μήκη του βυθισμένου μέρους παίρνοντας σάν άρχή τόν 0 και 1 cm για κάθε 1 cm βυθισμένου μήκους.

22. Ένα πυκνόμετρο βάρους 16,5 ρ άποτελείται από έναν πλωτήρα όγκου 16 cm³ με έρμα και ένα γυάλινο βαθμολογημένο σωλήνα τομής 0,5 cm².

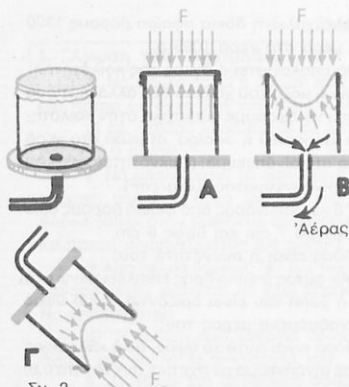
α) Τόν βάζουμε μέσα σέ καθαρό νερό. Σέ πόσο ύψος πάνω άπ' τόν πλωτήρα θα έλθει ή επιφάνεια του νερού;

β) Τόν βάζουμε μέσα σέ ένα ύγρό άγνωστης πυκνότητας. Έ ή στάθμη του ύγρου έρχεται στα 23 cm πάνω άπ' τόν πλωτήρα. Ποιά είναι ή σχετική πυκνότητα αυτού του ύγρου;

Η ΑΤΜΟΣΦΑΙΡΙΚΗ ΠΙΕΣΗ

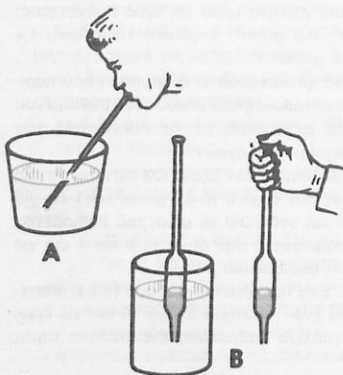


Σχ. 1: "Άγγιστρο βεντούζα
Ο ελαστικός δίσκος κρατιέται πάνω στη λεία επιφάνεια από την πιεστική δύναμη του αέρα.



Σχ. 2.
Είς τὸ Α ἡ μεμβράνη δὲν παραμορφώνεται.

Είς τὸ Β ἡ μεμβράνη κοιλαιίνεται. Εἰς τὸ Γ τὸ ἀποτέλεσμα εἶναι τὸ ἴδιο, ὅπου καὶ ἂν στρέψουμε τὴ μεμβράνη.



Σχ. 3.

Α: Τὸ καλαμάκι. Γιατὶ τὸ ὕγρὸ ἀνέβαινει στὸ σωλήνα.

Β: Τὸ σιφώνιο: Ποιὰ δύναμη ἐμποδίζει τὸ ὕγρὸ νὰ χυθεῖ;

1 Πιεστικές δυνάμεις ἀσκούμενες ἀπὸ τὸν ἀτμοσφαιρικό ἀέρα.

α) Ἄν ἐφαρμόσουμε σὲ ἓνα τζάμι τὸν ελαστικό δίσκο πού βλέπομε στὸ σχῆμα 1 καὶ θελήσουμε νὰ τὸν ἀποκολλήσουμε τραβώντας τον ἀπὸ τὸ ἄγγιστρο, δὲν θὰ μπορέσουμε νὰ τὸ πετύχουμε χωρὶς δυσκολία ἀνασηκώνοντας ὁμως τὰ χεῖλιά του θὰ τὸν ἀποκολλήσουμε χωρὶς προσπάθεια.

β) Τοποθετοῦμε στὸ δίσκο μιᾶς ἀεραντλίας ἓνα κυλινδρικό βάζο χωρὶς πυθμένα καὶ προσαρμόζομε στὸ ἄνοιγμά του μιὰ ελαστικὴ μεμβράνη. Ἀφαιρώντας τὸν ἀέρα ἀπὸ τὸ ἐσωτερικὸ τοῦ κυλίνδρου παρατηροῦμε ὅτι ἡ μεμβράνη κοιλιαιίνεται καὶ στὸ τέλος σπάζει, ὁποιοδήποτε προσανατολισμὸ καὶ ἂν ἔχει. Εἶναι φανερὸ ὅτι πάνω στὴν ἐξωτερικὴ ἐπιφάνειά της ἐνεργεῖ μιὰ πιεστικὴ δύναμη (σχ. 2).

2 Ἐξήγηση τῶν δύο πειραμάτων.

α) Δὲν μποροῦμε νὰ ἀποκολλήσουμε τὸ δίσκο ἀπὸ τὸ τζάμι, γιατί στὴν ἔλξη πού ἀσκούμε πάνω του ἀντιπῶρὰ μιὰ ἄλλη δύναμη. Ἡ δύναμη αὐτὴ προέρχεται ἀπὸ τὸ ἀτμοσφαιρικό ἀέρα, ἀφοῦ ὁ δίσκος στὴν ἐξωτερικὴ του ἐπιφάνεια ἔρχεται σὲ ἐπαφή μόνο μὲ αὐτόν.

β) Πρὶν ἀρχίσει νὰ λειτουργεῖ ἡ ἀντλία, ἡ μεμβράνη εἶναι ἐπίπεδη, γιατί ἡ δὲν ἐνεργεῖ πάνω της καμιά δύναμη ἢ ἐνεργοῦν δυὸ δυνάμεις ἴσες καὶ ἀντίθετες.

Ὅταν ἀρχίσουμε νὰ ἀφαιροῦμε τὸν ἀέρα, ἡ μεμβράνη κοιλιαιίνεται, γιατί μιὰ δύναμη πιέζει τὴν ἐξωτερικὴ της ἐπιφάνεια. Ἐπειδὴ ἡ δύναμη αὐτὴ θὰ προϋπήρχε, συμπεραίνομε ὅτι ἡ μεμβράνη πιέζεται καὶ ἀπὸ τὶς δυὸ ἐπιφάνειές της μὲ δυὸ δυνάμεις ἴσες καὶ ἀντίθετες. Ὅσο ἀφαιροῦμε τὸν ἀέρα, ἡ ἔνταση τῆς ἐσωτερικῆς δυνάμεως μικραίνει καὶ τότε ἡ ἐξωτερικὴ δύναμη κοιλιαιίνει τὴ μεμβράνη.

Ἐπειδὴ ὁ ἀέρας ἔχει βάρος (1 l ἀέρος ζυγίζει περίπου 1,3 ρ) πιέζει, ὅπως καὶ τὰ ὕγρα, τὶς ἐπιφάνειες μὲ τὶς ὁποῖες ἔρχεται σὲ ἐπαφή.

Πολλὰ φαινόμενα τῆς καθημερινῆς ζωῆς μαρτυροῦν τὴν παρουσία τῆς ἀτμοσφαιρικῆς πιέσεως.

3 Μέτρηση τῆς ἀτμοσφαιρικῆς πιέσεως.

Πείραμα Torricelli.

Γεμίζομε μὲ ὑδράργυρο ἓνα γυάλινο σωλήνα πού ἔχει μῆκος 1 m· κλείνομε τὸ ἄνοιγμά του μὲ τὸ

δάχτυλό μας και τόν αναποδογυρίζομε σε μιά μικρή λεκάνη με υδράργυρο έτσι, ώστε το στόμιο του σωλήνα να βρίσκεται κάτω από την επιφάνεια του υδραργύρου.

“Αν άποσούρομε το δάχτυλό μας, ο υδράργυρος κατεβαίνει και η στάθμη του σταθεροποιείται στο σημείο Γ, το οποίο βρίσκεται σε ένα όρισμένο ύψος h από τη στάθμη του υδραργύρου της λεκάνης. Το ύψος αυτό είναι 76 cm (σχ. 4), όταν το πείραμα γίνεται στην επιφάνεια της θάλασσας. Παρατηρούμε ότι η στάθμη Γ μένει στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο και όταν γείρομε το σωλήνα και αν επαναλάβομε το πείραμα με σωλήνες διαφόρων σχημάτων (σχ. 4, 5).

‘Εξήγηση: “Όταν ο υδράργυρος κατεβαίνει μέσα στο σωλήνα, τότε ο χώρος που έπιανε προηγουμένως, μεταξύ της στάθμης Γ και της κορυφής του σωλήνα, μένει κενός, γιατί αέρας δεν μπορεί να εισχωρήσει από πουθενά.

Σύμφωνα με τη βασική αρχή της υδροστατικής στα δύο σημεία Α και Β, τα οποία βρίσκονται στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο, ενεργεί η ίδια πίεση (σχ. 4 και 6):

$$P_A = P_B.$$

Στο σημείο Α ενεργεί η ατμοσφαιρική πίεση στο σημείο Β (στην προκειμένη περίπτωση) η πίεση είναι ίση με το βάρος στήλης υδραργύρου, η οποία έχει ύψος 76 cm και τομή 1 cm² (σχ. 6). ‘Αφού το ειδικό βάρος του υδραργύρου είναι 13,6 p/cm³

$$P = 13,6 \text{ p/cm}^3 \times 76 \text{ cm} = 1033 \text{ p/cm}^2$$

Αυτή είναι η μέση πίεση που δεχόμαστε για έναν τόπο, ο οποίος βρίσκεται στο ύψος της στάθμης της θάλασσας και σε γεωγραφικό πλάτος 45°, και λέγεται **πίεση μιάς φυσικής ατμόσφαιρας**.

Στη Μετεωρολογία χρησιμοποιείται η μονάδα Bar, ή millibar (mBar) και η μικρομπάρ (μBar). ‘Η σχέση της mBar με την πίεση μιάς φυσικής ατμόσφαιρας είναι 1 Atm = 1013,3 mBar.

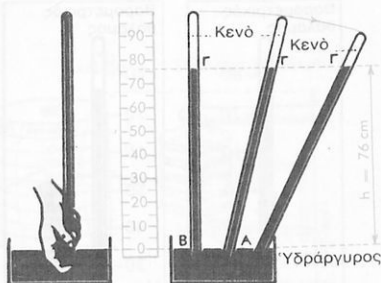
$$\text{Πίεση μιάς φυσικής ατμόσφαιρας} \\ = 1 \text{ Atm} = 1013,3 \text{ millibars}$$

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ο ατμοσφαιρικός αέρας πιέζει κάθε επιφάνεια, με την οποία έρχεται σε έπαφή.

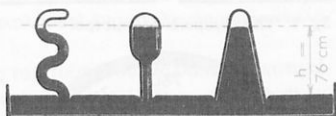
2. ‘Η δύναμη που συγκρατεί τους ελαστικούς δίσκους στις λείες επιφάνειες και αναγκάζει τα υγρά να ανεβαίνουν στα σιφώνια, στις σύριγγες, στα σταγονόμετρα κτλ. οφείλεται στην ατμοσφαιρική πίεση.

3. ‘Η πίεση μιάς φυσικής ατμόσφαιρας ισορροπεί στήλη υδραργύρου με ύψος 76 cm και είναι κατά μέσο όρο στη στάθμη της θάλασσας ίση με 1033,6 p/cm² ή 1013,3 mBar.

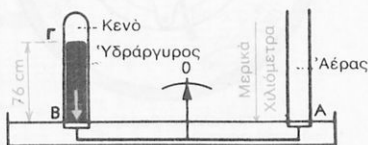


Σχ. 4: Σωλήνας Torricelli.

‘Η στάθμη του υδραργύρου στο σωλήνα κατεβαίνει σε ύψος 76 cm περίπου, όποια και αν είναι η κλίση του σωλήνα.



Σχ. 5: Το ύψος h του υδραργύρου δεν εξαρτάται από το σχήμα του σωλήνα ούτε και από το έμβολο της τομής του.



$$\text{Βάρος του υδραργύρου} = \text{Βάρος αέρα}$$

Σχ. 6: ‘Η στήλη του υδραργύρου ισορροπεί στήλη αέρα της ίδιας τομής και ύψους όσο είναι το πάχος της ατμόσφαιρας.

ΤΟ ΒΑΡΟΜΕΤΡΟ

Είναι ένα όργανο που μας δίνει τη δυνατότητα να μετρούμε την ατμοσφαιρική πίεση.

1 Το υδραργυρικό βαρόμετρο.

Αυτό (σχ. 1) είναι ένας σωλήνας Torricelli. Η διάμετρος της λεκάνης του Γ είναι πολύ μεγαλύτερη από τη διάμετρο του σωλήνα και γι' αυτό μια μετατόπιση λίγων εκατοστών της στάθμης του υδραργύρου στο σωλήνα αντιστοιχεί σε μια ανεπαίσθητη μετατόπιση της στάθμης του υδραργύρου της λεκάνης. Τη μετατόπιση αυτή μπορούμε να παραβλέψουμε και να θεωρήσουμε το 0 των υποδιαίρεσεων της πλάκας αντιστοιχεί πάντα στη στάθμη του υδραργύρου της λεκάνης.

Εστω ότι η στάθμη του υδραργύρου στο σωλήνα φθάνει την υποδιαίρεση 752 mm. Στα σημεία Α και Β που βρίσκονται στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο, το οποίο ορίζει η ελεύθερη επιφάνεια του υδραργύρου της λεκάνης, όταν ο υδράργυρος ισορροπεί, ενεργεί η ατμοσφαιρική πίεση. Δηλ. στο Β η ατμοσφαιρική και στο σημείο Α η πίεση στήλης υδραργύρου 752 mm.

Συμπέρασμα. "Αν η ατμοσφαιρική πίεση ισορροπεί στήλη υδραργύρου με ύψος 752 mm, τότε λέμε ότι η ατμοσφαιρική πίεση εκείνη τη στιγμή είναι 752 mm υδραργύρου.

2 Το μεταλλικό βαρόμετρο.

Το υδραργυρικό βαρόμετρο έχει μεγάλο όγκο είναι εύθραυστο και δύσκολα μεταφέρεται. Γι' αυτό χρησιμοποιούμε το μεταλλικό βαρόμετρο, στο οποίο την πιεστική δύναμη της ατμόσφαιρας την ισορροπεί η δύναμη ενός ελατηρίου.

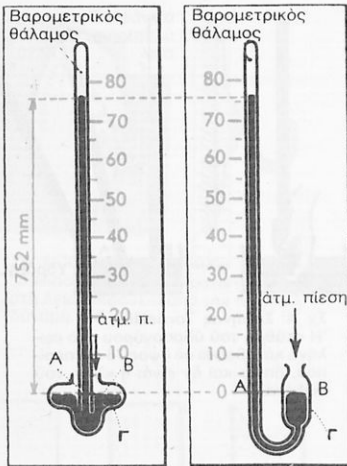
Το κύριο μέρος αυτού του όργανου είναι ένα κυλινδρικό κουτί (τύμπανο) με μεταλλίνα ελαστικά τοιχώματα.

Τί θα συμβεί, αν βγάλουμε τον αέρα απ' αυτό το κουτί;

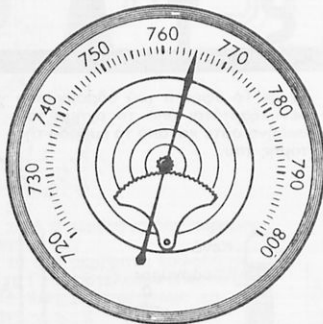
"Αν προηγουμένως έχουμε προσαρμόσει ένα ελατήριο στο εσωτερικό του, όπως βλέπουμε στο σχήμα 2, τότε τί θα πετύχουμε;

"Η αντίδραση του ελατηρίου είναι σταθερά αντίθετη προς την πιεστική δύναμη, η οποία ενεργεί πάνω στο κουτί, και γι' αυτό η ελαστική επιφάνειά του παρακολουθεί τις μεταβολές της ατμοσφαιρικής πίεσεως.

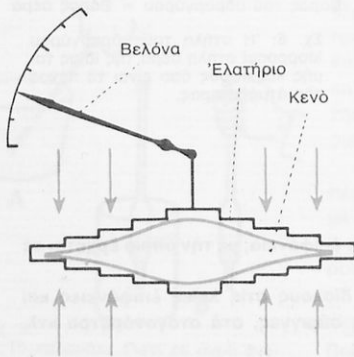
Οι παραμορφώσεις αυτές μεταδίδονται, άφορο ενισχυθούν, σε ένα δείκτη, ο οποίος κινείται μπροστά από μια πλάκα με υποδιαίρεσεις. Την πλάκα αυτή τη βαθμολογούμε σε σύγκριση με ένα υδραργυρικό βαρόμετρο.



Σχ. 1: Ύδραργυρικό βαρόμετρο.

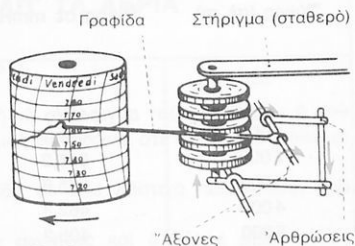
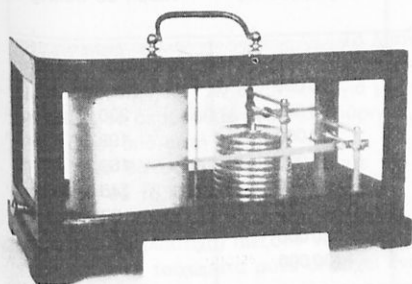


Μεταλλικό βαρόμετρο



Σχ. 2: Άρχη του μεταλλικού βαρομέτρου

3 Τό αυτογραφικό βαρόμετρο.



Σχ. 3.
 'Αρχή του αυτογραφικού βαρομέτρου.
 (Τα βέλη δείχνουν την κίνηση, στην περίπτωση που θα αύξηθεί ή πείση).

Τό αυτογραφικό βαρόμετρο, γιά νά είναι πιό ευαίσθητο, άποτελείται από πολλά βαρομετρικά τύμπανα, τό ένα πάνω στό άλλο, ώστε νά άποτελούν μιά στήλη.

Τις μεταβολές τής άτμοσφαιρικής πιέσεως παρακολουθεί ένα στέλεχος που καταλήγει σέ μιά πένα με γλυκερινούχο μελάνι.

Τό στέλεχος, άκολουθώντας τις παραμορφώσεις του τυμπάνου, πάλλεται σέ κατακόρυφο επίπεδο, ενώ ή πένα, ή όποία άγγίζει την έπιφάνεια ενός κυλίνδρου, που κάνει μιά όλόκληρη περιστροφή σέ μιά έβδομάδα, σημειώνει κάθε στιγμή τήν άτμοσφαιρική πίεση.



Ό κύλινδρος είναι έφοδιασμένος με μιά χάρτινη ταινία, όπου είναι σημειωμένες οι ήμέρες και οι ώρες· πάνω σ' αυτή ή πένα γράφει μιά καμπύλη, που μάς επιτρέπεται νά παρακολουθήσουμε τις μεταβολές τής άτμοσφαιρικής πιέσεως σέ ένα καθορισμένο χρονικό διάστημα.

Τό βαρογράφημα αυτό μάς δείχνει τις μεταβολές τής άτμοσφαιρικής πιέσεως στόν ίδιο τόπο και σέ χρονικό διάστημα μιάς έβδομάδας.

Συμπέρασμα, Η άτμοσφαιρική πίεση μεταβάλλεται και στόν ίδιο τόπο.

4 Η άτμοσφαιρική πίεση μεταβάλλεται με τό ύψος.

Ένα βαρόμετρο που δείχνει 760 mm στή στάθμη τής θάλασσας, τήν ίδια στιγμή σέ ύψος 1000 m θά δείχνει τό πολύ 675 mm.

● **Έξήγηση**: "Όταν ανεβαίνουμε κατά 10 m σέ μικρά ύψη, ή πίεση στήν έπιφάνεια του ύδραργύρου έλαττώνεται τόσο, όσο είναι τό βάρος στήλης άέρα, ή όποία έχει τομή 1 cm² και ύψος 10 m.

Ύψος (σε m)	Πίεση σε mmHg	Ύψος (σε m)	Πίεση σε mmHg
—	—	—	—
0	760	8 000	267
1 000	674,1	9 000	230,6
2 000	596,2	10 000	198,3
3 000	525,8	11 000	169,7
4 000	462,3	12 000	145,0
5 000	405,2	15 000	97,3
6 000	353,9	20 000	41,0
7 000	308	30 000	8,5
8 000	267		

Ο όγκος του θα είναι: $1000 \text{ cm} \cdot 1 \text{ cm}^2 = 1000 \text{ cm}^3$ ή 1 l ή 1 dm^3

Το βάρος ενός λίτρου αέρα γνωρίζουμε ότι είναι $1,3 \rho$ και είναι ίσο περίπου με το βάρος μιάς στήλης υδραργύρου που έχει μήκος 1 mm και τομή 1 cm^2 .

Μπορούμε λοιπόν να παραδεχτούμε ότι στα κατώτερα στρώματα της ατμόσφαιρας η επιφάνεια του υδραργύρου κατεβαίνει κατά 1 mm σε κάθε 10 m που ανεβαίνουμε.

5 Έφαρμογές του βαρομέτρου.

● Η κατάσταση του καιρού εξαρτάται και από τις μεταβολές της ατμοσφαιρικής πίεσεως πάνω στην επιφάνεια της γής. Η μελέτη των μεταβολών αυτών σε συνδυασμό με άλλους παράγοντες (θερμοκρασίας, διευσθύνσεως ανέμου, υγρασίας κτλ.) μās επιτρέπει με μεγάλες πιθανότητες να προβλέψουμε τον καιρό.

● Όταν γνωρίζουμε την ατμοσφαιρική πίεση ενός τόπου, μπορούμε να υπολογίσουμε το ύψόμετρό του.

Τα ύψομετρικά όργανα των αεροπλάνων είναι μεταλλικά βαρόμετρα, με τη διαφορά ότι η πλάκα τους είναι βαθμολογημένη σε μέτρα ύψους και όχι σε χιλιοστά υδραργύρου ή μιλιμπάρ.

Ο πιλότος βλέπει το ύψος, όπου βρίσκεται, στο ύψομετρικό όργανο, αφού το ρυθμίσει σύμφωνα με την ατμοσφαιρική πίεση του εδάφους εκείνη τη στιγμή, που του μεταδίδει ο ασύρματος.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Το υδραργυρικό βαρόμετρο είναι ένας σωλήνας Torricelli, βαθμολογημένος σε εκατοστά και χιλιοστά, που μās δίνει τη δυνατότητα να μετρούμε τις μεταβολές της ατμοσφαιρικής πίεσεως.

2. Στο μεταλλικό βαρόμετρο ή ατμοσφαιρική πίεση ενεργεί στην ελαστική επιφάνεια ενός μεταλλικού κουτιού, από το οποίο έχουμε βγάλει τον αέρα.

Τις παραμορφώσεις της επιφάνειας αυτής παρακολουθεί ένας δείκτης, ο οποίος κινείται μπροστά από μιά βαθμολογημένη πλάκα. Η βαθμολόγηση της πλάκας έχει γίνει σε σύγκριση με ένα υδραργυρικό βαρόμετρο.

3. Το αυτόγραφικό βαρόμετρο χαράσσει την καμπύλη των μεταβολών της ατμοσφαιρικής πίεσεως μέσα σε ένα όρισμένο χρονικό διάστημα.

4. Η ατμοσφαιρική πίεση μεταβάλλεται με το ύψος. Το ύψομετρικό όργανο των αεροπλάνων είναι ένα μεταλλικό βαρόμετρο βαθμολογημένο σε μέτρα ύψους.

5. Το βαρόμετρο χρησιμεύει στις μετεωρολογικές υπηρεσίες για την πρόγνωση του καιρού.

ΠΙΕΣΕΙΣ ΑΣΚΟΥΜΕΝΕΣ ΑΠ' ΤΑ ΑΕΡΙΑ

Τò Μανόμετρο

α) Παρατήρηση. "Αν ανοίξουμε για μιá στιγμή τὴ στρόφιγγα τοῦ φωταερίου ἢ τοῦ ὑγραερίου, θὰ ἀκούσουμε ἕνα ὄξυ σφύριγμα, πού μᾶς φανερώνει ὅτι τὸ ἀέριο βγαίνει μὲ κάποια ὀρμὴ ἀπὸ αὐτή.

● Τὸ ἴδιο θὰ συμβεῖ, ἂν ἀνοίξουμε τὴ βαλβίδα σὲ ἕνα λάστιχο ποδηλάτου, ἐνῶ συγχρόνως θὰ τὸ ἰδοῦμε νὰ *ξεφουσκώνει*.

● Τὰ ἀέρια (φωταέριο, ὑγραέριο) μέσα στοὺς σωλῆνες καὶ ὁ ἀέρας μέσα στοὺς ἀεροθαλάμους (λάστιχα) πιέζουν τὰ τοιχώματα ἀπὸ τὰ ὁποῖα περιορίζονται.

"Ὅταν στὰ τοιχώματα αὐτὰ ὑπάρχει ἕνα ἄνοιγμα, ἐπειδὴ ἡ πίεση τοῦ ἀερίου εἶναι μεγαλύτερη ἀπὸ τὴν ἐξωτερικὴ (ἀτμοσφαιρική), τὸ ἀέριο βγαίνει ἐξω ἀπ' τὸ ἄνοιγμα.

β) Μέτρηση. Συνδέομε τὴ στρόφιγγα τοῦ φωταερίου σὲ ἕνα μανόμετρο μὲ νερὸ (σχ. 1) καὶ μετροῦμε τὸ ὕψος h μεταξὺ τῆς στάθμης Α καὶ Β τοῦ ὑγροῦ μὲς στὸ σωλῆνα: 8 cm.

● Γνωρίζομε ὅτι ἡ πίεση μέσα στὸ ρευστὸ εἶναι ἡ ἴδια σ' ὅλα τὰ σημεῖα τοῦ ὀριζήντιου ἐπιπέδου ΒΒ'.

Στὸ σημεῖο Β' ἡ πίεση εἶναι ἴση μὲ τὴν ἀτμοσφαιρική, αὐξημένη μὲ τὸ βάρος στήλης νεροῦ πού ἔχει τομὴ 1 cm^2 καὶ ὕψος 8 cm, δηλ. 8 p/cm^2 .

● Ἐπειδὴ ἴδια πίεση θὰ ἀσκεῖται καὶ στὸ σημεῖο Β, ἡ πίεση τοῦ φωταερίου στοὺς σωλῆνες *ξεπερνᾷ κατὰ 8 p/cm^2 τὴν τιμὴ τῆς ἀτμοσφαιρικῆς πίεσεως*.

● Θερμαίνομε ἑλαφρὰ μιὰ σφαιρικὴ φιάλη, πού τὴν ἔχομε κλεισθεῖ μὲ ἕνα πῶμα, ἀπ' τὸ ὁποῖο περνᾷ ἕνας γυάλινος σωλῆνας. Ὁ ἀέρας, πού περιέχει ἡ φιάλη, διαστέλλεται καὶ ἕνα μέρος του φεύγει.

Συνδέομε τότε τὸ σωλῆνα τῆς φιάλης σὲ ἕνα μανόμετρο μὲ νερὸ καὶ παρατηροῦμε ὅτι τὸ σημεῖο Α αὐτῆ τῆ φορά βρίσκεται χαμηλότερα ἀπὸ τὸ σημεῖο Β (σχ. 2). "Αν μετρήσουμε τὴ διαφορά ὕψους τῶν δύο σημείων (π.χ. 8 cm), καὶ σκεφτοῦμε ὅπως καὶ πρὶν, συμπεραίνομε ὅτι ἡ πίεση μέσα στῆ φιάλη εἶναι κατὰ 8 p/cm^2 μικρότερη ἀπ' τὴν ἀτμοσφαιρική.

● Γιά νὰ ὑπολογίσουμε τὴν πίεση τοῦ ἀερίου καὶ στις δύο περιπτώσεις, πρέπει νὰ γνωρίζουμε τὴν τιμὴ τῆς ἀτμοσφαιρικῆς πίεσεως ἐκεῖνη τῆ στιγμή, (75 cmHg) ἐπομένως:

$$13,6 \text{ p/cm}^3 \times 75 \text{ cm} = 1020 \text{ p/cm}^2.$$

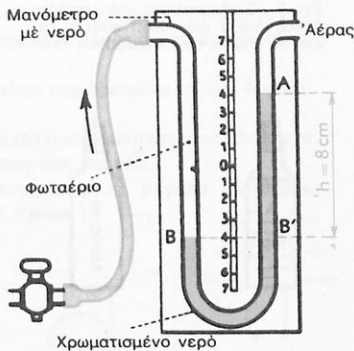
Ἡ πίεση τοῦ γκαζιῦ στὸ ἐσωτερικὸ τῶν σωλῆνων εἶναι:

$$1020 \text{ p/cm}^2 + 8 \text{ p/cm}^2 = 1028 \text{ p/cm}^2.$$

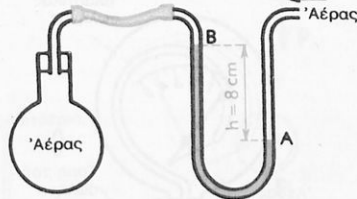
Ἡ πίεση στὸ ἐσωτερικὸ τῆς φιάλης εἶναι:

$$1020 \text{ p/cm}^2 - 8 \text{ p/cm}^2 = 1012 \text{ p/cm}^2.$$

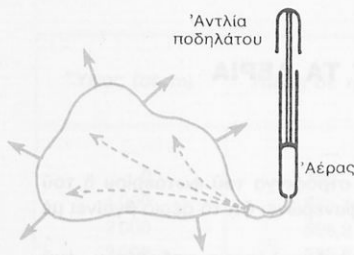
Συμπέρασμα. Τὰ ἀέρια ἀσκοῦν πίεση πάνω στὰ τοιχώματα τῶν δοχείων μέσα στὰ ὁποῖα εἶναι περιορισμένα.



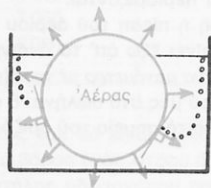
Σχ. 1: Ἡ πίεση τοῦ ἀερίου στις σωλῆνες εἶναι μεγαλύτερη κατὰ 8 p/cm^2 ἀπὸ τὴν ἀτμοσφαιρική.



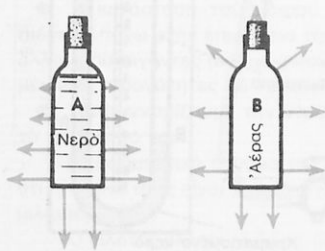
Σχ. 2: Ἡ πίεση τοῦ ἀέρα στὸ μπαλόνι εἶναι κατὰ 8 p/cm^2 κατώτερη ἀπὸ τὴν ἀτμοσφαιρική.



Σχ. 3: Η πίεση του αέρα που εισχωρεί στο μπαλόνι ώθει τα τοιχώματά του.



Σχ. 4: Ο κλεισμένος στο μπαλόνι αέρας ασκεί μία πίεση κάθετη σε όλα τα σημεία των τοιχωμάτων του.



Σχ. 5: Στη φιάλη Α, η πίεση που ασκεί το νερό αυξάνει με την αύξηση του βάθους. Στη φιάλη Β, η πίεση που ασκεί ο αέρας είναι η ίδια σε όλα τα σημεία των τοιχωμάτων της.



Σχ. 6: Μεταλλικό μανόμετρο

2 Χαρακτηριστικά της πίεσεως που ασκούν τὰ αέρια.

● Όταν φουσκώνουμε τὸν ἀεροθάλαμο (τὸ ἔσωτερικό) μίας μπάλας ποδοσφαίρου, παρατηρούμε ὅτι, κάθε φορά που κινούμε τὸ ἔμβολο τῆς ἀντλίας πρὸς τὰ μέσα, τὰ τοιχώματά του ὠθούνται πρὸς ὅλες τὶς διευθύνσεις καὶ στὸ τέλος ὁ ἀεροθάλαμος παίρνει τὸ σφαιρικό του σχῆμα (σχ. 3).

● Ἄν βυθίσουμε τὸν φουσκωμένο ἀεροθάλαμο στὸ νερὸ ἐνὸς γυάλινου δοχείου καὶ τὸν τρυπήσουμε μὲ μιὰ βελόνα σὲ διάφορα σημεία, παρατηρούμε φυσαλίδες αέρα νὰ βγαίνουν στὴν ἀρχὴ κάθετα ἀπὸ τὴν ἐπιφάνειά του καὶ ἔπειτα νὰ διευθύνονται πρὸς τὰ ἐπάνω (σχ. 4).

3 Σύγκριση τῆς πίεσεως ἐνὸς ἀερίου μὲ τὴν πίεση ἐνὸς ὑγροῦ (σχ. 5).

Τὸ νερὸ που βρίσκεται στὴ φιάλη Α πιέζει μὲ τὸ βάρος του τὸν πυθμένα καὶ τὰ τοιχώματά της.

Ἡ πίεση δὲν εἶναι ἡ ἴδια σ' ὅλα τὰ σημεία τῶν τοιχωμάτων της.

Καὶ ὁ αέρας ἐπίσης, ἐπειδὴ ἔχει βάρος, πιέζει τὰ τοιχώματα τῆς φιάλης Β. Ἡ πίεση ὅμως αὐτὴ εἶναι πολὺ μικρὴ καὶ μπορούμε νὰ τὴν ἀγνοήσουμε. Γιατί, ἐνὼ 1 dm³ νερὸ ζυγίζει 1 Κρ, 1 dm³ αέρα ζυγίζει 1,3 ρ.

Ἡ πίεση στὴν περίπτωση αὐτὴ ὀφείλεται στὴν ιδιότητα τοῦ ἑκτατοῦ τῶν ἀερίων.

Γνωρίζουμε ὅτι τὰ μόρια τῶν ἀερίων βρίσκονται σὲ μιὰ συνεχῆ κίνηση πολὺ ταχεῖα καὶ γι' αὐτὸ προσκρούουν πάνω στὰ τοιχώματα τῶν δοχείων που τὰ περιέχουν. Οἱ κρούσεις αὐτὲς ἔχουν σὰν ἀποτέλεσμα τὴν πίεση τοῦ ἀερίου.

Συμπέρασμα. Ὁ αέρας που εἶναι περιορισμένος σὲ ἓνα μπαλόνι ασκεί πιεστικὴ δύναμη πάνω στὰ τοιχώματά του ἀπὸ μέσα πρὸς τὰ ἔξω.

Ἡ πίεση τοῦ αέρα στὰ τοιχώματα τοῦ δοχείου που τὸν περιέχει εἶναι ἡ ἴδια σ' ὅλα τὰ σημεία.

4 Μέτρηση τῆς πίεσεως ἐνὸς ἀερίου.

Γιὰ νὰ μετρήσουμε τὴν πίεση τοῦ φωταερίου, χρησιμοποιοῦμε τὸ μανόμετρο μὲ νερό. Μ' αὐτὸ μπορούμε νὰ μετρήσουμε τὴ διαφορά πίεσεως κατὰ μερικὰ ρ/cm² μεγαλύτερη ἢ μικρότερη τῆς ἀτμοσφαιρικής.

Ἄν ἀντικαταστήσουμε τὸ νερὸ τοῦ μανομέτρου μὲ ὑδράργυρο, τότε σὲ μιὰ διαφορά ὕψους τῆς μανομετρικῆς στήλης 1 cm θὰ ἀντιστοιχεῖ διαφορά πίεσεως 13,6 ρ/cm².

Γιὰ νὰ μετροῦμε πιέσεις, μεγάλες ἢ μικρές, χρησιμοποιοῦμε ἐπίσης καὶ τὸ **μεταλλικὸ μανόμετρο**.

Το αέριο, του οποίου θέλουμε να μετρήσουμε την πίεση, εισχωρεί μέσα στον ελαστικό σωλήνα του οργάνου, που έχει σχήμα σπειρας και τείνει να του αλλάξει το σχήμα.

Την αλλαγή του σχήματος του σωλήνα παρακολουθεί μία βελόνα, που δείχνει την πίεση πάνω σε μία βαθμολογημένη πλάκα. 'Η βαθμολόγηση γίνεται συγκριτικά σε ρ/cm^2 ή σε ατμόσφαιρες.

4 Παραδείγματα πίεσεως αερίων.

'Επειδή τα αέρια είναι συμπιεστά, οι πιέσεις που ασκούν παρουσιάζουν μεγάλες διαφορές. Οι ηλεκτρικές λάμπες περιέχουν αέρια με πολύ μικρή πίεση (κλάσμα χιλιοστού του υδροαργύρου).

Στους αεροθαλάμους (λάστιχα) των αυτοκινήτων η πίεση είναι $1,5 \text{ Kp/cm}^2$ ή 2 Kp/cm^2 .

'Η πίεση του ατμού πάνω στο έμβολο της μηχανής του αιδηροδρόμου φτάνει τα 30 Kp/cm^2 .

Το υδρογόνο και το όξυγόνο, τα οποία χρησιμοποιούμε για τις όξινογονοκολλήσεις, είναι περιορισμένα σε χαλύβδινες φιάλες με πίεση 150 Kp/cm^2 .

Μέσα στην κάνη ενός όπλου η πίεση που παράγουν τα αέρια από την καύση της πυρίτιδας φτάνει τις πολλές χιλιάδες Kp/cm^2 .

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τα αέρια είναι ρευστά, συμπιεστά, ελαστικά και έκτατα και ασκούν πιεστική δύναμη στα τοιχώματα των δοχείων που τα περικλείουν.

2. 'Η πιεστική δύναμη την οποία ασκεί ένα αέριο οφείλεται στην ιδιότητα του έκτατου αερίου. 'Η πίεση είναι ή ίδια σ' όλα τα σημεία των τοιχωμάτων ενός δοχείου, όταν αυτό δεν έχει μεγάλο ύψος.

3. Για να μετρήσουμε την πίεση ενός αερίου που είναι περιορισμένο σε ένα δοχείο, χρησιμοποιούμε το μανόμετρο.

Το απλούστερο μανόμετρο είναι ένας ελαστικός μεταλλινός σωλήνας, του οποίου οι άλλαγές του σχήματος παρακολουθούνται από μια ένδεικτική βελόνα.

4. 'Η πίεση ενός αερίου μπορεί να μεταβάλλεται μέσα σε μεγάλα περιθώρια (αεροθάλαμοι : $1,5 - 2 \text{ Kp/cm}^2$ αέρια στις φιάλες : 150 Kp/cm^2).

33* ΜΑΘΗΜΑ: Πιέσεις που ασκούνται από τα αέρια.

"Ανωση του 'Αρχιμήδη στα αέρια.

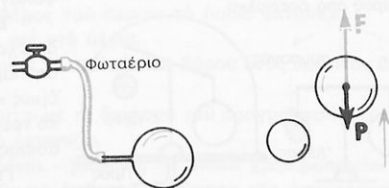
1 Παρατήρηση. Οι σαπουνόφουσκες, όταν είναι γεμάτες με αέρα των πνευμόνων μας, πέφτουν, ενώ, όταν είναι γεμάτες με φωταέριο, ανεβαίνουν (σχ. 1Α και Β).

Στην πρώτη περίπτωση το βάρος της σαπουνόφουσκας (P) είναι μεγαλύτερο από την άνωση (F), $P > F$ και στη δεύτερη μικρότερο: $P < F$.

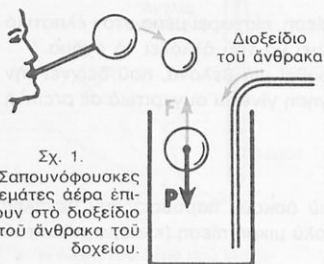
Κι' αυτό συμβαίνει γιατί η σχετική πυκνότητα του φωταερίου ως προς τον αέρα είναι $0,5$ και επομένως μία σαπουνόφουσκα με αέρα θα είναι δύο φορές βαρύτερη από μία ίση με φωταέριο, ενώ η άνωσή τους μένει ή ίδια.



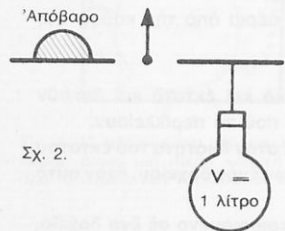
Σχ. 1: Α: Σαπουνόφουσκες γεμάτες αέρα πέφτουν.



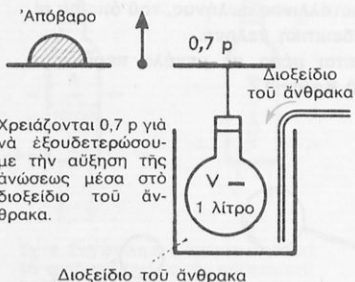
Β: Σαπουνόφουσκες γεμάτες φωταέριο ανεβαίνουν.



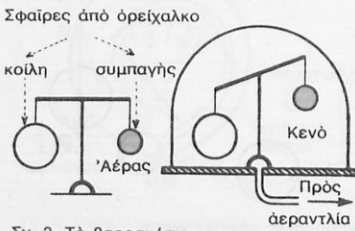
Σχ. 1.
Γ: Σαπουνόφουσκες γεμάτες αέρα επιπλέουν στο διοξείδιο του άνθρακα του δοχείου.



Σχ. 2.



Χρειάζονται 0,7 p για να εξουδετερώσουμε την αύξηση της ανώσεως μέσα στο διοξείδιο του άνθρακα.



Σχ. 3. Το βαροσκόπιο

Η σαπουνόφουσκα, αν και είναι γεμάτη με αέρα, δεν πέφτει στον πυθμένα του δοχείου, (σχ. 1 Γ), γιατί η σχετική πυκνότητα του διοξειδίου του άνθρακα που περιέχει το δοχείο είναι περίπου 1,5 και γι' αυτό η άνωση είναι 1,5 φορά μεγαλύτερη απ' το βάρος της. Μπορούμε να παρομοιάσουμε τη σαπουνόφουσκα στην περίπτωση αυτή με ένα φελλό μέσα στο νερό.

2 Μέτρηση της ανώσεως του 'Αρχιμήδη.

Κρεμούμε απ' το δίσκο ενός ζυγού μια κλειστή σφαιρική φιάλη με γνωστό όγκο: π.χ. 1l και τη ισορροπούμε με αντίβαρο στον άλλο δίσκο (σχ. 2).

"Αν βυθίσουμε τη φιάλη σε ένα δοχείο που περιέχει διοξείδιο του άνθρακα, ή ισορροπία καταστρέφεται και, για να την επαναφέρουμε, πρέπει να προσθέσουμε στο δίσκο, όπου έχουμε κρεμάσει τη φιάλη, βάρος 0,7 p.

"Ένα λίτρο διοξείδιο του άνθρακα ζυγίζει 2 p περίπου.

"Ένα λίτρο αέρας ζυγίζει 1,3 p.

Το βάρος 0,7 p που βάλαμε στο δίσκο αντιστοιχεί στην αύξηση της ανώσεως, που παθαίνει η φιάλη όταν από τον αέρα τη βυθίσουμε στο διοξείδιο του άνθρακα.

'Επειδή, όταν η φιάλη βρίσκεται μέσα στον αέρα ενεργεί πάνω της το βάρος της P και η άνωση του 'Αρχιμήδη $F = 1,3 p$.

'Ενώ, όταν βρίσκεται στο διοξείδιο του άνθρακα έχει πάλι το ίδιο βάρος P, η άνωση όμως είναι $F' = 2 p$ και $F' - P = 2 p - 1,3 p = 0,7 p$

Συμπέρασμα. Κάθε σώμα, που βρίσκεται μέσα σε ένα αέριο που ισορροπεί, δέχεται άνωση ίση με το βάρος του αερίου που εκτοπίζει.

3 Πραγματικό βάρος - φαινόμενο βάρος.

Το βαροσκόπιο (σχ. 3) είναι ένας ζυγός με ίσους βραχίονες. Στις άκρες της φάλαγγας του κρεμούμε δυο σφαίρες με διαφορετικό όγκο που έχουν ίσο φαινόμενο βάρος, γι' αυτό η φάλαγγα ισορροπεί σε οριζόντια θέση.

● "Αν τοποθετήσουμε το όργανο κάτω από τον κώδωνα μιάς άεραντλίας και αφαιρέσουμε τον αέρα, η φάλαγγα γέρνει απ' το μέρος της μεγάλης σφαίρας.

'Εξήγηση: Μέσα στον αέρα η κενή σφαίρα, επειδή έχει μεγαλύτερο όγκο, παθαίνει μεγαλύτερη άνωση παρά η γεμάτη και μικρότερη σφαίρα. Στο κενό όμως και στις δυο σφαίρες ενεργεί μόνο το πραγματικό τους βάρος και η φάλαγγα γέρνει απ' το μέρος της αδειαίας σφαίρας που είναι και η βαρύτερη.

Γενικά, μέσα στον αέρα:

Φαινόμενο βάρος ενός σώματος = Πραγματικό βάρος του σώματος — βάρος του αέρα που εκτοπίζει το σώμα.

Ἡ ἄνωση στὸν ἀέρα δὲν εἶναι ὑπολογίσιμη, ὅταν τὸ σῶμα ἔχει εἰδικὸ βάρος πολὺ μεγαλύτερο ἀπ' τὸ εἰδικὸ βάρος τοῦ ἀέρα (στερεὰ καὶ ὑγρά σῶματα). Πρέπει ὅμως νὰ τὴν ὑπολογίζουμε, ὅταν τὸ εἰδικὸ βάρος τοῦ σώματος πλησιάζει τὸ εἰδικὸ βάρος τοῦ ἀέρα (π.χ. ἓνα ἀέριο).

4 Ἀερόστατα.

Τὸ ἀερόστατο εἶναι ἓνα μεγάλο σφαιρικὸ μπαλόνι γεμάτο μὲ ὑδρογόνο ἢ ἥλιο (σχ. 4). Οἱ ἐπιβάτες του (ἀεροναῦτες) βρίσκονται σὲ ἓνα ἐλαφρὸ καλάθι (λέμβο) κρεμασμένο μὲ ἓνα δίχτυ ἀπὸ τὸ ἀερόστατο.

Ἄν ὁ ὄγκος τοῦ ἀεροστάτου εἶναι 1000 m^3 , τότε ἐκτοπίζει ἀέρα ὁ ὁποῖος ζυγίζει κοντὰ στὴν ἐπιφάνεια τῆς γῆς:

$$1,3 \text{ Kp/m}^3 \times 1000 \text{ m}^3 = 1300 \text{ Kp}$$

Τὸ ὑδρογόνο τὸ ὁποῖο περικλείει τὸ περίβλημα τοῦ ζυγίζει:

$$0,07 \text{ Kp/m}^3 \times 1000 \text{ m}^3 = 70 \text{ Kp}$$

Ἔστω ὅτι τὸ περίβλημα, οἱ ἐπιβάτες, τὸ καλάθι, τὰ ὄργανα καὶ τὰ ὑλικά ζυγίζουν ὅλα μαζί περίπου 1200 Kp . Τὸ ἀερόστατο λοιπὸν ζυγίζει μαζί μὲ τὸ ὑδρογόνο πού περιέχει:

$$1200 \text{ Kp} + 70 \text{ Kp} = 1270 \text{ Kp}$$

δηλαδὴ $1300 \text{ Kp} - 1270 \text{ Kp} = 30 \text{ Kp}$ λιγότερο ἀπ' τὸν ἀέρα πού ἐκτοπίζει.

Ἡ δύναμη αὐτῆ τῶν 30 Kp , ἡ ὁποία εἶναι ἡ συνισταμένη τοῦ συνολικοῦ βάρους τοῦ ἀεροστάτου καὶ τῆς ἀνώσεώς του, λέγεται **ἀνυψωτικὴ δύναμη** τοῦ ἀεροστάτου.

$$\text{Ἀνυψωτικὴ δύναμη} = \text{Βάρος ἐκτοπιζόμενου ἀέρα} - \text{συνολικὸ βάρος ἀεροστάτου}$$

Ὅσο ἀνεβαίνει τὸ μπαλόνι, ἡ ἀτμοσφαιρικὴ πίεση μικραίνει, ὁ ἀέρας γίνεται ἀραιότερος καὶ ἡ πυκνότητά του μικρότερη. Ἐπειδὴ ἐλαττώνεται ἡ πυκνότητα τοῦ ἀέρος, τὸ ἀέριο φεύγει ἀπὸ ἓνα ἄνοιγμα πού βρίσκεται στὸ κατώτερο μέρος του, ἡ ἀνυψωτικὴ δύναμη γίνεται μικρότερη καὶ τὸ ἀερόστατο ἀρχίζει νὰ κατεβαίνει. Γιὰ νὰ ξαναπάρη ὕψος, οἱ ἀεροναῦτες πετοῦν ἓνα μέρος ἀπ' τὸ ἔρμα (ἄμμο) ἔξω ἀπὸ τὸ καλάθι. Γιατί;

Γιὰ νὰ ἐρευνήσουν τὰ ἀνώτερα στρώματα τῆς ἀτμοσφαιρας, οἱ μετεωρολογικὲς ὑπηρεσίαι χρησιμοποιοῦν *μπαλόνια* — *βολίδες* χωρὶς ἐπιβάτες, τὰ ὁποία μεταφέρουν αὐτογραφικὰ ὄργανα.

Τὰ ὄργανα αὐτὰ εἶναι ἐφοδιασμένα μὲ ἀλεξιπτώτα καὶ περισυλλέγονται ὅταν προσεγγίσουν.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Κάθε σῶμα, ὅταν βρίσκεται μέσα σὲ ἓνα ἀέριο πού ἰσορροπεῖ, δέχεται ἀπ' αὐτὸ ἄνωση ἴση μὲ τὸ βάρος τοῦ ἀερίου τὸ ὁποῖο ἐκτοπίζει.

2. Ἡ ἀρχὴ τοῦ Ἀρχιμήδη ἐφαρμόζεται καὶ στὰ ἀέρια.

3. Στὴν ἀτμόσφαιρα πρέπει νὰ ξεχωρίζουμε τὸ πραγματικὸ βάρος ἑνὸς σώματος ἀπὸ τὸ φαινόμενο βάρος.

Τὸ φαινόμενο βάρος ἑνὸς σώματος ἰσοῦται μὲ τὴ διαφορὰ τοῦ πραγματικοῦ βάρους τοῦ σώματος καὶ τοῦ βάρους τοῦ ἀέρα πού ἐκτοπίζει.

4. Τὰ σφαιρικὰ μπαλόνια καὶ τὰ μπαλόνια - βολίδες, τὰ ὁποία χρησιμοποιοῦν οἱ μετεωρολογικὲς ὑπηρεσίαι, γιὰ νὰ μελετοῦν τὰ ἀνώτερα στρώματα τῆς ἀτμόσφαιρας, ἀνεβαίνουν μὲ τὴν ἄνωση τοῦ Ἀρχιμήδη, τὴν ὁποία ἄσκει ὁ ἀτμοσφαιρικὸς ἀέρας.

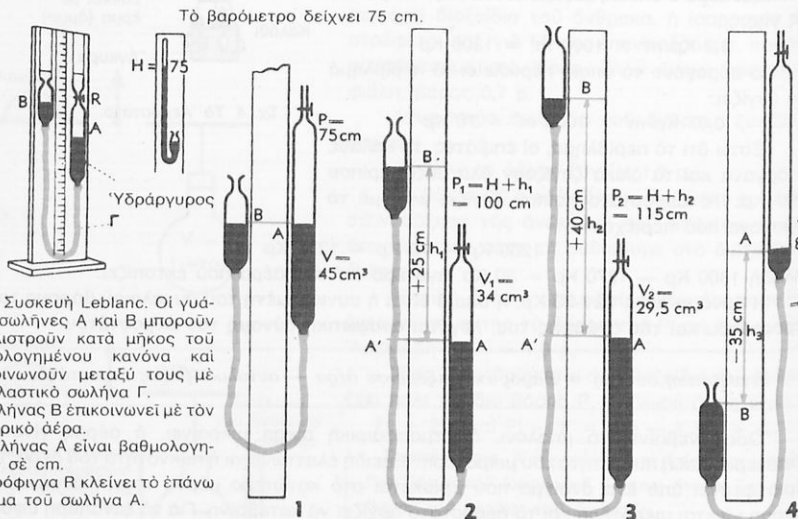


Σχ. 4 Τὸ Ἀερόστατο.

ΝΟΜΟΣ ΤΟΥ ΜΑΡΙΟΤΤΕ

1 Παρατήρηση. Κλείνομε τὸ άνοιγμα μίας άντλίας ποδηλάτου και ώθοῦμε τὸ έμβολο της. "Αν και δέν μπορεί ὁ άέρας νά βγει άπ' τόν κύλινδρο, έν τούτοις ὁ όγκος του μικραίνει και ὄσο πιο μεγάλη δύναμη άσκούμε πάνω στό έμβολο, τόσο κι' ὁ όγκος του γίνεται μικρότερος.

Συμπέραμα. "Όσο μικραίνει ὁ όγκος τοῦ άέρα, ὁ ὄποιος βρίσκεται περιορισμένος στόν κύλινδρο τῆς άντλίας, τόσο και ἡ πίεσή του μεγαλώνει.



Σχ. 1: Συσκευή Leblanc. Οί γυάλινοι σωλήνες Α και Β μπορούν νά γλιστροῦν κατά μήκος τοῦ βαθμολογημένου κανόνα και συγκοινωνοῦ μεταξύ τους με τόν έλαστικό σωλήνα Γ. 'Ο σωλήνας Β έπικοινωνε με τόν έξωτερικό άέρα. 'Ο σωλήνας Α είναι βαθμολογημένος σέ cm. 'Η στρόφιγγα R κλείνει τὸ έπάνω άνοιγμα τοῦ σωλήνα Α.

2 Μέτρηση. 'Η συσκευή τοῦ σχήματος 1 (Leblanc) μās έπιτρέπει νά μελετήσοῦμε τῆ μεταβολή τοῦ όγκου ένός αερίου, όταν ἡ πίεσή του μεταβάλλεται και ἡ θερμοκρασία του μένει σταθερή.

"Εστω ὅτι τὸ πείραμα γίνεται, όταν ἡ άτμοσφαιρική πίεση, ποῦ μās δείχνει ένν ὕδραργυρικό βαρόμετρο, είναι 75 cmHg.

α) όταν ἡ στρόφιγγα R είναι άνοιχτή, ἡ στάθμη στά σημεία Α και Β βρίσκεται στό ἴδιο ὀριζόντιο επίπεδο, γιατί και στά δύο σημεία ένεργεῖ ἡ ἴδια πίεση (ἡ άτμοσφαιρική).

"Αν κλείσοῦμε τῆ στρόφιγγα R, ἡ πίεση στή στάθμη Α δέν αλλάζει. 'Ο άέρας ὁ ὄποιος είναι περιορισμένος πάνω άπ' αὐτῆ ἔχει πίεση ἴση με τῆν άτμοσφαιρική: 75 cmHg και όγκος 45 cm³.

β) Μὲ κλειστή τῆ στρόφιγγα R μετακινῶμε τοῦς δύο σωλήνες με τρόπο ὡστε ἡ στάθμη Β νά βρίσκεται σέ ὕψος $h_1 = 25$ cm άπ' τῆ στάθμη Α.

Τά σημεία Α και Α' ποῦ βρίσκονται στό ἴδιο ὀριζόντιο επίπεδο θά ἔχουν τῆν ἴδια πίεση. Πίεση στό Α = πίεση στό Α' = πίεση στό Β + 25 cmHg.

Πίεση περιορισμένον άέρα : $P_1 = 100$ cmHg δηλ. (75 + 25) cmHg.

"Όγκος περιορισμένον άέρα : $V_1 = 34$ cm³.

γ) 'Επαναλαμβάνομε τὸ προηγούμενο πείραμα μὲ κλειστή τὴ στρόφιγγα B, ἀλλὰ τώρα ἡ στάθμη B νὰ βρίσκεται σὲ ὕψος $h_2 = 40 \text{ cm}$ πάνω ἀπ' τὴ στάθμη A

$$P_2 = 75 \text{ cmHg} + 40 \text{ cmHg} = 115 \text{ cmHg}$$

Ὁ ὄγκος τοῦ περιορισμένου ἀέρα εἶναι: $V_2 = 29,5 \text{ cm}^3$

δ) Ἄν ἡ στάθμη B βρίσκεται 35 cm χαμηλότερα τῆς A: $h_3 = 35 \text{ cm}$

Ἡ πίεση στὸ A θὰ εἶναι: $P_3 = 75 \text{ cmHg} - 35 \text{ cmHg} = 40 \text{ cmHg}$

καὶ ὁ ὄγκος τοῦ περιορισμένου ἀέρα: $V_3 = 84,5 \text{ cm}^3$

'Εκτελούμε μὲ τὸν ἴδιο τρόπο μιά σειρά πειραμάτων καὶ τὰ ἀποτελέσματα τὰ γράφομε σὲ ἓναν πίνακα. Ἄτμοσφαιρική πίεση $H = 75 \text{ cmHg}$.

h cm	0	+15	+25	+40	-15	-25	-35
P H + h	75	90	100	115	60	50	40
V cm ³	45	37,5	34	29,5	56	68	84,5
P × V	3375	3375	3400	3392,5	3360	3400	3380

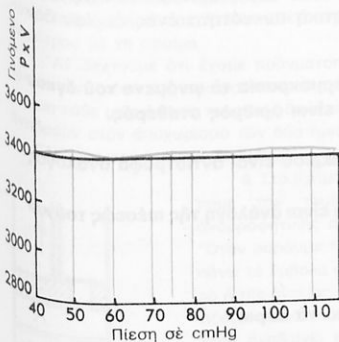
Παρατηροῦμε ὅτι τὸ γινόμενο τῆς πίεσεως ἐπὶ τὸν ὄγκο πλησιάζει πάντοτε τὸν ἀριθμὸ 3375.

Ἡ πειραματικὴ αὐτὴ ἐπαλήθευση μᾶς ἐπιτρέπει νὰ διατυπώσουμε ἓναν ἀπλὸ νόμο, τὸ νόμο τοῦ Mariotte.

Νόμος τοῦ Mariotte: Σὲ σταθερὴ θερμοκρασία τὸ γινόμενο τοῦ ὄγκου μιάς μάζας ἀερίου ἐπὶ τὴν πίεσή του εἶναι ἀριθμὸς σταθερὸς.

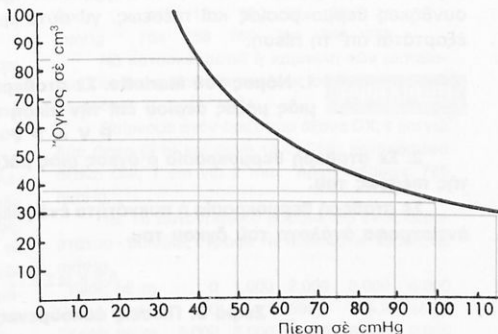
$$P \times V = P' \times V' \quad \text{ἢ} \quad \frac{P}{P'} = \frac{V'}{V}$$

Σὲ σταθερὴ θερμοκρασία ὁ ὄγκος μιάς μάζας ἀερίου εἶναι ἀντίστροφα ἀνάλογος πρὸς τὴν πίεσή του.



Σχ. 2: Σὲ σταθερὴ θερμοκρασία τὸ γινόμενο τοῦ ὄγκου ἐπὶ τὴν πίεση τῆς ἴδιας μάζας ἀερίου εἶναι ἀριθμὸς σταθερὸς:

$$P \times V = P' \times V'$$



Σχ. 3: Σὲ σταθερὴ θερμοκρασία ὁ ὄγκος μιάς μάζας ἀερίου εἶναι ἀντίστροφα ἀνάλογος πρὸς τὴν πίεσή του.

3 Μεταβολὴ τῆς πυκνότητας ἑνὸς ἀερίου σὲ συνάρτηση μὲ τὴν πίεσή του.

Ἄν M εἶναι ἡ μάζα ἑνὸς ἀερίου,

α) μὲ πίεση P ὁ ὄγκος του εἶναι V καὶ ἡ πυκνότητά του $\rho = \frac{M}{V}$

β) με πίεση P' ό όγκος του γίνεται V' και ή πυκνότητά του $\rho' = \frac{M}{V'}$

$$\frac{\rho}{\rho'} = \frac{\frac{M}{V}}{\frac{M}{V'}} = \frac{M}{V} \times \frac{V'}{M} \quad \eta \quad \frac{\rho}{\rho'} = \frac{V'}{V}$$

δηλ. οι πυκνότητες είναι αντίστροφα ανάλογες τών όγκων τών αερίων.

Έχομε όμως έπαληθεύσει πειραματικά ότι:

$$\frac{P}{P'} = \frac{V'}{V} \quad \text{κι' έπομένως} \quad \frac{\rho}{\rho'} = \frac{P}{P'}$$

Σέ σταθερή θερμοκρασία ή πυκνότητα ένός αερίου είναι ανάλογη με την πίεσή του.

4 Έφαρμογή. Σε κανονική πίεση μιá μάζα 44 g διοξειδίου του άνθρακα κατέχει ένα όγκο 22,4 ε.

Η πυκνότητα του αερίου αυτού θά είναι:

$$\frac{44 \text{ g}}{22,4 \text{ ε}} = 1,96 \text{ g/ε}$$

Σέ πίεση 10 atm και με την ίδια θερμοκρασία ή ίδια μάζα αερίου (44g) κατέχει ένν όγκο:

$$\frac{22,41}{10} = 2,24 \text{ ε'}$$

και ή πυκνότητα του διοξειδίου του άνθρακα θά είναι τώρα:

$$\frac{44 \text{ g}}{2,24 \text{ ε}} = 19,6 \text{ g/ε}$$

Αν ή πίεση ένός αερίου δεκαπλασιασθεί, και ή πυκνότητά του δεκαπλασιάζεται.

5 Σχετική πυκνότητα.

Έπειδή ή σχετική πυκνότητα ένός αερίου ως προς τόν άερα είναι ό λόγος μιás μάζας αερίου προς τη μάζα ίσου όγκου άερα, όταν και τά δυό άέρια βρίσκονται στις ίδιες συνθήκες θερμοκρασίας και πίεσεως, γι' αυτό ή σχετική πυκνότητα ένός αερίου δέν έξαρτάται άπ' τη πίεση.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Νόμος του Mariotte. Σε σταθερή θερμοκρασία τὸ γινόμενο του όγκου μιás μάζας αερίου επί την πίεσή του είναι αριθμός σταθερός.

$$P V = P' V'$$

2. Σε σταθερή θερμοκρασία ό όγκος μιás μάζας αερίου είναι αντίστροφα ανάλογος τής πίεσεώς του.

Σέ σταθερή θερμοκρασία ή πυκνότητα ένός αερίου είναι ανάλογη τής πίεσεώς του και αντίστροφα ανάλογη του όγκου του.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 8: Πίεσεις άσκούμενες από τά άέρια.

Σημείωση: Σε όλα τά προβλήματα θά παίρνομε: ειδικό βάρος ύδραργύρου 13,6 ρ/cm³.

1. Ατμοσφαιρική πίεση.

1. Νά ύπολογιστούν σε ρ/cm² και σε millibars άτμοσφαιρικές πιέσεις που μετρήθηκαν με στήλη ύδραργύρου ύψους 68 cm, 72,2 cm, 752 mm.

2. Στην κορυφή ένός βουνού βρίσκομε

άτμοσφαιρική πίεση 478 mm ύδραργύρου. Ποιά είναι ή τιμή αύτης τής πίεσεως σε μιλιμπάρ και σε άτμόσφαιρες;

3. Σε ποιές μεταβολές ύψους τής ύδραργύρικης στήλης αντίστοιχούν οι πιέσεις: 538 ρ/cm²; 1 Kr/cm²; 1.028 μιλιμπάρ; 0,730 atm;

4. 1 Kr ίσοδυναμεί στό Παρίσι με 9,81 N, πού είναι μονάδα δυνάμεως. Τό 1 N κατά τετραγωνικό

μέτρο είναι μονάδα πίεσεως (N/m^2). Η πίεση δηλ. που ασκείται από μια δύναμη 1 N, που ένεργει κάθετα σε μια επιφάνεια 1 m^2 και είναι ομοιόμορφα διαμοιρασμένη πάνω σ' αυτή.

Νά υπολογιστεί σε N/m^2 ατμοσφαιρική πίεση 76 cm υδραργύρου.

5. 'Ο δίσκος ενός αγγίστρου-βεντούζα από ελαστικό υλικό έχει διάμετρο 8 cm και είναι τέλεια εφαρμοσμένος σε ένα οριζόντιο τοίχωμα. Πόσο μέγιστο βάρος μπορεί να σηκώσει, αν η ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg;

6. Η επιφάνεια του σώματος του ανθρώπου υπολογίζεται σε 1 m^2 περίπου.

Αν η ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg, πόση είναι η ένταση της πιεστικής δυνάμεως που ασκείται από τον αέρα πάνω σε όλη την επιφάνεια του δέρματος του ανθρώπου;

Νά υπολογιστεί αυτή η δύναμη σε Kr και σε N.

7. Στο πείραμα της κυστορραγίας χρησιμοποιούμε κύλινδρο με διάμετρο 10 cm.

Αν η πίεση στο έσωτερικό του κυλίνδρου, όταν σπάζει η μεμβράνη, είναι 5 cmHg, νά βρεθεί η πιεστική δύναμη που ασκήθηκε πάνω στη μεμβράνη. (Ατμ. πίεση 76 cmHg).

8. Τον XVII αιώνα ο δήμαρχος του Μαγδεβούργου Otto de Quericke έκανε το εξής πείραμα. Κατασκεύασε δυο ήμισφαιρία διαμέτρου 80 cm, τα οποία έφάρμοζαν αεροστεγώς το ένα με το άλλο. Από τη σφαίρα αυτή άφαιρесе τον αέρα και κατόρθωσε να πετύχει ένα τέτοιο κενό, ώστε για να άποχωριστούν τα δυο ήμισφαιρία χρειάστηκαν 8 άλογα (ανά 4 στις δυο αντίθετες διευθύνσεις).

Αποδεικνύεται ότι η πιεστική δύναμη που εφαρμόζεται σε κάθε ήμισφάριο είναι ίση μ' αυτήν που εφαρμόζεται σε έναν κύκλο της ίδιας διαμέτρου με τη σφαίρα.

Αν δεχτούμε ότι έχουμε πραγματοποιήσει τέλειο κενό μέσα στη σφαίρα, νά υπολογιστεί η ένταση κάθε μιάς από τις πιεστικές δυνάμεις που αντιδρούν στον άποχωρισμό των δύο ήμισφαιρίων. (Αρμωσφαιρική πίεση 75 cmHg).

9. Στο σχήμα 1 βλέπουμε την τομή μιάς άναρροφητικής άντλιας. Όταν σύρουμε προς τα πάνω το έμβολο στο χώρο A της άντλιας, σχηματίζεται κενό, όποτε το νερό ανεβαίνει και τον γεμίζει.

α) 'Ός ποιο μέγιστο ύψος μπορεί μιά τέτοια άντλια νά ανεβάσει νερό από ένα πηγάδι, όταν η

ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg;

β) 'Ός ποιο μέγιστο ύψος θά ανέβαζε θαλασσινό νερό, αν το ειδικό βάρος του είναι 1,033 p/cm^3

10. 'Ο κύλινδρος μιάς άτμομηχανής συγκοι-

νωνει από τη μιά μεριά με το λέβητα, όπου η πίεση του άτμου είναι 12 Kr/cm², και από την άλλη με τον έξωτερικό άερα, όπου η πίεση είναι 1 Kr/cm² - το έμβολο έχει διάμετρο 40 cm.

Νά υπολογιστεί η δύναμη που εφαρμόζεται πάνω του.

11. Έκτελούμε το πείραμα του Τορκελλί με διάφορα υγρά, όταν η ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg. Σε πόσο ύψος από τη στάθμη του υγρού της λεκάνης θά βρίσκεται η στάθμη του υγρού μέσα στο σωλήνα στο καθένα από τα παρακάτω υγρά:

- α) στο νερό; (σχ. πυκν. 1), β) στο πετρέλαιο; (σχ. πυκν. 0,9), γ) στη γλυκερίνη; (σχ. πυκν. 1,25), δ) στο θειικό όξύ; (σχ. πυκν. 1,84).

II. Το βαρόμετρο.

12. Ένα βαρόμετρο δείχνει στη βάση του πύργου του Eiffel 756 mmHg. Τί θά έδειχνε την ίδια στιγμή το ίδιο βαρόμετρο στην κορυφή του πύργου; (ύψος 300 m). Μέσο βάρος ενός λίτρου άερα: 1,25 p.

13. Παρατηρούμε ότι η ατμοσφαιρική πίεση που δείχνει ένα βαρόμετρο πέφτει 2 cm, όταν το μεταφέρουμε από τους πρόποδες ενός λόφου στην κορυφή.

Πόση είναι η διαφορά ύψους ανάμεσα στους πρόποδες και στην κορυφή αυτού του λόφου; Μέσο βάρος ενός λίτρου άερα: 1,25 p.

14. Σε ένα μετεωρολογικό σταθμό σημειώθηκαν οι παρακάτω τιμές της ατμοσφαιρικής πίεσεως σε χιλιοστόμετρα υδραργύρου.

ώρα:	0	2	4	6	8	10	12
mmHg	755	751	747	745	746	750	753
ώρα:	14	16	18	20	22	24	
mmHg	754	758	762	761	760	758	

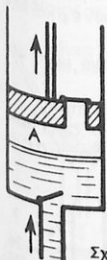
Νά κατασκευαστεί η καμπύλη των μεταβολών της ατμοσφαιρικής πίεσεως σε συνάρτηση με το χρόνο.

Παίρνουμε στον οριζόντιο άξονα OX, 1 cm για δύο ώρες (2 h) και άρχη το 0. Στον κατακόρυφο άξονα OY, 1 cm για 2 mm. Άρχη πιέσεων: 745 mmHg.

15. Το άυτογραφικό βαρόμετρο ενός άεροστάτου - βολίδας έγραψε τις παρακάτω πιέσεις σε mmHg.

Ύψος σε m	0	1.000	2.000	3.000	4.000
Πίεση mmHg	760	674,1	596,2	525,8	462,3
Ύψος σε m	5.000	6.000	7.000	8.000	9.000
Πίεση mmHg	405,2	353,9	308	267	230,6
Ύψος σε m	10.000	11.000	12.000	20.000	
Πίεση mmHg	198,3	169,7	145	41	

Νά κατασκευαστεί η καμπύλη των μεταβολών της ατμοσφαιρικής πίεσεως σε συνάρτηση με το ύψος. Παίρνουμε στον οριζόντιο άξονα OX, 1 cm για 2.000 m και στον κατακόρυφο άξονα OY, 1 cm για 10 cmHg και άρχη το 0. (Οι άριθμοι στρογγυλεύονται για τα ύψη της υδραργυρικής στήλης).



Σχ. 1.

16. α) Πόση είναι η ύψομετρική διαφορά δύο σημείων, για τα οποία παρατηρούμε μία μεταβολή 3,5 cm του βαρομετρικού ύψους σε σωλήνα Τορικήλλι με υδράργυρο;

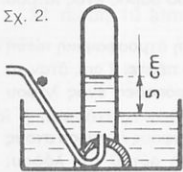
β) Ποιά θα ήταν η μεταβολή του ύψους της στήλης στις ίδιες συνθήκες σε ένα σωλήνα Τορικήλλι με γλυκερίνη; (Μέσο βάρος ενός λίτρου αέρα : 1,1 ρ· ειδικό βάρος υδραργύρου 13,6 ρ/cm³ γλυκερίνης 1,26 ρ/cm³.)

III. Πίεσεις άσκούμενες από τα αέρια. Τό μονόμετρο.

17. Τό όξυγόνο μεταφέρεται μέσα σε χαλύβδινες φιάλες, όπου βρίσκεται με πίεση (άρχηκη) 200 ως 250 Κρ/cm². Νά υπολογιστούν οι πίεσεις αυτές σε ατμόσφαιρες.

18. Μέσα στους ηλεκτρονικούς σωλήνες ή πίεση του αερίου είναι της τάξης ενός δεκάκις διασεκατομμυριοστού της ατμόσφαιρας. Νά υπολογιστεί ή πίεση αυτή σε mmHg.

Σχ. 2.



19. Περιορίζομε υδρόγόνο μέσα σε δοκιμαστικό σωλήνα ανατραμμένο πάνω σε μία λεκάνη με νερό.

α) Η στάθμη του νερού μέσα στο σωλήνα φθάνει 5 cm πάνω από τη στάθμη του νερού μέσα στη λεκάνη. Πόση είναι ή πίεση του υδρογόνου, αν ή ατμοσφαιρική πίεση είναι ή κανονική;

β) Πόση θα είναι ή πίεση του υδρογόνου, αν ή στάθμη του νερού μέσα στο σωλήνα είναι 2,5 cm κάτω από τη στάθμη του νερού στη λεκάνη;

20. Άνοικτό υδραργυρικό μονόμετρο προσαρμόζεται σε μία γυάλινη σφαιρική φιάλη. Η στάθμη του υδραργύρου στον κλάδο που συγκοινωνεί με τη φιάλη βρίσκεται 72 mm ψηλότερα από τη στάθμη του στον άλλο κλάδο.

Πόση είναι σε mmHg ή σε ρ/cm² ή πίεση του αερίου μέσα στη φιάλη, αν ή ατμοσφαιρική πίεση είναι 76 cmHg;

21. Άνοικτό μονόμετρο με νερό προσαρμόζεται στον άγωγό του φωταερίου της πόλεως. Παρατηρούμε μία διαφορά στάθμης 75 mm και ή χαμηλότερη είναι εκείνη που συγκοινωνεί με τόν άγωγό.

Νά υπολογιστεί:

α) Σε ρ/cm² ή διαφορά ανάμεσα στην πίεση του φωταερίου και την ατμοσφαιρική πίεση που είναι 76 cmHg.

β) Η πραγματική πίεση του αερίου σε ρ/cm² και σε cmHg.

γ) Η διαφορά στάθμης που θα είχαμε με ένα άνοικτό υδραργυρικό μονόμετρο.

22. Ένα άνοικτό μονόμετρο αποτελείται από δύο κλάδους 50 cm. Πόση μέγιστη πίεση πάνω ή κάτω από την ατμοσφαιρική μπορούμε να με-

τρήσουμε, αν τόν μονόμετρο περιέχει: α) νερό; β) υδράργυρο;

IV. Άρχή του Άρχιμήδη.

23. Ένα μπαλόνι φουσκωμένο με υδρόγόνο έχει όγκο 7,5 ℓ. Τό περιβλημά του ζυγίζει 6 ρ και είναι δεμένο με ένα νήμα, που τό κάθε μέτρο του ζυγίζει 0,1 ρ. Πόσο μήκος έχει τό νήμα, όταν τό μπαλόνι ισορροπεί στον αέρα; (Ειδικό βάρος αέρα: 1,24 ρ/ℓ υδρογόνου 0,1 ρ/ℓ.)

24. Ένα σφαιρικό αερόστατο, που έχει όγκο 1.000 m³ και ζυγίζει με τό εξαρτήματά του 600 Κρ, μπορεί να μεταφέρει 2 άτομα βάρους 140 Κρ. Πόσο έρμα πρέπει να προσθέσουμε στο αερόστατο, για να ξεκινήσει με μία άνυψωτική δύναμη 10 Κρ:

α) Αν είναι φουσκωμένο με υδρόγόνο; (Ειδικό βάρος 0,09 ρ/ℓ.)

β) Αν είναι φουσκωμένο με ήλιο; (Ειδικό βάρος 0,18 ρ/ℓ.)

γ) Αν είναι φουσκωμένο με φωταέριο; (Ειδικό βάρος 0,5 ρ/ℓ.)

Ειδικό βάρος αέρα: 1,3 ρ/ℓ.

25. α) Ένα αερόστατο 1.800 m³ ζυγίζει 1.600 Κρ και άνυψώνεται στην άρχή με δύναμη 15 Κρ. Πόσο είναι τό έρμα του, αν τό ειδικό βάρος του αέρα είναι 1,23 ρ/ℓ.

β) Αν τό αερόστατο ισορροπήσει στο ύψος, όπου τό ειδικό βάρος του αέρα είναι 1,07 ρ/ℓ, πόσο έρμα θα ένει πεταχτεί;

V. Νομος του Mariotte.

26. Χρησιμοποιούμε στα έργαστήρια μεταλλικά δοχεία που περιέχουν 20 ℓ υδρογόνου με πίεση 15 Αtm. Πόσες φιάλες του 1 ℓ μπορούμε να γεμίσουμε, σε κανονική πίεση, με μία τέτοια φιάλη υδρογόνου;

27. Για να γεμίσουμε ένα αερόστατο, χρειάζεται μία φιάλη με 20 ℓ υδρόγόνο σε πίεση 50 Κρ/cm².

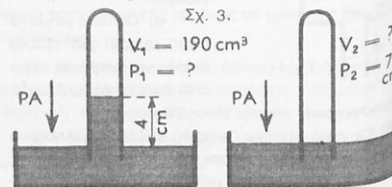
α) Πόσο όγκο έχει τό αερόστατο, όταν φουσκωθεί στην κανονική ατμοσφαιρική πίεση;

β) Στις συνθήκες που γίνεται τό γέμισμα τός αερόστατος, 22,4 ℓ υδρόγονο ζυγίζουν 2 ρ και 22,4 ℓ αέρα 29 ρ.

Πόσο βάρος έχει 1 ℓ υδρόγόνο μέσα στην φιάλη, πριν αυτή άνοιχτεί;

Ποιά είναι ή σχετική του πυκνότητα:

28. Αν σε πίεση 76 cmHg και 0° C, 1 ℓ αέρα ζυγίζει 1,3 ρ, πόσο όγκο πιάνουν 25 ρ αέρα 0° C σε πίεση 85 cmHg;



29. Ένας βαθμολογημένος σωλήνας ανατραμμένος, όπως φαίνεται στο σχήμα 3, πάνω σε μια λεκάνη με υδράργυρο, περιέχει αέριο όγκου $V_1 = 190 \text{ cm}^3$. Η στάθμη του υδράργυρου στο σωλήνα είναι 4 cm ψηλότερα από τη στάθμη του στη λεκάνη.

α) Πόση είναι η πίεση P του αερίου σε cmHg;

β) Πόσος θα ήταν στην ίδια θερμοκρασία ο όγκος V_2 της ίδιας μάζας του αερίου σε ατμοσφαιρική πίεση $P_2 = 76 \text{ cmHg}$;

30. α) Βάζουμε λίγο αέρα στο βαρομετρικό θάλαμο ενός σωλήνα Τορικέλλι, οπότε ο υδράργυρος κατεβαίνει και ισορροπεί σε ύψος 751 mm και τότε το ύψος του βαρομετρικού θαλάμου είναι 15 cm. Πόση είναι η πίεση του αέρα μέσα στο θάλα-

μο; (Ατμοσφαιρική πίεση 756 cmHg).

β) Βυθίζουμε το σωλήνα, ώστε το ύψος του υδράργυρου να γίνει 731 mm. Πόσο θα είναι τότε το ύψος του βαρομετρικού θαλάμου;

31. Ένα κλειστό μανόμετρο σχήματος U, με άνισους κλάδους Α και Β, της ίδιας τομής, περιέχει υδράργυρο.

Όταν ο κλάδος Β είναι ανοιχτός στην ατμόσφαιρα ($H = 76 \text{ cmHg}$), ο υδράργυρος βρίσκεται και στους δυο κλάδους στο ίδιο οριζόντιο επίπεδο και ο περιορισμένος στον κλάδο Α αέρας έχει ύψος 20 cm. Εφαρμόζουμε τον κλάδο Β σε ένα δοχείο με αέριο και βλέπουμε ότι ο υδράργυρος κατεβαίνει 10 cm μέσα σ' αυτόν. Πόση είναι η πίεση του αερίου του δοχείου;

35° ΜΑΘΗΜΑ: Θερμοκρασία.

ΤΟ ΥΔΡΑΡΓΥΡΙΚΟ ΘΕΡΜΟΜΕΤΡΟ

1 Παρατήρηση.

Τα δυο αυτά θερμόμετρα μοιάζουν με εκείνα που χρησιμοποιούμε στην καθημερινή μας ζωή και έχουν:

μία βαθμολογία

στην πλάκα $-10^\circ 60$

στο γυαλί $-10^\circ 110$

Οι γραμμές της βαθμολογίας διαιρούν το βαθμολογημένο τμήμα σε ίσα μέρη

ένα σωλήνα πολύ λεπτό (τριχοειδή)

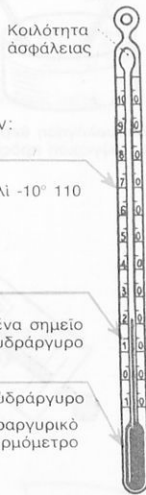
γεμάτο ως ένα σημείο με οινόπνευμα (1)

γεμάτο ως ένα σημείο με υδράργυρο

ένα δοχείο

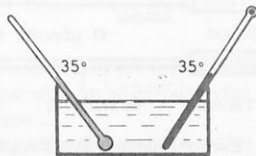
γεμάτο οινόπνευμα
θερμόμετρο
δωματίου

γεμάτο υδράργυρο
Υδραργυρικό
θερμόμετρο



Κουλοότητα ασφάλειας

Αντιστοιχία των υποδιαίρεσεων 0° και 100° του υδραργυρικού θερμομέτρου και των υποδιαίρεσεων του οινόπνευματικού.



Μέσα στον πάγο που λιώνει η στάθμη του υδράργυρου και του οινόπνευματος σταθεροποιούνται στην υποδιαίρεση 0° .

Μέσα στους άτμος του νερού που βράζει η στάθμη του υδράργυρου σταθεροποιείται στην υποδιαίρεση 100° .

Μέσα στο χλιαρό νερό η στάθμη του υδράργυρου και του οινόπνευματος σταθεροποιούνται στην ίδια υποδιαίρεση: 35° π.χ.

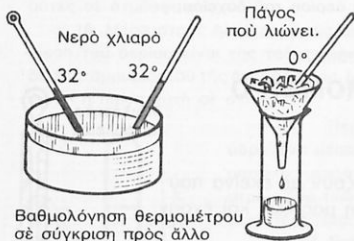
1. Σε πολλά θερμόμετρα το δοχείο περιέχει πετρέλαιο, τολουόλιο ή ακόμα και κρέζοτο (στο θερμόμετρο μέγιστου και ελάχιστου).

Συμπέρασμα: Οί ύποδιαίρέσεις 0° και 100° του ύδραργυρικού θερμομέτρου αντίστοιχούν στά σημεία όπου φτάνει ή στάθμη του ύδραργύρου, όταν τὸ θερμοῦμετρο βρίσκειται αντίστοιχα μέσα σὲ πάγο πὸν λιώνει και στοὺς ἀτμούς του νεροῦ πὸν βράζει.

Κάθε ύποδιαίρεση τῆς βαθμολογήσεως του ύδραργυρικού θερμομέτρου εἶναι τὸ ἑκατοστὸ τῆς ἀποστάσεως πὸν χωρίζει τὸ 0° ἀπὸ τὸ 100° .

Γι' αὐτὸ τὸ λόγο ἡ βαθμολόγηση αὐτῆ λέγεται ἑκατονταβάθμια ἢ κλίμακα ἑκατονταβάθμια⁽¹⁾ και ἐπεκτείνεται πάνω ἀπ' τοὺς 100° και κάτω ἀπ' τοὺς 0° .

Όταν τὸ ύδραργυρικὸ θερμοῦμετρο ἢ τὸ οἰνοπνευματικὸ ἢ κι ὄποιο ἄλλο ἑκατονταβάθμιο θερμοῦμετρο βρίσκειται τὸ ἓνα κοντὰ στ' ἄλλο, ἢ στάθμη του ὑγροῦ σ' ὄλους τοὺς σωληνες θὰ φτάνει στην ἴδια ύποδιαίρεση.



● Όταν ἡ στάθμη του ὑγροῦ σὲ ἓνα θερμοῦμετρο σταματὰ στις ύποδιαίρεσεις:

7 κάτω ἀπὸ τὸ 0,	0,	25 κτλ.,
γράφομε ὅτι τὸ θερμοῦμετρο δείχνει		
-7°C	0°C	25°C
	και διαβάζομε	
μείον 7 βαθμοὶ	0 βαθμοὶ	25 βαθμοὶ
Κελσίου	Κελσίου	Κελσίου

2 Ἄλλα θερμομετρικὰ ὄργανα συγκριτικὰ βαθμολογημένα.

Βαθμολόγηση (συγκριτικῆ) του οἰνοπνευματικῆ θερμομέτρου.

● Τοποθετοῦμε μέσα σὲ χλιαρὸ νερὸ τὸ ἓνα κοντὰ στὸ ἄλλο ἓνα βαθμολογημένο ύδραργυρικὸ θερμοῦμετρο και ἓνα οἰνοπνευματικὸ, πὸν δὲν ἔχει βαθμολογηθεῖ. Ἄν ἡ στάθμη του ύδραργύρου σταματήσει στην ύποδιαίρεση 32° , σημειώνομε και στὸ οἰνοπνευματικὸ, ἐκεῖ πὸν σταματὰ ἡ στάθμη του οἰνοπνεύματος, τὴν ύποδιαίρεση 32° .

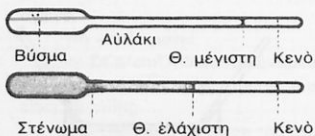
● Τοποθετοῦμε ὕστερα τὸ οἰνοπνευματικὸ θερμοῦμετρο μέσα σὲ πάγο πὸν λιώνει κι ἐκεῖ πὸν θὰ σταματήσει ἡ στάθμη του οἰνοπνεύματος σημειώνομε τὴν ύποδιαίρεση 0° .

Ἄν διαιρέσομε τὸ διάστημα ἀπὸ 0° ὠς 32° σὲ 32 ἴσια μέρη, τότε ἡ κάθε ύποδιαίρεση θὰ ἀντιστοιχεῖ σὲ ἓνα βαθμὸ ἑκατονταβάθμου ἢ Κελσίου.

Ἄλλα θερμοῦμετρα σὲ χρῆση.

α) Θερμοῦμετρο μέγιστου (ιατρικὸ θερμοῦμετρο)

β) Θερμοῦμετρο ἐλάχιστου



Ἄνα στένωμα ἢ ἓνα βύσμα ἐμποδίζει τὸν ὑδράργυρο νὰ κατεβεῖ, ὅταν ψύχεται.

Ἄ ἑλεύθερη ἐπιφάνεια του ὑγροῦ παρασύρει τὸ δείκτη, ὅταν τὸ ὑγρὸ ψύχεται.

1. Λέγεται ἐπίσης και κλίμακα Κελσίου, ἀπὸ τὸ ὄνομα του Σουηδοῦ Φυσικοῦ ὁ ὄποιος τὸ 1742 κατασκεύασε τὸ πρῶτο ύδραργυρικὸ θερμοῦμετρο.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Το υδραργυρικό θερμόμετρο είναι ένα δοχείο προσαρμοσμένο σ' έναν τριχοειδή σωλήνα. Το δοχείο αυτό περιέχει υδραργυρο και το στέλεχος είναι βαθμολογημένο.

2. Το σημείο 0 είναι το σημείο όπου σταματά ή στάθμη του υδραργύρου, όταν βάλουμε το θερμόμετρο μέσα σε πάγο που λιώνει.

3. Το σημείο 100 είναι εκείνο όπου σταματά ή στάθμη του υδραργύρου, όταν βάλουμε το θερμόμετρο στους ατμούς του νερού, που βράζει σε κανονική ατμοσφαιρική πίεση 76 cmHg.

4. Το διάστημα 0 - 100° αποτελεί την εκατονταβάθμια κλίμακα ή κλίμακα Κελσίου του υδραργυρικού θερμομέτρου.

5. Υπάρχουν κι άλλα θερμομέτρα με ύγρα, βαθμολογημένα σε σύγκριση με το υδραργυρικό θερμόμετρο.

Το υδραργυρικό θερμόμετρο είναι εκείνο που μας δίνει την πιο μεγάλη ακρίβεια.

36° ΜΑΘΗΜΑ: Διαστολή.

Η ΕΝΝΟΙΑ ΤΗΣ ΘΕΡΜΟΚΡΑΣΙΑΣ ΠΕΙΡΑΜΑΤΑ ΔΙΑΣΤΟΛΗΣ (ΠΟΙΟΤΙΚΑ)

1. Η έννοια της θερμοκρασίας.

α) Αυτή η έννοια είναι το αίσθημα που μας δίνει το αισθητήριο της άφης και μας κάνει να λέμε:

—οτι ένα σώμα είναι θερμό ή ότι η θερμοκρασία του είναι ύψηλή, ή

—οτι ένα σώμα είναι ψυχρό ή ότι η θερμοκρασία του είναι χαμηλή.

Με την αίσθηση αυτή μπορούμε ακόμα να ειπούμε:

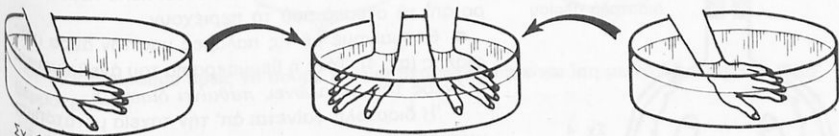
οτι ένα σώμα είναι $\left\{ \begin{array}{l} \text{περισσότερο θερμό από} \\ \text{έξιςου θερμό με} \\ \text{περισσότερο ψυχρό από} \end{array} \right\}$ ένα άλλο

οτι η θερμοκρασία του είναι $\left\{ \begin{array}{l} \text{ύψηλότερη από} \\ \text{έξιςου ύψηλή με} \\ \text{λιγότερο ύψηλή από} \end{array} \right\}$ τη θερμοκρασία ενός άλλου σώματος.

β) Η αίσθηση την οποία έχουμε απ' την άφη δεν είναι ακριβής.

Τι σημαίνει ακριβώς ή έκφραση: νερό ζεστό, πολύ ζεστό, χλιαρό κτλ.

γ) Η αίσθηση που μας δίνει ή άφη δεν είναι αξιόπιστη.



Σχ. 1
Α: Νερό που δεν έχει θερμανθεί.

Β: Νερό θερμό

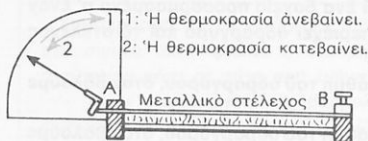
Γ: Νερό που έχει θερμανθεί περισσότερο χρόνο από το Β

• Τα τρία δοχεία περιέχουν νερό στην ίδια ποσότητα.

Βυθίζουμε το δεξί μας χέρι στο δοχείο Α και το άριστο στο δοχείο Γ 1 ή 2 mn και αμέσως ύστερα και τα δύο μαζί στο δοχείο Β. Θα παρατηρήσουμε τότε ότι το δεξί μας χέρι μας δίνει την αίσθηση του θερμού, ενώ το άριστο του ψυχρού.

• "Αν πάρουμε απ' το ψυγείο μιá φιάλη τυλιγμένη με χαρτί, μας φαίνεται ότι ή φιάλη είναι πιο κρύα από το χαρτί.

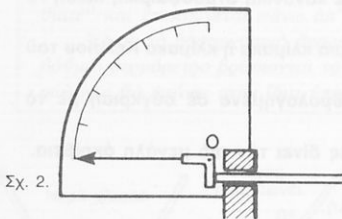
• "Αν κρατήσουμε στο ένα μας χέρι ένα μεταλλικό χάρακα και στο άλλο έναν ξύλινο, ο μεταλλικός χάρακας θα μας φανεί πιο κρύος απ' τον ξύλινο, αν και τους πήραμε απ' το ίδιο μέρος, π.χ. από ένα τραπέζι.



Συμπέρασμα. Η αίσθηση της άψης δεν αρκεί για να εκτιμήσουμε τη θερμοκρασία, γιατί δεν είναι ακριβής ούτε και αξιόπιστη.

2 Πειράματα διαστολής (ποιοτικά).

● Το όργανο που βλέπουμε στο σχήμα 2 είναι ένα πυρόμετρο με πίνακα. Το μεταλλικό στέλεχος AB είναι στερεωμένο με μία βίδα από το ένα άκρο B ελεύθερο να γλιστρά απ' το άλλο άκρο A. Το άκρο αυτό A έρχεται σε επαφή με το μικρό βραχίονα ενός γωνιακού μοχλού, του οποίου ο μεγάλος βραχίονας καταλήγει σε μία ένδεικτική βελόνα.



Σχ. 2.

● "Αν θερμάνουμε με φλόγα οίονοπνεύματος το στέλεχος, ή θερμοκρασία του ανεβαίνει και το μήκος του μεγαλώνει, παθαίνει διαστολή.

Η διαστολή αυτή φαίνεται από τη μετατόπιση της βελόνας.

"Όταν παύσουμε να θερμαίνουμε το στέλεχος, ή θερμοκρασία του κατεβαίνει και το στέλεχος ξαναπαίρνει σιγά σιγά το αρχικό του μήκος, παθαίνει συστολή.

"Αν θερμάνουμε το νερό μίας σφαιρικής φιάλης (σχ. 3), ή θερμοκρασία του ανεβαίνει και ο όγκος του μεγαλώνει, παθαίνει διαστολή.

"Αν σταματήσουμε τη θέρμανση, το νερό ξαναπαίρνει σιγά σιγά τόν αρχικό του όγκο, παθαίνει συστολή.

Παρατηρούμε ότι στην αρχή του πειράματος ή στάθμη του χρωματισμένου νερού πέφτει απότομα ως το σημείο B και ύστερα ανεβαίνει κανονικά στο Γ.

Πρώτα διαστέλλεται το γυάλινο δοχείο και, έπειτα, ή στάθμη του νερού κατεβαίνει. "Υστερα αρχίζει να διαστέλλεται και το νερό, αλλά πολύ περισσότερο από το δοχείο.

Τα υγρά λοιπόν διαστέλλονται πολύ περισσότερα από τα στερεά που τα περιέχουν.

● Θερμαίνουμε με τις παλάμες μας τόν άερα μίας φιάλης (σχ. 4). Τότε ή θερμοκρασία του ανεβαίνει και ο όγκος του μεγαλώνει, παθαίνει διαστολή.

Η διαστολή φαίνεται απ' την ταχεία μετατόπιση μίας σταγόνας χρωματισμένου νερού προς τα δεξιά του σωλήνα.

"Αν σταματήσουμε να θερμαίνουμε τη φιάλη, ο άερας ξαναπαίρνει τόν αρχικό του όγκο, παθαίνει συστολή.



Σχ. 3.



Σχ. 4.

Αυτό φαίνεται απ' τη σταγόνα που ξαναγυρίζει στην αρχική της θέση. Γιατί:

Συμπέρασμα. "Όταν ή θερμοκρασία ενός σώματος ανεβαίνει, το σώμα διαστέλλεται, ενώ όταν ή θερμοκρασία κατεβαίνει, το σώμα συστέλλεται.

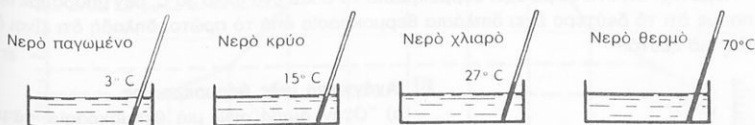
3 Μπορούμε τώρα να καταλάβουμε πώς λειτουργεί το θερμόμετρο.

"Όταν ένα θερμόμετρο βρίσκεται π.χ. πάνω σ' ένα τραπέζι, δείχνει έστω 15°C. "Αν τó

βάλουμε σε θερμό νερό, παίρνει γρήγορα, λόγω της κατασκευής του, τη νέα θερμοκρασία. Η στάθμη του υγρού στο θερμομότρο ανεβαίνει (γιατί;) και αν σταματήσει στην υποδιαίρεση 45°, η θερμοκρασία του θερμομετρικού υγρού και επομένως και του νερού είναι 45°.

● Τα παρακάτω τέσσερα δοχεία περιέχουν την ίδια ποσότητα νερό.

Τά δοκιμάζουμε με τὸ χέρι μας και τὰ τοποθετούμε στη σειρά αρχίζοντας από τὸ δοχείο με τὸ ψυχρότερο νερό. “Υστερα βάζουμε διαδοχικά τὸ θερμομότρο στὸ καθένα δοχείο. Παρατηρούμε τότε ὅτι ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ εἶναι π.χ.:



Συμπέρασμα. Τὸ θερμομότρο δείχνει με ἀκριβεία και ἀντικειμενικά τὴ θερμοκρασία ἐνὸς σώματος.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

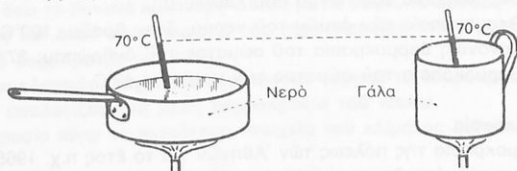
1. “Όταν ἡ θερμοκρασία ἐνὸς σώματος ἀνεβαίνει, τὸ σῶμα διαστέλλεται, ἐνῶ, ὅταν κατεβαίνει, συστέλλεται.

2. Ἡ στάθμη στὴν ὁποία φτάνει τὸ θερμομετρικὸ ὑγρὸ, ὅταν τοῦτο συστέλλεται ἢ διαστέλλεται, μᾶς ἐπιτρέπει νὰ διαβάσουμε πάνω στὴ βαθμολογημένη κλίμακα τὴ θερμοκρασία τοῦ σώματος, ὅπου ἔχομε βάλει τὸ θερμομότρο.

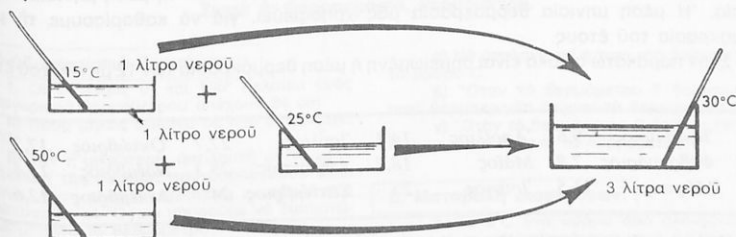
37° ΜΑΘΗΜΑ: Πῶς σημειώνονται οἱ θερμοκρασίες.

ΧΡΗΣΗ ΤΟΥ ΘΕΡΜΟΜΕΤΡΟΥ ΓΙΑ ΤΗ ΣΗΜΕΙΩΣΗ ΜΕΡΙΚΩΝ ΘΕΡΜΟΚΡΑΣΙΩΝ

1. Λέμε ὅτι μιὰ θερμοκρασία εἶναι ἴση με μιὰ ἄλλη θερμοκρασία.



2. Δὲν μπορούμε ὅμως νὰ πούμε ὅτι μιὰ θερμοκρασία εἶναι ἴση με τὸ ἄθροισμα πολλῶν θερμοκρασιῶν.

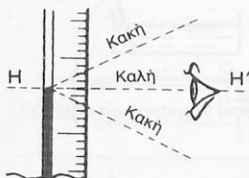


3 λίτρα νερό εἶναι τὸ ἄθροισμα ἐνὸς λίτρου, 30°C δὲν εἶναι τὸ ἄθροισμα 15°C και 50°C και 25°.

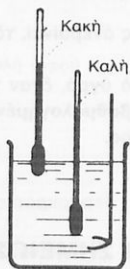
Συμπέρασμα. Το θερμόμετρο μᾶς δίνει τὴ δυνατότητα νὰ χαρακτηρίσουμε τὴ θερμοκρασία κατὰσταση ἐνὸς σώματος, δηλαδή νὰ τὴν ἐκφράσουμε μὲ ἕναν ὀρισμένο ἀριθμὸ, ποὺ λέγεται θερμοκρασία τοῦ σώματος

Ἡ θερμοκρασία ἐπομένως εἶναι ἕνα μέγεθος ποὺ δὲν μετρίεται, ἀλλὰ μπορεῖ νὰ ἐκφραστεῖ, ἢ νὰ σημειωθεῖ μὲ ἕναν ἀριθμὸ, ὅπως εἶδαμε, μὲ τὸ θερμόμετρο.

Λέμε π.χ. ὅτι ἕνα σῶμα ἔχει θερμοκρασία 15°C καὶ ἕνα ἄλλο 30°C, δὲν μπορούμε ὅμως νὰ ποῦμε ὅτι τὸ δεύτερο ἔχει διπλάσια θερμοκρασία ἀπὸ τὸ πρῶτο, δηλαδή ὅτι εἶναι δύο φορές πιο ζεστό.



Ἐνάγνωση θερμοκρασίας



Λήψη θερμοκρασίας ὑγροῦ

3 Ἀνάγνωση μιᾶς θερμοκρασίας.

α) Ὄταν διαβάζουμε μιὰ θερμοκρασία, τὸ μάτι μας πρέπει νὰ βρίσκεται στὸ ὀριζόντιο ἐπίπεδο ποὺ καθορίζει ἡ ἐλεύθερη ἐπιφάνεια τοῦ ὑδραργύρου τοῦ οἰνοπνεύματος μέσα στὸ σωλήνα.

- Ἄν θέλουμε νὰ βροῦμε τὴ θερμοκρασία ἐνὸς ὑγροῦ, πρέπει νὰ τὸ ἀνακατέψουμε, γιὰ νὰ ἐξισώσουμε τὴ θερμοκρασία του.

Τὸ δοχεῖο τοῦ θερμομέτρου πρέπει νὰ βυθίζεται ὀλόκληρο μέσα στὸ ὑγρὸ.

- Ἄν θέλουμε νὰ βροῦμε τὴ θερμοκρασία τοῦ ἀτμοσφαιρικοῦ ἀέρα, τοποθετοῦμε τὸ θερμόμετρο στὴ σκιά καὶ μακριὰ ἀπ' τὸν τοῖχο.

β) Σημειώνουμε μερικές θερμοκρασίες:

- μέσα στὴν τάξη
- στὸ ὑπόστεγο στὶς 9h, 12h, καὶ 15h.
- κάτω ἀπ' τὴν μασχάλη (ιατρικὸ θερμόμετρο)
- στὰ ράφια ἐνὸς ψυκτικοῦ θαλάμου κτλ.

4 Μερικές χαρακτηριστικές θερμοκρασίες.

Θερμοκρασία τοῦ πάγου ποὺ λιώνει: 0°C

Θερμοκρασία τῶν ἀτμῶν τοῦ νεροῦ, ὅταν βράζει: 100°C

Κανονικὴ θερμοκρασία τοῦ σώματος τοῦ ἀνθρώπου: 37°C

Θερμοκρασία τοῦ σώματος τῶν πουλιῶν: 42°C.

5 Μέση θερμοκρασία.

Ἡ μέση θερμοκρασία τῆς πόλεως τῶν Ἀθηνῶν γιὰ τὸ ἔτος π.χ. 1965 εἶναι 17,41°C.

Γιὰ νὰ βροῦμε τὴ μέση θερμοκρασία, ἐργαζόμαστε ὡς ἑξῆς:

Βρίσκομε πρῶτα τὴ μέση θερμοκρασία τῆς ἡμέρας, τὴν ὁποία ὑπολογίζομε ἀπὸ 24 θερμοκρασίες ποὺ παίρνομε κάθε μιὰ ὥρα, καὶ κατόπι βρίσκομε τὴ μέση μηνιαία θερμοκρασία. Ἡ μέση μηνιαία θερμοκρασία μᾶς χρησιμεύει, γιὰ νὰ καθορίσουμε τὴ μέση θερμοκρασία τοῦ ἔτους.

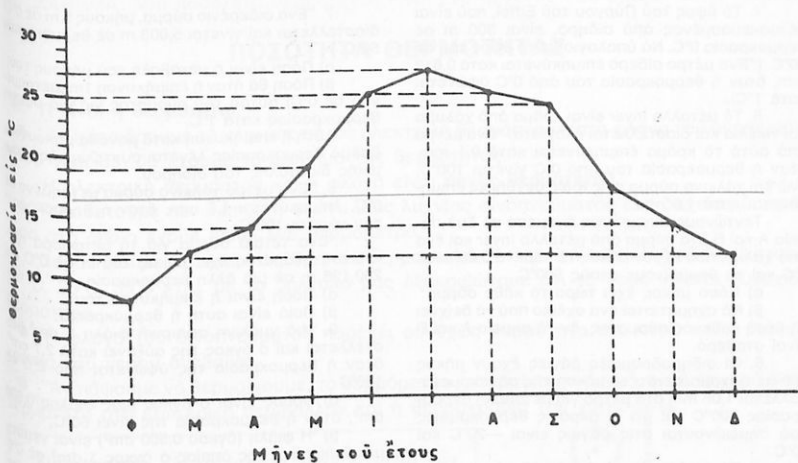
Στὸν παρακάτω πῖνακα εἶναι σημειωμένη ἡ μέση θερμοκρασία τῶν 12 μηνῶν τοῦ ἔτους 1965.

Ἰανουάριος	9,6	Ἀπρίλιος	14,1	Ἰούλιος	27,7	Ὀκτώβριος	17,3
Φεβρουάριος	7,8	Μάιος	18,7	Αὔγουστος	25,3	Νοέμβριος	15,4
Μάρτιος	11,5	Ἰούνιος	25	Σεπτέμβριος	24	Δεκέμβριος	12,6

Ἀπ' τὸν πῖνακα ὑπολογίζομε τὴ μέση θερμοκρασία τοῦ ἔτους.

Γενικὸ σύνολο: 209°C.

Μέση θερμοκρασία τοῦ ἔτους 17,41°C.



Κατασκευάζομε γραφική παράσταση με τις μέσες μηνιαίες θερμοκρασίες του έτους (απορρογυλεμένες κατά μισό βαθμό) και χαράζομε μιá οριζόντια γραμμή στο ύψος της μέσης θερμοκρασίας του έτους.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η θερμοκρασία είναι μέγεθος που δεν μπορεί να μετρηθεί, αλλά μόνο να χαρακτηριστεί (να σημειωθεί).

Το θερμόμετρο μās δίνει τη δυνατότητα να σημειώσουμε και όχι να μετρήσουμε μιá θερμοκρασία.

2. Για να σημειώσουμε ακριβώς τη θερμοκρασία ενός σώματος, πρέπει να φέρουμε το θερμόμετρο σε όσο το δυνατό καλύτερη έπαφή με το σώμα, να αποφύγομε τα σφάλματα της άναγνώσεως και στον προσδιορισμό της θερμοκρασίας του ατμοσφαιρικού αέρα να τοποθετούμε το θερμόμετρο στη σκιά.

3. Οι μετεωρολογικές υπηρεσίες σημειώνουν ταχτικά τη θερμοκρασία του ατμοσφαιρικού αέρα και υπολογίζουν τη μέση θερμοκρασία του τόπου.

Η θερμοκρασία είναι το κυριότερο στοιχείο του κλίματος ενός τόπου.

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

Σειρά 9: Θερμοκρασία, θερμόμετρο.

I. Το υδραργυρικό θερμόμετρο.

1. Οι ένδειξεις 0° και 100° Κελσίου ενός υδραργυρικού θερμομέτρου απέχουν 24 cm.

α) Πόσο μήκος δηλώνει σε mm αντίστοιχει σε 1°C;

β) Αν ή μικρότερη, αντίληπτη με το μάτι, μετατόπιση της στάθμης του υδραργύρου είναι 1/5 mm, πόση είναι ή μικρότερη μεταβολή της θερμοκρασίας σε °C που μπορούμε να διαπιστώσομε μ' αυτό το θερμόμετρο;

2. Έκτός από την κλίμακα Κελσίου είναι σε χρήση και ή κλίμακα Fahrenheit (Φαρενάιτ). Τα σημεία 0 και 100 της κλίμακας Κελσίου αντιστοιχούν στα σημεία 32 και 212 της κλίμακας Φαρενάιτ.

α) Να υπολογιστεί ή τιμή του βαθμού F από το βαθμό C.

β) Όταν το θερμόμετρο F δείχνει 75,2°, ποιá θερμοκρασία δείχνει το θερμόμετρο C;

γ) Όταν το θερμόμετρο C δείχνει 18°, ποιá θερμοκρασία δείχνει το θερμόμετρο F;

II. Μεταβολή διαστάσεων.

3. Σε 0°C ένα σύρμα από αλουμίνιο έχει μήκος 1 m και επμηκύνεται κατά 2,3 mm, όταν ύψώνομε τη θερμοκρασία του στους 100°C.

Πόσο επμηκύνεται ένα σύρμα από το ίδιο ύλικό μήκους 20 m, όταν ή θερμοκρασία του ύψωθεί από 0°C σε 75°C;

4. Το ύψος του Πύργου του Eiffel, που είναι κατασκευασμένος από σίδηρο, είναι 300 m σε θερμοκρασία 0°C. Να υπολογισθεί το ύψος του σε 30°C. (*Ένα μέτρο σίδηρο επιμηκύνεται κατά 0,612 mm, όταν η θερμοκρασία του από 0°C ύψωνεται κατά 1°C).

5. Το μέταλλο ίνvar είναι κράμα από χάλυβα και νικέλιο και διαστέλλεται ελάχιστα. Ένα μέτρο από αυτό το κράμα επιμηκύνεται κατά 0,1 mm, όταν η θερμοκρασία του από 0°C γίνεται 100°C, ενώ 1m χάλκινο σύρμα στις ίδιες συνθήκες επιμηκύνεται κατά 1,6 mm.

Τεντώνομε συγχρόνως άναμεσα σε δυο σημεία Α και Β ένα σύρμα από μέταλλο ίνvar και ένα από χαλκό, που έχουν μήκος το καθένα 0,60 m σε 0°C και τα θερμαίνομε στους 500°C.

α) Πόσο μήκος έχει τώρα το κάθε σύρμα;

β) Να σχηματιστεί ένα σχέδιο που να δείχνει τη θέση καθενός σύρματος, αν τα σημεία Α και Β είναι σταθερά.

6. Οι σιδηροδρομικές ράγιες έχουν μήκος 800 m. Δεχόμαστε ότι το μήκος της ράγιας μεταβάλλεται 1,05 mm στο μέτρο για μεταβολή θερμοκρασίας 100°C και ότι οι άκραίες θερμοκρασίες που σημειώνονται στις ράγιες είναι -20°C και 60°C.

α) Πόση είναι η μεταβολή του μήκους μιάς ράγιας 800 m άναμεσα σ' αυτές τις θερμοκρασίες;

β) Για να εμποδιστεί αυτή η διαστολή, η ράγια συμπιέζεται με πολύ μεγάλη δύναμη και οι μηχανικοί δέχονται ότι μόνο τα 70 m από το κάθε άκρο της ράγιας διαστέλλονται. Πόση θα είναι σ' αυτή την περίπτωση η μεταβολή του μήκους της ράγιας για τις ίδιες άκραίες θερμοκρασίες -20°C και 60°C.

7. Ένα σιδερένιο σύρμα, μήκους 5 m σε 0°C διαστέλλεται και γίνεται 5,003 m σε θερμοκρασία 50°C.

α) Πόση είναι η μεταβολή του μήκους του; β) Πόση θα ήταν η επιμήκυνση 1m (μετρημένου σε 0°C) αυτού του σύρματος για μιά ύψωση θερμοκρασίας κατά 1°C.

Αυτή η επιμήκυνση κατά μονάδα μήκους και βαθμό θερμοκρασίας λέγεται συντελεστής γραμμικής διαστολής του σιδήρου.

8. Ένα μέτρο χάλκινο σύρμα μετρημένο σε 0°C, επιμηκύνεται 1,6 mm, όταν η θερμοκρασία του γίνεται 100°C.

Ένα τέτοιο σύρμα για τη μεταφορά ηλεκτρικού ρεύματος έχει μήκος 200 m σε 0°C και 200,128 m σε μιά άλλη θερμοκρασία.

α) Πόση είναι η επιμήκυνσή του;

β) Ποιά είναι αυτή η θερμοκρασία;

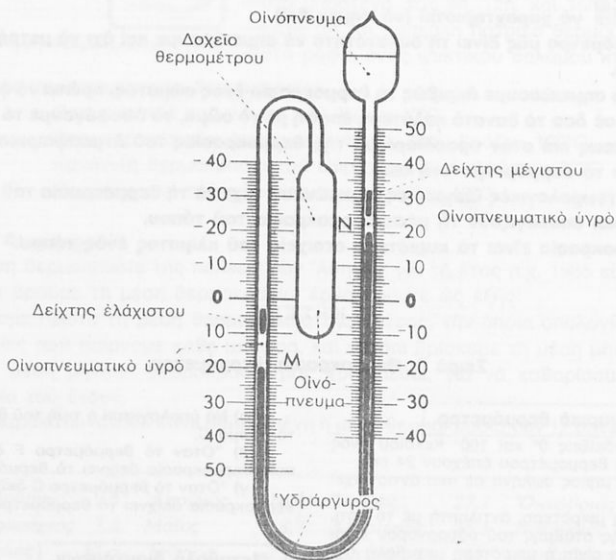
9. Μιά γυάλινη σφαιρική φιάλη 1 dm³ διαστέλλεται και ο όγκος της αυξάνει κατά 2,7 cm³, όταν η θερμοκρασία της ύψωνεται από 0°C σε 100°C.

α) Πόσος είναι ο όγκος μιάς φιάλης 0,500 dm³, όταν η θερμοκρασία της γίνει 60°C;

β) Η φιάλη (όγκος 0,500 dm³) είναι γεμάτη με γλυκερίνη, της οποίας ο όγκος 1 dm³ σε 0°C αυξάνει κατά 0,500 cm³ για ύψωση θερμοκρασίας 1°C.

Πόση είναι η αύξηση του όγκου της γλυκερίνης, όταν η θερμοκρασία της φιάλης γίνει 60°C;

γ) Πόσος όγκος γλυκερίνης θα χυθεί τότε από τη φιάλη;



Όταν μετατοπίζεται ο υδράργυρος, ώθει πότε τον ένα και πότε τον άλλο δείκτη. Το οινόπνευματικό υγρό μπορεί να κυκλοφορεί γύρω από τους δείχτες, ενώ υδράργυρος δεν μπορεί. Οι δείχτες μένουν στη θέση τους, όταν ο υδράργυρος άπισύρεται, ενώ αντίθετα μετατοπίζονται, όταν ώθωούνται από αυτόν. Το θερμομέτρο που βλέπομε στο σχήμα δείχνει θερμοκρασία 20°C. Το ελάχιστο είναι 10°C και το μέγιστο 25°C. Οι δείχτες, επειδή είναι από σίδηρο, μπορούν να μετατοπιστούν έξωτερικά με ένα μαγνήτη.

ΠΟΣΟΤΗΤΑ ΘΕΡΜΟΤΗΤΑΣ

Τι είναι η θερμότητα.

• "Αν πλησιάσουμε το χέρι μας σε μία ηλεκτρική θερμάστρα ή στη φλόγα του ύγραερίου του γκαζιού, θα έχουμε το αίσθημα της θερμότητας.

• Η ηλεκτρική θερμάστρα και η φλόγα είναι πηγές θερμότητας.

• Τοποθετούμε πάνω από τη φλόγα μιάς λυχνίας οίονπνεύματος ένα δοχείο με νερό, μέσα στο οποίο έχουμε βάλει ένα θερμόμετρο.

• Παρατηρούμε ότι, ενώ η στάθμη του θερμομετρικού υγρού ανεβαίνει διαδοχικά στους 8°C, 25°C, 35°C κτλ., με το δάκτυλό μας εξακριβώνουμε ότι το νερό γίνεται συνεχώς θερμότερο.

• Η φλόγα του οίονπνεύματος παρέχει συνεχώς θερμότητα στο νερό και η θερμοκρασία του νερού ανεβαίνει.

• "Αν πάψουμε να θερμαίνουμε, το θερμόμετρο κατεβαίνει σιγά σιγά, γιατί το νερό δίνει θερμότητα στο έξωτερικό περιβάλλον και η θερμοκρασία του χαμηλώνει.

Συμπέρασμα. Η θερμότητα είναι η αιτία των μεταβολών της θερμοκρασίας.

Μιά ποσότητα θερμότητας είναι μέγεθος που μπορεί να μετρηθεί.

• Θερμαίνουμε με δυο διαφορετικές πηγές θερμότητας (λυχνία Bunsen, με αέριο και ηλεκτρικό καμινέτο π.χ.) δυο σφαιρικές φιάλες, την Α και την Β, οι οποίες περιέχουν την ίδια μάζα νερού $m = 600 \text{ g}$ και με την ίδια αρχική θερμοκρασία $t_1 = 20^\circ\text{C}$.

• Σημειώνουμε λεπτό κατά λεπτό τη θερμοκρασία του καθενός υγρού με τη βοήθεια των θερμομέτρων που έχουμε βάλει μέσα στις φιάλες και καταρτίζουμε τον παρακάτω πίνακα.

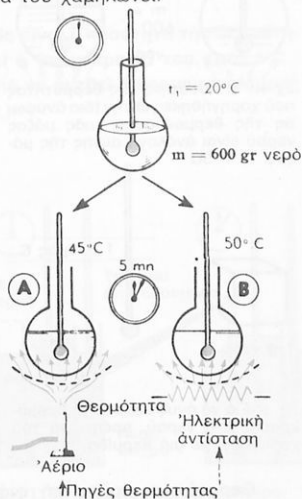
Χρόνος (mn)	0	1	2	3	4	5	6
Θερμοκρασία (°C) A	20	25	30	35	40	45	50
Θερμοκρασία (°C) B	20	26	32	38	44	50	

• "Όσο διαρκεί το πείραμα, δεν πρέπει να μεταβάλλουμε την ένταση της φλόγας των δυο πηγών.

Συμπέρασμα. Η ποσότητα θερμότητας, την οποία απορροφά μία μάζα νερό, είναι ανάλογη με την αύξηση της θερμοκρασίας του.

• Παρατηρούμε ότι η θερμοκρασία του νερού στη φιάλη Β ανεβαίνει πιο γρήγορα παρά στη φιάλη Α. Αυτό συμβαίνει, γιατί η ηλεκτρική αντίσταση του καμινέτου παρέχει στο ίδιο χρονικό διάστημα περισσότερη θερμότητα απ' τη φλόγα του οίονπνεύματος.

• Σταματούμε τη θέρμανση, όταν η τελική θερμοκρασία του νερού γίνει και στις δυο φιάλες $t_2 = 50^\circ\text{C}$ (σχ. 2).

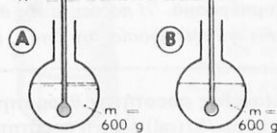


Σχ. 1: Το νερό της φιάλης Β δέχεται στο ίδιο χρονικό διάστημα περισσότερη θερμότητα από το νερό της φιάλης Α.

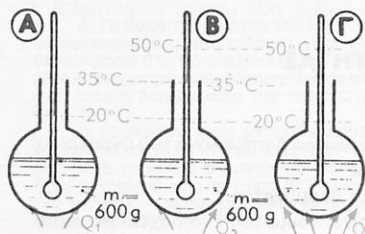
Ποσότητα θερμότητας που χορηγήθηκε από τη λυχνία Bunsen.

Ποσότητα θερμότητας που χορηγήθηκε από την ηλεκτρική αντίσταση.

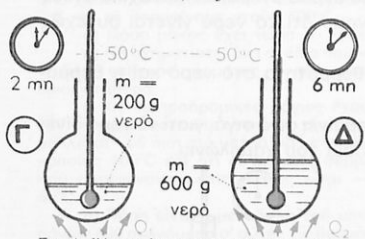
Σχ. 2. $t_2 = 50^\circ\text{C}$



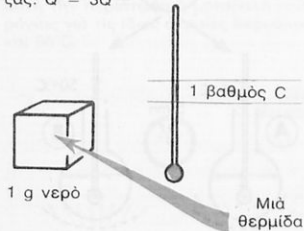
Ποσότητα θερμότητας Q που απορρόφησε η φιάλη Α.
Ποσότητα θερμότητας Q που απορρόφησε η φιάλη Β.



Σχ. 3: 'Η ποσότητα θερμότητας Q είναι ίση προς $Q_1 + Q_2$.



Σχ. 4: 'Η ποσότητα της θερμότητας που χορηγήθηκε για την ίδια ανύψωση της θερμοκρασίας μιάς μάζας νερού είναι ανάλογη αυτής της μάζας. $Q = 3Q$



Σχ. 5: Για να ανυψώσουμε τη θερμοκρασία 1 g νερού, πρέπει να του χορηγήσουμε μιά θερμίδα.

α) 'Η καθεμιά πηγή θερμότητας ανέβασε τη θερμοκρασία ίσης μάζας νερού $m = 600 \text{ g}$ από $t_1 = 20^\circ\text{C}$ σε $t_2 = 50^\circ\text{C}$ δηλ. $t_2 - t_1 = 30^\circ\text{C}$

Λέμε ότι:
Ποσότητα θερμότητας που άπορρόφησε το νερό της φιάλης Α = Ποσότητα θερμότητας που άπορρόφησε το νερό της φιάλης Β.

Δύο ποσότητες θερμότητας είναι ίσες, όταν φέρνουν στην ίδια θερμοκρασία δυο ίσες μάζες νερού που είχαν την ίδια αρχική θερμοκρασία.

Κατά προσέγγιση μπορούμε να δεχτούμε ότι δύο ποσότητες θερμότητας είναι ίσες, όταν προκαλούν σε δυο ίσες μάζες νερού την ίδια μεταβολή της θερμοκρασίας τους.

β) 'Όταν η θερμοκρασία ανεβαίνει από 20°C σε 35°C , το νερό της φιάλης Α παίρνει μιά ποσότητα θερμότητας Q_1 και από 35°C σε 50°C μιά ποσότητα θερμότητας Q_2 (σχ. 3).

'Η ποσότητα της θερμότητας, την οποία άπορρόφησε το νερό για να ανεβεί η θερμοκρασία του από 20°C σε 50°C , είναι ίση με άθροισμα $Q_1 + Q_2$.

'Αλλά $Q_1 = Q_2$ επειδή η ανύψωση της θερμοκρασίας είναι η ίδια: 15°C .

Το νερό της φιάλης Α άπορρόφησε λοιπόν από τους 20°C ως τους 50°C μιά ποσότητα θερμότητας $Q_1 + Q_2 = 2Q$.

Οί ποσότητες θερμότητας μπορούν να είναι ίσες και να προστεθούν ή μία με την άλλη.

Συμπέρασμα. Μιά ποσότητα θερμότητας είναι μέγεθος που μπορεί να μετρηθεί.

γ) Δυο όμοιες σφαιρικές φιάλες (Γ, Δ) περιέχουν ή μιά 200 g και ή άλλη 600 g νερό στην ίδια αρχική θερμοκρασία 20°C (σχ. 4).

Θερμαίνουμε πρώτα τη φιάλη Γ, ώστόσο η θερμοκρασία φθάσει τους 50°C και σημειώνουμε το χρόνο που χρειάστηκε: 2 mn.

Χωρίς να μεταβάλουμε την ένταση της φλόγας, θερμαίνουμε τη φιάλη Δ ως τη θερμοκρασία των 50°C και σημειώνουμε πάλι το χρόνο: 6 mn περίπου.

Βλέπομε ότι ο χρόνος αυτός είναι τριπλάσιος του πρώτου και ή ποσότητα της θερμότητας που άπορρόφησε ή φιάλη Δ είναι τριπλάσια της ποσότητας που άπορρόφησε ή φιάλη Γ.

Συμπέρασμα. 'Η ποσότητα της θερμότητας την οποία άπορροφά μιά μάζα νερού, για να ανεβεί η θερμοκρασία του από t_1 ως t_2 , είναι ανάλογη με τη μάζα του.

3 Μονάδες ποσοτήτων θερμότητας:

'Η θερμίδα (cal) είναι ή ποσότητα της θερμότητας που πρέπει να δώσουμε σε 1 g νερό για να ανεβεί η θερμοκρασία του κατά 1°C .

Πολλαπλάσια: 'Η χιλιοθερμίδα (Kcal) $1 \text{ Kcal} = 1000 \text{ cal}$.

Μια άλλη μονάδα θερμότητας είναι η Μεγαθερμιδα (Mcal), ή οποία εκφράζει την ποσότητα θερμότητας που πρέπει να δώσουμε σε μια μάζα ενός τόνου νερού, για να ανεβεί η θερμοκρασία του κατά 1°C.

Τύποι.

Ποιά ποσότητα θερμότητας πρέπει να δώσουμε σε μια μάζα νερού 600 g, για να ανεβεί η θερμοκρασία του από τους 20°C στους 50°C:

$$Q = 1 \times 600 \times (50 - 20) = 18000 \text{ cal}$$

cal cal/g°C g °C

Και γενικά αν m ή μάζα του νερού, t₁ η αρχική θερμοκρασία και t₂ η τελική θερμοκρασία, ή ποσότητα θερμότητας που πρέπει να δώσουμε είναι

$$Q = 1 \times m \times (t_2 - t_1)$$

cal cal/g°C g °C

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η θερμότητα είναι η αιτία των μεταβολών της θερμοκρασίας.
2. Η ποσότητα της θερμότητας, την οποία απορροφά μια μάζα νερού και ανεβαίνει η θερμοκρασία του, είναι ανάλογη με τη μάζα αυτού του νερού και την αύξηση της θερμοκρασίας του.
3. Μονάδα θερμότητας είναι η θερμιδα (cal). Θερμιδα είναι η ποσότητα της θερμότητας που πρέπει να δώσουμε σε 1 g νερό, για να ανεβεί η θερμοκρασία του κατά 1°C.
4. Η ποσότητα θερμότητας Q, ή οποία χρειάζεται για να ανεβεί η θερμοκρασία μιάς μάζας νερού m από t₁°C σε t₂°C, είναι: $Q = m \times (t_2 - t_1)$

39° ΜΑΘΗΜΑ: Πώς μετρούμε μια ποσότητα θερμότητας.

ΤΟ ΘΕΡΜΙΔΟΜΕΤΡΟ ΜΕ ΝΕΡΟ

1. Τοιχώματα αγωγίμα και τοιχώματα μονωτικά.

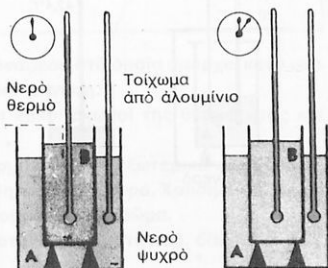
α) Τοποθετούμε μέσα στο δοχείο A, που περιέχει νερό 20°C, ένα δοχείο από αλουμίνιο B με νερό 60°C (σχ. 1). Παρατηρούμε τότε ότι η θερμοκρασία του νερού στο δοχείο B κατεβαίνει, ενώ ανεβαίνει στο δοχείο A, και τέλος η θερμοκρασία και στα δυο δοχεία γίνεται η ίδια. Λέμε τότε ότι έχει αποκατασταθεί μια **θερμική ισορροπία**.

Εξήγηση. Το νερό του δοχείου B δίνει θερμότητα στο νερό του δοχείου A και η θερμοκρασία του κατεβαίνει. Το νερό του δοχείου A απορροφά αυτή τη θερμότητα, ή οποία περνά από το ενδιάμεσο τοίχωμα του δοχείου B, και η θερμοκρασία του ανεβαίνει. Το τοίχωμα αυτό είναι *καλός αγωγός της θερμότητας*.

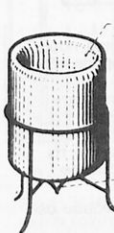
β) Άλλάζουμε το δοχείο B με ένα άλλο, που έχει διπλά γυάλινα έπαργυρωμένα τοιχώματα. Το διάστημα ανάμεσα στα δυο τοιχώματα είναι κενό από αέρα. Το δοχείο αυτό είναι όπως το δοχείο θερμός και λέγεται **δοχείο Dewar**.

Χύνουμε μέσα σ' αυτό νερό 60°C και το τοποθετούμε μέσα στο δοχείο A που περιέχει νερό με τη θερμοκρασία του δωματίου.

● Παρατηρούμε ότι η θερμοκρασία του νερού και

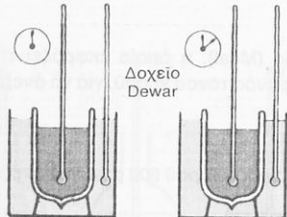


Σχ. 1: Το νερό του δοχείου B παραχωρεί θερμότητα στο νερό του δοχείου A, ώσπου ανάμεσα στα δυο δοχεία αποκατασταθεί θερμική ισορροπία.

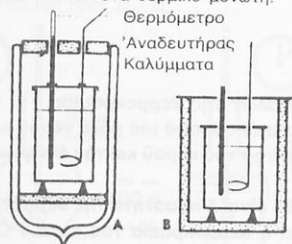


Διπλά έπαργυρωμένα τοιχώματα
Συντετηγμένος σωλήνας, με τον οποίον έχει αφαιρεθεί ο αέρας ανάμεσα από τα δυο τοιχώματα.

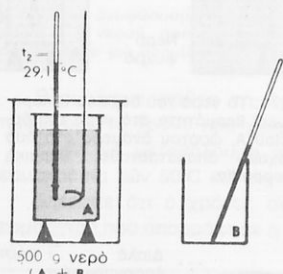
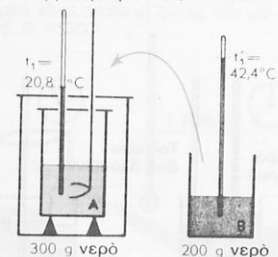
Σχ. 2: Δοχείο Dewar



Σχ. 3: Δεν είναι δυνατή η ανταλλαγή θερμότητας μεταξύ των υγρών των δύο δοχείων. Τα τοιχώματα του δοχείου Dewar αποτελούν ένα θερμικό μονωτή.



Σχ. 4: Θερμιδομέτρα
A: Θερμιδομέτρο Arsonval-Dewar
B: Θερμιδομέτρο άπλο



Θερμότητα που απορρόφησε το νερό του δοχείου B = Θερμότητα που απορρόφησε το νερό του δοχείου A + Θερμότητα που απορρόφησε το θερμιδομέτρο.

Σχ. 5: Μέτρηση του ισουδύναμο σε νερό ενός θερμιδομέτρου

στα δύο δοχεία δε μεταβάλλεται. Δε γίνεται επομένως ανταλλαγή θερμότητας. Τα τοιχώματα του δοχείου Dewar αποτελούν ένα θερμικό μονωτή (σχ. 3).

Το μαλλί, το μπαμπακί, τα πριονίδια του ξύλου και γενικά τα σώματα που είναι κακοί άγωγοί της θερμότητας αποτελούν τούς θερμικούς μονωτές.

2 Άρχη του θερμιδομέτρου.

Το θερμιδομέτρο είναι ένα όργανο θερμικά μονωμένο από το εξωτερικό περιβάλλον. Είναι εφοδιασμένο με έναν άναδευτήρα και ένα ευαίσθητο θερμιδομέτρο.

Στο σχήμα (4) βλέπουμε ένα θερμιδομέτρο του Arsonval - Dewar. Έπειδή τα τοιχώματα του δοχείου Dewar είναι μονωτικά, έχει περιοριστεί στο ελάχιστο η ανταλλαγή θερμότητας ανάμεσα στο έσωτερικό δοχείο (θερμιδομετρικό δοχείο) και το εξωτερικό περιβάλλον.

Χύνουμε μέσα στο θερμιδομετρικό δοχείο 200 g νερό 20°C και ύστερα 100 g νερό 50°C και το άνακατεύουμε με τον άναδευτήρα.

Όταν αποκατασταθεί η θερμική ισορροπία, σημειώνουμε την τελική θερμοκρασία του μείγματος: 30°C.

Εξήγηση. Η θερμοκρασία των 200 g του νερού στο δοχείο Dewar ανέβηκε από $t_1 = 20^\circ\text{C}$ σε $t_2 = 30^\circ\text{C}$.

Το νερό αυτό άπορρόφησε λοιπόν ένα ποσό θερμότητας

$$Q_{\text{cal}} = m \times (t_2 - t_1) = 200 \text{ cal}/^\circ\text{C} \times (30^\circ\text{C} - 20^\circ\text{C}) = 2.000 \text{ cal}$$

Η θερμοκρασία των 100 g νερού που προσθέσαμε κατέβηκε από $t_1' = 50^\circ\text{C}$ σε $t_2 = 30^\circ\text{C}$.

Το νερό αυτό έχασε μία ποσότητα θερμότητας: $Q'_{\text{cal}} = (t_1' - t_2) \times m = (50^\circ\text{C} - 30^\circ\text{C}) \times 100 \text{ cal}/^\circ\text{C} = 2.000 \text{ cal}$

$$Q = Q'$$

Μέθοδος των μειγμάτων και άρχη της ισότητος των ανταλλαγών (των ποσοτήτων θερμότητας):

Όταν βάλουμε σε έλαφη δυό σώματα με διαφορετικές άρχικές θερμοκρασίες έτσι, ώστε να μπορούν να ανταλλάξουν θερμότητα μόνο μεταξύ τους, τότε θα αποκατασταθεί η θερμική ισορροπία και η ποσότητα της θερμότητας που έχασε το ένα σώμα θα είναι ίση με την ποσότητα που άπορρόφησε το άλλο.

3 Τό ισουδύναμο σε νερό (θερμοχωρητικότητα) ενός θερμιδομέτρου.

● Ένα συνηθισμένο θερμιδομέτρο (σχ. 5) περιέχει 300 g νερό θερμοκρασίας: $t_1 = 20,8^\circ\text{C}$.

Την ίδια θερμοκρασία έχει και το δοχείο του θερμιδομέτρου.

● Προσθέτουμε στο θερμιδομέτρο 200 g νερό θερμ...

θερμοκρασίας $t_1' = 42,4^\circ\text{C}$, ανακατεύουμε το μείγμα και σημειώνουμε την τελική θερμοκρασία: $t_2 = 29,1^\circ\text{C}$.

Το νερό του θερμιδομέτρου άπορρόφησε:

$$Q_{\text{cal}} = 300 \text{ cal}/^\circ\text{C} \times (29,1 - 20,8)^\circ\text{C} = 2490 \text{ cal}$$

Το νερό που προσθέσαμε στο θερμιδόμετρο έχασε:

$$Q'_{\text{cal}} = 200 \text{ cal}/^\circ\text{C} \times (42,4 - 29,1)^\circ\text{C} = 2660 \text{ cal}$$

Τις 2490 cal άπορρόφησε το νερό του θερμιδομέτρου και τη διαφορά:

$$2660 \text{ cal} - 2490 \text{ cal} = 170 \text{ cal}$$

το ίδιο το θερμιδόμετρο (τοιχώματα, άναδευτήρας, θερμόμετρο, σκέπασμα) και η θερμοκρασία του άνέβηκε κατά $29,1^\circ - 20,8^\circ = 8,3^\circ\text{C}$.

Για να ύψωθεί λοιπόν η θερμοκρασία του θερμιδομέτρου κατά 1°C , πρέπει τούτο να άπορροφήσει:

$$\frac{170 \text{ cal}}{8,3^\circ\text{C}} = 20 \text{ cal}/^\circ\text{C}$$

δηλαδή μια ποσότητα θερμότητας που άπορροφά μια μάζα νερού 20 g, για να ύψωθεί η θερμοκρασία της κατά 1°C .

Το θερμιδόμετρο λοιπόν κατά τη διάρκεια του πειράματος άπορροφά τόση ποσότητα θερμότητας, όση θα άπορροφούσε μια μάζα νερού 20 g.

Το ισόδυναμο σε νερό αυτού του θερμιδομέτρου είναι 20 g νερό.

Κάθε φορά που θα μετρούμε μια ποσότητα θερμότητας μ' αυτό το θερμιδόμετρο, πρέπει να υπολογίζουμε και το ισόδυναμό του σε νερό.

Συμπέρασμα. Το ισόδυναμο σε νερό ενός θερμιδομέτρου είναι η μάζα του νερού που άπορροφά την ίδια ποσότητα θερμότητας με το θερμιδόμετρο, για να ύψωθεί η θερμοκρασία του εξίσου με τη θερμοκρασία του θερμιδομέτρου.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τα δύο έπαργυρωμένα τοιχώματα, ανάμεσα στα όποια υπάρχει κενό στο δοχείο Dewar, άποτελούν ένα θερμικό μονωτή.

Το μαλλί, το χαρτί, τα πριονίδια του ξύλου είναι κακοί άγωγοί της θερμότητας και άποτελούν επίσης θερμικούς μονωτές.

Το θερμιδόμετρο είναι ένα όργανο μονωμένο θερμικά από το έξωτερικό περιβάλλον. Είναι έφοδιασμένο με έναν άναδευτήρα και ένα εύαισθητο θερμόμετρο. Χρησιμοποιεί, για να μετρούμε τις ποσότητες θερμότητας που δίνει ή άπορροφά ένα σώμα.

2. Άρχη της ισότητας των άνταλλαγών (των ποσοτήτων θερμότητας), όπως στη σελ. 110.

40° ΜΑΘΗΜΑ

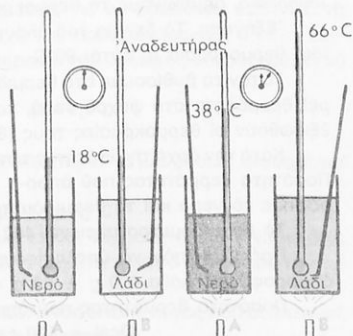
ΕΙΔΙΚΗ ΘΕΡΜΟΤΗΤΑ ΣΤΕΡΕΩΝ ΚΑΙ ΥΓΡΩΝ

1 Παρατήρηση:

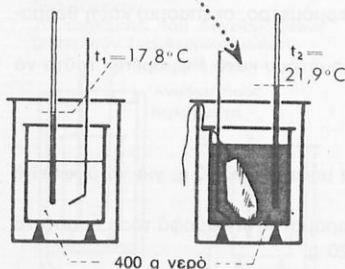
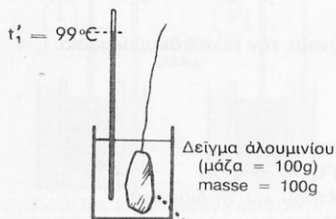
• Δυο όμοια δοχεία περιέχουν: το ένα 500 g νερό και το άλλο 500 g λάδι με την ίδια θερμοκρασία: 18°C .

Θερμαίνουμε σιγά σιγά το πρώτο δοχείο με τη φλόγα μιας λυχνίας φωταερίου ή οινόπνεύματος και ανακατεύοντας συνεχώς το υγρό σημειώνουμε κάθε λεπτό της ώρας τη θερμοκρασία του.

• Το ίδιο πείραμα έκτελούμε και με το δοχείο που περιέχει το λάδι και καταρτίζουμε τόν παρακάτω πίνακα.



Σχ. 1: Η ίδια πηγή θερμότητας άναψώνει ταχύτερα τη θερμοκρασία του λαδιού από τη θερμοκρασία της ίδιας μάζας νερού.



Ίσοδύναμο σε νερό του θερμιδομέτρου 20 g

Σχ. 2: Προσδιορισμός της ειδικής θερμότητας του αλουμινίου



Σχ. 3: 1 θερμίδα ανυψώνει κατά 1°C τη θερμοκρασία 1 g νερού ή

$$\frac{1 \text{ cal}}{0,27 \text{ cal/g}} = 4,7 \text{ g αλουμινίου.}$$

• Άναστρομε το δείγμα και τὸ βυθίζομε ἀμέσως στὸ νερὸ τοῦ θερμιδομέτρου.

Ἡ θερμοκρασία τοῦ θερμιδομέτρου ἀνεβαίνει καί, ὅταν ἀποκατασταθεῖ *θερμικὴ ἰσορροπία*, σημειώνομε τὴ θερμοκρασία: $t_2 = 21,9^\circ\text{C}$.

Ἐξήγηση. Τὸ δείγμα τοῦ αλουμινίου τὴ στιγμὴ ποὺ τὸ βγάζομε ἀπ' τὸ νερὸ ἔχει τὴν ἴδια θερμοκρασία μ' αὐτό: 99°C .

Ὅταν τὸ βυθίσομε στὸ θερμιδομέτρο, ἡ θερμοκρασία του κατεβαίνει, γιατί παραχωρεῖ θερμότητα στὸ ψυχρὸ νερὸ, καὶ τοῦ νεροῦ πάλι ἡ θερμοκρασία ἀνεβαίνει, ὡστόσο ἐξισωθοῦν οἱ θερμοκρασίες τους (θερμικὴ ἰσορροπία).

Κατὰ τὴν ἀρχὴ τῆς ἰσότητος τῶν ἀνταλλαγῶν τῶν ποσοτήτων θερμότητας θὰ ἔχομε:

Ποσότητα θερμότητας ποὺ ἀπορρόφησε τὸ νερὸ καὶ τὸ θερμιδομέτρο = Ποσότητα θερμότητας ποὺ παρεχώρησε τὸ αλουμίνιο.

Τὸ θερμιδομέτρο περιέχει 400 g νερὸ καὶ τὸ ἰσοδύναμό του σὲ νερὸ εἶναι 20 g.

Πρέπει λοιπὸν νὰ ὑπολογίσομε ὅτι τὴ θερμότητα ποὺ παραχωρεῖ τὸ δείγμα τὴν ἀπορροφᾷ μιὰ μάζα $400 \text{ g} + 20 \text{ g} = 420 \text{ g}$ νερὸ καὶ ἐπομένως:

Ποσότητα θερμότητας ποὺ ἀπορροφᾷ τὸ νερὸ καὶ τὸ θερμιδομέτρο:

$$Q_{\text{cal}} = 420 \text{ cal/}^\circ\text{C} (21,9 - 17,8)^\circ\text{C} = 1722 \text{ cal}$$

Ποσότητα θερμότητας ποὺ παραχωρεῖ τὸ αλουμίνιο = 1722 cal.

Ἡ θερμοκρασία τοῦ αλουμινίου κατεβαίνει κατὰ

Χρόνος (mn)	0	1	2	3	4	5
νεροῦ	18°	25,5°	26°	30°	34°	38°
Θερμοκρασία						
λαδιοῦ	18°	25°	30°	46°	56°	66°

Παρατηροῦμε ὅτι ἡ θερμοκρασία τοῦ λαδιοῦ ἀνεβαίνει πιὸ γρήγορα ἀπὸ τὴ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ.

Γιὰ νὰ πετύχομε τὴν ἴδια ἀνύψωση θερμοκρασίας σὲ δυὸ ἴσες μάζες νεροῦ καὶ λαδιοῦ, πρέπει νὰ δώσομε λιγότερη θερμότητα στὸ λάδι, ἀπὸ ὅση δώσαμε στὸ νερὸ.

Συμπέρασμα. Ἡ ἀνύψωση τῆς θερμοκρασίας ἑνὸς σώματος ἀπὸ μιὰ ποσότητα θερμότητας ποὺ παίρνει ἐξαρτᾶται ἀπ' τὴ φύση τοῦ σώματος.

2 Προδιορισμὸς τῆς ειδικῆς θερμότητας ἑνὸς σώματος.

Εἰδικὴ θερμότητα ἑνὸς σώματος στερεοῦ ἢ ὑγροῦ εἶναι ἡ ποσότητα τῆς θερμότητας τὴν ὁποία ἀπορροφᾷ ἢ μονάδα τῆς μάζας τοῦ σώματος, ὅταν ἡ θερμοκρασία τοῦ ὑψωθεῖ κατὰ 1°C.

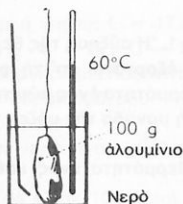
Α) Προσδιορισμὸς τῆς ειδικῆς θερμότητας τοῦ αλουμινίου.

• Χύνομε 400 g νερὸ στὸ θερμιδομέτρο καὶ τὸ ἀνακατεύομε, ὥστε νὰ ἐξισωθεῖ ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ καὶ τῶν εξαρτημάτων τοῦ θερμιδομέτρου καὶ σημειώνομε αὐτὴ τὴ θερμοκρασία: $t_1 = 17,8^\circ\text{C}$.

• Στερεώνομε στὴν ἄκρῃ ἑνὸς σύρματος ἕνα δείγμα (κομμάτι) αλουμινίου, ποὺ τὸ ἔχομε ζυγισεῖ προηγουμένως: $m = 100 \text{ g}$.

• Βυθίζομε τὸ δείγμα σὲ νερὸ ποὺ βράζει καὶ σημειώνομε τὴ θερμοκρασία του: $t' = 99^\circ\text{C}$.

Προσδιορισμός της ειδικής θερμότητας του πετρελαίου.



$t_1 - t_2 = 99^\circ\text{C} - 21,9^\circ\text{C} = 77,1^\circ\text{C}$
 και όταν η θερμοκρασία του κατεβαίνει κατά 1°C το 1 g του αλουμινίου παραχωρεί

$$\frac{1722}{77,1^\circ\text{C} \times 100 \text{ g}} = 0,22 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$$

Και αντίθετα, για να ανεβάσουμε τη θερμοκρασία 1 g αλουμινίου κατά 1°C , πρέπει να του παραχωρήσουμε 0,22 cal.

Η ειδική θερμότητα του αλουμινίου είναι

$$0,22 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$$

Β) Προσδιορισμός της ειδικής θερμότητας του πετρελαίου.

• Αντικαθιστούμε το νερό του θερμιδομέτρου με 300 g πετρέλαιο θερμοκρασία $t_1 = 18,3^\circ\text{C}$.

Βυθίζουμε μέσα σ' αυτό το δείγμα του αλουμινίου, που το έχουμε θερμάνει προηγουμένως στους 60°C (μέσα σε νερό 60°C), και σημειώνουμε την τελική θερμοκρασία του θερμιδομέτρου: $t_2 = 23^\circ\text{C}$.

Το αλουμίνιο παραχώρησε μια ποσότητα θερμότητας

$Q \text{ cal} = 0,22 \times 100 \text{ g} (60 - 23)^\circ\text{C} = 814 \text{ cal}$
 από την ποσότητα αυτή απορρόφησε το θερμιδομέτρο $20 \text{ cal/}^\circ\text{C} (23 - 18,3)^\circ\text{C} = 94 \text{ cal}$ (20 cal ισοδύναμο σε νερό του θερμιδ.), το πετρέλαιο:

$$814 \text{ cal} - 94 \text{ cal} = 720 \text{ cal}$$

Όταν λοιπόν η θερμοκρασία ανεβαίνει κατά $23^\circ\text{C} - 18,3^\circ\text{C} = 4,7^\circ\text{C}$, τα 300 g

του πετρελαίου απορροφούν 720 cal.

Όταν η θερμοκρασία ανεβαίνει κατά 1°C , το 1 g του πετρελαίου απορροφά

$$\frac{720 \text{ cal}}{4,7^\circ\text{C} \times 300 \text{ g}} = 0,5 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$$

Η ειδική θερμότητα του πετρελαίου είναι:

$$0,5 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$$

3 Τύπος.

“Αν C είναι η ειδική θερμότητα ενός σώματος, τότε, για να ύψώσουμε κατά 1°C τη θερμοκρασία μιας μάζας m g του σώματος, πρέπει να του παραχωρήσουμε: $C \times m \text{ cal}$
 Και για να ύψώσουμε από $t_1^\circ\text{C}$ σε $t_2^\circ\text{C}$ την θερμοκρασία του σώματος αυτού, πρέπει να του παραχωρήσουμε:

$$Q = c \times m \times (t_2 - t_1)$$

cal cal/g $^\circ\text{C}$ g $^\circ\text{C}$

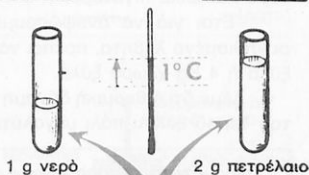
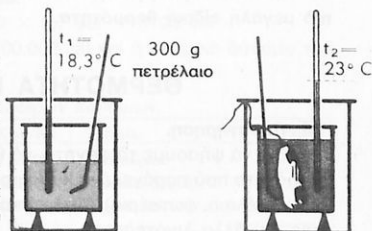
Παρατήρηση. Η ειδική θερμότητα ενός καθαρού σώματος είναι μια φυσική σταθερή του σώματος αυτού.

Η ειδική θερμότητα του νερού έχει οριστεί με $1 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$.

Από όλα τα σώματα το νερό έχει την πιο μεγάλη ειδική θερμότητα. Για την ίδια δηλ. άνυψωση θερμοκρασίας και την ίδια μάζα μ' όλα τα άλλα σώματα το νερό απορροφά την πιο μεγάλη ποσότητα θερμότητας.

Τη θερμότητα αυτή την αποβάλλει, όταν ψύχεται. Αυτός είναι ο λόγος που οι ώκεανοί, οι θάλασσες, οι λίμνες ρυθμίζουν τη θερμοκρασία ενός τόπου.

Για τον ίδιο λόγο χρησιμοποιούμε το νερό για αποθήκη θερμότητας (θερμοφόρες), ή για τη μεταφορά θερμότητας (κεντρική θέρμανση, ψύξη κινητήρων κτλ.).



Σχ. 5.

Ειδική θερμότητα κατά γραμμάριο και βαθμό C

Μόλυβδος	0,03	Υδράργυρος	0,033
Κασσίτερος	0,05	Λάδι	0,3
Χαλκός	0,095	Βενζίνη	0,45
Σίδηρος	0,11	Πετρέλαιο	0,5
Άλουμίνιο	0,21	Οινόπνευμα	0,58
Πάγος	0,5	Νερό	1

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η αύξηση της θερμοκρασίας ενός σώματος με το ίδιο ποσό θερμότητας εξαρτάται απ' τη φύση του σώματος.

2. Ειδική θερμότητα ενός σώματος στερεού ή υγρού είναι η ποσότητα της θερμότητας που απορροφά η μονάδα της μάζας του σώματος, όταν η θερμοκρασία του ανεβαίνει κατά 1°C.

Η ειδική θερμότητα ενός καθαρού σώματος είναι φυσική σταθερή του σώματος αυτού.

3. Η ειδική θερμότητα του νερού είναι 1 cal/g°C. Το νερό είναι το σώμα που έχει την πιο μεγάλη ειδική θερμότητα.

41° ΜΑΘΗΜΑ

ΘΕΡΜΟΤΗΤΑ ΚΑΥΣΗΣ ΕΝΟΣ ΚΑΥΣΙΜΟΥ

1 Παρατήρηση.

Για να ψήσουμε τα φαγητά, να θερμάνουμε τα διαμερίσματα κτλ., χρησιμοποιούμε τη θερμότητα που παράγει ένα καύσιμο. Υπάρχουν στερεά, υγρά και αέρια καύσιμα (κάρβουνα, πετρέλαιο, φωταέριο). Από τα καύσιμα που χρησιμοποιούμε άλλα θερμαίνουν περισσότερο και άλλα λιγότερο.

Έτσι για να ανυψώσουμε τη θερμοκρασία 50 kg νερού από 10°C σε 60°C, σε συνηθισμένο λέβητα, πρέπει να χρησιμοποιήσουμε περίπου 1 Kg κάρβουνα, ή 2 Kg ξερὰ ξύλα ή 4 Kg χλωρά ξύλα.

● Λέμε ότι η θερμική δύναμη των κάρβουνων είναι μεγαλύτερη από του ξερου ξύλου και του ξερου ξύλου πάλι μεγαλύτερη από του χλωρου.

Θερμότητα καύσης είναι η ποσότητα της θερμότητας την οποίαν αποβάλλει, όταν καεί έντελως 1 Kg καύσιμο, αν αυτό είναι στερεό ή υγρό, ή 1 m³, αν είναι αέριο (σε κανονικές συνθήκες θερμοκρασίας και πιέσεως).

Η θερμότητα καύσης ή θερμική δύναμη εκφράζεται σε Kcal κατά χιλιόγραμμα ή κυβικό μέτρο του καυσίμου. Όταν πρόκειται για αέριο, εκφράζεται σε Mcal (τονοθερμίδες).

2 Προσδιορισμός της θερμότητας καύσης.

Α) Ένός στερεού ή υγρού. Γι' αυτό το σκοπό χρησιμοποιούμε ένα θερμιδόμετρο με νερό (σχ. 1), μέσα στο οποίο βυθίζουμε τη *θερμιδομετρική όβιδα*. Αυτή είναι ένα δοχείο με χοντρά τοιχώματα και κλείνει με ένα βιδωτό σκέπασμα. Περιέχει συμπιεσμένο οξυγόνο για την καύση και ένα χωνευτήριο με ένα γραμμάριο από το καύσιμο, του οποίου θέλουμε να προσδιορίσουμε τη θερμότητα καύσης.

Η ανάφλεξη γίνεται με τη βοήθεια μιας ηλεκτρικής αντίστασης.

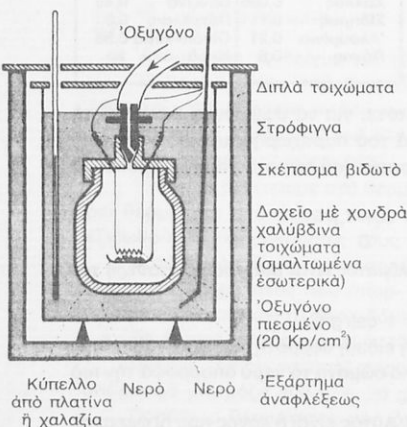
Παράδειγμα. Για να προσδιορίσουμε τη θερμική δύναμη του κάρβουνου, εργαζόμαστε με τον ακόλουθο τρόπο:

Ζυγίζουμε ένα γραμμάριο απ' αυτό και το τοποθετούμε στο χωνευτήριο της θερμιδομετρικής όβιδας.

Η όβιδα είναι από άτσάλι και ζυγίζει 4 Kg.

Το θερμιδόμετρο περιέχει 2,5 ℓ νερό και το ίσοδυνάμω του σε νερό είναι 100 g.

Η ειδική θερμότητα για το άτσάλι είναι: 0,1 cal/g°C



Σχ. 1: Όβιδα θερμιδομετρική για τον προσδιορισμό της θερμότητας καύσης ενός καυσίμου στερεού ή υγρού.

Η θερμοκρασία μέσα στο θερμιδομέτρο, πριν γίνει η καύση: $t_1 = 17,4^\circ\text{C}$ και μετά την καύση: $t_2 = 20,1^\circ\text{C}$ και η ανύψωση της θερμοκρασίας $t_2 - t_1 = 20,1^\circ\text{C} - 17,4^\circ\text{C} = 2,7^\circ\text{C}$.

Η καύση του κάρβουνου μέσα στην όβιδα έδημιούργησε μιὰ ποσότητα θερμότητας, η οποία επέφερε την ανύψωση της θερμοκρασίας του θερμιδομέτρου.

Την ποσότητα αυτή της θερμότητας την άπορρόφησε:

— η θερμιδομετρική όβιδα της οποίας τὸ ἰσοδύναμο σὲ νερό είναι: $4.000 \text{ g} \times 0,1 \text{ cal/g}^\circ\text{C} = 400 \text{ cal/}^\circ\text{C}$ πού ἰσοδυναμεί μὲ 400 g νερό.

— τὸ θερμιδομέτρο τοῦ ὁποίου τὸ ἰσοδύναμο σὲ νερό είναι: 100 g και

— τὰ 2.500 g τὸ νερό, δηλ. ἕνα σύνολο 3.000 g νερό.

$$Q \text{ cal} = m \text{ cal/}^\circ\text{C} \times (t_2 - t_1)^\circ\text{C} = 3000 \times 2,7 \text{ cal} = 8100 \text{ cal}$$

Η καύση 1 Kg παρέχει: $8.100 \text{ cal} \times 1.000 = 8.100.000 \text{ cal}$ και η θερμική δύναμη τοῦ δείγματος είναι: $8.100.000 \text{ cal/Kg}$ ἢ 8.100 Kcal/Kg .

Θερμική δύναμη τῶν σπουδαιότερων καυσίμων.

Στερεά	Kcal/Kg	Υγρά	Kcal/Kg	Ἀέρια	Kcal/m ³
Ξύλα στεγνά	3000	Βενζίνη αὐτοκινητοῦ	11000	Φωταέριο	4250
Ἀνθρακες (Κάρβουνα)	7500	Πετρέλαιο	10500	Φυσικό ἀέριο	9300
Κόκκ	7000	Μαζούτ	10000	Προπάνιο	22500
Ἀνθρακίτης	7860	Οἶνόπνευμα	7000	Βουτάνιο	28000
		Βενζόλιο	10000	Ἀστυλίνη	12000

Β) Ἐνὸς ἀερίου καυσίμου.

Η τιμή τοῦ φωταερίου καθορίζεται ἀπὸ τὴν ποσότητα θερμότητας πού δίνει, ὅταν καίγεται, δηλ. τὴ θερμική του δύναμη, ἡ ὁποία προσδιορίζεται στὴν ἔξοδο του ἀπ' τὸ ἐργοστάσιο παραγωγῆς.

Ἀνάβουμε τὸ φωταέριο σὲ ἕνα εἰδικὸ ἀκροφύσιο (μπέκ), πού περιβάλλεται ἀπὸ μονωτικά τοιχώματα. Τὴ θερμότητα ἡ ὁποία δημιουργεῖται ἀπὸ τὴν καύση τοῦ φωταερίου τὴν ἀπορροφᾷ ἕνα ρεῦμα νεροῦ πού κυκλοφορεῖ στὶς σωληνώσεις τοῦ ὄργανου.

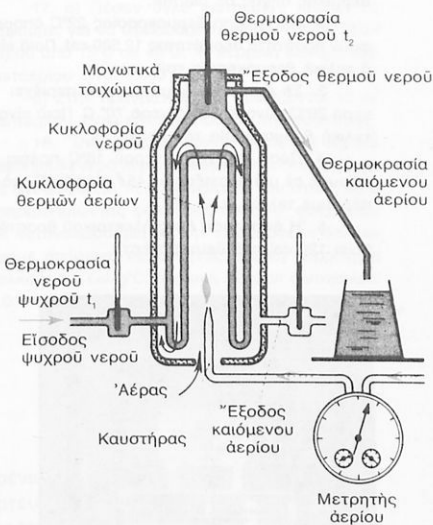
Σημειώνουμε τὴ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ στὴν εἴσοδο και στὴν ἔξοδο τῆς συσκευῆς (σχ. 2).

Ὁ ὄγκος $V \text{ m}^3$ τοῦ φωταερίου πού κἀηκε σὲ ἕνα ὀρισμένο χρόνο σημειώνεται ἀπὸ ἕνα μετρητὴ.

Μετροῦμε και τὴ μάζα M σὲ Kg τοῦ νεροῦ πού θερμάνθηκε σ' αὐτὸ τὸ χρονικὸ διάστημα.

Ἄν ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ στὴν εἴσοδο και τὴν ἔξοδο τῆς συσκευῆς εἶναι t_1 και t_2 , τὸ ποσὸ τῆς θερμότητας $Q \text{ Kcal}$ πού ἀποβάλλεται ἀπὸ τὴν καύση 1 m^3 μᾶς τὸ δίνει ὁ τύπος.

$$Q \text{ Kcal} = \frac{M \text{ Kcal/}^\circ\text{C} (t_2^\circ\text{C} - t_1^\circ\text{C})}{V \text{ m}^3}$$



Σχ. 2: Προσδιορισμὸς τῆς θερμότητας καύσης ἀερίου.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Η θερμική δύναμη ἑνὸς καυσίμου εἶναι ἡ ποσότητα θερμότητας πού ἀποβάλλεται ἀπὸ τὴν πλήρη καύση 1 Kg ἀπ' αὐτὸ τὸ καύσιμο, ἂν εἶναι ἀστερεὸ ἢ ὑγρὸ, ἢ ἀπὸ 1 m^3 ἂν εἶναι ἀέριο (στὶς κανονικὲς συνθήκες θερμοκρασίας και πίεσεως).

2. Η θερμική δύναμη ἑνὸς καυσίμου ἐκφράζεται σὲ Kcal κατὰ Kg (γιὰ τὰ στερεὰ και ὑγρά) ἢ σὲ Mcal κατὰ κυβικὸ μέτρο γιὰ τὰ ἀέρια.

Σειρά 10: Ποσότητα θερμότητας. Θερμιδομετρία.

I. Ποσότητα θερμότητας.

1. Θερμαίνουμε με σταθερή πηγή θερμότητας 300 g νερό και σημειώνουμε τη θερμοκρασία του κάθε λεπτό της ώρας. Από τις τιμές που παίρνουμε καταρτίζουμε τον παρακάτω πίνακα.

mn	0	1	2	3	4	5	6
C°	27°	33°	38°	42°	47°	50°	54°
mn	7	8	9	10	11	12	13
C°	57°	61°	64°	68°	71°	76°	77°

α) Νά παρασταθούν γραφικά οι μεταβολές της θερμοκρασίας του νερού σε συνάρτηση με το χρόνο. Οι χρόνοι στον άξονα ΟΧ: 1 cm ≙ 2 mn και οι θερμοκρασίες στον ΟΨ: 1 cm ≙ 20°C.

β) Πόση ποσότητα θερμότητας πήρε το νερό για να ύψωθεί η θερμοκρασία του από 27°C σε 61°C;

γ) Ή αν υποθέσουμε ότι όλη η ποσότητα της θερμότητας χρησιμοποιείται, για να ύψωθεί η θερμοκρασία του νερού, πόση είναι η παροχή της θερμικής πηγής σε cal/mn;

2. 500 g νερό θερμοκρασίας 22°C απορροφούν ποσότητα θερμότητας 12.500 cal. Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του νερού;

3. Σε ένα θερμιδόμετρο που περιέχει 1 ℓ νερό 20°C χύνουμε 500 g νερό 70° C. Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του μείγματος;

4. Πόση ποσότητα νερού 18°C πρέπει να ρίξουμε σε μία μπανιέρα με 45ℓ νερό 60°C, για να πάρουμε τελικά νερό 36°C;

5. Η αντίσταση ενός ηλεκτρικού βραστήρα δίνει 120 cal στο δευτερόλεπτο.

“Αν ο βραστήρας παρέχει 0,75 ℓ νερό με άρχική θερμοκρασία 20°C και απορροφά τα 80 % της προσφερόμενης θερμότητας, πόσος χρόνος χρειάζεται, για να φτάσει η θερμοκρασία του νερού στους 100°C;

6. Για να έχουμε 120 ℓ νερό 32°C άνακατεύουμε κρύο νερό 15°C και θερμό 55°C. Πόσο κρύο και πόσο θερμό νερό πρέπει να πάρουμε;

II Το θερμιδόμετρο.

7. Για να υπολογίσουμε την απώλεια θερμότητας σε ένα θερμιδόμετρο κάνουμε το εξής πείραμα: Χύνουμε στο θερμιδόμετρο 500 g νερό 49°C και παίρνουμε τη θερμοκρασία του κάθε μισή ώρα επαναλαμβάνουμε το ίδιο πείραμα με το θερμιδόμετρο εφοδιασμένο με περίβλημα και κάλυμμα. Με τις τιμές που παίρνουμε καταρτίζουμε τον παρακάτω πίνακα.

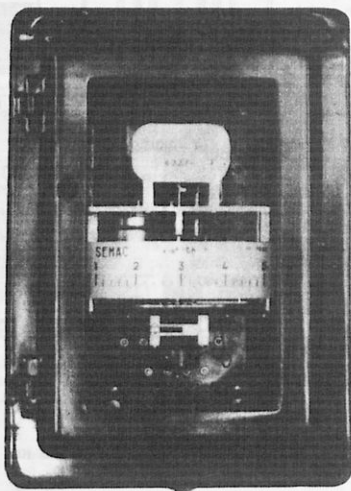
Χρόνος (mn)	Θερμιδόμετρο χωρίς περίβλημα	Θερμιδόμετρο με περίβλημα
0	49°C	49°C
30	38,5°C	44°C
60	31,4°C	40°C
90	27,7°C	37°C
120	25,2°C	33,5°C
150	23,5°C	31,5°C
180	22,3°C	29,8°C
210	21°C	28,8°C

α) Νά παρασταθεί γραφικά η πτώση της θερμοκρασίας σε κάθε θερμιδόμετρο σε συνάρτηση με το χρόνο. (Στον άξονα ΟΧ: 1 cm ≙ 30 mn με άρχη το 0 και οι θερμοκρασίες στον ΟΨ με 1 cm ≙ 5°C και άρχη 20°C).

Σύμφωνα με τον πίνακα να υπολογιστούν σε cal/g η απώλεια θερμότητας, σε κάθε ώρα, του νερού του θερμιδομέτρου: α) χωρίς σκέπασμα και β) με σκέπασμα.

8. Μιά κατσαρόλα έχει χωρητικότητα 1,1ℓ. Τη γεμίζουμε με νερό θερμοκρασίας 90°C και η θερμοκρασία ισορροπεί στους 85°C.

α) Πόση θερμότητα απορρόφησε η κατσαρό-



Μετρητής θερμίδων.

Στις μεγάλες εγκαταστάσεις κεντρικής θέρμανσης χρησιμοποιούνται «μετρητές θερμίδων» (όπως οι γνωστοί μετρητές ηλεκτρικού ρεύματος, νερού και φωταερίου).

Στην εικόνα φαίνονται δύο βαθμολογήσεις. Στην επάνω βαθμολόγηση ο μετρητής παροχής σημειώνει το άθροισμα της καταναλισκόμενης θερμότητας σε ώριαίες τονοθερμίδες. Ένώ, με τη βαθμολόγηση του κέντρου, μπορούμε να έχουμε κάθε στιγμή την τιμή της θερμικής ροής σε «τονοθερμίδες ανά ώρα».

λα, αν η άρχική θερμοκρασία της ήταν 15°C .
β) Να υπολογιστεί το ισοδύναμο σε νερό της κατασάρολας.

γ) Να υπολογιστεί η ποσότητα θερμότητας που χάνει, όταν η θερμοκρασία του νερού κατεβαίνει από 85°C σε 25°C .

9. Σε ένα θερμιδόμετρο, που έχει ισοδύναμο σε νερό 18 g και περιέχει 200 g νερό 15°C , χύνουμε 240 g νερό 45°C . Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του;

10. Σε ένα θερμιδόμετρο που έχει ισοδύναμο σε νερό 20 g και περιέχει 580 g νερό 12°C , βυθίζουμε μία ηλεκτρική αντίσταση για λίγη ώρα και η τελική θερμοκρασία είναι 20°C .

Πόση ποσότητα θερμότητας έδωσε η αντίσταση;

III. Ειδική θερμότητα.

11. Πόση θερμότητα χρειάζεται 1 l υδραργύρου, για να ύψωθεί η θερμοκρασία του από 18°C σε 60°C ; (Πυκνότητα υδραργύρου: $13,6\text{ g/cm}^3$ ειδική θερμότητα υδραργύρου $0,033\text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$).

12. Μία κατασάρολα από αλουμίνιο, με ειδική θερμότητα $0,21\text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$, ζυγίζει 360 g.

α) Ποιά είναι το ισοδύναμό της σε νερό;
β) Πόση θερμότητα απορροφά, όταν ανεβεί η θερμοκρασία της από 15°C σε 100°C ;

13. Η πλάκα του ηλεκτρικού σίδηρου σιδερώματος ζυγίζει 1 Kg και έχει ειδική θερμότητα $0,1\text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$. Πόσος χρόνος χρειάζεται, για να ύψωθεί η θερμοκρασία της κατά 50°C , αν η θερμαντική αντίσταση παρέχει στην πλάκα 120 cal στο δευτερόλεπτο;

14. Σε ένα άδειο ορειχάλκινο δοχείο, μάζας 50 g και θερμοκρασίας 10°C , χύνουμε 20 g νερό θερμοκρασίας 50°C , οπότε η τελική θερμοκρασία είναι 42°C .

42° και 43° ΜΑΘΗΜΑ

ΤΗΞΗ - ΠΗΞΗ

1 Παρατήρηση:

"Αν πυρώσουμε λίγο μόλυβδο σε ένα σιδερένιο κουτάλι, παρατηρούμε ότι ο μόλυβδος περνά κατευθείαν από τη στερεή κατάσταση στην υγρή. Λέμε τότε ότι *λιώνει*. Αυτό το φαινόμενο, δηλ. το λιώσιμο, λέγεται *τήξη*.

"Αν το αφήσουμε να κρυώσει, ξαναγίνεται στερεό, *πήζει* και το φαινόμενο λέγεται *πήξη* του σώματος.

Πυρώνομε στη φλόγα μίας λυχνίας Bunsen ένα γυάλινο σωλήνα. Το γυαλί μαλακώνει, οπότε μπορεί να λυγίσει ή να μακρύνει ή και να λιώσει, αν η θερμοκρασία είναι πολύ ύψηλή.

α) Πόση θερμότητα απορρόφησε ο ορειχάλκος;

β) Ποιά είναι η ειδική θερμότητά του;

15. Προσδιορίζουμε με διπλή ζύγιση τη μάζα ενός σιδερένιου κομματιού ως εξής: 1. Το σιδερένιο κομμάτι + 140 g ισορροπεί το απόβαθρο. 2. Το απόβαθρο ισορροπεί 220 g.

α) Πόση μάζα έχει το σιδερένιο κομμάτι;

β) Το βυθίζουμε σε μία λεκάνη με νερό 100°C και έπειτα σε ένα θερμιδόμετρο με ισοδύναμο σε νερό 500 g και θερμοκρασία 20°C .

"Αν η τελική θερμοκρασία είναι $21,4^{\circ}\text{C}$, ποιά είναι η ειδική θερμότητα του σιδήρου;

IV. Θερμική δύναμη ενός καυσίμου.

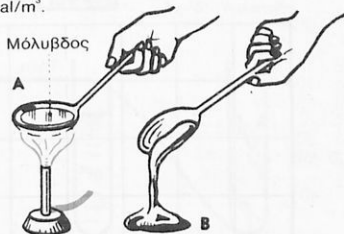
16. 1 Kg άνθρακίτης κοστίζει 2 δραχμές και δίνει, όταν καίγεται, 8.000 Kcal. Άλλα η συσκευή, όπου γίνεται η καύση, χάνει τα 30% αυτής της θερμότητας.

"Αν χρησιμοποιούμε την ημέρα 20 l νερό που θερμαίνει αυτή η συσκευή από 12°C σε 80°C , πόση είναι η κατανάλωση σε άνθρακίτη και πόσα τα ημερήσια έξοδα;

17. α) Πόσον όγκο φωταερίου πρέπει να κάψουμε, για να ύψώσουμε τη θερμοκρασία 800 l νερού από 15°C σε 40°C ; Η θερμική δύναμη του φωταερίου είναι 5.000 Kcal/m³.

β) Στην πραγματικότητα χρειάζονται 12 m³ φωταερίου. Ποιά είναι η απόδοση της συσκευής;

18. Ένα χάλκινο δοχείο ζυγίζει 2 Kg και περιέχει 5 l νερό θερμοκρασίας 10°C . "Αν θέλουμε να ανυψώσουμε τη θερμοκρασία του στους 80°C χρησιμοποιώντας φωταέριο, πόσα m³ φωταερίου θα καταναλώσουμε, με την προϋπόθεση ότι δεν έχουμε απώλειες θερμότητας; Ειδική θερμότητα χαλκού: $0,1\text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$, θερμική δύναμη φωταερίου: 5.000 Kcal/m³.

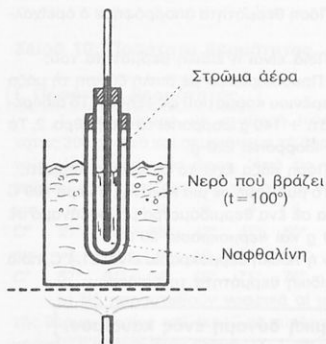


Σχ. 1: Η τήξη του μολύβδου είναι κρυσταλλική.

A) Τήξη B) Στερεοποίηση (πήξη)



Σχ. 2: Το γυαλί παθαίνει πλαστική τήξη



Σχ. 3: Τήξη ναφθαλίνης

Η τήξη που παθαίνει ο μόλυβδος λέγεται **κρυσταλλική**, ενώ η τήξη που παθαίνει το γυαλί λέγεται **πλαστική**.

Τα περισσότερα σώματα παθαίνουν κρυσταλλική τήξη και μερικά μόνο, όπως το γυαλί και το σίδηρο, παθαίνουν πλαστική.

Τα στερεά σώματα λιώνουν με την επίδραση της θερμότητας (μέταλλα, θειάφι, ζάχαρη, γυαλί, πάγος). Μερικά γίνονται κατευθείαν από στερεά αέρια (ιώδιο, καμφορά), **έξαχνούνται**. Αντίθετα όλα τα υγρά μπορούν να στερεοποιηθούν, όταν ψυχτούν.

Παρατήρηση. Μερικά σώματα, όπως η κιμωλία, ή ζάχαρη, παθαίνουν διάσπαση με την επίδραση της θερμότητας, ενώ άλλα λιώνουν σε πολύ υψηλή θερμοκρασία (άργιλος, μαγνησία, ασβέστης κτλ.) και χαρακτηρίζονται **δύστηχτα σώματα**.

2 Πείραμα:

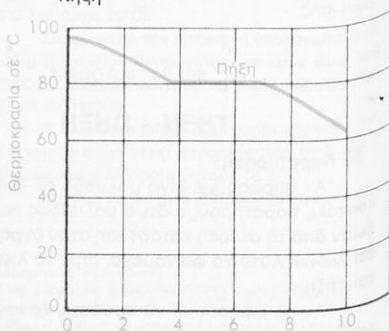
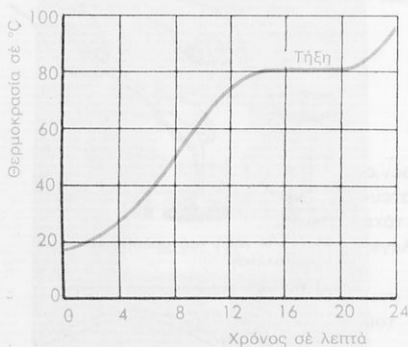
Α) Πραγματοποιούμε τη διάταξη που βλέπουμε στο σχήμα 3. Ο έσωτερικός σωλήνας περιέχει ναφθαλίνη σε σκόνη, όπου έχουμε βάλει ένα θερμόμετρο.

● Θερμαίνουμε το νερό του εξωτερικού δοχείου και σημειώνουμε τη θερμοκρασία της ναφθαλίνης σε κάθε 2 mn

χρόνος σε mn	0	2	4	6	8	10	12	14	16	18	20	22	24
θερμοκρασία ναφθαλίνης	18	23	30	38	52	66	75	80	80	80	80	98	98
		στερεό						στερεό + υγρό				υγρό	
								τήξη					

● Τοποθετούμε τη συσκευή μέσα σε κρύο νερό και σημειώνουμε πάλι τις θερμοκρασίες της ναφθαλίνης, όπως και προηγουμένως.

χρόνος σε mn	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
θερμοκρασία ναφθαλίνης	98	95	90	84	80	80	80	80	76	70	65
	υγρό				υγρό + στερεό				στερεό		
					τήξη						



Σχ. 4: Γραφική παράσταση τήξης

Β) Βάζουμε ένα θερμόμετρο μέσα σε τρίμματα πάγου, που λιώνει. Παρατηρούμε, ότι όσο λιώνει ο πάγος, η θερμοκρασία του μένει σταθερή στους 0°C.

Νόμοι τής τήξης και τής πήξης.

α) Με σταθερή πίεση ένα καθαρό σώμα λιώνει σε μιὰ ορισμένη θερμοκρασία, ή οποία λέγεται **σημείο τήξης**.

Η θερμοκρασία αυτή μένει σταθερή, όσο διαρκεί ή τήξη του σώματος.

β) Με σταθερή πίεση ένα καθαρό σώμα πήζει σε μιὰ ορισμένη θερμοκρασία, ή οποία λέγεται **σημείο πήξης**.

Η θερμοκρασία αυτή μένει σταθερή, όσο διαρκεί ή πήξη του σώματος.

Τò σημείο τήξης ενός σώματος είναι τò ίδιο με τò σημείο πήξης και αποτελεί μιὰ φυσική σταθερή για τὰ καθαρά σώματα.

Θερμότητα τήξης μερικῶν καθαρῶν σωμάτων:

Ύδρογόνο στερεό	-259°C	Γλυκερίνη σε υπέρτηξη	18°C	Ψευδάργυρος	420°C
Όξυγόνο στερεό	-218°C	κάτω από	44°C	Άλουμίνιο	660°C
Άζοτο στερεό	-210°C	Φωσφόρος	80°C	Άργυρος	960°C
Οινόπνευμα	-114°C	Ναφθαλίνη	114°C	Χρυσός	1060°C
Ύδραργυρος	-39°C	Θείο (θειάφι)	232°C	Χαλκός	1080°C
Πάγος (έξ ορισμού)	0°C	Κασσίτερος	327°C	Σίδηρος	1530°C
Βενζίνα	5,4°C	Μόλυβδος		Άσβέστιο	2570°C
				Βολφράμιο	3370°C

3 Ύπερτηξη.

● Σε έναν πολύ καθαρό δοκιμαστικό σωλήνα βάζομε λίγο αποσταγμένο νερό και ένα θερμόμετρο. Τοποθετούμε κατόπι τò σωλήνα σε ένα δοχείο που περιέχει μείγμα από τρίμματα πάγου και άλατι (ψυχτικό μείγμα).

● Παρατηρούμε ότι ή θερμοκρασία του αποσταγμένου νερού κατεβαίνει αρκετούς βαθμούς κάτω από τò 0°C, χωρίς τò νερό νά πήξει. Τò νερό βρίσκεται στην κατάσταση τής **υπέρτηξως**.

● "Αν κινήσουμε τò σωλήνα, τò νερό πήζει άπότομα και ή θερμοκρασία του ανεβαίνει στους 0°C.

"Ένα σώμα βρίσκεται σε υπέρτηξη, όταν είναι σε ύγρη κατάσταση, άν και έχει θερμοκρασία κάτω από τò σημείο τήξης. Η υπέρτηξη είναι μιὰ κατάσταση άσταθής.

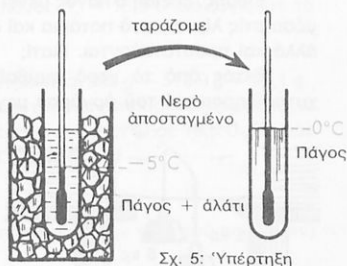
4 Μεταβολή του όγκου κατά τήξη και τήν πήξη.

A. "Αν λιώσουμε ναφθαλίνη σε ένα δοκιμαστικό σωλήνα, θά παρατηρήσουμε, ότι, όσο διαρκεί ή τήξη, ή στερεή ναφθαλίνη μένει στον πυθμένα του σωλήνα. Αυτό συμβαίνει, γιατί ό όγκος μιās μάζας στερεής ναφθαλίνης είναι μικρότερος από τόν όγκο ίσης μάζας ύγρης.

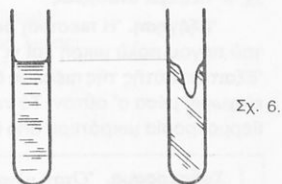
● "Όταν λιώνει όλη ή ναφθαλίνη, σημειώνομε τή στάθμη του ύγρου στο σωλήνα και τόν αφήνομε νά κρυώσει.

Παρατηρούμε ότι, όταν στερεοποιηθεί όλο τò ύγρο, ή στάθμη του θά έχει κατέβει λίγο στο σωλήνα και ή επιφάνεια τής στερεής ναφθαλίνης θά έχει γίνει κοίλη. Αυτό δείχνει ότι ό όγκος του σώματος μικρύνει.

Τήν ίδια παρατήρηση μπορούμε νά κάνουμε με πολλά άλλα σώματα (θειάφι, παραφίνη, μόλυβδο κτλ.).



Σχ. 5: Ύπερτηξη



Σχ. 6.

A: Ναφθαλίνη ύγρη B: Ναφθαλίνη στερεή



Σχ. 7.

Συμπέρασμα. *Ο όγκος των περισσότερων σωμάτων, όταν λιώνουν, μεγαλώνει ενώ όταν πήζουν, μικραίνει.*

Β. "Αν βάλουμε σε ένα δοχείο νερό με κομμάτια πάγου και σε ένα άλλο λάδι, πού ένα μέρος του έχει παγώσει, θα παρατηρήσουμε ότι ο πάγος στο πρώτο δοχείο βρίσκεται στην επιφάνεια του νερού, ενώ το πηγμένο λάδι βρίσκεται στον πυθμένα του άλλου δοχείου.

Αυτό συμβαίνει, γιατί μια μάζα πάγου έχει μεγαλύτερο όγκο από ίση μάζα νερού, ενώ μια μάζα παγωμένου λαδιού έχει μικρότερο όγκο από ίση μάζα λαδιού.

- Βυθίζουμε μια φιάλη γεμάτη με νερό σε ένα ψυχτικό μείγμα (άλατι + πάγος).

Παρατηρούμε, ύστερα από ένα χρονικό διάστημα, ότι το νερό γίνεται πάγος, πού ένα μέρος του βγαίνει από το στόμιο της φιάλης, ενώ η φιάλη σπάζει. Με ακριβείς μετρήσεις βρίσκουμε ότι 1000 cm^3 νερό 0°C μας δίνουν 1090 cm^3 πάγο στην ίδια θερμοκρασία.

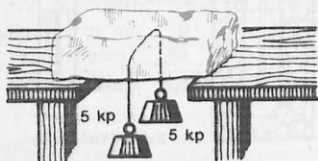
Συμπέρασμα. *Όταν το νερό γίνεται πάγος, ο όγκος του μεγαλώνει.*

'Αποτελέσματα. 'Η εξαίρεση αυτή που παρουσιάζει το νερό, να μεγαλώνει δηλ. ο όγκος του, όταν γίνεται στερεό, έχει πολλές συνέπειες στην καθημερινή μας ζωή.

Τό χειμώνα π.χ. όταν κάνει πολλή παγωνιά, σπάζουν τὰ ψυγεία τῶν αυτοκινήτων (ἀν ἔχουν μόνο καθαρό νερό), οί σωληνώσεις τοῦ νεροῦ, τὰ ἀγγεία τῶν δέντρων, θρυμματίζονται οί βράχοι πού ἔχουν πόρους κτλ. Γιατί;

'Επίσης, ἐπειδὴ ὁ πάγος μένει στὴν ἐπιφάνεια τοῦ νεροῦ, τὰ ζῶα καὶ τὰ φυτὰ πού ζοῦν μέσα στὶς λίμνες, στὰ ποτάμια καὶ στὶς θάλασσες, ὄχι μόνο δὲν βλάφτονται ἀπ' τὸν πάγο, ἀλλὰ καὶ προστατεύονται. Γιατί;

'Εκτὸς ἀπὸ τὸ νερό συμβαίνει τὸ ἴδιο καὶ σὲ ἄλλα σώματα. Π.χ. ὁ ὄγκος τοῦ χυτοσίδηρου καὶ τοῦ ἀργύρου μεγαλώνει, ὅταν τὰ σώματα αὐτὰ στερεοποιῦνται.



Σχ. 8: Πείραμα ἀνάτηξως

5 'Επίδραση τῆς πίεσεως στὴν τήξη τοῦ πάγου.

Στηρίζουμε μιὰ κολόνα πάγο σὲ δυὸ ὑποστηρίγματα καὶ περνοῦμε πάνω ἀπ' αὐτὴ ἕνα σύρμα μὲ δυὸ βάρη τῶν 5 Κρ κρεμασμένα στὰ ἄκρα του (σχ. 8).

Παρατηροῦμε ὅτι τὸ σύρμα περνὰ σιγὰ σιγὰ τὴν κολόνα, καὶ πέφτει, ἐνῶ ὁ πάγος δὲν φαίνεται πονθενῶς νὰ ἔχει κοπεῖ.

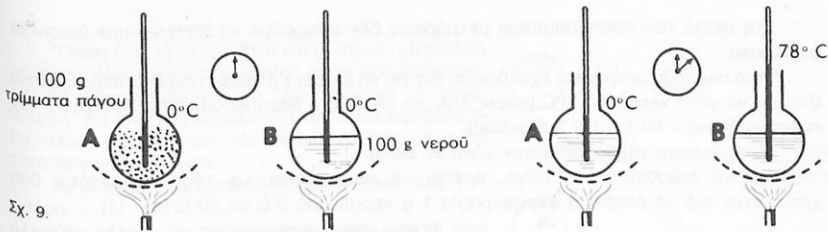
'Εξήγηση. 'Η πιεστικὴ δύναμη τῶν 10 Κρ μεταδίδεται ἀπὸ τὸ σύρμα σὲ μιὰ ἐπιφάνεια τοῦ πάγου πολὺ μικρὴ καὶ γι' αὐτὸ ἡ πίεση πάνω σ' αὐτὴ τὴν ἐπιφάνεια εἶναι πολὺ μεγάλη. 'Εξαιτίας αὐτῆς τῆς πίεσεως ὁ πάγος πού βρίσκεται κάτω ἀπ' τὸ σύρμα λιώνει καὶ τὸ σύρμα εἰσχωρεῖ μέσα σ' αὐτόν. Τὸ νερό πού προέρχεται ἀπ' τὴν τήξη, ἐπειδὴ δὲν πιέζεται καὶ ἔχει θερμοκρασία μικρότερη ἀπὸ 0°C , ξαναπήζει ἀμέσως. Τὸ φαινόμενο αὐτὸ λέγεται **ἀνάπηξη**.

Συμπέρασμα. *Όταν μεγαλώνει ἡ πίεση, χαμηλώνει τὸ σημεῖο τήξης τοῦ πάγου.*

Συνέπειες. 'Ο παγετώνας σχηματίζεται ἀπὸ τὴν ἀνάπηξη τοῦ νεροῦ πού προέρχεται ἀπὸ τὴν τήξη τοῦ χιονιοῦ τῶν κατώτερων στρωμάτων, τὰ ὁποῖα πιέζονται ἀπὸ τὰ ἀνώτερα. 'Ο πάγος λιώνει καὶ τροφοδοτεῖ τοὺς χειμάρρους στὸ βάθος τοῦ παγετώνα, ἐπειδὴ δέχεται τὴν πίεση ἀπὸ τὸ βάρος αὐτοῦ τοῦ παγετώνα.

6 Θερμότητα τήξης.

Θερμαίνουμε συγχρόνως μὲ δυὸ λυχνίες οἰνοπνεύματος, πού νὰ ἔχουν τὴν ἴδια φλόγα, μιὰ φιάλη Α, ἡ ὁποία περιέχει τρίμματα πάγου, πού τὰ ἀνακατεύουμε, ὥσπου τὸ λιώσει ὅλος ὁ



Σχ. 9.

πάγος, και μίαν άλλη φιάλη Β, με καθαρό νερό 0°C. Τα τρίμματα του πάγου της μίας φιάλης και το νερό της άλλης πρέπει να έχουν την ίδια μάζα (σχ. 9). Παρατηρούμε ότι, ενώ το θερμόμετρο της φιάλης Α δείχνει 0°C, το θερμόμετρο της Β δείχνει 78°C.

Άρα ο πάγος, για να λιώσει, απορροφά θερμότητα, χωρίς να μεταβάλλεται η θερμοκρασία του.

Προσδιορισμός της θερμότητας τήξης του πάγου (σχ. 10).

- Το θερμιδόμετρο που θα χρησιμοποιήσουμε έχει ισοδύναμο σε νερό: 20 g
Περιέχει νερό: 400 g
Η θερμοκρασία του είναι: $t_1 = 23,7^\circ\text{C}$.
- Η συνολική μάζα του θερμιδομέτρου (θερμιδόμετρο, εξαρτήματα και νερό) είναι: 515,9 g (σχ. 10 Α).
- Παίρνουμε ένα κομμάτι πάγο 0°C (από ένα μείγμα πάγου και νερού) και άφου το σκουπίσουμε με ένα στυπόχαρτο, το βάζουμε μέσα στο θερμιδόμετρο.
- Ο πάγος θα λιώσει και η θερμοκρασία του νερού θα κατεβεί (σχ. 10 Β).
- Σημειώνουμε τη θερμοκρασία μόλις λιώσει ο πάγος: $t_2 = 18,5^\circ\text{C}$ και ζυγίζουμε το θερμιδόμετρο: 539 g (σχ. 10 Γ).

Υπολογισμός.

Η μάζα του πάγου που βάλουμε μέσα στο θερμιδόμετρο είναι $539\text{ g} - 515,9\text{ g} = 23,1\text{ g}$. Το νερό, μαζί με το ισοδύναμο σε νερό του θερμιδομέτρου, αντιπροσωπεύει μια μάζα: $400\text{ g} + 20\text{ g} = 420\text{ g}$ νερό, που η θερμοκρασία του κατέβηκε από $23,7^\circ\text{C}$ σε $18,5^\circ\text{C}$. Έχασε λοιπόν θερμότητα: $Q\text{ cal} = 420\text{ cal}/^\circ\text{C} (23,7 - 18,5)^\circ\text{C} = 2184\text{ cal}$

Τις 2.184 cal απορρόφησε ο πάγος (23,1 g).

α) για να λιώσει ο πάγος και

β) για να ανέβει η θερμοκρασία του νερού που προήλθε από την τήξη του πάγου από 0°C σε $18,5^\circ\text{C}$.

Ποσότητα θερμότητας που απορρόφησε το νερό το οποίο προήλθε απ' την τήξη του πάγου.

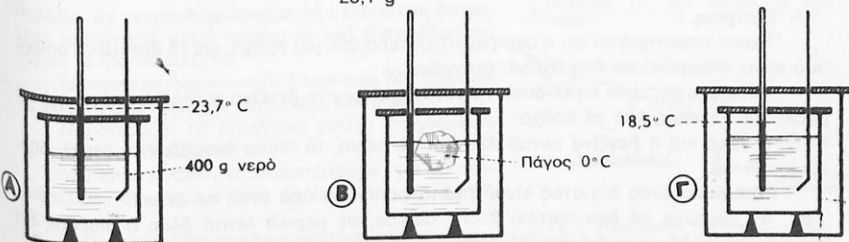
$$Q_1\text{ cal} = 23,1\text{ cal}/^\circ\text{C} \times 18,5^\circ\text{C} = 427\text{ cal.}$$

Ποσότητα θερμότητας που απορρόφησε ο πάγος για να λιώσει:

$$Q_2\text{ cal} = 2184\text{ cal} - 427\text{ cal} = 1757\text{ cal}$$

και για να λιώσει 1 g πάγου απορροφά:

$$\frac{1757\text{ cal}}{23,1\text{ g}} = 76\text{ cal/g.}$$



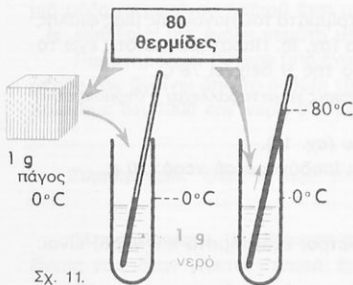
Σχ. 10: Προσδιορισμός της θερμότητας τήξης του πάγου

Στη σειρά τῶν προηγούμενων μετρήσεων δὲν μπορούμε νὰ ἀποφύγουμε ὀρισμένα σφάλματα.

Ἐκείνη ἡ μετρήσιμος ἔχει βρεθεῖ ὅτι γιὰ νὰ λιώσει 1 g πάγος ποὺ ἔχει θερμοκρασία 0°C καὶ νὰ γίνει νερὸ πάλι 0°C (χωρὶς δηλ. νὰ ἀλλάξει ἡ θερμοκρασία του, πρέπει νὰ τοῦ παραχωρήσουμε 80 cal (79,7 ἀκριβῶς).

Ἡ θερμότητα τήξης τοῦ πάγου εἶναι 80 cal/g.

Γιὰ νὰ λιώσουμε 1 g πάγο, πρέπει νὰ παραχωρήσουμε τόση θερμότητα, ὅση χρειάζεται, γιὰ νὰ ἀνεβῆ ἡ θερμοκρασία 1 g νεροῦ ἀπὸ 0°C σὲ 80°C (σχ. 11).



Ἡ θερμότητα τήξης τοῦ πάγου εἶναι λοιπὸν πολὺ μεγάλη.

Ἐφαρμογές. Μὲ τὸν πάγο διατηροῦμε τὰ τρόφιμα στὰ ψυγεῖα, γιατί, ὅταν λιώνει, ἀπορροφᾷ μεγάλη ποσότητα θερμότητας ἀπ' τὸν ἀέρα καὶ τὰ τρόφιμα τοῦ ψυγεῖου καὶ ἡ θερμοκρασία τους κατεβαίνει.

Τὰ χιόνια καὶ οἱ παγετώνες ἀρροῦν πολὺ νὰ λιώσουν, παρὰ τὴ μεγάλη ποσότητα θερμότητας ποὺ δέχονται ἀπὸ τὴν ἀκτινοβολία τοῦ ἡλίου.

Θερμότης τήξης μερικῶν καθαρῶν σωμάτων (cal/g)					
Θεῖο	10	Μόλυβδος	5,4	Ἄργυρος	24
Κασσίτερος	15	Ψευδάργυρος	28	Υδράργυρος	2,7

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Τήξη εἶναι ἡ μετάβαση ἑνὸς σώματος ἀπὸ τὴν στερεὴ κατάσταση στὴν ὑγρὴ, ὅταν τὸ σῶμα παίρνει θερμότητα. Καὶ πήξη ἡ ἀντίθετη μετάβαση, ἀπ' τὴν ὑγρὴ κατάσταση στὴ στερεὴ ὅταν τὸ σῶμα χάνει θερμότητα.

2. Μὲ σταθερὴ πίεση ἓνα καθαρὸ σῶμα λιώνει σὲ μιὰ ὀρισμένη θερμοκρασία, ἡ ὁποία λέγεται σημεῖο τήξης. Ἡ θερμοκρασία αὕτη μένει σταθερὴ, ὅσο διαρκεῖ ἡ τήξη.

Τὸ σημεῖο τήξης καὶ τὸ σημεῖο πήξης ἑνὸς σώματος καθαρῶν εἶναι τὸ ἴδιο.

3. Ἐνα καθαρὸ σῶμα βρίσκεται σὲ ὑπέρτηξη, ὅταν στὴν ὑγρὴ κατάσταση ἔχει θερμοκρασία κατώτερη ἀπ' τὸ σημεῖο τῆς πήξης.

4. Γενικὰ ἡ τήξη συνοδεύεται μὲ αὔξηση τοῦ ὄγκου (ἐξαιρεῖται ὁ πάγος).

5. Ὄταν αὔξηθῆ ἡ πίεση, τὸ σημεῖο τήξης τοῦ πάγου κατεβαίνει.

6. Θερμότητα τήξης ἑνὸς σώματος εἶναι ἡ ποσότητα τῆς θερμότητας τὴν ὁποία πρέπει νὰ δώσουμε σὲ 1 g τοῦ σώματος, ὅταν βρίσκεται στὴ θερμοκρασία τῆς τήξης, γιὰ νὰ περάσει στὴν ὑγρὴ κατάσταση μὲ τὴν ἴδια θερμοκρασία.

Ἡ θερμότητα τήξης τοῦ πάγου εἶναι 80 cal/g.

44° ΜΑΘΗΜΑ: Ἡ ἔννοια τοῦ κορεσμένου ἀτμοῦ.

Ἡ ΕΞΑΤΜΙΣΗ

1 Ἐξάτμιση.

Ἐχομε παρατηρήσει ὅτι ἡ ὑγρὴ αὐλή, ὕστερα ἀπὸ μιὰ βροχὴ, καὶ τὰ βρεγμένα ρούχα ποὺ εἶναι ἀπλωμένα σὲ ἓνα σχοινί, στεγνώνουν.

Γνωρίζομε ὅτι εἶναι ἐπικίνδυνο νὰ μεταχειριζόμαστε βενζίνα κοντὰ σὲ φλόγα, γιὰ νὰ βγάλομε λεκέδες ἀπὸ τὰ ρούχα.

Τὸ νερὸ καὶ ἡ βενζίνα μεταβάλλονται σὲ ἀέρια, τὰ ὁποία ὀνομάζονται **ἀτμοί**, δηλ. **ἐξαεριοῦνται**.

Ἐξαερίωση ἑνὸς σώματος εἶναι ἡ μετατροπὴ του ἀπὸ ὑγρὸ σὲ ἀέριο.

● Ἐάν χύσουμε σὲ ἓνα πιατάκι 2 cm³ αἰθέρα, σὲ μερικὰ λεπτὰ ὅλος ὁ αἰθέρας θὰ ἐξαφανιστεῖ καὶ ἡ μυρωδιά του θὰ διαχυθεῖ σὲ ὅλο τὸ δωμάτιο.

“Όπως όλα τα αέρια, έτσι και οι ατμοί του αιθέρα νεμίζουν όλο τὸ χώρο ὁ ὁποῖος τοὺς προσφέρεται.

● “Αν ἐπαναλάβουμε τὸ ἴδιο πείραμα μὲ οἰνόπνευμα, θὰ παρατηρήσουμε ὅτι καὶ αὐτὸ εξαφανίζεται, ἀλλὰ ἀργότερα ἀπ’ τὸν αἰθέρα (σχ. 1). Τὰ ὑγρά αὐτὰ λέγονται **πηητικά**.

Τὸ οἰνόπνευμα εἶναι λιγότερο **πηητικό** ἀπὸ τὸν αἰθέρα.

Καί, τέλος, ἂν χρησιμοποιήσουμε γιὰ τὸ ἴδιο πείραμα λάδι, θὰ παρατηρήσουμε ὅτι ἡ ποσότητα τοῦ ὑγροῦ δὲ μεταβάλλεται.

Τὸ λάδι εἶναι ἐλάχιστα πηητικό.

Στὰ προηγουμένα πειράματα δὲν παρατηροῦμε καμιά μεταβολή στὸ ἐσωτερικὸ τοῦ ὑγροῦ. Ἡ ἐξαερίωση γίνεται μόνο ἀπ’ τὴν ἐπιφάνειά του καὶ λέγεται **ἐξάτμιση**.

Ἐξάτμιση εἶναι ὁ σχηματισμὸς ἀτμῶν ἀπ’ τὴν ἐπιφάνεια τοῦ ὑγροῦ. Ἡ ἐξάτμιση αὐτὴ δὲν εἶναι στιγμιαία.

2 Ταχύτητα τῆς ἐξάτμισεως.

Παρατήρηση. Γιὰ νὰ στεγνώσουν γρήγορα τὰ ἀσπρόρουχα, τὰ ἀπλώνουμε σὲ ἓνα σχοινί.

Οἱ ἀλυκές ἔχουν μεγάλη ἐπιφάνεια καὶ μικρὸ βάθος.

● Τοποθετοῦμε στὸ δίσκο ἐνὸς ζυγοῦ ἓνα πιατάκι μὲ λίγα cm^3 αἰθέρα καὶ τὸ ἰσορροποῦμε μὲ ἓνα ἀπόβαρο (ντάρα) στὸν ἄλλο δίσκο (σχ. 2).

● Παρατηροῦμε ὅτι ἡ φάλαγγα τοῦ ζυγοῦ ἀρχίζει νὰ γέρνει ἀπ’ τὸ μέρος τῶν σταθμῶν καὶ ὕστερα ἀπὸ 5 mn , γιὰ νὰ ἐπαναφέρουμε τὴν ἰσορροπία, πρέπει νὰ βάλουμε σταθμὰ στὸ δίσκο ὅπου ἔχομε τὸν αἰθέρα, π.χ. 1,7 g .

“Ἐχουν ἐξατμισθεῖ λοιπὸν μέσα σὲ 5 mn 1,7 g αἰθέρα.

Λέμε ὅτι ἡ **ταχύτητα ἐξάτμισεως** τοῦ αἰθέρα στὴ θερμοκρασία πού γίνεται τὸ πείραμα εἶναι:

$$1,7 \text{ g} : 5 \text{ mn} = 0,34 \text{ g/mn}.$$

● “Αν ἀντικαταστήσουμε τὸ πιατάκι μὲ ἓνα ἄλλο, πού νὰ ἔχει μεγαλύτερη ἐπιφάνεια, καὶ ἐπαναλάβουμε τὸ πείραμα, θὰ ἰδοῦμε ὅτι σὲ 5 mn θὰ ἐξατμιστοῦν 6,8 g αἰθέρα (σχ. 3).

Ἡ ἐπιφάνεια τοῦ πυθμένα τοῦ πρώτου πιάτου εἶναι 132 cm^2 καὶ τοῦ δευτέρου 528 cm^2

Παρατηροῦμε ὅτι: $\frac{132}{528} = \frac{1}{4} \quad \frac{1,7}{6,8} = \frac{1}{4}$

δηλαδή, ἂν τετραπλασιάσουμε τὴν ἐλεύθερη ἐπιφάνεια τοῦ ὑγροῦ, καὶ ἡ ποσότητα τοῦ ἐξατμιζόμενου ὑγροῦ τετραπλασιάζεται.

Μὲ σταθερὴ θερμοκρασία ἡ ταχύτητα τῆς ἐξάτμισεως εἶναι ἀνάλογη μὲ τὴν ἐπιφάνεια τοῦ ὑγροῦ.

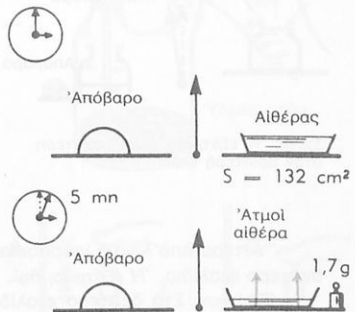
Παρατήρηση. Τὰ βρεγμένα ρούχα στεγνώνουν πρὶο γρήγορα τὸ καλοκαίρι.

Δὲν εἶναι ἀνάγκη νὰ σκουπιστοῦμε, γιὰ νὰ στεγνώσουμε, ἂν βγοῦμε ἀπὸ τὴ θάλασσα μιὰ ζεστὴ μέρα.

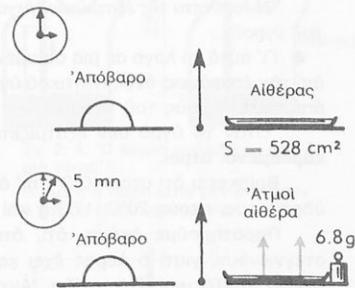
● Βάζομε τὴν ἴδια ποσότητα αἰθέρα σὲ δυὸ ὅμοια δοχεῖα καὶ τὰ ἰσορροποῦμε σὲ ἓνα ζυγὸ (σχ. 4).



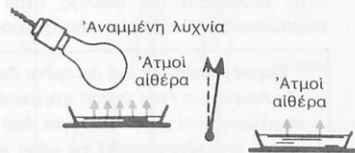
Σχ. 1: Ὁ αἰθέρας εἶναι περισσότερο πηητικός ἀπὸ τὸ οἰνόπνευμα.



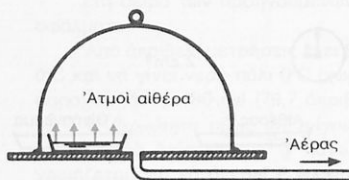
Σχ. 2: Ἡ ταχύτητα τῆς ἐξάτμισεως εἶναι $1,7 \text{ g} : 5 \text{ mn} = 0,34 \text{ g/mn}$



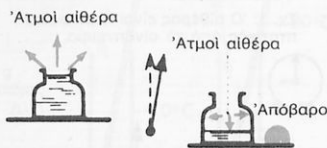
Σχ. 3: Ἡ ταχύτητα ἐξάτμισεως εἶναι ἀνάλογη μὲ τὴν ἐπιφάνεια τοῦ ὑγροῦ.



Σχ. 4: Ἡ ἀνύψωση τῆς θερμοκρασίας ἐπιταχύνει τὴν ἐξάτμιση.



Σχ. 5: Η ελάττωση της πίεσης επιταχύνει την εξάτμιση.



Σχ. 6: Η εξάτμιση είναι ταχύτερη στην άριστερη φιάλη.

“Αν πλησιάσουμε πάνω από το ένα δοχείο μια αναμμένη ηλεκτρική λάμπα, ή ισορροπία του ζυγού χαλά, και η φάλαγγα γέρνει άπ’ τὸ μέρος τοῦ ἄλλου δοχείου.

Ἡ ἀνύψωση τῆς θερμοκρασίας ἐπιταχύνει τὴν ἐξάτμιση.

“Αν τοποθετήσουμε κάτω ἀπ’ τὸν κώδωνα μῆς ἀεραντλίας ἓνα πιατάκι μὲ λίγα cm^3 αἰθέρα, θὰ παρατηρήσουμε ὅτι ἡ ἐξάτμιση γίνεται πολὺ ταχύτερη, ὅταν ἀρχίσουμε νὰ ἀφαιροῦμε τὸν ἀέρα ἀπ’ τὸν κώδωνα, δηλ. ὅταν ἐλαττώσουμε τὴν πίεση πάνω ἀπὸ τὴν ἐπιφάνεια τοῦ ὑγροῦ.

Στὴ βιομηχανία χρησιμοποιοῦν αὐτὴ τὴ μέθοδο, γιὰ νὰ συμπυκνώνουν τοὺς ζαχαρούχους χυμούς.

Παρατήρηση. Τὰ βρεγμένα ἀσπρόρουχα στεγνώνουν πολὺ πιὸ εὐκόλα στὸν ἐλεύθερο ἀέρα παρά σὲ ἓνα κλειστὸ δωματίο.

Γιὰ νὰ διατηρηθεῖ ὑγρὸ ἓνα κατάπλασμα, τὸ ἀπομονώνουμε ἀπ’ τὸν ἀέρα μὲ μιά πετσέτα.

● Τοποθετοῦμε στὸ δίσκο ἐνὸς ζυγοῦ ἓνα φιαλίδιο γεμάτο μὲ αἰθέρα καὶ στὸν ἄλλο δίσκο ἓνα ὁμοίο, τὸ ὁποῖο ὅμως περιέχει πολὺ λιγότερο αἰθέρα ($1/4$ τοῦ πρώτου), καὶ ἰσορροποῦμε μὲ ἀντίβαρο τὸ ζυγὸ.

“Υστερα ἀπὸ λίγο ἡ ἰσορροπία χαλά καὶ ἡ φάλαγγα γέρνει ἀπ’ τὸ μέρος ποῦ εἶναι τὸ δεῦτερο φιαλίδιο. Ἡ ἐξάτμιση δηλ. ἀπ’ τὸ δεύτερο φιαλίδιο γίνεται μὲ μικρότερη ταχύτητα.

Ἐξήγηση. Στὸ δεῦτερο φιαλίδιο οἱ ἀτμοὶ ποῦ βγαίνουν ἀπ’ τὸν αἰθέρα μαζεύονται πάνω ἀπὸ τὸ ὑγρὸ, ἐνῶ στὸ πρῶτο δοχεῖο διασκορπίζονται στὴν ἀτμόσφαιρα. Ἡ συσώρευση αὐτῆ τῶν ἀτμῶν δυσκολεύει τὴν ἐξάτμιση τοῦ ὑγροῦ καὶ γι’ αὐτὸ τὴν κάνει βραδύτερη.

Ἡ ταχύτητα τῆς ἐξατμίσεως μεγαλώνει, ὅταν ὁ ἀέρας ἀνανεώνεται πάνω ἀπ’ τὴν ἐπιφάνεια τοῦ ὑγροῦ.

● Γι’ αὐτὸ τὸ λόγο σὲ μιά ὀρισμένη θερμοκρασία ὁ ἀέρας ἢ τὸ ἀέριο ποῦ βρίσκεται πάνω ἀπ’ τὴν ἐπιφάνεια ἐνὸς πτητικοῦ ὑγροῦ, δὲ μπορεῖ νὰ συγκρατήσῃ ἀπεριόριστη ποσότητα ἀπὸ τοὺς ἀτμούς τοῦ ὑγροῦ.

“Ὅταν τὸ ὑγρὸ δὲν ἐξατμίζεται πλέον, οἱ ἀτμοὶ τοῦ ἔχουν **κορεστῆ** καὶ λέγονται **κορεσμένοι ἀτμοί**.

Βρίσκεται ὅτι στοὺς 0°C 1 m^3 ἀέρας δὲ μπορεῖ νὰ συγκρατήσῃ παραπάνω ἀπὸ 4,8 g ὕδατμους, στοὺς 20°C , 17,3 g καὶ στοὺς 40°C , 49 g.

Παρατηροῦμε ἀκόμη, ὅτι, ὅταν ὁ καιρὸς εἶναι πολὺ ὑγρὸς, τὰ ἀσπρόρουχα δὲ στεγνώνουν, γιὰτὶ ὁ ἀέρας ἔχει κορεστῆ ἀπὸ ὕδατμους. “Ὅταν ὅμως ἡ θερμοκρασία ἀνεβῆ, ἡ ἐξάτμιση ξαναρχίζει. Ἀντίθετα ἀν ἡ θερμοκρασία κατεβῆ, τότε ἓνα μέρος ἀπ’ τοὺς ὕδατμους τῆς ἀτμόσφαιρας ὑγροποιεῖται, ὁ **ἀτμὸς συμπυκνώνεται**.

Ἡ ὁμίχλη, οἱ βροχές, ἡ δρόσος, τὸ χιόνι, τὰ σταγονίδια τοῦ νεροῦ ποῦ σχηματίζονται στὴν ἐπιφάνεια τῆς φιάλης, ὅταν τὴ βγάλουμε ἀπὸ τὸ ψυγεῖο κτλ., ὀφείλονται στὴ συμπύκνωση τῶν ἀτμῶν τῆς ἀτμόσφαιρας.

Συμπέρασμα. Σὲ μιά ὀρισμένη θερμοκρασία, ὁ ἀέρας ἢ τὸ ἀέριο ποῦ βρίσκεται πάνω ἀπὸ τὴν ἐπιφάνεια ἐνὸς ὑγροῦ πτητικοῦ, δὲ μπορεῖ νὰ συγκρατήσῃ στὴ μονάδα τοῦ ὄγκου του παρά ὀρισμένη μόνο ποσότητα ἀπὸ τοὺς ἀτμούς τοῦ ὑγροῦ. Παθαίνει κορεσμό, ἢ ἐξάτμιση παύει, ἐνῶ ἐξακολουθεῖ νὰ μένει μιά ποσότητα ὑγροῦ.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Ἐξάτμιση εἶναι ὁ σχηματισμὸς ἀτμῶν ἀπὸ τὴν ἐπιφάνεια ἐνὸς ὑγροῦ. Ἡ ἐξάτμιση αὐτὴ εἶναι ἀργὴ καὶ ἐξαρτᾶται ἀπὸ τὴ φύση τοῦ ὑγροῦ.

2. Η ταχύτητα της εξατμίσεως είναι ανάλογη με την ελεύθερη επιφάνεια του υγρού, αυξάνεται με τη θερμοκρασία και με την ανανέωση του αέρα, και επιταχύνεται όσο η πίεση πάνω από την επιφάνεια του υγρού γίνεται μικρότερη.

3. Ο ατμός είναι κορεσμένος, όταν η εξατμηση παύει, ενώ υπάρχει ακόμη υγρό που δεν εξατμίζεται.

Σε μια ορισμένη θερμοκρασία ο αέρας ή το αέριο, που βρίσκεται πάνω από την επιφάνεια ενός πτητικού υγρού, δε μπορεί να συγκρατήσει παρά μια ορισμένη μόνο ποσότητα από τους ατμούς αυτού του υγρού.

45° ΜΑΘΗΜΑ

ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΤΩΝ ΑΤΜΩΝ

1 Πίεση ενός ατμού.

● Προσαρμόζομε στο ένα στόμιο του δοχείου (σχ. 1) μια σύριγγα με αιθέρα και στο άλλο ένα σωλήνα, του οποίου το ένα άκρο βυθίζεται μέσα στον υδράργυρο που έχουμε στον πυθμένα του δοχείου.

● Η στάθμη του υδραργύρου μέσα στο σωλήνα και στο δοχείο βρίσκεται στο ίδιο ύψος. Η πίεση λοιπόν του περιορισμένου αέρα είναι ίση με την ατμοσφαιρική πίεση εκείνης της στιγμής.

● Πιέζομε το έμβολο της σύριγγας, ώστε να πέφτει ο αιθέρας κατά σταγόνες μέσα στο δοχείο.

Στην αρχή δεν παρουσιάζεται κανένα ίχνος υγρού, γιατί ο αιθέρας εξατμίζεται πάρα πολύ γρήγορα, ενώ ο υδράργυρος ανεβαίνει σιγά σιγά μέσα στο σωλήνα.

Ο ατμός δηλ. του αιθέρα άσκει μια πίεση, ή οποία προστίθεται στην πίεση του περιορισμένου αέρα. Η πίεση αυτή μετρείται με το ύψος του υδραργύρου μέσα στο σωλήνα.

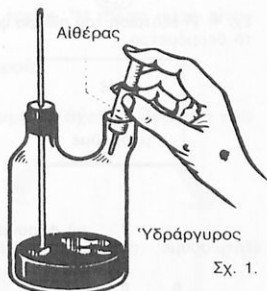
Αν εξακολουθήσουμε να ρίχνουμε αιθέρα στη φιάλη, ώσπου παρουσιαστούν σταγόνες στην επιφάνεια του υδραργύρου, θα παρατηρήσουμε ότι η στάθμη του, που εξακολουθούσε να ανεβαίνει στο σωλήνα μόλις παρουσιαστεί η πρώτη σταγόνα, μένει άμεταβλητη και εξακολουθεί να μένει, όσες σταγόνες και αν ρίξομε στη φιάλη.

Η πίεση του ατμού παίρνει τότε τη μέγιστη τιμή της για τη θερμοκρασία στην οποία γίνεται το πείραμα (σχ. 2 Β) π.χ. 23 cmHg.

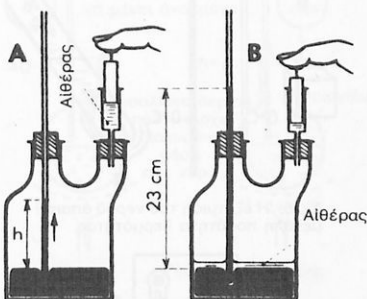
Συμπέρασμα. Οί ατμοί, όπως και τὰ αέρια, άσκούν μια πίεση. Η πίεση αυτή έχει τη μέγιστη τιμή, όταν ο ατμός είναι κορεσμένος.

Όταν μέσα στη φιάλη υπάρχουν σταγόνες αιθέρα, ή στάθμη του υδραργύρου μέσα στο σωλήνα μένει άμεταβλητη.

Αν όμως βάλουμε τη φιάλη μέσα σε χλιαρό νερό, ο υδράργυρος ξαναρχίζει να ανεβαίνει στο σωλήνα, και όταν ο ατμός γίνει κορεσμένος, φτάνει σε ένα νέο μέγιστο, π.χ. 40 cm (σχ. 3).

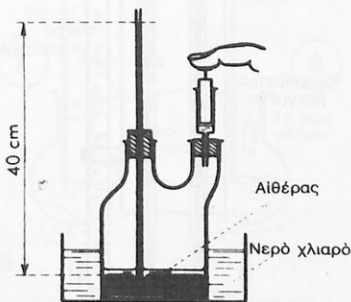


Σχ. 1.

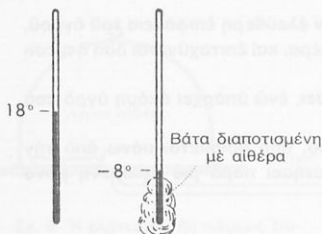


Σχ. 2: Α: Ο ατμός του αιθέρα άσκει μια πίεση h .

Β: Αυτή ή πίεση είναι μέγιστη, όταν ο ατμός είναι κορεσμένος.



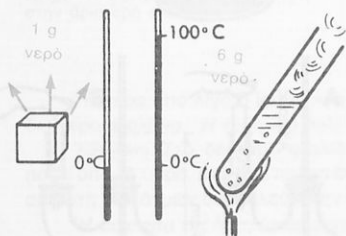
Σχ. 3: Η μέγιστη πίεση ατμού αυξάνεται με τη θερμοκρασία.



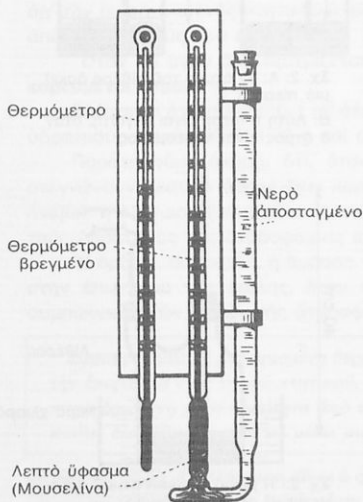
Σχ. 4: 'Η εξάτμιση του αιθέρα ψύχει το θερμόμετρο.

Με
600 θερμίδες
μπορούμε

να εξατμίσουμε να φέρουμε
στο σημείο του βρασμού



Σχ. 5: 'Η εξάτμιση του νερού απαιτεί μεγάλη ποσότητα θερμότητας.



Σχ. 6: Ψυχρόμετρο

Συμπέρασμα. 'Η μέγιστη πίεση ενός ατμού μεγαλώνει με τη θερμοκρασία.

'Η μέγιστη πίεση των υδρατμών είναι 4,58 mmHg στους 0°C και 17,53 mmHg στους 20°C. Στους 100°C είναι ίση με την ατμοσφαιρική, 76 cmHg (περίπου 1 Kp/cm²), στους 200°C, 1.165 cmHg (15 Kp/cm²) και στους 250°C, 3.100 cmHg (40 Kp/cm²).

Εύκολα καταλαβαίνουμε γιατί ο «υπερθερμός» ατμός χρησιμοποιείται για την κίνηση των ατμομηχανών.

2 Ψύχος παραγόμενο κατά την εξάτμιση.

● Τυλίγουμε το δοχείο ενός θερμομέτρου με λίγο μπαμπάκι βρεγμένο με αιθέρα. Παρατηρούμε ότι η θερμομετρική στήλη κατεβαίνει πολύ γρήγορα και μπορεί να φτάσει και στους -10°C, αν επιταχύνουμε την εξάτμιση (φυσώντας τον γύρω του δοχείου αέρα) (σχ. 4).

Συμπέρασμα. Για να εξατμιστεί ο αιθέρας, απορροφά θερμότητα από τον αέρα και τα σώματα με τα οποία έρχεται σε επαφή.

Παρατήρηση. Τις ζεστές μέρες του καλοκαιριού βρέχουμε τις αυλές, για να δροσιστούμε.

Για να διατηρήσουμε δροσερό ένα ποτό, τυλίγουμε το δοχείο με ένα βρεγμένο ύφασμα.

'Η εξάτμιση ενός πτητικού υγρού μέσα στις σωληνώσεις του ηλεκτρικού ψυγείου δημιουργεί την ψύξη.

Τα πορώδη πήλινα δοχεία κάνουν κρύο το νερό το καλοκαίρι, γιατί απ' τους πόρους αυτούς ιδρώνουν και με την εξάτμιση του ιδρώτα ψύχεται το νερό του δοχείου.

"Όταν είμαστε ιδρωμένοι, πρέπει να αποφεύγουμε τα ρεύματα. Γιατί;

Για να εξατμιστεί 1 g νερό, πρέπει να απορροφήσει 600 cal περίπου στη συνηθισμένη θερμοκρασία και 539 cal στους 100°C (σχ. 5).

3 Ύγρασια του αέρα.

● Άφου ή εξάτμιση ενός υγρού δημιουργεί μία ψύξη, μπορούμε να χρησιμοποιήσουμε αυτή την ιδιότητα, για να υπολογίσουμε το βαθμό της υγρασίας του αέρα.

Παίρνουμε δυο θερμόμετρα και το δοχείο του ενός το τυλίγουμε με ένα βρεγμένο ύφασμα (σχ. 6).

"Αν ο αέρας είναι κορεσμένος από υδρατμούς, τότε και τα δυο θερμόμετρα θα δείχνουν την ίδια θερμοκρασία, γιατί δεν γίνεται εξάτμιση.

'Η σχετική υγρασία τότε του αέρα είναι 100.

"Αν ο αέρας είναι τελειώς ξερός, η εξάτμιση θα είναι μέγιστη και τα δυο θερμόμετρα θα δείξουν δυο θερμοκρασίες πολύ διαφορετικές· η σχετική υγρασία του αέρα είναι 0.

"Ένα τέτοιο όργανο λέγεται ψυχρόμετρο (σχ. 6).

Ἡ ποσότητα τῶν ὑδρατμῶν τοὺς ὁποίους περιέχει ὁ ἀέρας καθορίζεται ἀπὸ ἓνα πῖνακα ποὺ συνοδεύει τὸ ὄργανο.

Σημείωση. Γιά νά μετρήσουμε τὸ βαθμὸ ὑγρασίας τοῦ ἀέρα, χρησιμοποιοῦμε ἐπίσης καὶ τὸ ὑγρόμετρο.

Τὸ κύριο μέρος αὐτοῦ τοῦ ὄργανου εἶναι μιὰ δέσμη ἀπὸ τρίχες, πού, ἀνάλογα μὲ τὴν ποσότητα τῶν ὑδρατμῶν τῆς ἀτμόσφαιρας, ἐπιμηκύνεται περισσότερο ἢ λιγότερο.

Ἐνα ἄλλο ὄργανο ἐπίσης εἶναι καὶ τὸ ὑγροσκόπιο.

Σ' αὐτὸ ὑπάρχει μιὰ οὐσία πού ἀλλάζει χρῶμα ἀνάλογα μὲ τὴν ὑγρασία τοῦ ἀέρα.

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Οἱ ἀτμοί, ὅπως καὶ τὰ ἀέρια, ἀσκοῦν μιὰ πίεση. Ἡ πίεση αὐτὴ εἶναι μέγιστη, ὅταν ὁ ἀτμὸς εἶναι κορεσμένος.

Ἡ μέγιστη πίεση ἑνὸς ἀτμοῦ μεγαλώνει μὲ τὴ θερμοκρασία.

2. Ἡ ἐξάτμιση ἑνὸς ὑγροῦ ἀπορροφᾷ θερμότητα.

3. Τὸ ψυχρόμετρο μᾶς δίνει τὴ δυνατότητα νά μετρήσουμε τὴ σχετικὴ ὑγρασία τοῦ ἀέρα.

46° καὶ 47° ΜΑΘΗΜΑ

ΒΡΑΣΜΟΣ

1 Παρατηρήσεις στὸ φαινόμενο τοῦ βρασμοῦ.

Πείραμα.

Θερμαίνομε δυὸ σφαιρικὲς φιάλες Α καὶ Β, στὶς ὁποῖες ἔχομε βάλει νερὸ καὶ ἀπὸ ἓνα θερμόμετρο (στὴ Β ἔχομε ρίξει καὶ πριονίδια). Παρατηροῦμε ὅτι:

α) Ἀπὸ 18°C ὡς 30°C ὑγραίνονται ἐξωτερικὰ, γιατί ἐπάνω τους συμπυκνώνονται οἱ ὑδρατμοί, οἱ ὁποῖοι προέρχονται ἀπ' τὴν καύση τοῦ οἴνοπνεύματος ἢ τοῦ φωταερίου. Ἡ ὑγρασία αὐτὴ ἐξαφανίζεται πολὺ γρήγορα.

β) Ἀπ' τοὺς 40°C ὡς 50°C ἐμφανίζονται φυσαλίδες ἐνδὸς ἐξωτερικὰ τους τοιχώματα, οἱ ὁποῖες φεύγουν, φτάνουν στὴν ἐπιφάνεια καὶ σπάζουν.

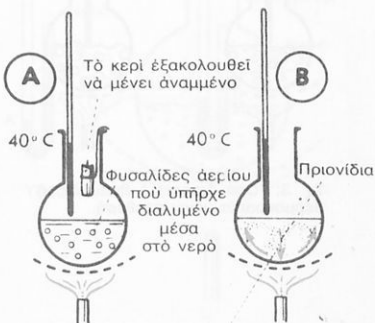
Μέσα στὸ νερὸ εἶναι διαλυμένα διάφορα ἀέρια καὶ κυρίως ὀξυγόνο καὶ ἄζωτο. Τὰ ἀέρια αὐτά, ἐπειδὴ ἡ διαλυτότητά τους λιγοστεύει, ὅσο αὐξάνει ἡ θερμοκρασία τοῦ νεροῦ, δὲ μποροῦν νά μείνουν μέσα σ' αὐτὸ καὶ ξεφεύγουν μὲ τὴ μορφή τῶν φυσαλίδων.

Ἄν βάλουμε ἓνα ἀναμμένο κερὶ μέσα στὴ φιάλη, θὰ ἐξακολουθεῖ νά καίει. Γιατί; (σχ. 1).

Ἄν παρατηρήσουμε τὰ πριονίδια πού ἔχομε βάλει στὴ δευτέρη φιάλη, θὰ δοῦμε ὅτι βρισκονται σὲ συνεχῆ κίνηση. Ἄπο τὸν πυθμένα τῆς φιάλης ἀνεβαίνουν στὴν ἐπιφάνεια καὶ ἀπὸ τὴν ἐπιφάνεια ξαναγυρίζουν στὸν πυθμένα.

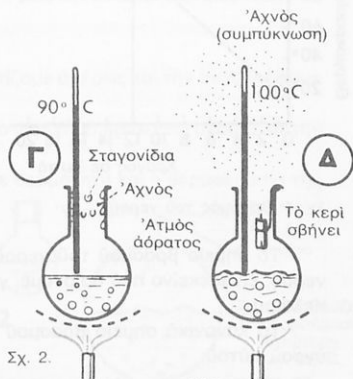
Ἐξήγηση. Τὸ νερὸ θερμαίνεται στὸν πυθμένα τοῦ δοχείου, διαστέλλεται καί, ἐπειδὴ ἡ πυκνότητά του μικραίνει, ἔρχεται στὴν ἐπιφάνεια. Τὴ θέση του παίρνει τὸ νερὸ τῆς ἐπιφάνειας πού εἶναι ψυχρότερο, καὶ γι' αὐτὸ πυκνότερο.

Τὰ πριονίδια, ἐπειδὴ παρασύρονται ἀπὸ τὸ νερὸ, μᾶς βοηθοῦν νά παρακολουθήσουμε αὐτὰ τὰ ρεύματα.



Σχ. 1.

Ρεύματα μεταφοράς



Σχ. 2.

Οἱ φυσαλίδες τοῦ ἀτμοῦ βρασμοῦ δὲ φτάνουν στὴν ἐπιφάνεια

Το νερό, αν και είναι κακός αγωγός της θερμότητας, εξαιτίας αυτών των ρευμάτων, που λέγονται **ρεύματα μεταφοράς**, θερμαίνεται σ' όλη τη μάζα του.

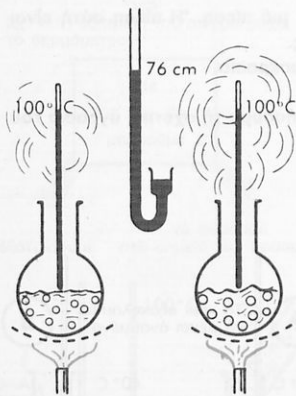
γ) Από τους 50°C ως τους 70°C βλέπουμε να υγραίνονται έσωτερικά ο λαιμός και το επάνω μέρος της φιάλης Γ και στο τέλος να σχηματίζονται μικρές σταγόνες νερού. (σχ. 2). Γιατί;

δ) Στους 90°C έμφανίζονται στον πυθμένα του δοχείου φυσαλίδες, που ανεβαίνουν προς τα επάνω και πριν φτάσουν στην επιφάνεια, εξαφανίζονται. Όσο ανεβαίνουν, ο όγκος τους μικραίνει, και συγχρόνως ακούγεται ένας χαρακτηριστικός ήχος.

Οι φυσαλίδες αυτές του ατμού σχηματίζονται στο πιό θερμό μέρος του νερού (στον πυθμένα). Όταν όμως πλησιάζουν την επιφάνεια, ο ατμός συμπυκνώνεται, επειδή η θερμοκρασία του νερού είναι χαμηλότερη, και οι φυσαλίδες εξαφανίζονται.

ε) Οι φυσαλίδες γίνονται πολυαριθμότερες και φτάνουν τώρα στην επιφάνεια, ή οποία βρίσκεται σε άναταραχή. Το θερμόμετρο δείχνει τότε 100°C. Το νερό βράζει. 1 cm περίπου πάνω απ' το στόμιο της φιάλης Δ βλέπουμε μιά ομίχλη· κι' αν βάλουμε μέσα στη φιάλη ένα άναμμένο κερι, σβήνει άμέσως (σχ. 2).

Η φιάλη είναι γεμάτη με ατμό που έδιωξε τον άερα. Ο ατμός αυτός είναι ένα άχρωμο και διαφάνες άεριο, που δέν μπορούμε να τό δούμε. Όταν όμως βγαίνει έξω απ' τη φιάλη, συμπυκνώνεται σε μικρά σταγονίδια, τά όποία σχηματίζουν την ομίχλη που βλέπουμε.



Σχ. 3: Όσο διαρκεί ο βρασμός, ή θερμοκρασία μένει σταθερή.

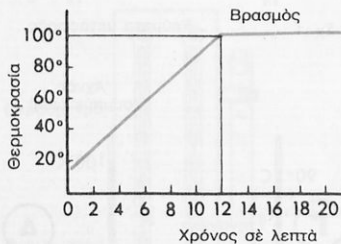
Βρασμός είναι ή εξαερίωση ενός ύγρου με τη μορφή φυσαλίδων, οι όποιες σχηματίζονται μέσα στο ίδιο τό ύγρό.

2 Σημείο βρασμού.

● Αν συνεχίσουμε να θερμαίνουμε τη φιάλη, τό θερμόμετρο εξακολουθεί να δείχνει την ίδια θερμοκρασία, 100°C. και αν δυναμώσουμε τη φλόγα, ο βρασμός θα γίνει ζωηρότερος, ή θερμοκρασία όμως μένει ή ίδια.

● Όσο διαρκεί τό πείραμα, ή πίεση στην επιφάνεια του ύγρου δέν μεταβάλλεται και είναι ίση με τη ή άτμοσφαιρική πίεση που δείχνει τό βαρόμετρο, π.χ. 76 cmHg.

Πρώτος νόμος. Με σταθερή πίεση ο βρασμός ενός ύγρου άρχίζει πάντα στην ίδια θερμοκρασία. Η θερμοκρασία μένει άμετάβλητη, όσο διαρκεί ο βρασμός, και λέγεται σημείο βρασμού του ύγρου.



Σχ. 4: Βρασμός του νερού

Τό σημείο βρασμού του νερού σε πίεση 76 cmHg ή **κανονικό σημείο** βρασμού του νερού, είναι εκείνο που παίρνομε, για να σημειώσουμε τό 100° στη θερμομετρική κλίμακα Κελσίου.

Τό κανονικό σημείο βρασμού ενός καθαρού ύγρου είναι μιά φυσική σταθερή του ύγρου αυτού.

3 Επίδραση της πίεσης στο βρασμό.

Παρατήρηση. Όταν θερμαίνουμε τό γάλα και ή θερμοκρασία του φτάσει σε έναν όρισμένο βαθμό, τό γάλα βράζει άπότομα και γίνεται.

Αυτό συμβαίνει, γιατί στην αρχή σχηματίζεται στην επιφάνειά του μιά κρούστα, ή οποία εμποδίζει να βγούν ατμοί στην επιφάνεια.

“Όσο ή πίεση του ατμού είναι μικρότερη από την έξωτερική (άτμοσφαιρική), που ένεργεί πάνω στην κρούστα, ό άτμός δε μπορεί να τήν άνασηκώσει.

“Όταν όμως ή θερμοκρασία φτάσει στο σημείο που ή πίεση του ατμού γίνει ίση με τήν έξωτερική, τότε ό άτμός άνασηκώνει άπότομα τήν κρούστα και ξεφεύγει παρασύροντας μαζί και τó γάλα.

“Έτσι και τó νερό άρχίζει νά βράζει τή στιγμή που ή πίεση του ατμού του γίνεται ίση με τήν πίεση που ένεργεί πάνω στην επιφάνειά του.

● **Πείραμα.** Παίρνομε ένα σωλήνα σε σχήμα U, ό οποίος στο μικρό και κλειστό σκέλος του περιέχει ύδραργγρο και νερό, και τόν βάζομε μέσα στο νερό μιάς φιάλης (σχ. 5).

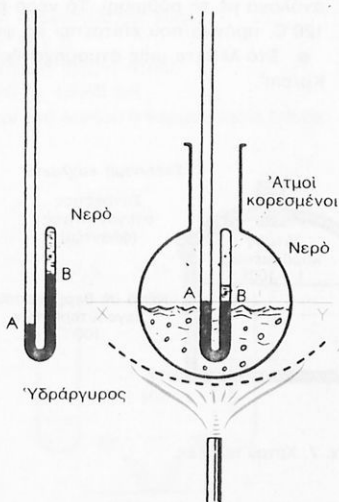
“Αν θερμάνομε τή φιάλη, ώστόσο άρχισεί νά βράζει τó νερό, παρατηρούμε ότι ή στάθμη A και B του ύδραργγού στο σωλήνα βρίσκεται στο ίδιο όριζόντιο επίπεδο.

“Η πίεση λοιπόν ή όποία άσκειται άπ' τούς άτμούς του νερού (στο B) είναι ίση με τήν άτμοσφαιρική πίεση (που άσκειται στο A).

Τό νερό που είναι κλεισμένο στο μικρό σκέλος του σωλήνα έχει τή θερμοκρασία του βρασμού, και οι άτμοί του έχουν τή μέγιστη πίεση.

“Η μέγιστη πίεση λοιπόν τών άτμών του νερού στη θερμοκρασία τών 100°C είναι 76 cmHg.

Κανονικό σημείο βρασμού μερικών καθαρών σωμάτων σε πίεση 76 cmHg			
Ύδρογόνο	-252°	Αιθέρας	35°
Άζωτο	-195°	Οινόπνευμα	78°
Όξιγόνο	-183°	Βενζίνα	90°
Διοξειδίο του θείου	-10°	Ύδραργγρος	357°
		Θείο	444°



Σχ. 5: Στη θερμοκρασία του βρασμού ή πίεση τών άτμών του νερού στο σκέλος B είναι ίση με τήν άτμοσφαιρική που άσκειται στην επιφάνεια A.

Δεύτερος νόμος: Τό σημείο βρασμού ένός ύγρου είναι ή θερμοκρασία στην όποία ή μέγιστη πίεση τών άτμών είναι ίση με τήν πίεση που ένεργεί πάνω στο ύγρό.

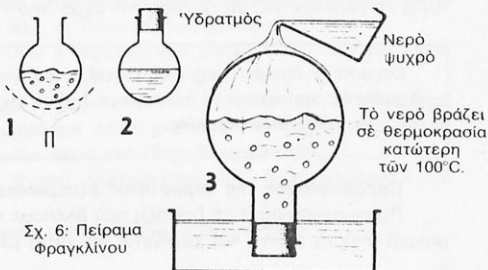
4 Πείραμα του Φραγκλίνου.

● Άπομακρύνομε τή φιάλη από τή φλόγα, τήν πωματίζομε άμέσως και τήν άναστρέφομε με τó στόμιο πρός τά κάτω (σχ. 6).

● “Αν βρέξομε τώρα τή φιάλη, παρατηρούμε ότι τó νερό που βρίσκεται μέσα σ' αυτήν άρχίζει πάλι νά βράζει.

Τό νερό που χύσαμε πάνω στη φιάλη άπορρόφησε θερμότητα και ή θερμοκρασία τής φιάλης κατέβηκε.

“Ένα μέρος του ατμού συμπυκνώθηκε και ή έσωτερική πίεση έγινε μικρότερη. Γι' αυτό και τó νερό τώρα βράζει σε μικρότερη θερμοκρασία.



Σχ. 6: Πείραμα Φραγκλίνου

Συμπέρασμα. Σε κάθε ελάττωση τής πιέσεως ένός ύγρου τó σημείο βρασμού του κατεβαίνει.

Έφαρμογή. Για να συμπυκνώσουμε το γάλα, το βράζουμε στη θερμοκρασία των 60°C μέσα σε λέβητες, όπου έχουμε ελαττώσει την πίεση. Γιατί;

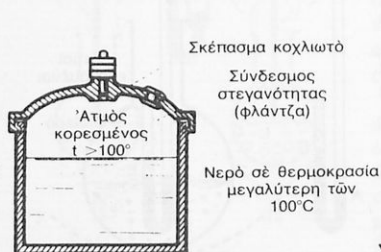
Την ίδια μέθοδο εφαρμόζουμε και στη βιομηχανία της ζάχαρης, για να συμπυκνώσουμε το χυμό των παντζαριών.

5 Η χύτρα πίεσως (σχ. 7).

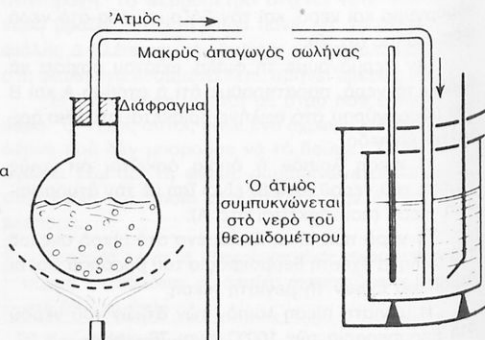
● Το νερό που θερμαίνουμε μέσα στην κλειστή χύτρα δεν μπορεί να βράσει, γιατί πάντα η πίεση που ενεργεί πάνω στην επιφάνειά του είναι μεγαλύτερη από τη μέγιστη πίεση των ατμών του (μέγιστη πίεση ατμών + πίεση κλεισμένου αέρα).

Μια βαλβίδα ανοίγει, όταν η πίεση φτάσει σ' ένα ορισμένο σημείο (1,5 ως 2 Kp/cm^2 ανάλογα με τη ρύθμιση). Το νερό έχει τότε θερμοκρασία που μπορεί να φτάσει ως τους 120°C , πράγμα που επιτρέπει να ψηθούν γρήγορα τα φαγητά.

● Στο λέβητα μιας ατμομηχανής ή θερμοκρασία του νερού είναι 250°C και η πίεση 40 Kp/cm^2 .



Σχ. 7. Χύτρα πίεσως.



Σχ. 8. Προσδιορισμός της θερμοτήτας εξαερίωσης του νερού στους 100°C .

Συμπέρασμα. Σε κάθε αύξηση της πίεσως ενός υγρού το σημείο βρασμού του ανεβαίνει.

6 Θερμότητα βρασμού. Όσο διαρκεί ο βρασμός, η θερμοκρασία του νερού δεν μεταβάλλεται, αν όμως διακόψουμε τη θέρμανση, σταματά και ο βρασμός. Για να συνεχίζεται ο βρασμός, πρέπει να προσφέρουμε διαρκώς θερμότητα στο υγρό.

Η θερμότητα όμως που απορροφά τώρα το υγρό δεν ανυψώνει τη θερμοκρασία του, αλλά χρησιμεύει, για να περάσει το υγρό από την υγρή κατάσταση στην αερίωδη.

Θερμότητα εξαερίωσης ενός υγρού σε μια δοσμένη θερμοκρασία είναι το ποσό της θερμότητας που πρέπει να δώσουμε σε 1 g του υγρού, για να μετασχηματιστεί σε κορεσμένο ατμό της ίδιας θερμοκρασίας.

Προσδιορισμός της θερμοτήτας εξαερίωσης του νερού.

Πραγματοποιούμε τη διάταξη που βλέπουμε στο σχήμα 8. Το θερμοδόμετρο βρίσκεται μακριά από τη φλόγα και χωρίζεται απ' αυτή με ένα διάφραγμα από άμιατο.

Το θερμιδόμετρο περιέχει 500 g νερό.

Το ισοδύναμό του σε νερό είναι 20 g.

Άρχική θερμοκρασία του νερού: $t_1 = 16,5^\circ\text{C}$.

Μάζα θερμιδομέτρου κτλ. 636,5 g.

● Θερμαίνουμε το νερό της φιάλης ως το βρασμό και αφήνουμε λίγα λεπτά ελεύθερο τον ατμό να ξεφεύγει από το στόμιο του άπαγωγού σωλήνα.

● Βάζουμε τον άπαγωγό σωλήνα μέσα στο νερό του θερμιδομέτρου. Ο ατμός συμπυκνώνεται μέσα σ' αυτό και η θερμοκρασία του νερού ανεβαίνει.

● Μετά από λίγα λεπτά άποσύρομε το σωλήνα και σημειώνουμε τη θερμοκρασία του νερού: $t_2 = 37,4^\circ\text{C}$.

Ζυγίζουμε κατόπιν το θερμιδόμετρο: 654,7 g.

Η μάζα του ατμού που συμπυκνώθηκε μέσα στο θερμιδόμετρο είναι:

$$m = 654,7 \text{ g} - 636,5 \text{ g} = 18,2 \text{ g}$$

Το νερό και το θερμιδόμετρο άπορρόφησαν μιά ποσότητα θερμότητας:

$$Q \text{ cal} = 520 \text{ cal}/^\circ\text{C} (37,4 - 16,5)^\circ\text{C} = 10868 \text{ cal}$$

Το νερό που προήλθε απ' τη συμπύκνωση του ατμού και του οποίου η θερμοκρασία έπεσε από 100°C σε $37,4^\circ\text{C}$ έδωσε:

$$Q_1 \text{ cal} = 18,2 \text{ cal}/^\circ\text{C} (100 - 37,4)^\circ\text{C} = 1135 \text{ cal}$$

Γιὰ νὰ περάσουν λοιπόν, στη θερμοκρασία των 100°C ,

από την αερίωδη κατάσταση στην υγρή 18,2 g ατμού, παραχωρούν:

$$10868 \text{ cal} - 1135 \text{ cal} = 9733 \text{ cal}$$

και επομένως 1 g ατμού παραχωρεί:

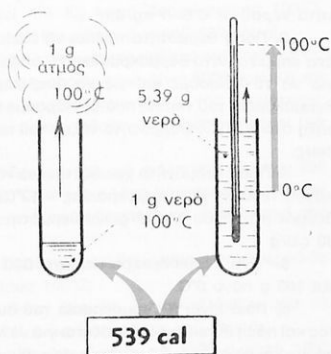
$$\frac{9733 \text{ cal}}{18,2 \text{ g}} = 535 \text{ cal/g}$$

Αντίθετα, για να μεταχηματιστεί σε ατμό στους 100°C 1 g νερό 100°C , άπορροφά 535 cal.

Η θερμότητα εξαερίωσης του νερού στους 100°C είναι 535 cal/g. Κατά το πείραμα αυτό δε μπορούμε να έχουμε απόλυτη ακρίβεια.

Από ακριβείς μετρήσεις βρίσκουμε ότι η **θερμότητα εξαερίωσης του νερού στους 100°C είναι 539 cal/g.**

Μόνο το νερό από όλα τα υγρά έχει την πιο μεγάλη θερμότητα εξαερίωσης.



Σχ. 9. Η θερμότητα εξατμίσεως του νερού είναι πολύ μεγάλη.

Θερμότητα εξατμίσεως μερικών υγρών:

Οινόπνευμα στους 78°C : 216 cal/g

Βενζίνη στους 80°C : 94 cal/g

Αιθέρας στους 35°C : 90 cal/g

Διοξείδιο του θείου στους -10°C : 95 cal/g

ΠΕΡΙΛΗΨΗ

1. Βρασμός είναι η εξαερίωση ενός υγρού με μορφή φυσαλίδων ατμού, οι οποίες σχηματίζονται μέσα στη μάζα του υγρού.

2. Σε κανονική πίεση ο βρασμός ενός υγρού αρχίζει πάντα στην ίδια θερμοκρασία. Η θερμοκρασία του ατμού μένει η ίδια σ' όλη τη διάρκεια του βρασμού.

3. Το σημείο βρασμού ενός υγρού είναι η θερμοκρασία, στην οποία η μέγιστη πίεση των ατμών είναι ίση με την πίεση που ενεργεί πάνω στο υγρό.

4. Θερμότητα εξαερίωσης ενός υγρού, σε μιά όρισμένη θερμοκρασία, είναι το ποσό της θερμότητας που πρέπει να προσφέρουμε σε 1 g αυτού του υγρού, για να το μετατρέψουμε ολοκληρωτικά σε κορεσμένο ατμό της ίδιας θερμοκρασίας.

Η θερμότητα εξαερίωσης ενός υγρού ελαττώνεται, όσο η θερμοκρασία του ανεβαίνει.

Η θερμότητα εξαερίωσης του νερού στους 100°C είναι 539 cal/g.

Σειρά 11: Μεταβολές καταστάσεως:

1. Τήξη.

1. Σε 0°C η πυκνότητα του πάγου είναι 0,92 Kg/dm³ και του νερού 1 Kg/dm³. Πόσον όγκο θα έχει ο πάγος που προέρχεται από στερεοποίηση 50 ℓ νερού;

2. Οι «κολόνες» του πάγου που πουλιούνται στο εμπόριο έχουν σχήμα ορθογώνιο παραλληλεπίπεδο με τις έξι διαστάσεις: μήκος 98 cm και τομή 16 cm × 28 cm.

Νά υπολογιστούν:

α) Ό όγκος της «κολόνας» του πάγου.

β) Η μάζα της, αν η πυκνότητα του πάγου είναι 0,92 kg/dm³ σε 0°C.

γ) Ό όγκος του νερού που χρειάζεται, για να κατασκευαστούν 125 τέτοιες «κολόνες». Πυκνότητα νερού σε 0°C: 1 kg/dm³.

3. Πόση θερμότητα πρέπει να δώσουμε σε ένα κομμάτι πάγο θερμοκρασίας 0°C μάζας 175 g, για να το λιώσουμε και για να ανεβάσουμε τη θερμοκρασία του νερού, που θα πάρουμε από την τήξη στους 10°C; Θερμότητα τήξης του πάγου 80 cal/g.

4. Πόση θερμότητα χρειάζεται, για να λιώσει πάγος 1200 Kg και θερμοκρασίας -12°C. Ειδική θερμότητα πάγου 0,5 cal/g, και θερμότητα τήξης 80 cal/g.

5. Ένα θερμιδόμετρο περιέχει 300 g νερό και 100 g πάγο 0°C.

α) Ποιά είναι η θερμοκρασία του συστήματος και πόση θερμότητα χρειάζεται για να λιώσει ο πάγος και να φτάσει η θερμοκρασία του συστήματος στους 10°C; (Θερμότητα τήξης του πάγου 80 cal/g).

β) Αν η παραπάνω θερμότητα παρέχεται από μία ηλεκτρική αντίσταση, η οποία δίνει 60 cal το δευτερόλεπτο, πόση ώρα διαρκεί το πείραμα;

6. Το χειμώνα ένας δρόμος σκεπάζεται με στρώμα πάγου 0°C πάχους 2 mm.

Πόσο ύψος νερού βροχής, θερμοκρασίας 8°C, πρέπει να πέσει σε κάθε 1 m² επιφάνειας, για να λιώσει ο πάγος; Θερμότητα τήξης του πάγου 80 cal/g, πυκνότητα πάγου 0,92 Kg/dm³. Υποθέτουμε ότι ο αέρας και το έδαφος δεν παίρνουν μέρος στις θερμικές ανταλλαγές.

7. Πόση θερμότητα χρειάζεται:

α) Για να υψώσουμε τη θερμοκρασία 150 ℓ νερού από 12°C σε 34°C;

β) Για να λιώσουν 10 Kg πάγου 0°C;

γ) Για να λιώσουν 10 Kg πάγου θερμοκρασίας -10°C και να φτάσει η θερμοκρασία του νερού της τήξης του πάγου στους 100°C; (Ειδ. θερμ. πάγου 0,5 cal/g°C, θερμότη. τήξ. πάγου 80 cal/g).

8. Σε 300 g νερό 40°C ρίχνουμε ένα κομμάτι πάγο 0°C που ζυγίζει 60 g.

α) Πόση θερμότητα απορροφά ο πάγος, για να λιώσει;

β) Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του νερού;

9. Ένα θερμιδόμετρο από ορείχαλκο που ζυγίζει 250 g περιέχει 100 g νερό και βρίσκεται σε θερμοκρασία 40°C.

α) Ποιά είναι το ισοδύναμο σε νερό του θερμιδομέτρου, αν η ειδική θερμότητα του ορείχαλκου είναι 0,1 cal/g°C;

β) Βάζουμε στο θερμιδόμετρο 20 g πάγο 0°C. Ποιά είναι η τελική θερμοκρασία του θερμιδομέτρου;

10. Σε 1500 g νερό 10°C βάζουμε ένα κομμάτι χαλκό 200 g με θερμοκρασία 100°C, και προσθέτουμε πάγο 0°C.

α) Νά υπολογιστεί η μάζα του πάγου που χρειάζεται, για να είναι η τελική θερμοκρασία 0°C. μόλις λιώσει έντελώς ο πάγος.

β) Αν η μάζα του πάγου είναι 500 g, ποιά θα είναι η τελική θερμοκρασία και πόση η μάζα του πάγου που θα μείνει; Ειδ. θερμότη. χαλκού 0,095 cal/g°C.

11. Ένα θερμιδόμετρο περιέχει 400 g νερό θερμοκρασίας 0°C. Προσθέτουμε διαδοχικά 20 g πάγο 0°C και 200 g νερό 50°C, οπότε, σε λίγη ώρα, το όργανο περιέχει μόνο νερό 20°C. Νά υπολογιστούν:

α) Η θερμότητα που απορρόφησε ο πάγος, για να γίνει νερό 20°C.

β) Η θερμότητα που έδωσαν τα 200 g του νερού.

γ) Η αρχική θερμοκρασία των 400 g του νερού.

(Η θερμότητα που απορροφά το θερμιδόμετρο δεν υπολογίζεται).

12. Σε ένα θερμιδόμετρο με 400 g νερό θερμοκρασίας 36°C βάζουμε ένα κομμάτι πάγο 67 g θερμοκρασίας 0°C που λιώνει. Όταν εξαφανίζεται ο πάγος, η θερμοκρασία του νερού είναι 19,5°C. Ποιά είναι η θερμότητα τήξης του πάγου; (Χωρίς να υπολογίσουμε το ισοδύναμο σε νερό του θερμιδομέτρου).

13. Ένα θερμιδόμετρο από ορείχαλκο ζυγίζει 200 g και περιέχει 300 g νερό θερμοκρασίας 20°C. Βάζουμε μέσα σ' αυτό 100 g πάγο 0°C και, όταν αποκατασταθεί η θερμική ισορροπία, το θερμιδόμετρο περιέχει νερό και 20 g πάγο.

α) Ποιά είναι τότε η θερμοκρασία του μείγματος;

β) Ποιά είναι η θερμότητα τήξης του πάγου
θερμίδες κατά γραμμάριο; (Ειδική θερμότητα
πρωταρχικού: 0,1 cal/g°C).

II. Ξεάτμιση. Κορεσμένοι ατμοί.

14. Στή φιάλη που βλέπομε στο σχήμα 2 του
μαθήματος βάζομε αιθέρα, και ό υδράργυρος
ανεβαίνει σε ύψος 20,4 cm στο σωλήνα. Πόση
είναι η πίεση του αιθέρα (p/cm²): Ειδικό βάρος
υδραργύρου 13,6 p/cm³.

15. Σε ένα σωλήνα Τορικόλλι ή στάθμη του
υδραργύρου βρίσκεται σε ύψος 70 cm. Εισάγομε
κά σταγόνα αιθέρα στο βαρομετρικό θάλαμο και
το ύψος της βαρομετρικής στήλης γίνεται 41 cm.

α) Πόση είναι η πίεση του ατμού του αιθέρα
στο σωλήνα;

β) "Αν στη θερμότητα του πειράματος η
μέγιστη πίεση του ατμού είναι 571,2 p/cm², είναι
κορεσμένος ό ατμός του αιθέρα που έχομε ή όχι;

16. Να παρασταθούν γραφικά οι μεταβολές
της μέγιστης πίεσεως του ατμού του αιθέρα σύμ-
φωνα με τις ακόλουθες ένδειξεις:

Θερμοκρασία:	10°C	20°C	30°C	40°C	50°C	60°C
Πίεση σε cmHg:	31	44	64	92	128	173

Στόν άξονα τών τετμημένων θα πάρουμε 1
cm \triangleq 10°C και στόν άξονα τών τεταγμένων 1 cm \triangleq
20 cmHg.

17. Οι μεταβολές της μέγιστης πίεσεως τών
ατμών του νερού για θερμοκρασίες μεγαλύτερες
άπό 100°C δίνονται από τόν ακόλουθο πίνακα:

Θερμοκρασία:	100°C	120°C	150°C	180°C	200°C	225°C
Πίεση Kp/cm ²	1	2	5	10	16	25

Να παρασταθούν γραφικά αυτές οι μεταβο-
λές. Στόν άξονα τών τετμημένων 1 cm \triangleq 20°C και
στόν άξονα τών τεταγμένων 1 cm \triangleq 2 Kp/cm².
(Οι πιέσεις Kp/cm² είναι στρογγυλεμένες).

III. Βρασμός.

18. Κοντά στους 100°C η θερμότητα βρα-
σμού του νερού πέφτει κατά 0,1°C, όταν ή έξωτε-
ρική πίεση ελαττώνεται κατά 2,7 mmHg.

Ποιά είναι η θερμοκρασία βρασμού του νε-
ρού, όταν ή άτμοσφαιρική πίεση είναι 73,2 cmHg;
(*Η θερμοκρασία βρασμού είναι 100°C υπό πίεση
760 mmHg).

19. Βράζομε νερό, τήν ίδια ώρα, στους
πρόποδες ενός βουνού, όπου ή άτμοσφαιρική
πίεση είναι 76 cmHg και ή θερμοκρασία βρασμού
100°C, και στην κορυφή του, όπου ή θερμοκρασία
βρασμού είναι 97°C. Γνωρίζομε ότι κοντά στους
100°C ή θερμοκρασία βρασμού του νερού πέφτει
κατά 0,10°C, όταν ή άτμοσφαιρική πίεση ελαττώ-
νεται κατά 2,7 mmHg.

α) Να προσδιοριστεί σε mmHg τό βαρομε-
τρικό ύψος στην κορυφή του βουνού.

β) Να ύπολογιστεί ή ύψομετρική διαφορά,
σε μέτρα, ανάμεσα στους πρόποδες και στην
κορυφή του βουνού.

Ειδικό βάρος υδραργύρου 13,6 p/cm², μέσο
ειδικό βάρος άέρα: 1,2 p/ℓ

20. α) Πόση θερμότητα χρειάζεται, για να
εξαερωθεί 1,5 Kg νερό θερμοκρασίας 100°C;
(Θερμότητα εξαερίωσης νερού 539 cal/g).

β) "Αν ή θερμότητα καύσης του άνθρακιτή,
πού θα χρησιμοποιήσομε, είναι 8000 Kcal/Kg και
έκμεταλλευόμαστε μόνο τό 1/4 της θερμότητας
πού παρέχεται, πόσον άνθρακιτή πρέπει να
κάψομε;

21. Θερμαίνομε μία φιάλη που περιέχει 300
g νερό 20°C με μία φλόγα που παρέχει 4000 cal
ώφέλιμη ποσότητα θερμότητας κάθε λεπτό της
ώρας.

α) Σε πόση ώρα ή θερμοκρασία του νερού θα
φτάσει τούς 100°C;

β) Πόση ώρα θα χρειαστεί ακόμα, για να
εξαερωθεί ή μισή ποσότητα του νερού;

22. Σε ένα δοχείο με 1600 g νερό 10°C
διοχετεύομε 50 g υδρατμό 100°C. Ποιά είναι ή
τελική θερμοκρασία του συστήματος; "Η θερμότη-
τα εξαερίωσης (ή ύγροποιήσεως) του νερού
είναι 539 cal/g.

23. Πόση μάζα ατμού 100°C πρέπει να συμ-
πυκνωθεί σε μία μπανιέρα με 100ℓ νερό 17°C, για
να έχομε τελικό μείγμα 37°C;

Γνωρίζομε ότι 1 g υδρατμός 100°C, όταν
γίνεται νερό της ίδιας θερμοκρασίας, άποβάλλει
539 cal. (Τή θερμότητα που άπορροφά ή μπανιέρα
δέν τήν ύπολογίζομε).

ΠΕΡΙΕΧΟΜΕΝΑ

Φυσικά σώματα Μετρήσεις φυσικῶν μεγεθῶν. Σκοπὸς τῆς Φυσικῆς 4	
I.— Φυσικὲς καταστάσεις τῆς ὕλης.	
1 Στερεά, ὑγρά, ἀέρια	6
2 Τὰ ἕτερογενῆ μείγματα: Τὸ φυσικὸ νερὸ	8
3 Ἐνα καθαρὸ σῶμα. Τὸ ἀποσταγμένο νερὸ	10
4 Τὸ νερὸ σχηματίζει μὲ πολλὰ ἄλλα σώματα ὁμογενῆ μείγματα. Διαλυτικὲς ιδιότητες τοῦ νεροῦ	12
5 Πρῶτη μελέτη ἑνὸς ἀερίου. Ὁ ἀέρας	15
6 Ὁ ἀέρας εἶναι μίγμα πολλῶν ἀερίων σύστασι τοῦ ἀέρα	17
Ἐσκήσεις	20
II.—Βάρους ἑνὸς σώματος. Ζυγὸς μὲ ἐλατήριον.	
7 Ἡ κατακόρυφος, Ἐλεύθερη πτώσις ἑνὸς σώματος	21
8 Ἡ ἐπιμήκυνσις ἑνὸς ἐλατηρίου μᾶς δίνει τὴ δυνατότητα νὰ συγκρίνουμι τὸ βάρος δύο σωμάτων. Μέτρησι τοῦ βάρους ἑνὸς σώματος	23
9 Πλεονεκτῆματα καὶ μειονεκτῆματα τοῦ ζυγοῦ μὲ ἐλατήριον. Ὁ ζυγὸς μὲ ἐλατήριον	25
Ἐσκήσεις	28
III.—Δύναμις. Δυναμόμετρον.	
10 Ἡ ἔννοια τῆς Δυνάμεως	29
11 Ἴσορροπία ἑνὸς σώματος μὲ τὴν ἐπίδρασι πολλῶν δυνάμεων. Ἡ τροχαλία	32
12 Συνισταμένη δυὸ παράλληλων δυνάμεων. Δυνάμεις παράλληλες	34
13 Πειραματικὸς προσδιορισμὸς τοῦ κέντρου βάρους. Κέντρο βάρους	36
Ἐσκήσεις	38
14 Μελέτη τοῦ κεκλιμένου ἐπιπέδου	40
15 Ροπή μιᾶς δυνάμεως ὡς πρὸς ἄξονα. Μοχλοί	42
16 Ἐργαλεῖα ποὺ πολλαπλασιάζουσι τὴ δύναμι ἢ μεγαλώνουσι τὴ μετατόπισι.	
Ἐργαλεῖα - Μοχλοί	44
Ἐσκήσεις	46
IV.— Μᾶζα. Ζυγὸς.	
17 Ὁ ζυγὸς μὲ ἴσους βραχίονες	48
18 Ζυγοὶ μὲ ἄνισους βραχίονες ἢ βραχίονες μεταβλητοὺς	50
19 Ἰδιότητες τοῦ ζυγοῦ	52
20 Ἡ ἔννοια τῆς μάζας	54
21 Πυκνότητα (εἰδικὴ μᾶζα) καὶ εἰδικὸ βάρος	57
22 Σχετικὴ πυκνότητα	59
Ἐσκήσεις	61
V.— Πίεσις. Μανόμετρον. Βαρόμετρον.	
23 Πίεσις ἀσκούμενες ἀπὸ τὰ στερεά. Ἡ ἔννοια τῆς Πίεσεως	63
24 Δυνάμεις ἀσκούμενες ἀπὸ τὰ ὑγρά	65
25 Δυνάμεις ἀσκούμενες ἀπὸ τὰ ὑγρά στὰ τοιχώματα τῶν δοχείων ποὺ τὰ περιέχουσι	68
26 Ἀρχὴ τοῦ Pascal. Μετάδοσι τῶν πιέσεων ἀπὸ τὰ ὑγρά	70
Ἐσκήσεις	73
27 Πειραματικὴ σπουδὴ τῆς ἀρχῆς τοῦ Ἀρχιμήδη	75
28 Μία ἐφαρμογὴ τῆς ἀρχῆς τοῦ Ἀρχιμήδη. Τὰ ἐπιπλέοντα σώματα	77
29 Ἐφαρμογὴ τῆς ἀρχῆς τοῦ Ἀρχιμήδη στὴ μέτρησι τῆς σχετικῆς πυκνότητας τῶν ὑγρῶν. Πυκνόμετρον	79
Ἐσκήσεις	82
30 Ἡ ἀτμοσφαιρικὴ πίεσις	84
31 Τὸ βαρόμετρο	86
32 Πίεσις ἀσκούμενες ἀπὸ τὰ ἀέρια. Τὸ μανόμετρο	89
33 Πίεσις ποὺ ἀσκούνται ἀπὸ τὰ ἀέρια. Ἄνωσι τοῦ Ἀρχιμήδη στὰ ἀέρια	91
34 Ὁ ὄγκος ἑνὸς ἀερίου ἐξαρτᾶται ἀπὸ τὴν πίεσίν του. Νόμος τοῦ MARIOTTE	94
Ἐσκήσεις	96
VI.— Θερμοκράσις. Θερμόμετρον.	
35 Θερμοκράσις. Τὸ ὑδραργυρικὸ θερμόμετρο	99
36 Διαστολή. Ἡ ἔννοια τῆς θερμοκρασίας πειράματα διαστολῆς (ποιο-	

τικά)	101
37 Πώς σημειώνονται οί θερμοκρασί- ες. Χρήση του θερμομέτρου γιά τή σημείωση μερικῶν θερμοκρασιῶν	103
Άσκήσεις	105
VII.— Ποσότητα θερμότητας. Θερμι- δόμετρο.	
38 Μιά ποσότητα θερμότητας είναι ένα μέγεθος πού μπορεί νά με- τρηθεῖ.	
Ποσότητα θερμότητας	107
39 Πώς μετροῦμε μία ποσότητα θερμό- τητας. Τό θερμιδόμετρο μέ νερό	109

40 Εἰδική θερμότητα στερεῶν καί ύγρῶν	111
41 Θερμότητα καύσης ἑνός καυσί- μου	114
Άσκήσεις	116

VIII.— Άλλαγή καταστάσεως.	
42 καί 43 Τήξη - Πήξη	117
44. Ἡ ἔννοια τοῦ κορεσμένου ἀτμοῦ. Ἡ ἐξάτμιση	122
45 Ἰδιότητες τῶν ἀτμῶν	125
46 καί 47 Βρασμός	127
Άσκήσεις	132



Ἐξώφυλλο PENAS ΜΑΛΑΜΑ



ΕΚΔΟΣΗ ΙΑ', 1978 (VII) - ΑΝΤΙΤΥΠΑ 150.000 - ΣΥΜΒΑΣΗ 3052/25-5-78

ΕΚΤΥΠΩΣΗ - ΒΙΒΛΙΟΔΕΣΙΑ: Ι. ΠΕΠΠΑΣ & ΣΙΑ Ο.Ε.



